

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
19. Februar 2009 (19.02.2009)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2009/021758 A1

(51) Internationale Patentklassifikation:

C07D 401/02 (2006.01) *C07D 223/04* (2006.01)
C07D 311/16 (2006.01) *C07D 403/04* (2006.01)
C07D 205/04 (2006.01) *C07D 403/06* (2006.01)
C07D 207/06 (2006.01)

Ingelheim (DE). **CECI, Angelo** [IT/DE]; Binger Str. 173, 55216 Ingelheim (DE). **SCHULER-METZ, Annette** [DE/DE]; Binger Str. 173, 55216 Ingelheim (DE). **KONETZKI, Ingo** [DE/DE]; Binger Str. 173, 55216 Ingelheim (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2008/052157

(74) **Anwalt: HAMMANN, Heinz**; Binger Str. 173, 55216 Ingelheim Am Rhein (DE).

(22) Internationales Anmeldedatum:

21. Februar 2008 (21.02.2008)

(81) **Bestimmungsstaaten** (*soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare nationale Schutzrechtsart*): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SV, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

PCT/EP2007/058408

14. August 2007 (14.08.2007) EP

(84) **Bestimmungsstaaten** (*soweit nicht anders angegeben, für jede verfügbare regionale Schutzrechtsart*): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MT, NL, NO, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) **Anmelder** (*für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US*): **BOEHRINGER INGELHEIM INTERNATIONAL GMBH** [—/DE]; Binger Strasse 173, 55216 Ingelheim Am Rhein (DE).

(72) **Erfinder; und**

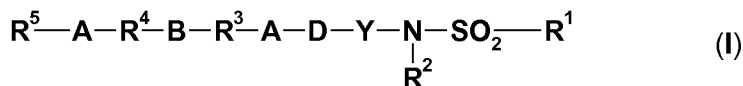
(75) **Erfinder/Anmelder** (*nur für US*): **KAUFFMANN-HEFNER, Iris** [DE/DE]; Binger Str. 173, 55216 Ingelheim (DE). **HAUEL, Norbert** [DE/DE]; Binger Str. 173, 55216 Ingelheim (DE). **WALTER, Rainer** [DE/DE]; Binger Str. 173, 55216 Ingelheim (DE). **EBEL, Heiner** [DE/DE]; Binger Str. 173, 55216 Ingelheim (DE). **DOODS, Henri** [NL/DE]; Binger Str. 173, 55216

Veröffentlicht:

— mit internationalem Recherchenbericht

(54) **Title:** ARYLSULFONAMIDES HAVING AN ANALGESIC EFFECT

(54) **Bezeichnung:** ARYLSULFONAMIDE MIT ANALGETISCHER WIRKUNG



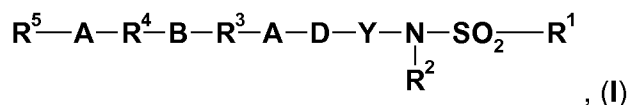
(57) **Abstract:** The present invention relates to compounds of the general formula (I) in which A, B, D, Y, R¹, R², R³, R⁴ and R⁵ are as defined in claim 1, the enantiomers thereof, the diastereomers thereof, the mixtures thereof and the salts thereof, especially the physiologically tolerated salts thereof with organic or inorganic acids or bases, which have valuable properties, the preparation thereof, the medicaments comprising the pharmacologically active compounds, the production thereof and the use thereof.

(57) **Zusammenfassung:** Gegenstand der vorliegenden Erfindung Verbindungen der allgemeinen Formel (I), in der A, B, D, Y, R¹, R², R³, R⁴ und R⁵ wie in Anspruch 1 definiert sind, deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen, welche wertvolle Eigenschaften aufweisen, deren Herstellung, die die pharmakologisch wirksamen Verbindungen enthaltenden Arzneimittel, deren Herstellung und deren Verwendung.

WO 2009/021758 A1

ARYLSULFONAMIDE MIT ANALGETISCHER WIRKUNG

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Verbindungen der allgemeinen Formel I



in der **A**, **B**, **D**, **Y**, **R**¹, **R**², **R**³, **R**⁴ und **R**⁵ wie in Anspruch 1 definiert sind, deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen, welche wertvolle Eigenschaften aufweisen, deren Herstellung, die die pharmakologisch wirksamen Verbindungen enthaltenden Arzneimittel, deren Herstellung und deren Verwendung.

DETAILLIERTE BESCHREIBUNG DER ERFINDUNG

In der obigen allgemeinen Formel I bedeuten in einer ersten Ausführungsform

A eine Bindung, C₁₋₄-Alkylen oder —CH₂-C(O)—,

B eine Bindung, C₁₋₃-Alkylen, -O- oder —C(O)—,

D eine Gruppe der allgemeinen Formeln II



Y eine gegebenenfalls durch den Rest **R**² substituierte C₁₋₆-Alkylen-Gruppe, wobei eine Methylengruppe zusätzlich durch **Y**¹ ersetzt sein kann und

Y¹ —O—, —S—, —S(O)—, —N(**R**²)—, —N(**R**²)—C(O)—, —C(O)—N(**R**²)—, —C(O)—, —CH(Aryl)—, C₃₋₆-Cycloalkylen oder —S(O)₂— darstellt,

- R¹** C₃₋₇-Cycloalkyl- oder Aryl-, Heteroaryl- oder Aryl-C₁₋₃-alkyl-, die jeweils durch einen, zwei, drei oder vier Reste **R^{1.1}** substituiert sein können, wobei die Reste **R^{1.1}** gleich oder verschieden sein können und
- 5 **R^{1.1}** H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, F₃C-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,
- R²** H oder C₁₋₃-Alkyl-, wobei jede Methylengruppe mit bis zu zwei und jede Methylgruppe mit bis zu drei Fluoratomen substituiert sein kann, oder auch
- 10 H₃C-C(O)-,
- R³**
- a) C₁₋₆-Alkylen,
- b) eine durch **R^{3.1}** einfach, zweifach oder dreifach substituierte C₃₋₆-Cycloalkylengruppe,
- 15 c) eine durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierte C₅₋₇-Cycloalkenylengruppe, die über die ungesättigte Bindung mit einem Phenylring kondensiert ist,
- d) -N(**R²**)-,
- e) eine durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierte Arylengruppe,
- f) eine durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierte Heteroarylengruppe,
- 20 g) einen durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierten gesättigten 4- bis 7-gliedrigen heterocyclischen Ring,
- h) einen durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierten ungesättigten 5- bis 7-gliedrigen heterocyclischen Ring, der über die ungesättigten Bindungen mit einem oder zwei Phenylringen kondensiert ist, oder
- 25 i) einen durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierten gesättigten 8- bis 10-gliedrigen Aza-Heterobicyclus,
- wobei die Reste **R^{3.1}** jeweils gleich oder verschieden sein können und
- 30 **R^{3.1}** H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt, oder
- R³** auch -O-, wenn **B** nicht die Gruppe -O- darstellt,

- R⁴**
- a) -O-,
 - b) -C(O)O-,
 - c) -C(O)NR²-,
 - d) -NR²-,
 - 5 e) -NR²-NR²-,
 - f) C₃₋₇-Cycloalkylen,
 - g) C₁₋₆-Alkylen,
 - h) eine durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierte Arylengruppe,
 - i) eine durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierte Heteroarylengruppe,
 - 10 j) einen durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierten 4- bis 7-gliedrigen gesättigten heterocyclischen Ring,
 - k) einen durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierten gesättigten 8- bis 10-gliedrigen Diaza-Heterobicyclus,
 - l) einen durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen ungesättigten heterocyclischen Ring, der über die ungesättigten Bindungen mit
 - 15 einem oder zwei Phenylringen kondensiert ist, oder
 - m) einen gesättigten 9- bis 11-gliedrigen Diaza-Spirocyclus,

wobei die Reste **R^{4.1}** jeweils gleich oder verschieden sein können und

20

R^{4.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

- R⁵**
- H, HO-, C₁₋₈-Alkyl-, eine gegebenenfalls durch C₁₋₃-Alkyl- substituierte
 - 25 C₃₋₇-Cycloalkylgruppe, H₂N-, C₁₋₄-Alkyl-NH-, (C₃₋₆-Cycloalkyl)-NH-, (C₁₋₄-Alkyl)₂N-, (C₁₋₄-Alkyl)(C₃₋₆-Cycloalkyl)N-, (Cyclopropylmethyl)(methyl)N-, H₂N-C(O)-,
 - eine durch **R^{5.1}** einfach oder zweifach substituierte Phenylgruppe, eine durch **R^{5.1}** einfach oder zweifach substituierte Heteroarylgruppe oder einen durch **R^{5.1}** einfach oder zweifach substituierten 4- bis 7-gliedrigen gesättigten heterocyclischen Ring,
 - 30 wobei die Reste **R^{5.1}** jeweils gleich oder verschieden sein können und

R^{5.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O-, (C₁₋₃-Alkyl)₂N- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

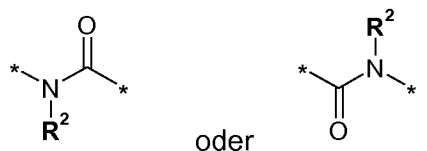
deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

- 5 Eine zweite Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen

A eine Bindung oder C₁₋₄-Alkylen,

- 10 **B** eine Bindung, C₁₋₃-Alkylen, -O- oder -C(O)-,

D eine Gruppe der allgemeinen Formeln II



- 15 **Y** eine gegebenenfalls durch den Rest **R**² substituierte C₁₋₄-Alkylen-Gruppe, wobei eine Methylengruppe zusätzlich durch **Y**¹ ersetzt sein kann und

Y¹ -O-, -S-, -S(O)-, -N(**R**²)-, -N(**R**²)-C(O)-, -C(O)-N(**R**²)-, -C(O)-, -CH(Aryl)- oder -S(O)₂- darstellt,

20

R¹ C₃₋₇-Cycloalkyl- oder Aryl-, Heteroaryl- oder Aryl-C₁₋₃-alkyl-, die jeweils durch einen, zwei, drei oder vier Reste **R**^{1.1} substituiert sein können, wobei die Reste **R**^{1.1} gleich oder verschieden sein können und

25

R^{1.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

R² H oder C₁₋₃-Alkyl-, wobei jede Methylengruppe mit bis zu zwei und jede Methylgruppe mit bis zu drei Fluoratomen substituiert sein kann,

30

R³ C₁₋₆-Alkylen, eine durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierte Arylengruppe, eine durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierte Heteroarylengruppe, einen durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierten gesättigten 4- bis 7-gliedrigen heterocyclischen Ring oder einen durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierten ungesättigten 5- bis 7-gliedrigen heterocyclischen Ring, wobei die Reste **R^{3.1}** jeweils gleich oder verschieden sein können und

R^{3.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

10

R⁴ -O-, -C(O)O-, -C(O)NR²-, -NR²-, -NR²-NR²-, C₃₋₇-Cycloalkylen, C₁₋₆-Alkylen, eine durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierte Arylengruppe, eine durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierte Heteroarylengruppe, einen durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierten 4- bis 7-gliedrigen gesättigten heterocyclischen Ring oder einen durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen ungesättigten heterocyclischen Ring, wobei die Reste **R^{4.1}** jeweils gleich oder verschieden sein können und

15

R^{4.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

20

R⁵ H, C₁₋₈-Alkyl-, eine gegebenenfalls durch C₁₋₃-Alkyl- substituierte C₃₋₇-Cycloalkylgruppe, H₂N-, C₁₋₄-Alkyl-NH-, (C₁₋₄-Alkyl)₂N-, H₂N-C(O)-, eine durch **R^{5.1}** einfach oder zweifach substituierte Heteroarylgruppe oder einen durch **R^{5.1}** einfach oder zweifach substituierten 4- bis 7-gliedrigen gesättigten heterocyclischen Ring, wobei die Reste **R^{5.1}** jeweils gleich oder verschieden sein können und

25

R^{5.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

30

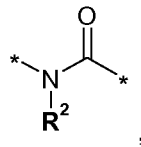
deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

Eine dritte Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen

5 **A** eine Bindung, C₁₋₄-Alkylen oder -CH₂-C(O)-,

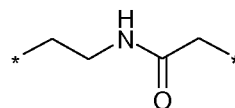
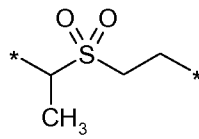
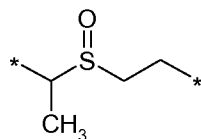
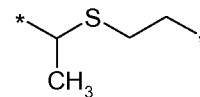
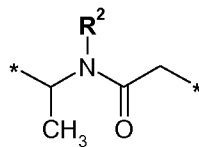
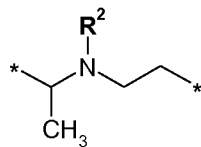
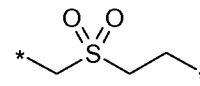
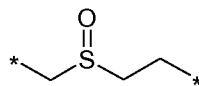
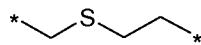
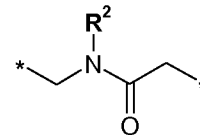
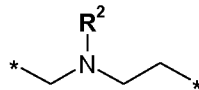
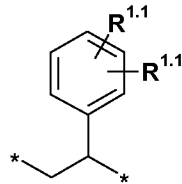
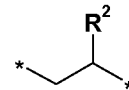
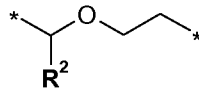
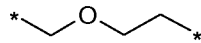
B eine Bindung, C₁₋₂-Alkylen, -O- oder -C(O)-,

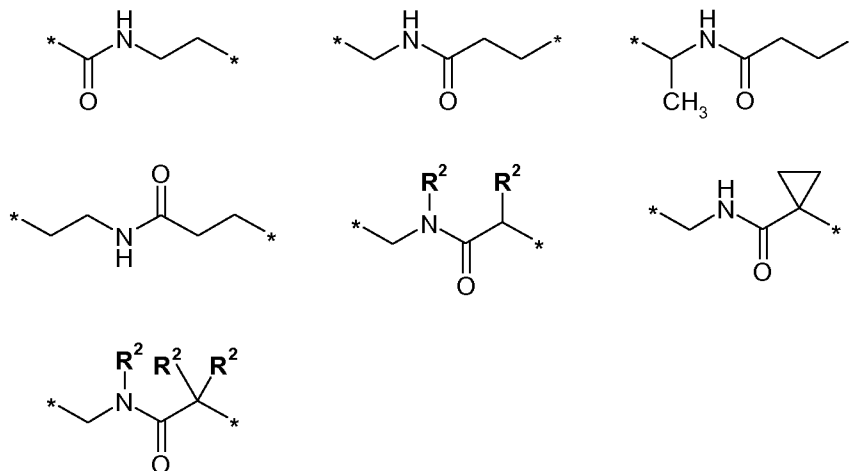
D eine Gruppe der allgemeinen Formel II



10

Y C₁₋₄-Alkylen oder eine Gruppe ausgewählt aus





R¹ Aryl- oder Heteroaryl-, die jeweils durch einen, zwei, drei oder vier Reste **R^{1.1}** substituiert sein können, wobei die Reste **R^{1.1}** gleich oder verschieden sein können und

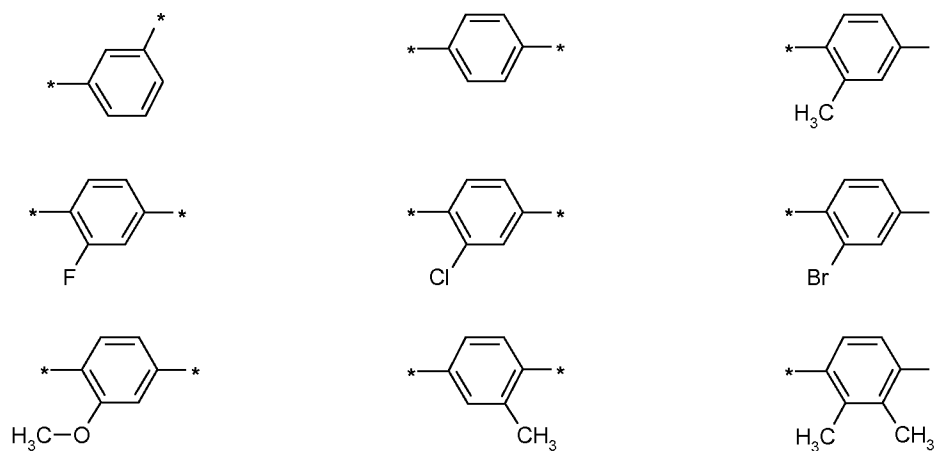
5

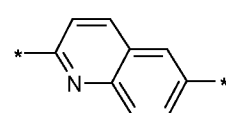
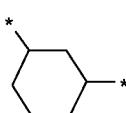
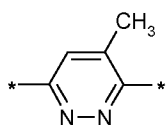
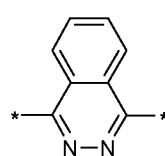
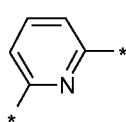
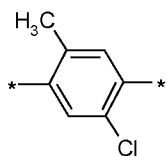
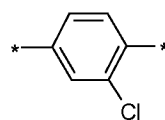
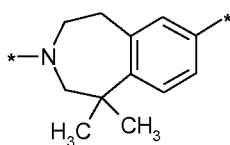
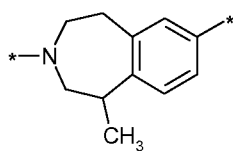
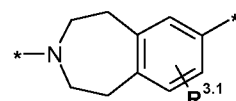
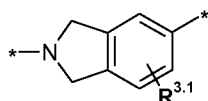
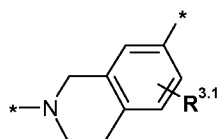
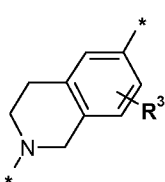
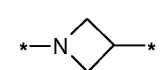
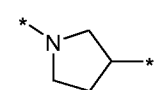
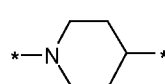
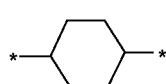
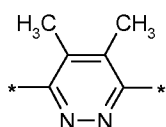
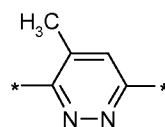
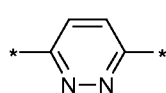
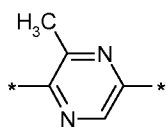
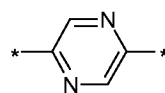
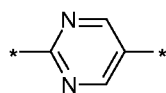
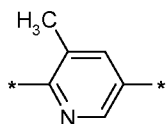
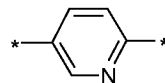
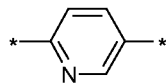
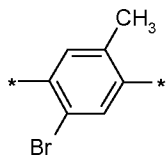
R^{1.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, F₃C-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

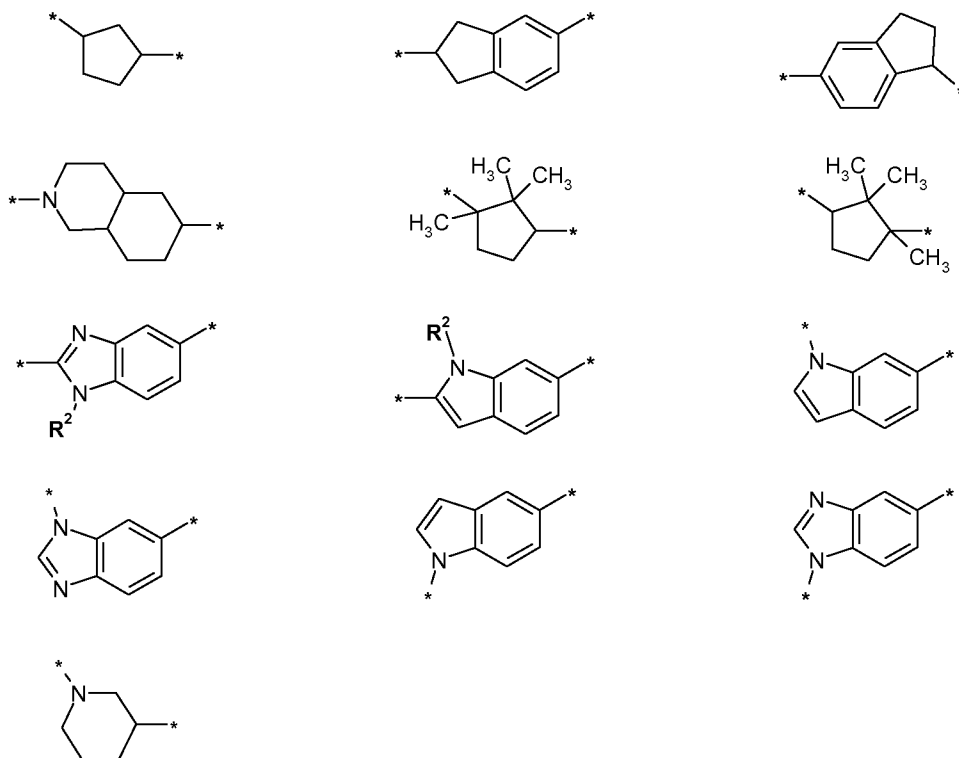
R² H, H₃C-, H₅C₂-, Isopropyl, F₃C-CH₂-, F₂CH-CH₂- oder FH₂C-H₂C-,

10

R³ C₁₋₄-Alkylen, -N(R²)- oder eine Gruppe ausgewählt aus





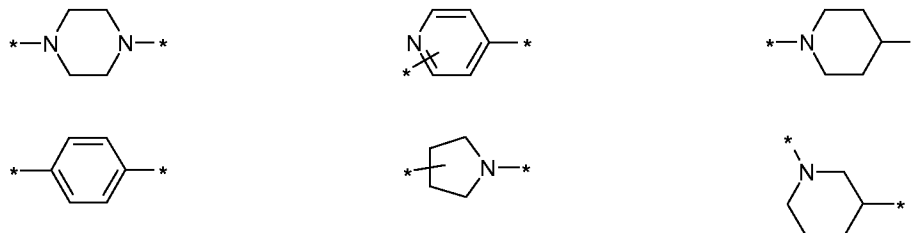


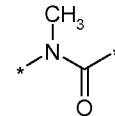
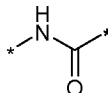
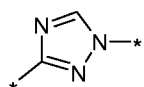
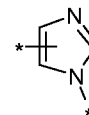
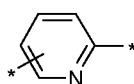
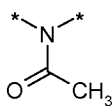
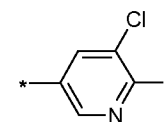
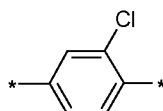
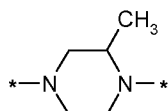
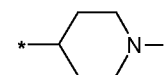
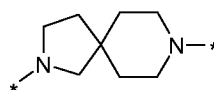
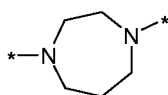
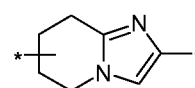
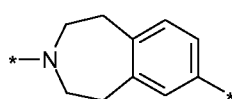
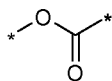
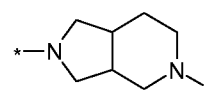
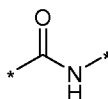
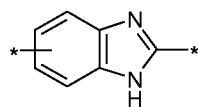
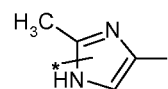
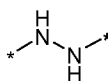
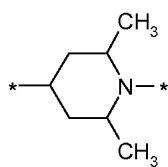
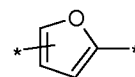
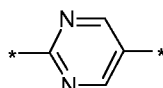
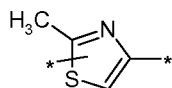
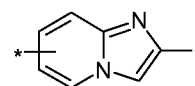
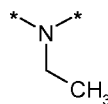
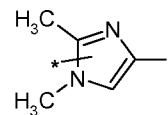
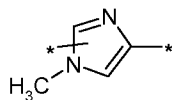
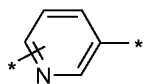
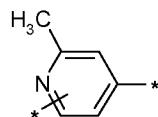
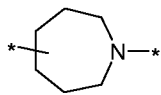
worin

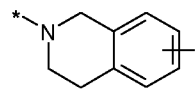
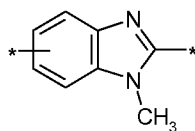
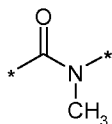
R^{3,1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder
 5 C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt, oder

R³ auch -O-, wenn **B** nicht die Gruppe -O- darstellt,

R⁴ C₁₋₄-Alkylen, C₃₋₇-Cycloalkylen, -O- oder eine Gruppe ausgewählt aus
 10



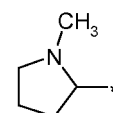
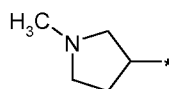
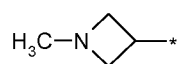
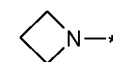
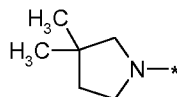
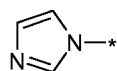
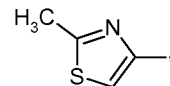
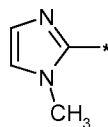
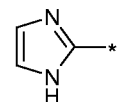
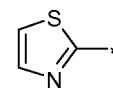
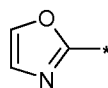
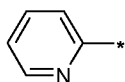
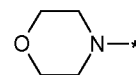
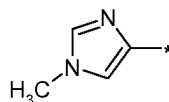
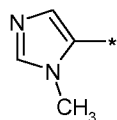
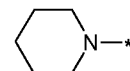
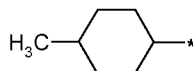
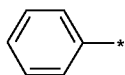
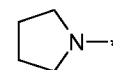
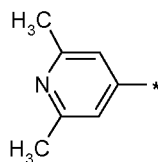
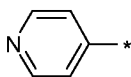


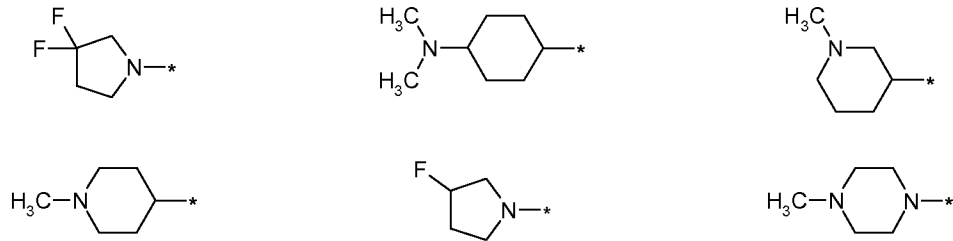


R⁵ H, C₁₋₈-Alkyl, C₃₋₇-Cycloalkyl-, HO-, (C₁₋₃-Alkyl)-O-, (C₁₋₄-Alkyl)-NH-, (C₃₋₆-Cycloalkyl)-NH-, (C₁₋₄-Alkyl)₂N-, (C₁₋₄-Alkyl)(C₃₋₆-Cycloalkyl)N-, (Cyclopropylmethyl)(methyl)N-, H₂N-C(O)-, oder

5

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus





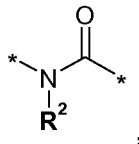
bedeutet,

- deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

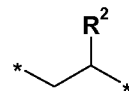
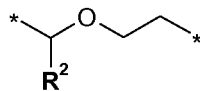
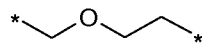
Eine vierte Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen

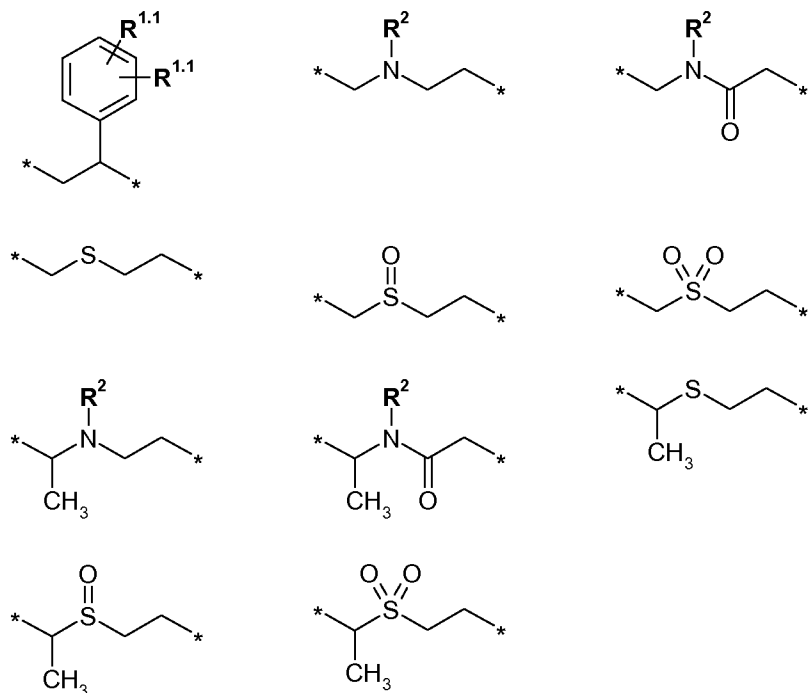
10

- A** eine Bindung oder C₁₋₃-Alkylen,
B eine Bindung, C₁₋₂-Alkylen, -O- oder -C(O)-,
 15 **D** eine Gruppe der allgemeinen Formel II



- Y** C₁₋₄-Alkylen oder eine Gruppe ausgewählt aus





R^1 Aryl- oder Heteroaryl-, die jeweils durch einen, zwei, drei oder vier Reste **$R^{1.1}$** substituiert sein können, wobei die Reste **$R^{1.1}$** gleich oder verschieden sein können und

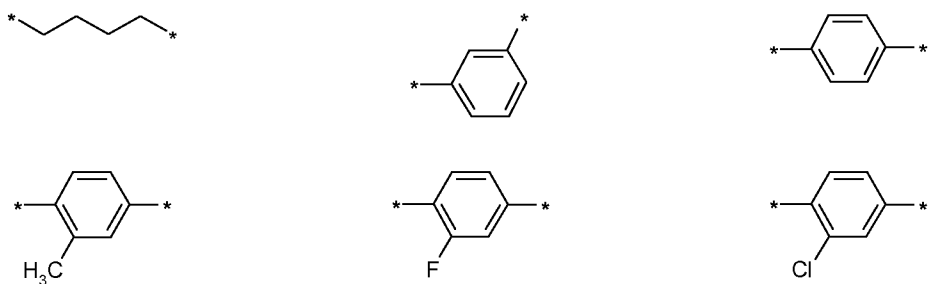
5

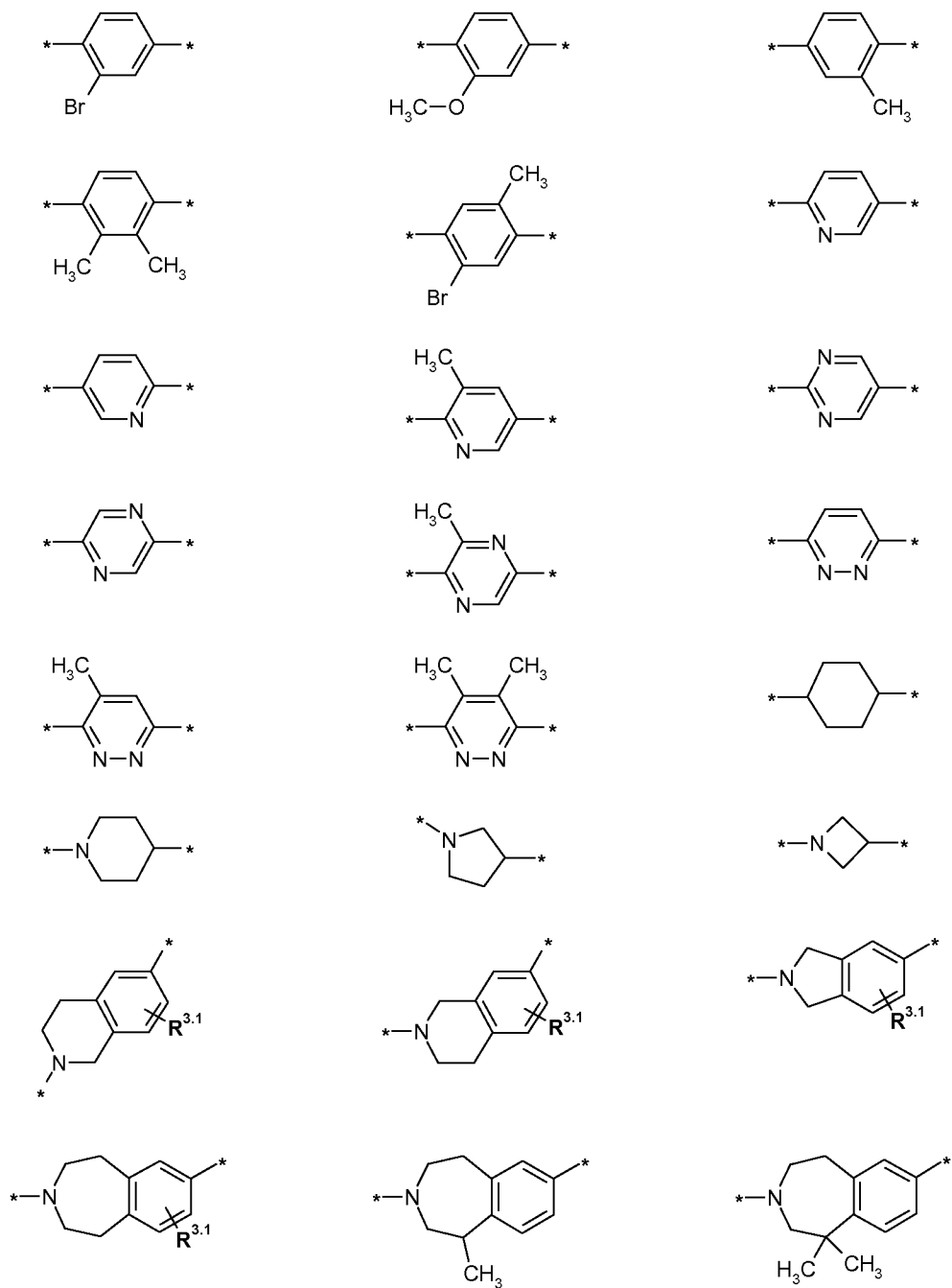
$R^{1.1}$ H, F, Cl, Br, I, C_{1-3} -Alkyl-, HO-, C_{1-3} -Alkyl-O- oder C_{1-3} -Alkyl-O- C_{2-4} -alkylen-O- darstellt,

R^2 H, H_3C -, H_5C_2 -, Isopropyl-, F_3C-CH_2 -, F_2CH-CH_2 - oder FH_2C-H_2C -,

10

R^3 C_{1-4} -Alkylen oder eine Gruppe ausgewählt aus

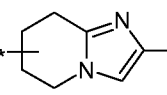
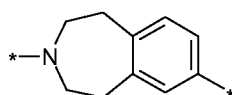
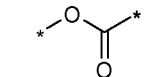
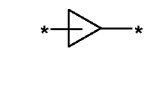
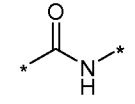
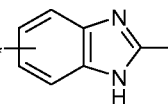
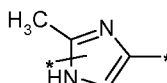
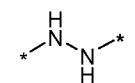
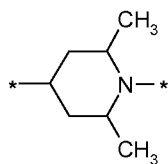
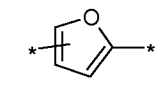
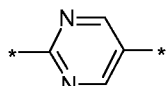
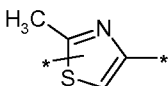
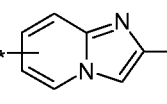
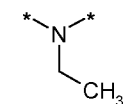
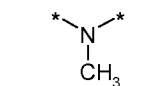
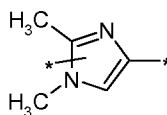
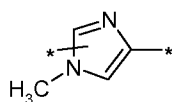
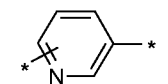
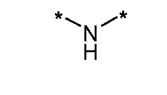
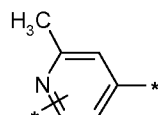
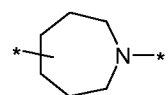
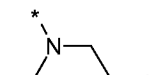
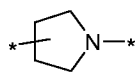
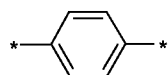
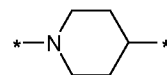
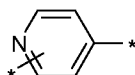
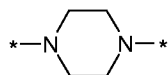




worin

R^{3.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder
C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

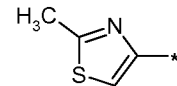
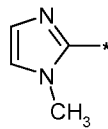
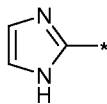
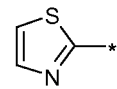
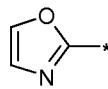
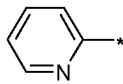
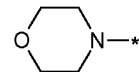
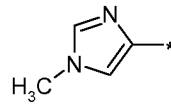
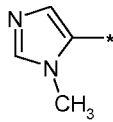
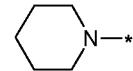
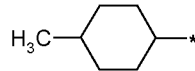
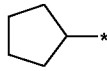
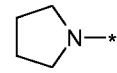
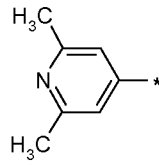
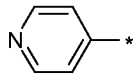
R⁴ C₁₋₄-Alkylen, -O- oder eine Gruppe ausgewählt aus



R⁵ H, C₁₋₈-Alkyl, C₃₋₇-Cycloalkyl-, (C₁₋₄-Alkyl)-NH-, (C₁₋₄-Alkyl)₂N-, H₂N-C(O)-, oder

5

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus



bedeutet,

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

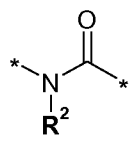
Eine fünfte Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen

10

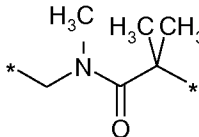
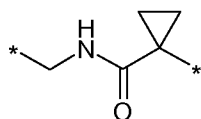
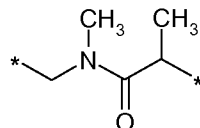
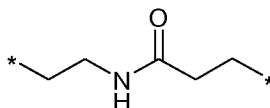
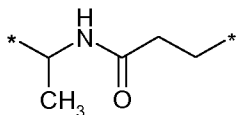
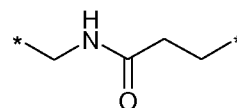
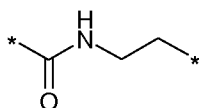
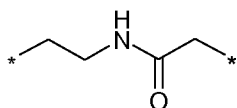
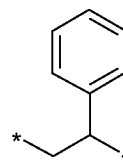
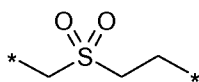
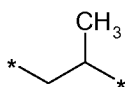
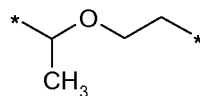
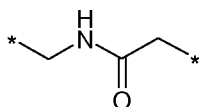
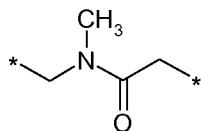
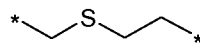
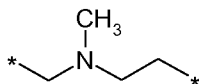
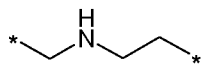
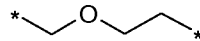
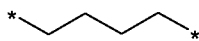
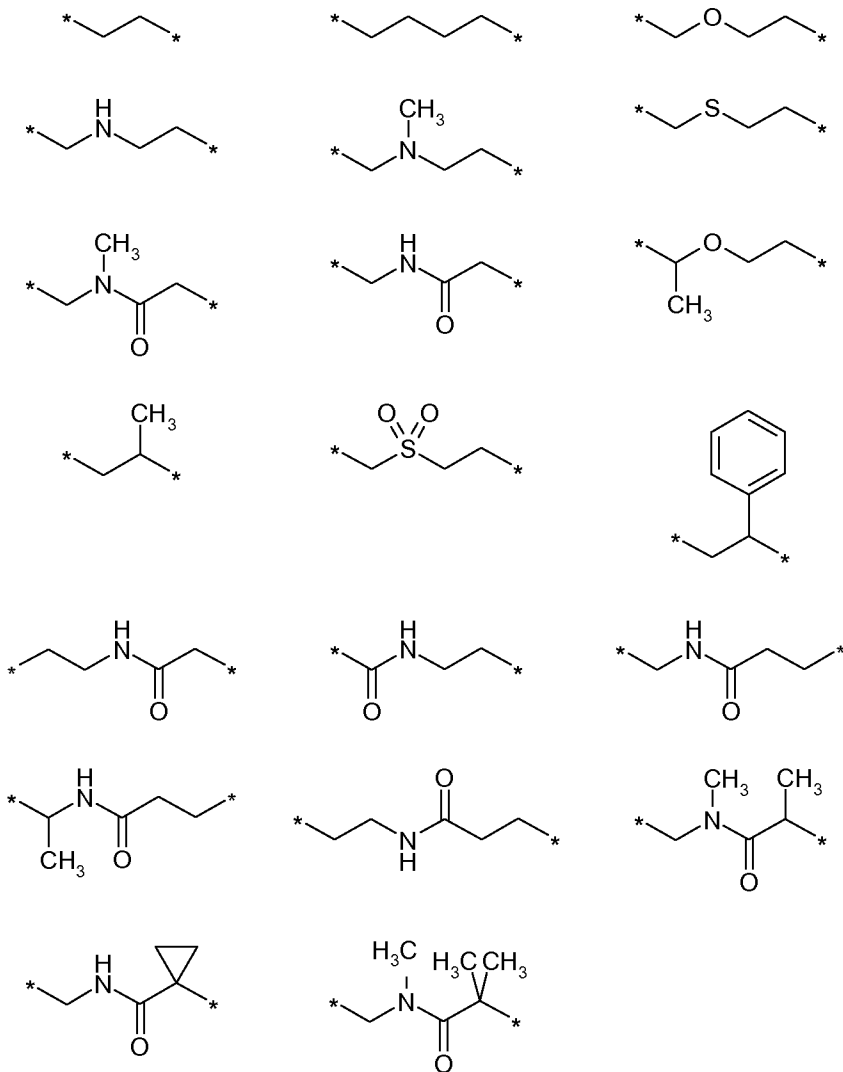
A eine Bindung, C₁₋₃-Alkylen oder -CH₂-C(O)-,

B eine Bindung, C₁₋₂-Alkylen, -O- oder -C(O)-,

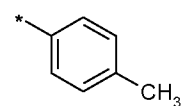
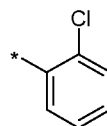
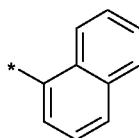
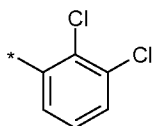
15 **D** eine Gruppe der allgemeinen Formel II

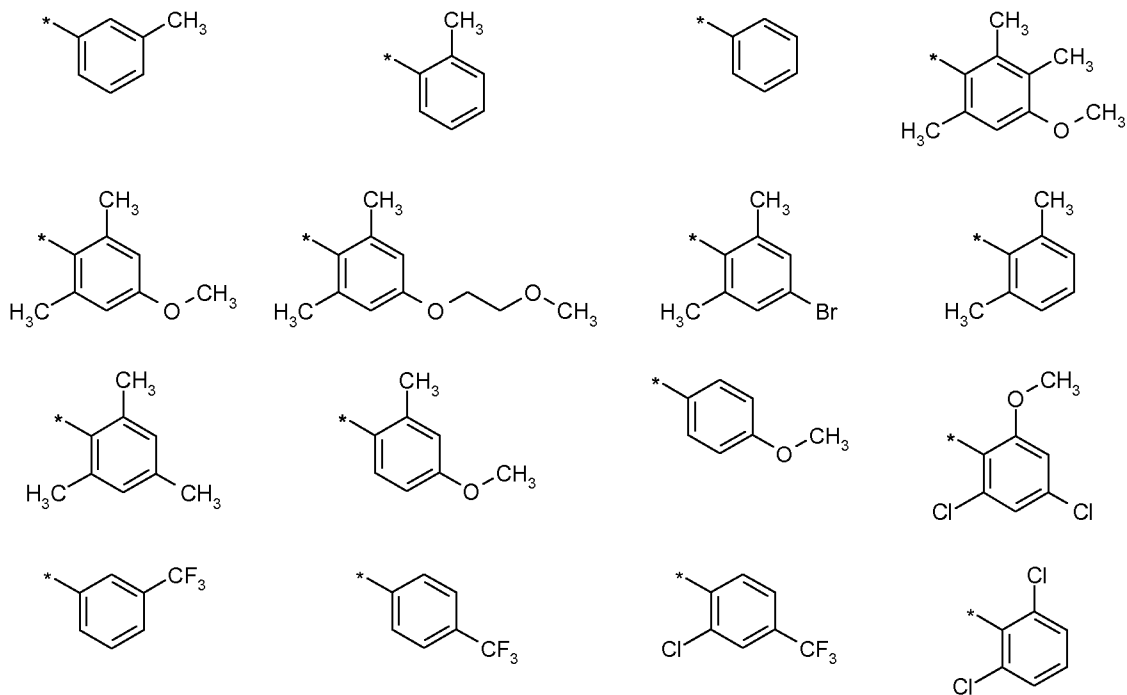


Y eine Gruppe ausgewählt aus



5 **R¹** eine Gruppe ausgewählt aus

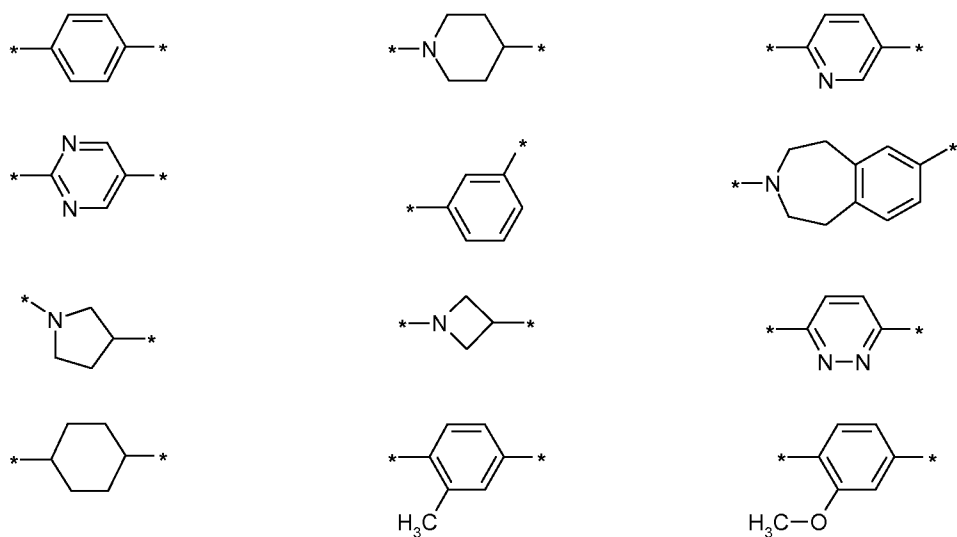


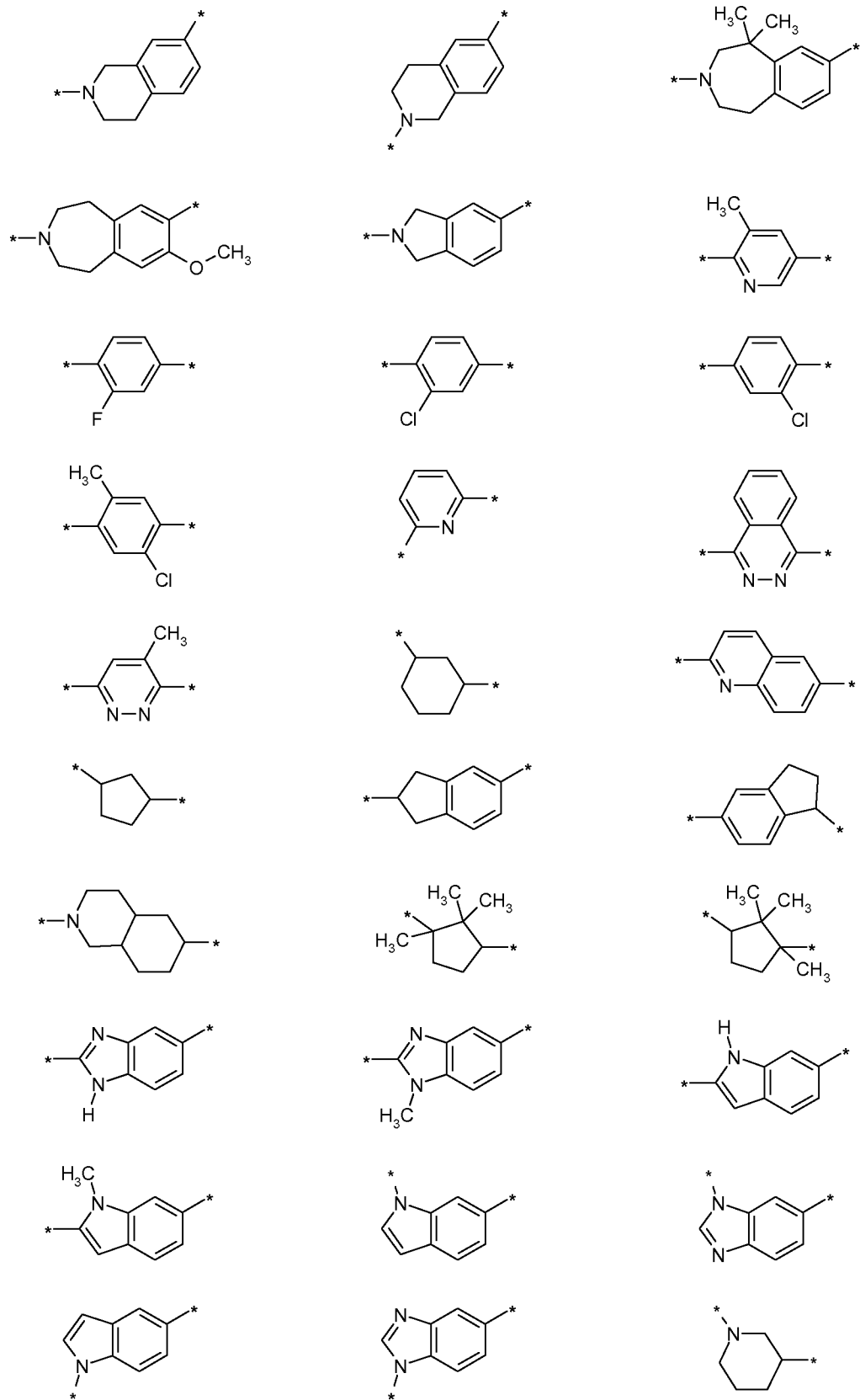


R² H, H₃C-, H₅C₂- oder FH₂C-H₂C-,

R³ C₁₋₄-Alkylen, -NH-, -N(CH₃)- oder eine Gruppe ausgewählt aus

5

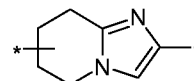
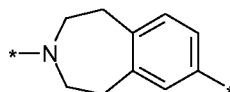
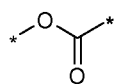
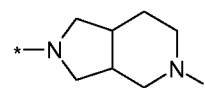
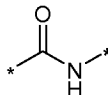
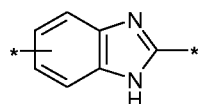
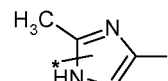
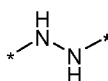
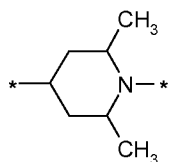
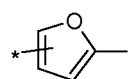
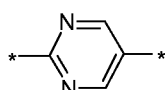
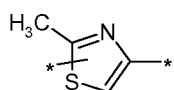
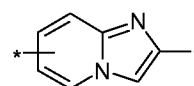
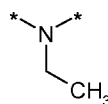
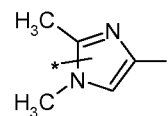
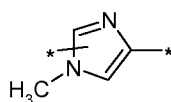
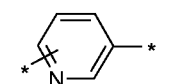
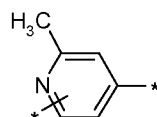
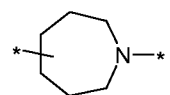
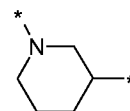
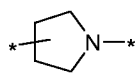
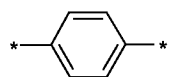
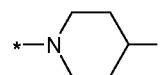
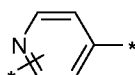
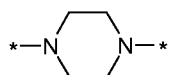


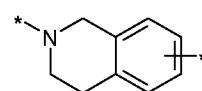
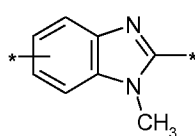
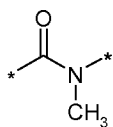
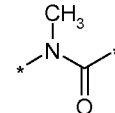
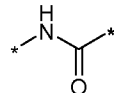
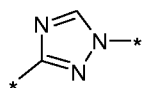
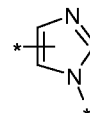
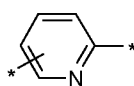
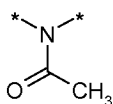
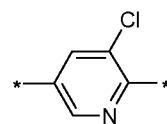
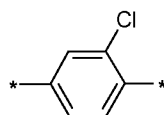
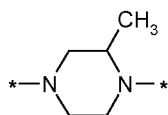
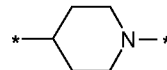
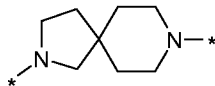
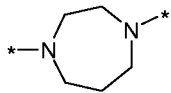


oder

R³ auch -O-, wenn **B** nicht die Gruppe -O- darstellt,

5

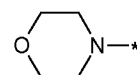
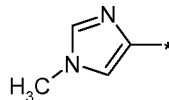
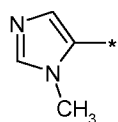
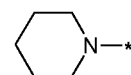
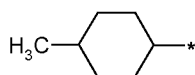
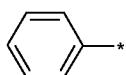
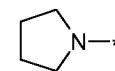
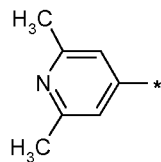
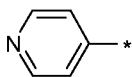
R⁴ C₁₋₄-Alkylen, C₃₋₇-Cycloalkylen, -O- oder eine Gruppe ausgewählt aus

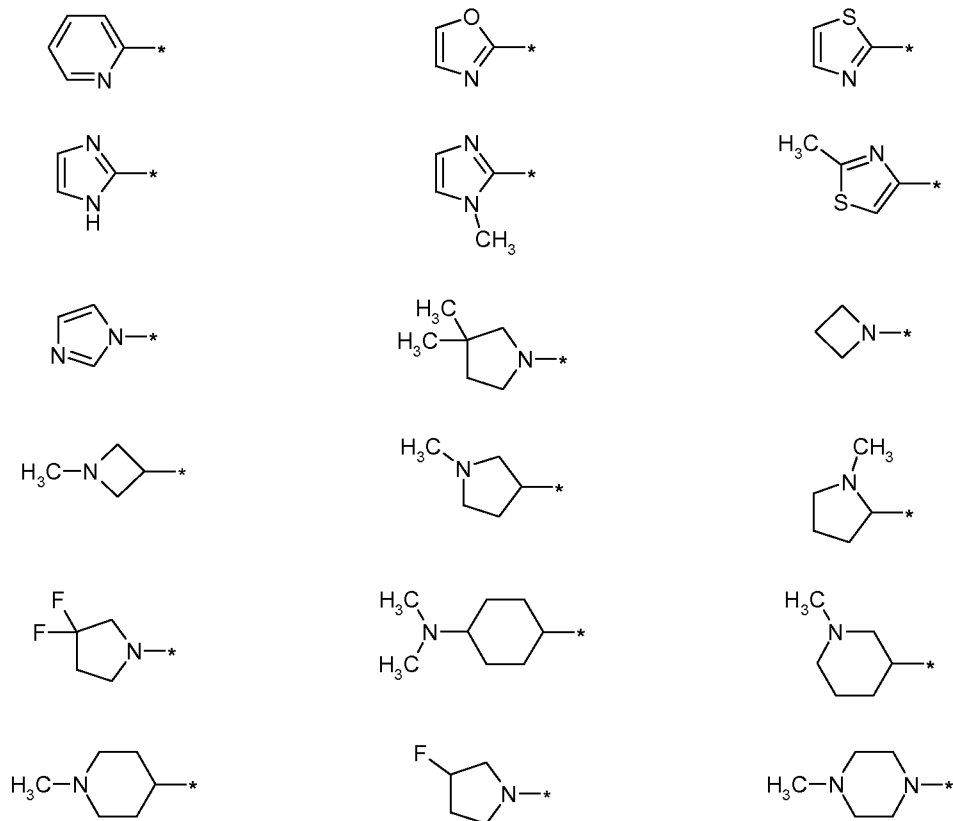


R⁵ H, HO-, C₁₋₅-Alkyl, C₃₋₅-Cycloalkyl-, H₂N-, (C₁₋₂-Alkyl)-NH-, (C₃₋₆-Cycloalkyl)-NH-, (C₁₋₂-Alkyl)₂N-, (C₁₋₄-Alkyl)(C₃₋₆-Cycloalkyl)N-, (Cyclopropylmethyl)(methyl)N-, H₂N-C(O)-, oder

5

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus





bedeutet,

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

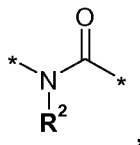
Eine sechste Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen

10

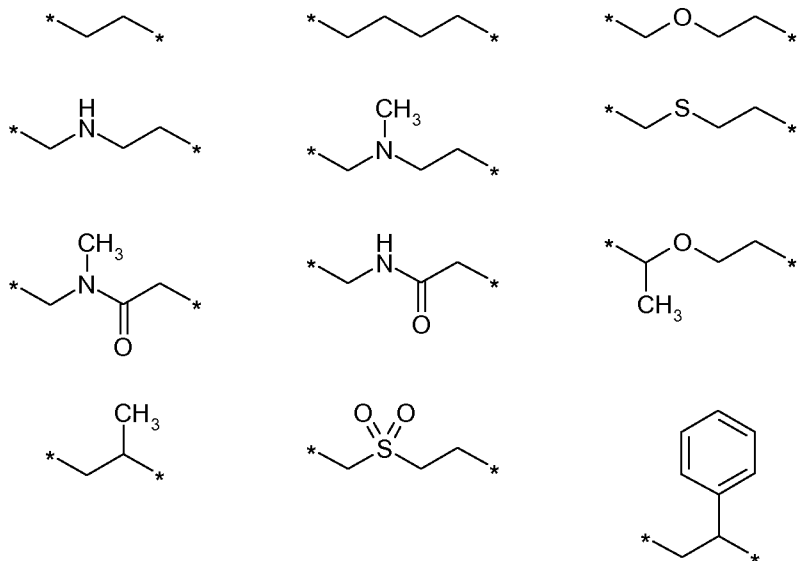
A eine Bindung oder C₁₋₃-Alkylen,

B eine Bindung, C₁₋₂-Alkylen, -O- oder -C(O)-,

15 **D** eine Gruppe der allgemeinen Formel II

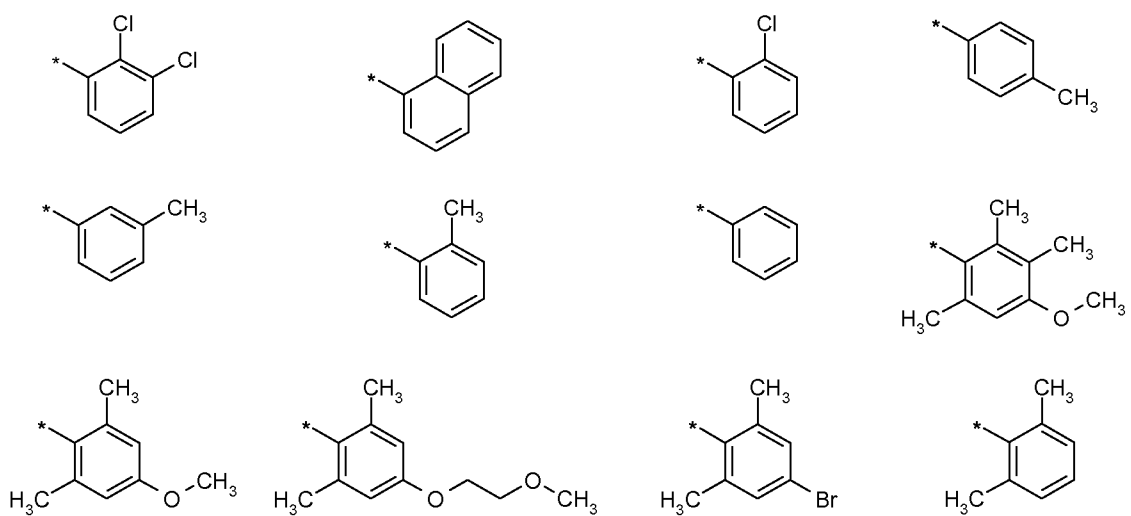


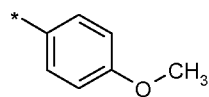
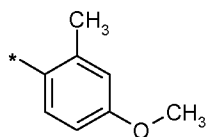
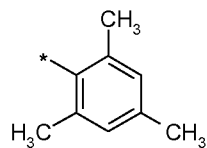
Y eine Gruppe ausgewählt aus



5

R¹ eine Gruppe ausgewählt aus

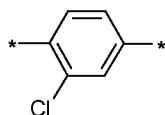
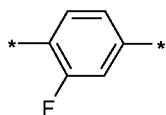
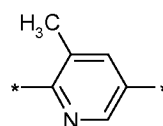
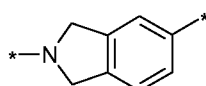
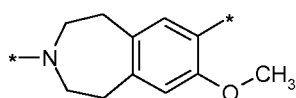
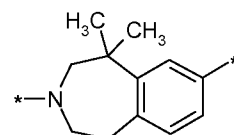
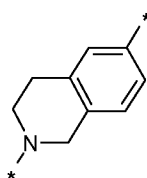
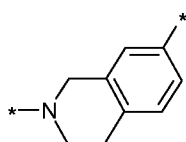
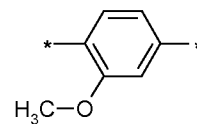
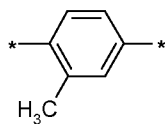
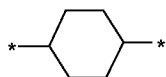
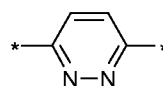
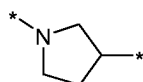
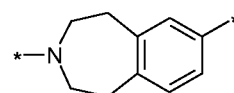
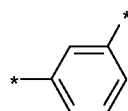
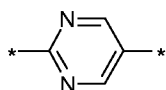
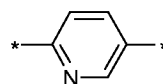
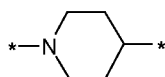
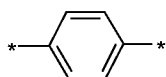




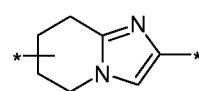
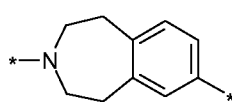
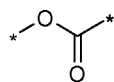
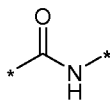
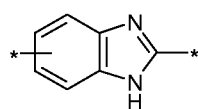
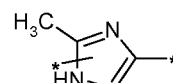
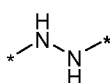
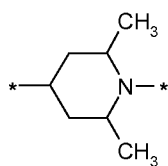
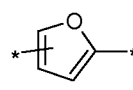
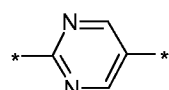
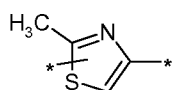
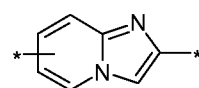
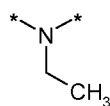
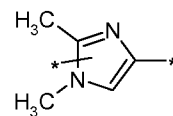
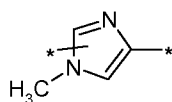
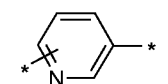
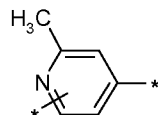
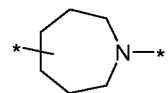
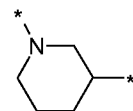
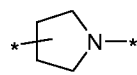
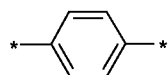
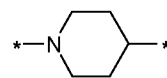
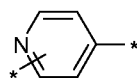
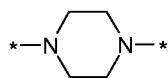
R² H, H₃C-, H₅C₂- oder FH₂C-H₂C-,

R³ C₁₋₄-Alkylen oder eine Gruppe ausgewählt aus

5

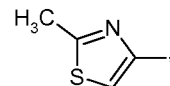
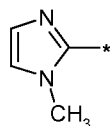
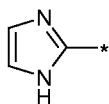
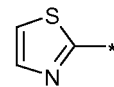
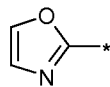
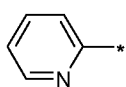
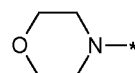
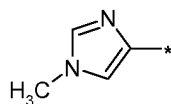
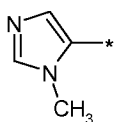
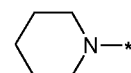
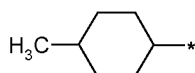
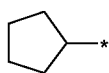
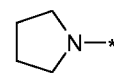
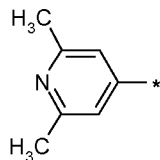
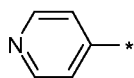


R⁴ C₁₋₄-Alkylen, -O- oder eine Gruppe ausgewählt aus



R⁵ H, C₁₋₅-Alkyl, H₂N-, (C₁₋₂-Alkyl)-NH-, (C₁₋₂-Alkyl)₂N-, H₂N-C(O)-, oder

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus

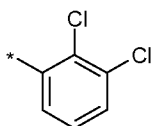


bedeutet,

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

Eine siebte Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen **A**, **B**, **D**, **Y**, **R²**, **R³**, **R⁴** und **R⁵** wie voranstehend unter der ersten bis sechsten Ausführungsform definiert sind und

R¹ die Gruppe

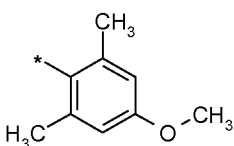


bedeutet,

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

Eine achte Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen **A**, **B**, **D**, **Y**, **R²**, **R³**, **R⁴** und **R⁵** wie voranstehend unter der ersten bis sechsten Ausführungsform definiert sind und

5

R¹ die Gruppe  bedeutet,

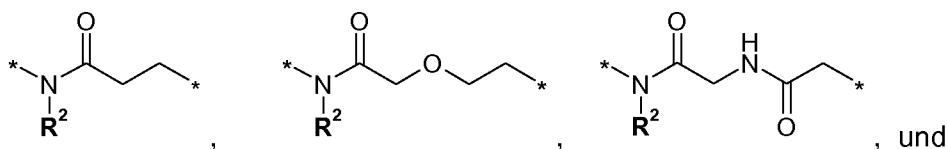
deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

10

Eine neunte Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen **A**, **B**, **R¹**, **R³**, **R⁴** und **R⁵** wie voranstehend unter der ersten bis achten Ausführungsform definiert sind und

15

-D-Y- zusammen eine Gruppe ausgewählt aus



R² H oder C₁₋₃-Alkyl- bedeutet,

20

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

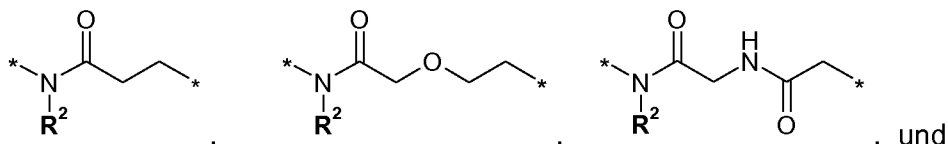
25 Eine zehnte Ausführungsform der vorliegenden Erfindung besteht in den Verbindungen der obigen allgemeinen Formel I, in denen

A eine Bindung,

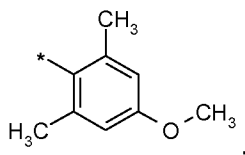
B eine Bindung,

-D-Y- zusammen eine Gruppe ausgewählt aus

5



R¹ die Gruppe



R² H oder C₁₋₃-Alkyl-, wobei jede Methylengruppe mit bis zu zwei und jede Methylgruppe mit bis zu drei Fluoratomen substituiert sein kann,

10

R³ eine C₄₋₆-Cycloalkylengruppe,

R⁴ einen gesättigten 6- oder 7-gliedrigen Diaza-Heterocyclus und

15

R⁵ C₁₋₃-Alkyl oder C₃₋₅-Cycloalkyl bedeutet,

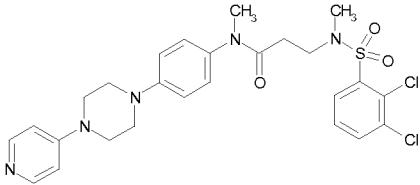
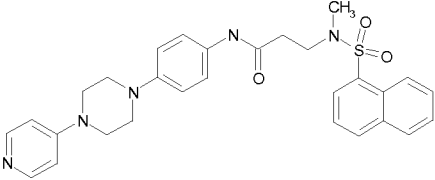
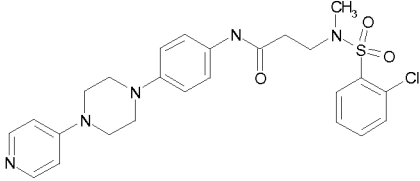
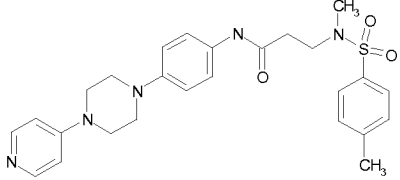
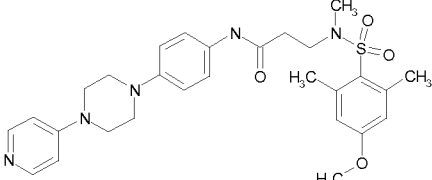
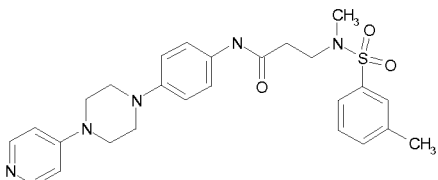
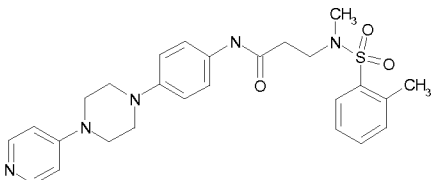
deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

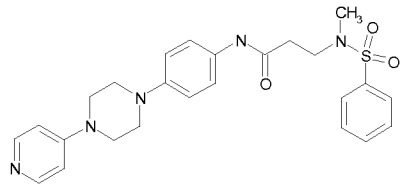
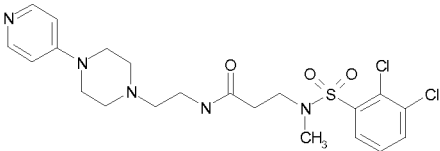
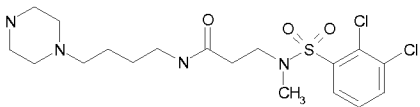
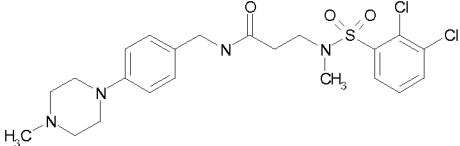
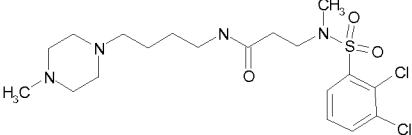
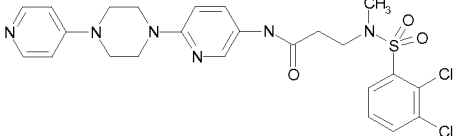
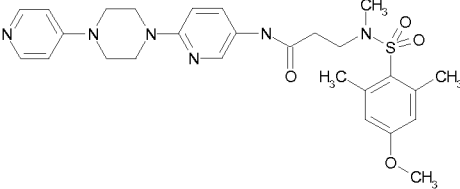
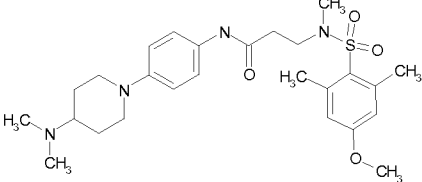
20

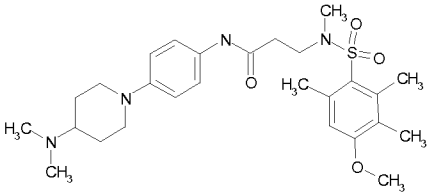
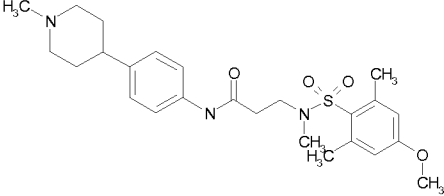
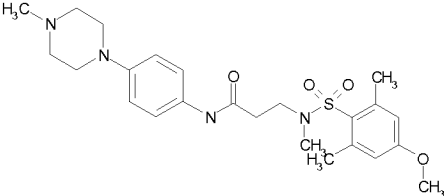
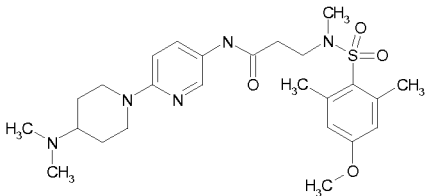
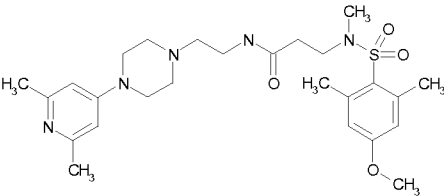
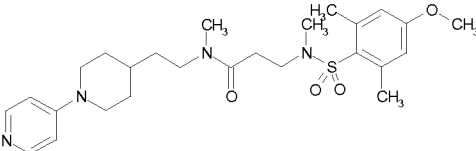
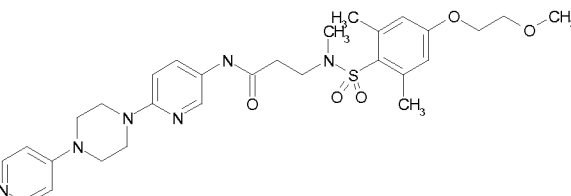
Als ganz besonders bevorzugte Verbindungen der obigen allgemeinen Formel **I** seien beispielsweise folgende genannt:

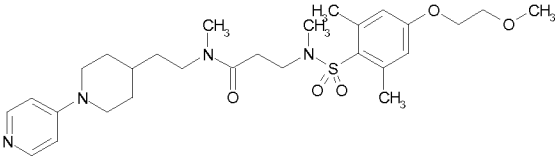
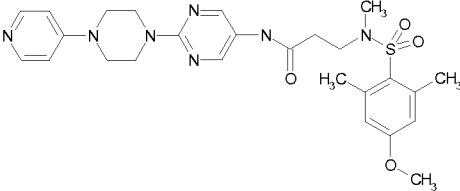
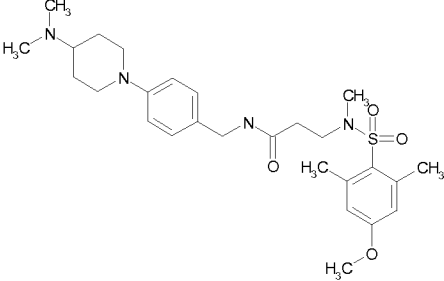
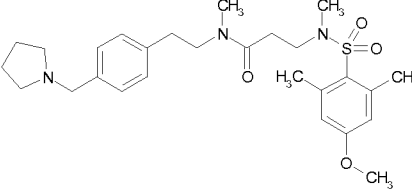
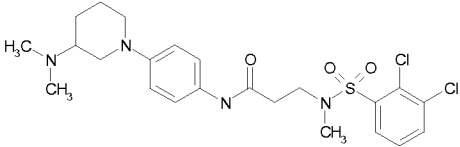
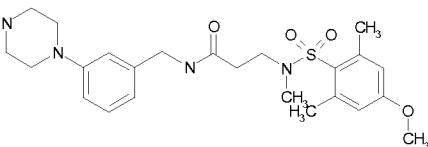
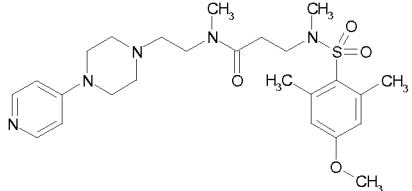
Beispiel	Struktur

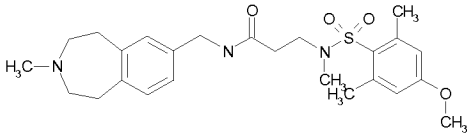
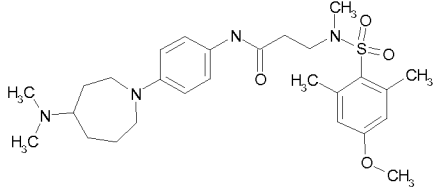
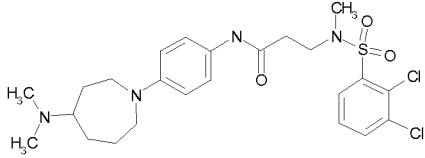
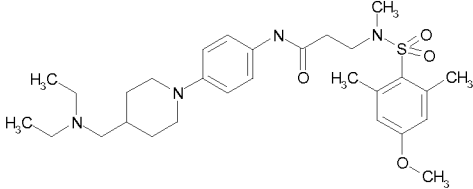
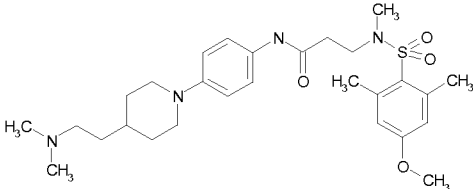
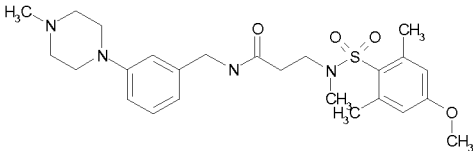
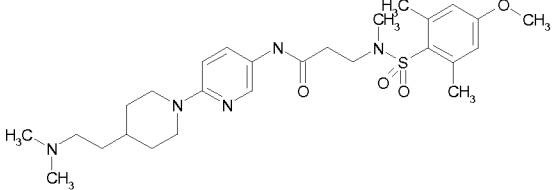
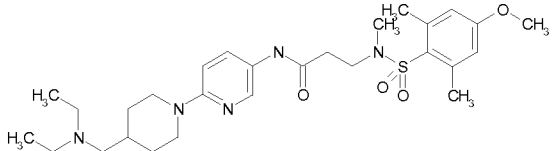
Beispiel	Struktur
(1)	 <chem>CN(C)S(=O)(=O)c1cc(Cl)ccc1C(=O)Nc2ccc(N3CCc4ccc(N5CCc6ccncc6)cc4)cc3</chem>
(2)	 <chem>CN(C)S(=O)(=O)c1cc(Cl)ccc1C(=O)Nc2ccc(N3CCc4ccncc4)cc3</chem>
(3)	 <chem>CN(C)S(=O)(=O)c1cc(Cl)ccc1C(=O)Nc2ccc(N3CCc4ccncc4)cc3</chem>
(4)	 <chem>CN(C)S(=O)(=O)c1cc(Cl)ccc1C(=O)Nc2ccc(N3CCc4ccncc4)cc3</chem>
(5)	 <chem>CN(C)S(=O)(=O)c1cc(Cl)ccc1C(=O)Nc2ccc(N3CCc4ccncc4)cc3</chem>
(6)	 <chem>CN(C)S(=O)(=O)c1cc(Cl)ccc1C(=O)Nc2ccc(N3CCc4ccncc4)cc3</chem>
(7)	 <chem>CN(C)S(=O)(=O)c1cc(Cl)ccc1C(=O)Nc2ccc(N3CCc4ccncc4)cc3</chem>
(8)	 <chem>CN(C)S(=O)(=O)c1cc(Cl)ccc1C(=O)Nc2ccc(N3CCc4ccncc4)cc3</chem>

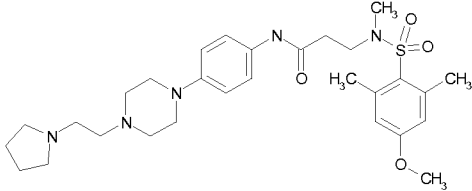
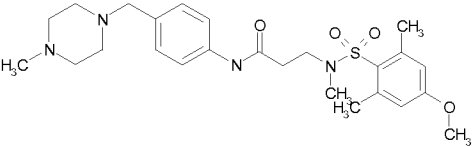
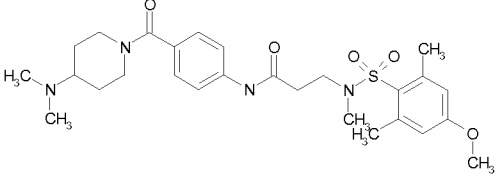
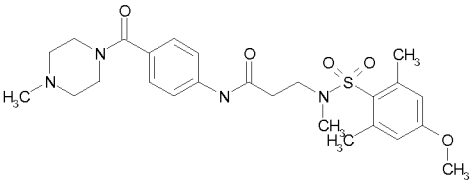
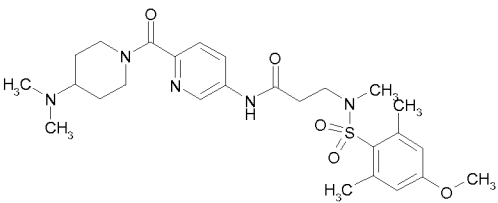
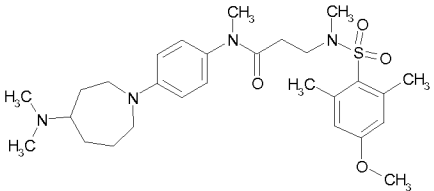
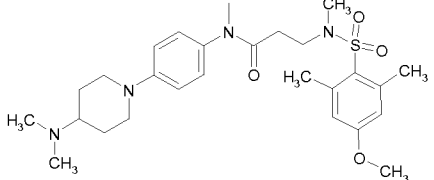
Beispiel	Struktur
(9)	
(10)	
(11)	
(12)	
(13)	
(14)	
(15)	

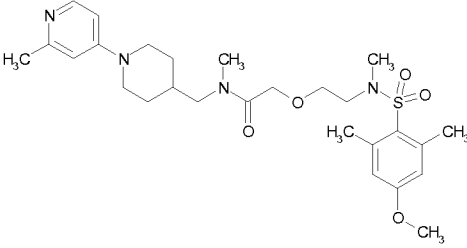
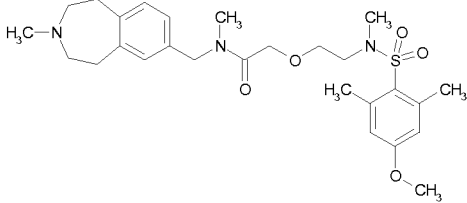
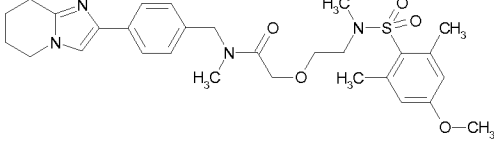
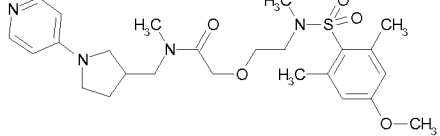
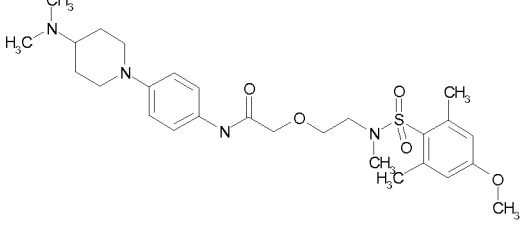
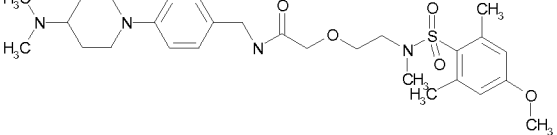
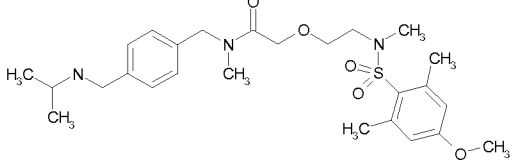
Beispiel	Struktur
(16)	
(17)	
(18)	
(19)	
(20)	
(21)	
(22)	
(23)	

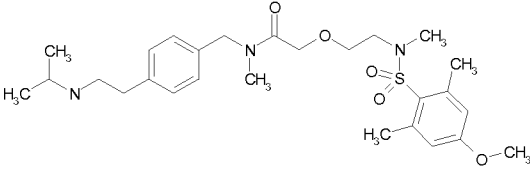
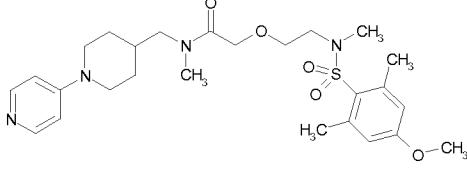
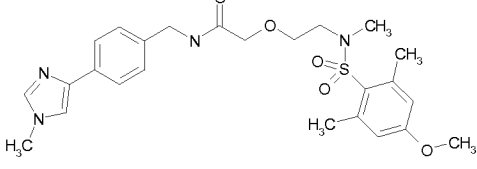
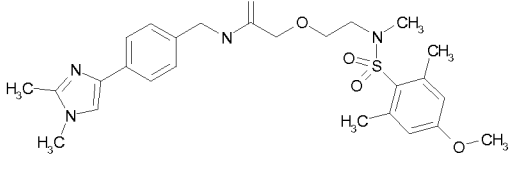
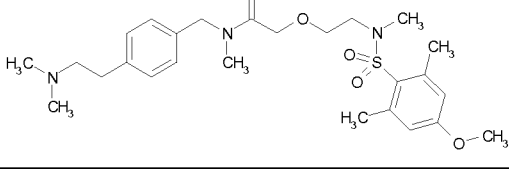
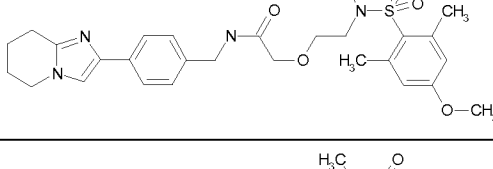
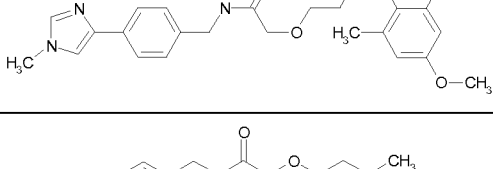
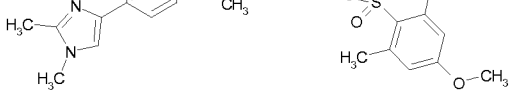
Beispiel	Struktur
(24)	
(25)	
(26)	
(27)	
(28)	
(29)	
(30)	

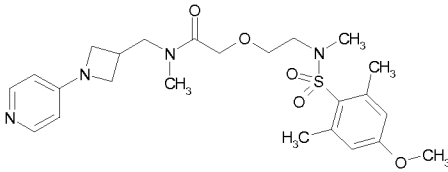
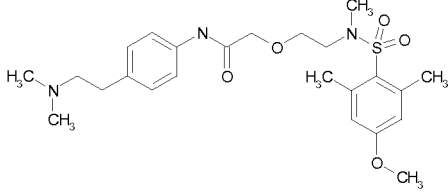
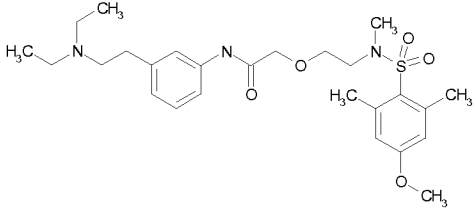
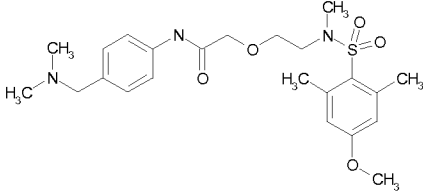
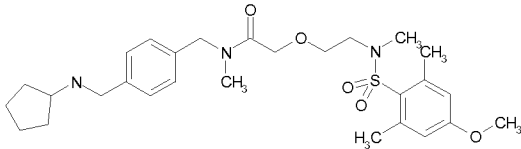
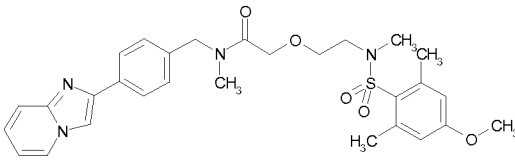
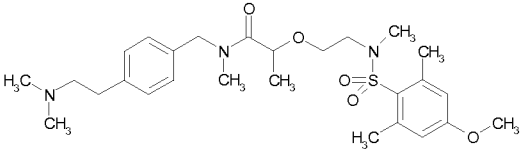
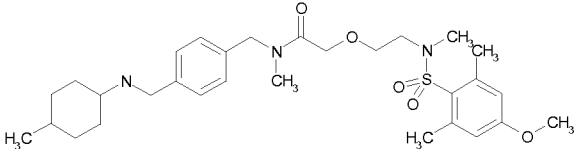
Beispiel	Struktur
(31)	
(32)	
(33)	
(34)	
(35)	
(36)	
(37)	

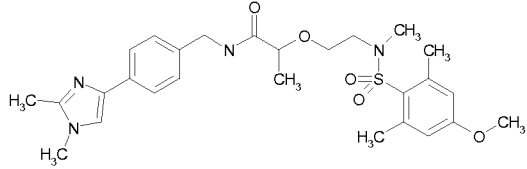
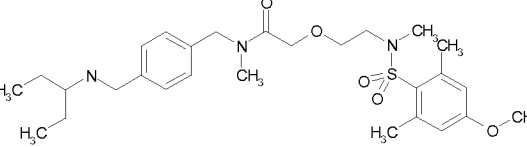
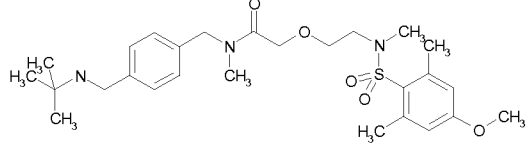
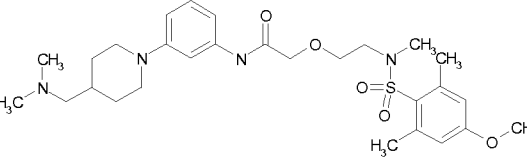
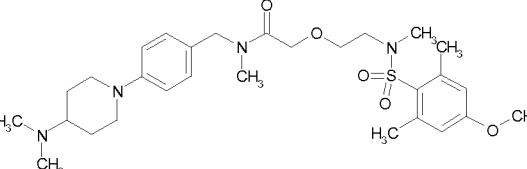
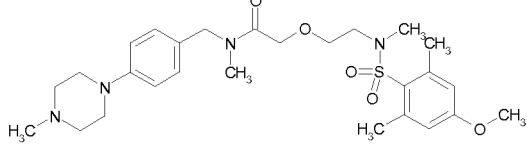
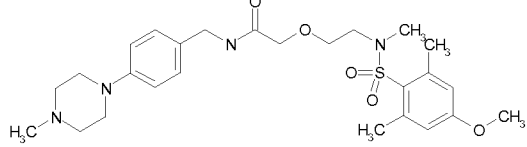
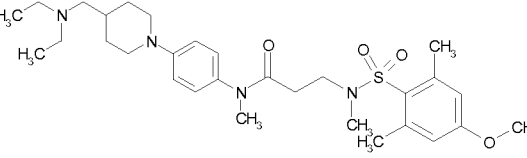
Beispiel	Struktur
(38)	
(39)	
(40)	
(41)	
(42)	
(43)	
(44)	
(45)	

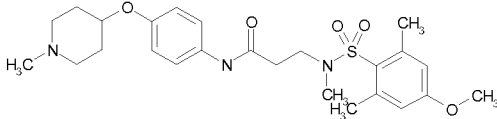
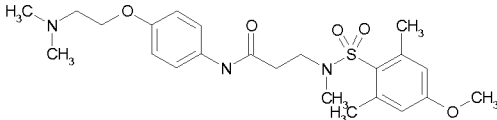
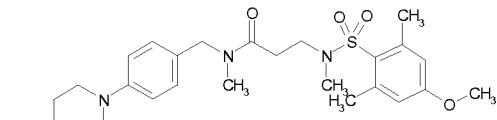
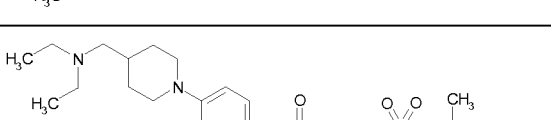
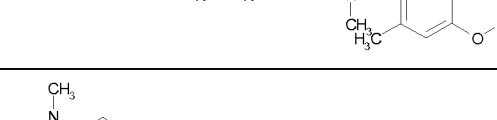
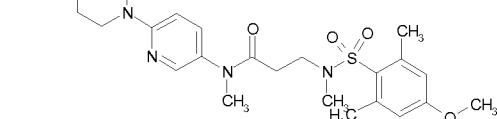
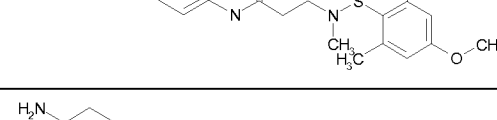
Beispiel	Struktur
(46)	
(47)	
(48)	
(49)	
(50)	
(51)	
(52)	

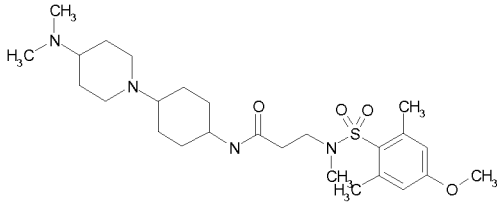
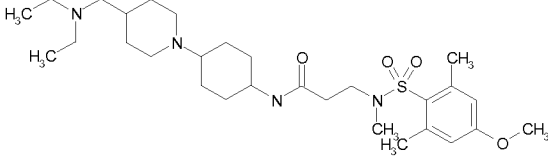
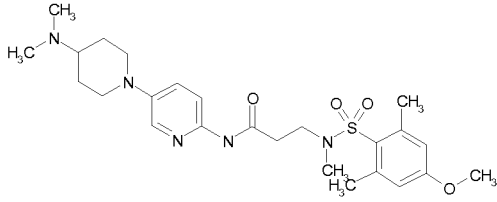
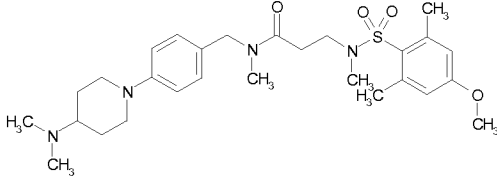
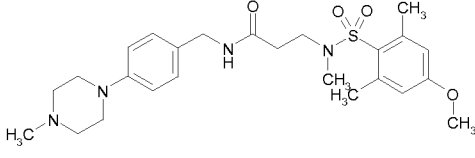
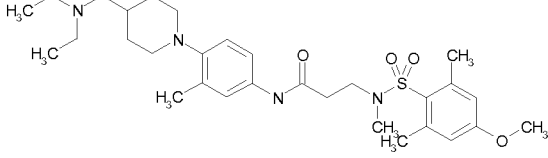
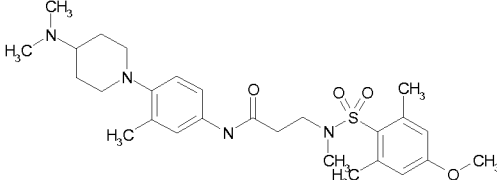
Beispiel	Struktur
(53)	
(54)	
(55)	
(56)	
(57)	
(58)	
(59)	

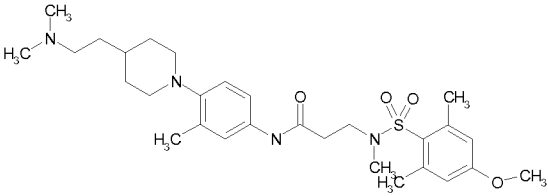
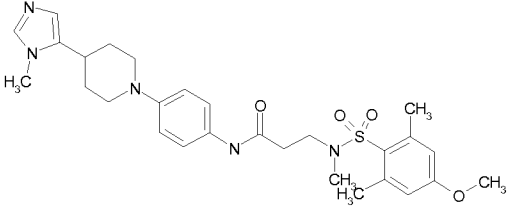
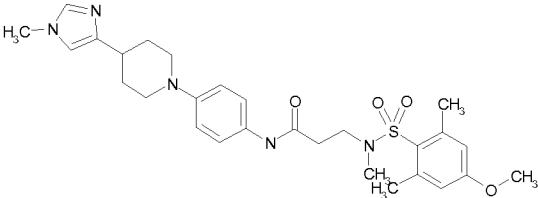
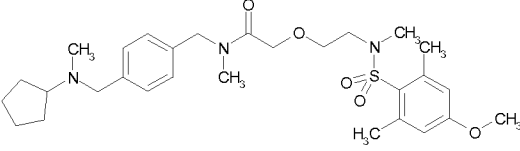
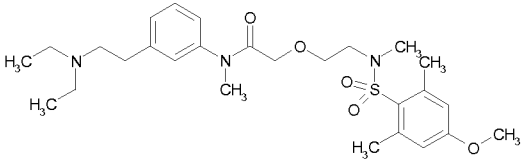
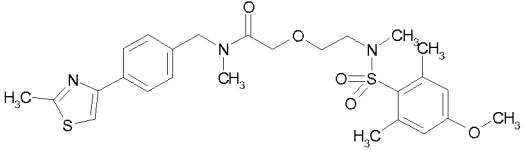
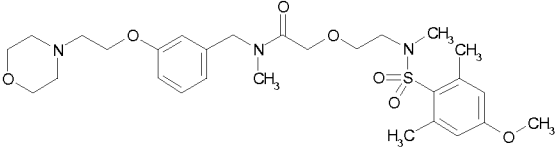
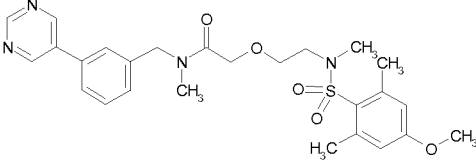
Beispiel	Struktur
(60)	
(61)	
(62)	
(63)	
(64)	
(65)	
(66)	
(67)	

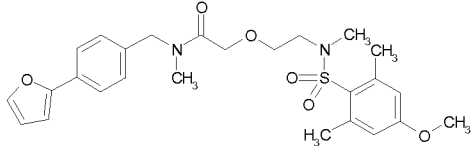
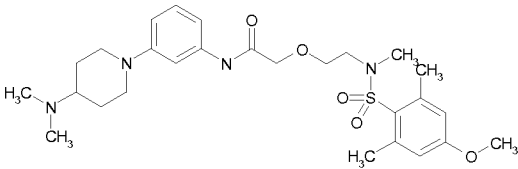
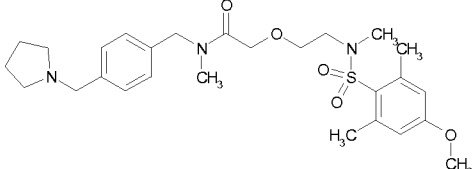
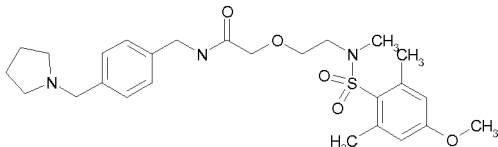
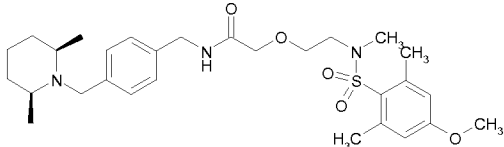
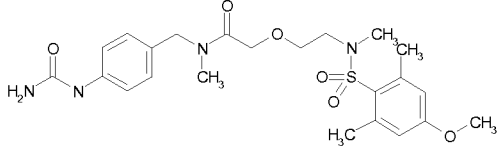
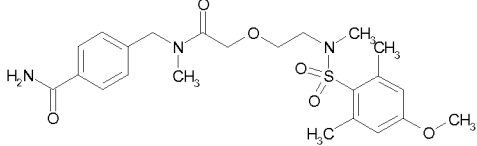
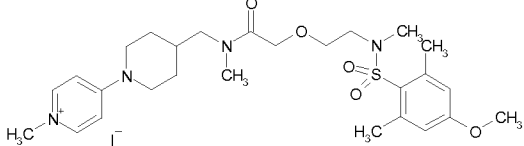
Beispiel	Struktur
(68)	
(69)	
(70)	
(71)	
(72)	
(73)	
(74)	
(75)	

Beispiel	Struktur
(76)	
(77)	
(78)	
(79)	
(80)	
(81)	
(82)	
(83)	

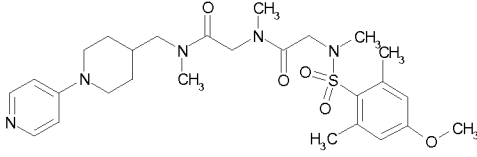
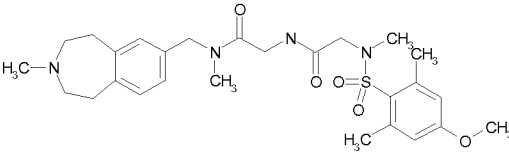
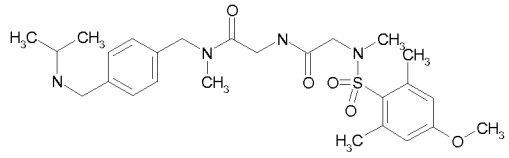
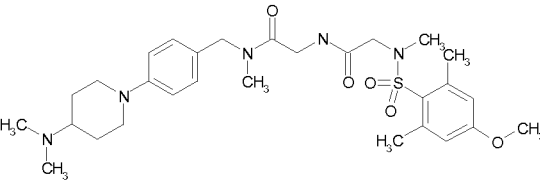
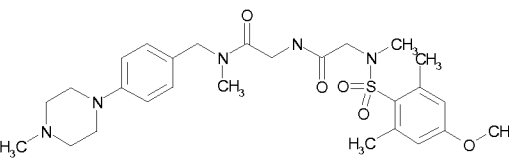
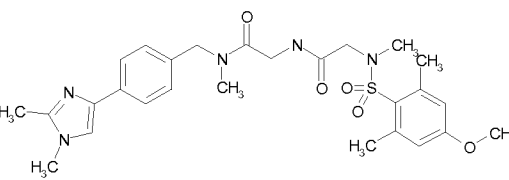
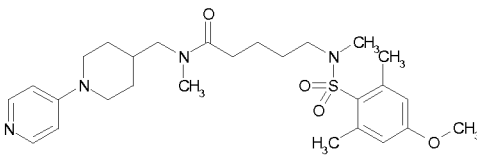
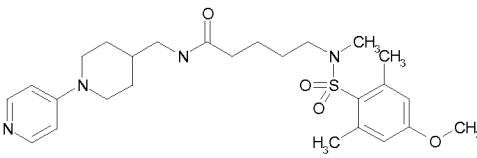
Beispiel	Struktur
(84)	
(85)	
(86)	
(87)	
(88)	
(89)	
(90)	
(91)	

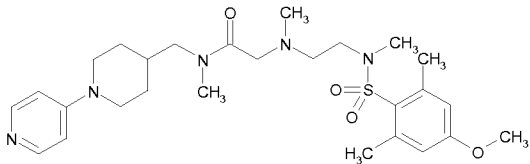
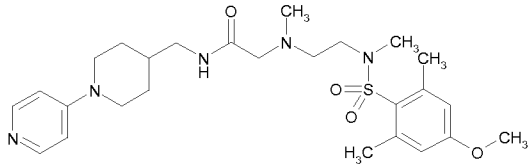
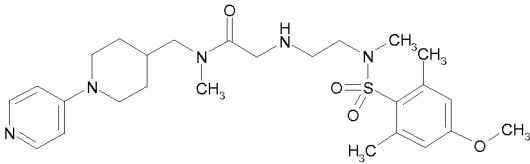
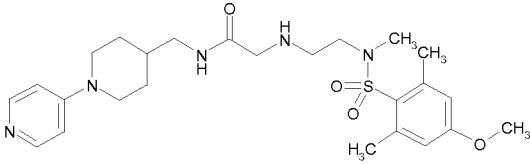
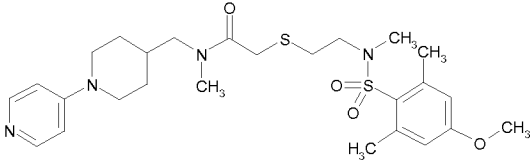
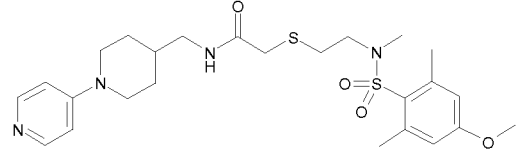
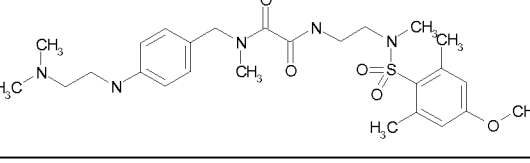
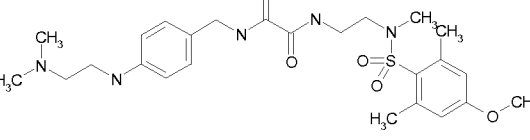
Beispiel	Struktur
(92)	
(93)	
(94)	
(95)	
(96)	
(97)	
(98)	

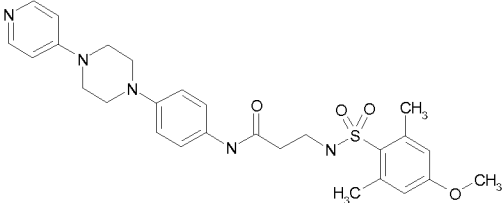
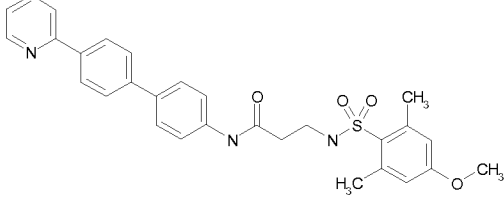
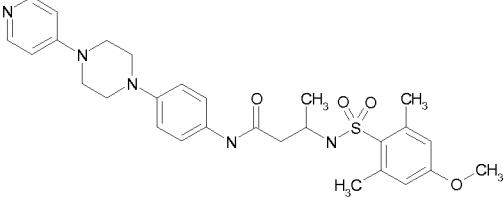
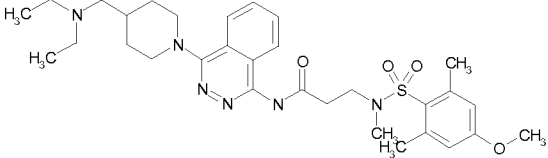
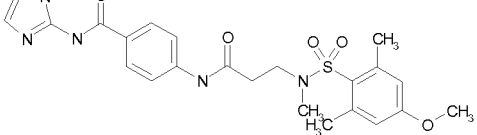
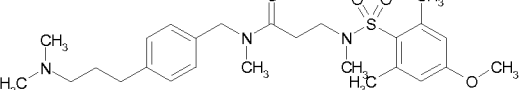
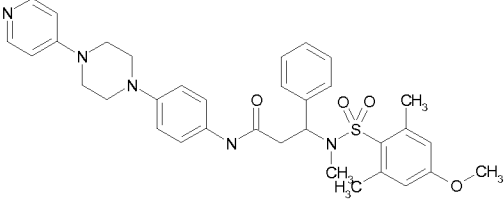
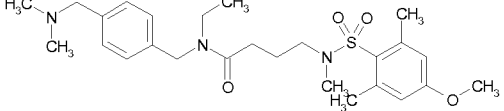
Beispiel	Struktur
(99)	
(100)	
(101)	
(102)	
(103)	
(104)	
(105)	
(106)	

Beispiel	Struktur
(107)	
(108)	
(109)	
(110)	
(111)	
(112)	
(113)	
(114)	

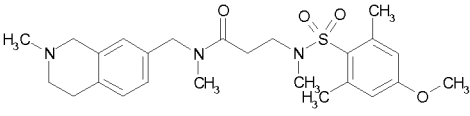
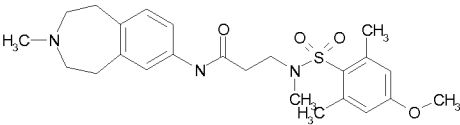
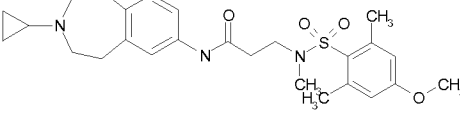
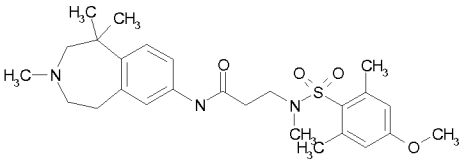
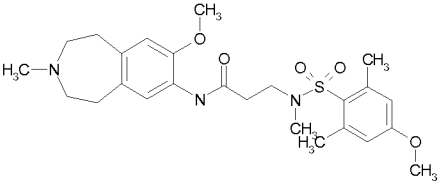
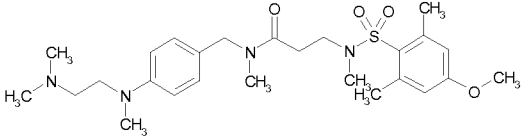
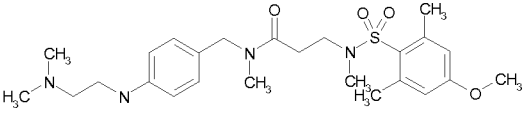
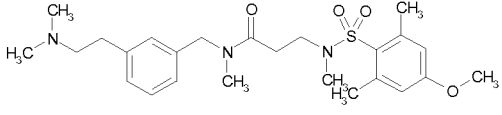
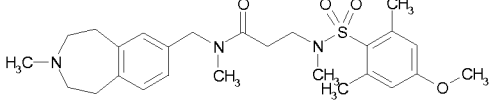
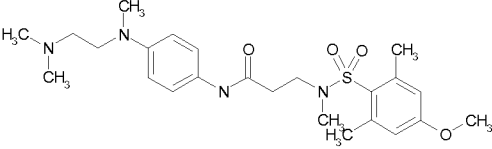
Beispiel	Struktur
(115)	
(116)	
(117)	
(118)	
(119)	
(120)	
(121)	
(122)	
(123)	

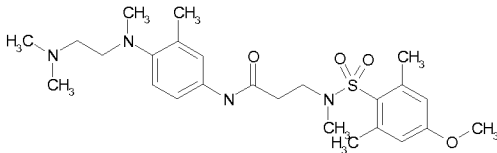
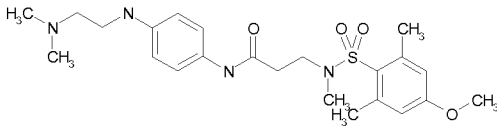
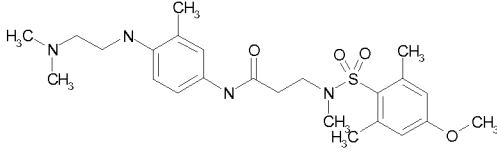
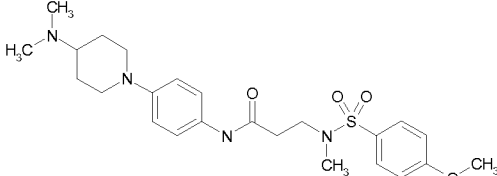
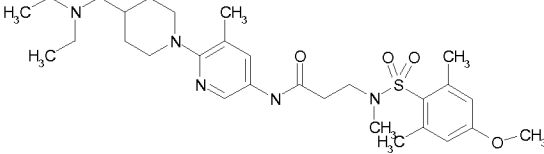
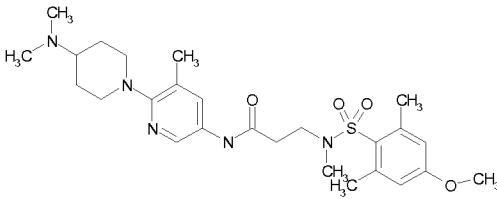
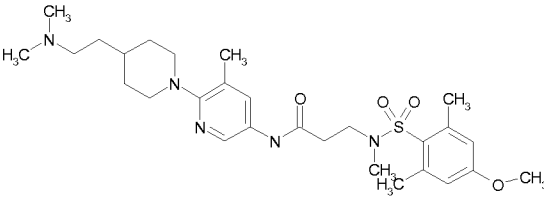
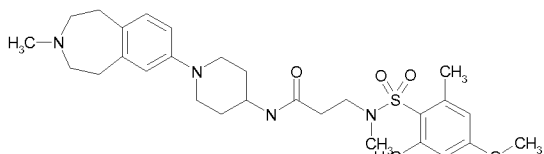
Beispiel	Struktur
(124)	
(125)	
(126)	
(127)	
(128)	
(129)	
(130)	
(131)	

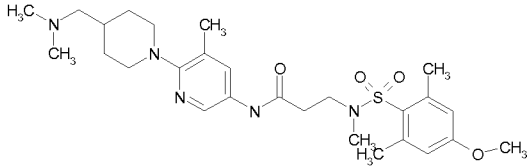
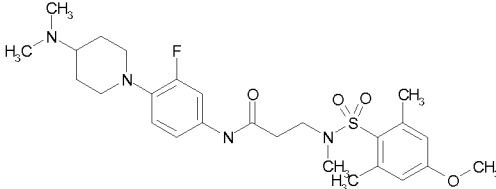
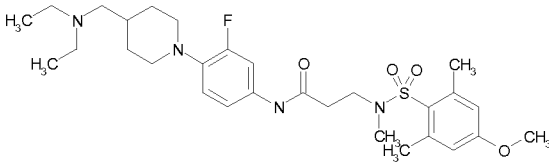
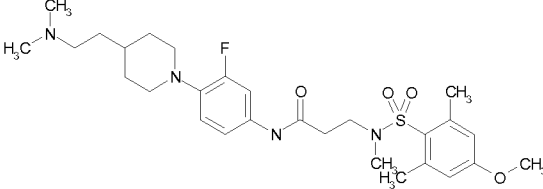
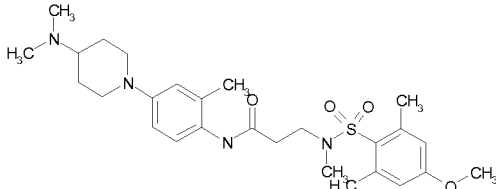
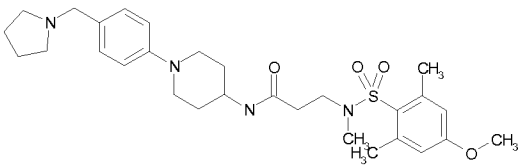
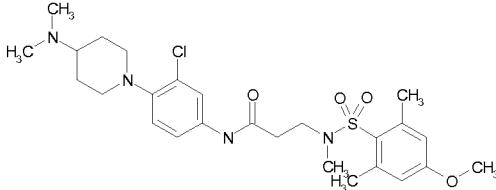
Beispiel	Struktur
(132)	
(133)	
(134)	
(135)	
(136)	
(137)	
(138)	
(139)	

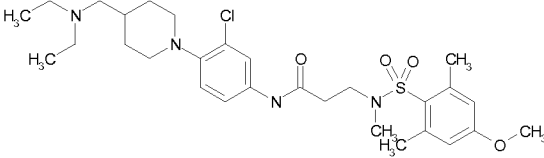
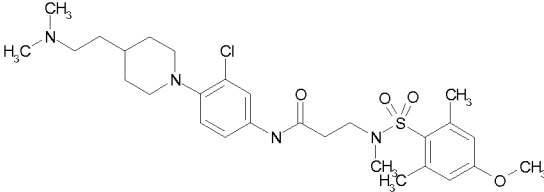
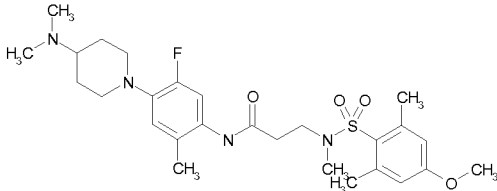
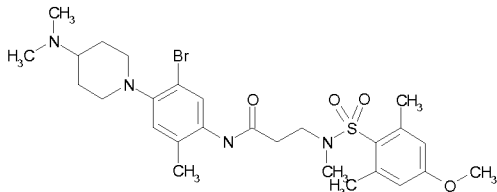
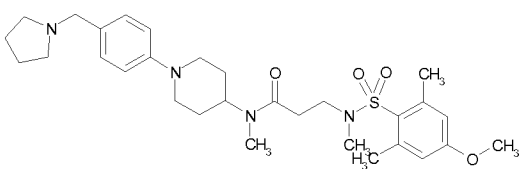
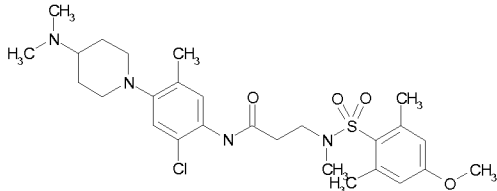
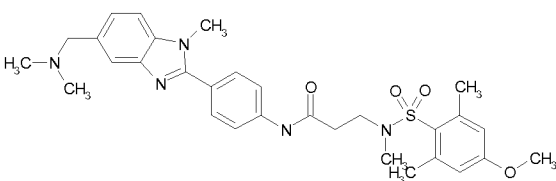
Beispiel	Struktur
(140)	
(141)	
(142)	
(143)	
(144)	
(145)	
(146)	
(147)	

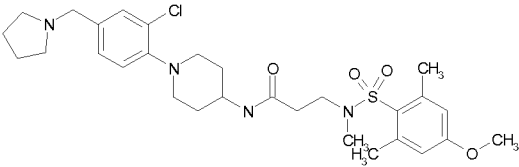
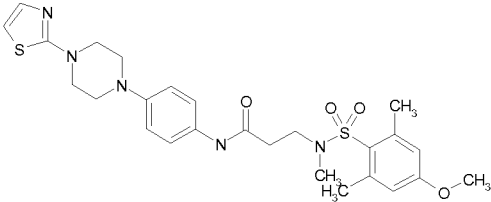
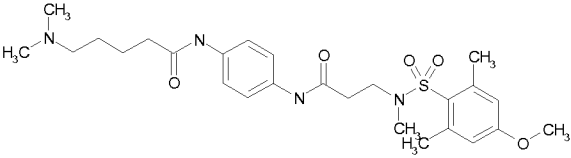
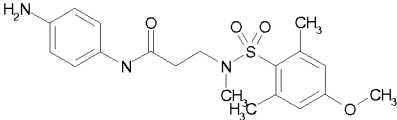
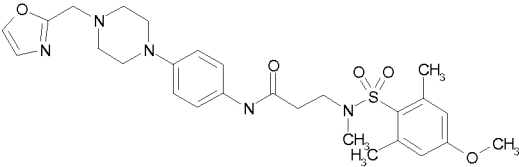
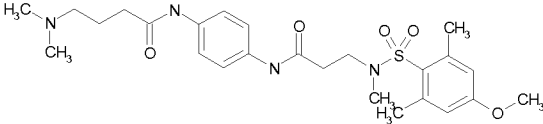
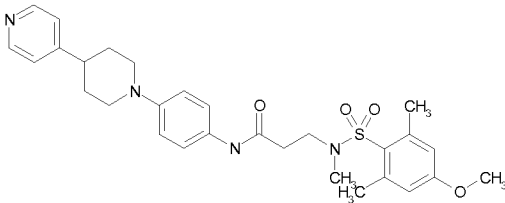
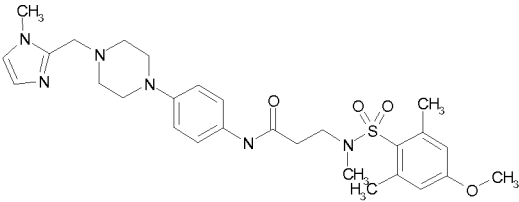
Beispiel	Struktur
(148)	
(149)	
(150)	
(151)	
(152)	
(153)	
(154)	
(155)	

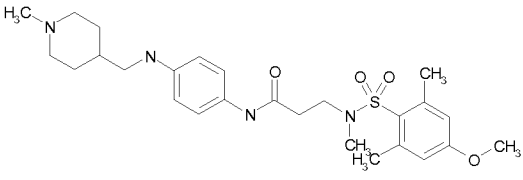
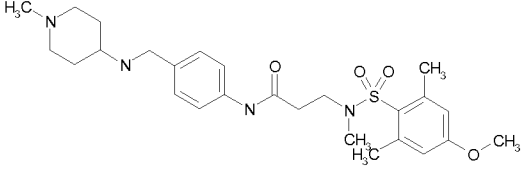
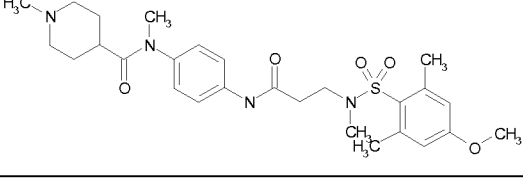
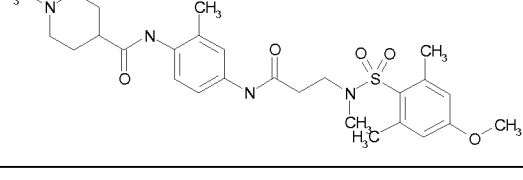
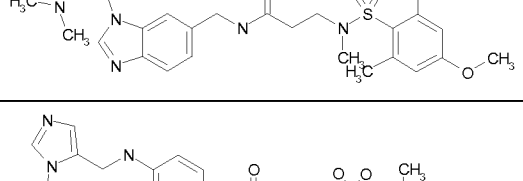
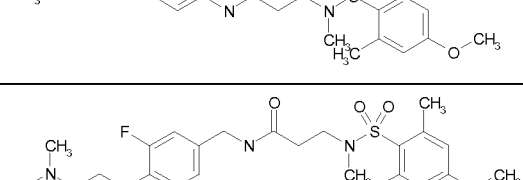
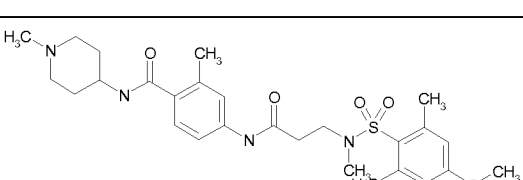
Beispiel	Struktur
(156)	
(157)	
(158)	
(159)	
(160)	
(161)	
(162)	
(163)	
(164)	
(165)	

Beispiel	Struktur
(166)	
(167)	
(168)	
(169)	
(170)	
(171)	
(172)	
(173)	

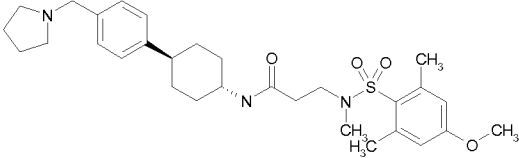
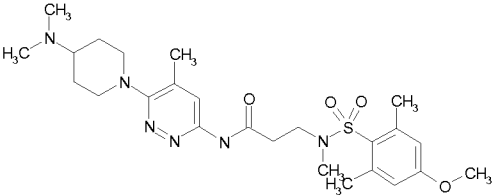
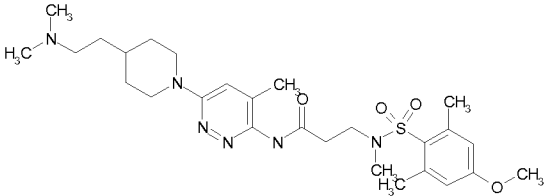
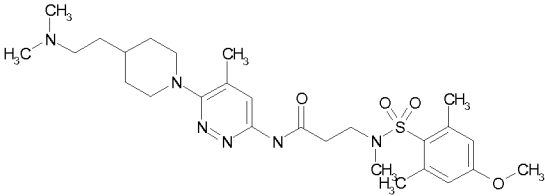
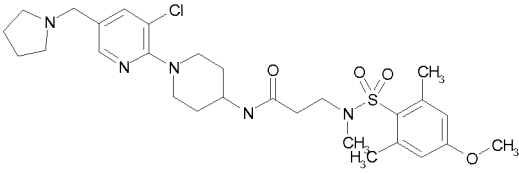
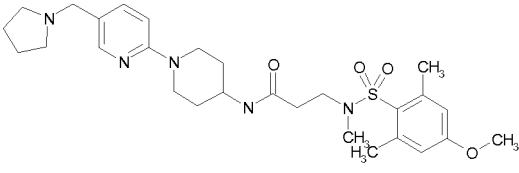
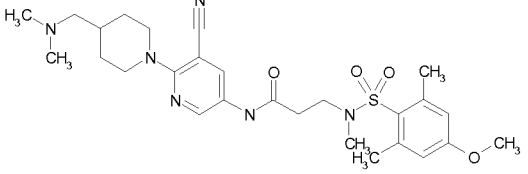
Beispiel	Struktur
(174)	 <chem>CN(C)CC1CCN(C1)c2cc(C)c(NC(=O)CCNS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3)cc2</chem>
(175)	 <chem>CN(C)CC1CCN(C1)c2ccc(F)c(NC(=O)CCNS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3)c2</chem>
(176)	 <chem>CCN(CC)CC1CCN(C1)c2ccc(F)c(NC(=O)CCNS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3)c2</chem>
(177)	 <chem>CN(C)CCCN1CCN(C1)c2ccc(F)c(NC(=O)CCNS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3)c2</chem>
(178)	 <chem>CN(C)CC1CCN(C1)c2ccc3c(c2)c(NC(=O)CCNS(=O)(=O)c4cc(OC)c(C)cc4)nc3C</chem>
(179)	 <chem>CN1CCCC1Cc2ccc(N3CCN(C3)C(=O)CCNS(=O)(=O)c4cc(OC)c(C)cc4)cc2</chem>
(180)	 <chem>CN(C)CC1CCN(C1)c2ccc(Cl)c(NC(=O)CCNS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3)c2</chem>

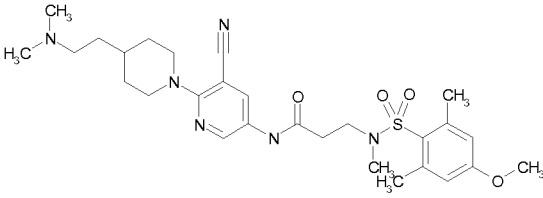
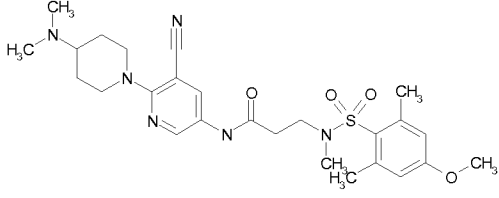
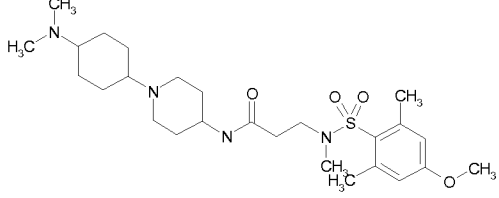
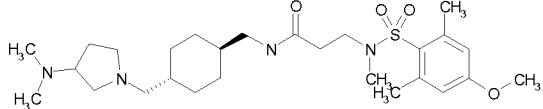
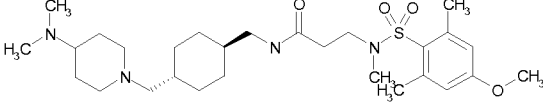
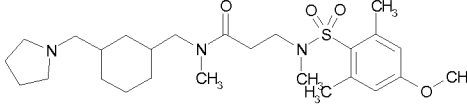
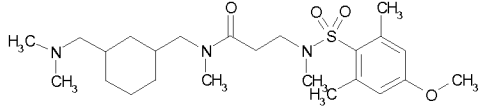
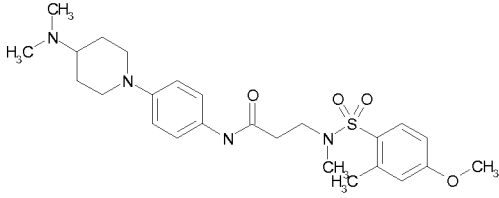
Beispiel	Struktur
(181)	
(182)	
(183)	
(184)	
(185)	
(186)	
(187)	

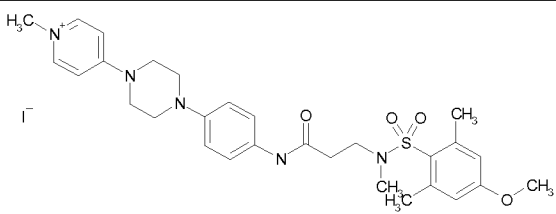
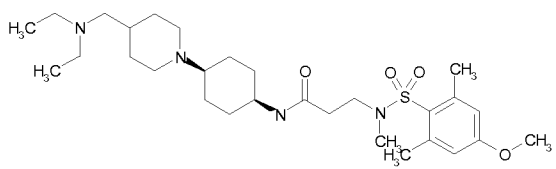
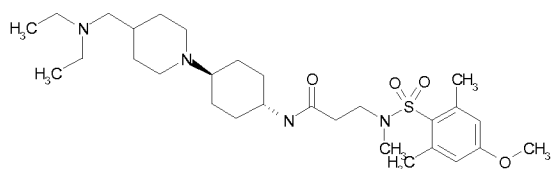
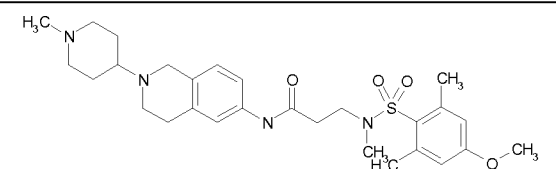
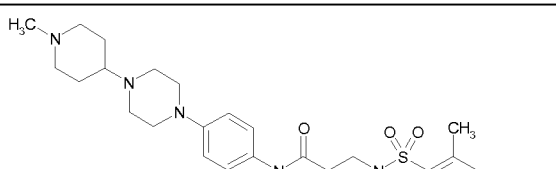
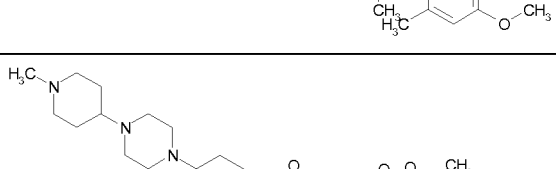
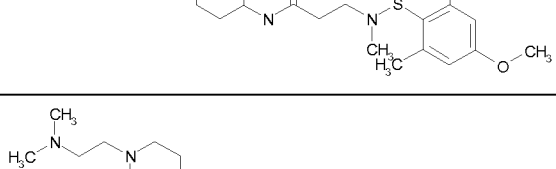
Beispiel	Struktur
(188)	
(189)	
(190)	
(191)	
(192)	
(193)	
(194)	
(195)	

Beispiel	Struktur
(196)	
(197)	
(198)	
(199)	
(200)	
(201)	
(202)	
(203)	

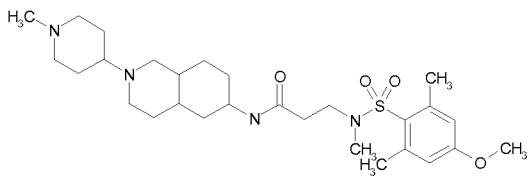
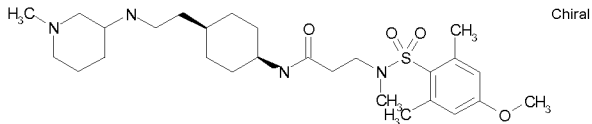
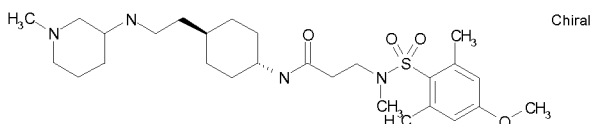
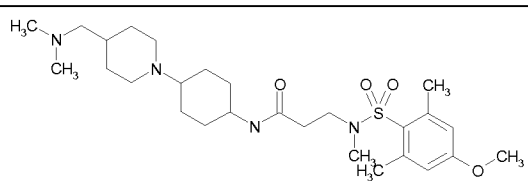
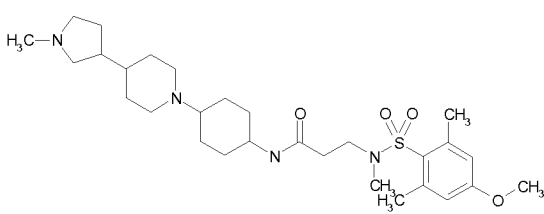
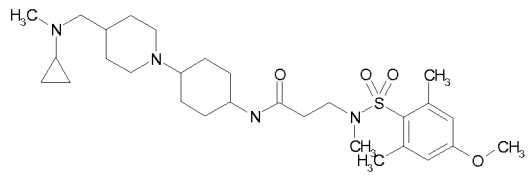
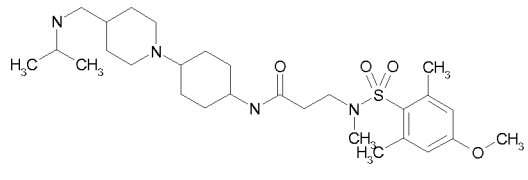
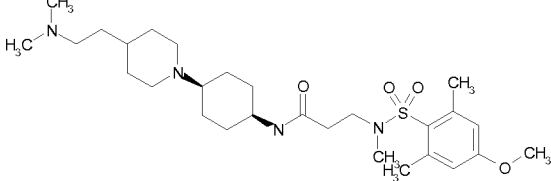
Beispiel	Struktur
(204)	
(205)	
(206)	
(207)	
(208)	
(209)	
(210)	
(211)	

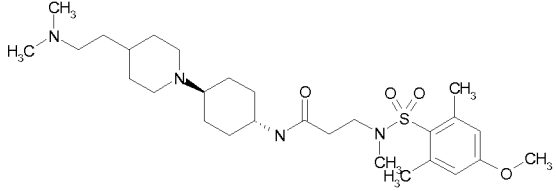
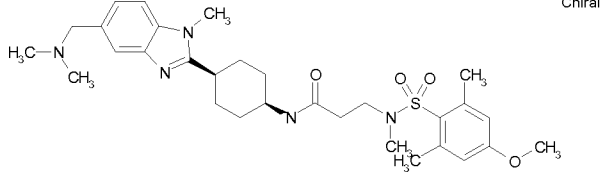
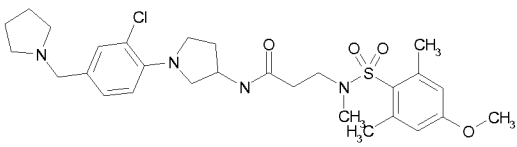
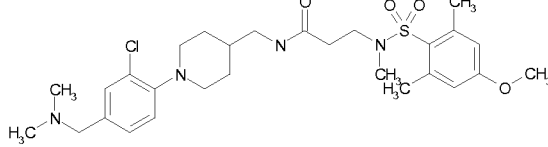
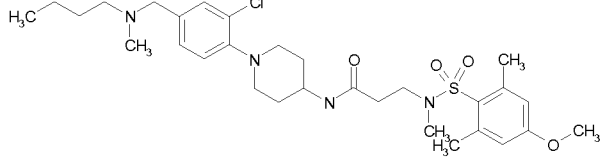
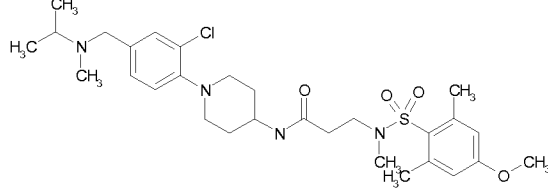
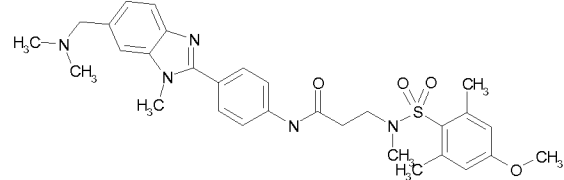
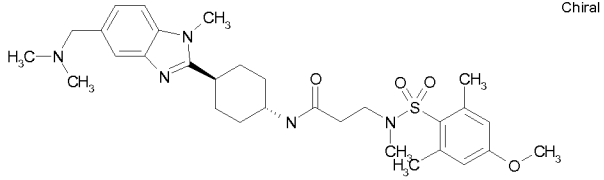
Beispiel	Struktur
(212)	
(213)	
(214)	
(215)	
(216)	
(217)	
(218)	

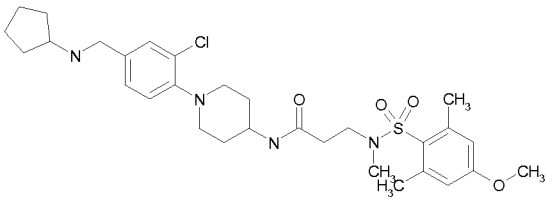
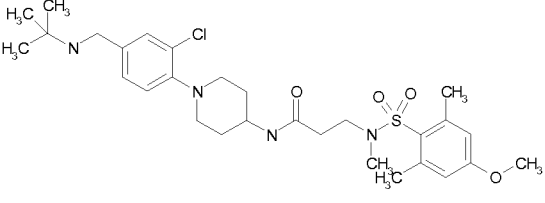
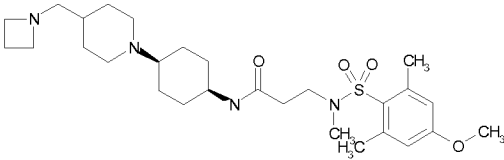
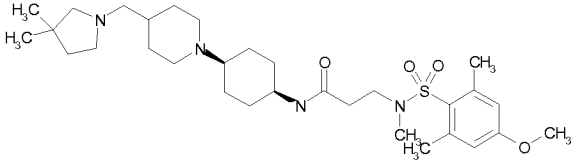
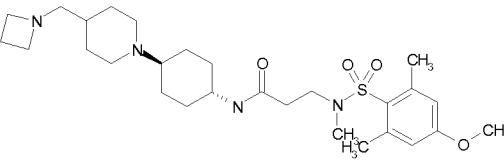
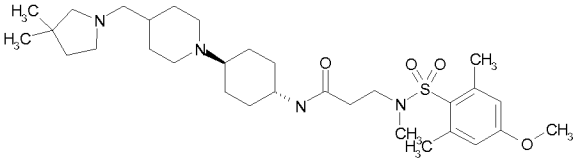
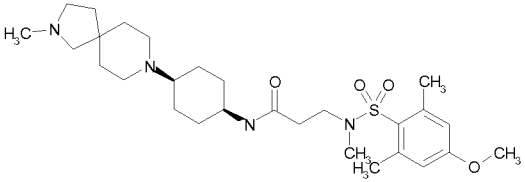
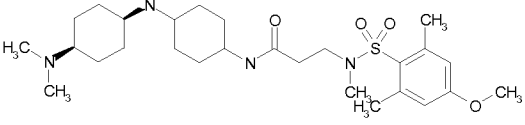
Beispiel	Struktur
(219)	
(220)	
(221)	
(222)	
(223)	
(224)	
(225)	
(226)	

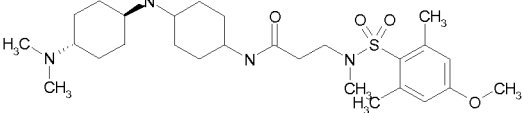
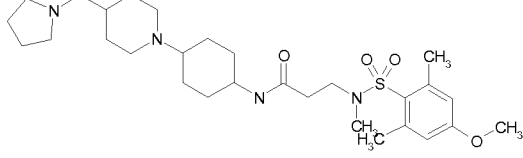
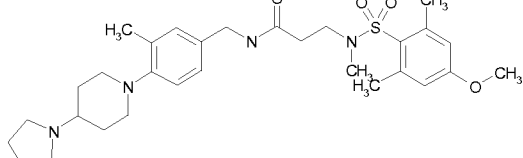
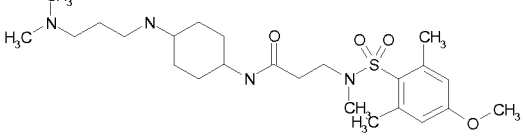
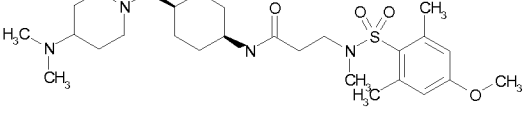
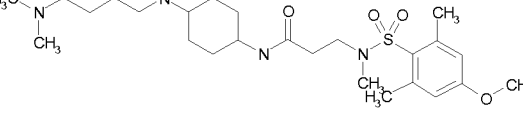
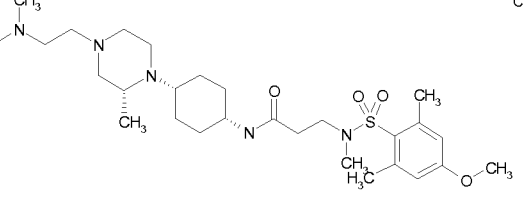
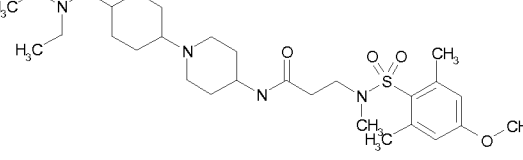
Beispiel	Struktur
(227)	
(228)	
(229)	
(230)	
(231)	
(232)	
(233)	

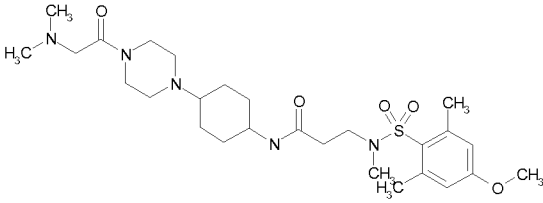
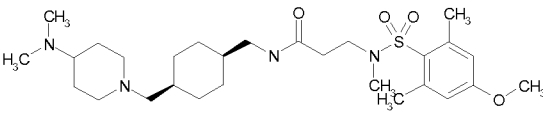
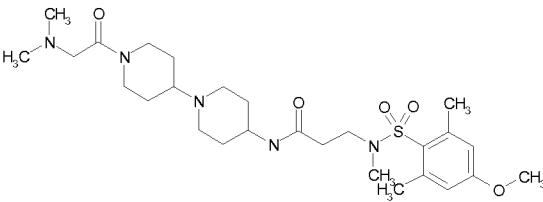
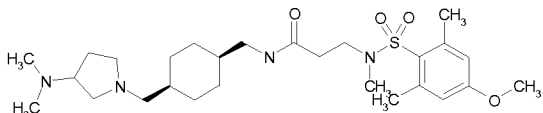
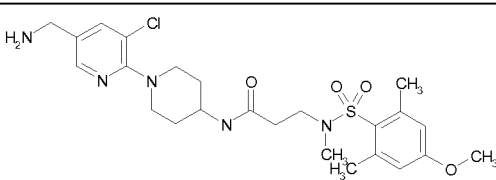
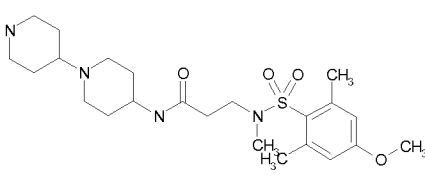
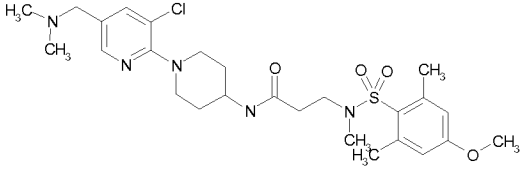
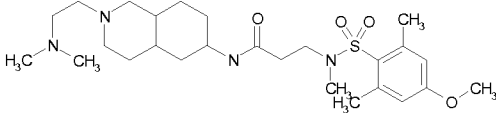
Beispiel	Struktur
(234)	
(235)	
(236)	
(237)	
(238)	
(239)	
(240)	
(241)	
(242)	

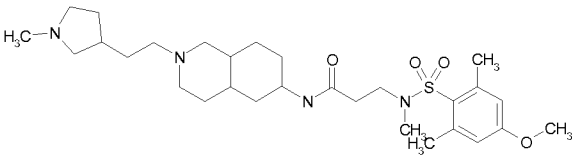
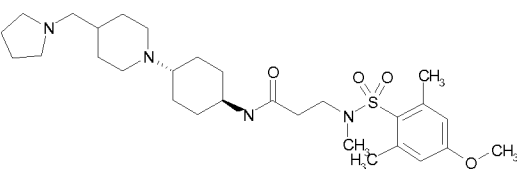
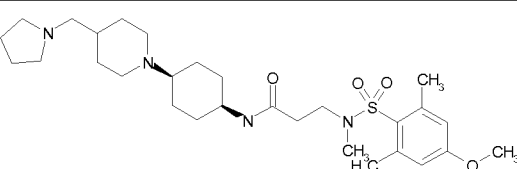
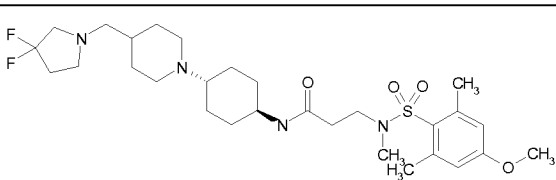
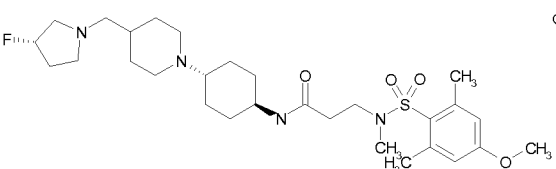
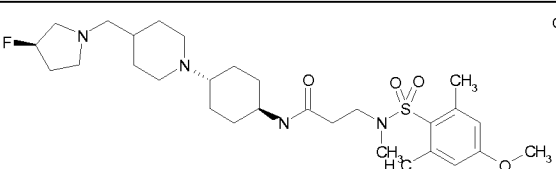
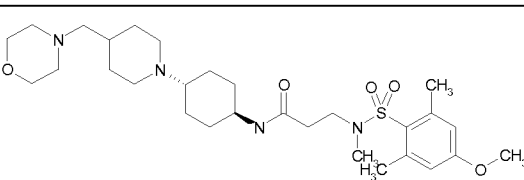
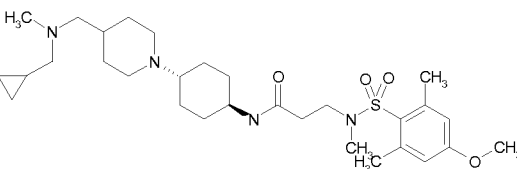
Beispiel	Struktur
(243)	
(244)	
(245)	
(246)	
(247)	
(248)	
(249)	
(250)	

Beispiel	Struktur
(251)	
(252)	
(253)	
(254)	
(255)	
(256)	
(257)	
(258)	

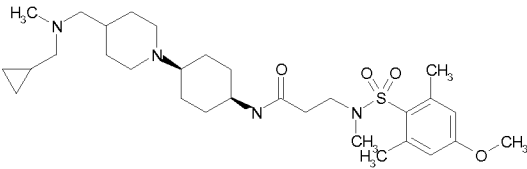
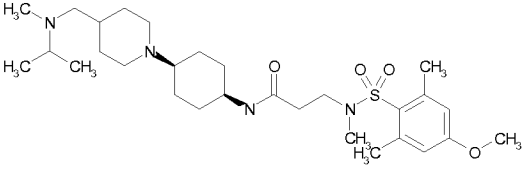
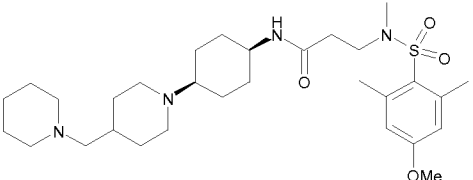
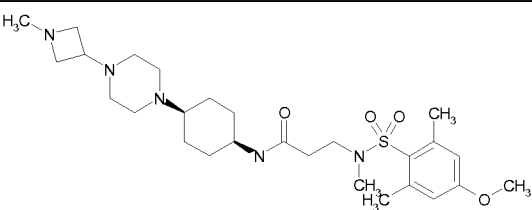
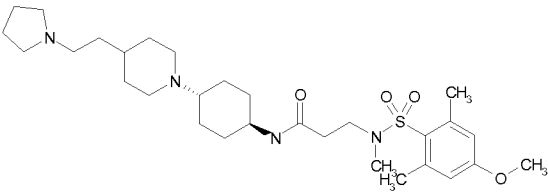
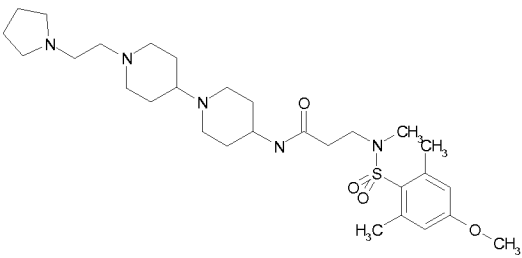
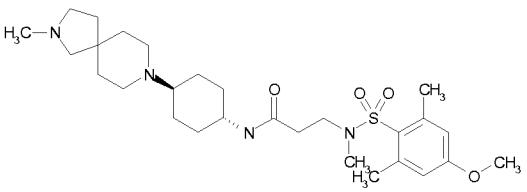
Beispiel	Struktur
(259)	
(260)	
(261)	
(262)	
(263)	
(264)	
(265)	
(266)	

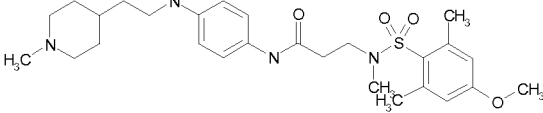
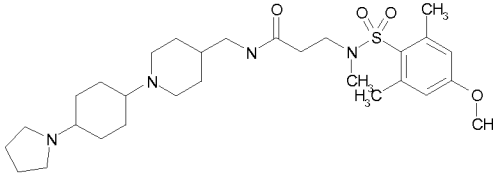
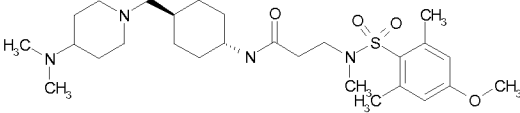
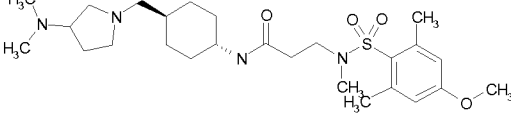
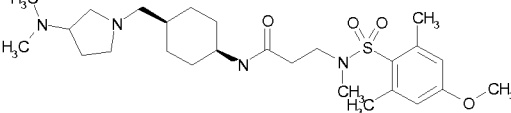
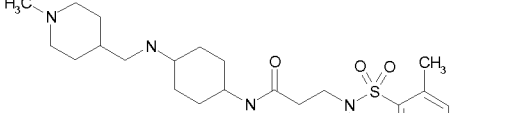
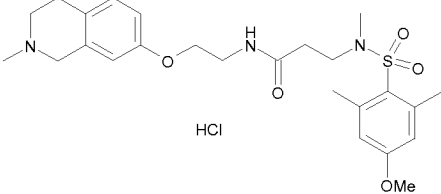
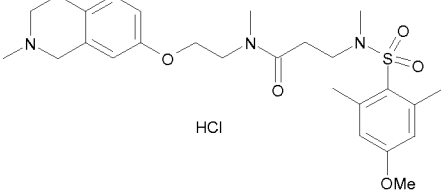
Beispiel	Struktur
(267)	
(268)	
(269)	
(270)	
(271)	
(272)	
(273)	 Chiral
(274)	

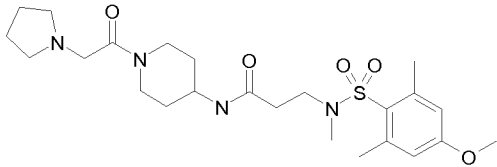
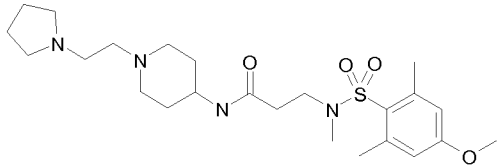
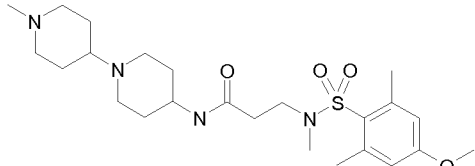
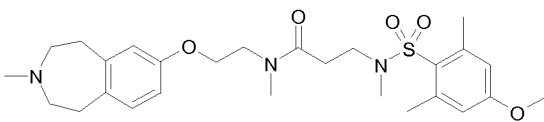
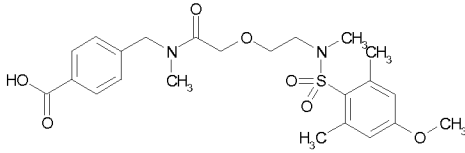
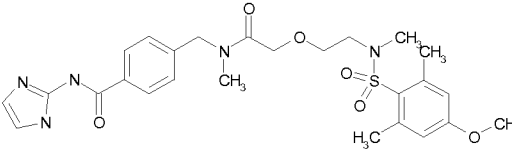
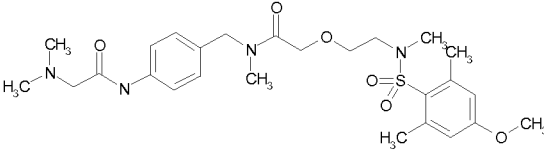
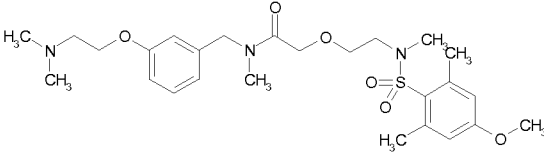
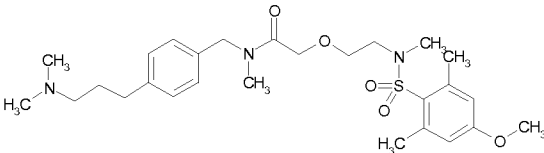
Beispiel	Struktur
(275)	
(276)	
(277)	
(278)	
(279)	
(280)	
(281)	
(282)	

Beispiel	Struktur
(283)	
(284)	
(285)	
(286)	
(287)	 Chiral
(288)	 Chiral
(289)	
(290)	

Beispiel	Struktur
(291)	
(292)	
(293)	
(294)	
(295)	
(296)	
(297)	
(298)	

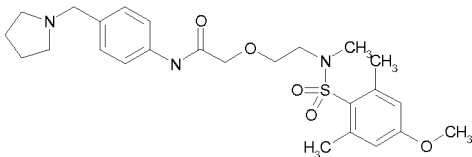
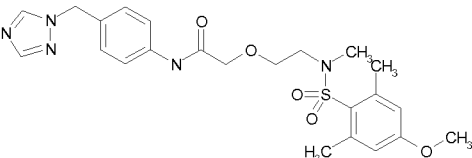
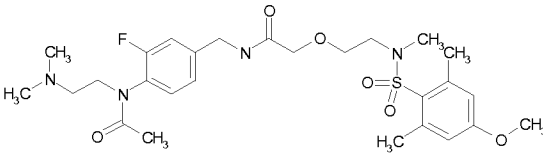
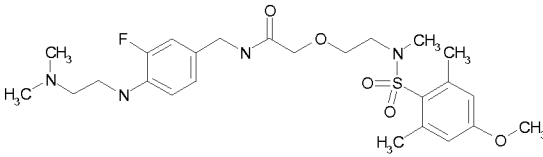
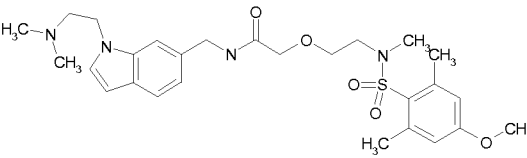
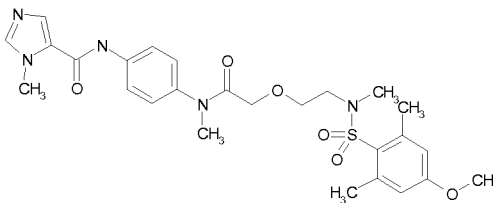
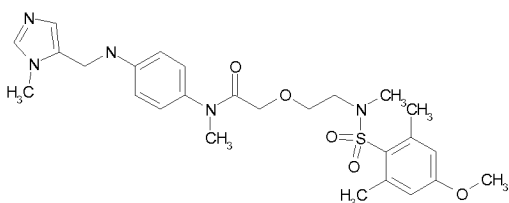
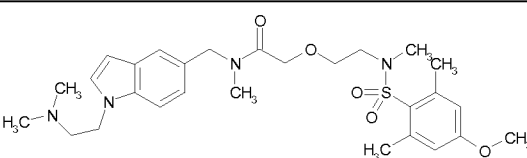
Beispiel	Struktur
(299)	
(300)	
(301)	
(302)	
(303)	
(304)	
(305)	

Beispiel	Struktur
(306)	
(307)	
(308)	
(309)	
(310)	
(311)	
(312)	 HCl
(313)	 HCl

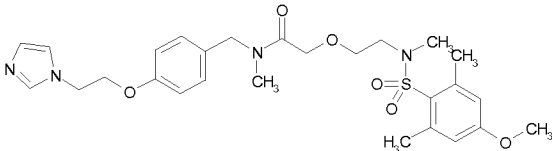
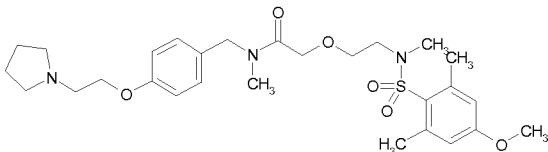
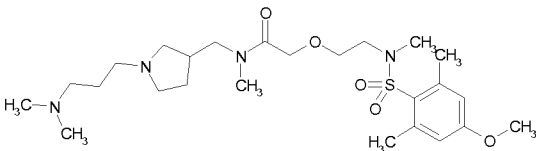
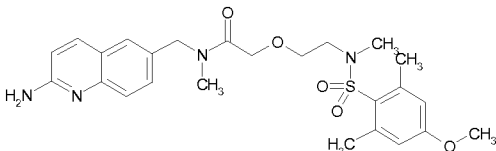
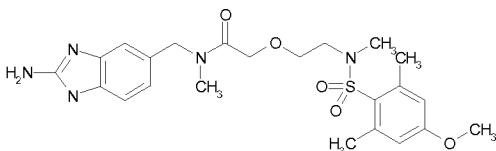
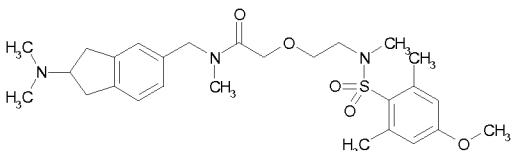
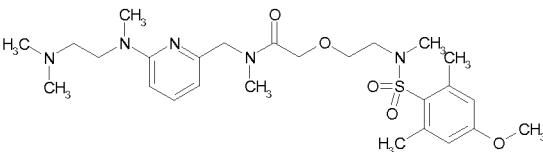
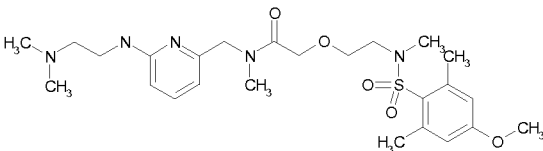
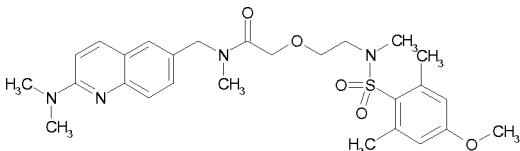
Beispiel	Struktur
(314)	
(315)	
(316)	
(317)	
(318)	
(319)	
(320)	
(321)	
(322)	

Beispiel	Struktur
(323)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(cc1)CN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c2cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(324)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(cc1)/N=N/c2ccccc2CN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c3cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c3</chem>
(325)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(cc1)NCCN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c2cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(326)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(cc1)N2CCN(C)CC2CN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c3cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c3</chem>
(327)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(cc1)CN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c2cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(328)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(cc1)OCCN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c2cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(329)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc2ccccc2n1CN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c3cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c3</chem>
(330)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(cc1)CN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c2cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(331)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc2ccccc2n1CN(C)C(=O)COCCN(C)C(=O)c3cc(OC)c(C)c(S(=O)(=O)N(C)C)c3</chem>

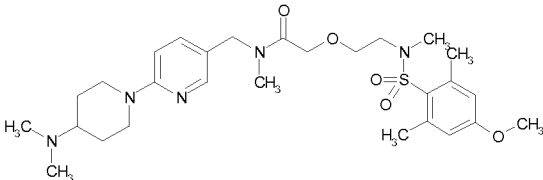
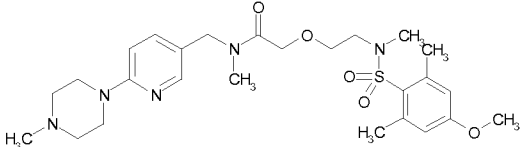
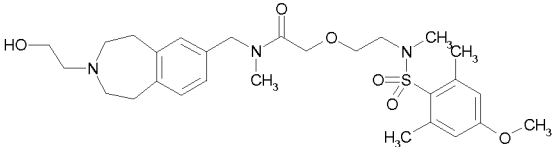
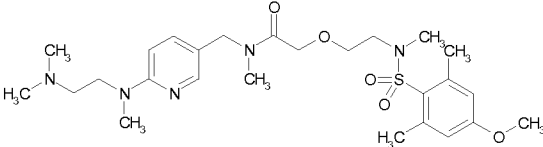
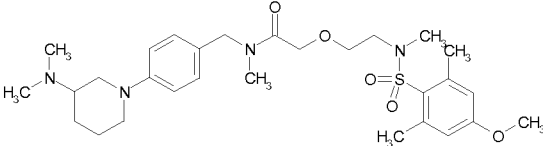
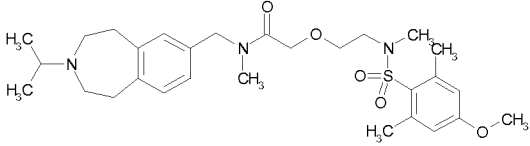
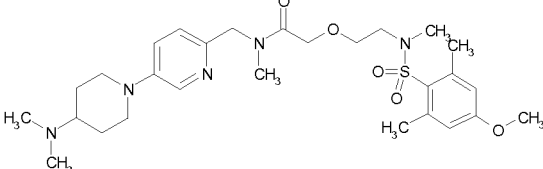
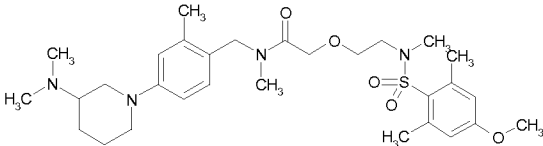
Beispiel	Struktur
(332)	
(333)	
(334)	
(335)	
(336)	
(337)	
(338)	
(339)	

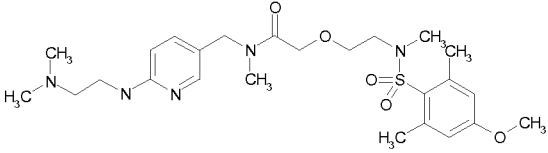
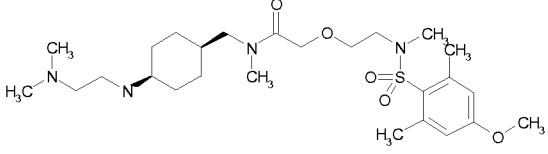
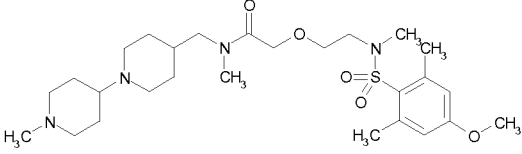
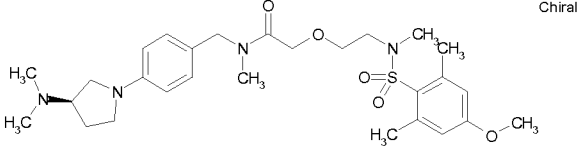
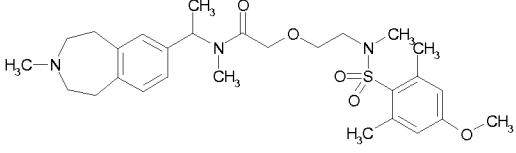
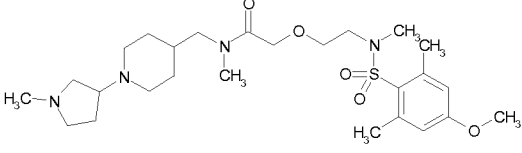
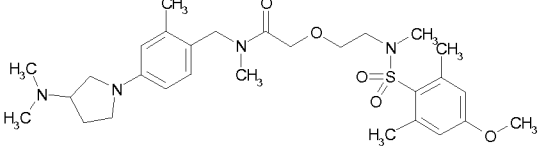
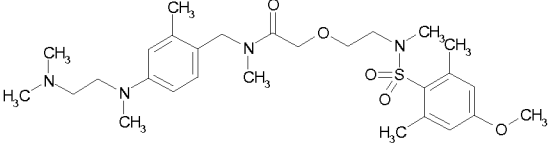
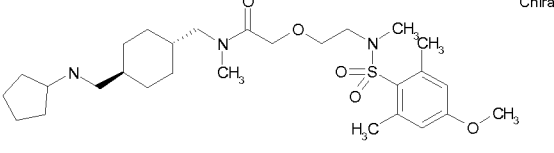
Beispiel	Struktur
(340)	
(341)	
(342)	
(343)	
(344)	
(345)	
(346)	
(347)	

Beispiel	Struktur
(348)	
(349)	
(350)	
(351)	
(352)	
(353)	
(354)	
(355)	
(356)	

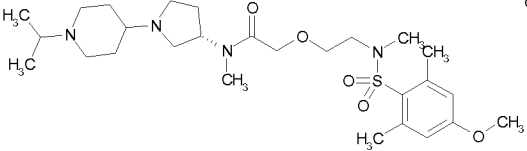
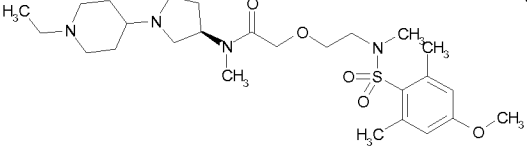
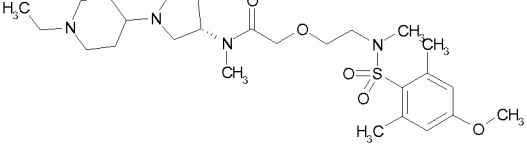
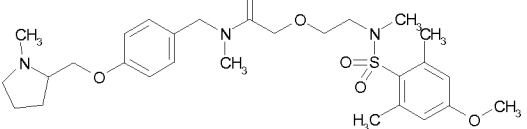
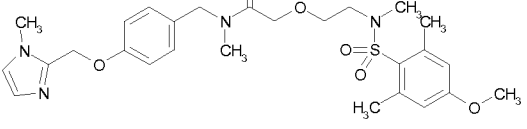
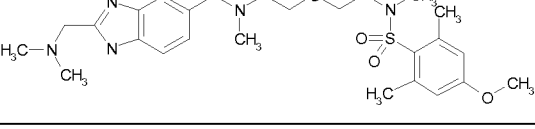
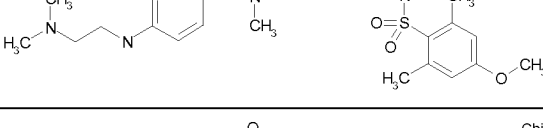
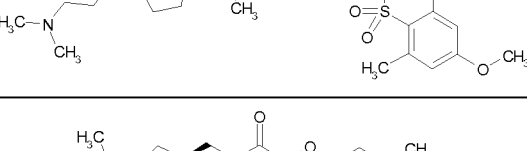
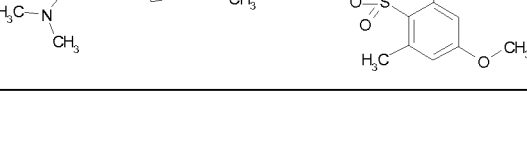
Beispiel	Struktur
(357)	
(358)	
(359)	
(360)	
(361)	
(362)	
(363)	
(364)	
(365)	

Beispiel	Struktur
(366)	 <chem>CN1C=CC=C(C=C1)CN(C)C(=O)OCCN(C)C(=O)OS(=O)(=O)c2cc(OC)c(C)cc2</chem>
(367)	 <chem>CN1C=CC2=C(C=C1)C=CC=C2CN(C)C(=O)OCCN(C)C(=O)OS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3</chem>
(368)	 <chem>CN(C)CCN1C=CC2=C(C=C1)C=CC=C2CN(C)C(=O)OCCN(C)C(=O)OS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3</chem>
(369)	 <chem>CN1C=NC2=C(N1)C=CC=C2CN(C)C(=O)OCCN(C)C(=O)OS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3</chem>
(370)	 <chem>CN1C=NC2=C(N1)C=CC=C2CN(C)C(=O)OCCN(C)C(=O)OS(=O)(=O)c3cc(OC)c(C)cc3</chem>
(371)	 <chem>CN1CCCC1CN(C)C(=O)OCCN(C)C(=O)OS(=O)(=O)c2cc(OC)c(C)cc2</chem>
(372)	 <chem>CN(C)CCN1CCCCC1CN(C)C(=O)OCCN(C)C(=O)OS(=O)(=O)c2cc(OC)c(C)cc2</chem>
(373)	 <chem>CN1CCCCC1CN(C)C(=O)OCCN(C)C(=O)OS(=O)(=O)c2cc(OC)c(C)cc2</chem>

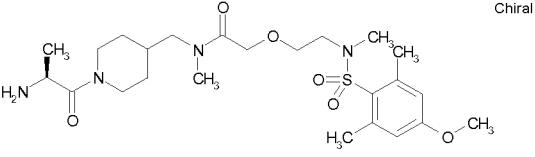
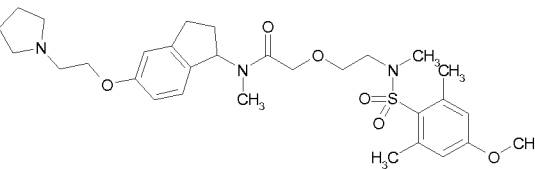
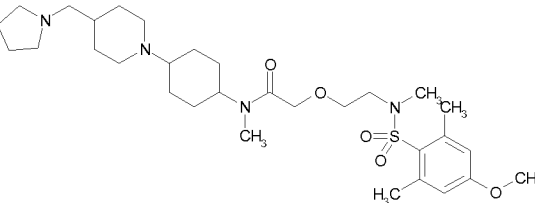
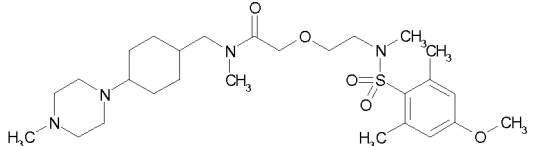
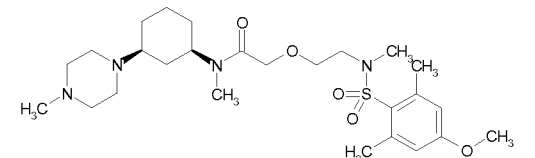
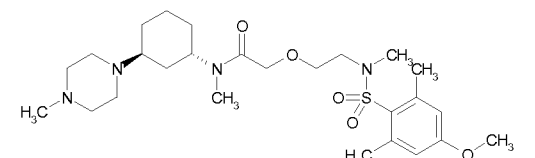
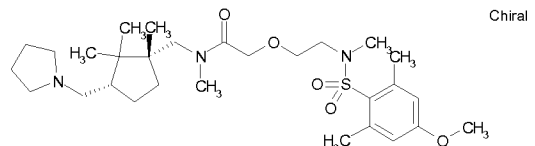
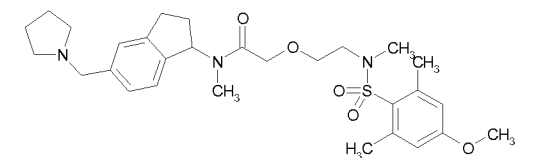
Beispiel	Struktur
(374)	
(375)	
(376)	
(377)	
(378)	
(379)	
(380)	
(381)	

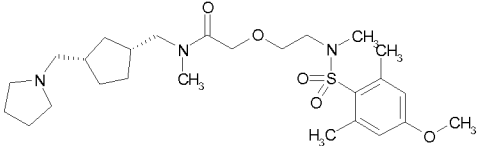
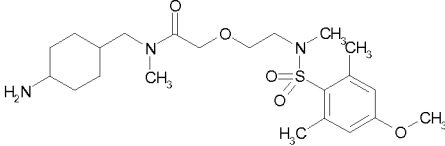
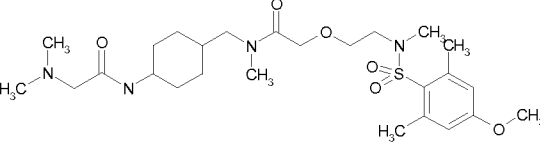
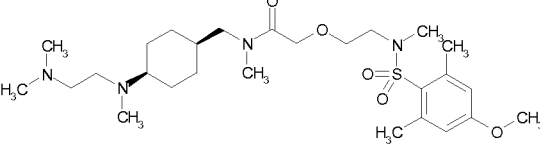
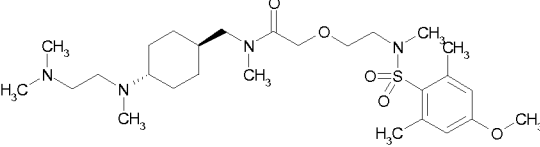
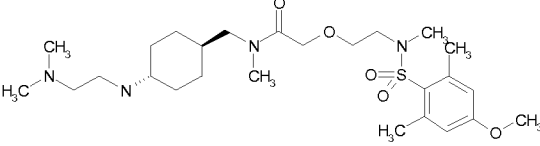
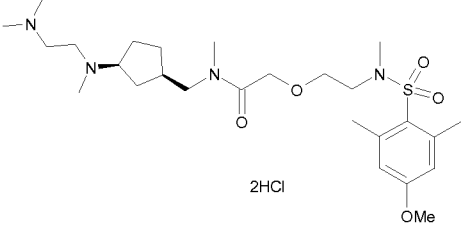
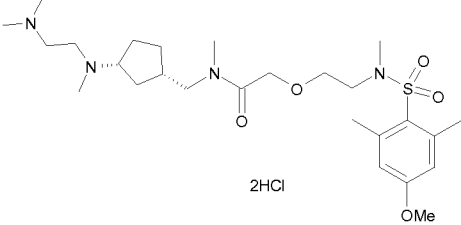
Beispiel	Struktur
(382)	
(383)	
(384)	
(385)	
(386)	
(387)	
(388)	
(389)	
(390)	

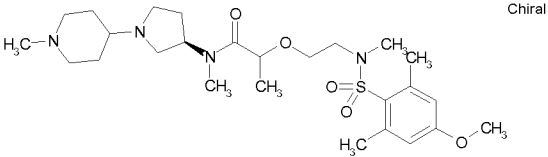
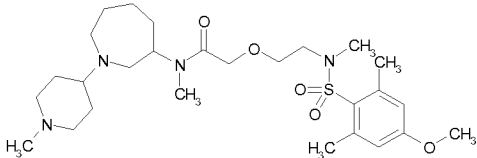
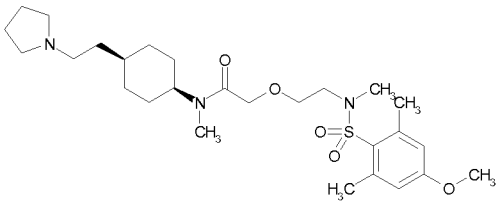
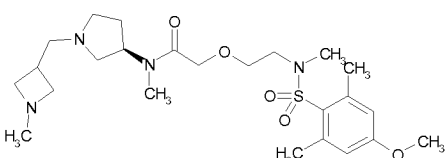
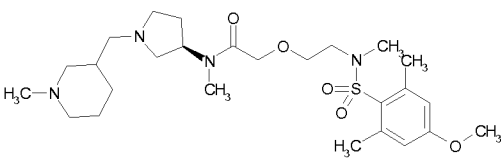
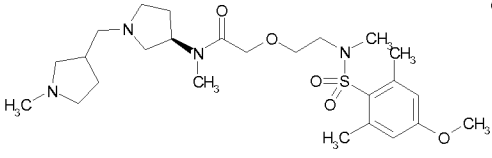
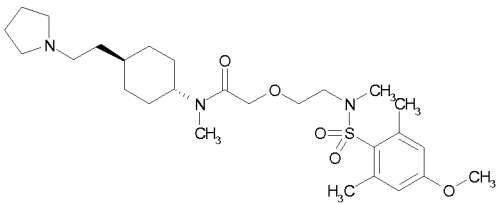
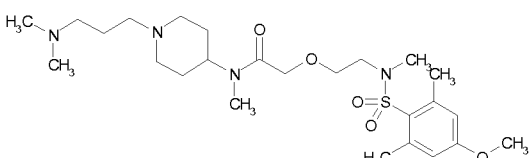
Beispiel	Struktur
(391)	Chiral
(392)	Chiral
(393)	Chiral
(394)	Chiral
(395)	Chiral
(396)	Chiral
(397)	Chiral
(398)	Chiral

Beispiel	Struktur
(399)	 Chiral
(400)	 Chiral
(401)	 Chiral
(402)	
(403)	
(404)	
(405)	
(406)	 Chiral
(407)	 Chiral

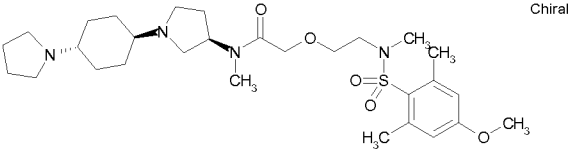
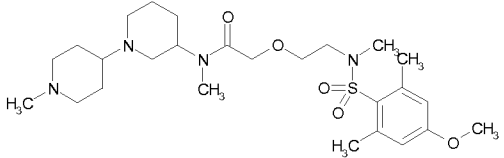
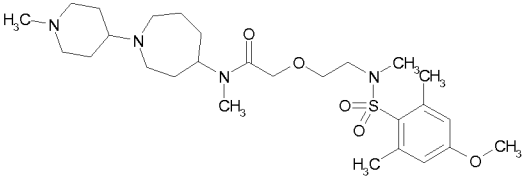
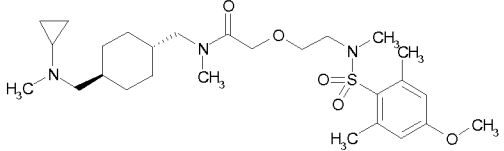
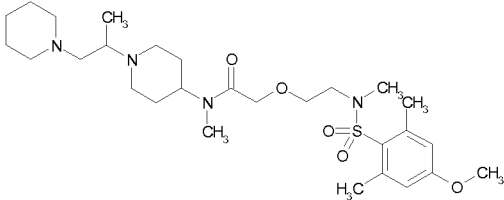
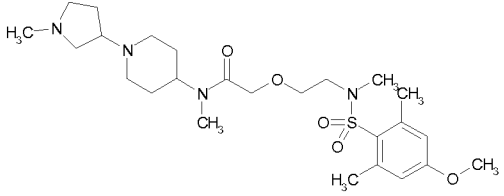
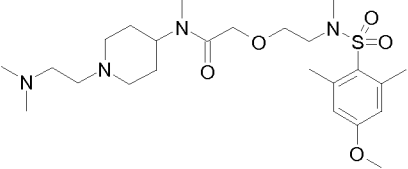
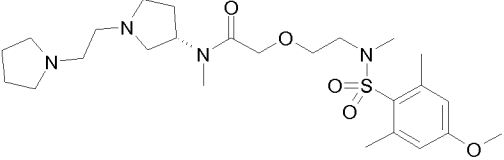
Beispiel	Struktur
(408)	
(409)	
(410)	
(411)	
(412)	
(413)	
(414)	
(415)	
(416)	 Chiral

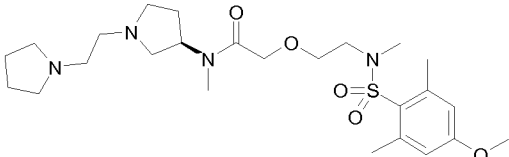
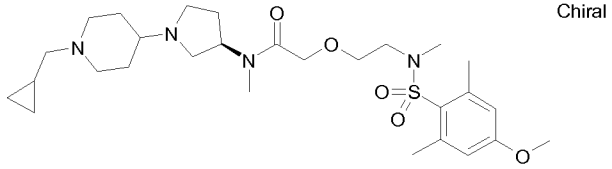
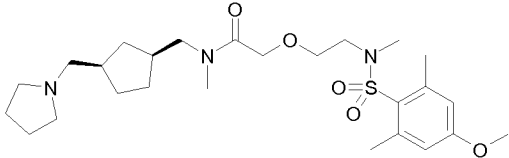
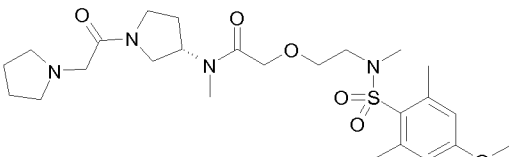
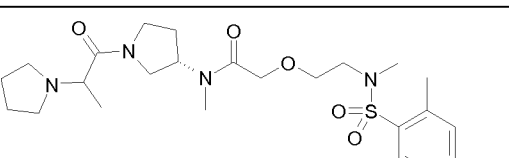
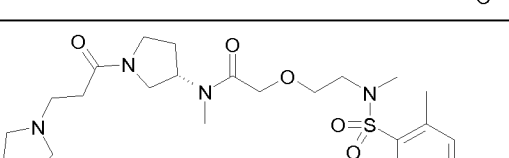
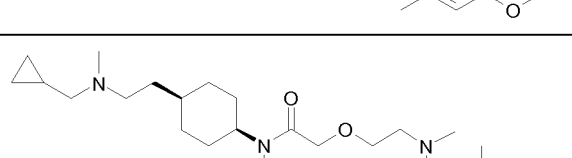
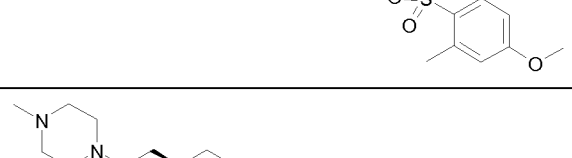
Beispiel	Struktur
(417)	
(418)	
(419)	
(420)	
(421)	
(422)	
(423)	
(424)	

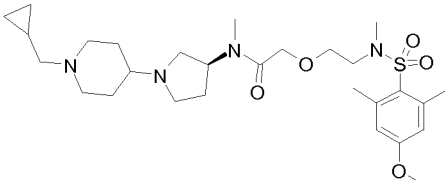
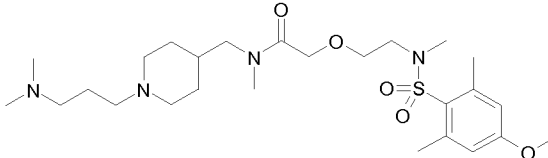
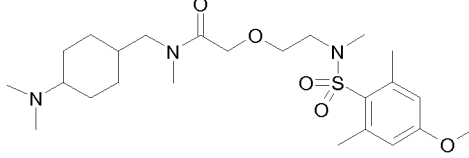
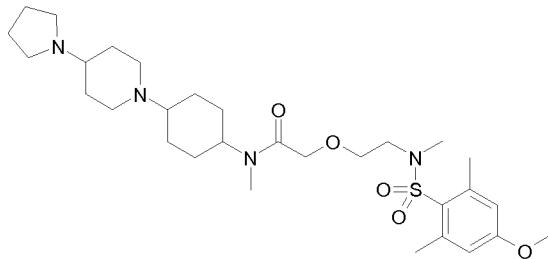
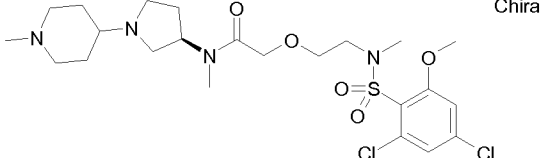
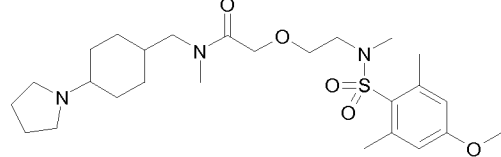
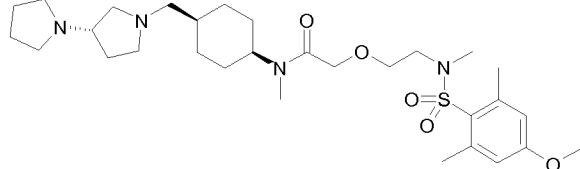
Beispiel	Struktur
(425)	 Chiral
(426)	
(427)	
(428)	
(429)	
(430)	
(431)	 2HCl
(432)	 2HCl

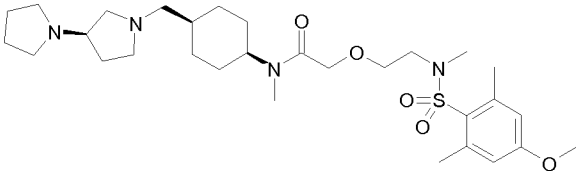
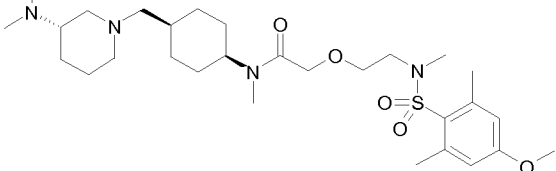
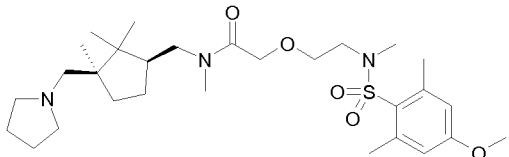
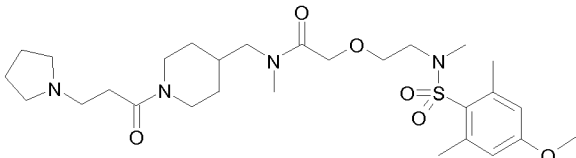
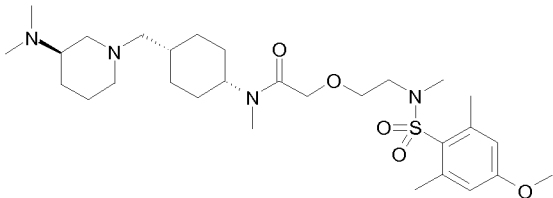
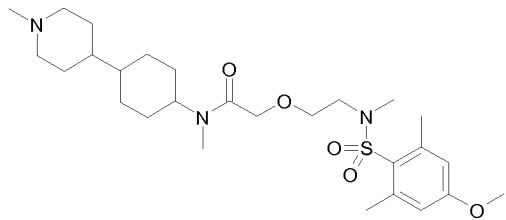
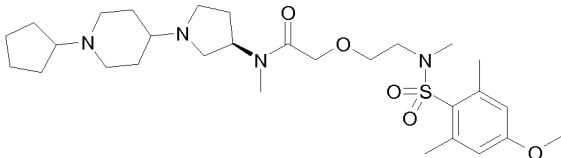
Beispiel	Struktur
(433)	 Chiral
(434)	
(435)	
(436)	 Chiral
(437)	 Chiral
(438)	 Chiral
(439)	
(440)	

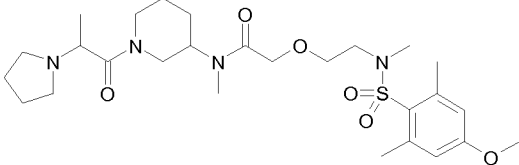
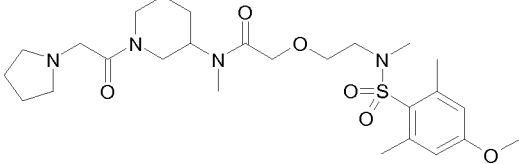
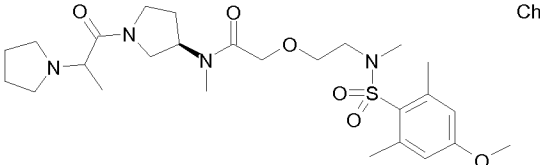
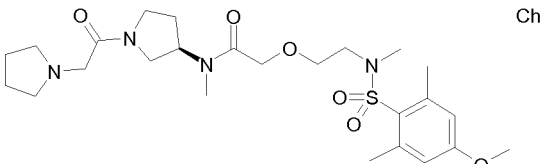
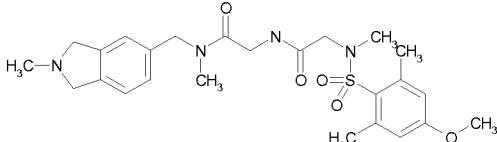
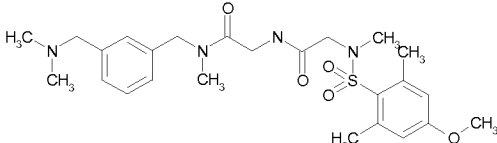
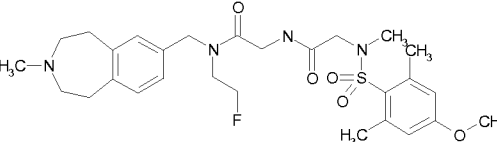
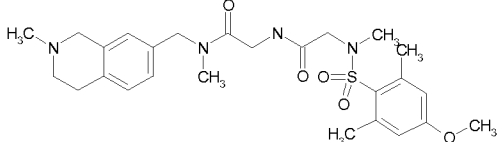
Beispiel	Struktur
(441)	
(442)	
(443)	
(444)	
(445)	
(446)	
(447)	
(448)	

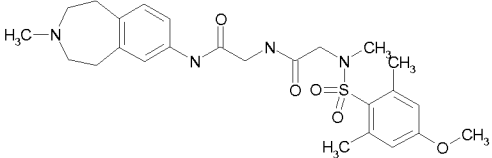
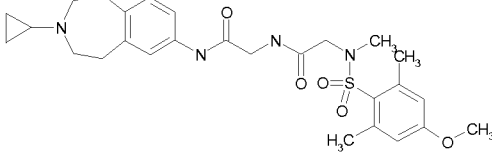
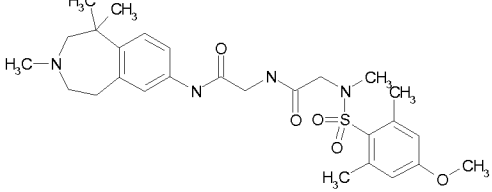
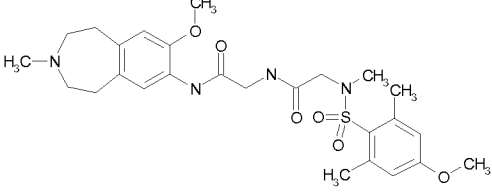
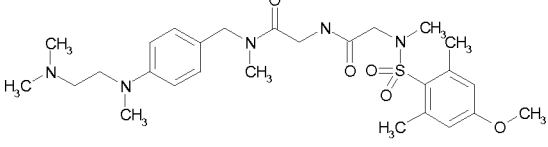
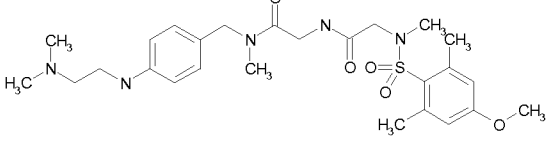
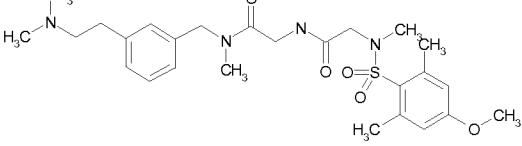
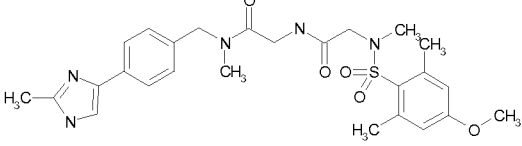
Beispiel	Struktur
(449)	 Chiral
(450)	
(451)	
(452)	
(453)	
(454)	
(455)	
(456)	

Beispiel	Struktur
(457)	
(458)	 Chiral
(459)	
(460)	
(461)	
(462)	
(463)	
(464)	

Beispiel	Struktur
(465)	
(466)	
(467)	
(468)	
(469)	 Chiral
(470)	
(471)	

Beispiel	Struktur
(472)	
(473)	
(474)	
(475)	
(476)	 Chiral
(477)	
(478)	 Chiral

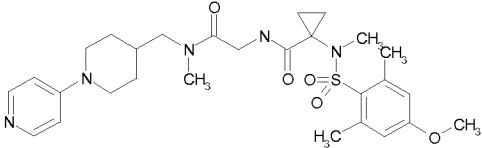
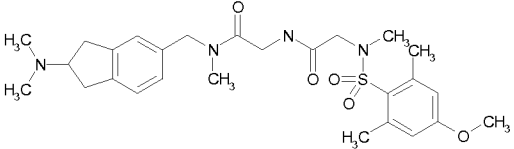
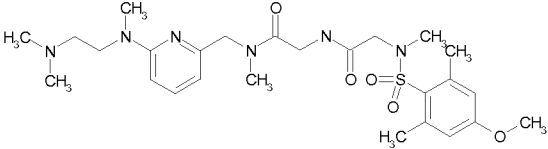
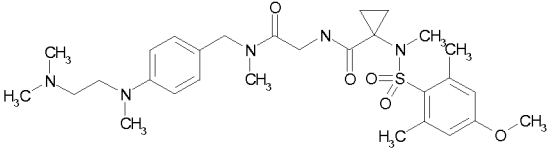
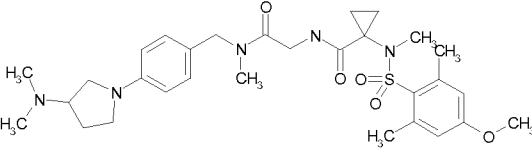
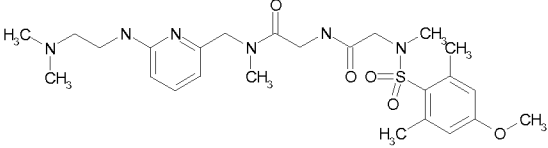
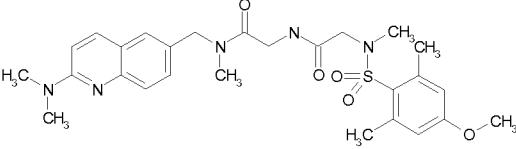
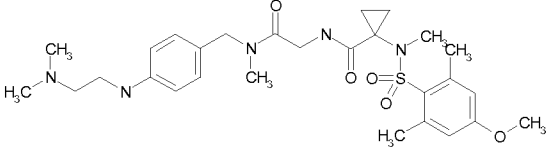
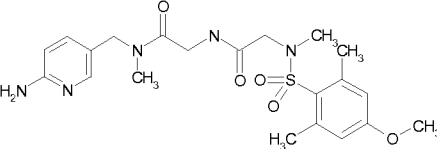
Beispiel	Struktur
(479)	
(480)	
(481)	 Chiral
(482)	 Chiral
(483)	
(484)	
(485)	
(486)	

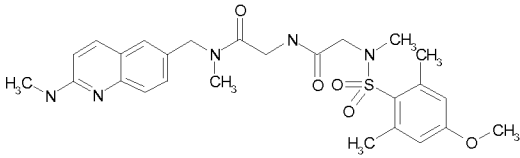
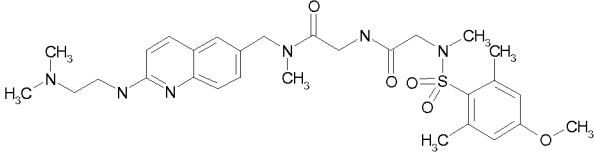
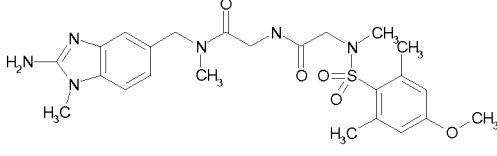
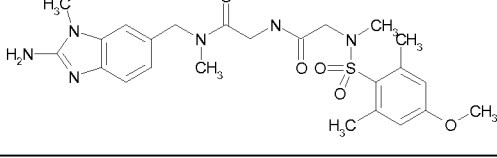
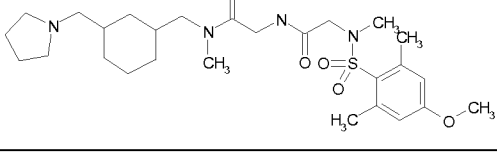
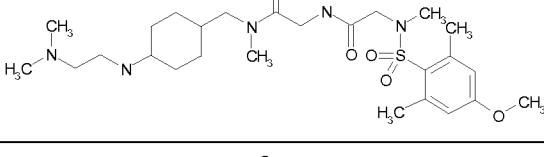
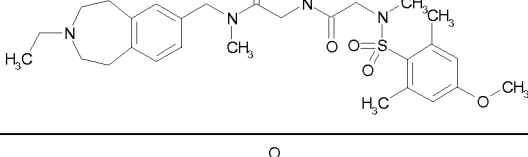
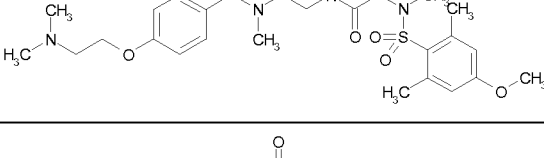
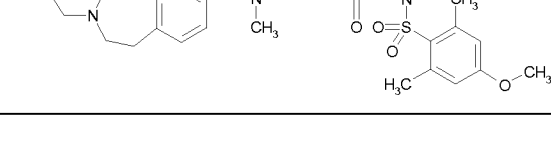
Beispiel	Struktur
(487)	
(488)	
(489)	
(490)	
(491)	
(492)	
(493)	
(494)	

Beispiel	Struktur
(495)	
(496)	
(497)	
(498)	
(499)	
(500)	
(501)	
(502)	
(503)	

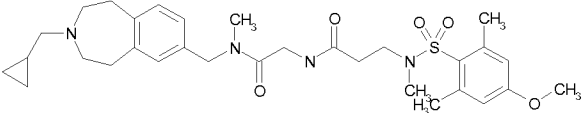
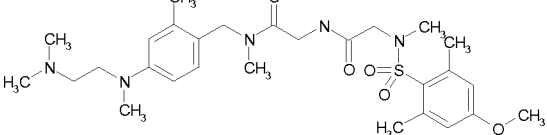
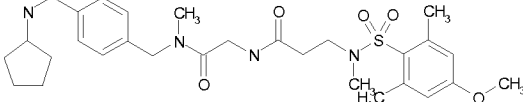
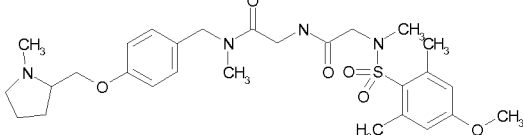
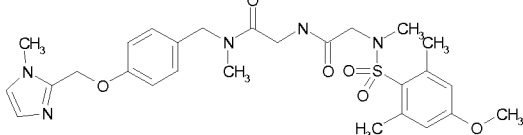
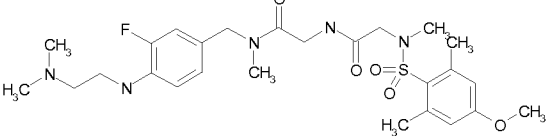
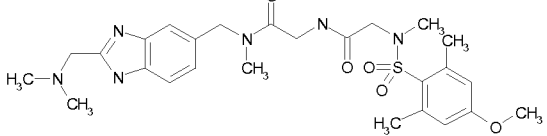
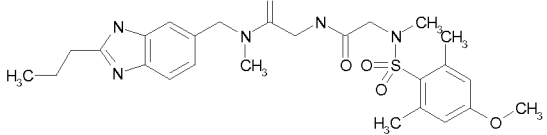
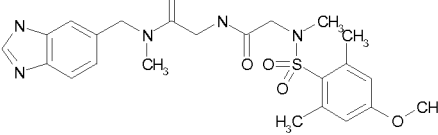
Beispiel	Struktur
(504)	
(505)	
(506)	
(507)	
(508)	
(509)	
(510)	
(511)	
(512)	

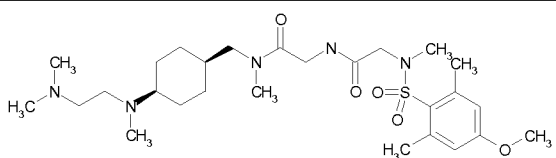
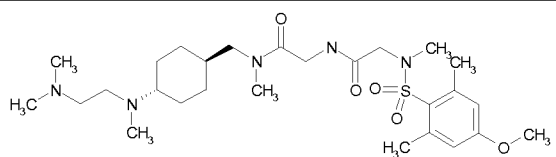
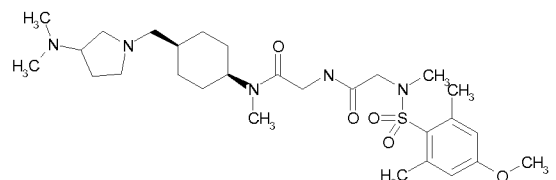
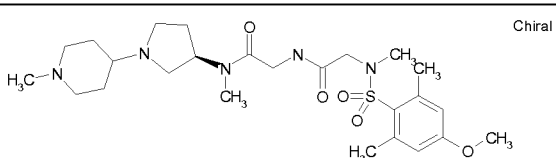
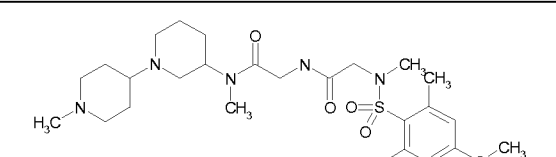
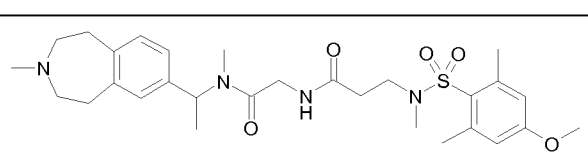
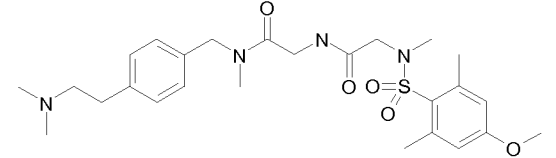
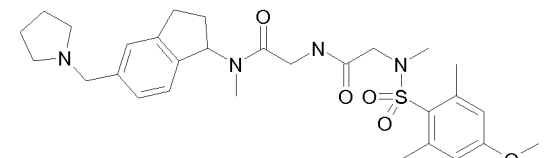
Beispiel	Struktur
(513)	
(514)	
(515)	
(516)	
(517)	
(518)	
(519)	
(520)	
(521)	

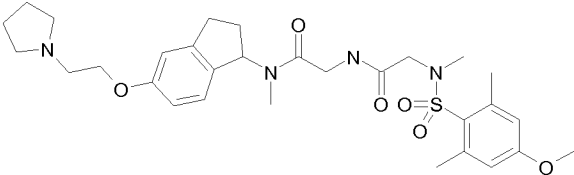
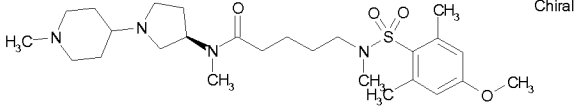
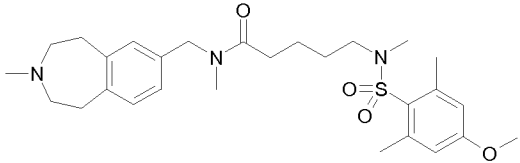
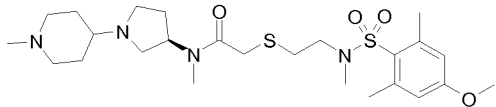
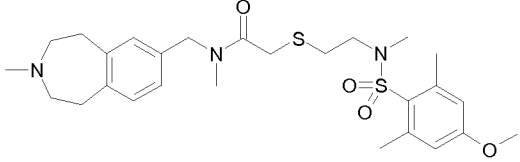
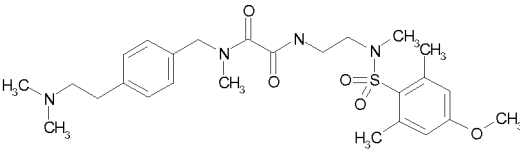
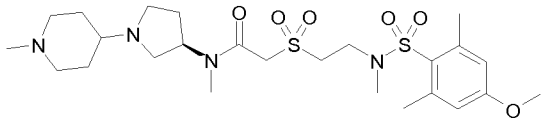
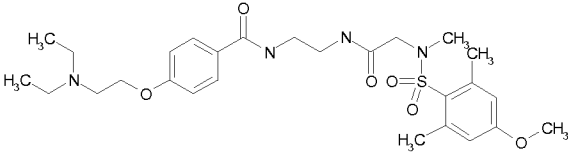
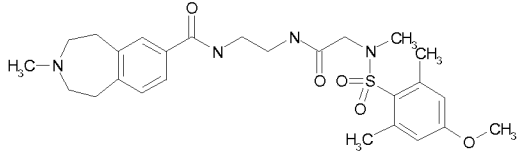
Beispiel	Struktur
(522)	
(523)	
(524)	
(525)	
(526)	
(527)	
(528)	
(529)	
(530)	

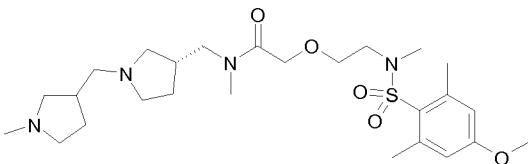
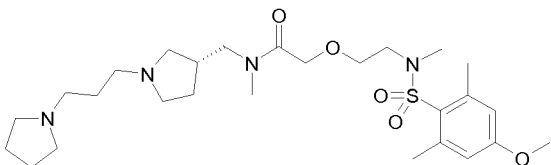
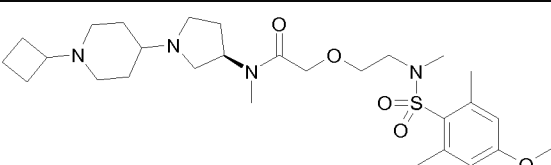
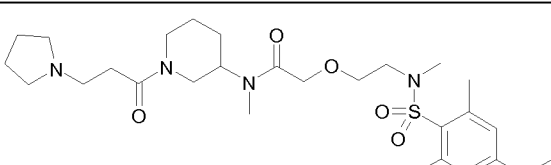
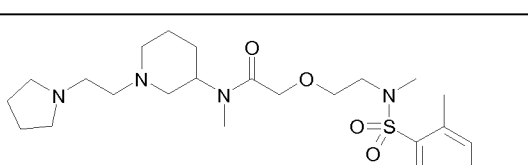
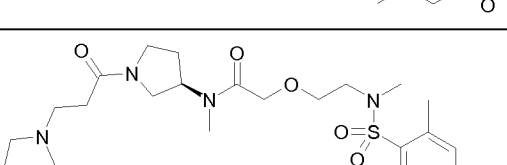
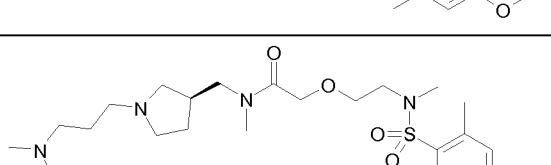
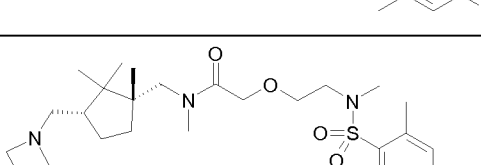
Beispiel	Struktur
(531)	
(532)	
(533)	
(534)	
(535)	
(536)	
(537)	
(538)	
(539)	

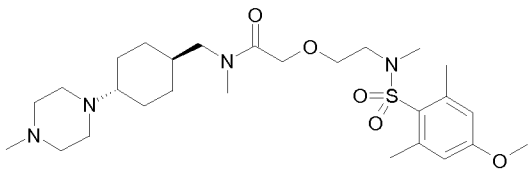
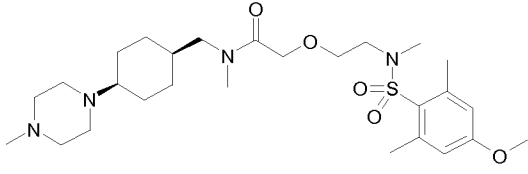
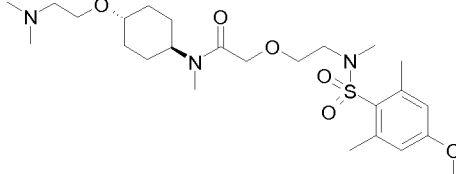
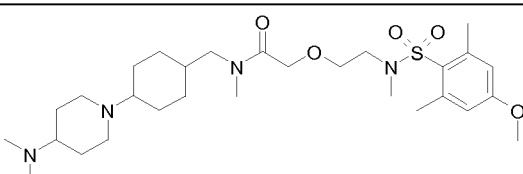
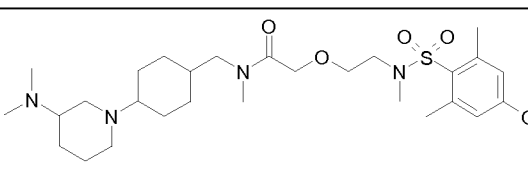
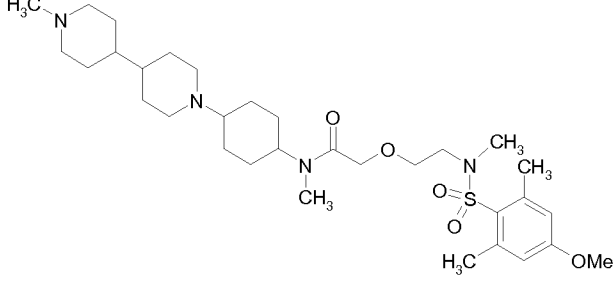
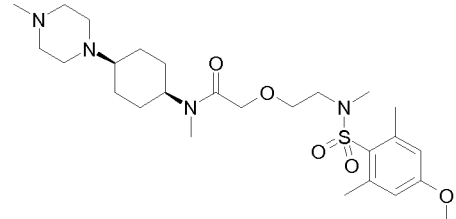
Beispiel	Struktur
(540)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(541)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(542)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(543)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(544)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(545)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(546)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(547)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>
(548)	 <chem>CN(C)CCN(C)Cc1ccc(C)c(C)c1C(=O)NCC(=O)N(C)Cc2cc(C)c(OC)c(S(=O)(=O)N(C)C)c2</chem>

Beispiel	Struktur
(549)	
(550)	
(551)	
(552)	
(553)	
(554)	
(555)	
(556)	
(557)	

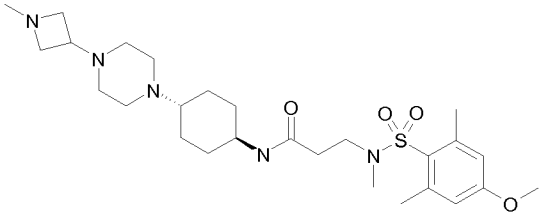
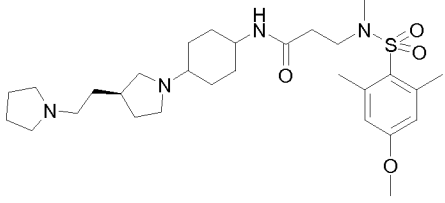
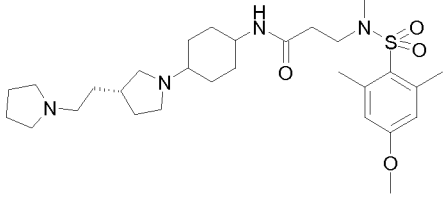
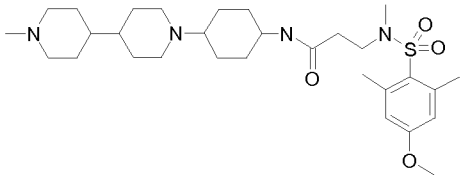
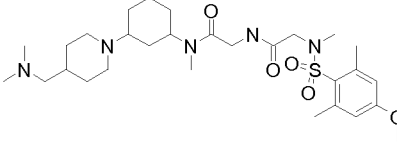
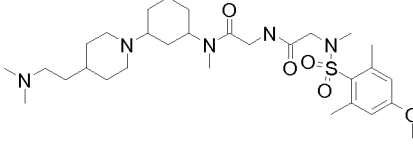
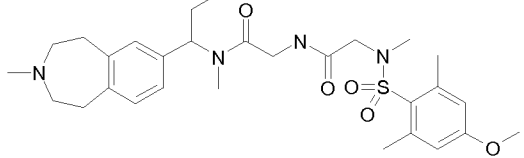
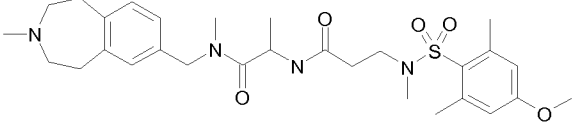
Beispiel	Struktur
(558)	
(559)	
(560)	
(561)	 Chiral
(562)	
(563)	
(564)	
(565)	

Beispiel	Struktur
(566)	
(567)	
(568)	
(569)	
(570)	
(571)	
(572)	
(573)	
(574)	

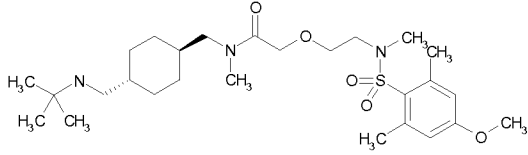
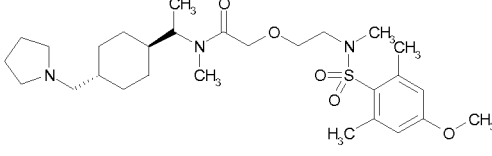
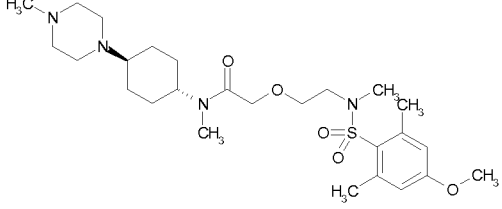
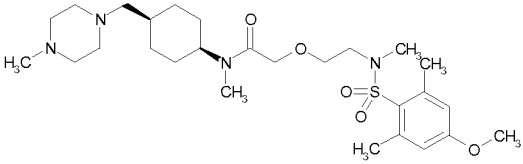
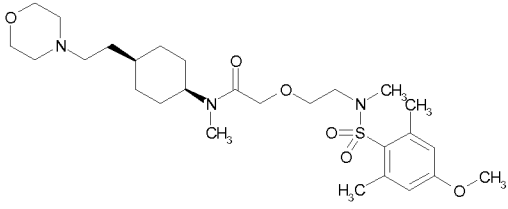
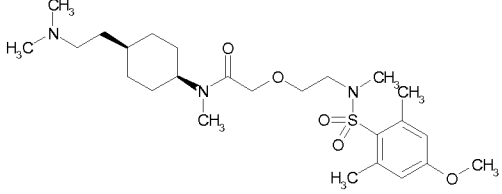
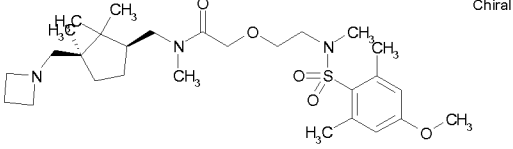
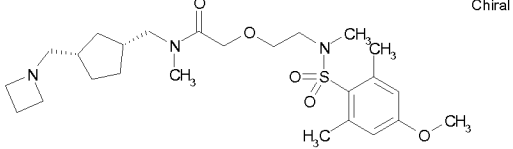
Beispiel	Struktur
(575)	
(576)	
(577)	
(578)	
(579)	
(580)	
(581)	
(582)	

Beispiel	Struktur
(583)	
(584)	
(585)	
(586)	
(587)	
(588)	
(589)	

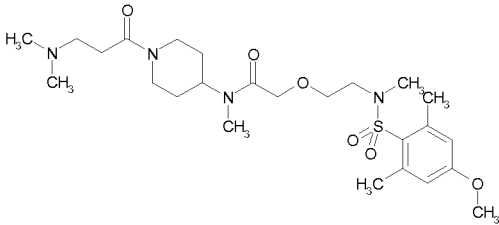
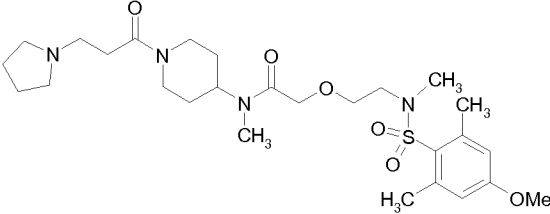
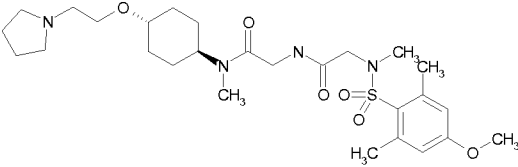
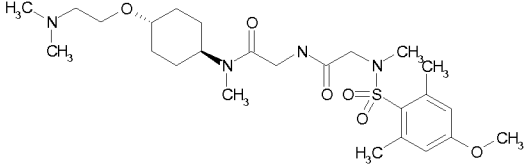
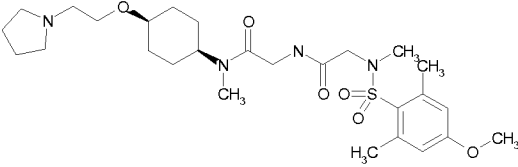
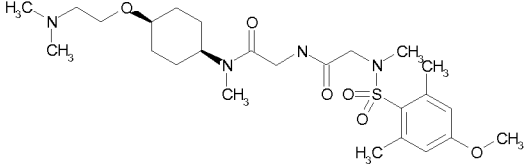
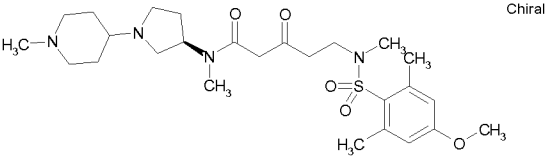
Beispiel	Struktur
(590)	
(591)	
(592)	
(593)	
(594)	
(595)	
(596)	
(597)	
(598)	

Beispiel	Struktur
(599)	
(600)	
(601)	
(602)	
(603)	
(604)	
(605)	
(606)	

Beispiel	Struktur
(607)	
(608)	
(609)	
(610)	
(611)	
(612)	
(613)	
(614)	

Beispiel	Struktur
(615)	
(616)	
(617)	
(618)	
(619)	
(620)	
(621)	
(622)	

Beispiel	Struktur
(623)	Chiral
(624)	Chiral
(625)	Chiral
(626)	Chiral
(627)	Chiral
(628)	Chiral

Beispiel	Struktur
(629)	
(630)	
(631)	
(632)	
(633)	
(634)	
(635)	

Beispiel	Struktur
(636)	
(637)	
(638)	
(639)	
(640)	
(641)	
(642)	
(643)	

Beispiel	Struktur
(644)	
(645)	
(646)	
(647)	
(648)	
(649)	
(650)	
(651)	

Beispiel	Struktur
(652)	

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

5

VERWENDETE BEGRIFFE UND DEFINITIONEN

Soweit nicht anders angegeben, sind alle Substituenten voneinander unabhängig. Sollten an einer Gruppe z.B. mehrere C₁₋₆-Alkylgruppen als Substituenten sein, so könnte im Fall von drei Substituenten C₁₋₆-Alkyl unabhängig voneinander einmal Methyl, einmal *n*-Propyl und einmal *tert*-Butyl bedeuten.

Im Rahmen dieser Anmeldung können bei der Definition von möglichen Substituenten, diese auch in Form einer Strukturformel dargestellt werden. Dabei wird, falls vorhanden, ein Stern (*) in der Strukturformel des Substituenten als der Verknüpfungspunkt zum Rest des Moleküls verstanden.

Ebenfalls mit vom Gegenstand dieser Erfindung umfasst sind die erfindungsgemäßen Verbindungen, einschließlich deren Salze, in denen ein oder mehrere Wasserstoffatome, beispielsweise ein, zwei, drei, vier oder fünf Wasserstoffatome, durch Deuterium ausgetauscht sind.

Unter dem Begriff "C₁₋₂-Alkyl" (auch soweit sie Bestandteil anderer Reste sind) werden Alkylgruppen mit 1 bis 2 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff "C₁₋₃-Alkyl" verzweigte und unverzweigte Alkylgruppen mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff "C₁₋₄-Alkyl" verzweigte und unverzweigte Alkylgruppen mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff "C₁₋₅-Alkyl" verzweigte und unverzweigte Alkylgruppen mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff "C₁₋₆-Alkyl" verzweigte und unverzweigte Alkylgruppen mit 1 bis

- 6 Kohlenstoffatomen und unter dem Begriff "C₁₋₈-Alkyl" verzweigte und unverzweigte Alkylgruppen mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen verstanden. Beispielsweise werden hierfür genannt: Methyl, Ethyl, *n*-Propyl, *iso*-Propyl, *n*-Butyl, *iso*-Butyl, *sec*-Butyl, *tert*-Butyl, *n*-Pentyl, *iso*-Pentyl, *neo*-Pentyl, Hexyl, Heptyl und Octyl. Gegebenenfalls werden für die
- 5 vorstehend genannten Gruppen auch die Abkürzungen Me, Et, *n*-Pr, *i*-Pr, *n*-Bu, *i*-Bu, *t*-Bu, etc. verwendet. Sofern nicht anders beschrieben, umfassen die Definitionen Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl und Octyl alle denkbaren isomeren Formen der jeweiligen Reste. So umfasst beispielsweise Propyl *n*-Propyl und *iso*-Propyl, Butyl umfasst *iso*-Butyl, *sec*-Butyl und *tert*-Butyl etc..
- 10 Weiterhin umfassen die voranstehend genannten Begriffe auch solche Reste, in denen jede Methylengruppe mit bis zu zwei und jede Methylgruppe mit bis zu drei Fluoratomen substituiert sein kann.

- Unter dem Begriff "C₁₋₂-Alkylen" werden verzweigte und unverzweigte Alkylengruppen mit
- 15 1 oder 2 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff "C₁₋₃-Alkylen" (auch soweit sie Bestandteil anderer Reste sind) verzweigte und unverzweigte Alkylengruppen mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff "C₁₋₄-Alkylen" verzweigte und unverzweigte Alkylengruppen mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff "C₁₋₆-Alkylen" verzweigte und unverzweigte Alkylengruppen mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen und unter dem Begriff "C₂₋₄-Alkylen"
- 20 verzweigte und unverzweigte Alkylengruppen mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen verstanden. Beispielsweise werden hierfür genannt: Methylen, Ethylen, Ethan-1,1-diyl, Propylen, Propan-2,2-diyl, 1-Methylethylen, Butylen, 1-Methylpropylen, 1,1-Dimethylethylen, 1,2-Dimethylethylen. Sofern nicht anders beschrieben, umfassen die Definitionen Propylen und Butylen alle denkbaren isomeren Formen der gleichen Kohlenstoffanzahl.
- 25 So umfasst beispielsweise Propylen auch 1-Methylethylen und Butylen umfasst 1-Methylpropylen, 1,1-Dimethylethylen, 1,2-Dimethylethylen.
- Weiterhin umfassen die voranstehend genannten Begriffe auch solche Reste, in denen jede Methylengruppe mit bis zu zwei Fluoratomen substituiert sein kann.

- 30 Unter dem Begriff "C₃₋₅-Cycloalkyl" werden cyclische Alkylgruppen mit 3 bis 5 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff "C₃₋₆-Cycloalkyl" werden cyclische Alkylgruppen mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen und unter dem Begriff "C₃₋₇-Cycloalkyl" (auch soweit sie Bestandteil anderer Reste sind) werden cyclische Alkylgruppen mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen verstanden. Beispielsweise werden hierfür genannt: Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl,

Cyclohexyl oder Cycloheptyl. Soweit nicht anders beschrieben, können die cyclischen Alkylgruppen substituiert sein mit einem oder mehreren Resten ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Methyl, Ethyl, *iso*-Propyl, *tert*-Butyl, Hydroxy, Fluor, Chlor, Brom und Jod.

5

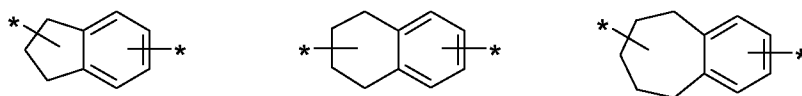
Unter dem Begriff " C_{3-6} -Cycloalkylen" (auch soweit sie Bestandteil anderer Reste sind) werden cyclische Alkylengruppen mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, unter dem Begriff " C_{3-7} -Cycloalkylen" cyclische Alkylengruppen mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen und unter dem Begriff " C_{4-6} -Cycloalkylen" cyclische Alkylengruppen mit 4 bis 6 Kohlenstoffatomen

10 verstanden. Beispielsweise werden hierfür genannt: Cyclopropylen, Cyclobutylen, Cyclopentylen, Cyclohexylen oder Cycloheptylen. Soweit nicht anders beschrieben, können die cyclischen Alkylengruppen substituiert sein mit einem oder mehreren Resten ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Methyl, Ethyl, *iso*-Propyl, *tert*-Butyl, Hydroxy, Fluor, Chlor, Brom und Jod.

15 Eine C_4 - oder eine C_5 -Cycloalkylengruppe kann in 1,2-Stellung oder in 1,3-Stellung mit dem restlichen Molekül verknüpft sein, vorzugsweise in 1,3-Stellung. Eine C_6 - oder eine C_7 -Cycloalkylengruppe kann in 1,2-Stellung, in 1,3-Stellung oder in 1,4-Stellung mit dem restlichen Molekül verknüpft sein, vorzugsweise in 1,3-Stellung.

20 Unter dem Begriff " C_{5-7} -Cycloalkenylen" (auch soweit sie Bestandteil anderer Reste sind) werden cyclische Alkenylgruppen mit 5 bis 7 Kohlenstoffatomen verstanden, die eine ungesättigte Bindung enthalten und die über diese ungesättigte Bindung mit einem Phenylring kondensiert sind. Beispielsweise werden hierfür genannt: Cyclopentenyl, Cyclohexenyl oder Cycloheptenyl:

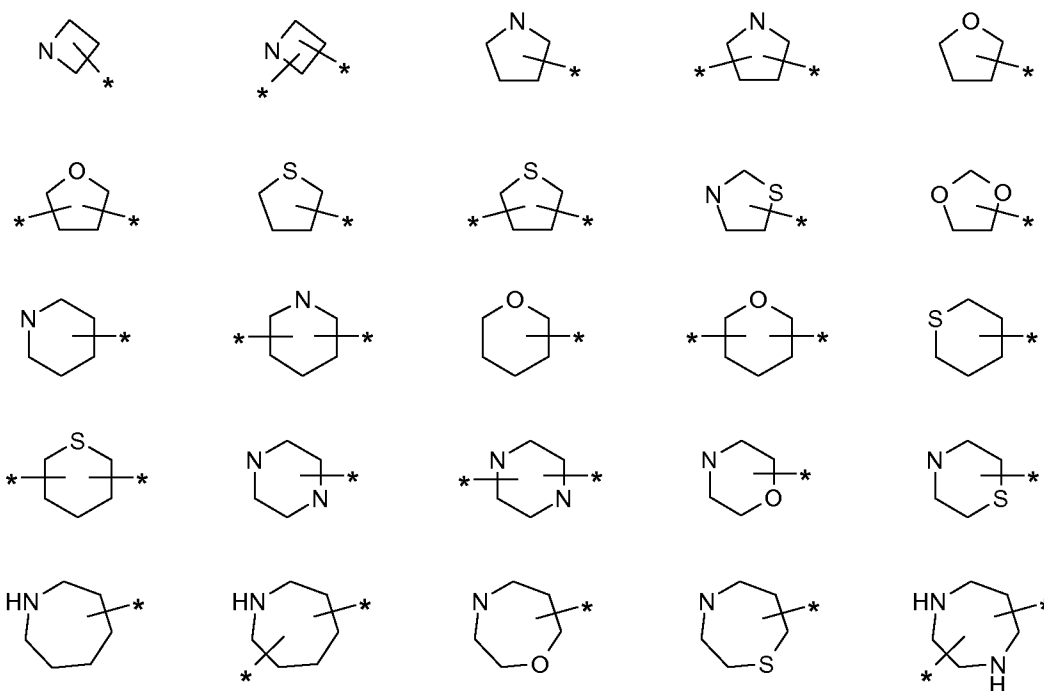
25



Soweit nicht anders beschrieben, können die cyclischen Alkenylgruppen substituiert sein mit einem oder mehreren Resten ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Methyl, Ethyl, *iso*-Propyl, *tert*-Butyl, Hydroxy, Fluor, Chlor, Brom und Jod.

30

- Unter dem Begriff "gesättigte heterocyclische Ringe" werden vier-, fünf-, sechs- oder siebengliedrige heterocyclische Ringe verstanden, die ein, zwei oder drei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff enthalten können. Dabei kann der Ring über ein Kohlenstoffatom und/oder -falls vorhanden- über ein Stickstoffatom oder auch über zwei Kohlenstoffatome oder über zwei Stickstoffatome mit dem Molekül verknüpft sein. Obwohl unter dem Begriff "heterocyclische Ringe" umfasst, definiert der Begriff "heterocyclische, nichtaromatische Ringe" fünf-, sechs- oder sieben-
- 5 gliedrige gesättigte Ringe. Als Beispiele werden genannt:



10

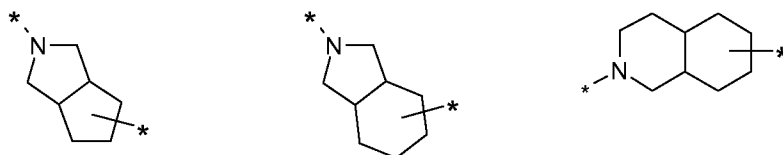
Unter dem Begriff "gesättigte Diaza-Heterocyclen" werden sechs- oder siebengliedrige heterocyclische Ringe verstanden, die zwei Stickstoffatome enthalten. Dabei ist der Ring über beide Stickstoffatome mit dem restlichen Molekül verknüpft. Als Beispiele werden

15 genannt:



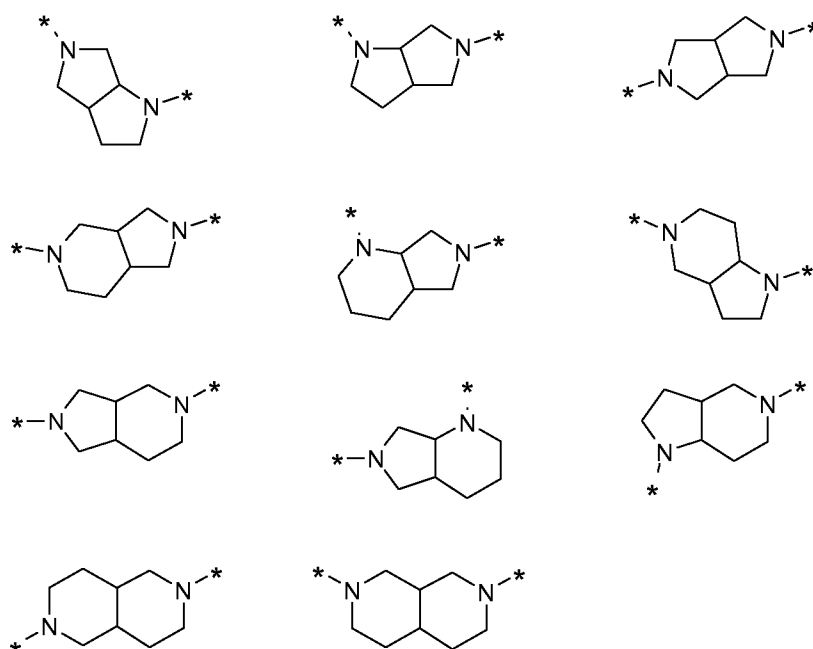
Unter dem Begriff "gesättigte Aza-Heterobicyclen" werden acht-, neun- oder zehngliedrige heterobicyclische Ringe verstanden, die ein Stickstoffatom enthalten. Dabei ist der Ring über ein Kohlenstoffatom und das Stickstoffatom mit dem restlichen Molekül verknüpft. Als Beispiele werden genannt:

5



Unter dem Begriff "gesättigte Diaza-Heterobicyclen" werden acht-, neun- oder zehngliedrige heterobicyclische Ringe verstanden, die zwei Stickstoffatome enthalten. Dabei ist der Ring über beide Stickstoffatome mit dem restlichen Molekül verknüpft. Als Beispiele werden genannt:

10

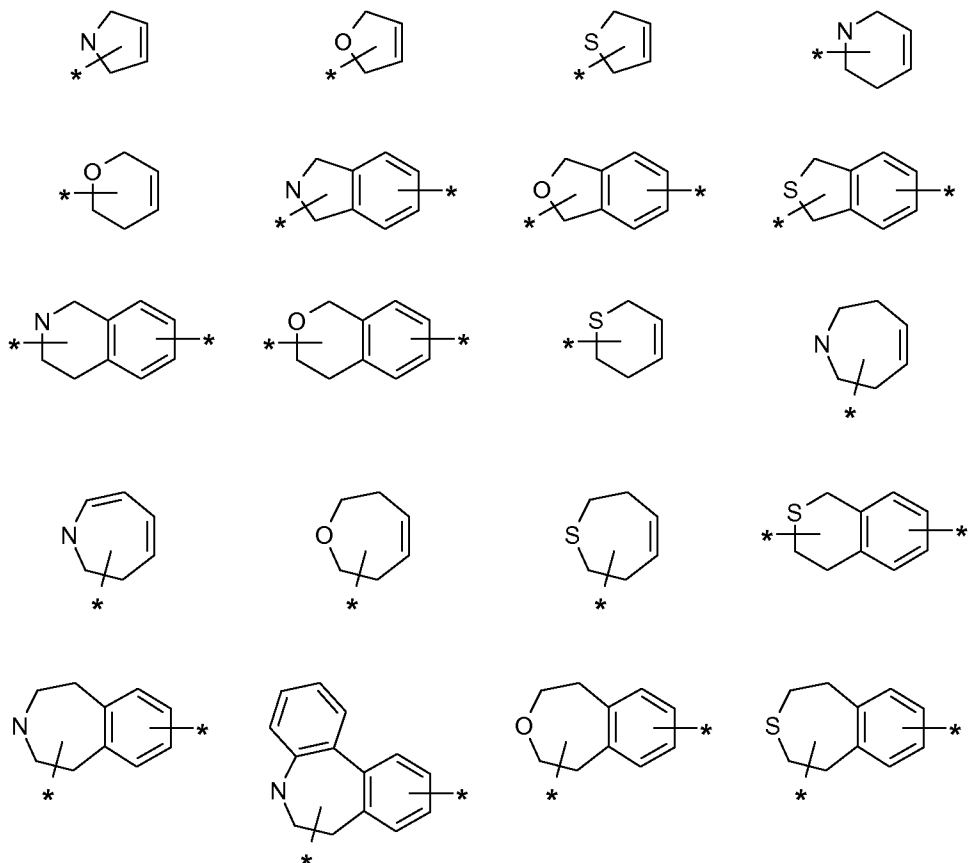


Unter dem Begriff "ungesättigte heterocyclische Ringe" werden fünf-, sechs- oder sieben-gliedrige, einfach oder zweifach ungesättigte heterocyclische Ringe verstanden, die ein, zwei oder drei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff enthalten können und die über die ungesättigten Bindungen mit einem oder

15

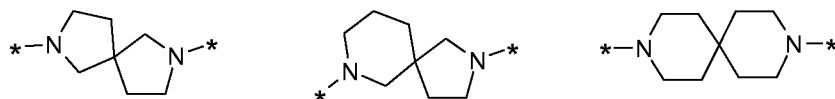
zwei Phenylringen kondensiert sind. Dabei kann der heterocyclische Ring über ein Kohlenstoffatom und/oder -falls vorhanden- über ein Stickstoffatom oder über zwei Kohlenstoffatome oder über zwei Stickstoffatome mit dem Molekül verknüpft sein. Als Beispiele werden genannt:

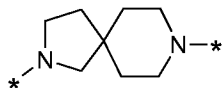
5



Unter dem Begriff "gesättigte Diaza-Spirocyclen" werden neun-, zehn- oder elfgliedrige spirocyclische Ringe verstanden, die zwei Stickstoffatome enthalten. Dabei ist der Spirocyclus über beide Stickstoffatome mit dem restlichen Molekül verknüpft. Als

10 Beispiele werden genannt:



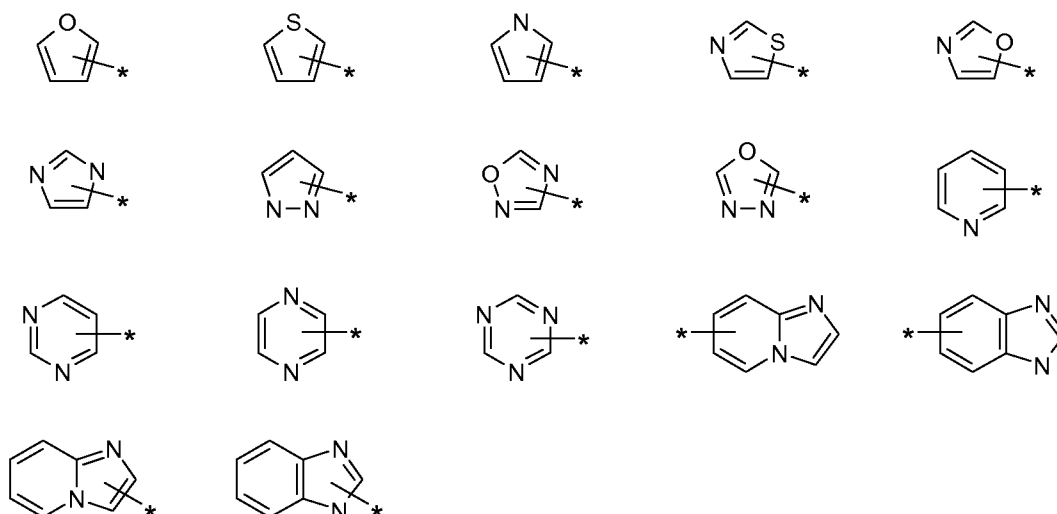


Unter dem Begriff "Aryl" (auch soweit sie Bestandteil anderer Reste sind) werden aromatische Ringsysteme mit 6 oder 10 Kohlenstoffatomen verstanden. Beispielsweise werden hierfür Phenyl, 1-Naphthyl oder 2-Naphthyl genannt; bevorzugte Arylreste sind Phenyl und 1-Naphthyl; besonders bevorzugter Arylrest ist Phenyl. Soweit nicht anders beschrieben, können die Aromaten substituiert sein mit einem oder mehreren Resten ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Methyl, Ethyl, *n*-Propyl, *iso*-Propyl, *tert*-Butyl, Hydroxy, Methoxy, Trifuormethoxy, Fluor, Chlor, Brom und Jod, wobei die Reste gleich oder verschieden sein können.

10

Unter dem Begriff "Heteroaryl" werden fünf- oder sechsgliedrige heterocyclische Aromaten oder 9-11 gliedrige bicyclische Heteroarylringe verstanden, die ein, zwei oder drei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, enthalten können und zusätzlich so viele konjugierte Doppelbindungen enthalten, dass ein aromatisches System gebildet wird. Als Beispiele für fünf- oder sechsgliedrige heterocyclische Aromaten, werden genannt:

15

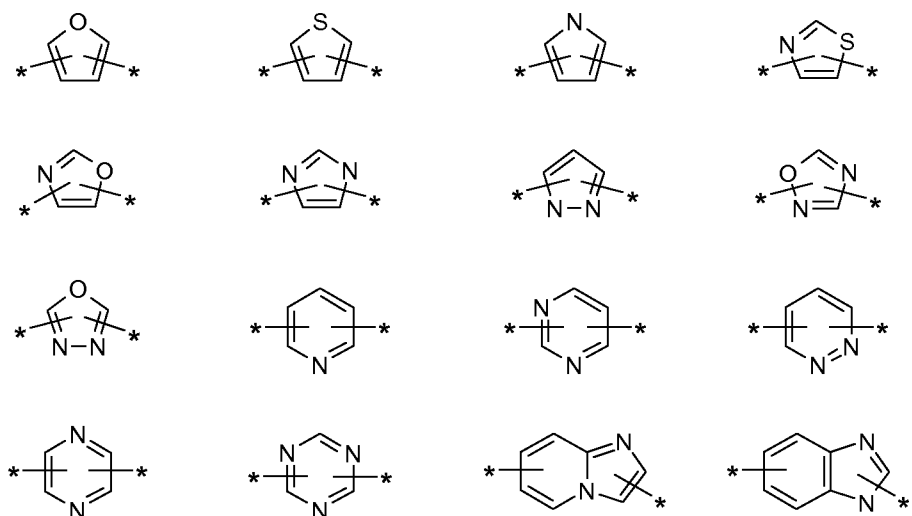


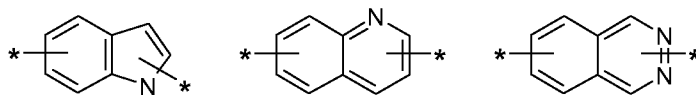
20

Soweit nicht anders beschrieben, können die voranstehend genannten Heteroaryle substituiert sein mit einem oder mehreren Resten ausgewählt aus der Gruppe bestehend

aus Methyl, Ethyl, *n*-Propyl, *iso*-Propyl, *tert*-Butyl, Hydroxy, Methoxy, Trifluormethoxy, Fluor, Chlor, Brom und Jod, wobei die Reste gleich oder verschieden sein können. Bicyclische Heteroarylringe können dabei vorzugsweise im Phenylrest substituiert sein.

- 5 Unter dem Begriff "Arylen" (auch soweit sie Bestandteil anderer Reste sind) werden aromatische Ringsysteme mit 6 oder 10 Kohlenstoffatomen verstanden. Beispielsweise werden hierfür genannt: Phenylen, 1-Naphthylen oder 2-Naphthylen, bevorzugter Arylenrest ist Phenylen. Soweit nicht anders beschrieben, können die Aromaten substituiert sein mit einem oder mehreren Resten ausgewählt aus der Gruppe bestehend
- 10 aus Methyl, Ethyl, *n*-Propyl, *iso*-Propyl, *tert*-Butyl, Hydroxy, Methoxy, Trifluormethoxy, Fluor, Chlor, Brom und Jod.
- Diese aromatischen Ringsysteme werden an zwei Stellen unabhängig voneinander über jeweils ein Kohlenstoffatom an das übrige Molekül gebunden.
- 15 Unter dem Begriff "Heteroarylen" werden fünf- oder sechsgliedrige heterocyclische Aromaten oder 9-11 gliedrige bicyclische Heteroarylringe verstanden, die ein, zwei oder drei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, enthalten können und zusätzlich so viele konjugierte Doppelbindungen enthalten, dass ein aromatisches System gebildet wird. Diese heterocyclischen Aromaten werden an zwei
- 20 Stellen unabhängig voneinander entweder über Kohlenstoff/und oder Stickstoff gebunden. Als Beispiele für fünf- oder sechsgliedrige heterocyclische Aromaten, werden genannt:





Soweit nicht anders beschrieben, können die Heteroaromaten substituiert sein mit einem oder mehreren Resten ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Methyl, Ethyl, *n*-Propyl, *iso*-Propyl, *tert*-Butyl, Hydroxy, Methoxy, Trifluormethoxy, Fluor, Chlor, Brom und Jod. Vorzugsweise befinden sich die Substituenten bei den voranstehend genannten 5-10 gliedrige bicyclische Heteroarylringen im Phenylring.

Verbindungen der allgemeinen Formel I können, sofern sie geeignete basische Funktionen enthalten, beispielsweise Aminogruppen, insbesondere für pharmazeutische Anwendungen in ihre physiologisch verträglichen Salze mit anorganischen oder organischen Säuren übergeführt werden. Als anorganische Säuren kommen hierfür beispielsweise Bromwasserstoffsäure, Phosphorsäure, Salpetersäure, Salzsäure, Schwefelsäure, Methansulfonsäure, Ethansulfonsäure, Benzolsulfonsäure oder *p*-Toluolsulfonsäure in Frage, als organische Säuren kommen beispielsweise Äpfelsäure, Bernsteinsäure, Essigsäure, Fumarsäure, Maleinsäure, Mandelsäure, Milchsäure, Weinsäure oder Zitronensäure in Betracht. Weiterhin können gegebenenfalls im Molekül vorhandene tertiäre Aminogruppen quarternisiert werden. Zur Umsetzung werden dabei Alkylhalogenide eingesetzt. Erfindungsgemäß bevorzugt wird für die Quartenisierung Methyljodid verwendet.

20

Weiterhin lassen sich die Verbindungen der allgemeinen Formel I, sofern sie geeignete Carbonsäurefunktionen enthalten, gewünschtenfalls in ihre Additionssalze mit anorganischen oder organischen Basen überführen. Als anorganische Basen kommen hierfür beispielsweise Alkali- oder Erdalkalimetallhydroxide, beispielsweise Natriumhydroxid oder Kaliumhydroxid, oder Carbonate, Ammoniak, Zink- oder Ammoniumhydroxide in Frage; als organische Amine kommen beispielsweise Diethylamin, Triethylamin, Ethanolamin, Diethanolamin, Triethanolamin, Cyclohexylamin oder Dicyclohexylamin in Betracht.

25

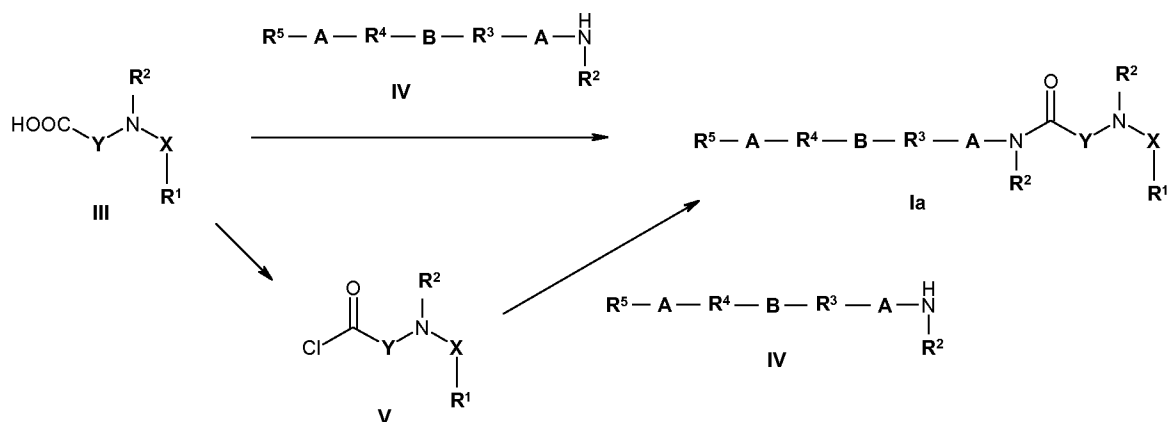
Die erfindungsgemäßen Verbindungen können als Racemate vorliegen, sofern sie nur ein Chiralitätselement besitzen, sie können aber auch als reine Enantiomere, d.h. in (*R*)- oder (*S*)-Form gewonnen werden.

- 5 Die Anmeldung umfasst jedoch auch die einzelnen diastereomeren Antipodenpaare oder deren Gemische, die dann vorliegen, wenn mehr als ein Chiralitätselement in den Verbindungen der allgemeinen Formel I vorhanden ist, sowie die einzelnen optisch aktiven Enantiomeren, aus denen sich die erwähnten Racemate zusammensetzen.
- 10 Gegenstand der Erfindung sind die jeweiligen Verbindungen gegebenenfalls in Form der einzelnen optischen Isomeren, Mischungen der einzelnen Enantiomeren oder Racemate, in Form der Tautomere sowie in Form der freien Basen oder der entsprechenden Säureadditionssalze mit pharmakologisch unbedenklichen Säuren - wie beispielsweise Säureadditionssalze mit Halogenwasserstoffsäuren - beispielsweise Chlor- oder Bromwasserstoffsäure - oder organische Säuren - wie beispielsweise Oxal-, Fumar-, Diglycol- oder
- 15 Methansulfonsäure.

HERSTELLVERFAHREN

- 20 Erfindungsgemäß erhält man die Verbindungen der allgemeinen Formel I nach an sich bekannten Verfahren, beispielsweise nach folgenden Verfahren:

Schema 1



- 25 Die in Schema 1 dargestellte Verknüpfung von Carbonsäuren der allgemeinen Formel III, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, mit Aminen der allgemeinen

Formel **IV**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, unter Bildung von Carbonsäureamiden der allgemeinen Formel **Ia**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, kann mit herkömmlichen Methoden zur Amidbildung durchgeführt werden.

5

Die Kupplung wird bevorzugt unter Verwendung von aus der Peptidchemie bekannten Verfahren (siehe z. B. Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Bd. 15/2) durchgeführt, wobei zum Beispiel Carbodiimide, wie z.B. Dicyclohexylcarbodiimid (DCC), Diisopropylcarbodiimid (DIC) oder Ethyl-(3-dimethylamino-propyl)-carbodiimid, O-(1*H*-Benzotriazol-1-yl)-*N,N,N',N'*-tetramethyluronium-hexafluorphosphat (HBTU) oder -tetrafluorborat (TBTU) oder 1*H*-Benzotriazol-1-yl-oxy-tris-(dimethylamino)-phosphonium-hexafluorphosphat (BOP) eingesetzt werden. Durch Zugabe von 1-Hydroxybenzotriazol (HOBt) oder von 3-Hydroxy-4-oxo-3,4-di-hydro-1,2,3-benzotriazin (HOOBt) kann die Reaktionsgeschwindigkeit gesteigert werden. Die Kupplungen werden normalerweise mit äquimolaren Anteilen der Kupplungskomponenten sowie des Kupplungsreagenz in Lösemitteln wie Dichlormethan, Tetrahydrofuran (THF), Acetonitril, Dimethylformamid (DMF), Dimethylacetamid (DMA), *N*-Methylpyrrolidon (NMP) oder Gemischen aus diesen und bei Temperaturen zwischen -30°C und +30°C, bevorzugt -20°C und +25°C, durchgeführt. Sofern erforderlich, wird als zusätzliche Hilfsbase Diisopropylethylamin (DIPEA) (Hünig-Base) bevorzugt.

20

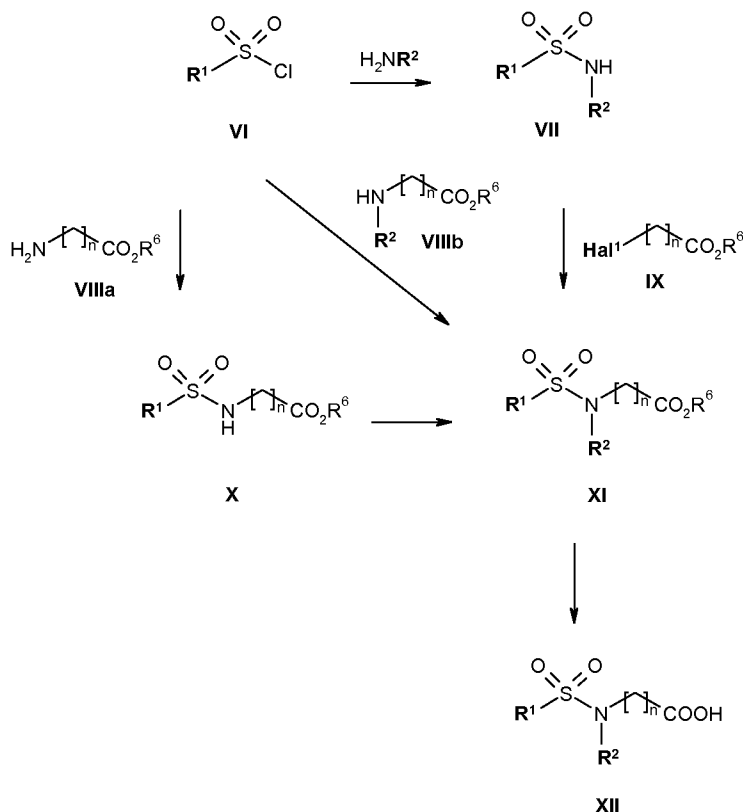
Eine alternative Methode zur Verknüpfung besteht in der Überführung einer Carbonsäure der allgemeinen Formel **III**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, in ein Carbonsäurechlorid der allgemeinen Formel **V**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, und anschließender Umsetzung mit einem Amin der allgemeinen Formel **IV**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind. Die Synthese eines Carbonsäurechlorids der allgemeinen Formel **V** erfolgt nach literaturbekannten Verfahren (siehe z. B. Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Bd. E5/1).

25

Die als Ausgangsstoffe verwendeten Carbonsäuren der allgemeinen Formel **III**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, erhält man nach an sich literaturbekannten Verfahren, beispielsweise durch die in Schema 2 bis 7 dargestellten Synthesewege.

30

Schema 2



Die Sulfonsäurechloride der allgemeinen Formel **VI**, in der **R¹** wie voranstehend erwähnt definiert ist, sind entweder literaturbekannt oder käuflich erwerbbar. Sie werden nach Standard-Reaktionsbedingungen mit einem Amin der allgemeinen Formeln **H₂N-R²**, **VIIIa** oder **VIIIb** zu Sulfonsäureamiden der allgemeinen Formeln **VII**, **X** oder **XI** umgesetzt, wobei **R¹** und **R²** wie voranstehend erwähnt definiert sind und **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** einen C₁₋₆-Alkylrest bedeuten. Die Umsetzung erfolgt gegebenenfalls in Gegenwart einer Base wie Triethylamin, DIPEA oder Pyridin und einem inerten Lösungsmittel wie Dichlormethan oder Tetrahydrofuran bei einer Temperatur von 0°C bis 100°C mit einer typischen Reaktionsdauer von einer bis 24 Stunden.

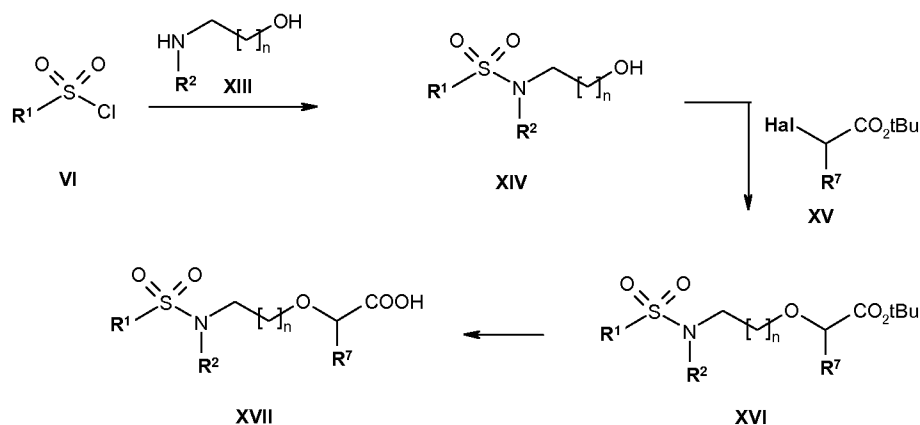
Die Umsetzung der Sulfonsäureamide der allgemeinen Formel **VII** mit einem Halogenid der allgemeinen Formel **IX**, in der **Hal¹** Chlor oder Brom bedeutet, erfolgt nach literaturbekannten Verfahren, beispielsweise mit Hilfe einer Base wie Kalium- oder Natriumcarbonat in Dimethylformamid oder Tetrahydrofuran bei 0°C bis 100°C.

Die Hydrolyse der Carbonsäureester der allgemeinen Formel **XI**, in der **R¹** und **R²** wie voranstehend erwähnt definiert sind, **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₃-Alkyl-

gruppe bedeuten, zu Carbonsäuren der allgemeinen Formel **XII**, in der **R¹** und **R²** wie voranstehend erwähnt definiert sind und **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, wird unter bekannten Bedingungen durchgeführt, beispielsweise mit Lithium- oder Natriumcarbonat und Wasser in Methanol und/oder Tetrahydrofuran.

5

Schema 3



Die Herstellung von Sulfonsäureamiden der allgemeinen Formel **XIV** erfolgt wie unter Schema 2 beschrieben.

10

Die Alkylierung der Hydroxylfunktion der Sulfonsäureamide der allgemeinen Formel **XIV**, in der **R¹** und **R²** wie voranstehend erwähnt definiert sind mit der Maßgabe, dass **R²** kein Wasserstoffatom darstellt, und **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, wird unter literaturbekannten Reaktionsbedingungen durchgeführt, beispielsweise unter 2-Phasen-Bedingungen mit Hilfe eines Phasentransfer-Katalysators in Gegenwart einer starken anorganischen Base wie Natronlauge oder Kalilauge und in einem inerten Lösungsmittel wie Toluol bei 0°C bis 100°C.

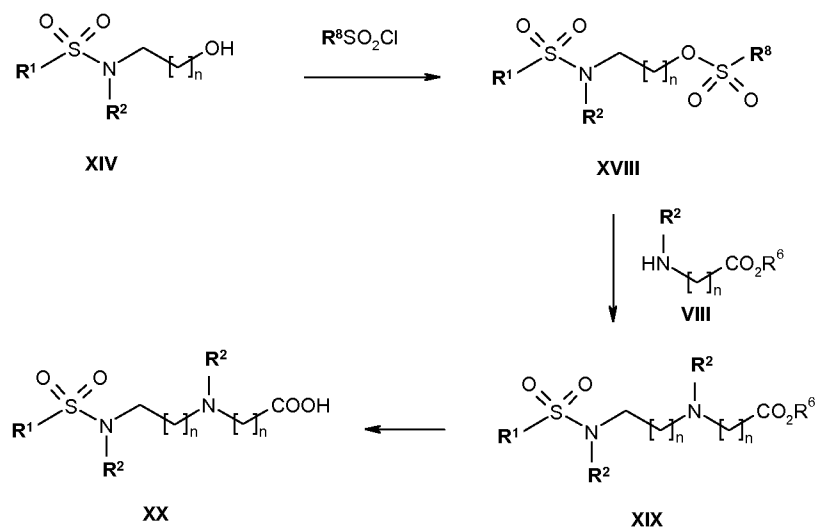
15

Die Spaltung des tert-Butylesters der allgemeinen Formel **XVI**, in der **R¹** und **R²** wie voranstehend erwähnt definiert sind, **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₃-Alkylgruppe und **R⁷** ein Wasserstoffatom oder eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeuten, erfolgt nach literaturbekannten Verfahren (siehe z.B. Philip J. Kociński, Protecting Groups, 3rd Edition, 2005, Georg Thieme Verlag).

20

25

Schema 4



Die Sulfonierung der Hydroxylfunktion einer Verbindung der allgemeinen Formel **XIV**, in der **R¹** und **R²** wie voranstehend erwähnt definiert sind mit der Maßgabe, dass **R²** kein Wasserstoffatom darstellt, und **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₃-Alkylgruppe

5 bedeutet, mit einem Sulfonsäurechlorid der allgemeinen Formel **R⁸SO₂Cl**, in der **R⁸** eine C₁₋₃-Alkylgruppe oder eine ggf. durch C₁₋₃-Alkylgruppe substituierte Phenylgruppe darstellt, zu Verbindungen der allgemeinen Formel **XVIII**, in der alle Rest wie voranstehend erwähnt definiert sind, wird unter Standard-Reaktionsbedingungen durchgeführt, typischerweise in Gegenwart einer Base wie DMAP und/oder Pyridin und einem inerten

10 Lösungsmittel wie Dichlormethan oder THF bei -5°C bis 35°C. Eine flüssige Base wie Pyridin kann als Base und gleichzeitig als Lösungsmittel verwendet werden.

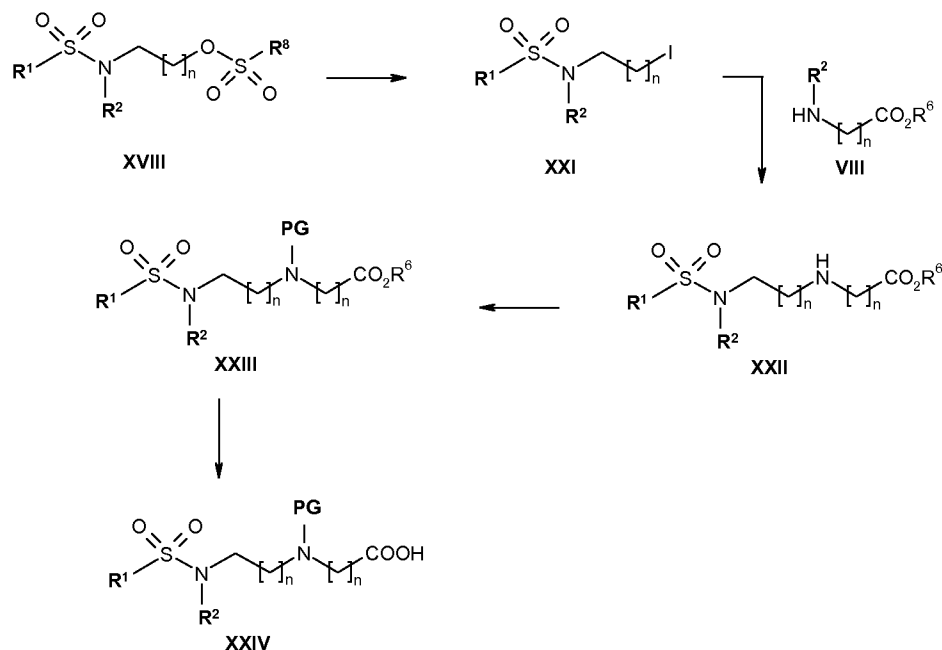
Die nachfolgende Alkylierung der Amine mit der allgemeinen Formel **VII** zu Verbindungen der allgemeinen Formel **XIX**, in der **R¹** und **R²** wie voranstehend erwähnt definiert sind, **n**

15 eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₃-Alkylgruppe und **R⁶** eine C₁₋₆-Alkylgruppe bedeuten, wird zweckmäßigerweise in einem Lösungsmittel wie Toluol, Chlorbenzol, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid (DMSO), Dichlormethan, Acetonitril oder Pyridin, beispielsweise bei Temperaturen zwischen 0°C und 150°C und zweckmäßigerweise in Gegenwart von Basen wie Pyridin, Triethylamin, DIPEA, Kaliumcarbonat, Kalium-tert-

20 butylat oder Natriummethanolat durchgeführt, wobei das Alkylsulfonat als Abgangsgruppe dient.

Die Hydrolyse der Carbonsäureester der allgemeinen Formel **XIX** zu Carbonsäuren der allgemeinen Formel **XX** erfolgt wie unter Schema 2 beschrieben.

Schema 5



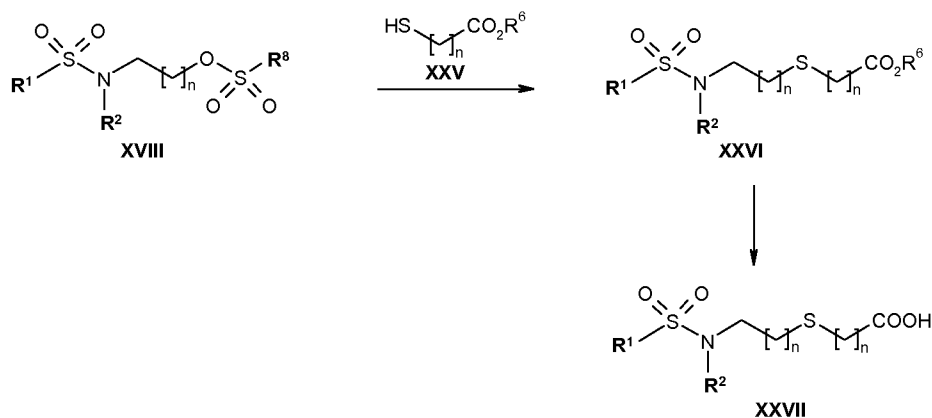
- Die Finkelstein-Reaktion von Verbindungen der allgemeinen Formel **XVIII**, in der **R¹** und **R²** wie eingangs erwähnt definiert sind, **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₃-Alkylgruppe und **R⁸** eine C₁₋₃-Alkylgruppe oder eine ggf. durch C₁₋₃-Alkylgruppe substituierte Phenylgruppe bedeuten, zu Halogeniden der allgemeinen Formel **XXI**, in der **R¹** und **R²** wie eingangs erwähnt definiert sind und **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, erfolgt unter bekannten Reaktionsbedingungen (siehe z.B. H. Finkelstein, Berichte der Deutschen Chemischen Gesellschaft **43**, 1910, 1528).

Die anschließende Alkylierung des Glycinesters wird wie unter Schema 4 beschrieben durchgeführt (**R²** ≠ H).

- Die Aminofunktion in den Verbindungen der allgemeinen Formel **XXIII** wird durch eine konventionelle Schutzgruppe **PG** nach bekannten Verfahren geschützt. Die ausgewählte Schutzgruppe ist eine, die unter nicht-hydrogenolytischen Bedingungen abgespalten werden kann. Eine bevorzugte Schutzgruppe ist die Boc-Gruppe. Eine Übersicht über die Chemie der Schutzgruppen findet sich in Theodora W. Greene und Peter G. M. Wuts, Protective Groups in Organic Synthesis, Second Edition, 1991, Verlag John Wiley and Sons sowie in Philip J. Kociński, Protecting Groups, 3rd Edition, 2005, Georg Thieme Verlag.

Die Spaltung der Carbonsäureester der allgemeinen Formel **XXIII** zu Carbonsäuren der allgemeinen Formel **XXIV** erfolgt wie unter Schema 2 beschrieben.

5 Schema 6

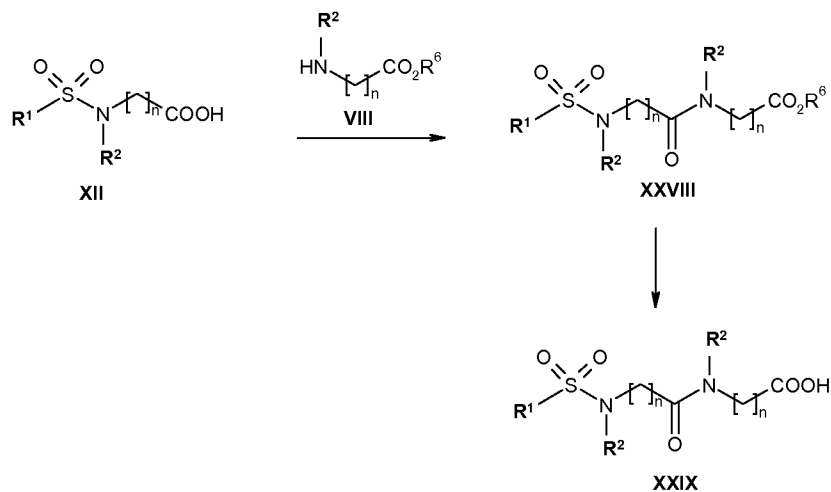


Die Alkylierung eines Thiols der allgemeinen Formel **XXV**, in der **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₆-Alkylgruppe bedeutet, zu Verbindungen der allgemeinen Formel **XXVI**, in der **R¹** und **R²** wie voranstehend erwähnt definiert sind, **n** eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und **R⁶** eine C₁₋₆-Alkylgruppe bedeuten, wird zweckmäßigerweise in einem Lösungsmittel wie Toluol, Chlorbenzol, DMF, DMSO, Dichlormethan, Acetonitril oder Pyridin, beispielsweise bei Temperaturen zwischen 0°C und 150°C und zweckmäßigerweise in Gegenwart von Basen wie Pyridin, Triethylamin, DIPEA, Kaliumcarbonat, Kalium-tert-butylat oder Natriummethanolat durchgeführt, wobei das Alkylsulfonat als Abgangsgruppe dient.

15

Die Hydrolyse der Carbonsäureester der allgemeinen Formel **XXVI** zu Carbonsäuren der allgemeinen Formel **XXVII**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, erfolgt wie unter Schema 2 beschrieben.

20 Schema 7

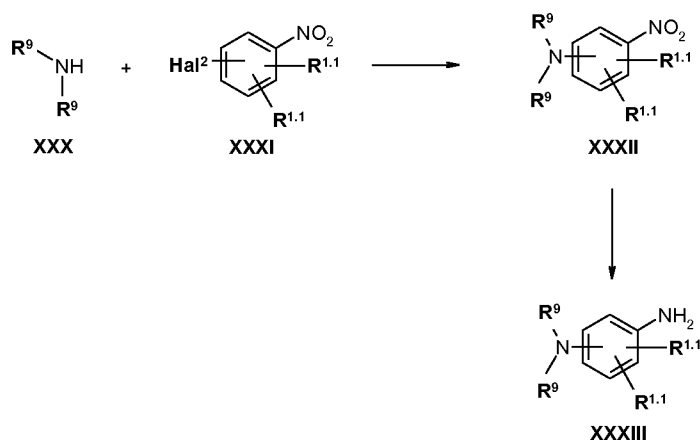


Die Amidknüpfung von Carbonsäuren der allgemeinen Formel **XII**, in der R^1 und R^2 wie voranstehend erwähnt definiert sind und n eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet, und Aminosäuren der allgemeinen Formel **VIII**, in der R^1 und R^2 wie voranstehend erwähnt definiert sind, n eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und R^6 eine C_{1-6} -Alkylgruppe bedeuten, zu Carbonsäureamiden der allgemeinen Formel **XXVIII**, in der R^1 und R^2 wie voranstehend erwähnt definiert sind, n eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 und R^6 eine C_{1-6} -Alkylgruppe bedeuten, wird wie unter Schema 1 beschrieben durchgeführt.

Wie unter Schema 2 ausgeführt, wird der Carbonsäureester der allgemeinen Formel **XXVIII** zu Carbonsäure der allgemeinen Formel **XXIX**, in der R^1 und R^2 wie voranstehend erwähnt definiert sind und n eine Zahl 1, 2, 3 oder 4 bedeutet, gespalten.

Die als Ausgangsstoffe verwendeten Amine der allgemeinen Formel **IV** sind entweder käuflich erwerbbar, oder man erhält sie nach an sich literaturbekannten Verfahren, beispielsweise durch die in Schema 8 bis 12 dargestellten Synthesewege, wobei $R^{1.1}$ wie voranstehend erwähnt definiert ist, Hal^1 ein Chlor- oder Bromatom und Hal^2 ein Fluor-, Chlor- oder Bromatom oder einen Rest R^9 bedeuten.

20 **Schema 8**



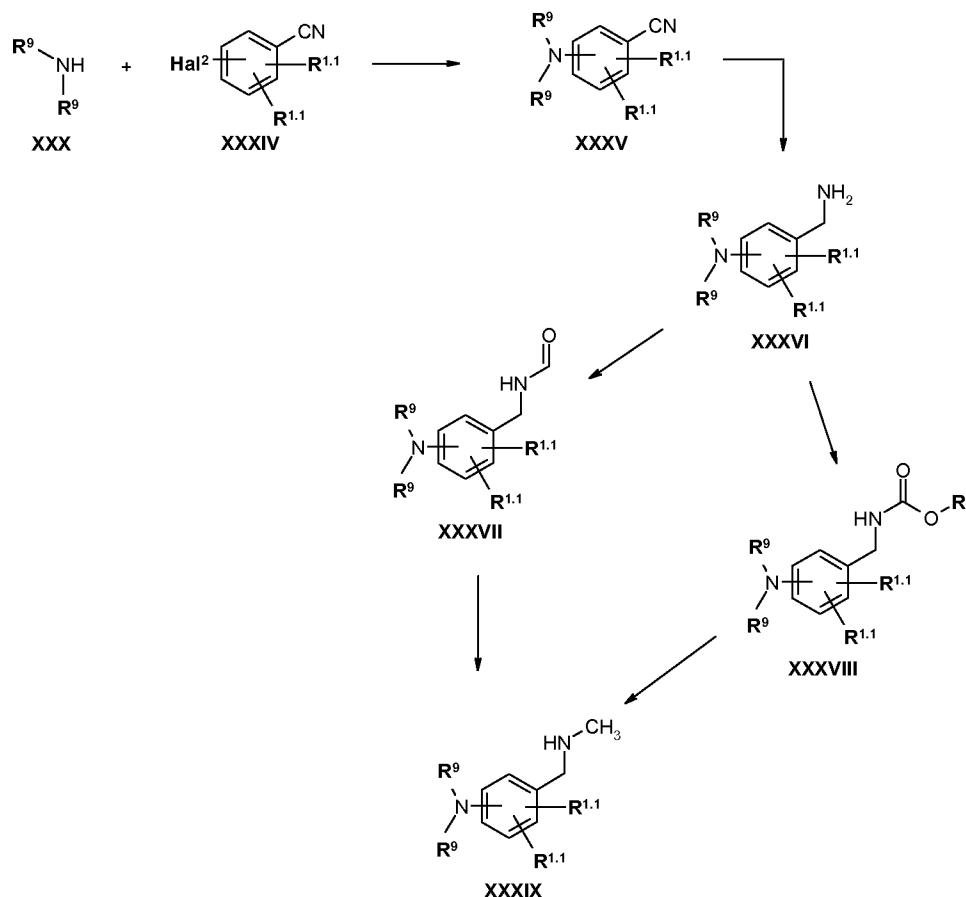
Die Reaktion eines Amins der allgemeinen Formel **XXX**, in der **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, mit einem Halogen-nitrobenzol der allgemeinen Formel **XXXI**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist und **Hal²** ein Fluor-, Chlor- oder Bromatom oder einen Rest **R⁹** bedeutet, erfolgt nach bekannten Verfahren, beispielsweise in einem Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran, Dimethylformamid oder Dimethylsulfoxid und zweckmäßigerweise in Gegenwart einer passenden Base wie Triethylamin oder Kaliumcarbonat, bei einer Temperatur von 20°C bis 160°C. Ist das Amin der allgemeinen Formel **XXX** flüssig, kann die Reaktion auch ohne Lösungsmittel und zusätzlicher Base durchgeführt werden.

10

Die Reduktion der Nitrogruppe zu Anilinen der allgemeinen Formel **XXXIII**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist und **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, erfolgt nach Standard-Reaktionsbedingungen (siehe z.B. Richard C. Larock, Comprehensive Organic Transformations, 1989, VCH), vorzugsweise nach Standard-Bedingungen der katalytischen Hydrogenolyse mit einem Katalysator wie Palladium auf Kohle oder Raney-Nickel in einem Lösungsmittel wie Methanol oder Ethanol.

15

Schema 9



Die Umsetzung von Verbindungen der allgemeinen Formeln **XXX**, in der **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, mit einer Verbindung der allgemeinen Formel **XXXIV**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist und **Hal²** ein Fluor-, Chlor- oder Bromatom oder einen Rest **R⁹** bedeutet, zu Verbindungen mit der allgemeinen Formel **XXXV**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist und **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, wird wie unter Schema 8 beschrieben durchgeführt.

Die Reduktion eines Nitrils der allgemeinen Formel **XXXV** zu einem Amin der allgemeinen Formel **XXXVI**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist und **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, kann unter Standard-Bedingungen der katalytischen Hydrogenolyse mit einem Katalysator wie beispielsweise Raney-Nickel in einem Lösungsmittel wie ammoniakalischem Methanol oder Ethanol oder mit einem Reduktionsmittel wie Lithiumaluminiumhydrid oder Natriumborhydrid in einem Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran, gegebenenfalls in Gegenwart von Aluminiumchlorid, durchgeführt werden.

Die Formylierung eines Amins der allgemeinen Formel **XXXVI** zu einer Verbindung der allgemeinen Formel **XXXVII**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist und **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, erfolgt zweckmäßigerweise in einem Lösungsmittel wie Dichlormethan, beispielsweise bei Temperaturen von 40°C bis 70°C und in Gegenwart

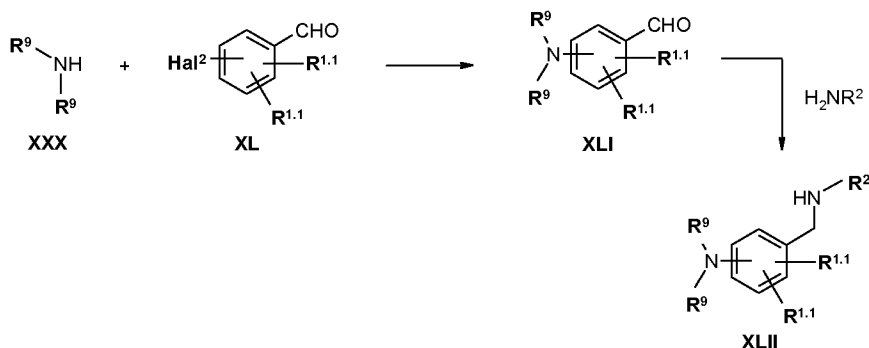
5 von Essigsäureanhydrid und Ameisensäure.

Die Carbamatbildung zu Verbindungen der allgemeinen Formel **XXXVIII**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist, **R⁶** eine C₁₋₆-Alkyl- und **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, wird nach bekannten Verfahren durchgeführt, beispielsweise mit einem

10 Chlorameisensäureester oder Boc-Anhydrid in Gegenwart einer Base wie Triethylamin oder Natronlauge und einem Lösungsmittel wie THF oder Dioxan.

Die Reduktion des Formyls bzw. des Carbamates zu Verbindungen der allgemeinen Formel **XXXIX**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist und **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, erfolgt unter Standard-Reaktionsbedingungen, vorzugsweise mit einem Reduktionsmittel wie Lithiumaluminiumhydrid und in einem Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran bei einer Temperatur von 50°C bis 100°C.

Schema 10



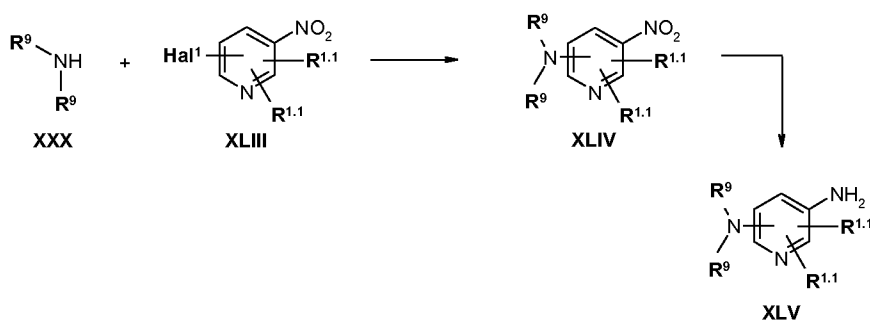
20

Der Halogen-Stickstoff-Austausch in Verbindungen der allgemeinen Formeln **XXX**, in der **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, und **XL**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend erwähnt definiert ist und **Hal²** ein Fluor-, Chlor- oder Bromatom oder einen Rest **R⁹** bedeutet, zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel **XLI**, in der **R^{1.1}** wie voranstehend

25 erwähnt definiert ist und **R⁹** eine C₁₋₃-Alkylgruppe bedeutet, wird wie unter Schema 8 beschrieben durchgeführt.

Die Reaktion von Benzaldehyden der allgemeinen Formel **XLI**, in der $R^{1.1}$ wie voranstehend erwähnt definiert ist und R^9 eine C_{1-3} -Alkylgruppe bedeutet, mit einem Amin der allgemeinen Formel H_2NR^2 , in der R^2 wie voranstehend erwähnt definiert ist, zu einer Verbindung der allgemeinen Formel **XLII**, in der $R^{1.1}$ und R^2 wie voranstehend erwähnt definiert sind und R^9 eine C_{1-3} -Alkylgruppe bedeutet, ist eine reduktive Aminierung. Sie erfolgt nach bekannten Verfahren, beispielsweise mit einem Reduktionsmittel wie Natriumtriaceoxyborhydrid, Natriumborhydrid oder Natriumcyanoborhydrid, zweckmäßigerweise in einem Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran oder Dichlormethan, gegebenenfalls unter Zusatz von Essigsäure.

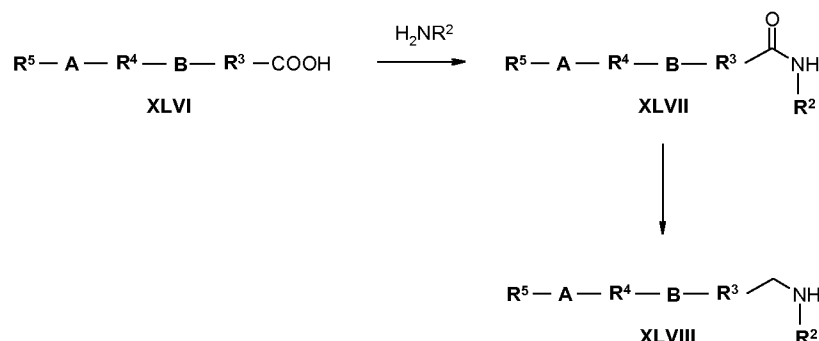
Schema 11



Die Reaktion eines Amins der allgemeinen Formel **XXX**, in der R^9 eine C_{1-3} -Alkylgruppe bedeutet, mit einem Halogen-nitropyridin der allgemeinen Formel **XLIII**, in der $R^{1.1}$ wie voranstehend erwähnt definiert ist und Hal^1 ein Chlor- oder Bromatom bedeutet, erfolgt nach bekannten Verfahren, beispielsweise in einem Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran, Dichlormethan, Methanol oder DMSO und zweckmäßigerweise in Gegenwart einer passenden Base wie Triethylamin, Natronlauge oder Kaliumcarbonat und bei einer Temperatur von 20°C bis 100°C.

Die anschließende Reduktion der Nitrogruppe einer Verbindung der allgemeinen Formel **XLIV**, in der $R^{1.1}$ wie voranstehend erwähnt definiert ist und R^9 eine C_{1-3} -Alkylgruppe bedeutet, zu Verbindungen der allgemeinen Formel **XLV**, in der $R^{1.1}$ wie voranstehend erwähnt definiert ist und R^9 eine C_{1-3} -Alkylgruppe bedeutet, wird wie unter Schema 8 beschrieben durchgeführt.

Schema 12



Die Amidknüpfung von Carbonsäuren der allgemeinen Formel **XLVI**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, und Aminen der allgemeinen Formel H_2NR^2 , in der R^2 wie voranstehend erwähnt definiert ist, zu Carbonsäureamiden der allgemeinen Formel **XLVII**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, wird wie unter Schema 1 beschrieben durchgeführt.

Die Reduktion von Carbonsäureamiden der allgemeinen Formel **XLVII** zu Aminen der allgemeinen Formel **XLVIII**, in der alle Reste wie voranstehend erwähnt definiert sind, erfolgt nach Standard-Reaktionsbedingungen, vorzugsweise in Gegenwart eines Reduktionsmittels wie Lithiumaluminiumhydrid und einem Lösungsmittel wie Tetrahydrofuran bei 40°C bis 100°C.

Methodenbeschreibung zur hBK1-Rezeptorbindung

CHO-Zellen, die den hBK1-Rezeptor exprimieren, werden in „Dulbecco's modified Medium“ kultiviert. Von konfluenten Kulturen wird das Medium entfernt, die Zellen werden mit PBS-Puffer gewaschen, abgeschabt und durch Zentrifugieren isoliert. Anschließend werden die Zellen in Suspension homogenisiert, das Homogenat zentrifugiert und resuspendiert. Nach Bestimmung des Proteingehalts wird die so erhaltene Membranpräparation bei -80°C eingefroren.

Nach dem Auftauen werden 200 µl des Homogenats (50 bis 100 µg Protein/Assay) für 60 Minuten bei Raumtemperatur mit 0.5 bis 1.0 nM Kallidin (DesArg¹⁰,Leu⁹), [3,4-Prolyl-3,4,3H(N)] und ansteigenden Konzentrationen der Testsubstanz in einem Gesamtvolumen von 250 µl inkubiert. Die Inkubation wird durch rasche Filtration durch GF/B-Glasfaserfilter, die mit Polyethyleneimine (0.3%) vorbehandelt wurden, beendet. Die an das Protein gebundene Radioaktivität wird mit einem TopCount NXT gemessen. Als nichtspezifische

Bindung wird die gebundene Radioaktivität in Gegenwart von 1.0 μ M Kallidin (DesArg10,Leu9), [3,4-Prolyl-3,4³H(N)] definiert. Die Analyse der Konzentrations-Bindungskurve erfolgt mit Hilfe einer computergestützten nichtlinearen Kurvenanpassung. Aus den so erhaltenen Daten wird für die Testsubstanz der entsprechende K_i – Wert

5 ermittelt.

Um zu zeigen, dass die Verbindungen der allgemeinen Formel I mit unterschiedlichen Strukturelementen gute bis sehr gute Bradikinin-B1-Rezeptor antagonistische Aktivitäten zeigen, werden in der folgenden Tabelle die K_i -Werte angegeben, die gemäß dem

10 voranstehenden Versuchsprotokoll erhalten wurden. Dazu wird angemerkt, dass die Verbindungen im Hinblick auf ihre unterschiedlichen strukturellen Elemente ausgewählt wurden und nicht um spezifische Verbindungen hervorzuheben:

Beispiel	K_i [nM]
(1)	6.2
(13)	2.1
(22)	7
(53)	2.4
(55)	0.7
(59)	6.3
(61)	3.3
(66)	4.6
(67)	0.4
(72)	2.8
(73)	6.8
(77)	8.7
(78)	5.8
(97)	6.7
(102)	5.0

Beispiel	K _i [nM]
(109)	6.0
(114)	4.4
(117)	0.99
(130)	5.7
(180)	5.2
(181)	7.1
(182)	4.8
(183)	6.6
(184)	1.3
(186)	3.4
(188)	9.4
(216)	4.9
(227)	4.8
(269)	7.8
(303)	6.32
(323)	2.8
(325)	0.94
(326)	6.5
(334)	8.65
(335)	9.37
(338)	1.11
(352)	9.2
(353)	6.1
(356)	8.8
(358)	3.5
(360)	4.4

Beispiel	K _i [nM]
(361)	7.4
(365)	2.4
(367)	2.7
(368)	1.52
(369)	3.8
(372)	2.39
(381)	8.1
(383)	6.2
(384)	9.3
(385)	6.4
(386)	6.3
(389)	3.7
(392)	8.3
(393)	1.6
(394)	1.04
(397)	7.5
(398)	0.74
(399)	3
(400)	0.79
(401)	2.7
(402)	9.3
(404)	2.8
(418)	1.2
(419)	0.65
(420)	9.1
(421)	8.7

Beispiel	K _i [nM]
(423)	3.4
(424)	1.4
(425)	8.3
(428)	6.3
(435)	1.5
(439)	7.5
(441)	4.6
(444)	6.9
(445)	5.6
(448)	0.82
(451)	9
(458)	4.3
(463)	2
(464)	1.5
(465)	3.8
(468)	1
(469)	8
(471)	4.1
(472)	0.68
(473)	1.8
(474)	1.4
(475)	2.4
(476)	2.35
(477)	5.8
(478)	1
(492)	3.2

Beispiel	K _i [nM]
(576)	0.85
(577)	0.34
(580)	6.2
(582)	9.3
(584)	9.0
(586)	5.1
(587)	9.5
(588)	1.5
(589)	5.1
(591)	1.9
(592)	2.8
(613)	9.7
(614)	2
(616)	3.7
(619)	1.2
(620)	5.9
(621)	5.8
(623)	3.4
(624)	8
(630)	5.5

INDIKATIONEN

- Aufgrund ihrer pharmakologischen Eigenschaften eignen sich die neuen Verbindungen
- 5 und deren physiologisch verträglichen Salze zur Behandlung von Krankheiten und Krankheitssymptomen, die wenigstens teilweise durch die Stimulierung von Bradykinin-B1-Rezeptoren hervorgerufen werden.

- Aufgrund ihrer pharmakologischen Wirkung eignen sich die Substanzen zur Behandlung
- (a) von **akuten Schmerzen** wie z.B. Zahnschmerzen, peri- und postoperativen Schmerzen, traumatischen Schmerzen, Muskelschmerzen, Verbrennungsschmerzen, Schmerzen bei Sonnenbrand, Trigeminusneuralgie, Schmerzen bei Koliken, sowie bei
5 Spasmen des Magen-Darm-Trakts oder des Uterus;
 - (b) von **Eingeweideschmerzen** wie z.B. chronischen Beckenschmerzen, gynäkologischen Schmerzen, Schmerzen vor und während der Menstruation, Schmerzen bei Pankreatitis, bei peptischen Ulzera, bei interstitieller Zystitis, bei Nierenkolik, bei Angina pectoris, Schmerzen bei Kolon irritabile, bei nicht-ulzeröser Dyspepsie und bei
10 Gastritis, nicht-kardialen Thoraxschmerzen und Schmerzen bei myokardialer Ischämie und Herzinfarkt;
 - (c) von **neuropathischen Schmerzen** wie z.B. schmerzhaften Polyneuropathien, Schmerzen bei diabetischer Neuropathie, AIDS-assoziierten neuropathischen Schmerzen, Schmerzen bei Lumbago, bei nicht-herpesassoziiierter Neuralgie, bei Post-zoster
15 Neuralgie, bei Nervenverletzungen, bei Schädel-Hirn-Trauma, Schmerzen bei Nervenbeschädigungen infolge von Toxinen oder Chemotherapie, Phantomschmerzen, Schmerzen bei multipler Sklerose, bei Nervenwurzelabrieb und schmerzhaften traumatisch bedingten Einzelnervenschädigungen;
 - (d) von **entzündlichen / Schmerzrezeptor-vermittelten Schmerzen** im Zusammenhang
20 mit Erkrankungen wie Osteoarthritis, rheumatoider Arthritis, rheumatischem Fieber, Tendo-Synovitis, Sehnenentzündungen, Gicht, Vulvodynie, Schädigungen und Erkrankungen der Muskeln und Faszien (muskuläre Verletzungen, Fibromyalgie), Osteoarthritis, juveniler Arthritis, Spondylitis, Gicht-Arthritis, Psoriasis-Arthritis, Fibromyalgie, Myositis, Migräne, Zahnerkrankungen, Influenza und anderen
25 Virusinfektionen wie Erkältungen, systemischer Lupus erythematodes,
 - (e) von **Tumorschmerzen** im Zusammenhang mit Krebserkrankungen wie lymphatischer oder myeloischer Leukämie, Hodgkin Erkrankung, Non-Hodgkin Lymphomen, Lymphogranulomatose, Lymphosarkomen, soliden malignen Tumoren und ausgedehnten Metastasen;
 - 30 (f) von **Kopfschmerz-Erkrankungen** wie z.B. Kopfschmerzen unterschiedlicher Ursache, Cluster-Kopfschmerz, Migräne (mit oder ohne Aura) und Spannungskopfschmerz.

Weiterhin eignen sich die Verbindungen zur Behandlung

- (g) von entzündlichen Veränderungen im Zusammenhang mit Erkrankungen der Atemwege wie Asthma bronchiale, einschließlich allergischem Asthma (atopisch und nicht-atopisch) sowie Bronchospasmen bei Anstrengung, beruflich-bedingtem Asthma, viraler oder bakterieller Exazerbation einer bestehenden Asthma-Erkrankung und anderen
5 nicht-allergisch bedingten asthmatischen Erkrankungen;
chronisch obstruktiver Lungen-Erkrankung (COPD) einschließlich Lungenemphysem, akutem Atemnotsyndrom des Erwachsenen (ARDS), Bronchitis, Lungenentzündung, allergischer Rhinitis (saisonal und ganzjährig), vasomotorischer Rhinitis und Staublungen-Erkrankungen wie Aluminose, Anthrakose, Asbestose, Chalikose, Siderose, Silikose,
10 Tabakose und Byssinose;
(h) von Entzündungserscheinungen bei Sonnenbrand und Verbrennungen, Ödemen nach Traumata durch Verbrennungen, Hirnödemen und Angioödem, Darmerkrankungen einschließlich Morbus Crohn und Kolitis ulcerosa, Reizdarmsyndrom, Pankreatitis, Nephritis, Zystitis (interstitielle Zystitis), Uveitis; entzündlichen Erkrankungen der Haut
15 (wie z.B. Psoriasis und Ekzeme), vaskulären Bindegewebserkrankungen, Lupus, Zerrungen und Frakturen;
(i) von Diabetes Mellitus und dessen Folgen (wie z.B. diabetische Vaskulopathie, diabetische Neuropathie, diabetische Retinopathie) und von diabetischen Symptomen bei Insulinitis (z.B. Hyperglycämie, Diurese, Proteinurie und erhöhte renale Nitrit- und Kallikrein-
20 Exkretion);
(j) von neurodegenerativen Erkrankungen wie der Parkinson'schen Erkrankung und der Alzheimer Erkrankung;
(k) von Sepsis und septischem Schock nach bakteriellen Infektionen oder nach Trauma;
(l) von Juckreiz verursachenden Syndromen und allergischen Hautreaktionen;
25 (m) von Osteoporose;
(n) von Epilepsie;
(o) von Verletzungen des Zentralnervensystems;
(p) von Wunden und Gewebeschädigungen;
(q) von Zahnfleischentzündungen;
30 (r) von benigner Prostata-Hyperplasie und hyperaktiver Blase;
(s) von Pruritus;
(t) von Vitiligo;
(u) von Störungen der Motilität von respiratorischen, genito-urinalen, gastro-intestinalen oder vaskulären Regionen und

(v) von post-operativem Fieber.

Neben der Eignung als Humantherapeutika, sind diese Substanzen auch nützlich in der veterinärmedizinischen Therapie von Haustieren, exotischen Tieren und Nutztieren.

5

Zur Behandlung von Schmerzen kann es vorteilhaft sein, die erfindungsgemässen Verbindungen mit belebenden Stoffen wie Koffein oder anderen schmerzlindernden Wirkstoffen zu kombinieren. Stehen zur Behandlung der Ursache der Schmerzen geeignete Wirkstoffe zur Verfügung, so können diese mit den erfindungsgemässen Verbindungen

10 kombiniert werden. Sind unabhängig von der Schmerzbehandlung auch noch weitere medizinische Behandlungen angezeigt, zum Beispiel gegen Bluthochdruck oder Diabetes, so können auch die dafür nötigen Wirkstoffe mit den erfindungsgemässen Verbindungen kombiniert werden.

15 Für eine Kombinationstherapie kommen beispielsweise die folgenden Verbindungen in Frage:

Nicht-steroidale Antirheumatika (NSAR): COX-2 Hemmer wie Propionsäure-Derivate (Alminoprofen, Benoxaprofen, Bucloxinsäure, Carprofen, Fenhufen, Fenoprofen, 20 Fiuprofen, Fiulbiprofen, Ibuprofen, Indoprofen, Ketoprofen, Mioprofen, Naproxen, Oxaprozin, Pirprofen, Pranoprofen, Suprofen, Tiaprofensäure, Tioxaprofen), Essigsäure-Derivate (Indomethacin, Acemetacin, Alcofenac, Isoxepac, Oxpinax, Sulindac, Tiopinac, Tolmetin, Zidometacin, Zomepirac) Fenaminsäure-Derivate (Meclofenaminsäure, Mefenaminsäure, Tolfenaminsäure), Biphenyl-Carboxylsäure-Derivate, Oxicame 25 (Isoxicam, Meloxicam, Piroxicam, Sudoxicam und Tenoxicam), Salicylsäure-Derivate (Acetylsalicylsäure, Sulfasalazin, warum nicht auch Mesalazin, Olsalazin, und Pyrazolone (Apazon, Bezpiperylon, Feprazon, Mofebutazon, Oxyphenbutazon, Phenylbutazon, warum nicht auch Propyphenazon und Metamizol, und Coxibe (Celecoxib, Valecoxib, Rofecoxib, Etoricoxib).

30 Opiat Rezeptor Agonisten wie z. B. Morphin, Propoxyphen (Darvon), Tramadol, Buprenorphin.

Cannabinoid Agonisten wie z.B. GW-1000, KDS-2000, SAB-378, SP-104, NVP001-GW-843166, GW-842166X, PRS-211375.

Natriumkanalblocker wie z.B. Carbamazepin, Mexiletin, Lamotrigin, Pregabalin, Tectin, NW-1029, CGX-1002.

N-Typ Calciumkanalblocker wie z.B. Ziconitid, NMED-160, SP1-860.

Serotonerge und noradrenerge Modulatoren wie z.B. SR-57746, Paroxetin, Duloxetin,

5 Clonidin, Amitriptylin, Citalopram.

Corticosteroide wie z.B. Betamethason, Budesonid, Cortison, Dexamethason, Hydrocortison, Methylprednisolon, Prednisolon, Prednison und Triamcinolon.

Histamin H1-Rezeptorantagonisten wie z.B. Bromophthiramin, Chlorpheniramin, Dexchlorpheniramin, Triprolidin, Clemastin, Diphenhydramin, Diphenylpyralin,

10 Tripelennamin, Hydroxyzin, Methdilazin, Promethazin, Trimeprazin Azatadin, Cyproheptadin, Antazolin, Pheniramin, Pyrilamin, Astemizol, Terfenadin, Loratadin, Cetirizin, Desloratadin, fexofenadin, Levocetirizin.

Histamin H2-Rezeptor Antagonisten wie z.B. Cimetidin, Famotidin, und Ranitidin.

Protonenpumpenhemmer wie z.B. Omeprazol, Pantoprazol, Esomeprazol.

15 Leukotrien Antagonisten und 5-Lipoxygenasehemmer wie z.B. Zafirlukast, Montelukast, Pranlukast und Zileuton.

Lokalanästhetika wie z.B. Ambroxol, Lidocain.

VR1 Agonisten und Antagonisten wie z.B. NGX-4010, WL-1002, ALGRX-4975, WL-10001, AMG-517.

20 Nikotinrezeptor Agonisten wie z.B. ABT-202, A-366833, ABT-594, BTG-102, A-85380, CGX1204.

P2X3-Rezeptor Antagonisten wie z.B. A-317491, ISIS-13920, AZD-9056.

NGF Agonisten und Antagonisten wie z.B. RI-724, RI-1024, AMG-819, AMG-403, PPH 207.

25 NK1 und NK2 Antagonisten wie z.B. DA-5018, R-116301, CP-728663, ZD-2249.

NMDA Antagonisten wie z.B. NER-MD-11, CNS-5161, EAA-090, AZ-756, CNP-3381.

Kaliumkanal Modulatoren wie z.B. CL-888, ICA-69673, Retigabin.

GABA Modulatoren wie z.B. Lacosamid.

Serotonerge und noradrenerge Modulatoren wie z.B. SR-57746, Paroxetin, Duloxetin,

30 Clonidin, Amitriptylin, Citalopram, Flibanserin.

Anti-Migräne Therapeutika wie z.B. Sumatriptan, Zolmitriptan, Naratriptan, Eletriptan.

Die zur Erzielung einer schmerzstillenden Wirkung erforderliche Dosierung beträgt bei intravenöser Gabe zweckmäßigerweise 0.01 bis 3 mg/kg Körpergewicht, vorzugsweise

0.1 bis 1 mg/kg, und bei oraler Gabe 0.1 bis 8 mg/kg Körpergewicht, vorzugsweise 0.5 bis 3 mg/kg, jeweils 1 bis 3 x täglich. Die erfindungsgemäß hergestellten Verbindungen können intravenös, subkutan, intramuskulär, intrarektal, intranasal, durch Inhalation, transdermal oder oral verabreicht werden, wobei zur Inhalation insbesondere Aerosol-
5 formulierungen geeignet sind. Sie können gegebenenfalls zusammen mit einem oder mehreren inerten üblichen Trägerstoffen und/oder Verdünnungsmitteln, z.B. mit Maisstärke, Milhzucker, Rohrzucker, mikrokristalliner Zellulose, Magnesiumstearat, Polyvinylpyrrolidon, Zitronensäure, Weinsäure, Wasser, Wasser/Ethanol, Wasser/Glycerin, Wasser/Sorbit, Wasser/Polyethylenglykol, Propylenglykol, Cetylstearylalkohol, Carboxymethylcellulose oder fetthaltigen Substanzen wie Hartfett oder deren geeigneten
10 Gemischen, in übliche galenische Zubereitungen wie Tabletten, Dragées, Kapseln, Pulver, Suspensionen, Lösungen, Dosieraerosole oder Zäpfchen eingearbeitet werden.

EXPERIMENTELLER TEIL

15

Für die hergestellten Verbindungen liegen in der Regel IR-, ¹H-NMR und/oder Massenspektren vor. Die bei den Fließmitteln angegebenen Verhältnisse beziehen sich auf Volumeneinheiten der jeweiligen Lösungsmittel. Die angegebenen Volumeneinheiten bei Ammoniak beziehen sich auf eine konzentrierte Lösung von Ammoniak in Wasser.
20 Soweit nicht anders vermerkt sind die bei den Aufarbeitungen der Reaktionslösungen verwendeten Säure-, Basen- und Salzlösungen wässrige Systeme der angegebenen Konzentrationen.

Zu chromatographischen Reinigungen wird Kieselgel der Firma Millipore (MATREXTM, 35-70 µm) oder Alox (E. Merck, Darmstadt, Aluminiumoxid 90 standardisiert, 63-200 µm,
25 Artikel-Nr: 1.01097.9050) verwendet.

In den Versuchsbeschreibungen werden die folgenden Abkürzungen verwendet:

CDI	1,1'-Carbonyldiimidazol
DC	Dünnschichtchromatogramm
30 DIPEA	Diisopropylethylamin
DMAP	4-Dimethylaminopyridin
DMF	Dimethylformamid
DMSO	Dimethylsulfoxid
HATU	O-(7-Azabenzotriazol-1-yl)-N,N,N',N'-tetramethyluroniumhexafluorophosphat

tert tertiär
TBTU 2-(1*H*-Benzotriazol-1-yl)-1,1,3,3-tetramethyluronium-tetrafluorborat
THF Tetrahydrofuran

- 5 Folgende analytische HPLC-Methoden wurden verwendet:

Methode 1: Säule: XTerra™ MS C18, 2.5 µM, 4.6 x 30 mm
 Detektion: 210 – 420 nm
 Fließmittel A: Wasser / 0.1 % Ameisensäure
 Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % Ameisensäure
 Gradient:

10

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	1.0
0.1	95.0	5.0	1.0
3.1	2.0	98.0	1.0
4.5	2.0	98.0	1.0
5.0	95.0	5.0	1.0

Methode 2: Säule: Microsorb C18, 3 µM, 4.6 x 50 mm
 Detektion: 220 – 320 nm
 Fließmittel A: Wasser / 0.1 % TFA
 Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % TFA
 Gradient:

15

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	1.5
0.5	95.0	5.0	1.5
3.8	2.0	98.0	1.5
4.3	2.0	98.0	1.5
4.35	95.0	5.0	1.5
4.6	95.0	5.0	1.5

Methode 3: Säule: XTerra™ MS C18, 3.5 µM, 4.6 x 50 mm
 Detektion: 210 – 420 nm

20

Fließmittel A: Wasser / 0.1 % Ameisensäure

Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % Ameisensäure

Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	1.0
0.1	95.0	5.0	1.0
7.1	2.0	98.0	1.0
7.9	2.0	98.0	1.0
8.0	95.0	5.0	1.0

5 Methode 4: Säule: Zorbax Stable Bond C18, 3.5 μ M, 4.6 x 75 mm

Detektion: 230 - 360 nm

Fließmittel A: Wasser / 0.1 % Ameisensäure

Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % Ameisensäure

Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	1.6
0.1	95.0	5.0	1.6
4.5	10.0	90.0	1.6
5.09	10.0	90.0	1.6
5.5	90.0	10.0	1.6

10

Methode 5: Säule: Interchim Strategy C18, 5 μ M, 4.6 x 50 mm

Detektion: 220 – 320 nm

Fließmittel A: Wasser / 0.1 % TFA

Fließmittel B: Acetonitril

Gradient:

15

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	3.0
0.3	95.0	5.0	3.0
2.0	2.0	98.0	3.0
2.4	2.0	98.0	3.0

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
2.45	95.0	5.0	3.0
2.8	95.0	5.0	3.0

- 5 Methode 6: Säule: Merck Cromolith Speed ROD RP18e, 4.6 x 50 mm
 Detektion: 190 – 400 nm
 Fließmittel A: Wasser / 0.1 % Ameisensäure
 Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % Ameisensäure
 Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	90.0	10.0	1.5
4.5	10.0	90.0	1.5
5.0	10.0	90.0	1.5
5.5	90.0	10.0	1.5

- 10 Methode 7: Säule: Waters SunFire C18, 3.5 μ M, 4.6 x 50 mm
 Detektion: 210 – 500 nm
 Fließmittel A: Wasser / 0.1 % TFA
 Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % TFA
 Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	1.5
2.0	2.0	98.0	1.5
3.0	2.0	98.0	1.5
3.4	95.0	5.0	1.5

- 15 Methode 8: Säule: Waters XBridge C18, 3.5 μ M, 4.6 x 50 mm
 Detektion: 210 – 500 nm
 Fließmittel A: Wasser / 0.1 % TFA
 Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % TFA
 Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	1.0
0.1	95.0	5.0	1.0
5.1	2.0	98.0	1.0
6.5	2.0	98.0	1.0
7.0	95.0	5.0	1.0

Methode 9: Säule: Merck Chromolith™ Flash RP18e, 4.6 x 25 mm

Detektion: 190 – 400 nm

5

Fließmittel A: Wasser / 0.1 % Ameisensäure

Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % Ameisensäure

Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	90.0	10.0	1.6
2.7	10.0	90.0	1.6
3.0	10.0	90.0	1.6
3.3	90.0	10.0	1.6

10 Methode 10: Säule: Merck Chromolith™ Flash RP18e, 4.6 x 25 mm

Detektion: 210 – 400 nm

Fließmittel A: Wasser / 0.1 % TFA

Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % TFA

Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	2.5
0.2	95.0	5.0	2.5
1.5	2.0	98.0	2.5
1.7	2.0	98.0	2.5
1.9	95.0	5.0	2.5
2.2	95.0	5.0	2.5

Methode 11: Säule: Waters XBridge C18, 3.5 μ M, 4.6 x 50 mm

Detektion: 210 – 500 nm

Fließmittel A: Wasser / 0.1 % TFA

5

Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % TFA

Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	1.5
2.0	0.0	100.0	1.5
3.0	0.0	100.0	1.5
3.4	95.0	5.0	1.5

Methode 12: Säule: YMC-Pack ODS-AQ, 3.0 μ M, 4.6 x 75 mm

10

Detektion: 230 – 360 nm

Fließmittel A: Wasser / 0.1 % Ameisensäure

Fließmittel B: Acetonitril / 0.1 % Ameisensäure

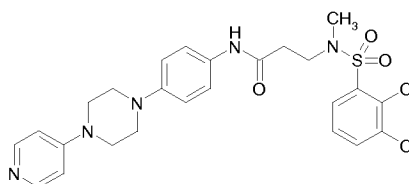
Gradient:

Zeit in min	%A	%B	Flussrate in mL/min
0.0	95.0	5.0	1.6
4.5	10.0	90.0	1.6
5.0	10.0	90.0	1.6
5.5	90.0	10.0	1.6

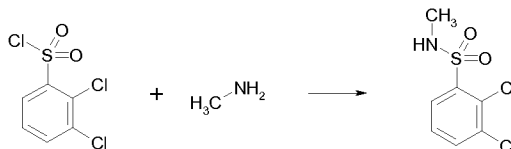
15 Folgende Mikrowellen-Apparatur wurde verwendet: Biotage EmrysOptimizer™

Herstellung der Endverbindungen

Beispiel 1



1a)



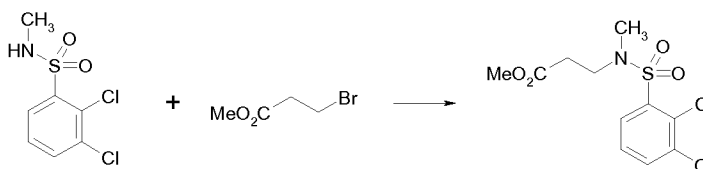
5 Eine Mischung aus 1.0 g (4.07 mMol) 2,3-Dichlorbenzolsulfonsäurechlorid, 0.33 g (4.89 mMol) Methylamin Hydrochlorid, 2.73 ml (19.55 mMol) Triethylamin und 20 ml Dichlormethan wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend je einmal mit 1N HCl, gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung, Wasser und gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und dann bis zur Trockne eingengt.

10 $C_7H_7Cl_2NO_2S$ (240.11)

$[M+H]^+ = 240/242/244$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 2:1, Rf-Wert = 0.50

1b)



15

Eine Mischung aus 0.9 g (3.75 mMol) Produkt aus 1a und 20 ml DMF wird vorgelegt und mit 1.55 g (11.24 mMol) Kaliumcarbonat und 0.49 ml (4.50 mMol) 3-Brompropionsäure-ethylester versetzt. Die Reaktionsmischung wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt und dann mit Wasser versetzt. Man extrahiert zweimal mit Ethylacetat. Die organischen Extrakte werden dreimal mit Wasser und einmal mit gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und zur Trockne eingengt.

20

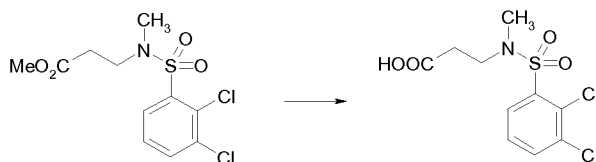
$C_{11}H_{13}Cl_2NO_4S$ (326.20)

$[M+H]^+ = 326/328/330$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 2:1, Rf-Wert = 0.45

25

1c)



Eine Mischung aus 1.15 g (3.53 mMol) Produkt aus 1b, 0.74 g (17.63 mMol) Lithiumhydroxid Monohydrat, 15 ml THF und 15 ml Wasser wird eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird das THF im Vakuum entfernt und der Rückstand mit

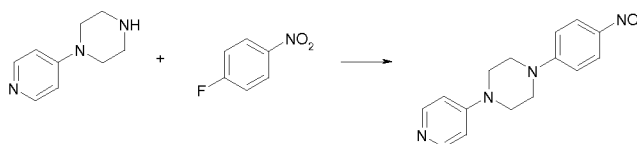
- 5 konzentrierter HCl sauer gestellt. Die Reaktionsmischung wird anschließend dreimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und zur Trockne eingengt. Das Rohprodukt wird mit Diethylether verrieben und abgesaugt.

$C_{10}H_{11}Cl_2NO_4S$ (312.17)

- 10 $[M+H]^+ = 310/312/314$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 2:1, Rf-Wert = 0.03

1d)



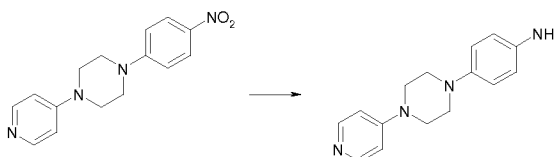
- 15 Eine Mischung aus 5.0 g (30.63 mMol) 1-Pyridin-4-yl-piperazin, 4.32 g (30.63 mMol) 1-Fluor-4-nitrobenzol (Aldrich), 10.62 ml (76.59 mMol) Triethylamin und 100 ml DMF wird 50 min unter Rückfluß erhitzt und anschließend bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 12:1:0.1 bis 10:1:0.1) gereinigt.

- 20 $C_{15}H_{16}N_4O_2$ (284.31)

$[M+H]^+ = 285$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.52

1e)



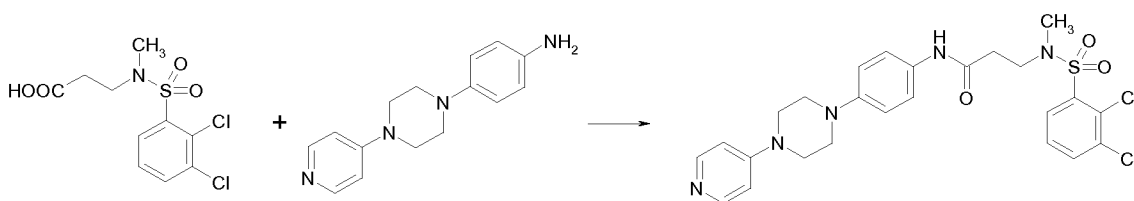
Eine Mischung aus 4.95 g (17.41 mMol) Produkt aus 1d, 0.6 g Palladium auf Kohle (10%), 120 ml Dichlormethan und 20 ml Methanol wird fünf Stunden im Autoklaven bei Raumtemperatur hydriert. Anschließend wird abgesaugt und der Filterkuchen noch sechsmal mit Dichlormethan / Methanol 1:1 aufgekocht und wieder abgesaugt. Die

5 vereinigten Filtrate werden im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{15}H_{18}N_4$ (254.33)

$[M+H]^+ = 255$

1f)



10

Eine Mischung aus 1.25 g (4.00 mMol) Produkt aus 1c, 2.0 ml (14.34 mMol) Triethylamin, 1.28 g (4.00 mMol) TBTU und 7 ml DMF wird 45 min bei Raumtemperatur gerührt.

Danach wird 1.0 g (3.93 mMol) Produkt aus 1e hinzugefügt und über Nacht weiter bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wird die Reaktionsmischung in Wasser geschüttet

15 und mit Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit Wasser

gewaschen, über Na_2SO_4 getrocknet und bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene

Rohprodukt wurde durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel:

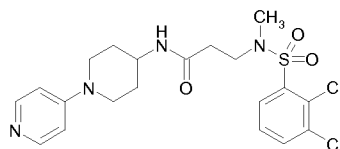
Dichlormethan mit 5-20 % Methanol) gereinigt.

$C_{25}H_{27}Cl_2N_5O_3S$ (548.49)

20 $[M+H]^+ = 548/550/552$

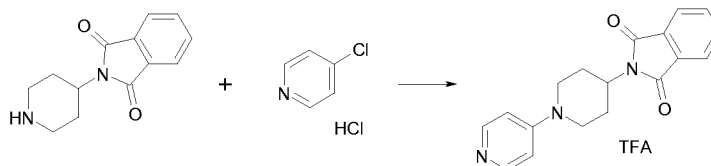
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 4:1, R_f -Wert = 0.65

Beispiel 2



25

2a)



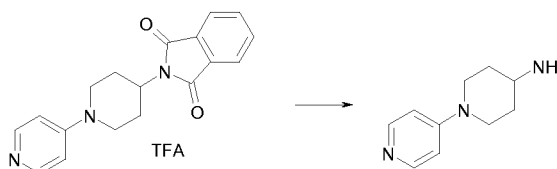
Eine Mischung aus 0.5 g (2.17 mMol) *N*-(1-Benzylpiperidin-4-yl)-phthalimid (Bioorg. Med. Chem. Lett. 11, 2001, 2325-2330), 0.33 g (2.17 mMol) 4-Chlorpyridin Hydrochlorid, 1.2 ml (8.69 mMol) Triethylamin und 2.4 ml Ethanol absolut wird eine Stunde in der Mikrowelle auf 150°C erhitzt. Die Reaktionsmischung wird anschließend mit Ethanol verdünnt, der entstandene Niederschlag wird abfiltriert. Man engt das Filtrat bis zur Trockene ein und reinigt das Rohprodukt durch präparative HPLC.

$$\text{C}_{18}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}_2 \times \text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (421.37)}$$

$[M+H]^+ = 308$

10 HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.07 min

2b)



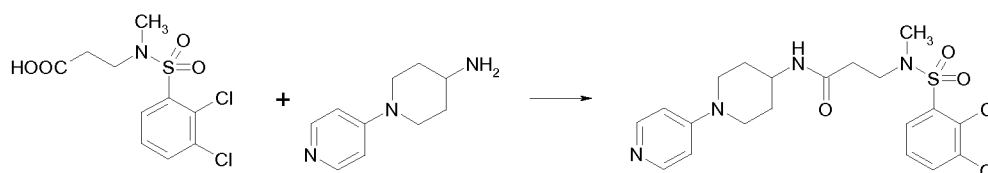
Eine Mischung aus 0.3 g (0.71 mMol) Produkt aus 2a, 0.09 g (1.42 mMol) Hydrazinhydrat 80%ig und 6 ml Ethanol absolut wird vier Stunden unter Rückfluß erhitzt. Die Reaktionsmischung wird anschließend auf 0°C abgekühlt, der entstandene Niederschlag wird abfiltriert. Man engt das Filtrat bis zur Trockene ein.

C₁₀H₁₅N₃ (177.25)

$[M+H]^+ = 178$

20

2c)



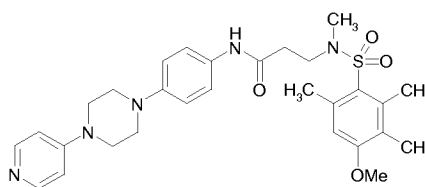
Beispiel 2 wird analog zu 1f aus 0.22 g (0.71 mMol) Produkt aus 1c, 0.24 g (1.35 mMol) Produkt aus 2b, 0.3 ml (2.13 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.71 mMol) TBTU in 5.5 ml DMF hergestellt.

$C_{20}H_{24}Cl_2N_4O_3S$ (471.40)

5 $[M+H]^+ = 471/473/475$

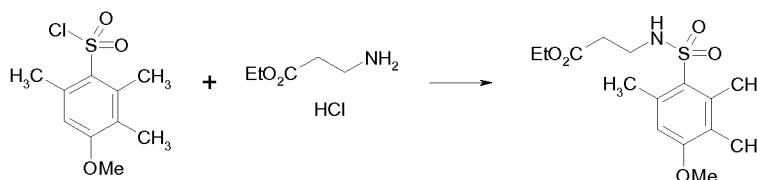
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.2

Beispiel 3



10

3a)



Eine Mischung aus 0.99 g (4.00 mMol) 4-Methoxy-2,3,6-trimethyl-benzolsulfonylchlorid, 0.69 g (4.51 mMol) β -Alaninethylester Hydrochlorid, 2.23 ml (15.98 mMol) Triethylamin und 20 ml Dichlormethan wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend mit 0.5 M HCl, gesättigter

15

Natriumhydrogencarbonatlösung, Wasser und gesättigter Natrium-chloridlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

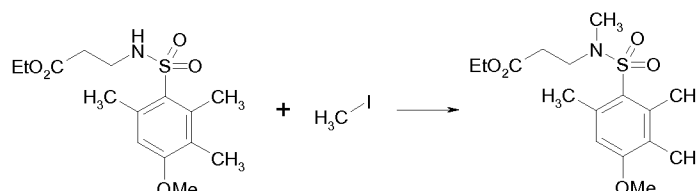
$C_{15}H_{23}NO_5S$ (329.41)

20

$[M+H]^+ = 330$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 2:1, Rf-Wert = 0.43

3b)



Eine Mischung aus 1.24 g (3.76 mMol) Produkt aus 3a, 0.84 ml (13.55 mMol) Methyljodid, 1.04 g (7.53 mMol) Kaliumcarbonat wasserfrei und 10 ml DMF wird fünf Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend im Vakuum bis zur Trockene eingengt, der Rückstand wird in Ethylacetat aufgenommen. Man wäscht mit

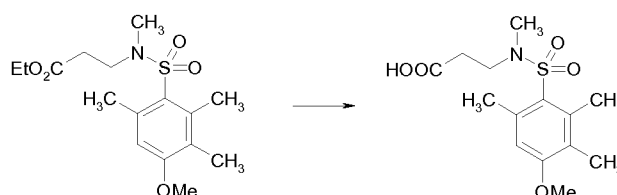
5 Wasser, gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und gesättigter Natriumchloridlösung, trocknet über Natriumsulfat und engt im Vakuum bis zur Trockene ein.

$C_{16}H_{25}NO_5S$ (343.44)

$[M+H]^+ = 344$

10 DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 2:1, Rf-Wert = 0.52

3c)



Die Säure wird analog zu 1c aus 1.29 g (3.76 mMol) Produkt aus 3b, 0.79 g (18.80 mMol)

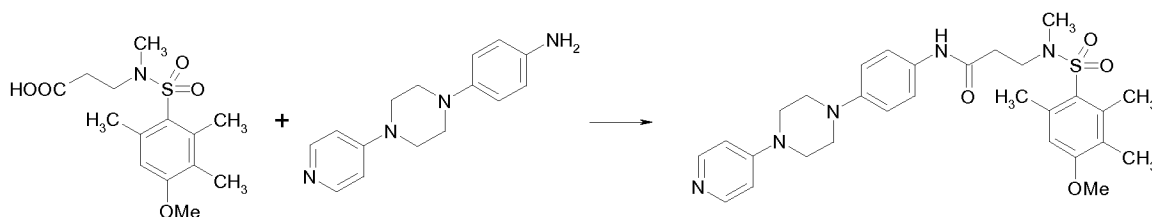
15 Lithiumhydroxid Monohydrat, 15 ml THF und 15 ml Wasser hergestellt.

$C_{14}H_{21}NO_5S$ (315.39)

$[M+H]^+ = 316$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 2:1, Rf-Wert = 0.07

20 3d)

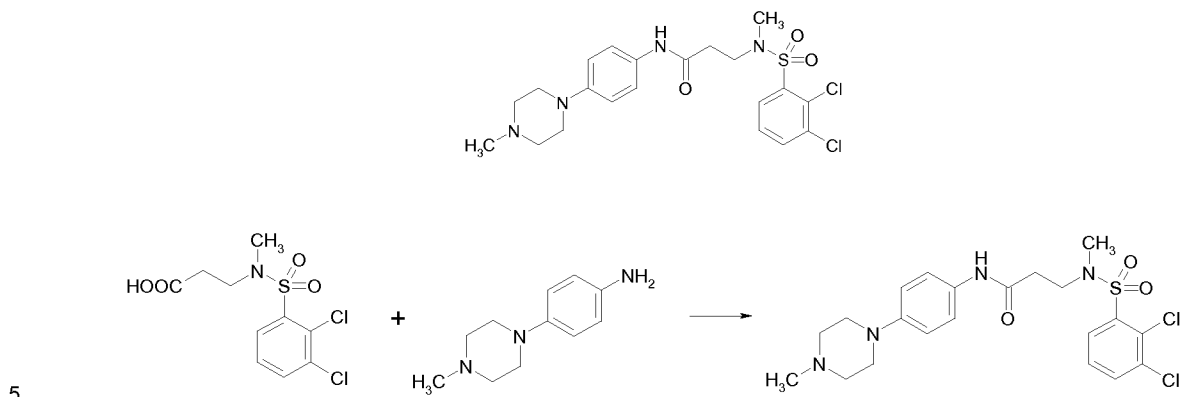


Beispiel 3 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.47 mMol) Produkt aus 3c, 0.12 g (0.47 mMol) Produkt aus 1e, 0.2 ml (1.43 mMol) Triethylamin und 0.15 g (0.48 mMol) TBTU in 8 ml DMF hergestellt.

25 $C_{29}H_{37}N_5O_4S$ (551.70)

$[M+H]^+ = 552$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.38

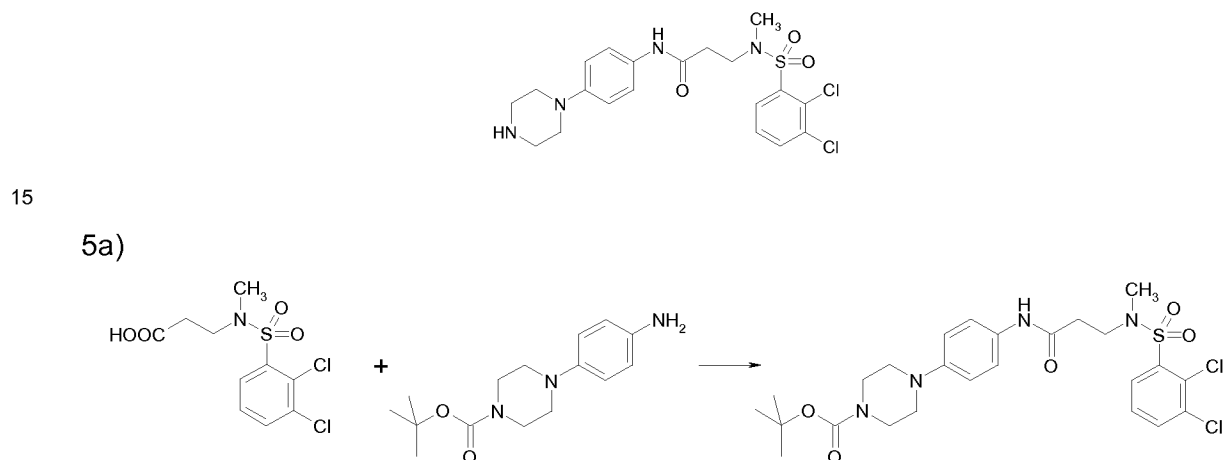
Beispiel 4

Beispiel 4 wird analog zu 1f aus 0.39 g (1.26 mMol) Produkt aus 1c, 0.24 g (1.26 mMol) 4-(4-Methylpiperazin-1-yl)-anilin (J. Med. Chem. SIR 48, 7, 2005, 2371-2387), 0.35 ml (2.51 mMol) Triethylamin und 0.50 g (1.32 mMol) HATU in 5 ml DMF hergestellt.

$C_{21}H_{26}Cl_2N_4O_3S$ (485.43)

10 $[M+H]^+ = 485/487/489$

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.64 min

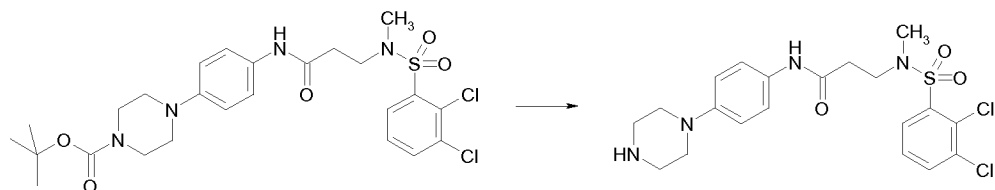
Beispiel 5

5a wird analog zu 1f aus 0.39 g (1.26 mMol) Produkt aus 1c, 0.24 g (1.26 mMol) 4-(4-Methylpiperazin-1-yl)-anilin (J. Med. Chem. SIR 48, 7, 2005, 2371-2387), 0.35 ml (2.51 mMol) Triethylamin und 0.50 g (1.32 mMol) HATU in 5 ml DMF hergestellt.

20

$C_{25}H_{32}Cl_2N_4O_5S$ (571.52)

5b)



Eine Mischung aus 0.60 g (1.05 mMol) Produkt aus 5a, 3 ml TFA und 3 ml Dichlormethan wird zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Man engt die Reaktionsmischung bis zur

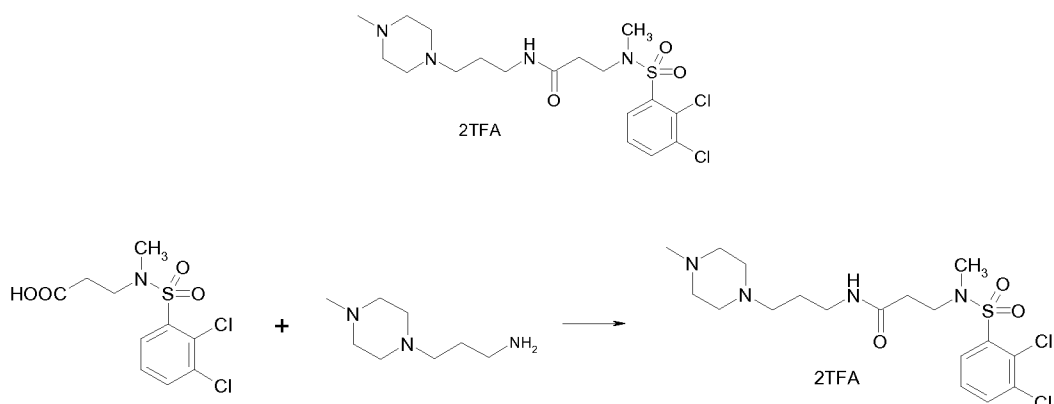
5 Trockene ein und reinigt das Rohprodukt durch präparative HPLC.

$C_{20}H_{24}Cl_2N_4O_3S$ (471.40)

$[M+H]^+ = 471/473/475$

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.58 min

10 Beispiel 6



Beispiel 6 wird analog zu 1f aus 0.22 g (0.71 mMol) Produkt aus 1c, 0.12 g (0.78 mMol) 3-(4-Methylpiperazin-1-yl)-propylamin (Bioorg. Med. Chem. Lett. 13, 2003, 2131-2136), 0.30 ml (2.13 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.71 mMol) TBTU in 5.5 ml THF hergestellt.

15

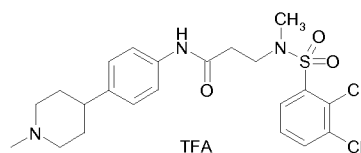
$C_{18}H_{28}Cl_2N_4O_3S \times 2C_2HF_3O_2$ (679.46)

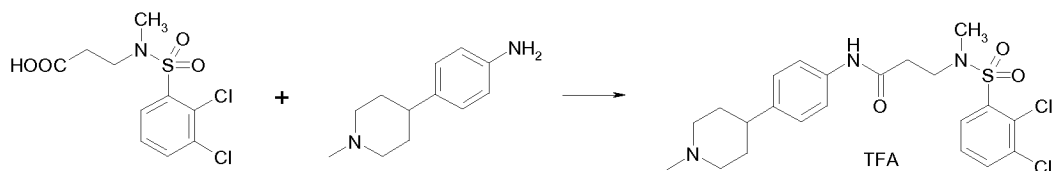
$[M+H]^+ = 451/453/455$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

20

Beispiel 7





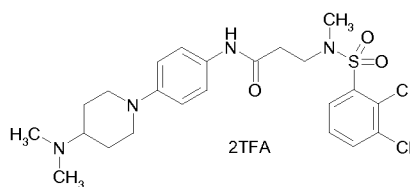
Beispiel 7 wird analog zu 1f aus 0.22 g (0.71 mMol) Produkt aus 1c, 0.14 g (0.71 mMol) 4-(1-Methylpiperidin-4-yl)-anilin (JW Pharmed), 0.30 ml (2.13 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.71 mMol) TBTU in 5.5 ml THF hergestellt.

5 $C_{22}H_{27}Cl_2N_3O_3S \times C_2HF_3O_2$ (598.46)

$[M+H]^+ = 484/486/488$

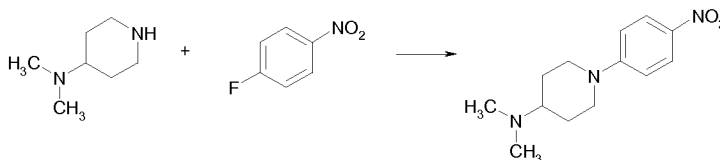
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.57 min

Beispiel 8



10

8a)



15

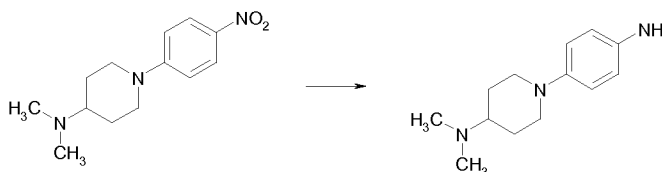
8a wird analog zu 1d aus 0.5 g (3.90 mMol) 4-Dimethylamino-piperidin (Alfa Aesar), 0.44 g (4.18 mMol) 1-Fluor-4-nitrobenzol (Aldrich) und 1.33 ml (76.59 mMol) Triethylamin in 12 ml DMF hergestellt.

$C_{13}H_{19}N_3O_2$ (249.31)

$[M+H]^+ = 250$

20

8b)



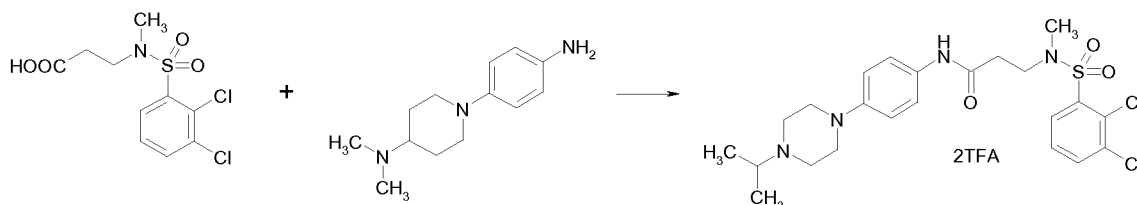
Eine Mischung aus 1.66 g (6.67 mMol) Produkt aus 8a, 0.17 g Palladium auf Kohle (5%) und 132 ml Ethanol wird im Autoklaven bei Raumtemperatur hydriert. Anschließend wird der Katalysator abgesaugt und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{13}H_{21}N_3$ (219.33)

5 $[M+H]^+ = 220$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.1

8c)



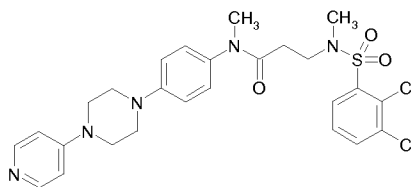
10 Beispiel 8 wird analog zu 1f aus 0.22 g (0.71 mMol) Produkt aus 1c, 0.16 g (0.71 mMol) Produkt aus 8b, 0.30 ml (2.13 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.71 mMol) TBTU in 5.5 ml THF hergestellt.

$C_{23}H_{30}Cl_2N_4O_3S \times 2C_2HF_3O_2$ (741.53)

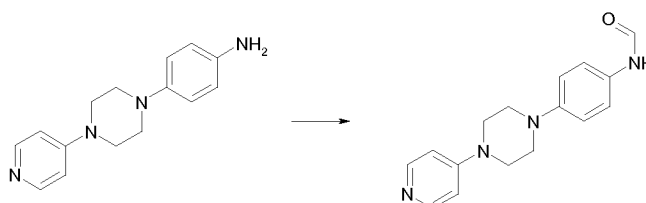
$[M+H]^+ = 513/515/517$

15 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.46 min

Beispiel 9



20 9a)



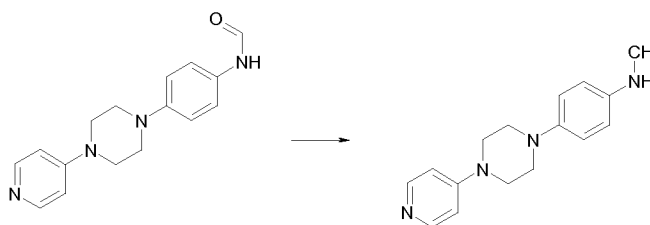
13 ml Essigsäureanhydrid werden vorgelegt und langsam mit 8 ml Ameisensäure versetzt. Die Reaktionsmischung wird 1.5 Stunden auf 50°C erhitzt und dann mit 80 ml Dichlormethan versetzt. Unter Eisbadkühlung werden anschließend 5.0 g (19.66 mMol)

hinzugegeben. Es wird eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt und danach bis zur Trockene eingeeengt. Der Rückstand wird mit halbgesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung versetzt und mit Dichlormethan zweimal extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1) gereinigt.

$C_{16}H_{18}N_4O$ (282.34)

$[M+H]^+ = 283$

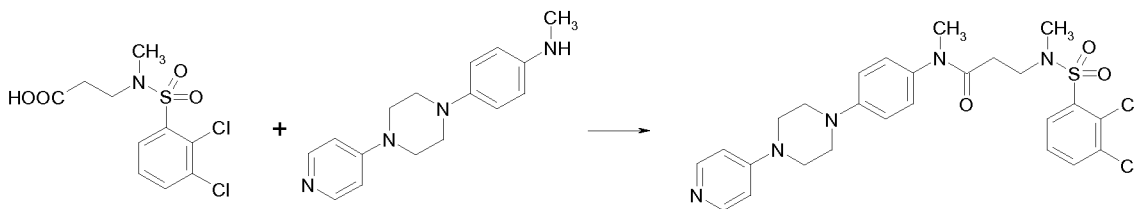
9b)



Bei 60°C wird eine Mischung aus 10.63 ml Lithiumaluminiumhydrid 2 M in THF (21.25 mMol) und 50 ml THF langsam mit 3.0 g (10.63 mMol) Produkt aus 9a versetzt. Die Reaktionsmischung wird acht Stunden bei 60°C und vier Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Unter Eisbadkühlung werden anschließend 20 ml Wasser hinzugegeben. Es wird über Celite filtriert und mit THF und Dichlormethan nachgewaschen. Das Filtrat wird bis zur Trockene eingeeengt. Der Rückstand wird mit Dichlormethan versetzt, mit Wasser und 1 M Natronlauge gewaschen, über Natriumsulfat-Lösung getrocknet und bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1) gereinigt.

$C_{16}H_{20}N_4$ (268.36)

9c)



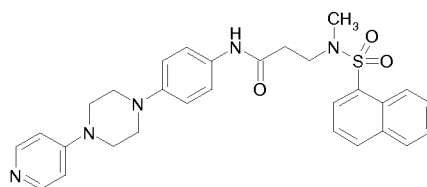
Beispiel 9 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.48 mMol) Produkt aus 1c, 0.14 g (0.51 mMol) Produkt aus 9b, 0.13 ml (0.96 mMol) Triethylamin und 0.19 g (0.51 mMol) HATU in 5 ml DMF hergestellt.

$C_{26}H_{29}Cl_2N_5O_3S$ (562.51)

5 $[M+H]^+ = 562/564/566$

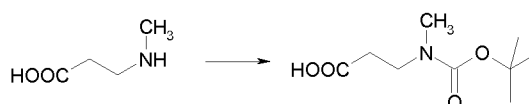
HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.86 min

Beispiel 10



10

10a)



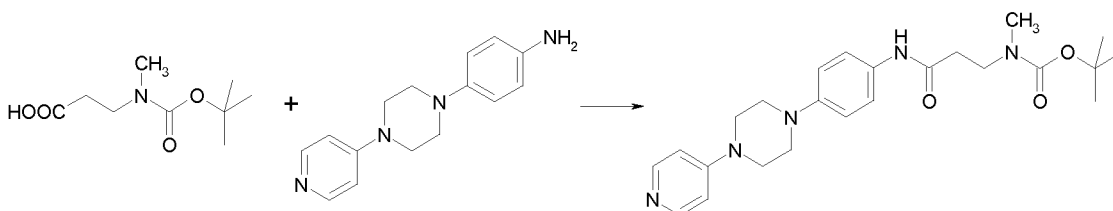
Eine Mischung aus 1.0 g (9.70 mMol) N-Methyl- β -alanin (Convertex), 24 ml Dioxan, 12 ml Wasser und 2.68 g (19.38 mMol) Kaliumcarbonat wasserfrei wird unter Eisbadkühlung mit 2.33 g (10.66 mMol) Boc-Anhydrid versetzt. Die Reaktionsmischung wird drei Tage bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird das Dioxan im Vakuum entfernt. Der wässrige Rückstand wird mit Ethylacetat extrahiert (Ethylacetat-Phasen verwerfen), anschließend mit 1 M Salzsäure leicht sauer gestellt und dann mit Dichlormethan extrahiert. Die organischen Dichlormethan-Extrakte werden mit gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und bis zur Trockene eingengt.

20

$C_9H_{17}NO_4$ (203.24)

$[M+H]^+ = 204$

10b)



25

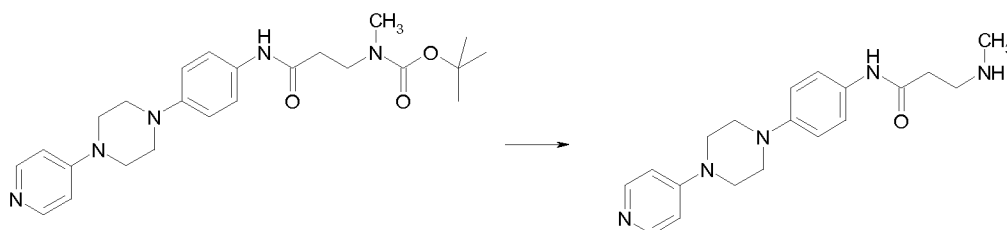
10b wird analog zu 1f aus 1.85 g (9.10 mMol) Produkt aus 10a, 2.32 g (9.10 mMol) Produkt aus 1e, 3.81 ml (27.31 mMol) Triethylamin und 2.92 g (9.10 mMol) TBTU in 80 ml DMF hergestellt.

$$\text{C}_{24}\text{H}_{33}\text{N}_5\text{O}_3 \text{ (439.55)}$$

5 $[M+H]^+ = 440$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.49

10c)



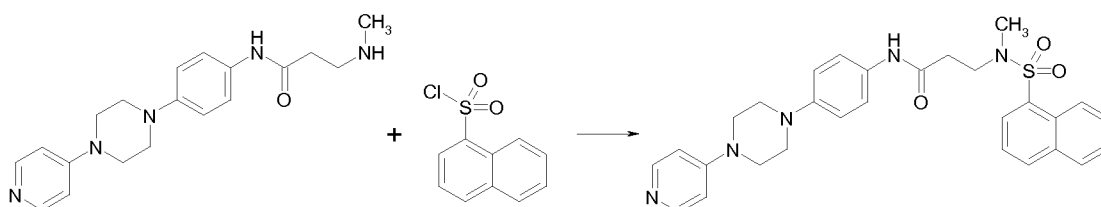
10 Eine Mischung aus 3.20 g (7.28 mMol) Produkt aus 10b, 20 ml TFA und 60 ml Dichlormethan wird 30 min bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird die Reaktionsmischung im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 9:1:0.1 bis 4:1:0.1) gereinigt.

15 $C_{19}H_{25}N_5O$ (339.43)

$[M+H]^+ = 340$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.25

10d)



20

Eine Mischung aus 0.1 g (0.30 mMol) Produkt aus 10c, 0.056 g (0.25 mMol) 1-Naphthylsulfonsäurechlorid, 0.137 ml (0.98 mMol) Triethylamin und 5 ml Dichlormethan wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird die Reaktionsmischung im Vakuum bis zur Trockene eingeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 12:1:0.1) gereinigt.

$$\text{C}_{29}\text{H}_{31}\text{N}_5\text{O}_3\text{S} \quad (529.65)$$

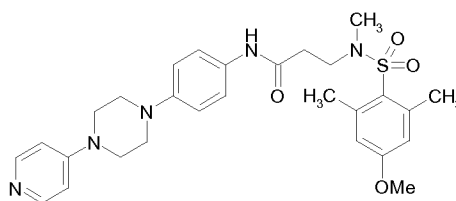
Beispiel 12 wird analog zu 10d aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 10c, 0.047 g (0.25 mMol) p-Toluolsulfonsäurechlorid, 0.14 ml (98 mMol) Triethylamin in 5 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{26}H_{31}N_5O_3S$ (493.62)

5 $[M+H]^+ = 494$

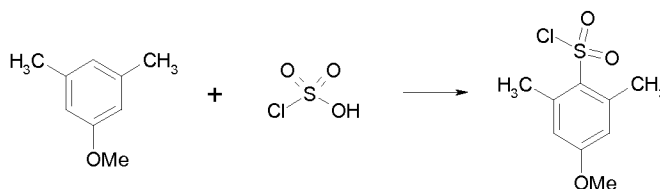
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.43

Beispiel 13



10

13a)



Eine Mischung aus 2.0 g (14.69 mMol) 3,5-Dimethylanisol und 20 ml Dichlormethan wird unter Eisbadkühlung mit 5.85 ml (88.0 mMol) Chlorsulfonsäure versetzt. Die Reaktionsmischung wird danach 20 min bei Raumtemperatur gerührt und anschließend auf 50 ml Eiswasser gegossen. Man extrahiert mit 100 ml Dichlormethan. Die organischen Extrakte werden mit 5%iger Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und bis zur Trockene eingengt.

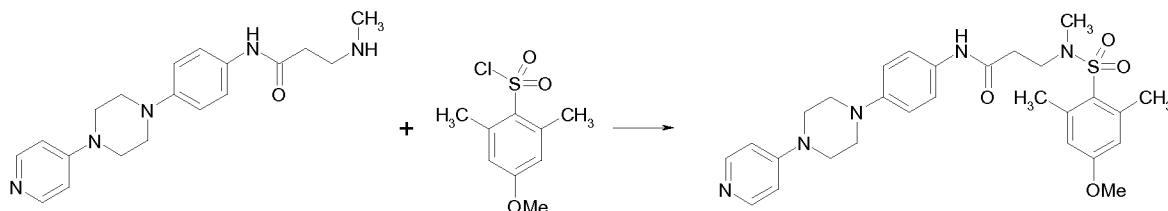
15

$C_9H_{11}ClO_3S$ (234.70)

20 $[M+H]^+ = 234/236$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 9:1, Rf-Wert = 0.46

13b)



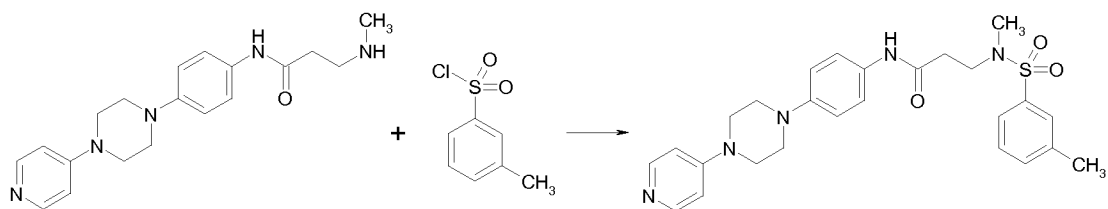
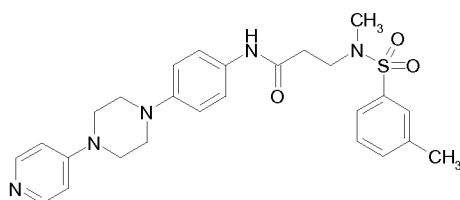
Beispiel 13 wird analog zu 10d aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 10c, 0.058 g (0.25 mMol) Produkt aus 13a, 0.14 ml (98 mMol) Triethylamin in 5 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{28}H_{35}N_5O_4S$ (537.67)

$[M+H]^+ = 538$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Amoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.62

Beispiel 14



10

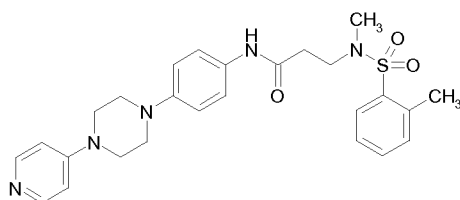
Beispiel 14 wird analog zu 10d aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 10c, 0.047 g (0.25 mMol) m-Toluolsulfonsäurechlorid, 0.14 ml (98 mMol) Triethylamin in 5 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{26}H_{31}N_5O_3S$ (493.62)

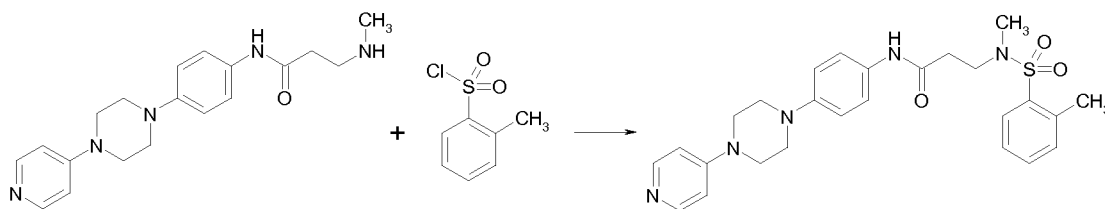
- 15 $[M+H]^+ = 494$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.47

Beispiel 15



20



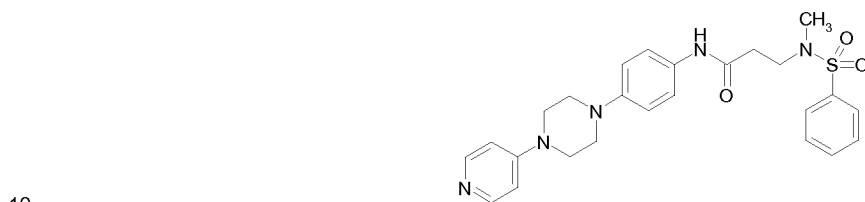
Beispiel 15 wird analog zu 10d aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 10c, 0.047 g (0.25 mMol) o-Toluolsulfonsäurechlorid, 0.14 ml (98 mMol) Triethylamin in 5 ml Dichlormethan hergestellt.

5 $C_{26}H_{31}N_5O_3S$ (493.62)

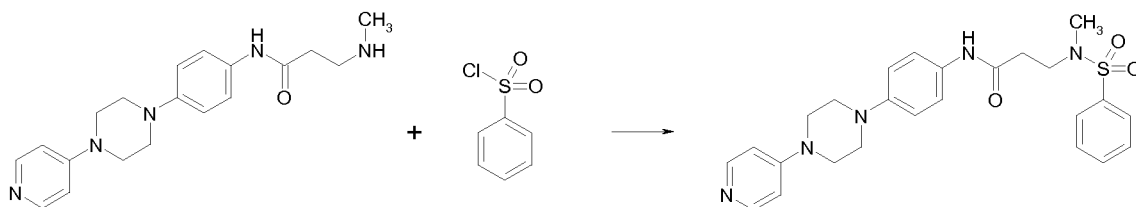
$[M+H]^+ = 494$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.37 min

Beispiel 16



10



Beispiel 16 wird analog zu 10d aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 10c, 0.043 g (0.25 mMol) Benzolsulfonsäurechlorid, 0.14 ml (98 mMol) Triethylamin in 5 ml Dichlormethan hergestellt.

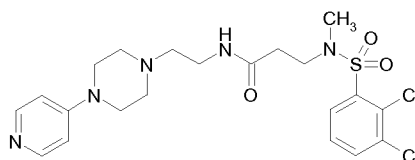
15

$C_{25}H_{29}N_5O_3S$ (479.60)

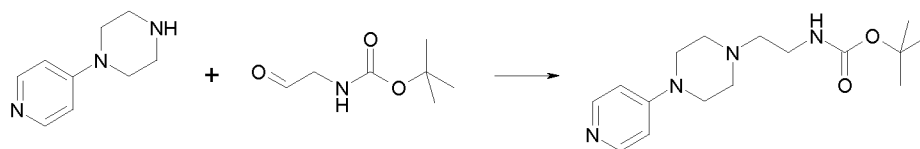
$[M+H]^+ = 480$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.40 min

20 Beispiel 17



17a)

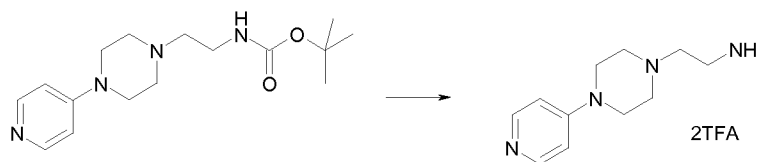


5 Eine Mischung aus 1.03 g (6.28 mMol) 1-(4-Pyridyl)-piperazin (Girindus) und 50 ml
 Dichlormethan wird mit 1.0 g (6.28 mMol) *tert*-Butyl-N-(2-oxoethyl)-carbamat (Aldrich)
 versetzt. Die Reaktionsmischung wird danach 30 min bei Raumtemperatur gerührt,
 anschließend unter Eisbadkühlung mit 2.66 g (12.56 mMol) Natrium-triacetoxyborhydrid
 versetzt und danach über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Man gibt weitere 60 ml
 10 Dichlormethan hinzu und wäscht die Reaktionsmischung mit gesättigter Natriumhydrogen-
 carbonat-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung. Die organische Phase wird über
 Natriumsulfat getrocknet und bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt
 wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Ethanol
 / Ammoniak 14:1:0.1 bis 10:1:0.1) gereinigt.

 $C_{16}H_{26}N_4O_2$ (306.40)

15 $[M+H]^+ = 307$

17b)



20 Eine Mischung aus 0.36 g (1.19 mMol) Produkt aus 17a, 1.19 ml (15.50 mMol) TFA und 2
 ml Dichlormethan wird zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird die
 Reaktionsmischung im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

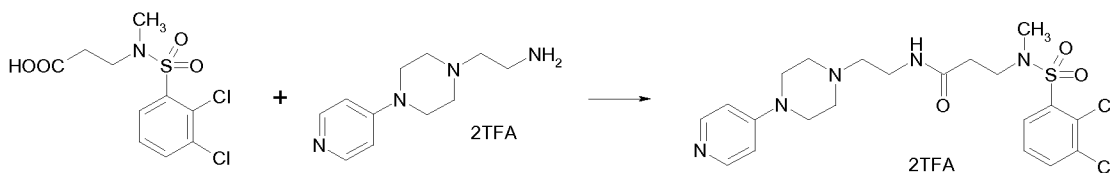
 $C_{11}H_{18}N_4 \times 2C_2HF_3O_2$ (434.33)

 $[M+H]^+ = 207$

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 0.98 min

25

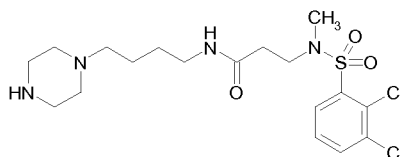
17c)



Beispiel 17 wird analog zu 1f aus 0.22 g (0.71 mMol) Produkt aus 1c, 0.34 g (0.78 mMol) Produkt aus 17b, 0.50 ml (3.56 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.71 mMol) TBTU in 5.5 ml THF hergestellt.

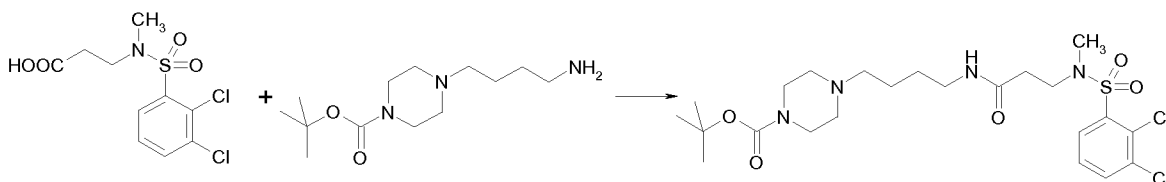
- 5 $C_{21}H_{27}Cl_2N_5O_3S \times 2C_2HF_3O_2$ (728.49)
 $[M+H]^+ = 500/502/504$
 HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 3.14 min

Beispiel 18



10

18a)



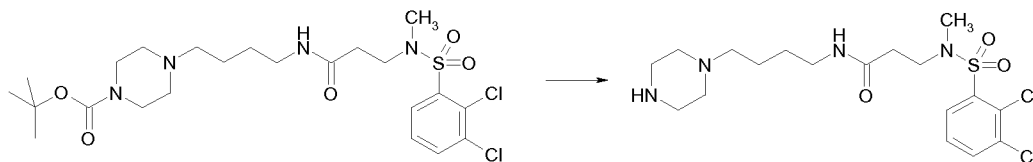
- 15 18a wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.64 mMol) Produkt aus 1c, 0.17 g (0.64 mMol) 4-(4-Aminobutyl)-piperazin-1-carbonsäure-tert-butylester (J. Med. Chem. 47, 2004, 4300-4315), 0.27 ml (1.92 mMol) Triethylamin und 0.21 g (0.64 mMol) TBTU in 5 ml THF hergestellt.

$C_{23}H_{36}Cl_2N_4O_5S$ (551.53)

- 20 $[M+H]^+ = 551/553/555$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 30:1, Rf-Wert = 0.1

18b)



Eine Mischung aus 0.29 g (0.53 mMol) Produkt aus 18a, 0.53 ml TFA und 1 ml Dichlormethan wird zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen. Nach der

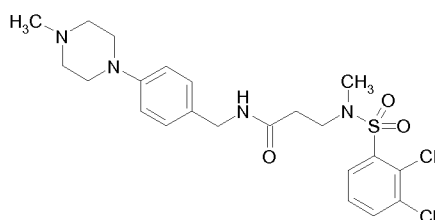
5 Phasentrennung wird die wässrige Phase noch dreimal mit Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und bis zur Trockene im Vakuum eingengt.

$C_{18}H_{28}Cl_2N_4O_3S$ (451.41)

$[M+H]^+ = 451/453/455$

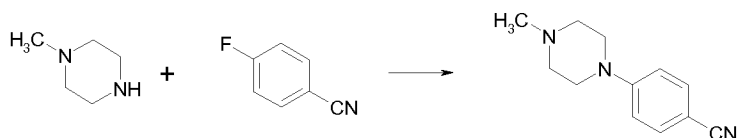
10 HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.22 min

Beispiel 19



15

19a)



Eine Mischung aus 5.0 ml (45.13 mMol) *N*-Methylpiperazin und 0.73 g (6.00 mMol) 4-Fluorbenzonitril (Aldrich) wird 12 Stunden auf 80°C erhitzt. Danach wird bis zur

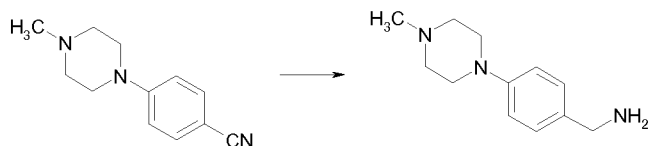
20 Trockene eingengt und der Rückstand mit Wasser versetzt. Es wird dreimal mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{12}H_{15}N_3$ (201.27)

$M+H]^+ = 202$

25 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 95:5, R_f-Wert = 0.31

19b)

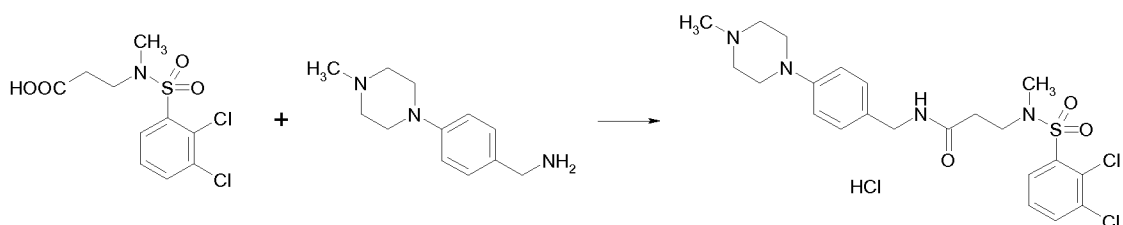


Eine Mischung aus 1.17 g (5.81 mMol) Produkt aus 19a, 0.3 g Raney-Nickel und 50 ml methanolische Ammoniaklösung wird bei 50°C im Autoklaven hydriert. Danach wird der Katalysator abfiltriert und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

 $C_{12}H_{19}N_3$ (205.30)

 $M+H]^+ = 206$

10 19c)



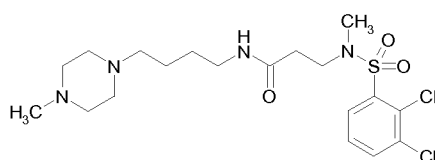
Beispiel 19 wird analog zu 1f aus 0.16 g (0.50 mMol) Produkt aus 1c, 0.10 g (0.50 mMol) Produkt aus 19b, 0.14 ml (1.00 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 3 ml DMF hergestellt.

 $C_{22}H_{28}Cl_2N_4O_3S \times HCl$ (535.91)

 $[M+H]^+ = 499/501/503$

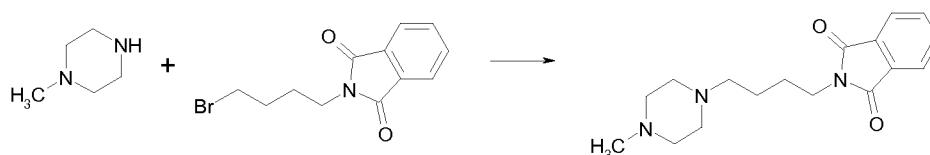
HPLC (Methode 3): Retentionszeit = 3.49 min

Beispiel 20



20

20a)



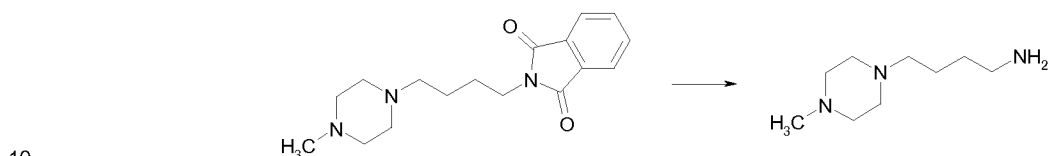
Eine Mischung aus 0.5 g (4.99 mMol) *N*-Methylpiperazin (Aldrich), 1.41 g (4.99 mMol) *N*-(4-Brombutyl)-phthalimid (Fluka), 0.86 ml (4.99 mMol) DIPEA und 9.3 ml Acetonitril wird 45 min in der Mikrowelle auf 120°C erhitzt. Danach wird bis zur Trockene eingeeengt. Das

5 (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 98:2) gereinigt.

$C_{17}H_{23}N_3O_2$ (301.38)

$M+H]^+ = 302$

20b)

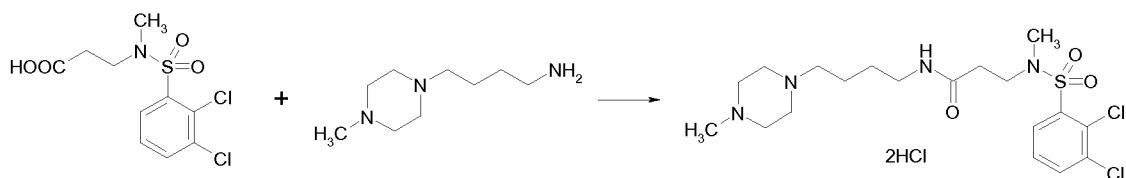


Eine Mischung aus 1.94 g (6.44 mMol) Produkt aus 20a, 1.61 g (25.75 mMol)

Hydrazinhydrat Hydrat und 15 ml Ethanol absolut wird 5.5 Stunden im Autoklaven auf 120°C erhitzt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert. Man engt danach das Filtrat bis zur Trockene ein.

15 $C_9H_{21}N_3$ (171.28)

20c)



Beispiel 20 wird analog zu 1f aus 0.50 g (1.61 mMol) Produkt aus 1c, 0.55 g (3.22 mMol)

20 Produkt aus 20b, 0.67 ml (4.83 mMol) Triethylamin und 0.52 g (1.61 mMol) TBTU in 30 ml DMF hergestellt.

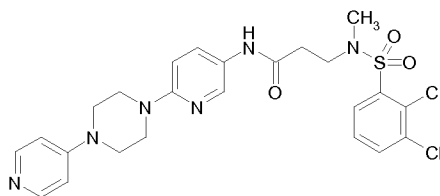
$C_{19}H_{30}Cl_2N_4O_3S \times 2HCl$ (538.36)

$[M+H]^+ = 465/467/469$

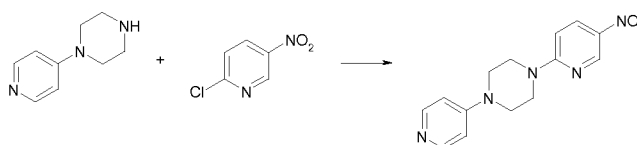
HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.15 min

25

Beispiel 21



21a)



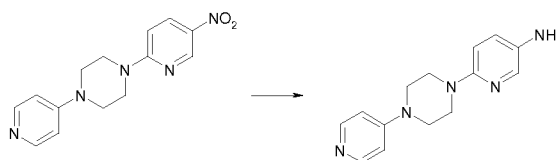
- 5 Eine Mischung aus 2.06 g (12.62 mMol) 1-Pyridin-4-yl-piperazin (Girindus), 2.00 g (12.62 mMol) 2-Chlor-5-nitropyridin (Fluka) und 50 ml Dichlormethan wird 15 min bei Raumtemperatur gerührt und anschließend mit 6.31 ml (12.62 mMol) 2 M Natronlauge versetzt. Die Reaktionsmischung wird 20 Stunden bei Raumtemperatur gerührt und danach mit 300 ml Dichlormethan und 100 ml 5%iger Natriumhydrogencarbonat-Lösung versetzt. Nach
- 10 der Phasentrennung wird die organische Phase über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das Rohprodukt wird mit 100 ml Diethylether / Ethanol 2:1 verrührt, abfiltriert und getrocknet.

$C_{14}H_{15}N_5O_2$ (285.30)

$[M+H]^+ = 286$

- 15 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, R_f-Wert = 0.10

21b)



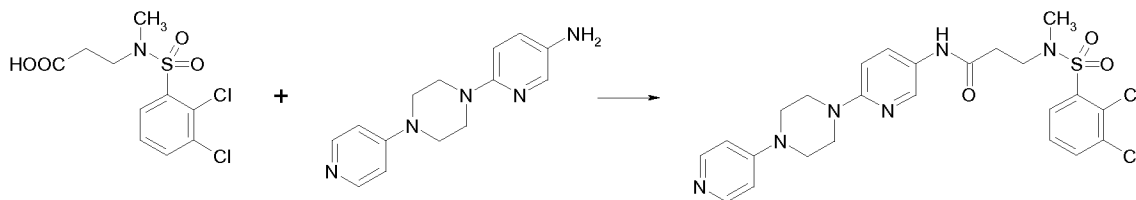
- Eine Mischung aus 1.75 g (6.13 mMol) Produkt aus 21a, 0.4 g Palladium auf Kohle (10%),
- 20 100 ml Dichlormethan und 50 ml Methanol wird fünf Stunden im Autoklaven bei Raumtemperatur hydriert. Anschließend wird der Katalysator abgesaugt und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Der Rückstand wird mit 100 ml Diethylether / Ethanol 2:1 verrührt und abgesaugt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch
- Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol /
- 25 Ammoniak 95:5:0.5) gereinigt.

$C_{14}H_{17}N_5$ (255.32)

[M+H]⁺ = 256

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.37

21c)



5

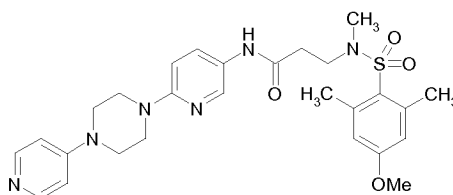
Beispiel 21 wird analog zu 1f aus 0.11 g (0.35 mMol) Produkt aus 1c, 0.089 g (0.35 mMol) Produkt aus 21b, 0.098 ml (0.70 mMol) Triethylamin und 0.13 g (0.42 mMol) TBTU in 15 ml THF hergestellt.

C₂₄H₂₆Cl₂N₆O₃S (549.47)

10 [M+H]⁺ = 549/551/553

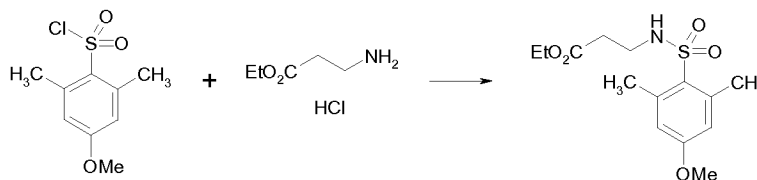
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.7 min

Beispiel 22



15

22a)



22a wird analog zu 3a aus 3.00 g (12.78 mMol) Produkt aus 13a, 2.16 g (14.06 mMol) β-Alaninethylester Hydrochlorid, 7.13 ml (51.13 mMol) Triethylamin in 70 ml Dichlormethan hergestellt.

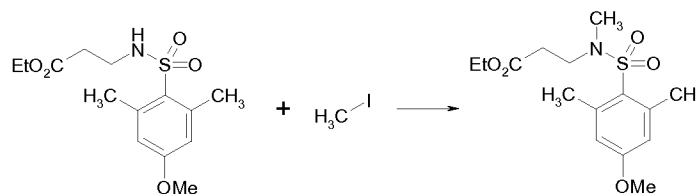
20

C₁₄H₂₁NO₅S (315.39)

[M+H]⁺ = 316

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 2:1, R_f-Wert = 0.23

22b)



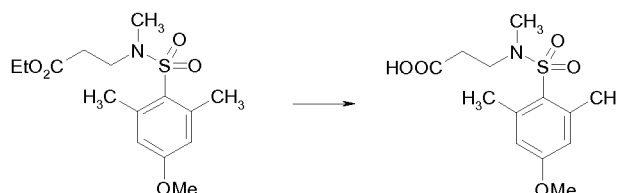
22b wird analog zu 3b aus 4.06 g (12.87 mMol) Produkt aus 22a, 2.40 ml (38.62 mMol) Methyljodid, 3.56 g (25.75 mMol) Kaliumcarbonat wasserfrei in 40 ml DMF hergestellt.

5 $C_{15}H_{23}NO_5S$ (329.41)

$[M+H]^+ = 330$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 2:1, Rf-Wert = 0.36

22c)



10

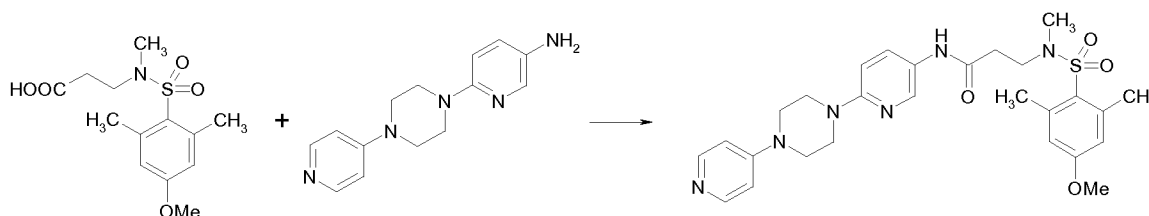
Die Säure wird analog zu 1c aus 3.83 g (11.63 mMol) Produkt aus 22b, 2.44 g (58.13 mMol) Lithiumhydroxid Monohydrat in 30 ml THF und 30 ml Wasser hergestellt.

$C_{13}H_{19}NO_5S$ (301.36)

$[M+H]^+ = 302$

15 DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 1:1, Rf-Wert = 0.12

22d)



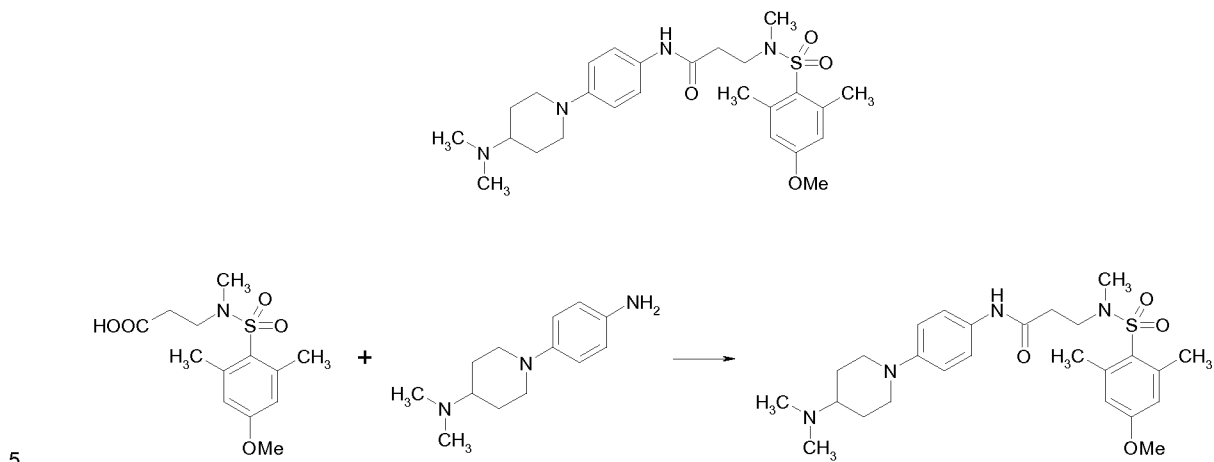
20

Beispiel 22 wird analog zu 1f aus 0.13 g (0.42 mMol) Produkt aus 22c, 0.089 g (0.35 mMol) Produkt aus 21b, 0.098 ml (0.70 mMol) Triethylamin und 0.13 g (0.42 mMol) TBTU in 15 ml THF hergestellt.

$C_{27}H_{34}N_6O_4S$ (538.66)

$[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.6 min

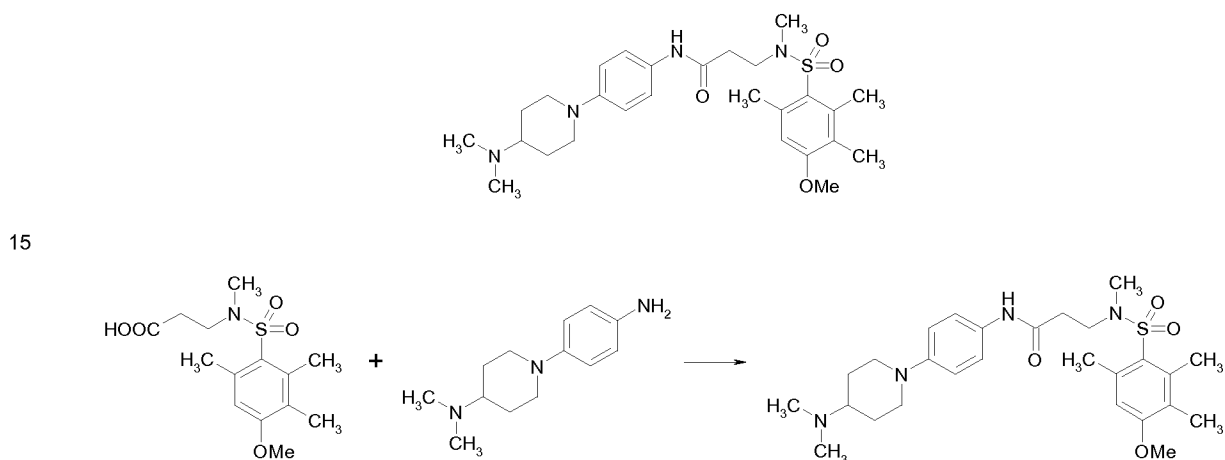
Beispiel 23

Beispiel 23 wird analog zu 1f aus 0.30 g (1.00 mMol) Produkt aus 22c, 0.22 g (1.00 mMol) Produkt aus 8b, 0.42 ml (2.99 mMol) Triethylamin und 0.32 g (1.00 mMol) TBTU in 15 ml DMF hergestellt.

$C_{26}H_{38}N_4O_4S$ (502.67)

10 $[M+H]^+ = 503$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.47 min

Beispiel 24

Beispiel 24 wird analog zu 1f aus 0.25 g (0.80 mMol) Produkt aus 3c, 0.18 g (0.80 mMol) Produkt aus 8b, 0.33 ml (2.39 mMol) Triethylamin und 0.26 g (0.80 mMol) TBTU in 10 ml DMF hergestellt.

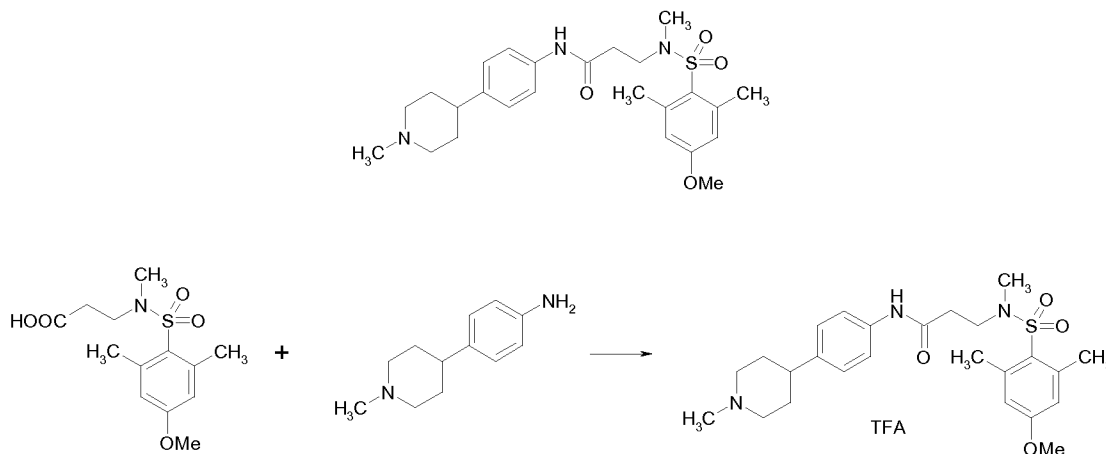
20 $C_{27}H_{40}N_4O_4S$ (516.70)

$[M+H]^+ = 517$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.50 min

Beispiel 25

5



Beispiel 25 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.66 mMol) Produkt aus 22c, 0.14 g (0.73 mMol) 4-(1-Methylpiperidin-4-yl)-anilin (JW Pharmed), 0.28 ml (1.99 mMol) Triethylamin und 0.21 g (0.66 mMol) TBTU in 50 ml THF hergestellt.

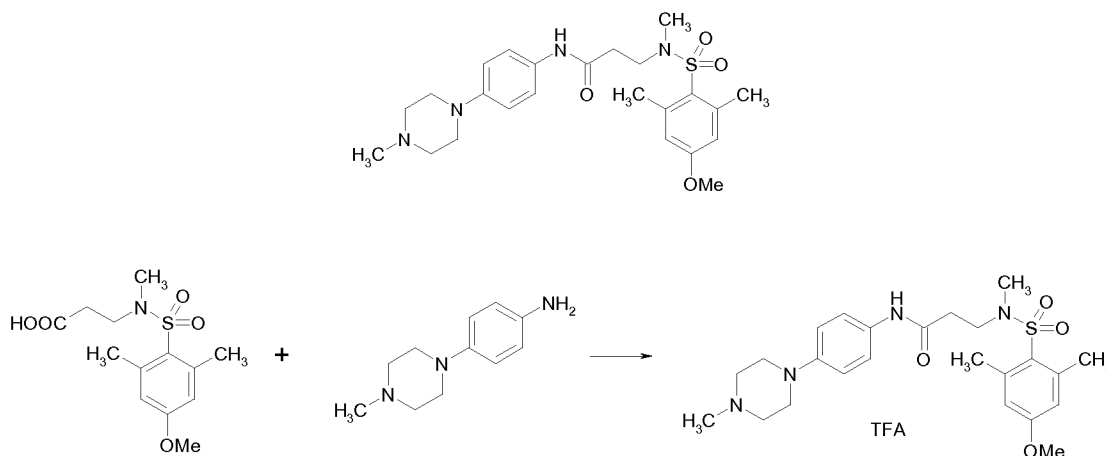
10 $C_{27}H_{40}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (587.65)

$[M+H]^+ = 474$

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 3.03 min

Beispiel 26

15



Beispiel 26 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.66 mMol) Produkt aus 22c, 0.14 g (0.73 mMol) 4-(4-Methylpiperazin-1-yl)-anilin (J. Med. Chem. SIR 48, 7, 2005, 2371-2387), 0.28 ml (1.99 mMol) Triethylamin und 0.21 g (0.66 mMol) TBTU in 5 ml THF hergestellt.

20

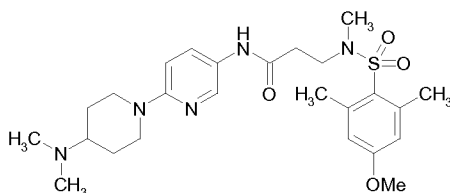
$C_{24}H_{34}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (588.65)

$[M+H]^+ = 475$

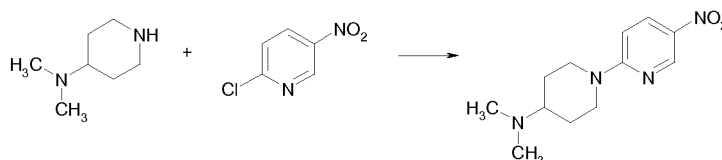
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.50 min

Beispiel 27

5



27a)

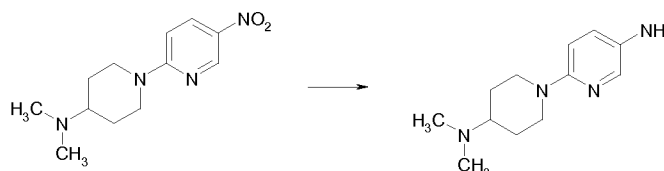


Eine Mischung aus 1.00 g (6.31 mMol) 2-Chlor-5-nitropyridin (Fluka), 1.32 ml (9.46 mMol) Triethylamin und 2 ml Methanol wird vorgelegt und langsam mit 1.13 g (8.83 mMol) 4-Dimethylamino-piperidin (Alfa Aesar) versetzt. Die Reaktionslösung wird anschließend mit halbgesättigter Natriumchlorid gequenchet, der entstandene Niederschlag wird abgesaugt und getrocknet.

$C_{12}H_{18}N_4O_2$ (250.30)

15

27b)

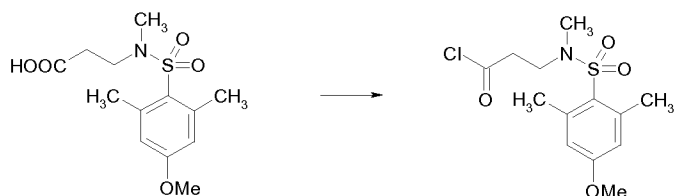


27b wird analog zu 8b aus 1.50 g (5.99 mMol) Produkt aus 27a, 0.20 g Palladium auf Kohle (10%) und 15 ml Methanol hergestellt.

$C_{12}H_{20}N_4$ (220.31)

20

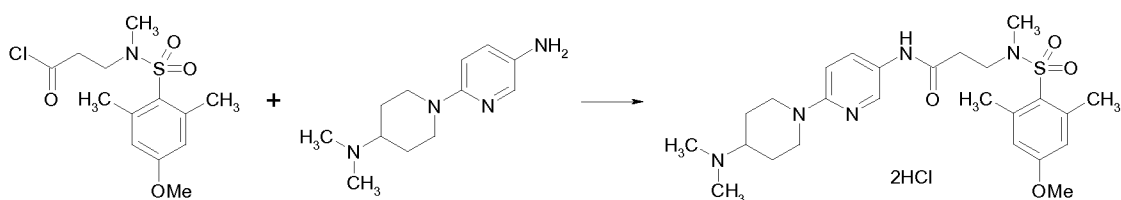
27c)



Eine Mischung aus 0.11 g (0.35 mMol) Produkt aus 22c und 2.0 ml Thionylchlorid wird zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach im Vakuum bis zur Trockene eingeengt.

5 $C_{13}H_{18}ClNO_4S$ (319.81)

27d)



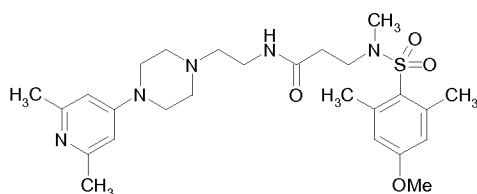
Eine Mischung aus 0.11 g (0.34 mMol) Produkt aus 27c, 0.091 g (0.41 mMol) Produkt aus 27b, 0.18 ml (1.03 mMol) DIPEA und 45 ml THF wird zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das Rohprodukt wird durch präparative HPLC gereinigt. Danach wird mit Hilfe von 4 M HCl in Dioxan das Hydrochlorid hergestellt.

$$\text{C}_{25}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_4\text{S} \times 2\text{HCl} \text{ (576.58)}$$

15 $[M+H]^+ = 504$

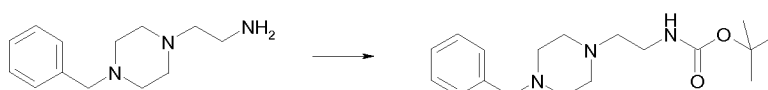
HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.73 min

Beispiel 28



20

28a)



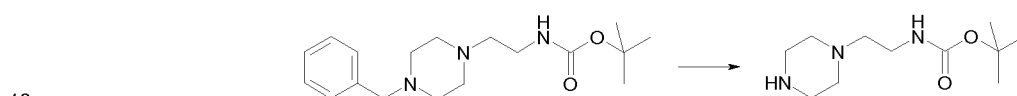
Eine Mischung aus 1.50 g (6.84 mMol) 1-(2-Aminoethyl)-4-benzylpiperazin (Maybridge), 1.64 g (7.52 mMol) Boc-Anhydrid und 30 ml Dichlormethan wird eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird die Reaktionslösung mit 100 ml Dichlormethan verdünnt und mit 1 M Natronlauge und Wasser gewaschen. Die organische Phase wird über

5 Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{18}H_{29}N_3O_2$ (319.44)

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.6 min

28b)



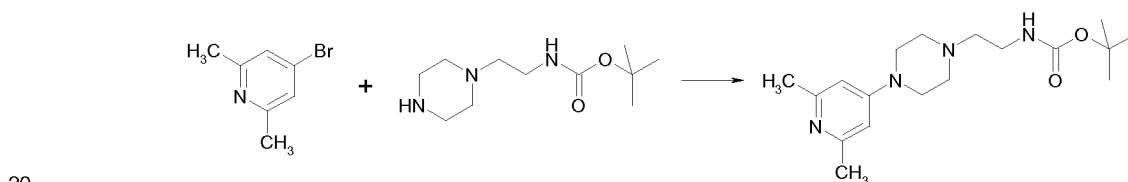
Eine Mischung aus 2.10 g (6.57 mMol) Produkt aus 28a, 0.25 g Palladium auf Kohle (10%) und 30 ml Methanol wird 15 Stunden bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Anschließend wird der Katalysator abgesaugt und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

15 $C_{11}H_{23}N_3O_4$ (229.32)

$[M+H]^+ = 230$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.08

28c)



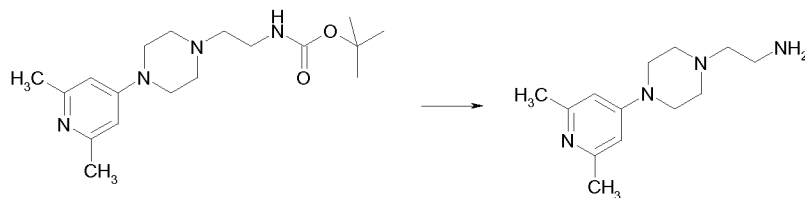
Eine Mischung aus 1.18 g (6.32 mMol) 4-Brom-2,6-dimethylpyridin (Acta Chem. Scand. Ser. B 42, 1988, 373-377), 1.45 g (6.32 mMol) Produkt aus 28b und 2.2 ml DIPEA wird 50 min auf 130°C in der Mikrowelle erhitzt. Man versetzt die Reaktionsmischung mit Ethylacetat und halbgesättigter Kaliumcarbonat-Lösung und trennt danach die Phasen. Die organische Phase wird über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 95:5:0.5) gereinigt.

25 $C_{18}H_{30}N_4O_2S$ (334.46)

$[M+H]^+ = 335$

30 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.37

28d)



Eine Mischung aus 1.61 g (4.81 mMol) Produkt aus 28c, 3.70 ml TFA und 30 ml Dichlormethan wird sechs Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend mit Dichlormethan verdünnt und mit 5%iger Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen. Die wässrige Phase wird noch zweimal mit Ethylacetat extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 90:10:1) gereinigt.

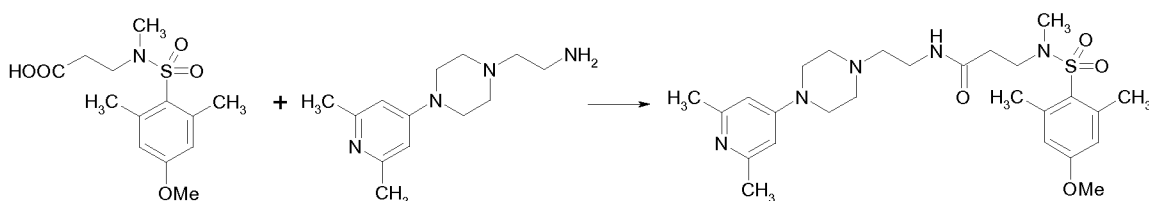
 $C_{13}H_{22}N_4$ (234.34)

 $[M+H]^+ = 235$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.10

15

28e)



Beispiel 28 wird analog zu 1f aus 0.11 g (0.35 mMol) Produkt aus 22c, 0.082 g (0.35 mMol) Produkt aus 28d, 0.098 ml (0.70 mMol) Triethylamin und 0.13 g (0.42 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

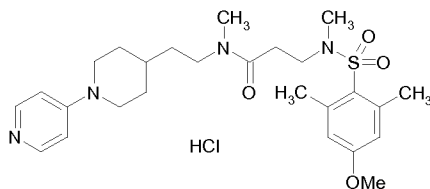
20

 $C_{26}H_{39}N_5O_4S$ (517.69)

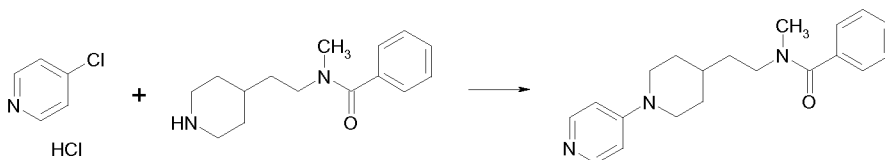
 $[M+H]^+ = 518$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.4 min

25 Beispiel 29



29a)



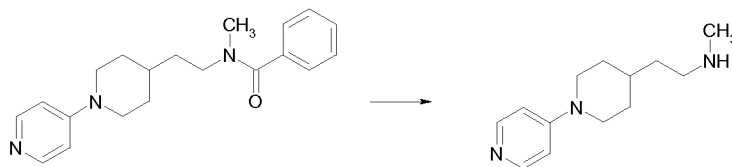
- 5 29a wird analog zu 28c aus 0.12 g (0.80 mMol) 4-Chlorpyridin Hydrochlorid (Aldrich), 0.20 g (0.80 mMol) *N*-Methyl-*N*-(2-piperidin-4-yl-ethyl)-benzamid (J. Med. Chem. 33, 1990, 1880-1887), 0.23 ml (1.68 mMol) Triethylamin in 5 ml Ethanol hergestellt.

$C_{20}H_{25}N_3O$ (323.43)

$[M+H]^+ = 324$

10

29b)



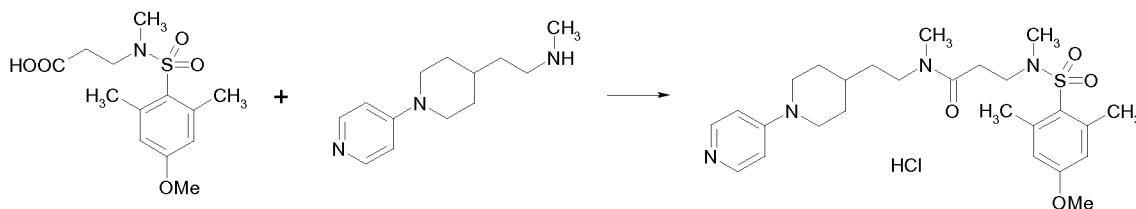
- Eine Mischung aus 0.52 g (1.61 mMol) Produkt aus 29a, 10 ml 2 M Kalilauge und 10 ml Ethanol wird 30 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Die Reaktionsmischung wird im Vakuum bis auf die Hälfte eingedunstet und danach mit Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet.

$C_{13}H_{21}N_3$ (219.33)

$[M+H]^+ = 220$

- 20 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, R_f -Wert = 0.46

29c)



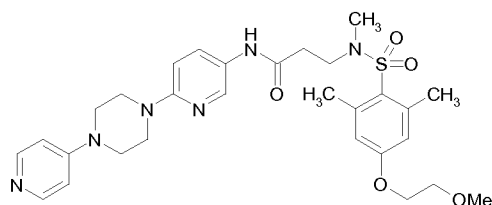
Beispiel 29 wird analog zu 1f aus 0.14 g (0.46 mMol) Produkt aus 22c, 0.10 g (0.46 mMol) Produkt aus 29b, 0.15 ml (1.09 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

5 $C_{26}H_{38}N_4O_4S \times HCl$ (539.13)

$[M+H]^+ = 503$

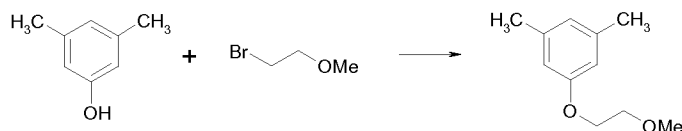
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.41

Beispiel 30



10

30a)



15

Eine Mischung aus 3.25 g (26.60 mMol) 3,5-Dimethylphenol (Aldrich), 3.20 g (28.52 mMol) Kalium-*tert*-butylat und 40 ml DMSO wird eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Danach tropft man 3.80 g (27.34 mMol) Bromethylmethylether (Aldrich) hinzu und rührt weitere zwei Stunden bei Raumtemperatur. Die Reaktionsmischung wird auf Wasser gegossen und mit Diethylether extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit Wasser und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

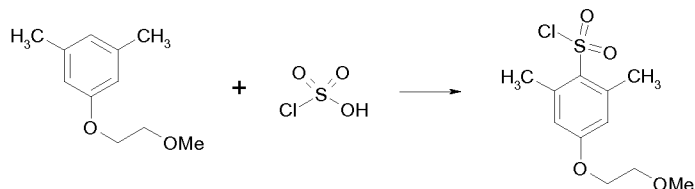
20

$C_{11}H_{16}O_2$ (180.24)

$[M+H]^+ = 181$

DC: Kieselgel, Petrolether/Ethylacetat 9:1, Rf-Wert = 0.31

25 30b)

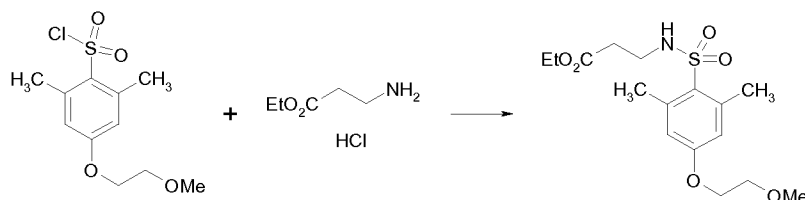


30b wird analog zu 13a aus 4.30 g (23.86 mMol) Produkt aus 30a und 5.60 g (48.06 mMol) Chlorsulfonsäure in 100 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{11}H_{15}ClO_4S$ (278.75)

5 DC: Kieselgel, Petrolether/Ethylacetat 9:1, Rf-Wert = 0.06

30c)



30a wird analog zu 3a aus 1.70 g (6.10 mMol) Produkt aus 30b, 1.20 g (7.81 mMol)

10 β -Alaninethylester Hydrochlorid, 2.60 ml (18.65 mMol) Triethylamin in 30 ml Dichlormethan hergestellt.

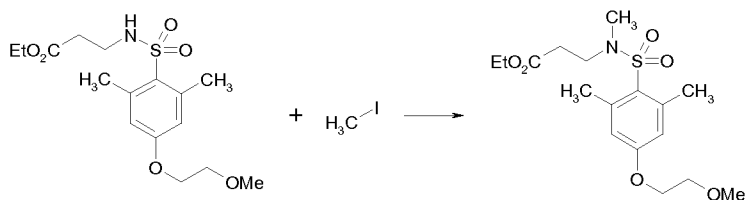
$C_{16}H_{25}NO_6S$ (359.44)

$[M+H]^+ = 360$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 19:1, Rf-Wert = 0.51

15

30d)



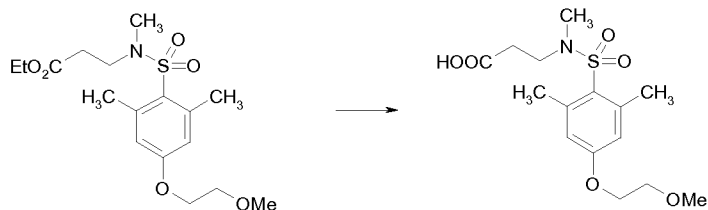
30d wird analog zu 3b aus 1.90 g (5.29 mMol) Produkt aus 30c, 1.10 g (7.75 mMol)

Methyliodid, 1.50 g (10.85 mMol) Kaliumcarbonat wasserfrei in 30 ml DMF hergestellt.

20 $C_{17}H_{27}NO_6S$ (373.47)

$[M+H]^+ = 374$

30e)

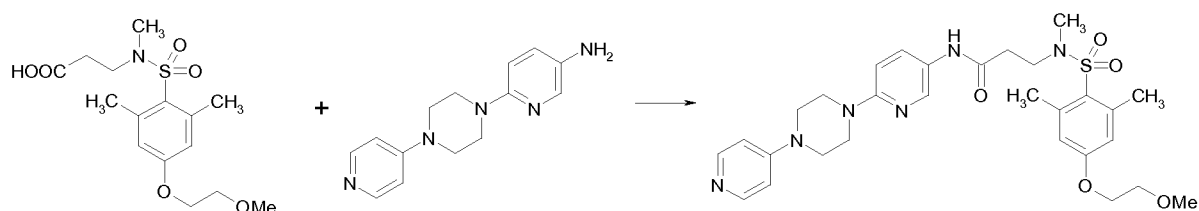


Die Säure wird analog zu 1c aus 1.70 g (4.55 mMol) Produkt aus 30d, 0.80 g (20.00 mMol) Natriumhydroxid in 30 ml Ethanol und 10 ml Wasser hergestellt.

$C_{15}H_{23}NO_6S$ (345.41)

5 $[M+H]^+ = 346$

30f)



Beispiel 30 wird analog zu 1f aus 0.14 g (0.39 mMol) Produkt aus 30e, 0.10 g (0.39 mMol) Produkt aus 21b, 0.10 ml (0.99 mMol) Triethylamin und 0.14 g (0.44 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

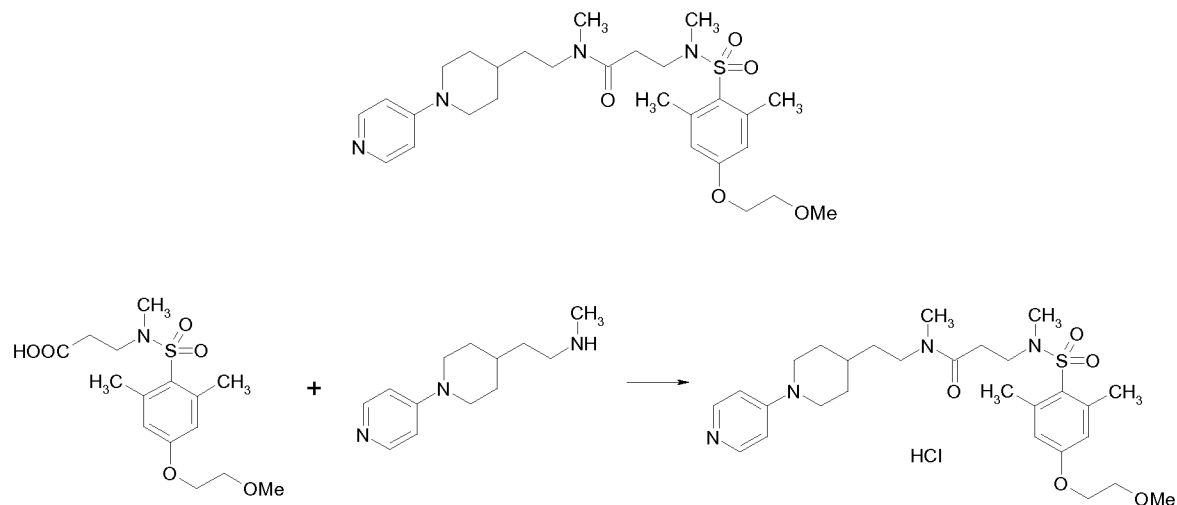
$C_{29}H_{38}N_6O_5S$ (582.72)

$[M+H]^+ = 583$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.44

15

Beispiel 31



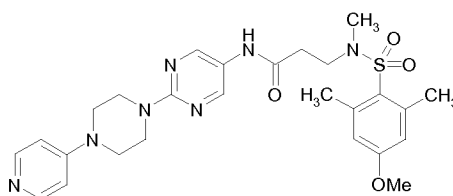
Beispiel 31 wird analog zu 1f aus 0.16 g (0.46 mMol) Produkt aus 30e, 0.10 g (0.46 mMol) Produkt aus 29b, 0.11 ml (1.09 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

$C_{28}H_{42}N_4O_5S \times HCl$ (583.18)

5 $[M+H]^+ = 547$

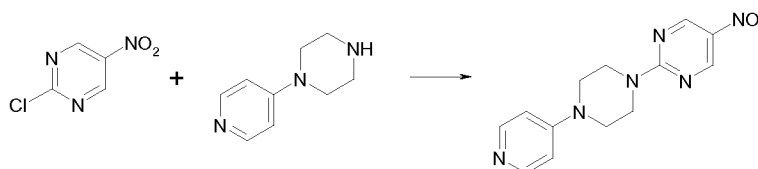
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.52

Beispiel 32



10

32a)



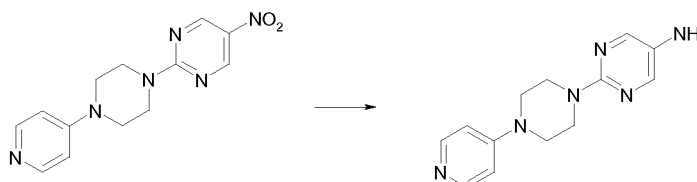
Eine Mischung aus 3.00 g (18.81 mMol) 2-Chlor-5-nitropyrimidin (Apin), 3.07 g (18.81 mMol) 1-(4-Pyridyl)-piperazin (Girindus), 9.40 ml (18.81 mMol) 2 M Natronlauge in 80 ml
 15 Dichlormethan wird 2.5 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird die Reaktionsmischung mit 100 ml Dichlormethan verdünnt und mit 5%iger Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen. Die organische Phase wird über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das Rohprodukt wird mit einer Mischung aus 50 ml Wasser und 30 ml Ethylacetat verrieben, abfiltriert und getrocknet.

20 $C_{13}H_{14}N_6O_2$ (286.29)

$[M+H]^+ = 287$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.6 min

32b)



25

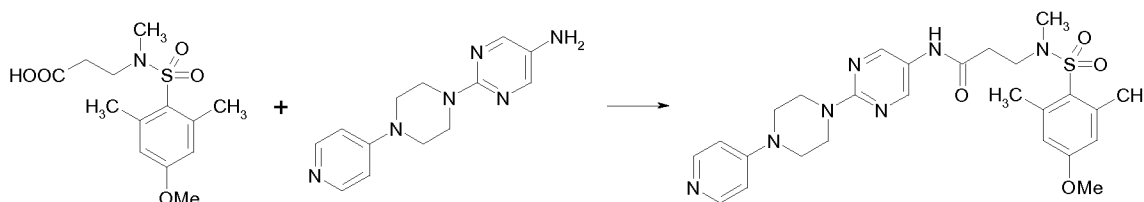
32b wird analog zu 21b aus 1.93 g (6.74 mMol) Produkt aus 32a und 0.3 g Palladium auf Kohle (10 %) in 60 ml Dichlormethan und 30 ml Methanol hergestellt.

$C_{13}H_{16}N_6$ (256.31)

$[M+H]^+ = 257$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 8:2, Rf-Wert = 0.11

32c)



- 10 Beispiel 32 wird analog zu 1f aus 0.11 g (0.35 mMol) Produkt aus 22c, 0.090 g (0.35 mMol) Produkt aus 32b, 0.098 ml (0.70 mMol) Triethylamin und 0.13 g (0.42 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

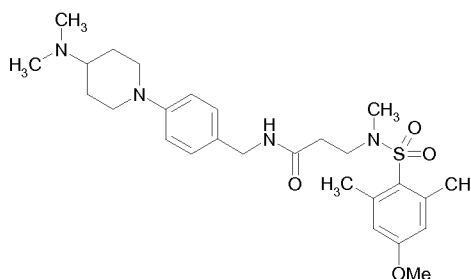
$C_{26}H_{33}N_7O_4S$ (539.65)

$[M+H]^+ = 540$

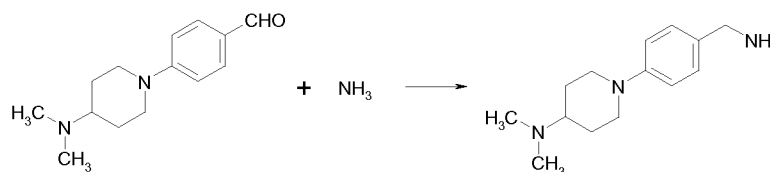
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.9 min

15

Beispiel 33



33a)



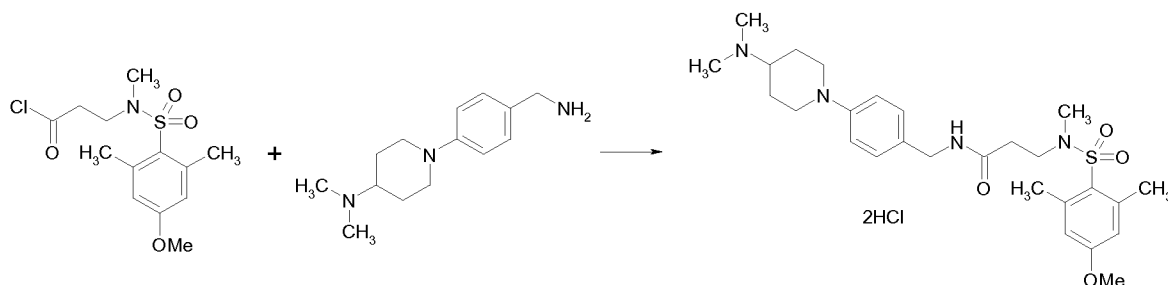
20

Eine Mischung aus 0.68 g (2.91 mMol) 4-(4-Dimethylamino-piperidin-1-yl)-benzaldehyd (Tetrahedron 57, 2001, 4781-4785), 15 ml 2 M Ammoniak in Ethanol und 0.10 g Raney-

Nickel wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Danach wird der Katalysator abfiltriert und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{14}H_{23}N_3$ (233.35)

5 33b)



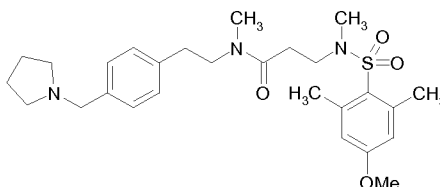
Beispiel 33 wird analog zu 27d aus 0.27 g (0.84 mMol) Produkt aus 27c, 0.63 g (2.68 mMol) Produkt aus 33a, 0.22 ml (1.26 mMol) DIPEA in 3 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{27}H_{40}N_4O_4S \times 2HCl$ (589.62)

10 $[M+H]^+ = 517$

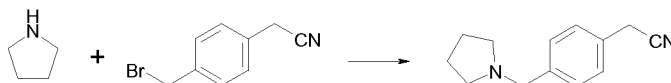
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.46 min

Beispiel 34



15

34a)



Eine Mischung aus 4.97 ml (59.50 mMol) Pyrrolidin und 100 ml Dichlormethan wird unter Eisbadkühlung langsam mit 5.00 g (23.80 mMol) (4-Bromomethyl-phenyl)-acetonitril

20 (Tetrahedron 47, 1991, 3969-3980) versetzt. Danach wird die Reaktionsmischung auf Raumtemperatur erwärmt, mit Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{13}H_{16}N_2$ (200.28)

$[M+H]^+ = 201$

25 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.58

34b)

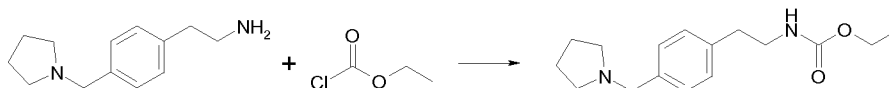


Eine Mischung aus 4.70 g (23.47 mMol) Produkt aus 34a, 0.5 g Raney-Nickel und 50 ml methanolische Ammoniak-Lösung wird im Autoklaven bei 50°C hydriert. Anschließend wird der Katalysator abfiltriert und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet.

$C_{13}H_{20}N_2$ (204.31)

$[M+H]^+ = 205$

34c)

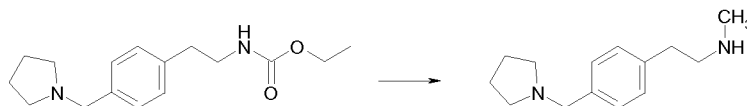


Eine Mischung aus 4.09 g (20.00 mMol) Produkt aus 34b, 5.62 ml (40.00 mMol) Triethylamin und 100 ml Dichlormethan wird unter Eisbadkühlung langsam mit 2.17 ml (22.00 mMol) Chlorameisensäureethylester (Aldrich) versetzt. Danach wird fünf Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend mit Wasser gequenchet und mit MTB-Ether extrahiert. Die organischen Extrakte werden zweimal mit Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1) gereinigt.

$C_{16}H_{24}N_2O_2$ (276.37)

$[M+H]^+ = 277$

34d)



Eine Mischung aus 3.60 g (13.03 mMol) Produkt aus 34c und 25 ml THF wird langsam mit 51.05 ml (51.05 mMol) 1 M Lithiumaluminiumhydrid in THF (Aldrich) versetzt. Danach wird zwei Stunden bei Raumtemperatur und zwei Stunden bei 70°C gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend mit Wasser und 15%iger Natronlauge gequenchet und noch eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das so erhaltene Rohprodukt wird

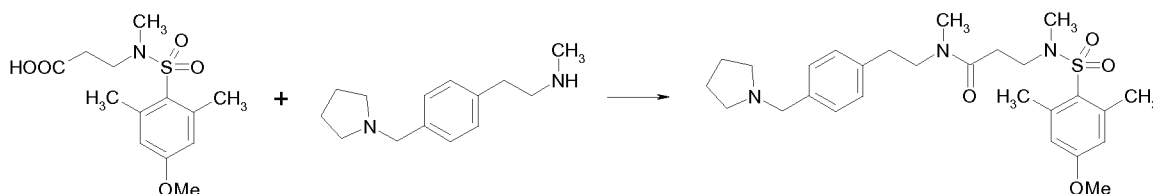
durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1) gereinigt.

$C_{14}H_{22}N_2$ (218.34)

$[M+H]^+ = 219$

5

34e)



Beispiel 34 wird analog zu 1f aus 0.11 g (0.35 mMol) Produkt aus 22c, 0.076 g (0.35 mMol) Produkt aus 34d, 0.098 ml (0.70 mMol) Triethylamin und 0.13 g (0.42 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

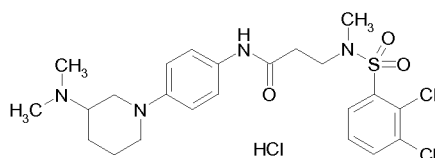
10

$C_{27}H_{39}N_3O_4S$ (501.68)

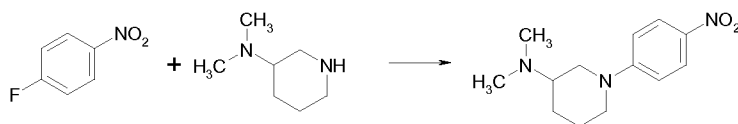
$[M+H]^+ = 502$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

15 Beispiel 35



35a)



20 Eine Mischung aus 0.33 g (2.34 mMol) 1-Fluor-4-nitrobenzol (Aldrich), 0.30 g (2.34 mMol) 3-Dimethylamino-piperidin (Chess), 0.46 ml (3.27 mMol) Triethylamin und 4 ml DMF wird sechs Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach mit Wasser gequenchet und mit Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im

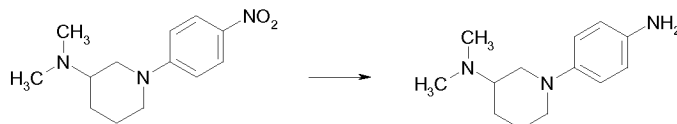
25 Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{13}H_{19}N_3O_2$ (249.31)

[M+H]⁺ = 250

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.56

35b)



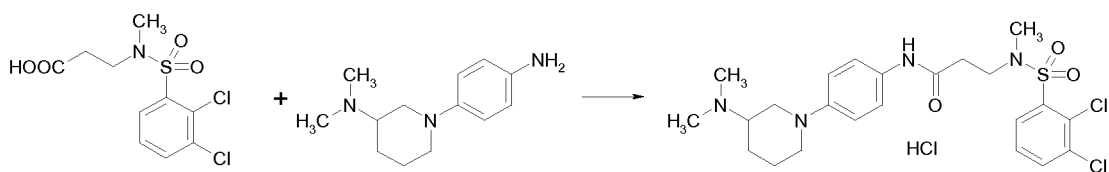
5

Eine Mischung aus 0.25 g (1.00 mMol) Produkt aus 35a, 30 mg Raney-Nickel und 10 ml Ethylacetat wird im Autoklaven bei Raumtemperatur hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

C₁₃H₂₁N₃ (219.33)

10 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.25

35c)



15

Beispiel 35 wird analog zu 1f aus 0.16 g (0.50 mMol) Produkt aus 1c, 0.11 g (0.50 mMol) Produkt aus 35b, 0.14 ml (1.00 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 3 ml DMF hergestellt.

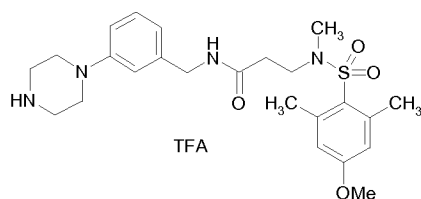
C₂₃H₃₀Cl₂N₄O₃S x HCl (539.14)

[M+H]⁺ = 513/515/517

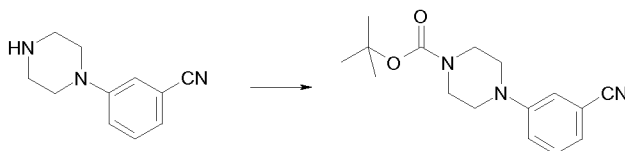
HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.43 min

20

Beispiel 36



36a)



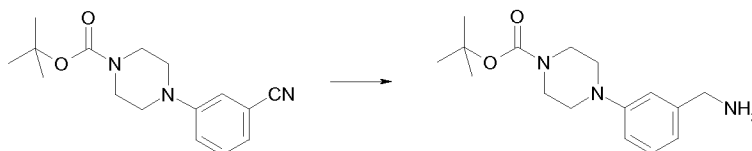
Eine Mischung aus 2.50 g (13.35 mMol) 3-Piperazin-1-yl-benzonitril (Tetrahedron 55, 1999, 13285-13300), 3.00 g (13.75 mMol) Boc-Anhydrid, 2.40 ml (13.78 mMol) DIPEA und 50 ml THF wird vier Stunden bei Raumtemperatur gerührt und danach im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Der Rückstand wird in Wasser aufgenommen und mit Diäthyl-
 5 ether extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{16}H_{21}N_3O_2$ (287.36)

$[M+Na]^+ = 310$

10

36b)

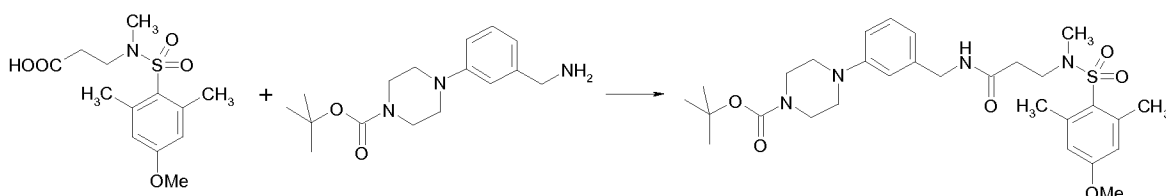


36b wird analog zu 34b aus 4.40 g (15.31 mMol) Produkt aus 36a, 0.7 g Raney-Nickel und 45 ml methanolischer Ammoniak-Lösung hergestellt.

15 $C_{16}H_{25}N_3O_2$ (291.39)

$[M+H]^+ = 292$

36c)



20

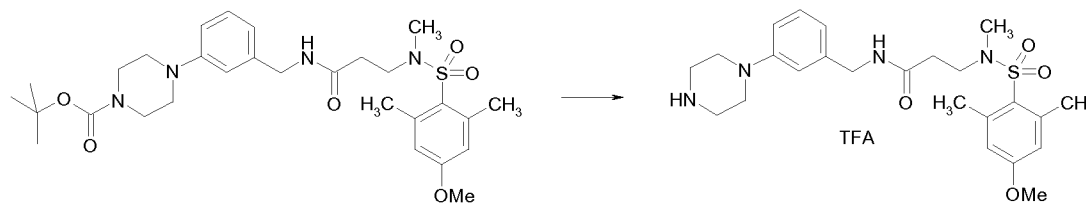
36c wird analog zu 1f aus 0.40 g (1.33 mMol) Produkt aus 22c, 0.43 g (1.46 mMol) Produkt aus 36b, 0.56 ml (3.98 mMol) Triethylamin und 0.43 g (1.33 mMol) TBTU in 10 ml THF hergestellt.

$C_{29}H_{42}N_4O_6S$ (574.73)

25 $[M+H]^+ = 575$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.53

36d)



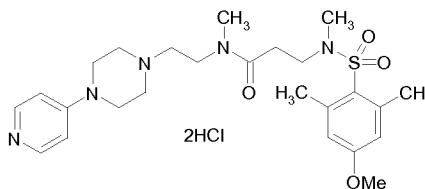
Beispiel 36 wird analog zu 18b aus 0.50 g (0.57 mMol) Produkt aus 36c, 0.44 ml TFA in 5 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{18}H_{28}Cl_2N_4O_3S \times C_2HF_3O_2$ (588.64)

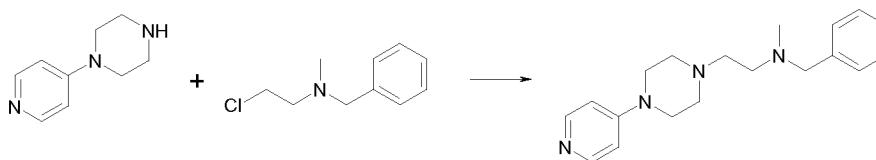
$[M+H]^+ = 475$

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.95 min

10 Beispiel 37



37a)



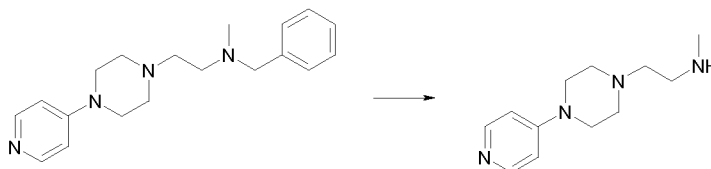
Eine Mischung aus 2.00 g (12.25 mMol) 1-(4-Pyridyl)-piperazin (Girindus), 1.65 g (14.70 mMol) Kalium-tert-butylat und 50 ml DMSO wird 30 min bei Raumtemperatur gerührt und danach mit 2.25 g (12.25 mMol) 1-Benzylmethylamino-2-chlorethan (Chem. Pharm. Bull. 45, 1997, 996-1007) versetzt. Die Reaktionsmischung wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt und anschließend auf Eiswasser gegossen. Man extrahiert viermal mit Dichlormethan. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1) gereinigt.

$C_{19}H_{26}N_4$ (310.44)

$[M+H]^+ = 311$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.22

37b)



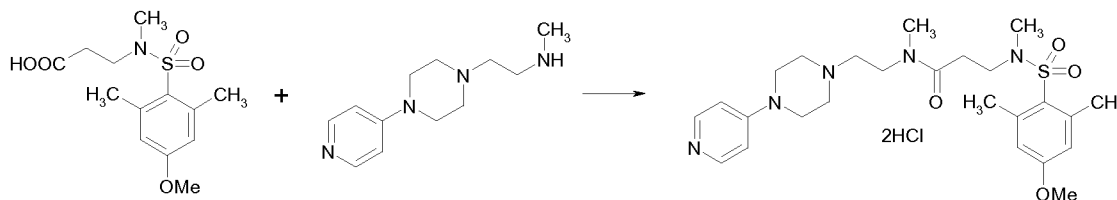
- 5 Eine Mischung aus 1.78 g (5.73 mMol) Produkt aus 37a, 0.40 g Palladiumhydroxid und 50 ml Methanol wird bei 40°C im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1) gereinigt.

10 $C_{12}H_{20}N_4$ (220.31)

$[M+H]^+ = 221$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.13

37c)



15

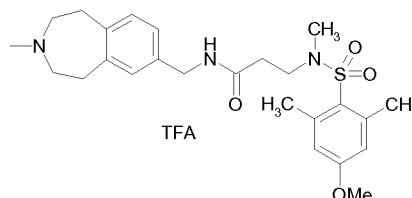
Beispiel 37 wird analog zu 1f aus 0.11 g (0.35 mMol) Produkt aus 22c, 0.072 g (0.35 mMol) Produkt aus 37b, 0.098 ml (0.70 mMol) Triethylamin und 0.13 g (0.42 mMol) TBTU in 7 ml THF hergestellt.

$C_{25}H_{37}N_5O_4S \times 2HCl$ (576.58)

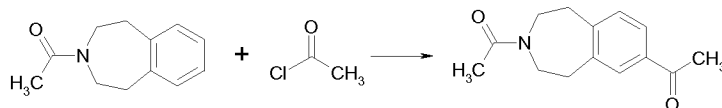
20 $[M+H]^+ = 504$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.5 min

Beispiel 38



38a)



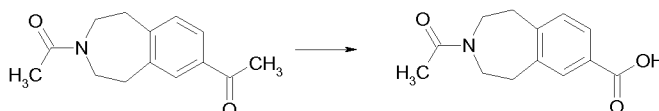
5 Eine Mischung aus 4.44 g (33.29 mMol) Aluminiumchlorid (Merck) und 16 ml Dichlorethan wird vorgelegt und unter Eisbadkühlung langsam mit 1.24 ml (17.44 mMol) Acetylchlorid (Aldrich) versetzt. Man lässt 30 min bei Raumtemperatur rühren. Anschließend werden 3.00 g (15.85 mMol) 1-(1,2,4,5-Tetrahydrobenzo[d]azepin-3-yl)-ethanon (J. Med.Chem. 46, 2003, 4952-4964) in 7 ml Dichlorethan langsam zur Reaktionsmischung gegeben. Nach zweistündigem Rühren bei Raumtemperatur wird die Reaktionsmischung auf eine

10 Mischung aus 6 M HCl und Eis gegossen. Nach der Phasentrennung wird die wässrige Phase noch dreimal mit Dichlormethan extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird mit Diethylether verrieben, abfiltriert und getrocknet.

15 C₁₄H₁₇NO₂ (231.29)

[M+H]⁺ = 232

38b)



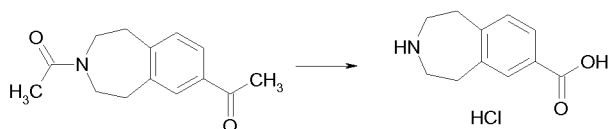
20 Eine Mischung aus 2.86 g (12.37 mMol) Produkt aus 38a und 79 ml 2.5 M Natronlauge wird bei Raumtemperatur langsam mit 2.48 ml (48.23 mMol) Brom versetzt. Die Reaktionsmischung wird danach eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert und das Filtrat mit MTB-Ether extrahiert. Die wässrige Phase wird anschließend unter Eisbadkühlung mit konzentrierter HCl und wenig

25 Natriumdisulfit-Lösung versetzt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert und im Umlufttrockenschrank bei 30°C getrocknet.

C₁₃H₁₅NO₃ (233.26)

[M+H]⁺ = 234

30 38c)



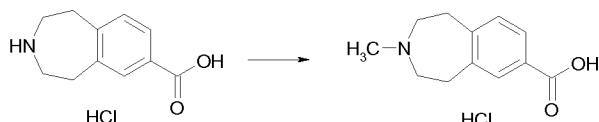
Eine Mischung aus 2.12 g (9.09 mMol) Produkt aus 38b und 20 ml 6 M HCl wird 3.5 Tage auf 100°C erhitzt. Die Reaktionsmischung wird danach mit einer Mischung aus Eis und Ethanol gekühlt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert, mit wenig gekühltem

5 Aceton und Diethylether gewaschen und im Exsikkator getrocknet.

$C_{11}H_{13}NO_2 \times HCl$ (227.69)

$[M+H]^+ = 192$

38d)



10

Eine Mischung aus 2.03 g (8.92 mMol) Produkt aus 38c und 3.36 ml (89.16 mMol) Ameisensäure wird erst langsam mit 0.94 ml (17.83 mMol) 50%iger Natronlauge, dann mit 2.66 ml (35.66 mMol) 37%iger Formalin-Lösung versetzt. Die Reaktionsmischung wird zwei Stunden auf 70°C erhitzt und danach im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Der

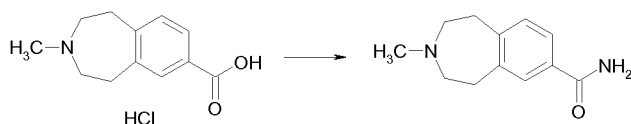
15 Rückstand wird mit Wasser und konzentrierter HCl versetzt und nochmals bis zur Trockene eingengt. Das Rohprodukt wird mit wenig eiskaltem Wasser verrieben, abfiltriert und im Umlufttrockenschrank bei 60°C getrocknet.

$C_{12}H_{15}NO_2 \times HCl$ (241.71)

$[M+H]^+ = 206$

20

38e)



38e wird analog zu 1f aus 2.00 g (8.27 mMol) Produkt aus 38d, 18.20 ml (9.10 mMol) Ammoniak 0.5 M in Dioxan (Aldrich), 3.46 ml (24.82 mMol) Triethylamin und 3.19 g (9.93

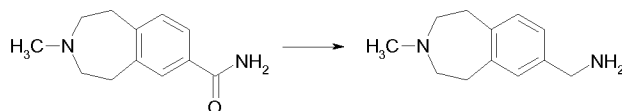
25 mMol) TBTU in 30 ml THF hergestellt.

$C_{12}H_{16}N_2O$ (204.27)

$[M+H]^+ = 205$

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 1.54 min

38f)

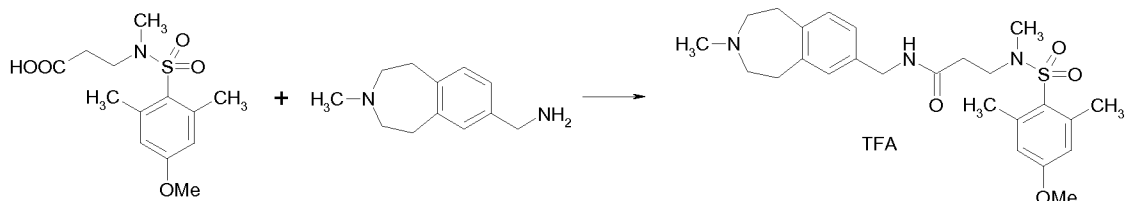


Eine Mischung aus 5.20 ml (5.20 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) und
 5 18 ml THF wird auf 50°C erhitzt und langsam mit 0.84 g (2.64 mMol) Produkt aus 38e
 versetzt. Die Reaktionsmischung wird danach 30 min bei 50°C gerührt. Man kühlt
 anschließend auf -20°C ab und quencht die Reaktionsmischung erst mit einer Mischung
 aus Wasser und THF, dann mit 2 M Natronlauge. Es wird eine Stunde bei Raumtempera-
 tur gerührt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur
 10 Trockene eingeeengt. Der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen und mit
 gesättigter Natriumhydrogensulfat-Lösung gewaschen. Die organische Phase wird über
 Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

C₁₂H₁₈N₂ (190.28)[M+H]⁺ = 191

15 HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.21 min

38g)



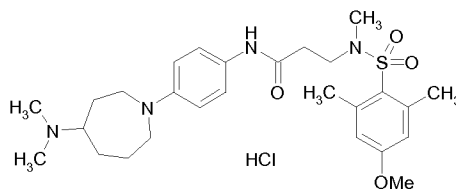
Beispiel 38 wird analog zu 1f aus 0.19 g (0.63 mMol) Produkt aus 22c, 0.12 g (0.63 mMol)
 20 Produkt aus 38f, 0.26 ml (1.89 mMol) Triethylamin und 0.20 g (0.63 mMol) TBTU in 5 ml
 THF hergestellt.

C₂₅H₃₅N₃O₄S x C₂HF₃O₂ (587.65)[M+H]⁺ = 474

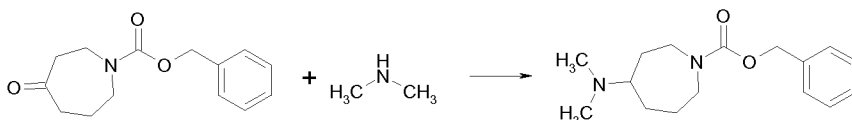
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.98 min

25

Beispiel 39



39a)

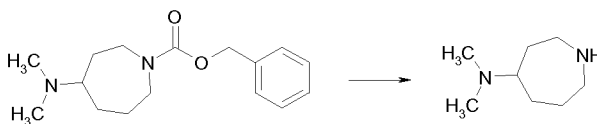


- 5 Eine Mischung aus 1.50 g (6.07 mMol) 4-Oxo-azepan-1-carbonsäurebenzylester (Tyger), 20 ml (40.00 mMol) Dimethylamin 2 M in THF (Aldrich) und 0.34 ml (6.07 mMol) Essigsäure wird 20 min bei Raumtemperatur gerührt und danach mit 3.82 g (18.00 mMol) Natriumtriaceoxyborhydrid (Aldrich) versetzt. Man lässt über Nacht bei Raumtemperatur rühren. Die Reaktionsmischung wird anschließend mit gesättigter Natriumhydrogen-
- 10 carbonat-Lösung versetzt und mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / 4-12 % (Methanol + 10% Ammoniak)) gereinigt.

15 $C_{16}H_{24}N_2O_2$ (276.37)[M+H]⁺ = 277

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.12 min

39b)

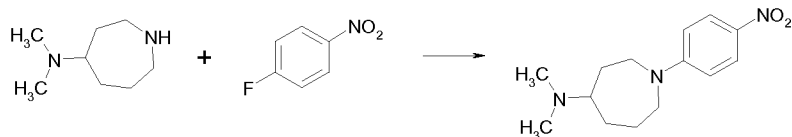


20

Eine Mischung aus 1.00 g (3.62 mMol) Produkt aus 39a, 0.10 g Palladium auf Kohle (10%) und 30 ml Methanol wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird danach abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

 $C_8H_{18}N_2$ (142.24)25 [M+H]⁺ = 143DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.12

39c)



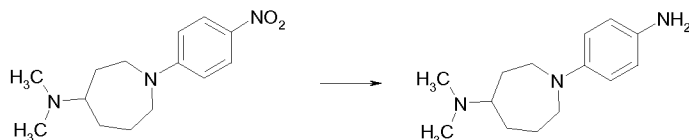
39c wird analog zu 1d aus 0.56 g (4.37 mMol) Produkt aus 39b, 0.64 g (4.50 mMol) 4-Fluor-nitrobenzol (Aldrich), 0.65 ml (4.60 mMol) Triethylamin in 5 ml DMF hergestellt.

5 $C_{14}H_{21}N_3O_2$ (263.34)

$[M+H]^+ = 264$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.60

39d)



10

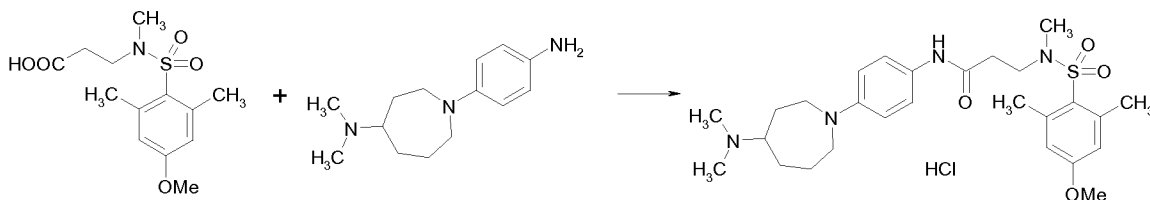
39d wird analog zu 8b aus 0.94 g (3.55 mMol) Produkt aus 39c und 0.10 g Palladium auf Kohle (10%) in 30 ml Methanol hergestellt.

$C_{14}H_{23}N_3O_2$ (233.35)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.15

15

39e)



Beispiel 39 wird analog zu 1f aus 0.30 g (1.00 mMol) Produkt aus 22c, 0.23 g (1.00 mMol) Produkt aus 39d, 0.42 ml (3.00 mMol) Triethylamin und 0.32 g (1.00 mMol) TBTU in 15 ml DMF hergestellt.

20

$C_{27}H_{40}N_4O_4S \times HCl$ (553.16)

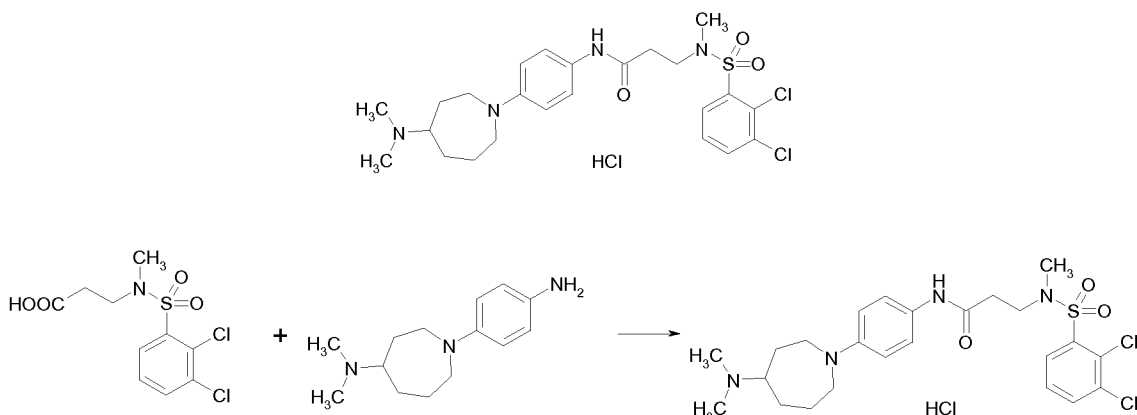
$[M+H]^+ = 517$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.42

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.50 min

25

Beispiel 40



Beispiel 40 wird analog zu 1f aus 0.16 g (0.50 mMol) Produkt aus 1c, 0.12 g (0.50 mMol)

- 5 Produkt aus 39d, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

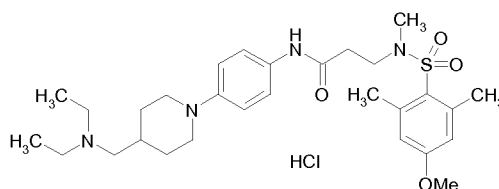
$C_{24}H_{32}Cl_2N_4O_3S \times HCl$ (563,97)

$[M+H]^+ = 527/529/531$

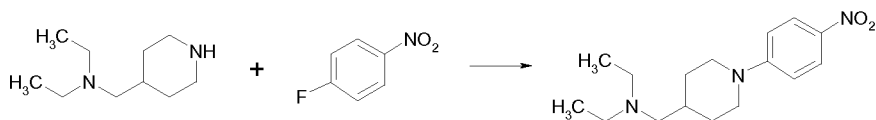
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 6:1:0.2, Rf-Wert = 0.48

- 10 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.53 min

Beispiel 41



- 15 41a)



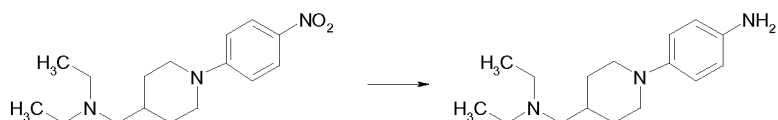
41a wird analog zu 1d aus 1.00 g (5.87 mMol) Diethyl-piperidin-4-ylmethyl-amin (Chem. Pharm. Bull. 42, 1994, 74-84), 0.83 g (5.87 mMol) 4-Fluor-nitrobenzol (Aldrich), 1.14 ml (8.20 mMol) Triethylamin in 12 ml DMF hergestellt.

- 20 $C_{16}H_{25}N_3O_2$ (291.39)

$[M+H]^+ = 292$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.5

41b)



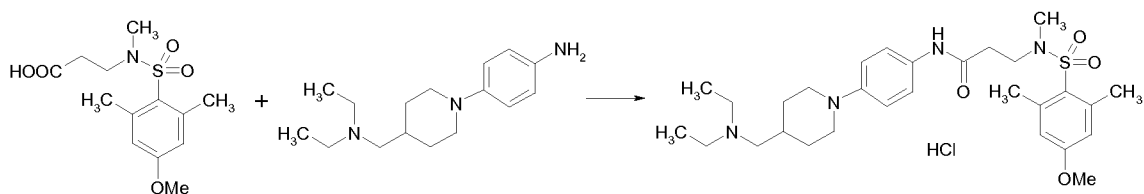
Eine Mischung aus 0.40 g (1.37 mMol) Produkt aus 41a, 0.10 g Palladium auf Kohle (10%) und 30 ml Methanol wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der

5 Katalysator wird danach abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{16}H_{27}N_3$ (261.41)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.1

41c)



10

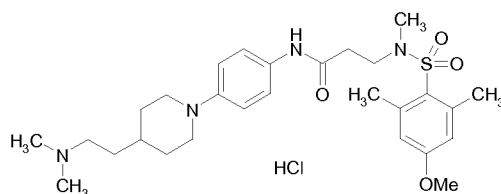
Beispiel 41 wird analog zu 1f aus 0.40 g (1.34 mMol) Produkt aus 22c, 0.35 g (1.34 mMol) Produkt aus 41b, 0.47 ml (3.35 mMol) Triethylamin und 0.43g (1.34 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{29}H_{44}N_4O_4S \times HCl$ (581.21)

15 $[M+H]^+ = 545$

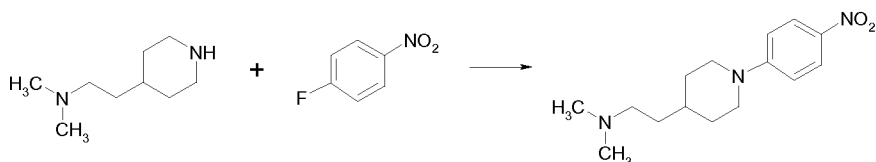
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.42 min

Beispiel 42



20

42a)



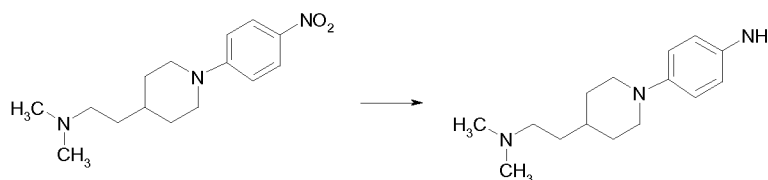
42a wird analog zu 1d aus 1.88 g (12.00 mMol) Dimethyl-(2-piperidin-4-yl-ethyl)-amin (J. Med. Chem. 36, 1993, 162-165), 1.69 g (12.00 mMol) 4-Fluor-nitrobenzol (Aldrich), 2.37 ml (17.00 mMol) Triethylamin in 15 ml DMF hergestellt.

$C_{15}H_{23}N_3O_2$ (277.36)

5 $[M+H]^+ = 278$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.2

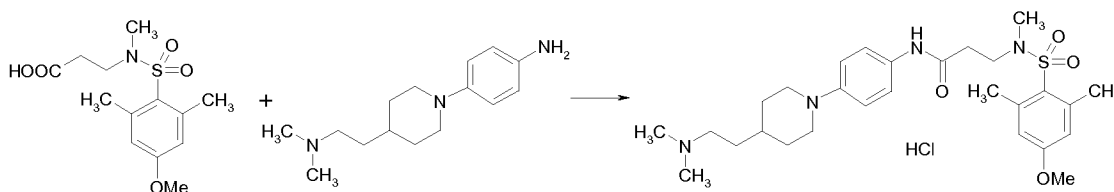
42b)



10 Eine Mischung aus 0.30 g (1.08 mMol) Produkt aus 42a, 0.10 g Palladium auf Kohle (10%) und 30 ml Methanol wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird danach abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{15}H_{25}N_3$ (247.38)

15 42c)



Beispiel 42 wird analog zu 1f aus 0.33 g (1.08 mMol) Produkt aus 22c, 0.27 g (1.08 mMol) Produkt aus 42b, 0.38 ml (2.70 mMol) Triethylamin und 0.35g (1.08 mMol) TBTU in 7 ml

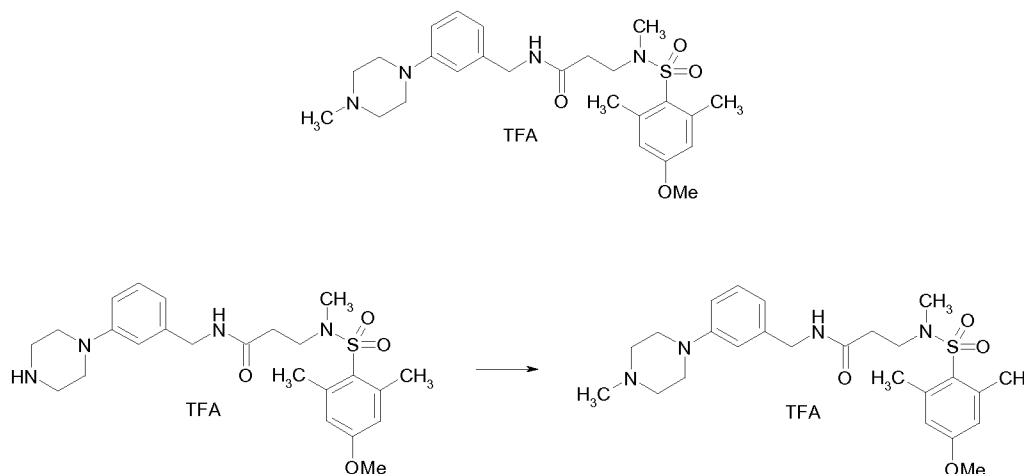
20 THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{28}H_{42}N_4O_4S$ (530.72)

$[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.41 min

25 Beispiel 43



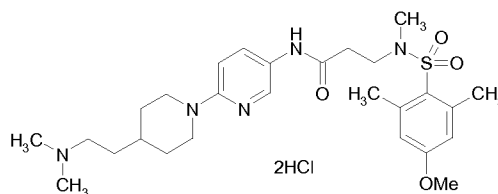
- 5 Eine Mischung aus 0.15 g (0.25 mMol) Produkt aus 36d, 0.025 ml (0.40 mMol) Methyl-iodid (Aldrich), 0.10 ml (0.75 mMol) Kaliumcarbonat und 5 ml Acetonitril wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach mit 10%iger TFA versetzt, das Produkt durch präparative HPLC abgetrennt.

$C_{25}H_{36}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (602.67)

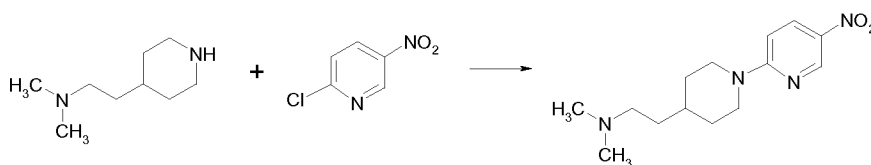
$[M+H]^+ = 489$

- 10 HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.99 min

Beispiel 44



- 15 44a)



- 20 Eine Mischung aus 0.72 g (4.61 mMol) Dimethyl-(2-piperidin-4-yl-ethyl)-amin (J. Med. Chem. 36, 1993, 162-165), 0.73 g (4.61 mMol) 2-Chlor-5-nitropyridin (Fluka), 1.30 g (9.41 mMol) Kaliumcarbonat und 100 ml THF wird über das Wochenende bei Raumtemperatur gerührt. Der Niederschlag wird abfiltriert, das Filtrat wird im Vakuum bis zur Trockene

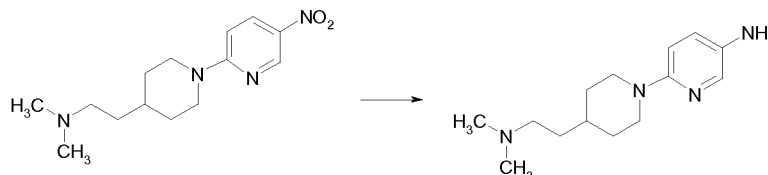
eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 19:1 bis 4:1) gereinigt.

$C_{14}H_{22}N_4O_2$ (278.35)

$[M+H]^+ = 279$

5

44b)



Eine Mischung aus 0.26 g (0.93 mMol) Produkt aus 44a, 0.05 g Palladium auf Kohle (10%) und 30 ml Methanol wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der

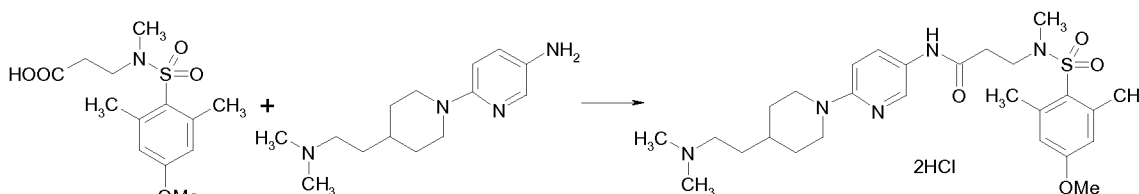
10 Katalysator wird danach abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{14}H_{24}N_4$ (248.37)

$[M+H]^+ = 249$

44c)

15



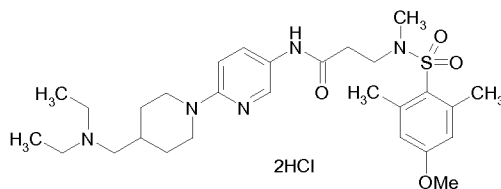
Beispiel 44 wird analog zu 1f aus 0.12 g (0.40 mMol) Produkt aus 22c, 0.10 g (0.40 mMol) Produkt aus 44b, 0.069 ml (0.50 mMol) Triethylamin und 0.14g (0.44 mMol) TBTU in 40 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

20 $C_{27}H_{41}N_5O_4S \times 2HCl$ (604.63)

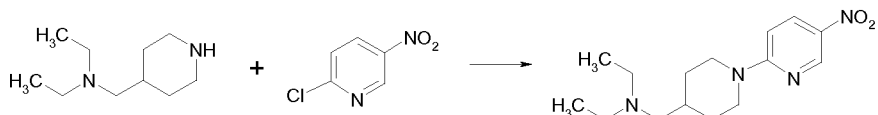
$[M+H]^+ = 532$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 45



45a)



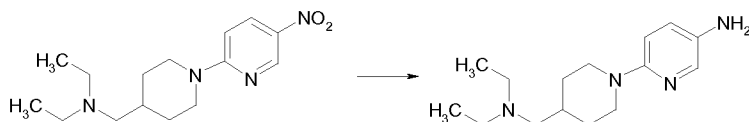
- 5 45a wird analog zu 44a aus 1.00 g (5.87 mMol) Diethyl-piperidin-4-ylmethyl-amin (Chem. Pharm. Bull. 42, 1994, 74-84), 0.93 g (5.87 mMol) 2-Chlor-5-nitropyridin (Fluka) und 1.70 g (12.30 mMol) Kaliumcarbonat in 100 ml THF hergestellt.

 $C_{15}H_{24}N_4O_2$ (292.38)

 $[M+H]^+ = 293$

10

45b)



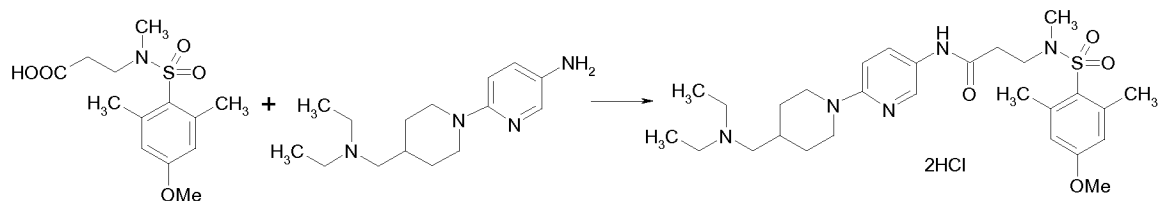
Eine Mischung aus 0.20 g (0.68 mMol) Produkt aus 45a, 0.03 g Palladium auf Kohle (10%) und 30 ml Methanol wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der

- 15 Katalysator wird danach abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

 $C_{15}H_{26}N_4$ (262.39)

 $[M+H]^+ = 263$

45c)



20

Beispiel 45 wird analog zu 1f aus 0.16 g (0.53 mMol) Produkt aus 22c, 0.14 g (0.53 mMol) Produkt aus 45b, 0.096 ml (0.69 mMol) Triethylamin und 0.19 g (0.58 mMol) TBTU in 40 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

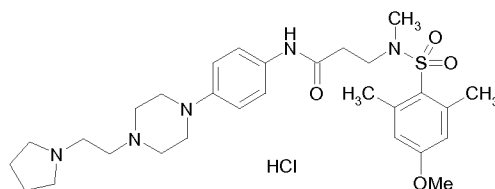
 $C_{28}H_{43}N_5O_4S \times 2HCl$ (618.66)

[M+H]⁺ = 546

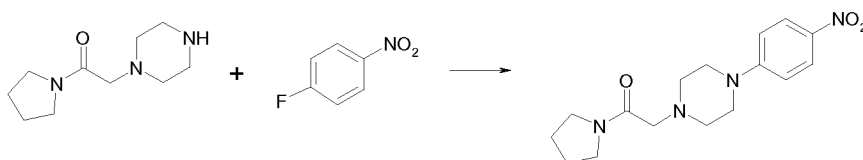
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 46

5



46a)



46a wird analog zu 1d aus 3.00 g (15.21 mMol) 2-Piperazin-1-yl-1-pyrrolidin-1-yl-ethanon (Chess), 2.15 g (15.21 mMol) 1-Fluor-4-nitrobenzol (Aldrich) und 3.07 ml (22.00 mMol) Triethylamin in 25 ml DMF hergestellt.

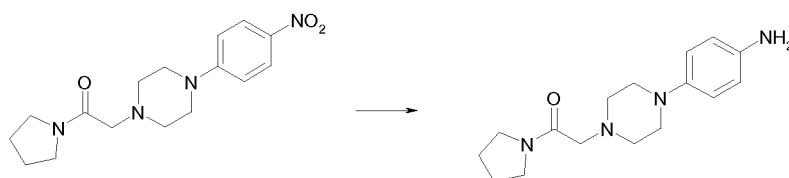
C₁₆H₂₂N₄O₃ (318.37)

[M+H]⁺ = 319

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, R_f-Wert = 0.4

15

46b)

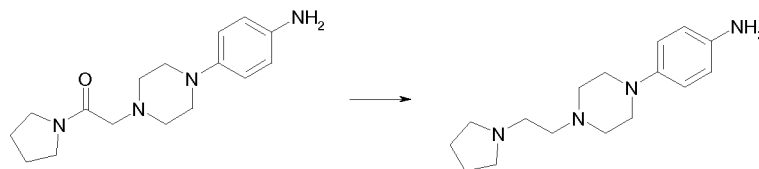


Eine Mischung aus 3.00 g (9.42 mMol) Produkt aus 46a, 0.30 g Palladium auf Kohle (10%) und 200 ml Methanol wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird danach abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

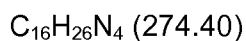
C₁₆H₂₄N₄O (288.39)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, R_f-Wert = 0.42

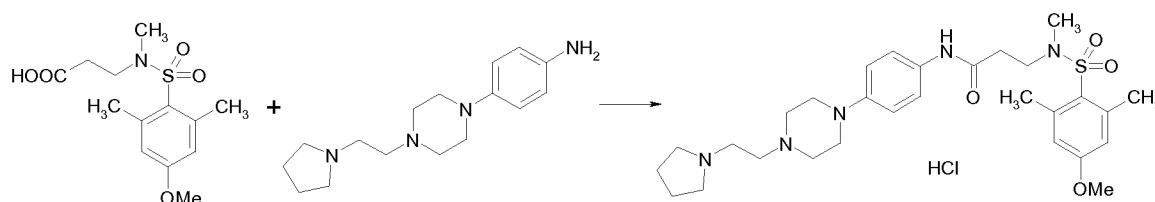
46c)



- 30.00 ml (30.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) wird in 50 ml THF vorgelegt und bei Raumtemperatur mit einer Mischung aus 2.70 g (9.36 mMol) Produkt aus 46b und 20 ml THF versetzt. Die Reaktionsmischung wird danach drei Stunden bei
- 5 Raumtemperatur gerührt und anschließend unter Eisbadkühlung mit 20%iger Natronlauge versetzt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.



- 10 46d)



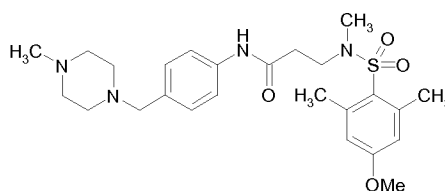
Beispiel 46 wird analog zu 1f aus 0.30 g (1.00 mMol) Produkt aus 22c, 0.27 g (1.00 mMol) Produkt aus 46c, 0.35 ml (2.50 mMol) Triethylamin und 0.32 g (1.00 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

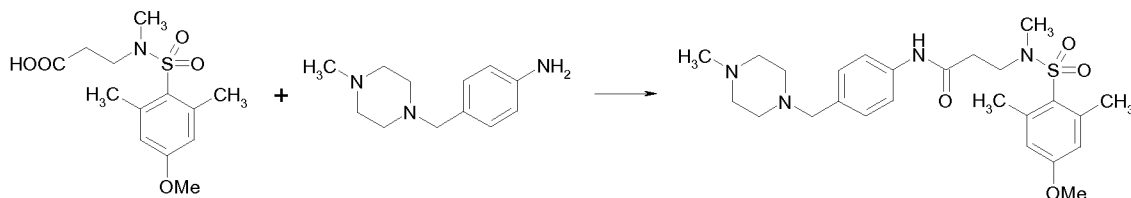
- 15 $\text{C}_{29}\text{H}_{43}\text{N}_5\text{O}_4\text{S} \times \text{HCl}$ (594.21)

$[\text{M}+\text{H}]^+ = 558$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.43 min

Beispiel 47





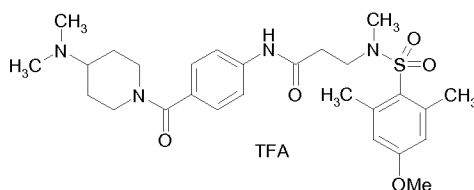
Beispiel 47 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.66 mMol) Produkt aus 22c, 0.14 g (0.66 mMol) 4-(4-Methyl-piperazin-1-ylmethyl)-phenylamin (Med. Chem. Res. 9, 1999, 149-161), 0.28 ml (1.99 mMol) Triethylamin und 0.21 g (0.66 mMol) TBTU in 5 ml THF hergestellt.

5 $C_{25}H_{36}N_4O_4S$ (488.64)

$[M+H]^+ = 489$

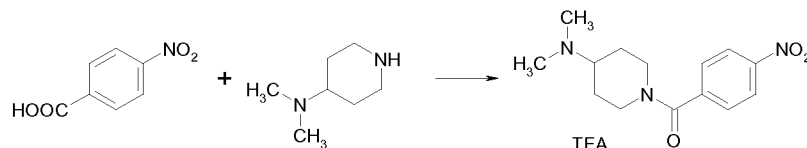
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.42 min

Beispiel 48



10

48a)



48a wird analog zu 1f aus 0.24 g (1.45 mMol) 4-Nitrobenzoesäure (Aldrich), 0.19 g (1.45 mMol) 4-Dimethylamino-piperidin (Alfa Aesar), 0.21 ml (1.52 mMol) Triethylamin und 0.49 g (1.52 mMol) TBTU in 8 ml DMF hergestellt.

15

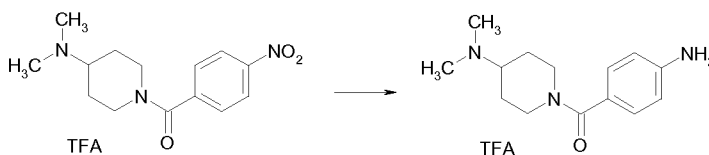
$C_{14}H_{19}N_3O_3 \times C_2HF_3O_2$ (391.34)

$[M+H]^+ = 278$

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 2.29 min

20

48b)

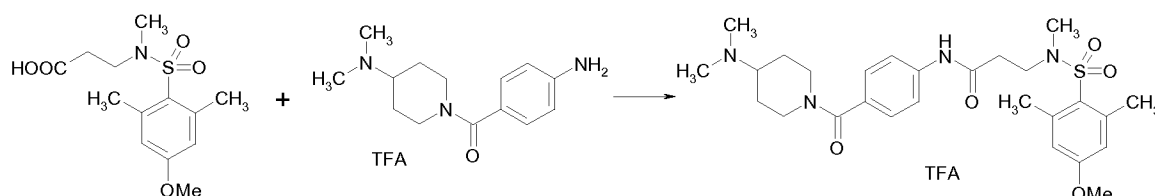


Eine Mischung aus 0.36 g (0.92 mMol) Produkt aus 48a, 0.092 g Palladium auf Kohle (10%) und 5 ml Methanol wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird danach abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.
 $C_{14}H_{21}N_3O \times C_2HF_3O_2$ (361.36)

5 $[M+H]^+ = 248$

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 0.66 min

48c)



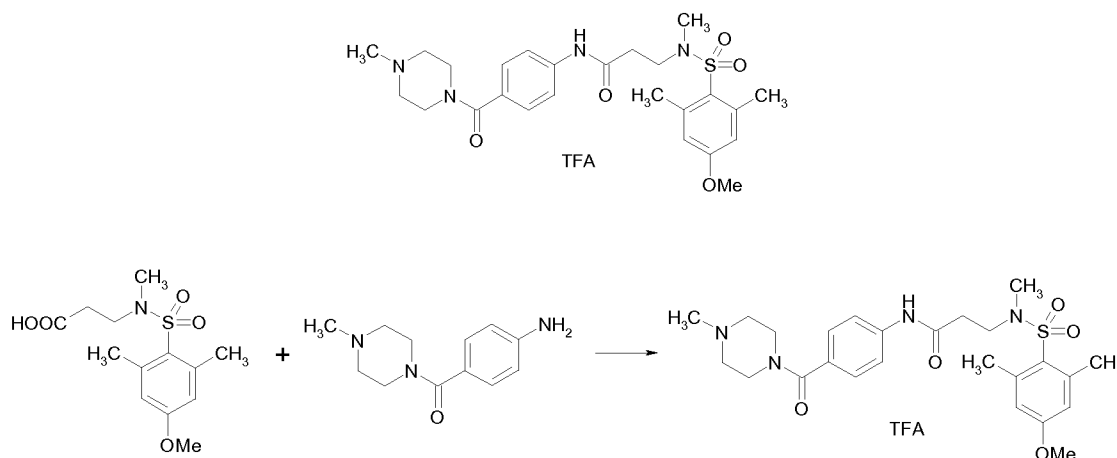
10 Beispiel 48 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.50 mMol) Produkt aus 22c, 0.18 g (0.50 mMol) Produkt aus 48b, 0.21 ml (1.49 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 3 ml THF hergestellt.

$C_{27}H_{38}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (644.70)

$[M+H]^+ = 531$

15 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.48 min

Beispiel 49



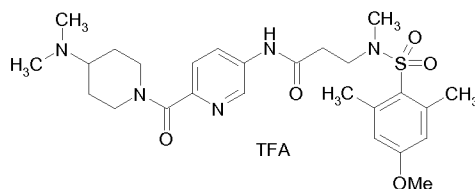
20

Beispiel 49 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.50 mMol) Produkt aus 22c, 0.11 g (0.50 mMol) (4-Aminophenyl)-(4-methylpiperazin-1-yl)-methanon (J. Org. Chem. 24, 1959, 459-463), 0.21 ml (1.49 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 3 ml THF hergestellt.
 $C_{25}H_{34}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (616.65)

[M+H]⁺ = 503

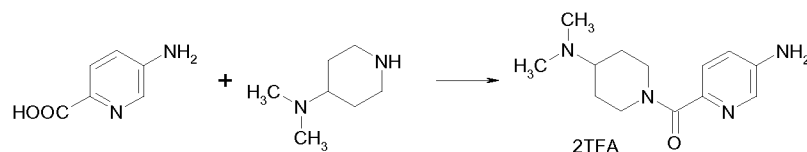
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.47 min

Beispiel 50



5

50a)



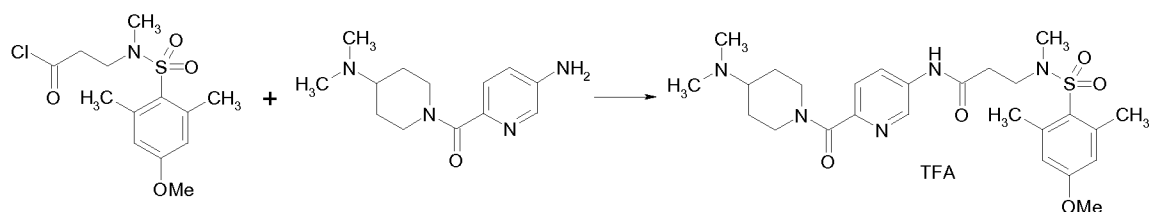
50a wird analog zu 1f aus 0.60 g (4.34 mMol) 5-Amino-pyridin-2-carbonsäure (Pharm. Acta Helv. 44, 1969, 637-643), 0.56 g (4.34 mMol) 4-Dimethylamino-piperidin (Alfa Aesar), 0.64 ml (4.56 mMol) Triethylamin und 1.46 g (4.56 mMol) TBTU in 24 ml DMF hergestellt.

$C_{13}H_{20}N_4O \times 2C_2HF_3O_2$ (476.37)

HPLC (Methode 2): Retentionszeit = 0.65 min

15

50b)



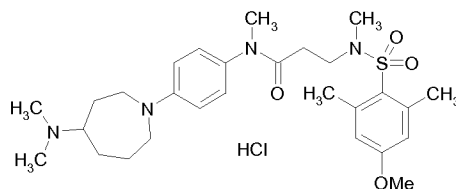
Eine Mischung aus 0.64 g (1.99 mMol) Produkt aus 27c, 1.90 g (2.39 mMol) Produkt aus 50a, 0.08 g (0.33 mMol) DMAP und 16 ml Chlorbenzol wird 39 Stunden auf 15°C erhitzt. Die Reaktionsmischung wird danach im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das Produkt wird durch präparative HPLC erhalten.

$C_{26}H_{37}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (645.69)

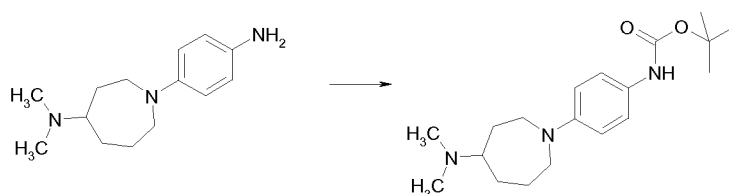
[M+H]⁺ = 532

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.44 min

25

Beispiel 51

5 51a)



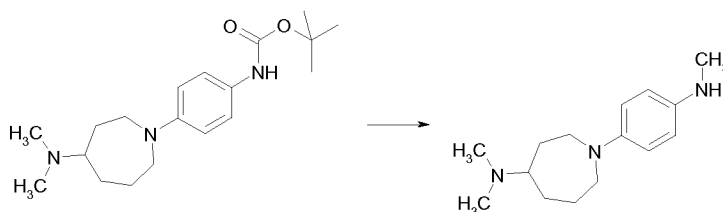
Eine Mischung aus 0.26 g (1.11 mMol) Produkt aus 39d, 0.27 g (1.22 mMol) Boc-Anhydrid, 0.17 ml (1.22 mMol) Triethylamin und 15 ml Dichlormethan wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird die Reaktionsmischung mit Dichlormethan
 10 verdünnt, mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

 $C_{19}H_{31}N_3O_2$ (333.47)

 $[M+H]^+ = 334$

15 HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.40 min

51b)

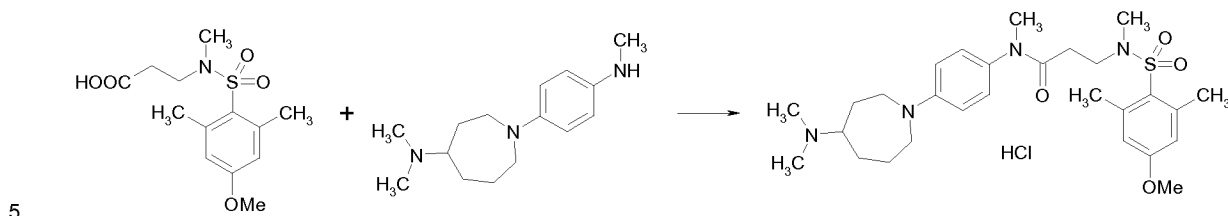


0.13 g (3.40 mMol) Lithiumaluminiumhydrid werden in 5 ml THF vorgelegt, auf 60°C
 20 erhitzt und mit 0.38 g (1.14 mMol) Produkt aus 51a in 5 ml THF versetzt. Die Reaktionsmischung wird danach vier Stunden unter Rückfluß erhitzt und über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wird die Reaktionsmischung mit Wasser und 1 M Natronlauge gequenchet. Der entstandene Niederschlag wird über Celite abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

$C_{15}H_{25}N_3$ (247.38)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 4:1:0.2, Rf-Wert = 0.68

51c)



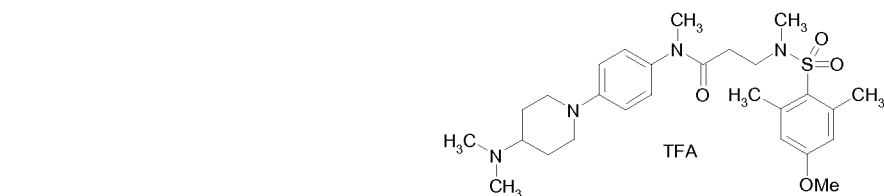
Beispiel 51 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.50 mMol) Produkt aus 22c, 0.12 g (0.50 mMol) Produkt aus 51b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.18 g (0.55 mMol) TBTU in 8 ml DMF hergestellt.

$C_{28}H_{42}N_4O_4S \times HCl$ (567.18)

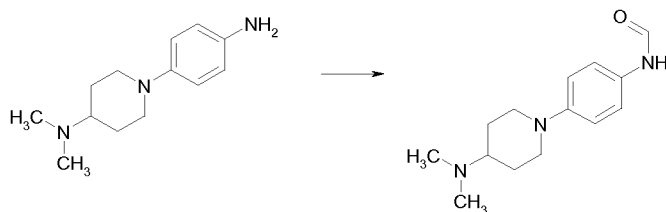
10 $[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.5 min

Beispiel 52



52a)



0.70 ml (7.36 mMol) Essigsäureanhydrid werden unter Stickstoff-Atmosphäre vorgelegt und unter Eisbadkühlung langsam mit 0.42 ml (9.06 mMol) Ameisensäure versetzt. Die Reaktionsmischung wird zwei Stunden auf 50-60°C erhitzt und anschließend unter Eisbadkühlung mit 0.50 g (2.28 mMol) Produkt aus 8b in 7 ml Dichlormethan versetzt. Nach 20-minütigem Rühren bei Raumtemperatur wird die Reaktionsmischung im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromato-

20

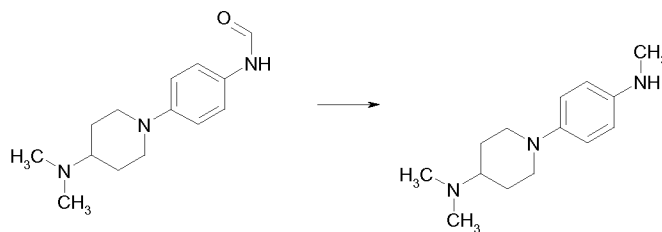
graphie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1) gereinigt.

$C_{14}H_{21}N_3O$ (247.34)

$[M+H]^+ = 248$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 0.50 min

52b)

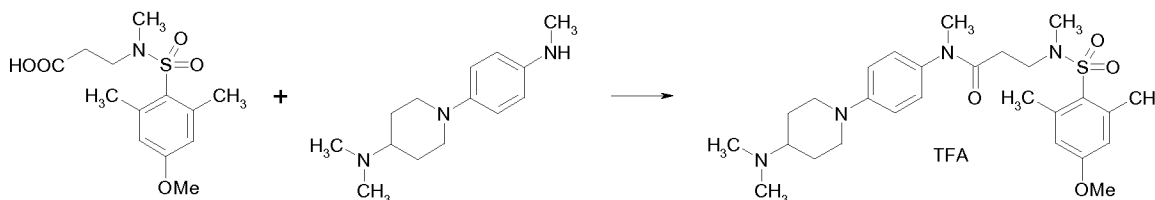


52b wird analog zu 51b aus 0.17 g (4.51 mMol) Lithiumaluminiumhydrid und 0.58 g (2.34 mMol) Produkt aus 52a in 10 ml THF hergestellt.

$C_{14}H_{23}N_3$ (233.35)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.5

52c)



15

Beispiel 52 wird analog zu 1f aus 0.21 g (0.68 mMol) Produkt aus 22c, 0.24 g (0.68 mMol) Produkt aus 52b, 0.28 ml (2.04 mMol) Triethylamin und 0.22 g (0.68 mMol) TBTU in 4 ml THF hergestellt.

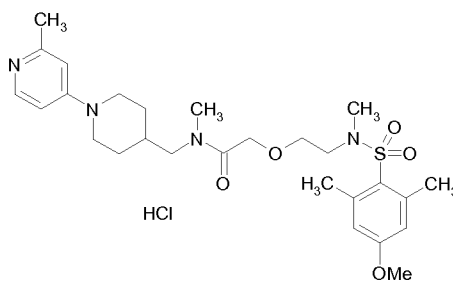
$C_{27}H_{40}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (630.72)

20

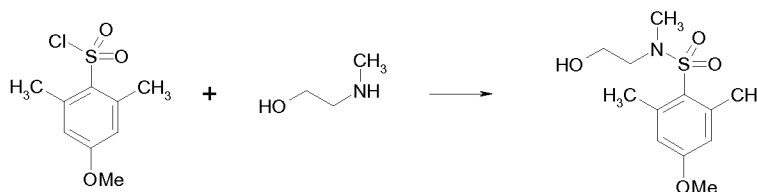
$[M+H]^+ = 517$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.50 min

Beispiel 53



53a)



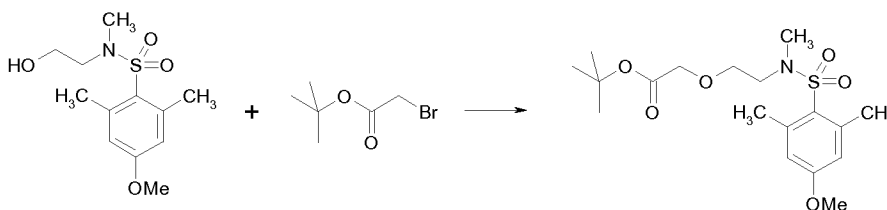
- 5 53a wird analog zu 3a aus 4.50 g (19.17 mMol) Produkt aus 13a, 1.69 g (21.10 mMol) N-Methylaminoethanol (BASF), 6.68 ml (47.90 mMol) Triethylamin in 150 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{12}H_{19}NO_4S$ (273.35)

$[M+H]^+ = 274$

- 10 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 19:1, Rf-Wert = 0.43

53b)

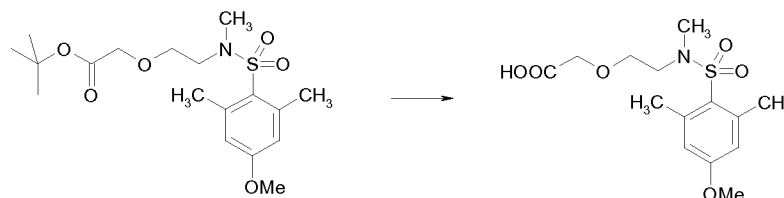


- 15 Eine Mischung aus 5.15 g (18.84 mMol) Produkt aus 53a, 1.75 g (6.60 mMol) Tetrabutylammoniumchlorid (Fluka) und 80 ml Toluol wird bei 0°C erst mit 100 ml 35%iger Natronlauge, dann mit 4.18 ml (28.26 mMol) Bromessigsäure-tert-butylester in 20 ml Toluol versetzt. Die Reaktionsmischung wird anschließend 1.5 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, dann mit Diethylether verdünnt. Nach der Phasentrennung wird die organische Phase viermal mit Wasser neutral gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im
- 20 Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Petrolether / Ethylacetat 4:1) gereinigt.
- $C_{18}H_{29}NO_6S$ (387.49)

[M+H]⁺ = 388

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 7:3, Rf-Wert = 0.59

53c)



5

Eine Mischung aus 6.80 g (17.55 mMol) Produkt aus 53b, 8 ml TFA und 100 ml Dichlormethan wird 2.5 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Man versetzt den Rückstand mit 1 M Natronlauge und extrahiert zweimal mit Ethylacetat (organische Extrakte verwerfen). Die wässrige Phase wird mit 2 M HCl angesäuert, dann nochmals mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

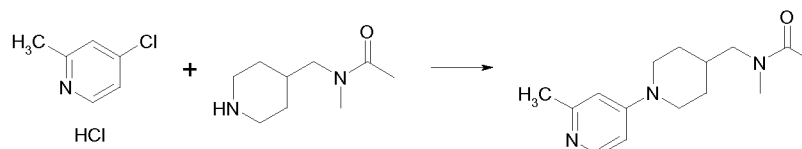
10

C₁₄H₂₁NO₆S (331.29)

[M+H]⁺ = 332

15 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.4 min

53d)



20

53d wird analog zu 28c aus 1.00 g (6.10 mMol) 4-Chlor-2-methylpyridin Hydrochlorid (Alfa Aesar) und 2.08 g (12.20 mMol) N-Methyl-N-piperidin-4-ylmethyl-acetamid (DE 1100635, Rhône-Poulenc, 1961) hergestellt.

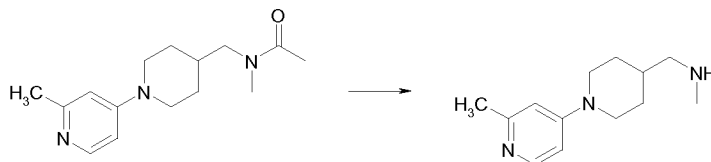
C₁₅H₂₃N₃O (261.36)

[M+H]⁺ = 262

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 1.9 min

25

53e)



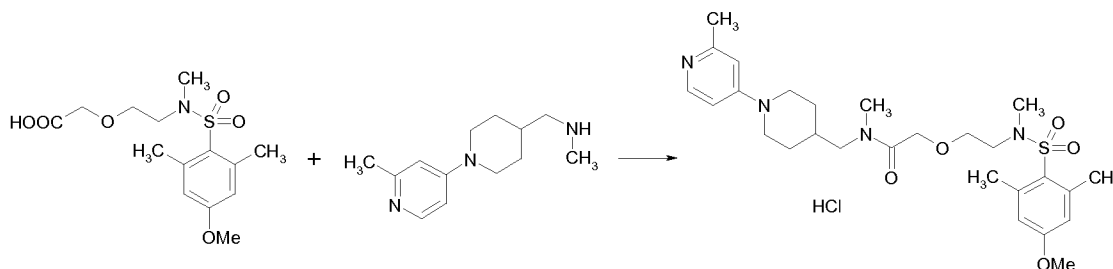
Eine Mischung aus 1.37 g (5.24 mMol) Produkt aus 53d und 15 ml halbkonzentrierte HCl wird vier Tage unter Rückfluss erhitzt. Die Reaktionsmischung wird mit 20%iger Natronlauge alkalisch gestellt und mit Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

$C_{13}H_{21}N_3$ (219.33)

$[M+H]^+ = 220$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.48

53f)



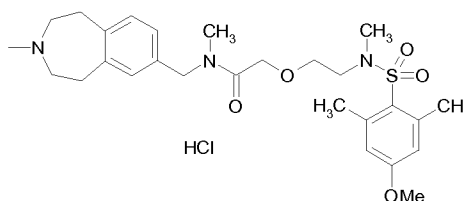
Beispiel 53 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.066 g (0.30 mMol) Produkt aus 53e, 0.10 ml (0.75 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 8 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{27}H_{40}N_4O_5S \times HCl$ (569.16)

$[M+H]^+ = 533$

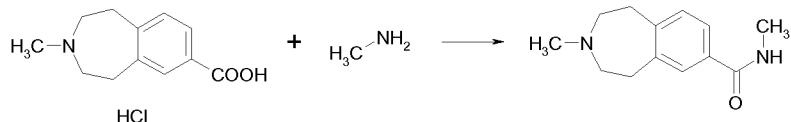
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

Beispiel 54



20

54a)



54a wird analog zu 1f aus 2.00 g (8.27 mMol) Produkt aus 38d, 8.28 ml (16.55 mMol) Methylamin 2 M in THF (Aldrich), 3.46 ml (24.82 mMol) Triethylamin und 3.19 g (9.93 mMol) TBTU in 30 ml THF hergestellt.

5 $C_{13}H_{18}N_2O$ (218.29)

$[M+H]^+ = 219$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 8:2, Rf-Wert = 0.14

54b)



10

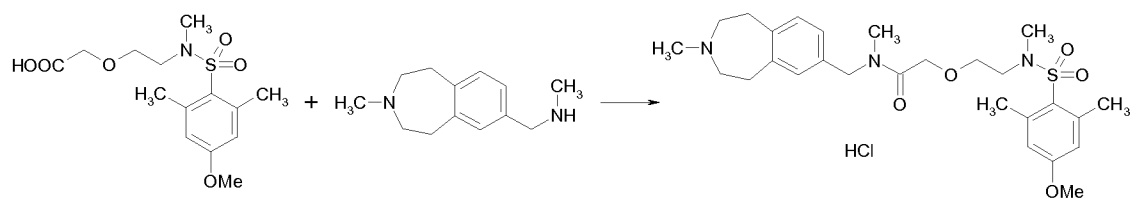
54b wird analog zu 38f aus 1.00 g (4.58 mMol) Produkt aus 54a und 9.00 ml (9.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 30 ml THF hergestellt.

$C_{13}H_{20}N_2$ (204.31)

$[M+H]^+ = 205$

15 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 8:2, Rf-Wert = 0.07

54c)



20

Beispiel 54 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.088 g (0.30 mMol) Produkt aus 54b, 0.10 ml (0.75 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

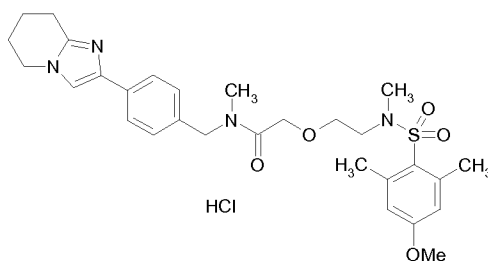
$C_{27}H_{39}N_3O_5S \times HCl$ (554.14)

$[M+H]^+ = 518$

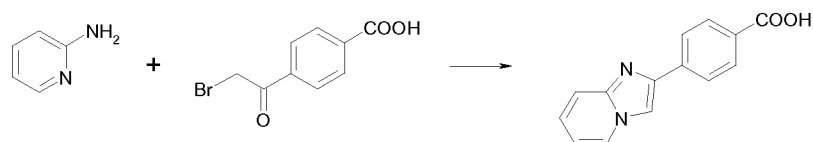
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

25

Beispiel 55



55a)

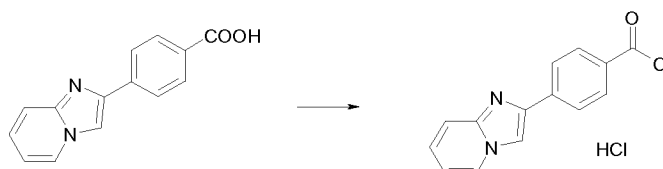


- 5 Eine Mischung aus 3.20 g (34.00 mMol) 2-Aminopyridin (Aldrich), 2.75 g (11.31 mMol) 4-Bromacetylbenzoesäure (Fluorochem) und 100 ml Ethanol wird sechs Stunden unter Rückfluß erhitzt und über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert und getrocknet.

$C_{14}H_{10}N_2O_2$ (238.24)

- 10 $[M+H]^+ = 239$

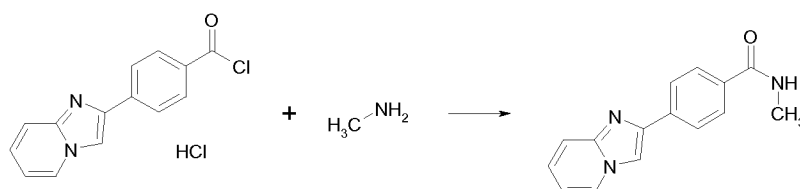
55b)



- 15 55b wird analog zu 27c aus 1.7 g (7.14 mMol) Produkt aus 55a und 30 ml Thionylchlorid hergestellt.

$C_{14}H_9ClN_2O \times HCl$ (293.15)

55c)

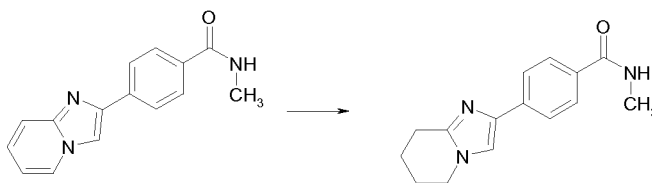


- 20 2.10 g (7.14 mMol) Produkt aus 55b in 100 ml Dichlormethan werden unter Eisbadkühlung mit 25 ml (50.00 mMol) Methylamin 2 M in THF (Aldrich) versetzt. Die Reaktions-

mischung wird danach zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt und anschließend im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Der Rückstand wird mit Wasser verrieben, abfiltriert und getrocknet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 97:3) gereinigt.

- 5 $C_{15}H_{13}N_3O$ (251.28)
[M+H]⁺ = 252

55d)

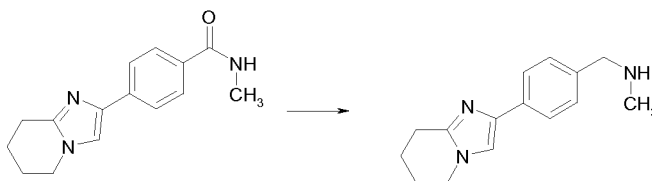


- 10 Eine Mischung aus 0.70 g (2.79 mMol) Produkt aus 55c, 0.15 g Palladium auf Kohle (20%), 100 ml Methanol und 30 ml Dichlormethan wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{15}H_{17}N_3O$ (255.32)

- 15 [M+H]⁺ = 256

55e)

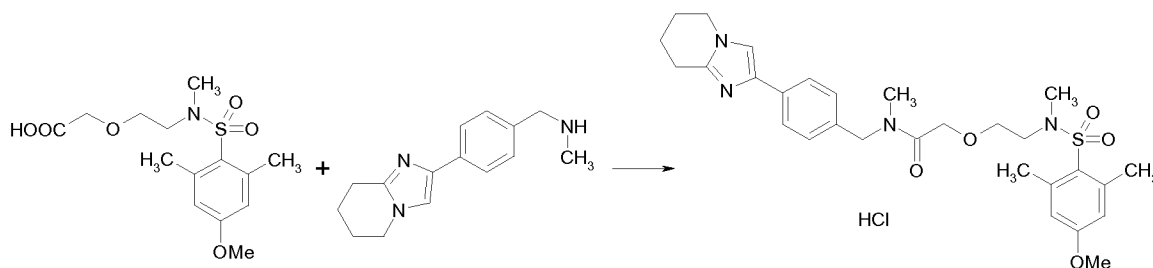


- 20 55e wird analog zu 38f aus 0.80 g (3.13 mMol) Produkt aus 55d und 20.00 ml (20.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 50 ml Pyridin hergestellt.

$C_{15}H_{19}N_3$ (241.33)

[M+H]⁺ = 242

55f)



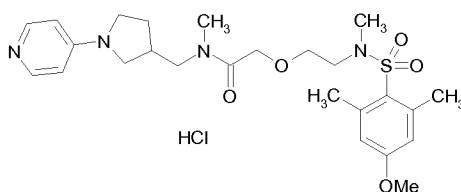
Beispiel 55 wird analog zu 1f aus 0.14 g (0.42 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.41 mMol) Produkt aus 55e, 0.14 ml (0.99 mMol) Triethylamin und 0.15 g (0.46 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

5 $C_{29}H_{38}N_4O_5S \times HCl$ (591.16)

$[M+H]^+ = 555$

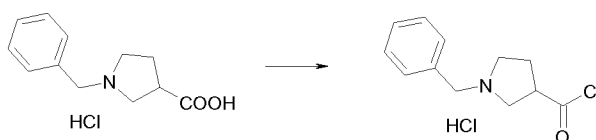
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.26

Beispiel 56



10

56a)

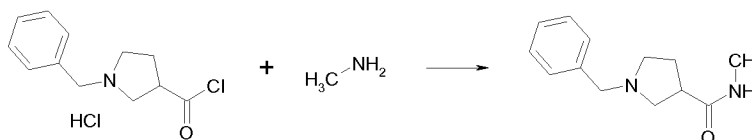


56a wird analog zu 27c aus 1.35 g (5.59 mMol) 1-Benzyl-pyrrolidine-3-carbonsäure (J. Org. Chem. 33, 1968, 3637-3639) und 10 ml Thionylchlorid hergestellt.

15

$C_{12}H_{14}ClNO \times HCl$ (260.16)

56b)



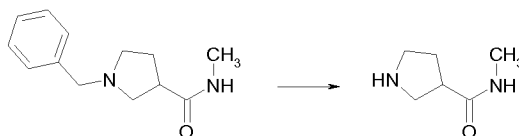
20

56b wird analog zu 55c aus 1.45 g (5.57 mMol) Produkt aus 56a, 10 ml (50.00 mMol) Methylamin 2 M in THF (Aldrich) in 50 ml THF hergestellt.

$C_{13}H_{18}N_2O$ (218.29)

$[M+H]^+ = 219$

56c)



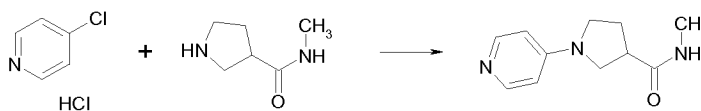
5

Eine Mischung aus 1.10 g (5.04 mMol) Produkt aus 56b, 0.20 g Palladiumhydroxid und 40 ml Methanol wird bei 50°C im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_6H_{12}N_2O$ (128.17)

10 $[M+H]^+ = 129$

56d)

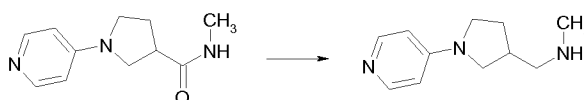


56d wird analog zu 28c aus 0.76 g (5.08 mMol) 4-Chlorpyridin Hydrochlorid (Aldrich), 0.65 g (5.07 mMol) Produkt aus 56c und 1.52 ml (10.88 mMol) Triethylamin in 10 ml Ethanol hergestellt.

15 $C_{11}H_{15}N_3O$ (205.26)

$[M+H]^+ = 206$

20 56e)

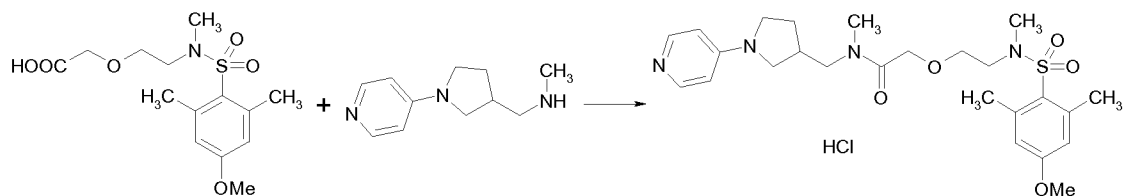


56e wird analog zu 38f aus 0.45 g (2.19 mMol) Produkt aus 56d und 7.00 ml (7.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 30 ml THF hergestellt.

$C_{11}H_{17}N_3$ (191.27)

25 $[M+H]^+ = 192$

56f)



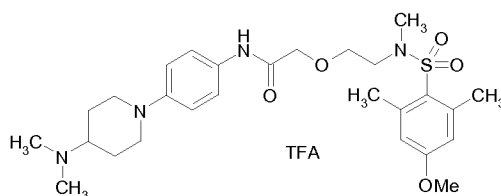
Beispiel 56 wird analog zu 1f aus 0.14 g (0.42 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.42 mMol) Produkt aus 56e, 0.18 ml (1.29 mMol) Triethylamin und 0.18 g (0.56 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

5 $C_{25}H_{36}N_4O_5S \times HCl$ (541.10)

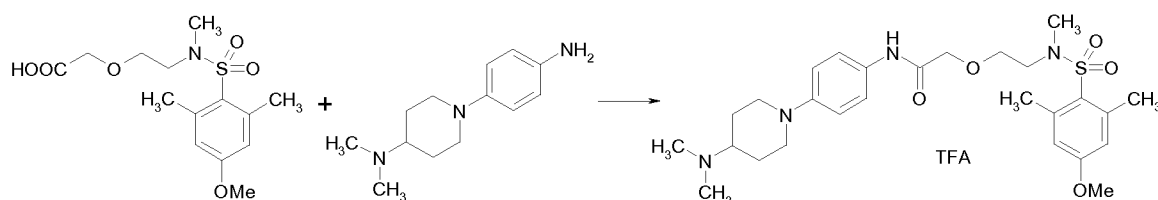
$[M+H]^+ = 505$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.51 min

Beispiel 57



10



Beispiel 57 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.066 g (0.30 mMol) Produkt aus 8b, 0.13 ml (0.91 mMol) Triethylamin und 0.097 g (0.30 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

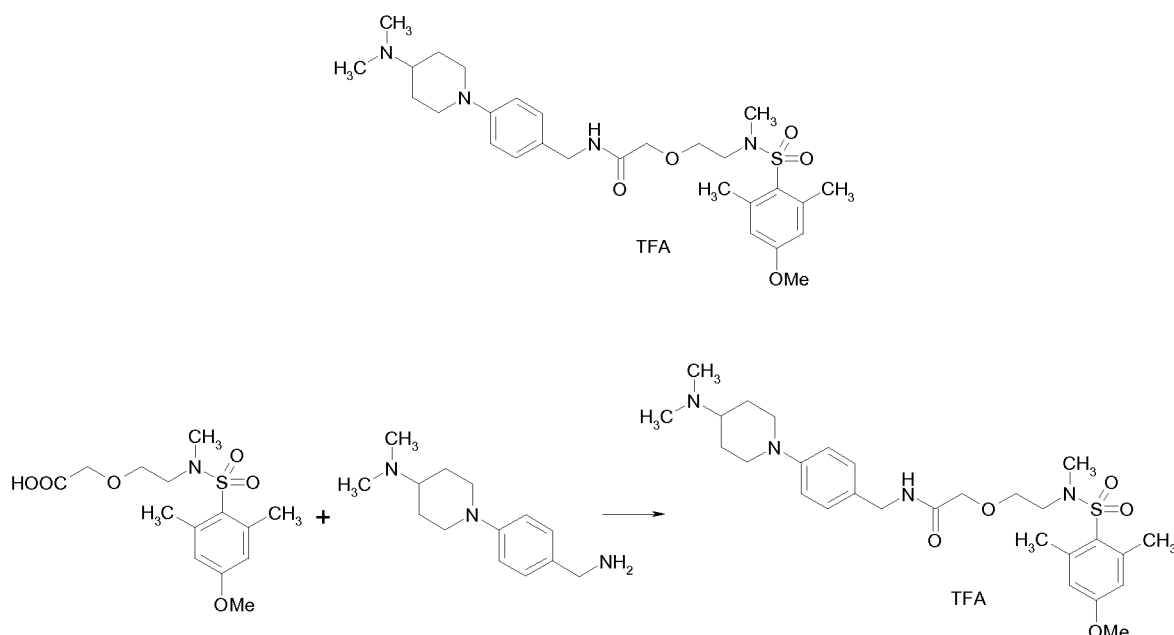
15

$C_{27}H_{40}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (646.72)

$[M+H]^+ = 533$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.51 min

20 Beispiel 58



- Beispiel 58 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.07 g (0.30 mMol) Produkt aus 33a, 0.13 ml (0.91 mMol) Triethylamin und 0.097 g (0.30 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

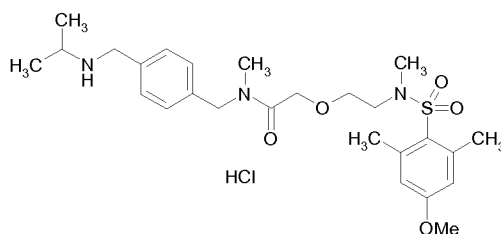
$C_{28}H_{42}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (660.75)

$[M+H]^+ = 547$

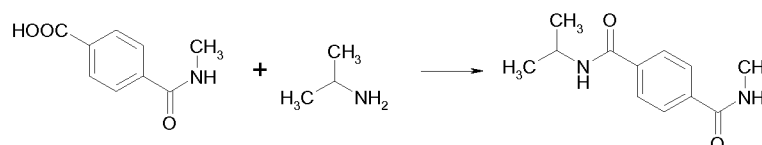
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.48 min

10

Beispiel 59



59a)



15

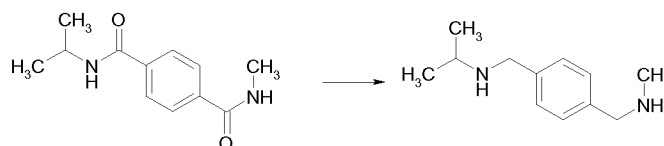
59a wird analog zu 1f aus 2.00 g (11.16 mMol) Terephthalsäuremonomethylamid (EMKA), 1.90 ml (22.32 mMol) Isopropylamin (Aldrich), 3.11 ml (22.32 mMol) Triethylamin und 4.30 g (13.40 mMol) TBTU in 60 ml THF hergestellt.

$C_{12}H_{16}N_2O_2$ (220.27)

$[M+H]^+ = 221$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.3 min

5 59b)



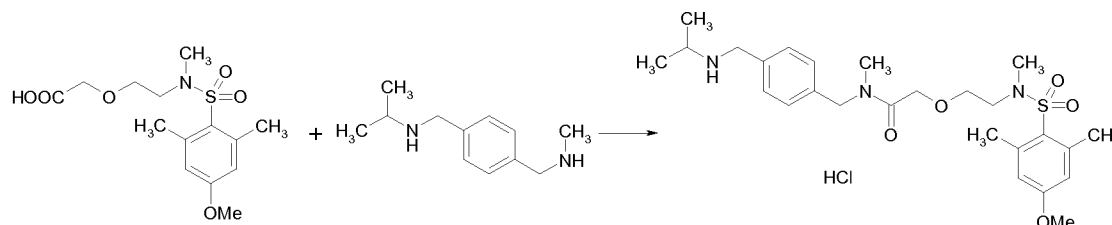
59b wird analog zu 38f aus 1.34 g (6.08 mMol) Produkt aus 59a und 25.00 ml (25.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 150 ml THF hergestellt.

$C_{12}H_{20}N_2$ (192.30)

10 $[M+H]^+ = 193$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.17

59c)



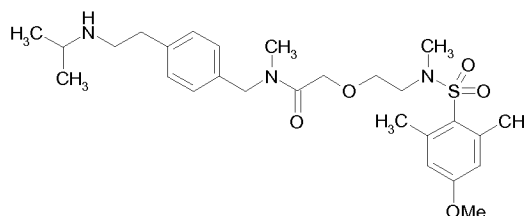
15 Beispiel 59 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.058 g (0.30 mMol) Produkt aus 59b, 0.10 ml (0.75 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 8 ml THF hergestellt.

$C_{26}H_{39}N_3O_5S \times HCl$ (542.13)

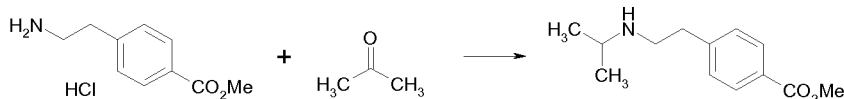
$[M+H]^+ = 506$

20 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

Beispiel 60



60a)



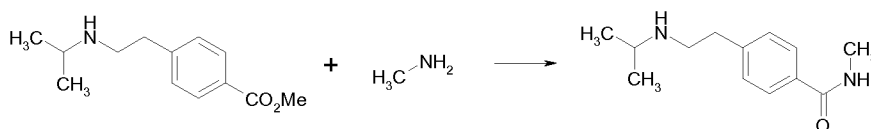
- Eine Mischung aus 3.00 g (13.91 mMol) 4-Aminoethylbenzoesäuremethylester (EMKA), 1.94 ml (13.91 mMol) Triethylamin und 50 ml THF wird 10 min bei Raumtemperatur gerührt und danach mit 1.13 ml (15.30 mMol) Aceton versetzt. Die Reaktionsmischung wird weitere 30 min bei Raumtemperatur gerührt, dann werden 3.24 g (15.30 mMol) Natriumtriacetoxymborhydrid und 1.19 ml (20.86 mMol) Essigsäure hinzugefügt. Man lässt 16 Stunden bei Raumtemperatur rühren. Die Reaktionsmischung wird im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt, der Rückstand wird in 1 M HCl aufgenommen und mit Ethylacetat extrahiert (organische Phase verwerfen). Die wässrige Phase wird mit gesättigter Kaliumcarbonat-Lösung alkalisch gestellt und mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

 $C_{13}H_{19}NO_2$ (221.30)

- [M+H]⁺ = 222

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.2 min

60b)



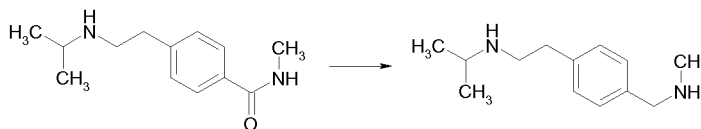
- Eine Mischung aus 2.52 g (11.39 mMol) Produkt aus 60a, 11.40 ml (22.80 mMol) Methylamin 2 M in THF (Aldrich), 0.54 g (5.70 mMol) Magnesiumchlorid (Aldrich) und 100 ml THF wird 17 Stunden bei 120°C im Autoklaven gerührt. Die Reaktionsmischung wird filtriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1) gereinigt.

 $C_{13}H_{20}N_2O$ (220.31)

[M+H]⁺ = 221

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.21

- 60c)



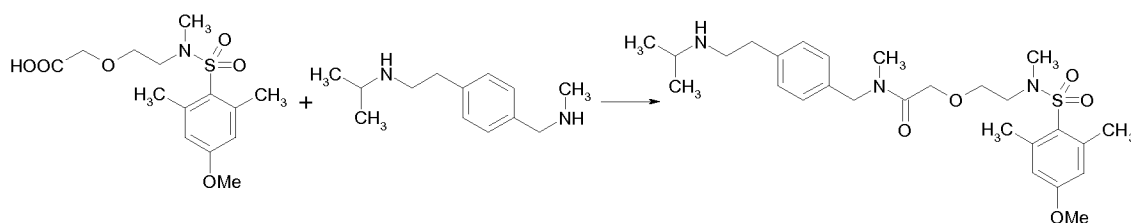
60c wird analog zu 38f aus 1.49 g (6.76 mMol) Produkt aus 60b und 10.00 ml (10.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 60 ml THF hergestellt.

$C_{13}H_{22}N_2$ (206.33)

5 $[M+H]^+ = 207$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.10

60d)



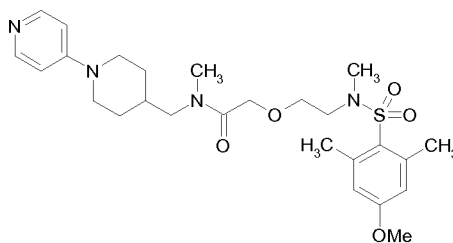
10 Beispiel 60 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.062 g (0.30 mMol) Produkt aus 60c, 0.083 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 8 ml THF hergestellt.

$C_{27}H_{41}N_3O_5S$ (519.70)

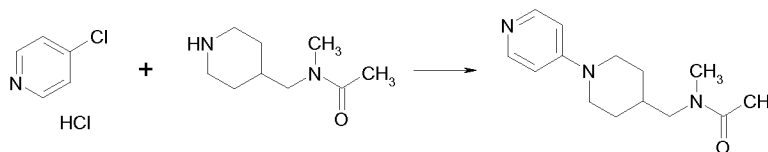
$[M+H]^+ = 520$

15 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.2 min

Beispiel 61



20 61a)

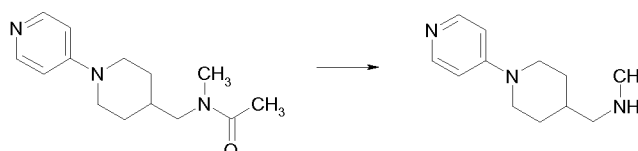


61a wird analog zu 28c aus 1.00 g (6.67 mMol) 4-Chlorpyridin Hydrochlorid (Aldrich) und 2.55 g (15.00 mMol) N-Methyl-N-piperidin-4-ylmethyl-acetamid (DE 110635, Rhône-Poulenc, 1961) in 1 ml Wasser hergestellt.

$C_{14}H_{21}N_3O$ (247.34)

5 $[M+H]^+ = 248$

61b)

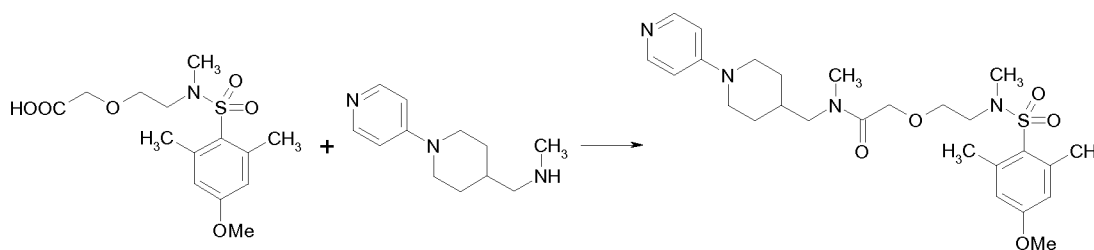


10 Eine Mischung aus 1.00 g (4.04 mMol) Produkt aus 61a und 10 ml halbkonzentrierte HCl wird drei Tage unter Rückfluss erhitzt. Die Reaktionsmischung wird danach mit Wasser verdünnt, mit 20%iger Natronlauge alkalisch gestellt und mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

$C_{12}H_{19}N_3$ (205.30)

15 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, R_f-Wert = 0.2

61c)



20 Beispiel 61 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.062 g (0.30 mMol) Produkt aus 61b, 0.083 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 8 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

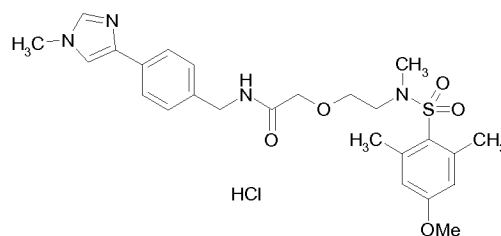
$C_{26}H_{38}N_4O_5S$ (518.67)

$[M+H]^+ = 519$

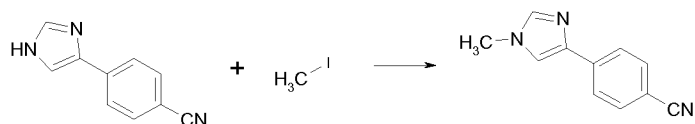
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.2 min

25

Beispiel 62



62a)



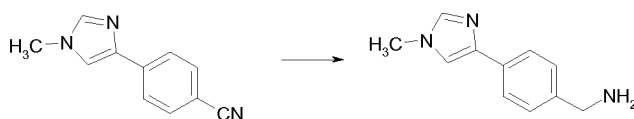
- 5 Eine Mischung aus 1.69 g (10.00 mMol) 4-(1H-Imidazol-4-yl)-benzonitril (J. Am. Chem. Soc. 93, 1971, 4256-4263), 1.12 g (10.00 mMol) Kalium-tert-butylat und 25 ml DMSO wird erst 30 min bei Raumtemperatur gerührt, dann mit 0.62 ml (10.00 mMol) Methyljodid langsam versetzt und anschließend noch weitere 2.5 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach in Wasser gegeben, der entstandene
- 10 Niederschlag wird abfiltriert und im Vakuum getrocknet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Ethanol 19:1) gereinigt.

 $C_{11}H_9N_3$ (183.21)

 $[M+H]^+ = 184$

- 15 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 1.9 min

62b)

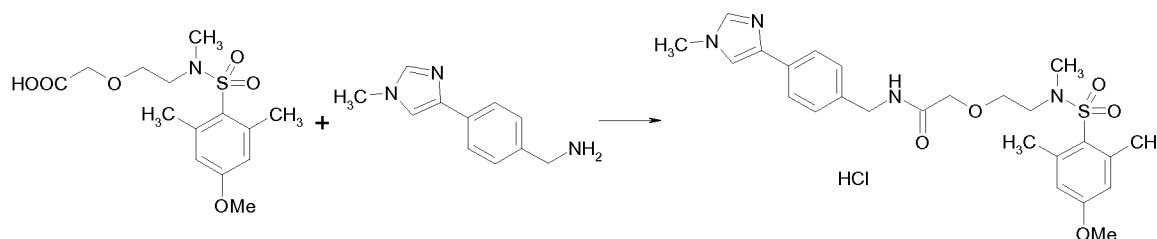


- 62b wird analog zu 34b aus 1.02 g (5.57 mMol) Produkt aus 62a, 0.20 g Raney-Nickel und 30 ml methanolischer Ammoniak-Lösung hergestellt.

 $C_{11}H_{13}N_3$ (187.24)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.27

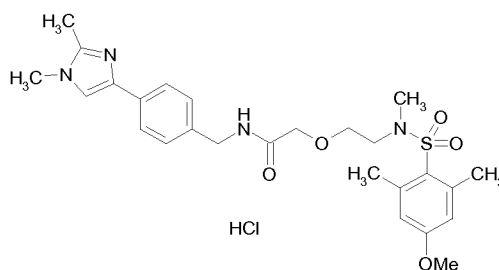
62c)



Beispiel 62 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.056 g (0.30 mMol) Produkt aus 62b, 0.083 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

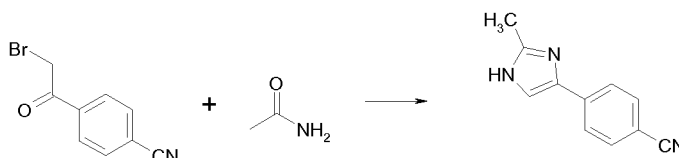
- 5 $C_{25}H_{32}N_4O_5S \times HCl$ (537.07)
 $[M+H]^+ = 501$
 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.2 min

Beispiel 63



10

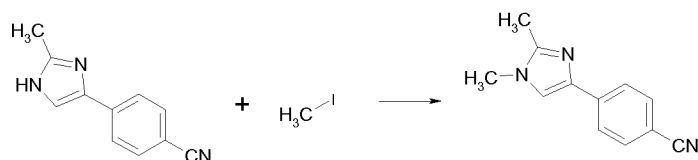
63a)



- 5.00 g (22.32 mMol) 2-Brom-4'-cyano-acetophenon (Aldrich) und 10.00 g (169.29 mMol) Acetamid (Merck) werden zusammen unter Rühren zwei Stunden auf 210°C erhitzt. Die Reaktionsmischung wird nach dem Abkühlen in Wasser eingerührt und mit 2 M HCl angesäuert. Der Niederschlag wird abfiltriert und verworfen. Das Filtrat wird mit konzentrierter Ammoniak-Lösung alkalisch gestellt, der Niederschlag abfiltriert und im Vakuum getrocknet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Ethanol 9:1) gereinigt.
- 20 $C_{11}H_9N_3$ (183.21)
 $[M-H]^- = 182$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 1.9 min

63b)



- 5 63b wird analog zu 62a aus 2.39 g (13.05 mMol) Produkt aus 63a, 1.46 g (13.05 mMol) Kalium-tert-butylat und 0.81 ml (13.05 mMol) Methyljodid in 50 ml DMSO hergestellt.

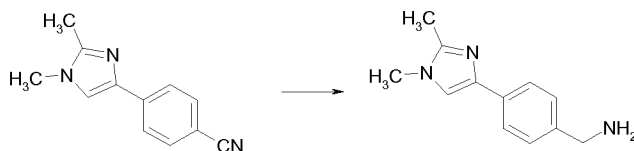
$C_{12}H_{11}N_3$ (197.24)

$[M+H]^+ = 198$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 1.9 min

10

63c)

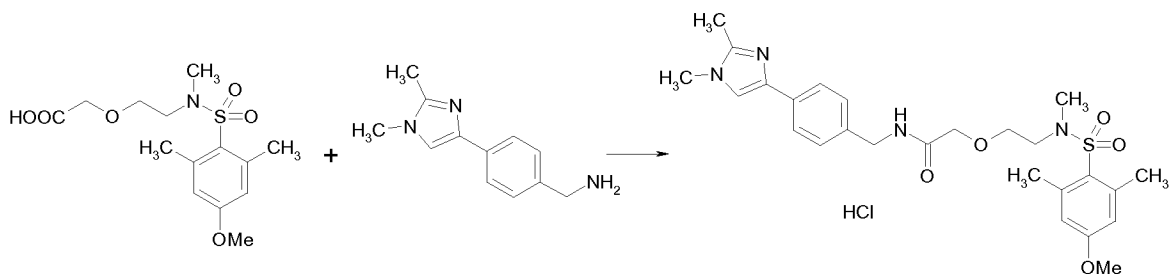


63c wird analog zu 34b aus 2.04 g (10.34 mMol) Produkt aus 63b, 0.40 g Raney-Nickel und 50 ml methanolischer Ammoniak-Lösung hergestellt.

- 15 $C_{12}H_{15}N_3$ (201.27)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.19

63d)



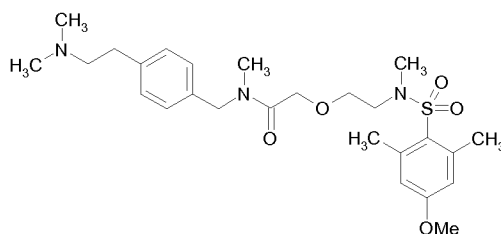
- 20 Beispiel 63 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.060 g (0.30 mMol) Produkt aus 63c, 0.083 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{26}H_{34}N_4O_5S \times HCl$ (551.10)

$[M+H]^+ = 515$

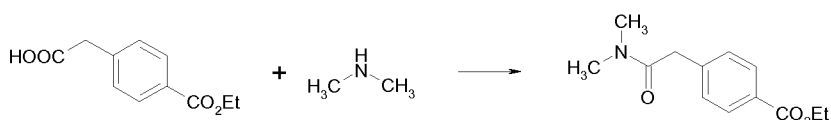
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.2 min

Beispiel 64



5

64a)



64a wird analog zu 1f aus 4.00 g (19.21 mMol) 4-Carboxymethyl-benzoesäureethylester (J. Med. Chem. 41, 1998, 5219-5246), 19.21 ml (38.42 mMol) Dimethylamin 2 M in THF (Aldrich), 5.36 ml (38.42 mMol) Triethylamin und 7.39 g (23.00 mMol) TBTU in 100 ml THF hergestellt.

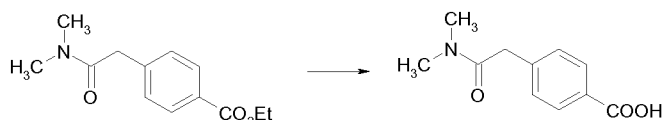
$C_{13}H_{17}NO_3$ (235.28)

$[M+H]^+ = 236$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.3 min

15

64b)



Eine Mischung aus 3.07 g (13.05 mMol) Produkt aus 64a, 9.75 ml (39.00 mMol) 4 M Natronlauge, 9.75 ml Wasser und 50 ml Ethanol wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird das Ethanol im Vakuum entfernt. Der wässrige Rückstand wird mit 4 M HCl sauer gestellt und mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Produkt wird mit Diethylether verrieben und getrocknet.

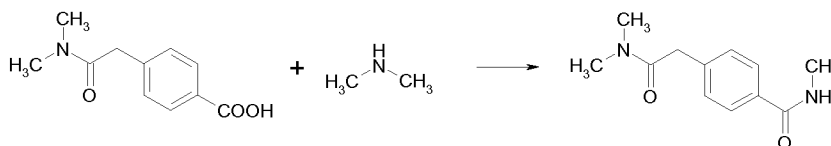
$C_{11}H_{13}NO_3$ (207.23)

$[M+H]^+ = 208$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.3 min

25

64c)



64c wird analog zu 1f aus 2.30 g (11.10 mMol) Produkt aus 64b, 11.10 ml (22.20 mMol)

5 Dimethylamin 2 M in THF (Aldrich), 3.09 ml (22.20 mMol) Triethylamin und 4.28 g (13.32 mMol) TBTU in 70 ml THF hergestellt.

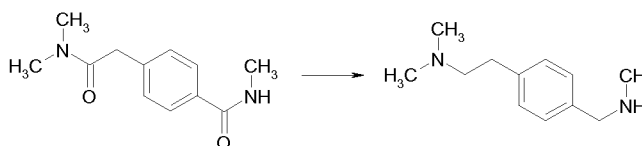
$C_{12}H_{16}N_2O_2$ (220.27)

$[M+H]^+ = 221$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.44

10

64d)



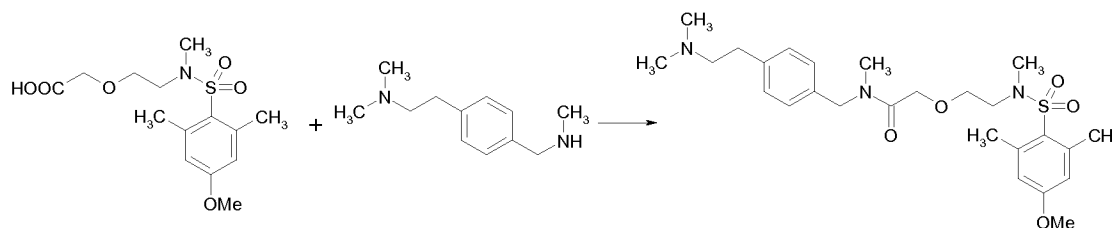
64d wird analog zu 38f aus 1.92 g (8.72 mMol) Produkt aus 64c und 40.00 ml (40.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 150 ml THF hergestellt.

15 $C_{12}H_{20}N_2$ (192.30)

$[M+H]^+ = 193$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.10

64e)



20

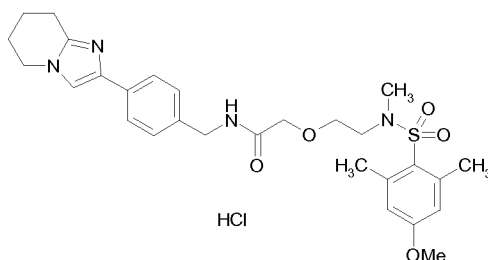
Beispiel 64 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.058 g (0.30 mMol) Produkt aus 64d, 0.083 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{26}H_{39}N_3O_5S$ (505.67)

25 $[M+H]^+ = 508$

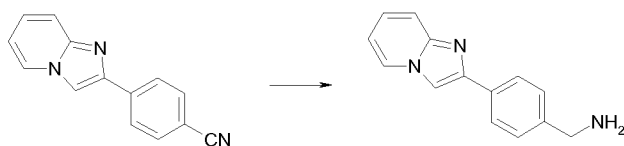
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.0 min

Beispiel 65



5

65a)



65a wird analog zu 34b aus 0.40 g (1.82 mMol) 4-Imidazo[1,2-a]pyridin-2-yl-benzonitril (J. Med. Chem. 41, 1998, 4317-4328), 0.10 g Raney-Nickel und 40 ml methanolischer Ammoniak-Lösung hergestellt.

10

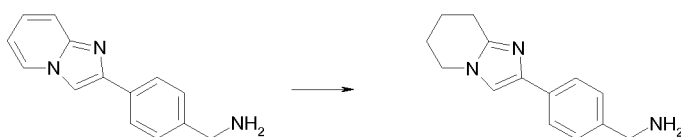
$C_{14}H_{13}N_3$ (223.27)

$[M+H]^+ = 224$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.06

15

65b)



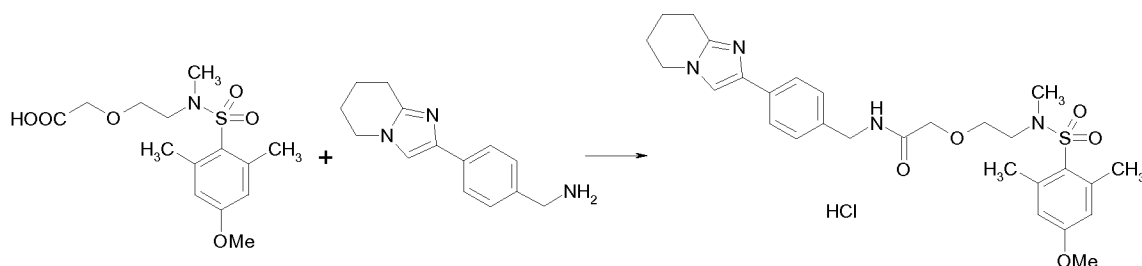
Eine Mischung aus 0.40 g (1.79 mMol) Produkt aus 65a, 0.05 g Platinoxid und 40 ml Methanol wird bei 50°C im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

20

$C_{14}H_{17}N_3$ (227.30)

$[M+H]^+ = 228$

65c)



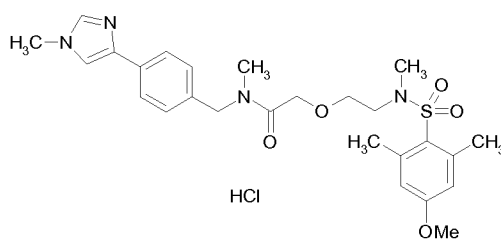
Beispiel 65 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.44 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.44 mMol) Produkt aus 65b, 0.15 ml (1.09 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.48 mMol) TBTU in 30 ml THF und 10 ml DMF hergestellt.

5 $C_{28}H_{36}N_4O_5S \times HCl$ (577.14)

$[M+H]^+ = 541$

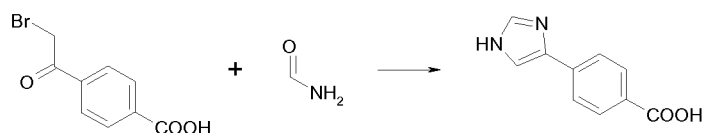
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.57 min

Beispiel 66



10

66a)

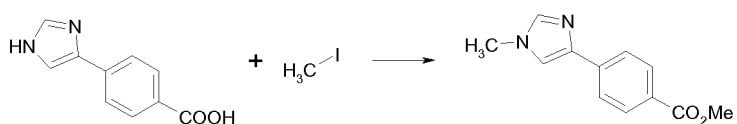


15 Eine Mischung aus 0.50 g (2.06 mMol) 4-Bromacetylbenzoesäure (Fluorochem) und 5 ml Formamid wird eine Stunde bei 150°C in der Mikrowelle gerührt. Nach dem Abkühlen wird das ausgefallene Produkt abfiltriert, mit Diethylether gewaschen und getrocknet.

$C_{10}H_8N_2O_2$ (188.18)

$[M+H]^+ = 189$

20 66b)

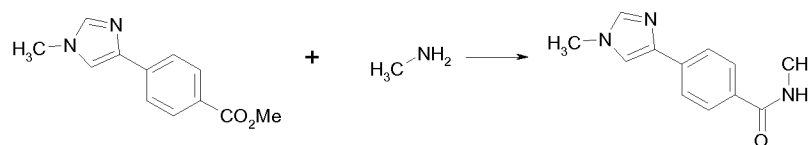


Eine Mischung aus 1.60 g (8.50 mMol) Produkt aus 66a, 5.40 g (38.04 mMol) Methyljodid, 7.00 g (25.33 mMol) Kaliumcarbonat und 30 ml DMF wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird filtriert, das Filtrat wird im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie
 5 über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 100:1 bis 75:1) gereinigt.

$C_{12}H_{12}N_2O_2$ (216.24)

$[M+H]^+ = 217$

66c)

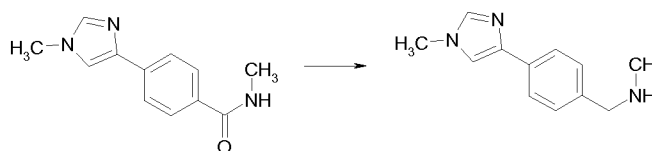


Eine Mischung aus 0.75 g (3.47 mMol) Produkt aus 66b und 20 ml Methylamin 33%ig in Ethanol (Fluka) über Nacht im Autoklaven auf 160°C erhitzt. Die Reaktionsmischung wird im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 50:1 bis 25:1)
 15 gereinigt.

$C_{12}H_{13}N_3O$ (215.25)

$[M+H]^+ = 216$

66d)



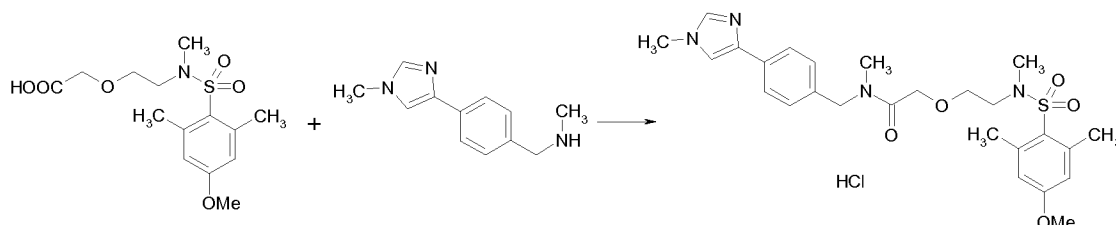
66d wird analog zu 38f aus 0.41 g (1.91 mMol) Produkt aus 66c und 3.00 ml (3.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 70 ml THF hergestellt.

$C_{12}H_{15}N_3$ (201.27)

$[M+H]^+ = 202$

25 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.16

66e)



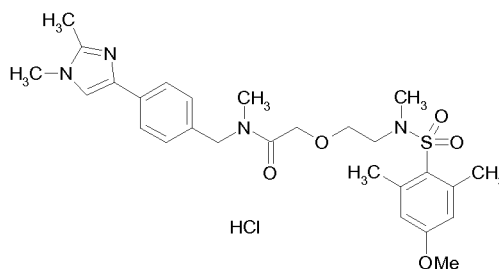
Beispiel 66 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.45 mMol) Produkt aus 53c, 0.09g (0.45 mMol) Produkt aus 66d, 0.11 ml (1.09 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

5 $C_{26}H_{34}N_4O_5S \times HCl$ (551.10)

$[M+H]^+ = 515$

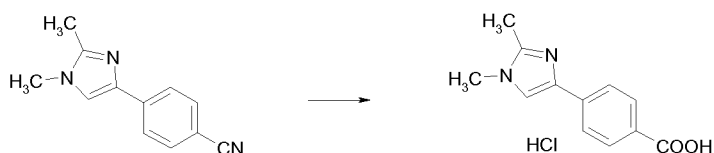
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.52

Beispiel 67



10

67a)



Eine Mischung aus 1.21 g (6.14 mMol) Produkt aus 63b, 20 ml 20%iger Natronlauge und 40 ml Ethanol wird über Nacht unter Rückfluss gerührt. Das Ethanol wird im Vakuum entfernt. Der Rückstand wird mit Wasser verdünnt und mit 4 M HCl sauer gestellt. Das ausgefallene Produkt wird abfiltriert und im Umlufttrockenschrank bei 50°C getrocknet.

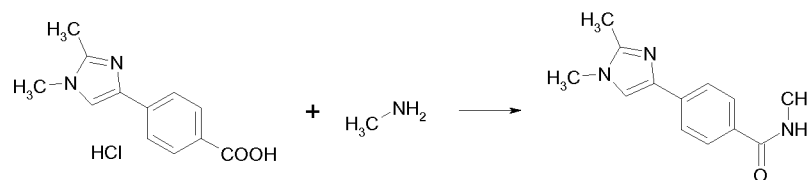
15

$C_{12}H_{12}N_2O_2$ (252.70)

$[M+H]^+ = 217$

20 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 1.7 min

67b)



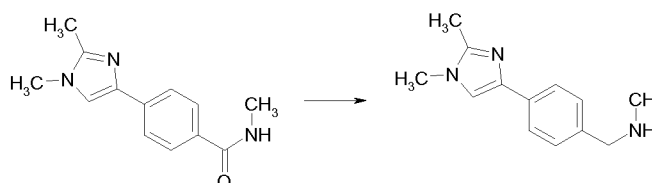
67b wird analog zu 1f aus 1.55 g (6.13 mMol) Produkt aus 67a, 4.60 ml (9.20 mMol) Methyamin 2 M in THF (Aldrich), 1.71 ml (12.30 mMol) Triethylamin und 2.38 g (7.40 mMol) TBTU in 50 ml THF hergestellt.

5 $C_{13}H_{15}N_3O$ (229.28)

$[M+H]^+ = 230$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.47

67c)



10

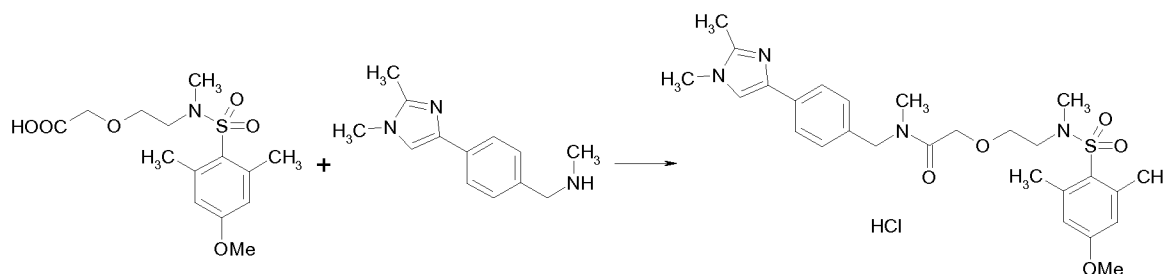
67c wird analog zu 38f aus 1.33 g (5.80 mMol) Produkt aus 67b und 15.00 ml (15.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 80 ml THF hergestellt.

$C_{13}H_{17}N_3$ (215.29)

$[M+H]^+ = 216$

15 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.29

67d)



20

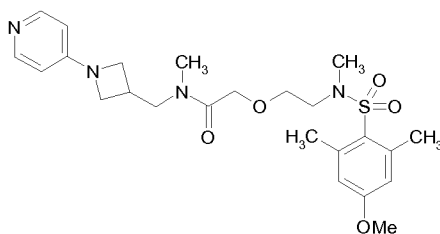
Beispiel 67 wird analog zu 1f aus 0.099 g (0.30 mMol) Produkt aus 53c, 0.065 g (0.30 mMol) Produkt aus 67c, 0.083 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{27}H_{36}N_4O_5S \times HCl$ (565.13)

$[M+H]^+ = 529$

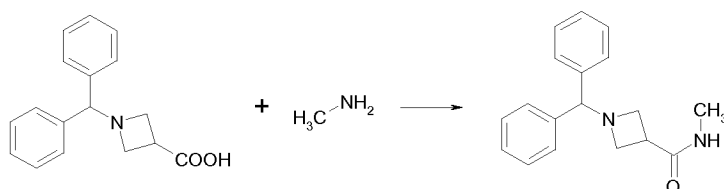
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

Beispiel 68



5

68a)



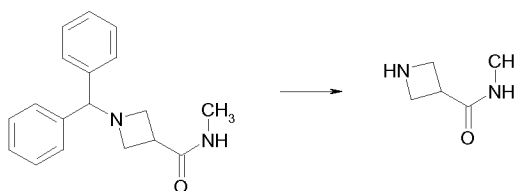
68a wird analog zu 1f aus 5.39 g (20.16 mMol) 1-Benzhydryl-azetidine-3-carbonsäure (Acros), 15 ml (30.00 mMol) Methylamin 2 M in THF (Aldrich), 5.58 ml (40.00 mMol)

10 Triethylamin und 7.71 g (24.00 mMol) TBTU in 150 ml THF hergestellt.

$C_{18}H_{20}N_2O$ (280.36)

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.5 min

68b)



15

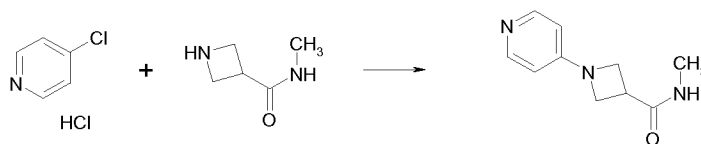
Eine Mischung aus 5.32 g (18.98 mMol) Produkt aus 68a, 0.50 g Palladium auf Kohle (10%) und 100 ml Methanol wird 24 Stunden bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert, das Filtrat wird im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 70:30:3) gereinigt.

20

$C_5H_{10}N_2O$ (114.15)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 7:3:0.3, Rf-Wert = 0.17

68c)



68c wird analog zu 28c aus 1.31 g (8.76 mMol) 4-Chlorpyridin Hydrochlorid (Aldrich), 1.00 g (8.76 mMol) Produkt aus 68b und 2.40 ml (17.22 mMol) Triethylamin in 5 ml Ethanol

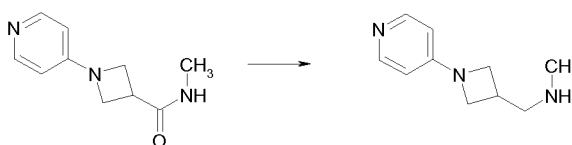
5 hergestellt.

$C_{10}H_{13}N_3O$ (191.23)

$[M+H]^+ = 192$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.25

10 68d)



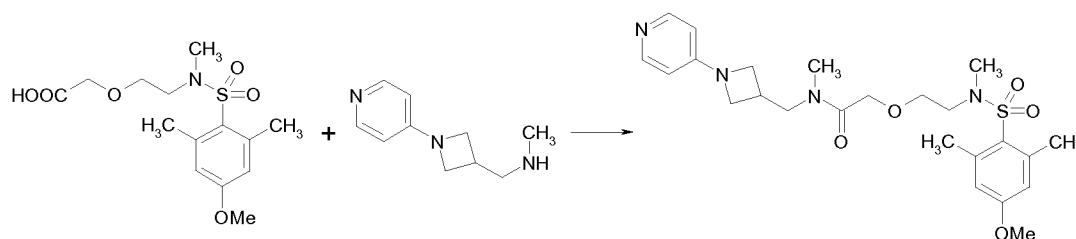
68d wird analog zu 38f aus 0.46 g (2.41 mMol) Produkt aus 68c und 5.00 ml (5.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 20 ml THF hergestellt.

$C_{10}H_{15}N_3$ (177.25)

15 $[M+H]^+ = 178$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.40

68e)

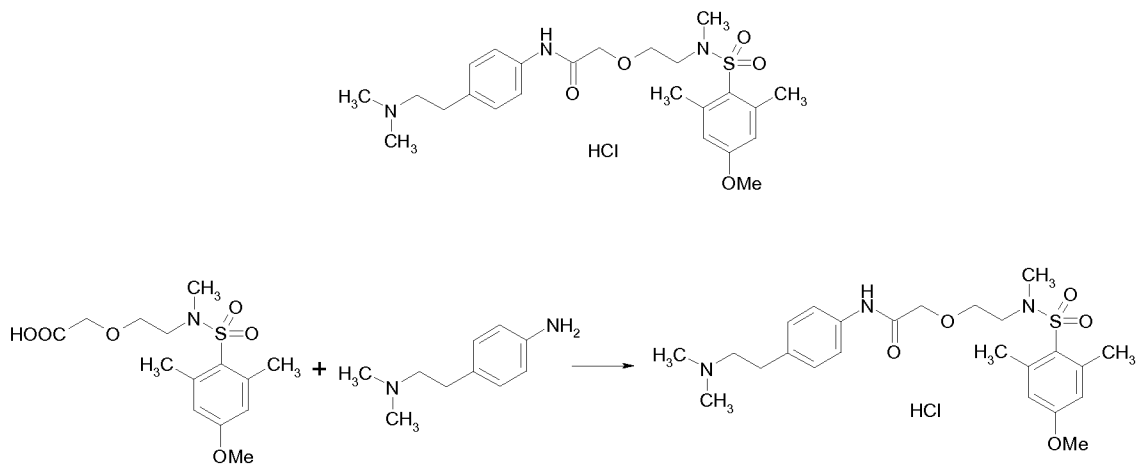


20 Beispiel 68 wird analog zu 1f aus 0.083 g (0.25 mMol) Produkt aus 53c, 0.044 g (0.25 mMol) Produkt aus 68d, 0.070 ml (0.50 mMol) Triethylamin und 0.096 g (0.30 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{24}H_{34}N_4O_5S$ (490.62)

$[M+H]^+ = 491$

25 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.9 min

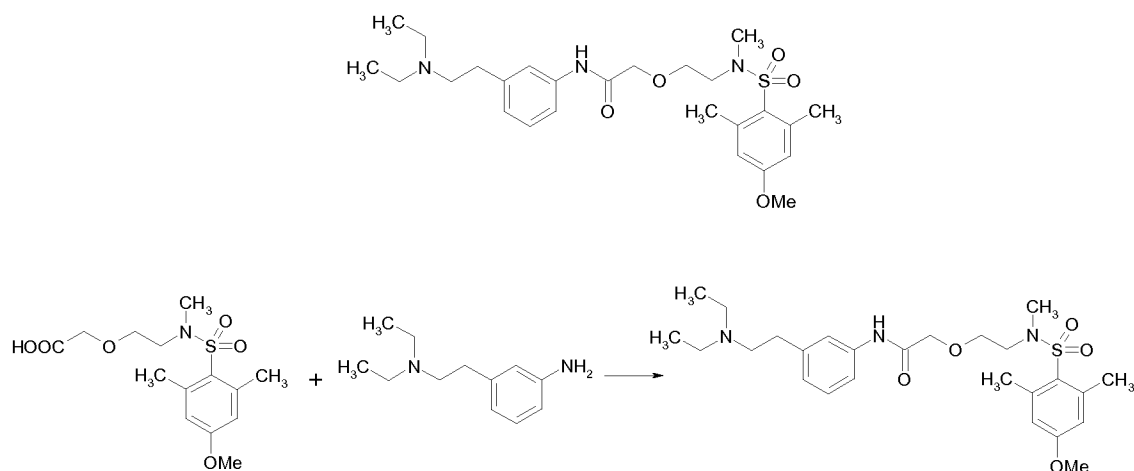
Beispiel 69

5

Beispiel 69 wird analog zu 1f aus 0.083 g (0.25 mMol) Produkt aus 53c, 0.041 g (0.25 mMol) 4-(2-Dimethylamino-ethyl)-phenylamin (JW Pharmed), 0.070 ml (0.50 mMol) Triethylamin und 0.096 g (0.30 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.
 $C_{24}H_{35}N_3O_5S \times HCl$ (514.08)

10 $[M+H]^+ = 478$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

Beispiel 70

15

Beispiel 70 wird analog zu 1f aus 0.083 g (0.25 mMol) Produkt aus 53c, 0.048 g (0.25 mMol) 3-(2-Diethylamino-ethyl)-phenylamin (analog J. Med. Chem. 28, 1985, 1533-1536), 0.070 ml (0.50 mMol) Triethylamin und 0.096 g (0.30 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

20

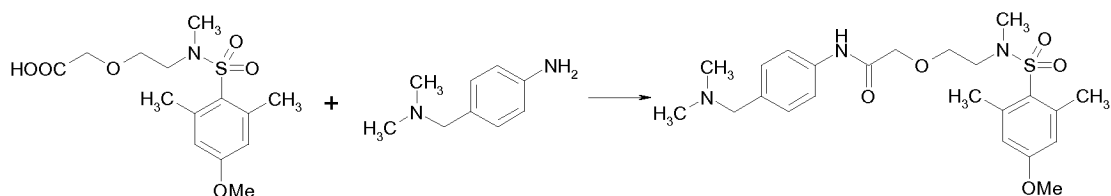
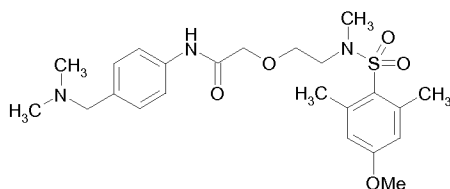
$C_{26}H_{39}N_3O_5S$ (505.67)

$[M+H]^+ = 506$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.4 min

Beispiel 71

5



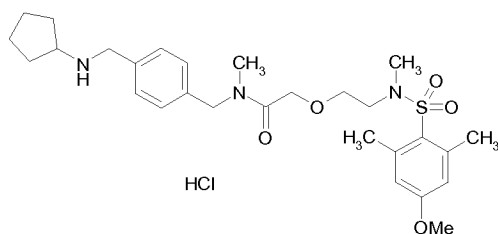
Beispiel 71 wird analog zu 1f aus 0.083 g (0.25 mMol) Produkt aus 53c, 0.038 g (0.25 mMol) 4-Dimethylaminomethyl-phenylamin (J. Chem. Soc. 1935, 871), 0.070 ml (0.50 mMol) Triethylamin und 0.096 g (0.30 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.
 $C_{23}H_{33}N_3O_5S$ (463.59)

10

$[M+H]^+ = 464$

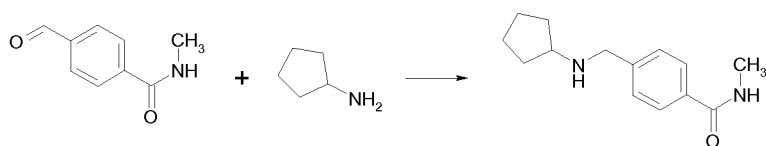
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

15 Beispiel 72



HCl

72a)

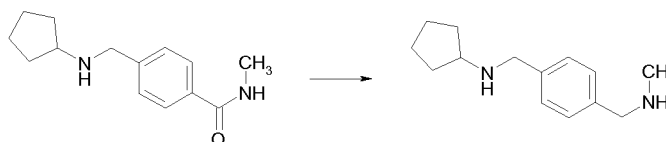


72a wird analog zu 60a aus 0.82 g (5.00 mMol) 4-Formyl-benzoesäuremethyramid (EMKA), 0.50 ml (5.00 mMol) Cyclopentylamin (Aldrich), 0.37 ml (6.50 mMol) Essigsäure und 1.59 g (7.50 mMol) Natriumtriacetoxyborhydrid in 30 ml THF hergestellt.

$C_{14}H_{20}N_2O$ (232.32)

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.15

72b)



72b wird analog zu 38f aus 1.00 g (4.30 mMol) Produkt aus 72a und 9.00 ml (9.00 mMol)

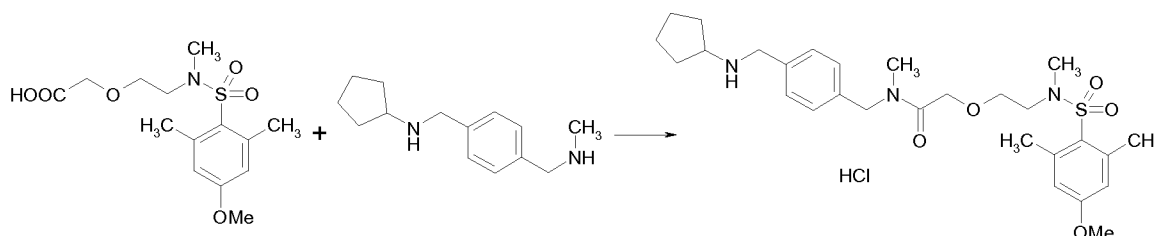
- 10 Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 40 ml THF hergestellt.

$C_{14}H_{22}N_2$ (218.34)

$[M+H]^+ = 219$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.2

- 15 72c)



Beispiel 72 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.60 mMol) Produkt aus 53c, 0.13 g (0.60 mMol)

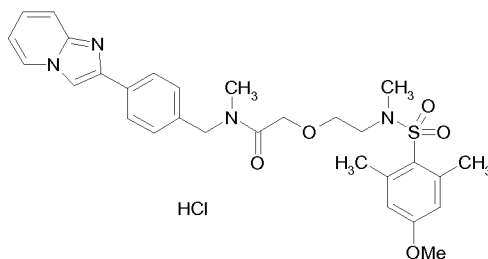
Produkt aus 72b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.72 mMol) TBTU in 10 ml THF hergestellt.

- 20 $C_{28}H_{41}N_3O_5S \times HCl$ (568.17)

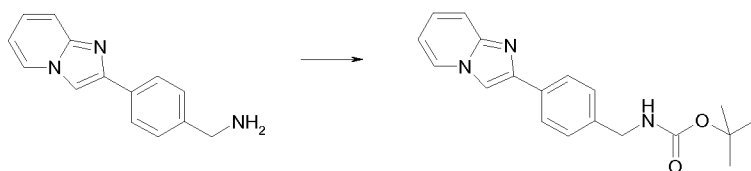
$[M+H]^+ = 532$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.60 min

Beispiel 73



73a)



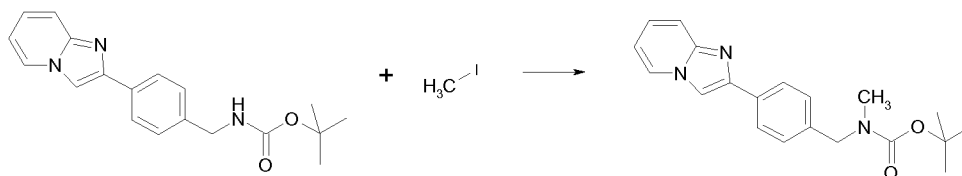
- 5 Eine Mischung aus 2.60 g (11.65 mMol) Produkt aus 65a, 2.55 g (11.68 mMol) Boc-Anhydrid und 100 ml DMF wird zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach gibt man langsam 100 ml Wasser hinzu. Das ausgefallene Produkt wird abfiltriert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet.

$C_{19}H_{21}N_3O_2$ (323.39)

- 10 $[M+H]^+ = 324$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.78

73b)

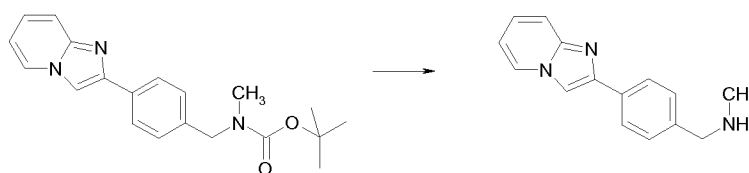


- 15 73b wird analog zu 62a aus 1.00 g (3.09 mMol) Produkt aus 73a, 0.70 g (6.24 mMol) Kalium-tert-butylat und 0.98 ml (6.90 mMol) Methyljodid in 30 ml DMSO hergestellt.

$C_{17}H_{17}N_3O_2$ (295.34)

$[M+H]^+ = 296$

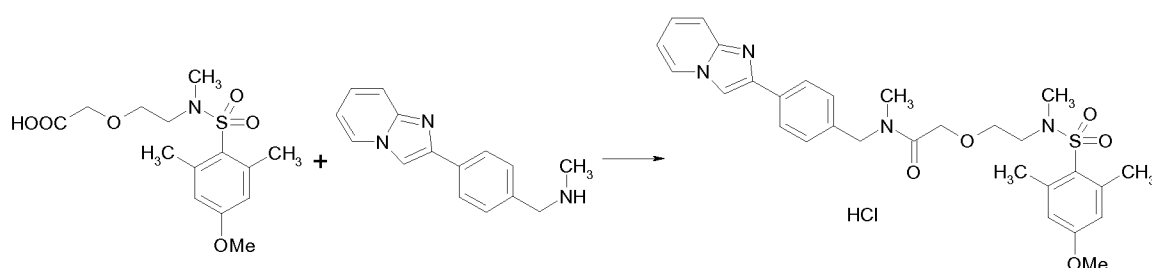
- 20 73c)



Eine Mischung aus 0.59 g (1.75 mMol) Produkt aus 73b, 2 ml TFA und 30 ml Dichlormethan wird drei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

- 5 $C_{15}H_{15}N_3$ (237.30)
 $[M+H]^+ = 238$

73d)



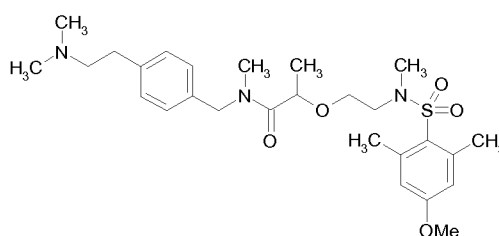
- 10 Beispiel 73 wird analog zu 1f aus 0.14 g (0.42 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.42 mMol) Produkt aus 73c, 0.10 ml (0.99 mMol) Triethylamin und 0.15 g (0.46 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

$C_{29}H_{34}N_4O_5S \times HCl$ (587.13)

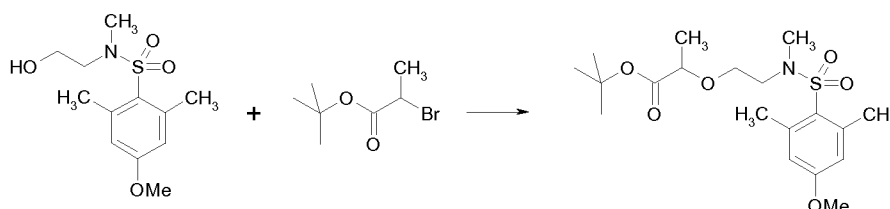
$[M+H]^+ = 551$

- 15 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.58 min

Beispiel 74



- 20 74a)



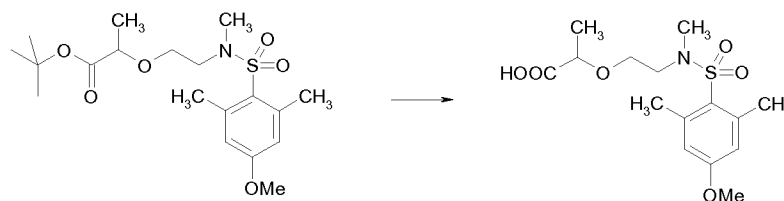
74a wird analog zu 53b aus 4.08 g (14.93 mMol) Produkt aus 53a, 4.68 g (22.39 mMol) 2-Brompropionsäure-tert-butylester (TCI), 1.38 g (4.98 mMol) Tetrabutylammoniumchlorid (Fluka) und 70 ml 35%iger Natronlauge in 70 ml Toluol hergestellt.

$C_{19}H_{31}NO_6S$ (401.52)

5 $[M+H]^+ = 402$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 7:3, Rf-Wert = 0.69

74b)



10 74b wird analog zu 53c aus 5.12 g (12.75 mMol) Produkt aus 74a und 5.89 ml TFA in 80 ml Dichlormethan hergestellt.

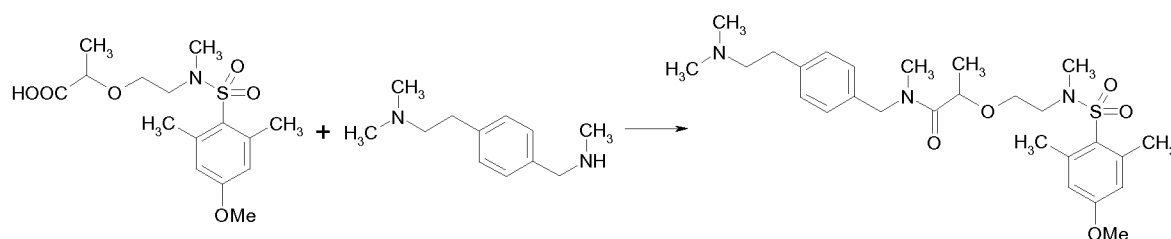
$C_{15}H_{23}NO_6S$ (345.41)

$[M+H]^+ = 346$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 19:1, Rf-Wert = 0.25

15

74c)



Beispiel 74 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 74b, 0.058 g (0.30 mMol) Produkt aus 64d, 0.084 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

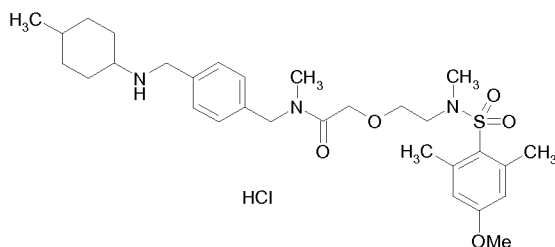
20

$C_{27}H_{41}N_3O_5S$ (519.70)

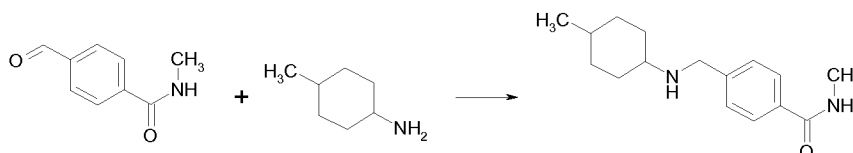
$[M+H]^+ = 520$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

25 Beispiel 75



75a)

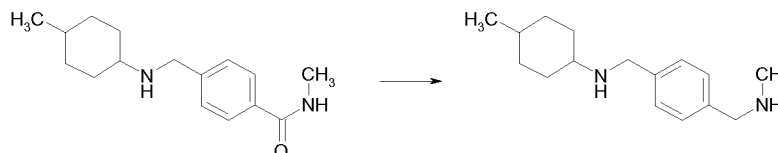


- 5 75a wird analog zu 60a aus 0.82 g (5.00 mMol) 4-Formyl-benzoesäuremethamid (EMKA), 0.67 ml (5.00 mMol) 4-Methylcyclohexylamin cis/trans-Gemisch (Acros), 0.37 ml (6.50 mMol) Essigsäure und 1.59 g (7.50 mMol) Natriumtriacetoxyborhydrid in 30 ml THF hergestellt.

$C_{16}H_{24}N_2O$ (260.37)

- 10 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.25

75b)

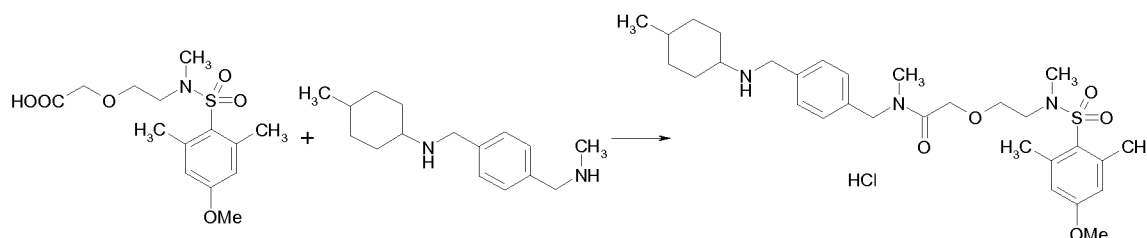


- 75b wird analog zu 38f aus 1.30 g (4.99 mMol) Produkt aus 75a und 10.00 ml (10.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 50 ml THF hergestellt.

$C_{16}H_{26}N_2$ (246.39)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.2

75c)



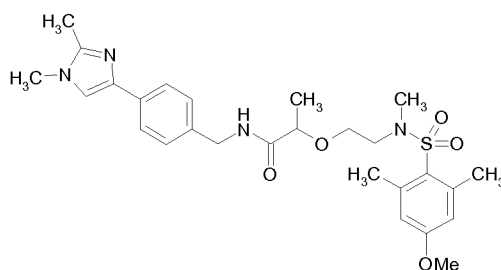
Beispiel 75 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.60 mMol) Produkt aus 53c, 0.15 g (0.60 mMol) Produkt aus 75b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.72 mMol) TBTU in 10 ml THF hergestellt.

$C_{30}H_{45}N_3O_5S \times HCl$ (596.22)

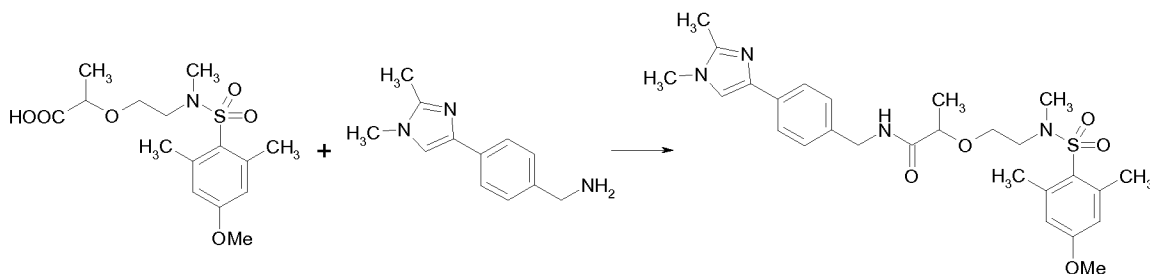
5 $[M+H]^+ = 560$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.65 min

Beispiel 76



10



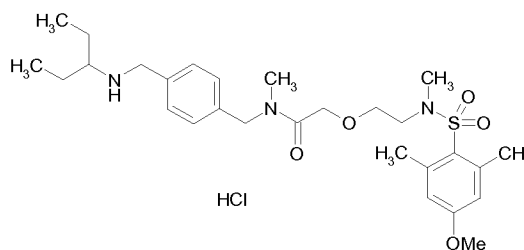
Beispiel 76 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.30 mMol) Produkt aus 74b, 0.060 g (0.30 mMol) Produkt aus 63c, 0.084 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.12 g (0.36 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

15 $C_{27}H_{36}N_4O_5S$ (528.66)

$[M+H]^+ = 529$

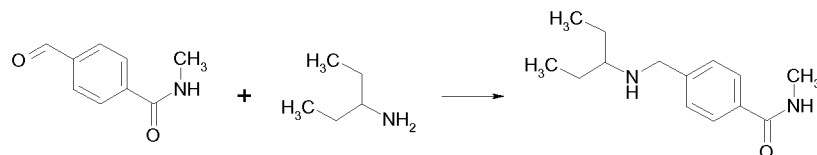
HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.2 min

Beispiel 77



20

77a)



- 77a wird analog zu 60a aus 0.82 g (5.00 mMol) 4-Formyl-benzoesäuremethyamid
 5 (EMKA), 0.58 ml (5.00 mMol) 3-Pentylamin (Aldrich), 0.37 ml (6.50 mMol) Essigsäure und
 1.59 g (7.50 mMol) Natriumtriaceoxyborhydrid in 30 ml THF hergestellt.

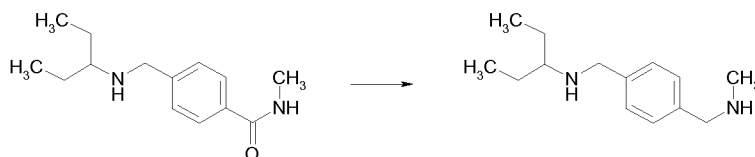
 $C_{14}H_{22}N_2O$ (234.34)

 $[M+H]^+ = 235$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.4

10

77b)

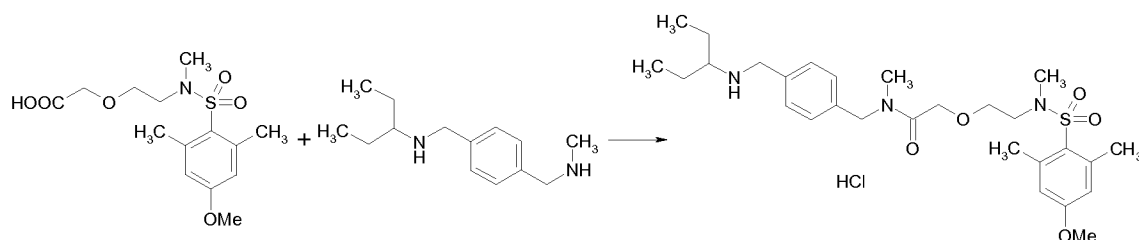


- 77b wird analog zu 38f aus 1.10 g (4.69 mMol) Produkt aus 77a und 9.40 ml (9.40 mMol)
 Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 40 ml THF hergestellt.

 $C_{14}H_{24}N_2$ (220.35)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.1

77c)



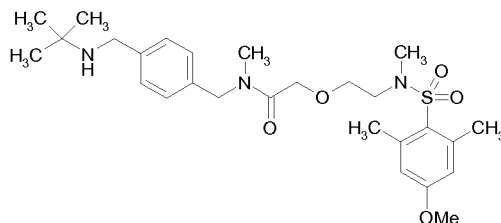
- Beispiel 77 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.60 mMol) Produkt aus 53c, 0.13 g (0.60 mMol)
 Produkt aus 77b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.72 mMol) TBTU in 10 ml
 THF hergestellt.

 $C_{28}H_{43}N_3O_5S \times HCl$ (570.18)

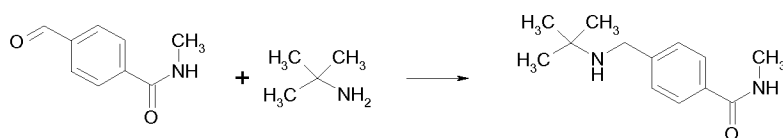
 $[M+H]^+ = 534$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.45

25

Beispiel 78

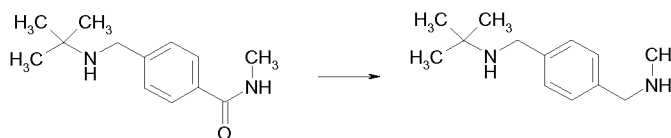
5 78a)



78a wird analog zu 60a aus 0.82 g (5.00 mMol) 4-Formyl-benzoesäuremethamid (EMKA), 0.53 ml (5.00 mMol) tert-Butylamin (Fluka), 0.37 ml (6.50 mMol) Essigsäure und 1.59 g (7.50 mMol) Natriumtriaceoxyborhydrid in 30 ml THF hergestellt.

10 $C_{13}H_{20}N_2O$ (220.31)[M+H]⁺ = 221DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, R_f-Wert = 0.15

78b)

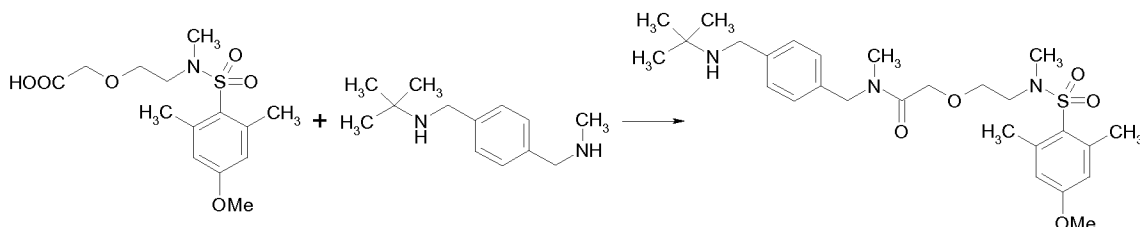


15

78b wird analog zu 38f aus 1.00 g (4.54 mMol) Produkt aus 78a und 9.10 ml (9.10 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 40 ml THF hergestellt.

 $C_{13}H_{22}N_2$ (206.33)

20 78c)



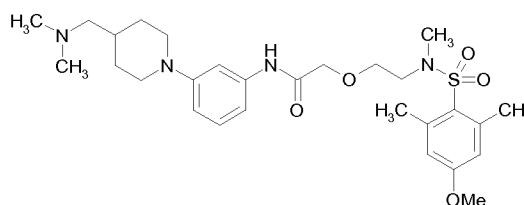
Beispiel 78 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.60 mMol) Produkt aus 53c, 0.12 g (0.60 mMol) Produkt aus 78b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.72 mMol) TBTU in 10 ml THF hergestellt.

$C_{27}H_{41}N_3O_5S$ (519.70)

5 $[M+H]^+ = 520$

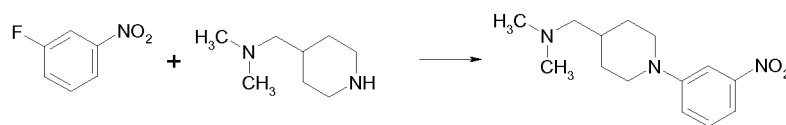
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.58 min

Beispiel 79



10

79a)



Eine Mischung aus 0.50 ml (4.70 mMol) 1-Fluor-3-nitrobenzol (Fluka), 1.34 g (9.39 mMol) 4-(N,N-Dimethylaminomethyl)-piperidin (Eur. J. Med.Chem. Chim. Ther. 37, 2002, 487-502), 0.65 g (4.70 mMol) Kaliumcarbonat und 6.6 ml DMSO wird fünf Tage bei 110°C gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach auf Eis gegossen, der entstandene Niederschlag wird abfiltriert. Das so erhaltene Produkt wird über Nacht im Vakuum-Exsikkator getrocknet.

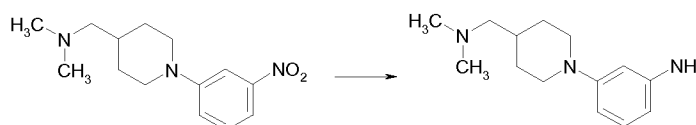
15

$C_{14}H_{21}N_3O_2$ (263.34)

20 $[M+H]^+ = 264$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.20

79b)



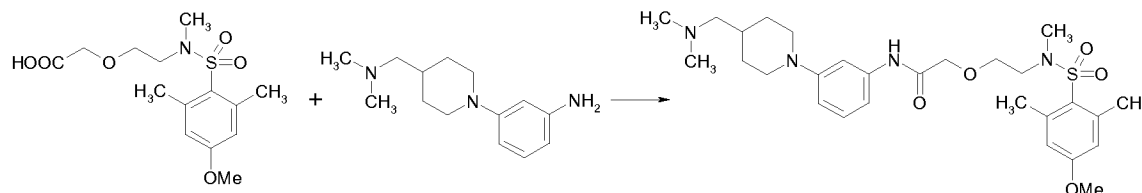
25

Eine Mischung aus 0.95 ml (3.60 mMol) Produkt aus 79a, 0.095 g Palladium auf Kohle (5%) und 72 ml Ethanol wird bei Raumtemperatur im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert, das Filtrat wird im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{14}H_{23}N_3$ (233.35)

$[M+H]^+ = 234$

79c)



5

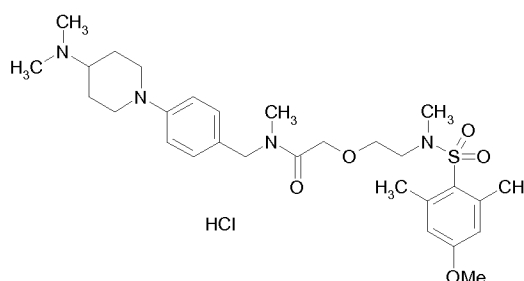
Beispiel 79 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.46 mMol) Produkt aus 53c, 0.11 g (0.46 mMol) Produkt aus 79b, 0.084 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.18 g (0.56 mMol) TBTU in 3 ml DMF hergestellt.

$C_{28}H_{42}N_4O_5S$ (546.72)

10 $[M+H]^+ = 547$

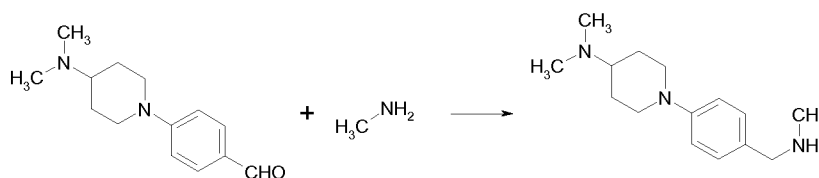
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.49 min

Beispiel 80



15

80a)



80a wird analog zu 33a aus 0.70 g (3.01 mMol) 4-(4-Dimethylamino-piperidin-1-yl)-benzaldehyd (Tetrahedron 57, 2001, 4781-4785), 3.00 ml (31.88 mMol) Methylamin 33% in Ethanol (Aldrich), 0.20 g Raney-Nickel in 25 ml Ethanol hergestellt.

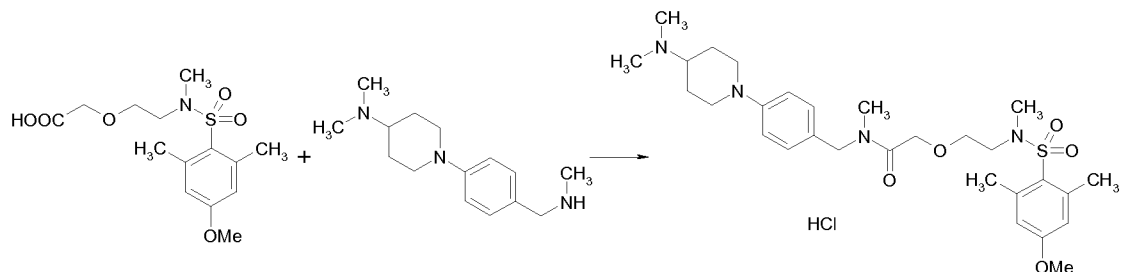
20

$C_{15}H_{25}N_3$ (247.38)

$[M+H]^+ = 248$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.16

80b)



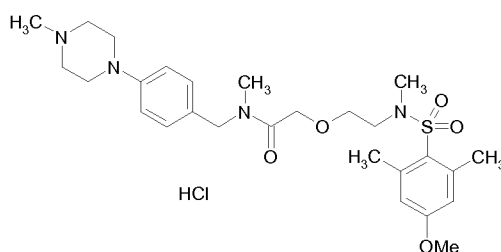
- Beispiel 80 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.45 mMol) Produkt aus 53c, 0.11 g (0.45 mMol) Produkt aus 80a, 0.13 ml (0.90 mMol) Triethylamin und 0.17 g (0.54 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

 $C_{29}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (597.21)

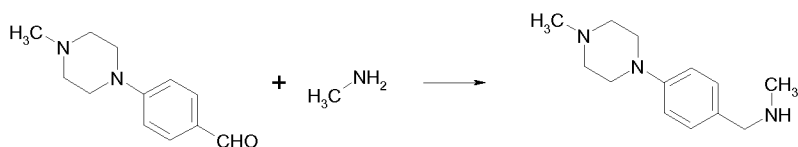
 $[M+H]^+ = 561$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.33 min

10

Beispiel 81

81a)



15

- 81a wird analog zu 33a aus 1.00 g (4.90 mMol) 4-(4-Methyl-piperazin-1-yl)-benzaldehyd (Chem. Pharm Bull. 45, 1997, 1458-1469), 4.00 ml (42.50 mMol) Methylamin 33% in Ethanol (Aldrich), 0.20 g Raney-Nickel in 30 ml Ethanol hergestellt.

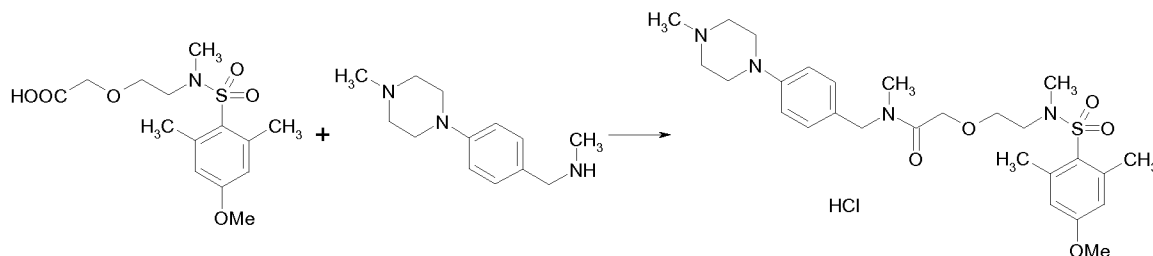
 $C_{13}H_{21}N_3$ (219.33)

 $[M+H]^+ = 220$

20

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.15

81b)



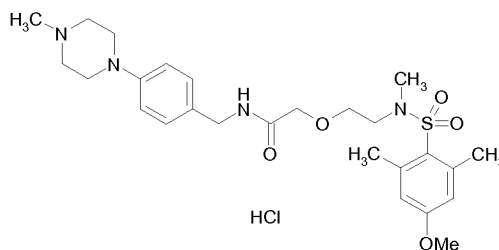
Beispiel 81 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.45 mMol) Produkt aus 53c, 0.099 g (0.45 mMol) Produkt aus 81a, 0.13 ml (0.90 mMol) Triethylamin und 0.17 g (0.54 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

5 $C_{27}H_{40}N_4O_5S \times HCl$ (569.16)

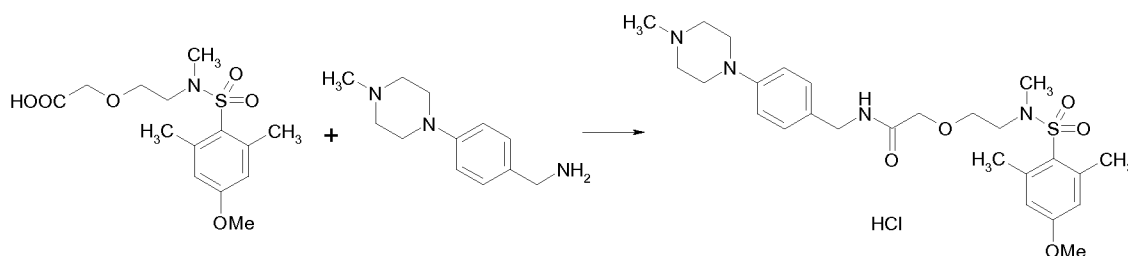
$[M+H]^+ = 533$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.28 min

Beispiel 82



10



Beispiel 82 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.45 mMol) Produkt aus 53c, 0.092 g (0.45 mMol) Produkt aus 19b, 0.13 ml (0.90 mMol) Triethylamin und 0.17 g (0.54 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

15

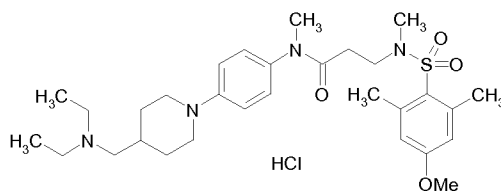
$C_{26}H_{38}N_4O_5S \times HCl$ (555.13)

$[M+H]^+ = 519$

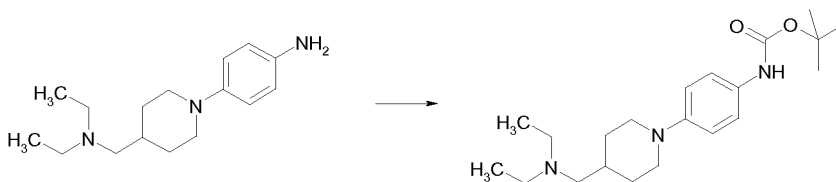
HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.29 min

20

Beispiel 83



83a)



- 5 83a wird analog zu 51a aus 1.35 g (5.16 mMol) Produkt aus 41b, 1.24 g (5.68 mMol) Boc-Anhydrid und 0.80 ml (5.68 mMol) Triethylamin in 50 ml Dichlormethan hergestellt.

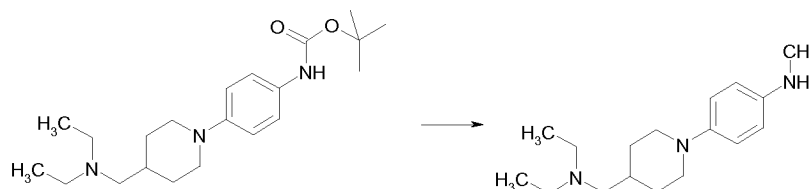
$C_{21}H_{35}N_3O_2$ (361.52)

$[M+H]^+ = 362$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.42

10

83b)



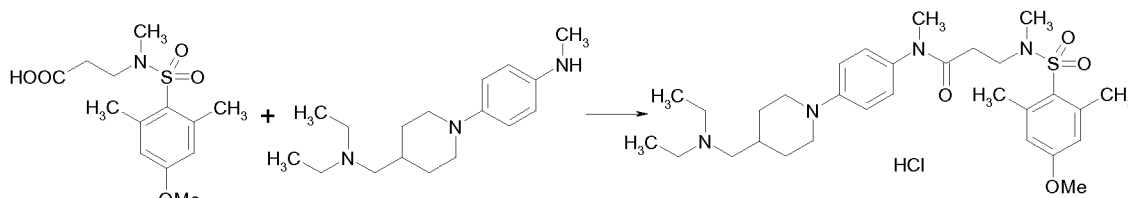
- 83b wird analog zu 51b aus 1.80 g (4.98 mMol) Produkt aus 83a und 0.57 g (15.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid (Aldrich) in 25 ml THF hergestellt.

- 15 $C_{17}H_{29}N_3$ (275.43)

$[M+H]^+ = 276$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 1.77 min

83c)



20

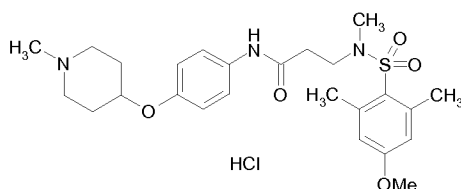
Beispiel 83 wird analog zu 1f aus 0.14 g (0.50 mMol) Produkt aus 22c, 0.15 g (0.50 mMol) Produkt aus 83b, 0.14 ml (1.00 mMol) Triethylamin und 0.18 g (0.55 mMol) TBTU in 6 ml DMF hergestellt.

$C_{30}H_{46}N_4O_4S \times HCl$ (595.24)

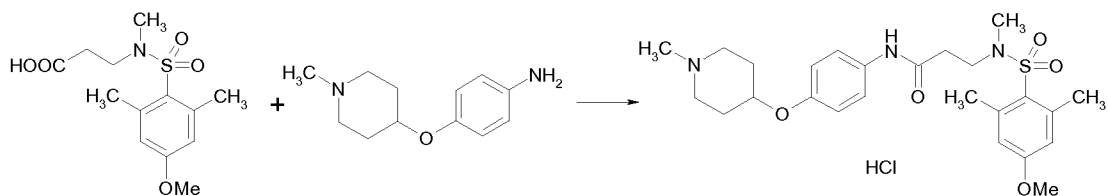
5 $[M+H]^+ = 559$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.46 min

Beispiel 84



10



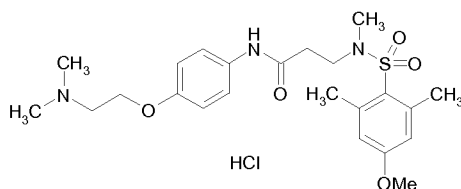
Beispiel 84 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.50 mMol) Produkt aus 22c, 0.10 g (0.50 mMol) 4-(1-Methylpiperidin-4-yloxy)-phenylamin (ART-CHEM), 0.14 ml (1.00 mMol) Triethylamin und 0.18 g (0.55 mMol) TBTU in 6 ml DMF hergestellt.

15 $C_{25}H_{35}N_3O_5S \times HCl$ (526.09)

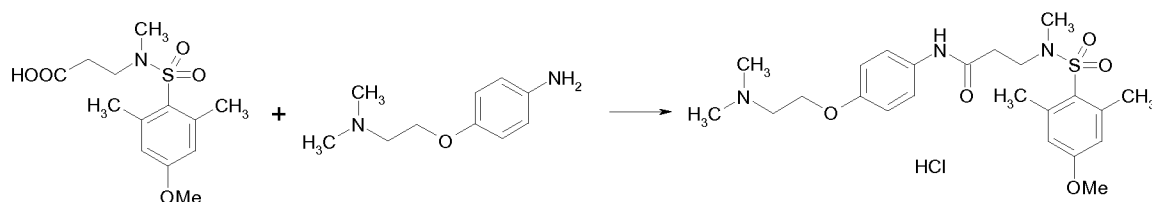
$[M+H]^+ = 490$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.40 min

Beispiel 85



20



Beispiel 85 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.50 mMol) Produkt aus 22c, 0.09 g (0.50 mMol) 4-(2-Dimethylamino-ethoxy)-phenylamin (Collect. Czech. Chem. Commun. 55, 1990, 282-295), 0.14 ml (1.00 mMol) Triethylamin und 0.18 g (0.55 mMol) TBTU in 6 ml DMF

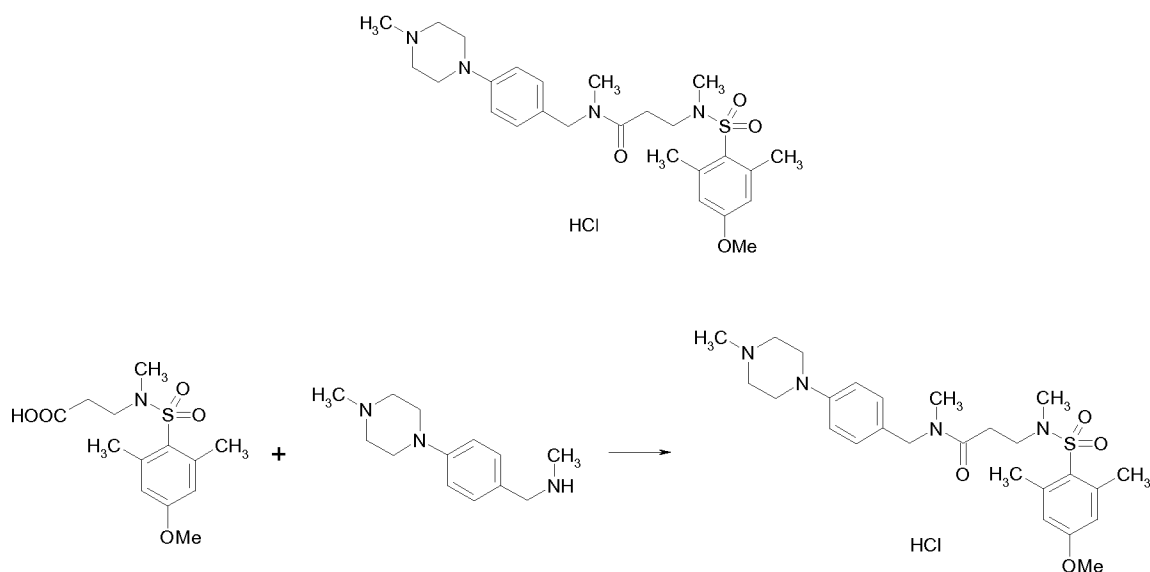
5 hergestellt.

$C_{23}H_{33}N_3O_5S \times HCl$ (500.05)

$[M+H]^+ = 464$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.35 min

10 Beispiel 86



Beispiel 86 wird analog zu 1f aus 0.14 g (0.45 mMol) Produkt aus 22c, 0.099 g (0.45

15 mMol) Produkt aus 81a, 0.13 ml (0.90 mMol) Triethylamin und 0.17 g (0.54 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

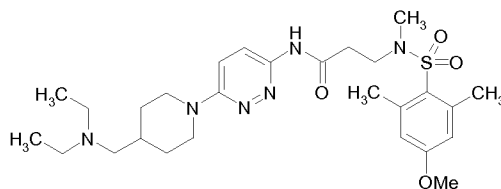
$C_{26}H_{38}N_4O_5S \times HCl$ (539.13)

$[M+H]^+ = 503$

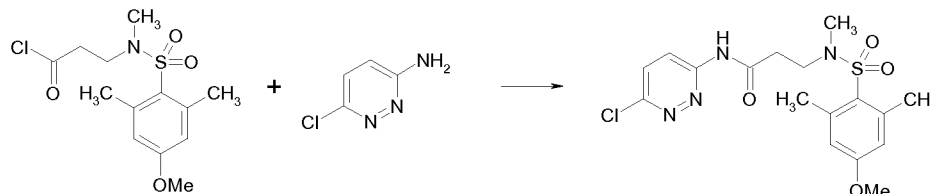
HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.43 min

20

Beispiel 87



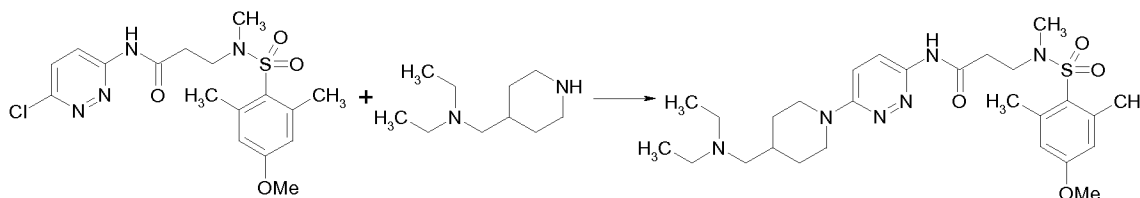
87a)



- 5 Eine Mischung aus 0.11 g (0.33 mMol) Produkt aus 27c, 0.043 g (0.33 mMol) 3-Amino-6-chlorpyridazin (Acros), 0.12 ml (0.66 mMol) DIPEA und 10 ml Dichlormethan wird drei Tage unter Rückfluss gerührt. Der Niederschlag wird danach abfiltriert. Das Filtrat wird im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt und das Rohprodukt durch präparative HPLC gereinigt.

- 10 $C_{17}H_{21}ClN_4O_4S$ (412.89)
[M+H]⁺ = 413/415

87b)

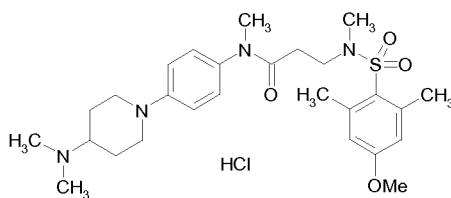


- 15 Eine Mischung aus 0.03 g (0.073 mMol) Produkt aus 87a und 0.013 g (0.073 mMol) Diethyl-piperidin-4-ylmethyl-amin (Chem. Pharm. Bull. 42, 1994, 74-84) wird bei 173°C geschmolzen. Das Produkt wird danach durch präparative HPLC aus der Reaktionsmischung gewonnen.

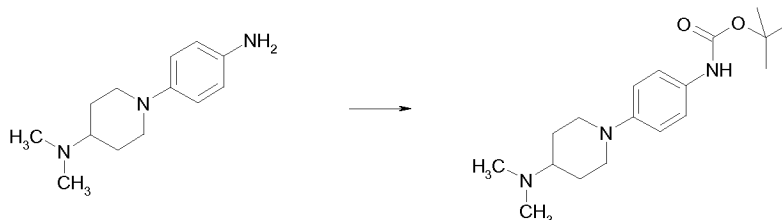
$C_{27}H_{42}N_6O_4S$ (546.73)

- 20 [M+H]⁺ = 547
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.12 min

Beispiel 88



88a)



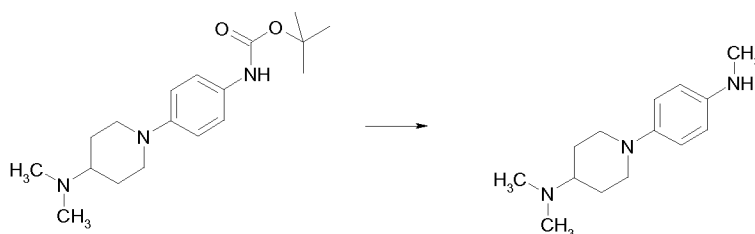
- 5 88a wird analog zu 51a aus 0.70 g (3.18 mMol) Produkt aus 27b, 0.80 g (3.65 mMol) Boc-Anhydrid und 5.50 ml (11.00 mMol) 2 M Natronlauge in 40 ml Dioxan und 20 ml Wasser hergestellt.

 $C_{17}H_{28}N_4O_2$ (320.43)

 $[M+H]^+ = 321$

- 10 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 4:1:0.2, Rf-Wert = 0.83

88b)



88b wird analog zu 51b aus 0.60 g (1.87 mMol) Produkt aus 88a und 0.21 g (5.60 mMol)

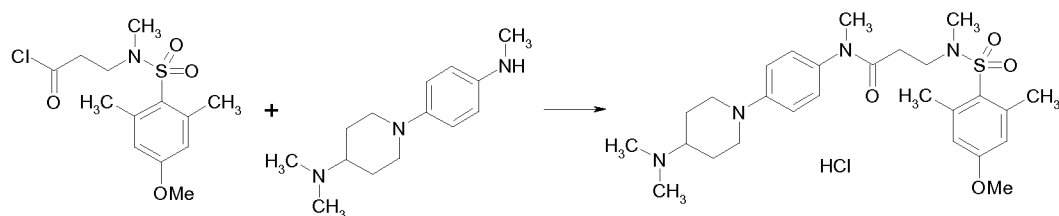
- 15 Lithiumaluminiumhydrid (Aldrich) in 20 ml THF hergestellt.

 $C_{13}H_{22}N_4$ (234.34)

 $[M+H]^+ = 235$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 4:1:0.2, Rf-Wert = 0.62

- 20 88c)



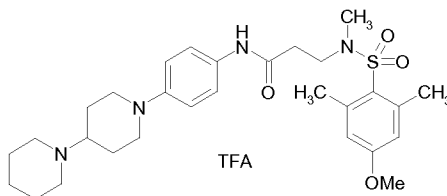
Beispiel 88 wird analog zu 27d aus 0.16 g (0.50 mMol) Produkt aus 27c, 0.12 g (0.50 mMol) Produkt aus 88b und 0.17 ml (1.00 mMol) DIPEA in 5 ml THF hergestellt.

$C_{26}H_{39}N_5O_4S \times HCl$ (554.15)

5 $[M+H]^+ = 518$

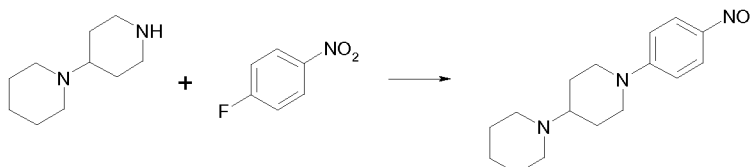
DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.61

Beispiel 89



10

89a)



89a wird analog zu 8a aus 0.70 g (4.18 mMol) 4-Piperidinopiperidin (Aldrich), 0.44 ml (4.18 mMol) 1-Fluor-4-nitrobenzol (Acros) und 1.33 ml (9.61 mMol) Triethylamin in 12 ml DMF hergestellt.

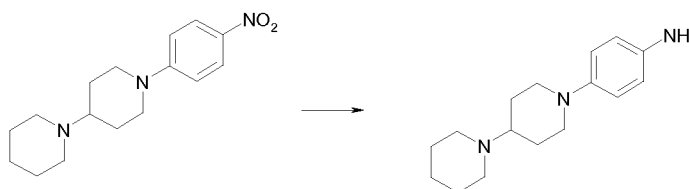
15

$C_{16}H_{23}N_3O_2$ (289.37)

$[M+H]^+ = 290$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.3

20 89b)



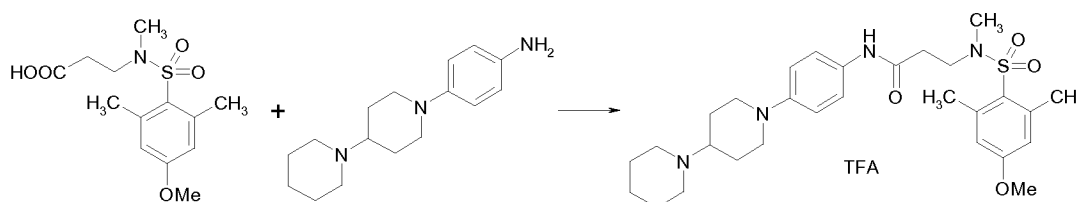
89b wird analog zu 8b aus 0.96 g (3.32 mMol) Produkt aus 89a und 0.093 g Palladium auf Kohle (5%) in 45 ml Ethanol hergestellt.

$C_{16}H_{25}N_3$ (259.39)

$[M+H]^+ = 260$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.2

89c)



- 10 Beispiel 89 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.33 mMol) Produkt aus 22c, 0.086 g (0.33 mMol) Produkt aus 89b, 0.14 ml (1.00 mMol) Triethylamin und 0.11 g (0.33 mMol) TBTU in 2 ml THF hergestellt.

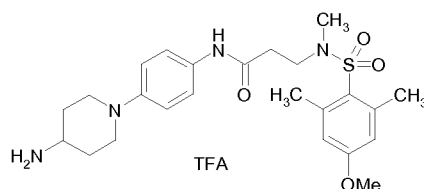
$C_{29}H_{42}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (656.76)

$[M+H]^+ = 543$

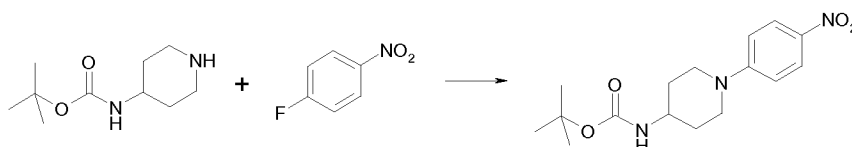
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.47 min

15

Beispiel 90



90a)



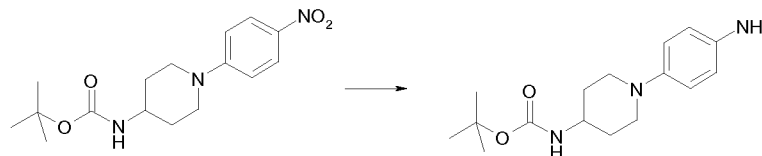
20

90a wird analog zu 8a aus 0.84 g (4.18 mMol) 4-N-Boc-Aminopiperidin (Acros), 0.44 ml (4.18 mMol) 1-Fluor-4-nitrobenzol (Acros) und 1.33 ml (9.61 mMol) Triethylamin in 12 ml DMF hergestellt.

$C_{16}H_{23}N_3O_4$ (321.37)

- 25 $[M+H]^+ = 322$

90b)

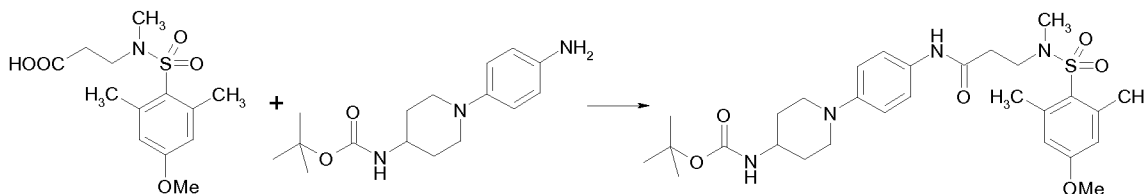


90b wird analog zu 8b aus 1.01 g (3.43 mMol) Produkt aus 90a und 0.11 g Palladium auf Kohle (5%) in 45 ml Ethanol hergestellt.

 $C_{16}H_{25}N_3O_2$ (291.39)

 $[M+H]^+ = 292$

90c)



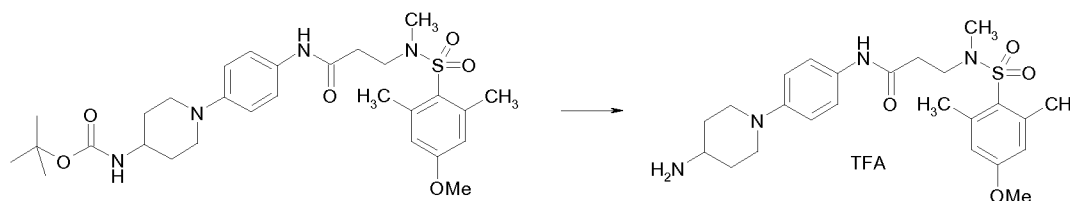
10

90c wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.33 mMol) Produkt aus 22c, 0.097 g (0.33 mMol) Produkt aus 90b, 0.14 ml (1.00 mMol) Triethylamin und 0.11 g (0.33 mMol) TBTU in 2 ml THF hergestellt.

 $C_{29}H_{42}N_4O_6S$ (574.73)
15 $[M+H]^+ = 575$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.62 min

90d)

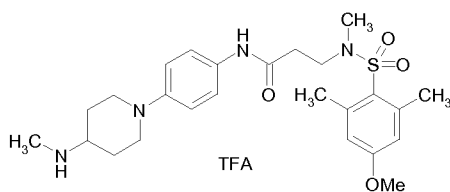


20 Beispiel 90 wird analog zu 18b aus 0.19 g (0.33 mMol) Produkt aus 90c und 0.33 ml TFA in 0.5 ml Dichlormethan hergestellt.

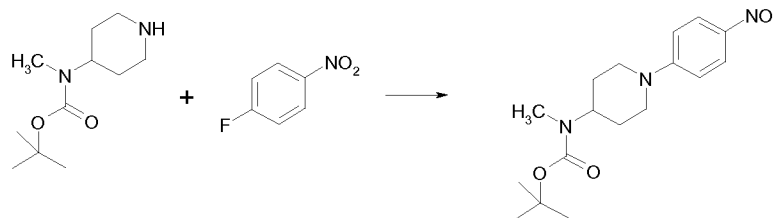
 $C_{24}H_{34}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (588.64)

 $[M+H]^+ = 475$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.41 min

Beispiel 91

91a)



5

91a wird analog zu 8a aus 0.90 g (4.18 mMol) Methyl-piperidin-4-yl-carbamatsäure-tert-butylester (Fluorochem), 0.44 ml (4.18 mMol) 1-Fluor-4-nitrobenzol (Acros) und 1.33 ml (9.61 mMol) Triethylamin in 12 ml DMF hergestellt.

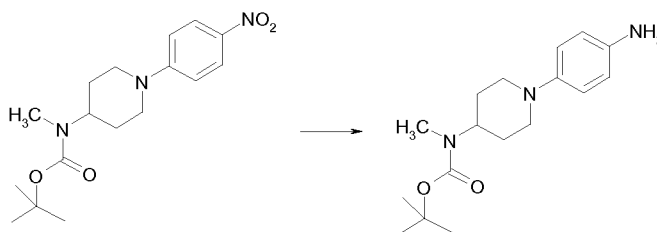
$C_{17}H_{25}N_3O_4$ (335.40)

10

$[M+H]^+ = 336$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 30:1, Rf-Wert = 0.6

91b)



15

91b wird analog zu 8b aus 1.08 g (3.22 mMol) Produkt aus 91a und 0.11 g Palladium auf Kohle (5%) in 45 ml Ethanol hergestellt.

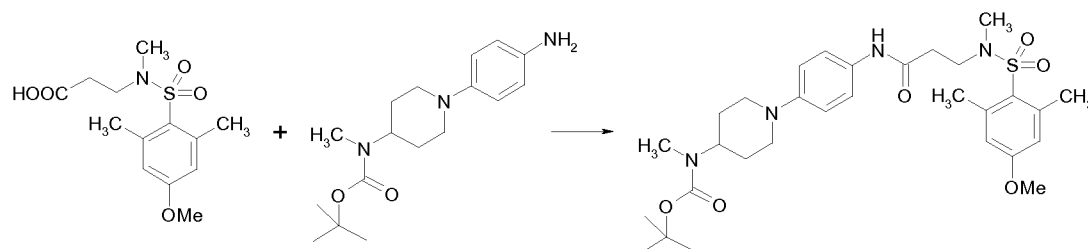
$C_{17}H_{27}N_3O_2$ (305.42)

$[M+H]^+ = 306$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 30:1, Rf-Wert = 0.4

20

91c)



91c wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.33 mMol) Produkt aus 22c, 0.10 g (0.33 mMol)

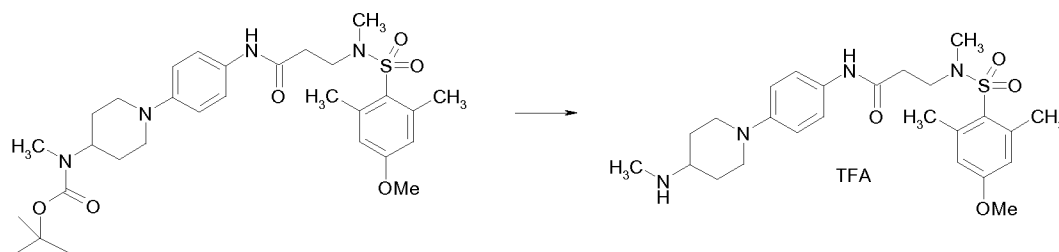
Produkt aus 91b, 0.14 ml (1.00 mMol) Triethylamin und 0.11 g (0.33 mMol) TBTU in 2 ml THF hergestellt.

5 $C_{30}H_{44}N_4O_6S$ (588.76)

$[M+H]^+ = 589$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.69 min

91d)



10

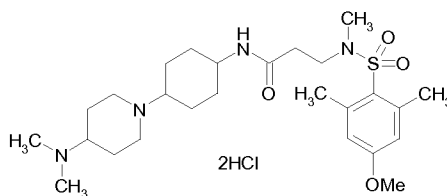
Beispiel 91 wird analog zu 18b aus 0.21 g (0.36 mMol) Produkt aus 91c und 0.36 ml TFA in 0.6 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{25}H_{36}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (602.67)

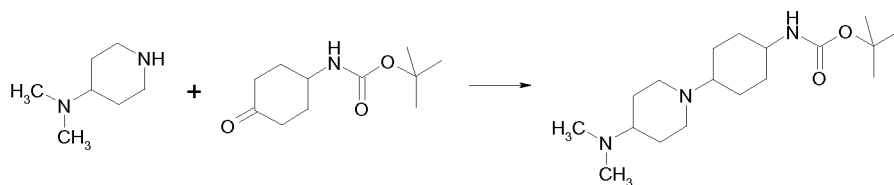
$[M+H]^+ = 489$

15 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.42 min

Beispiel 92



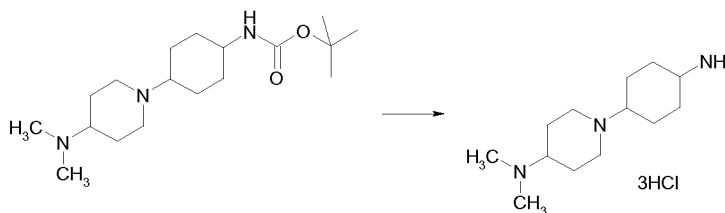
20 92a)



- 5 Eine Mischung aus 0.66 g (5.16 mMol) 4-Dimethylamino-piperidin (Alfa Aesar), 1.00 g (4.69 mMol) (4-Oxocyclohexyl)-carbamatsäure-tert-butylester (Fluorochem), 1.19 g (5.16 mMol) Natriumtriacetoxyborhydrid und 20 ml Dichlormethan wird unter Stickstoff vier Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach mit Dichlormethan verdünnt, mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{18}H_{35}N_3O_2$ (325.49)

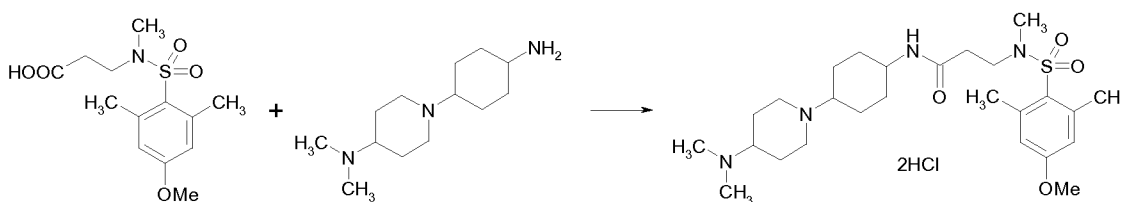
- 10 92b)



Eine Mischung aus 0.80 g (2.46 mMol) Produkt aus 92a, 4 ml 6 M HCl, 3 ml 37%ige HCl und 3 ml Methanol wird zwei Stunden bei 50°C gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

- 15 $C_{13}H_{27}N_3 \times 3HCl$ (334.76)

92c)

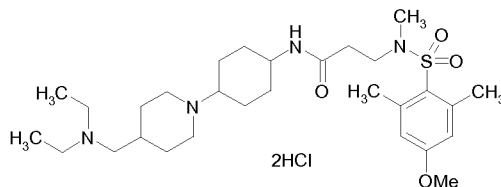


- 20 Beispiel 92 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.33 mMol) Produkt aus 22c, 0.13 g (0.40 mMol) Produkt aus 92b, 0.23 ml (1.66 mMol) Triethylamin und 0.13 g (0.40 mMol) TBTU in 8 ml DMF hergestellt.

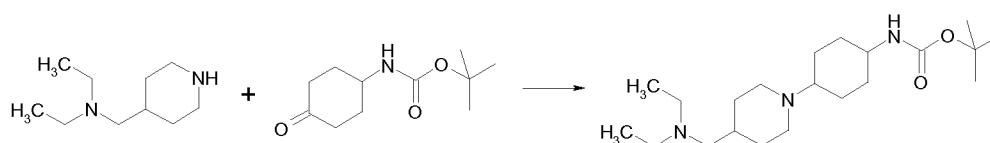
$C_{26}H_{44}N_4O_4S \times 2HCl$ (581.64)

$[M+H]^+ = 509$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 93

5 93a)

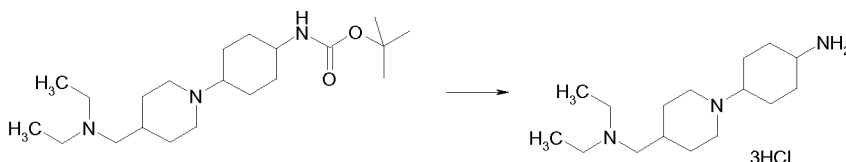


93a wird analog zu 92a aus 0.63 g (3.70 mMol) Diethyl-piperidin-4-ylmethyl-amin (Chem. Pharm. Bull. 42, 1994, 74-84), 0.72 g (3.37 mMol) (4-Oxocyclohexyl)-carbamatsäure-tert-butylester (Fluorochem) und 0.86 g (4.04 mMol) Natriumtriacetoxyborhydrid in 20 ml

10 Dichlormethan durchgeführt.

 $C_{21}H_{41}N_3O_2$ (367.57)

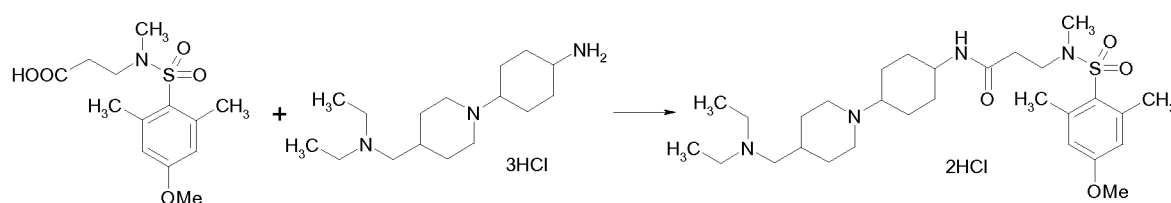
93b)



15 93b wird analog zu 92b aus 0.90 g (2.45 mMol) Produkt aus 93a, 4 ml 6 M HCl und 3 ml 37%ige HCl in 3 ml Methanol hergestellt.

 $C_{16}H_{33}N_3 \times 3HCl$ (376.84)

93c)



20

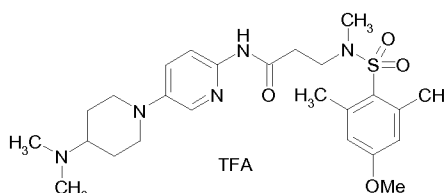
Beispiel 93 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.33 mMol) Produkt aus 22c, 0.14 g (0.37 mMol) Produkt aus 93b, 0.23 ml (1.66 mMol) Triethylamin und 0.13 g (0.40 mMol) TBTU in 8 ml DMF hergestellt.

$C_{29}H_{50}N_4O_4S \times 2HCl$ (623.72)

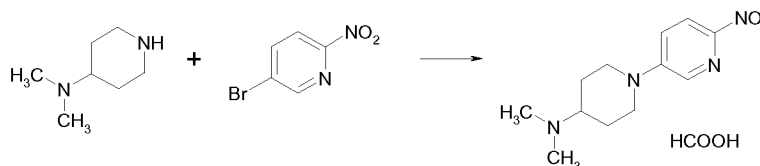
$[M+H]^+ = 551$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

5 Beispiel 94



94a)



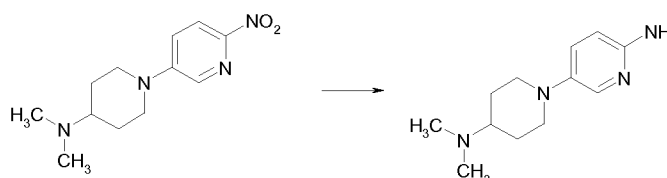
- 10 Eine Mischung aus 0.88 g (6.88 mMol) 4-Dimethylamino-piperidin (Alfa Aesar), 1.00 g (4.93 mMol) 3-Brom-6-nitropyridin (Aldrich), 0.18 g (0.49 mMol) Tetrabutyl-ammonium-iodid, 0.74 g (5.33 mMol) Kaliumcarbonat und 5 ml DMSO wird zwei Stunden bei 80°C gerührt. Danach wird die Reaktionsmischung auf Wasser gegossen und mit Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat
- 15 getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch präparative HPLC gereinigt.

$C_{12}H_{18}N_4O_2 \times CH_2O_2$ (296.32)

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 1.49 min

20

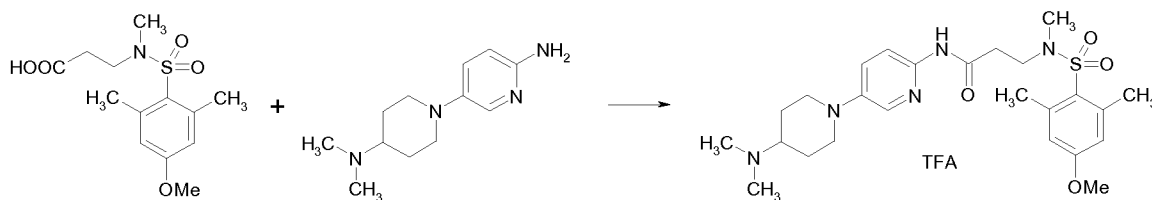
94b)



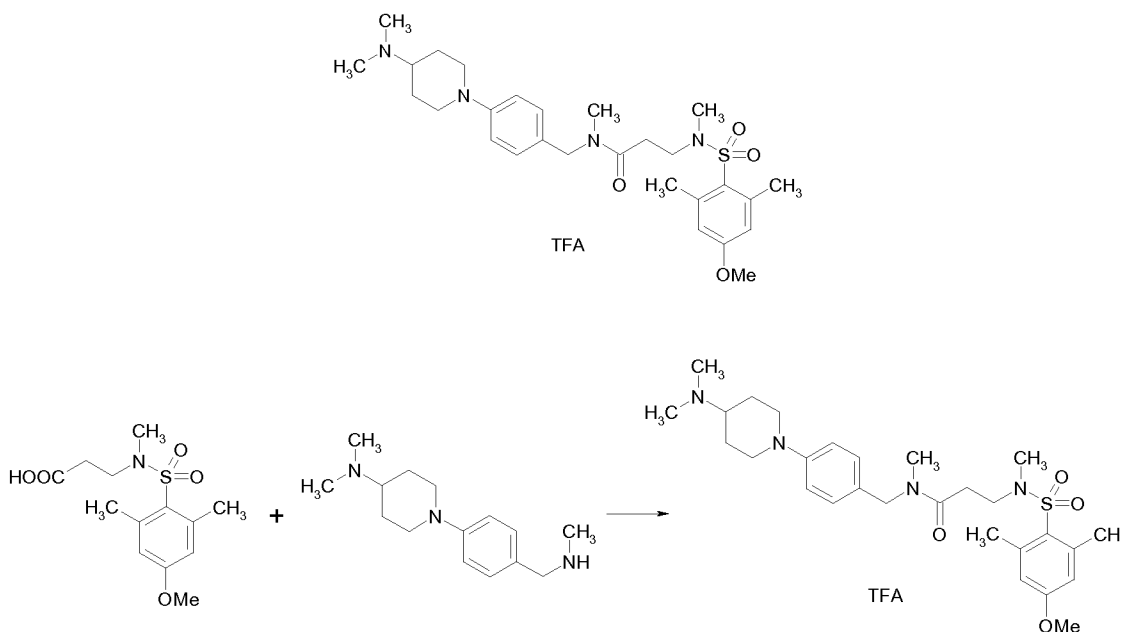
94b wird analog zu 8b aus 0.50 g (2.00 mMol) Produkt aus 94a und 0.08 g Palladium auf Kohle (10%) in 40 ml Methanol hergestellt.

- 25 $C_{12}H_{20}N_4$ (220.31)

94c)



- Eine Mischung aus 0.63 g (2.10 mMol) Produkt aus 22c, 0.91 g (9.00 mMol) N-Methylmorpholin, 0.45 g (2.04 mMol) Produkt aus 94b und 50 ml THF wird 10 Minuten bei Raumtemperatur gerührt und danach mit 5.22 ml (9.00 mMol) Propylphosphonsäureanhydrid 50% in Ethylacetat (Fluka) versetzt. Man lässt die Reaktionsmischung über Nacht bei Raumtemperatur rühren und engt sie anschließend im Vakuum bis zur Trockene ein. Der Rückstand wird mit 2 N Kaliumcarbonat-Lösung versetzt und mit
- 10 Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit Wasser und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch präparative HPLC gereinigt.
- $C_{25}H_{37}N_5O_4S \times C_2HF_3O_2$ (617.68)
- $[M+H]^+ = 504$
- 15 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

Beispiel 95

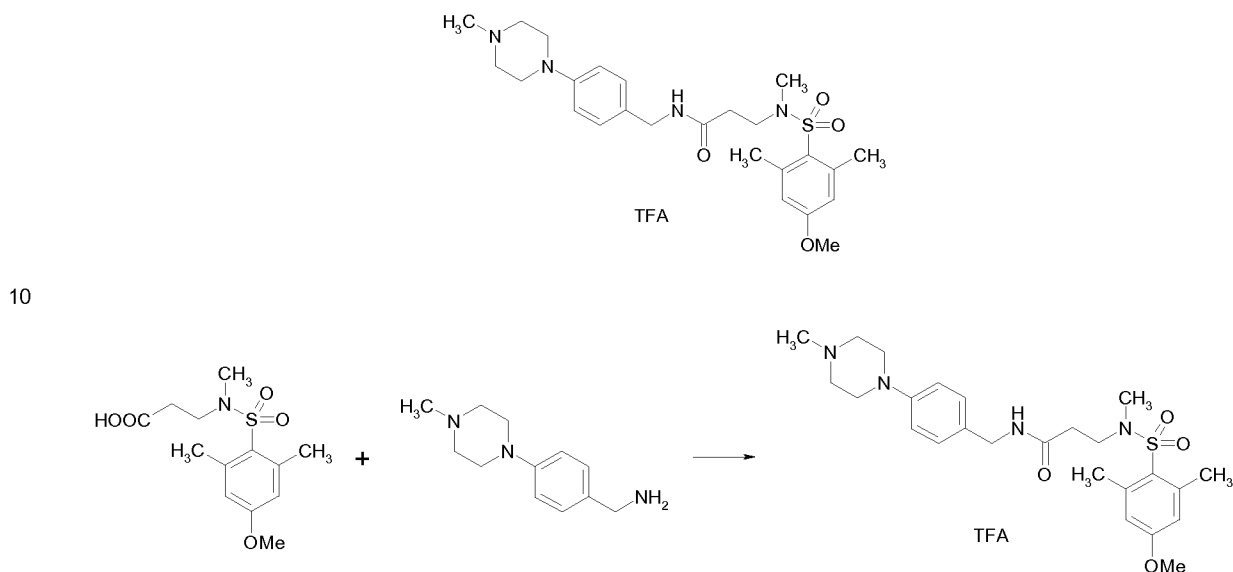
Beispiel 95 wird analog zu 1f aus 0.08 g (0.27 mMol) Produkt aus 22c, 0.066 g (0.27 mMol) Produkt aus 80a, 0.11 ml (0.80 mMol) Triethylamin und 0.085 g (0.27 mMol) TBTU in 2 ml THF hergestellt.

$C_{28}H_{42}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (644.75)

5 $[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.50 min

Beispiel 96



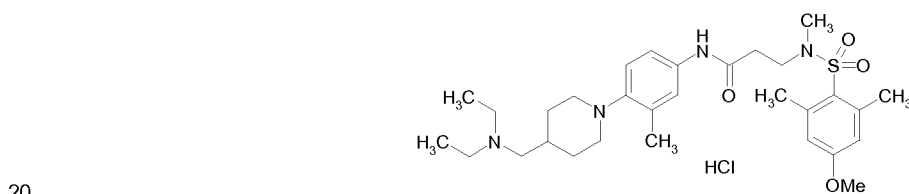
Beispiel 96 wird analog zu 1f aus 0.08 g (0.27 mMol) Produkt aus 22c, 0.054 g (0.27 mMol) Produkt aus 19b, 0.11 ml (0.80 mMol) Triethylamin und 0.085 g (0.27 mMol) TBTU in 2 ml THF hergestellt.

15 $C_{25}H_{36}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (602.67)

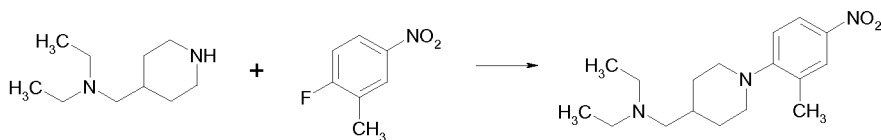
$[M+H]^+ = 489$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.49 min

Beispiel 97



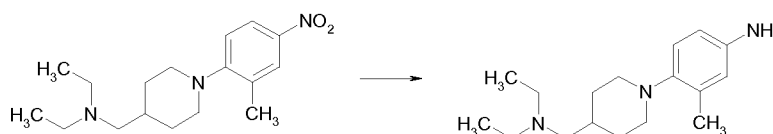
97a)



97a wird analog zu 8a aus 1.00 g (5.87 mMol) Diethyl-piperidin-4-ylmethyl-amin (Chem. Pharm. Bull. 42, 1994, 74-84), 0.91 g (5.87 mMol) 1-Fluor-2-methyl-4-nitrobenzol (ABCR) und 1.14 ml (8.20 mMol) Triethylamin in 12 ml DMF hergestellt.

- 5 $C_{17}H_{27}N_3O_2$ (305.42)
[M+H]⁺ = 306

97b)

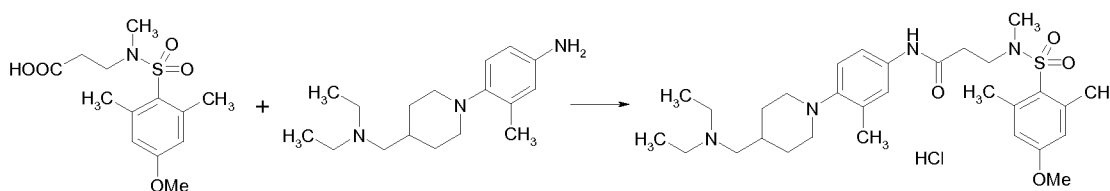


10

97b wird analog zu 8b aus 0.91 g (2.98 mMol) Produkt aus 97a und 0.20 g Palladium auf Kohle (10%) in 50 ml Methanol hergestellt.

$C_{17}H_{29}N_3$ (275.43)

- 15 97c)

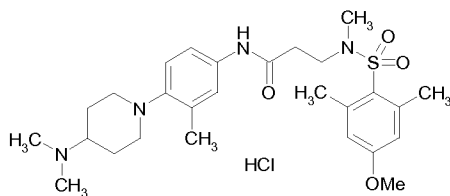


Beispiel 97 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.50 mMol) Produkt aus 22c, 0.14 g (0.50 mMol) Produkt aus 97b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

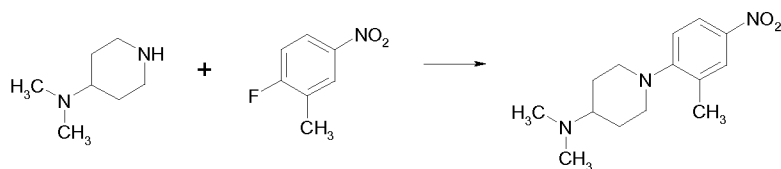
- 20 $C_{30}H_{46}N_4O_4S \times HCl$ (595.24)
[M+H]⁺ = 559

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.44 min

Beispiel 98

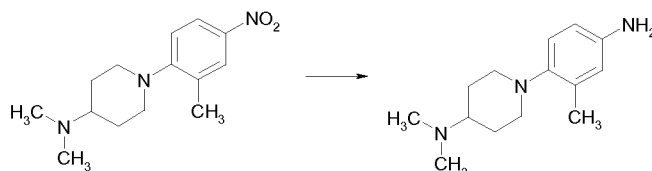


98a)



- 5 98a wird analog zu 8a aus 0.75 g (5.87 mMol) 4-Dimethylamino-piperidin (Alfar Aesar), 0.91 g (5.87 mMol) 1-Fluor-2-methyl-4-nitrobenzol (ABCR) und 1.14 ml (8.20 mMol) Triethylamin in 12 ml DMF hergestellt.
 $C_{14}H_{21}N_3O_2$ (263.34)

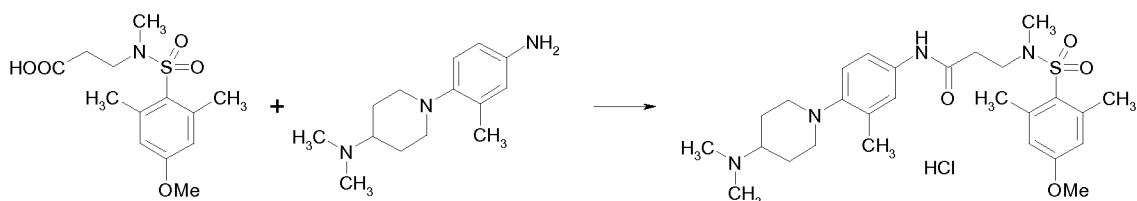
10 98b)



- 98b wird analog zu 8b aus 0.30 g (1.14 mMol) Produkt aus 98a und 0.10 g Palladium auf Kohle (10%) in 25 ml Methanol hergestellt.
 $C_{14}H_{23}N_3$ (233.35)

15

98c)

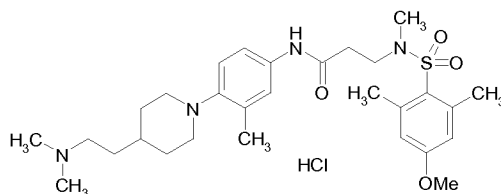


20

- Beispiel 98 wird analog zu 1f aus 0.32 g (1.07 mMol) Produkt aus 22c, 0.25 g (1.07 mMol) Produkt aus 98b, 0.42 ml (3.00 mMol) Triethylamin und 0.34 g (1.07 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.
 $C_{27}H_{40}N_4O_4S \times HCl$ (553.16)
 $[M+H]^+ = 517$

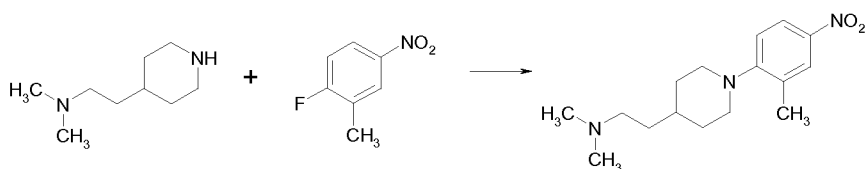
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.52 min

Beispiel 99



5

99a)



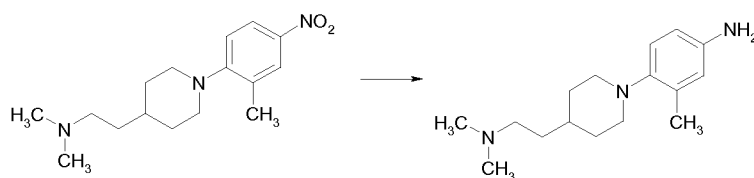
99a wird analog zu 8a aus 0.92 g (5.87 mMol) Dimethyl-(2-piperidin-4-yl-ethyl)-amin (J. Med. Chem. 36, 1993, 162-165), 0.91 g (5.87 mMol) 1-Fluor-2-methyl-4-nitrobenzol (ABCR) und 2.49 g (18.00 mMol) Kaliumcarbonat in 12 ml DMF hergestellt.

10

$C_{16}H_{25}N_3O_2$ (291.39)

$[M+H]^+ = 292$

99b)



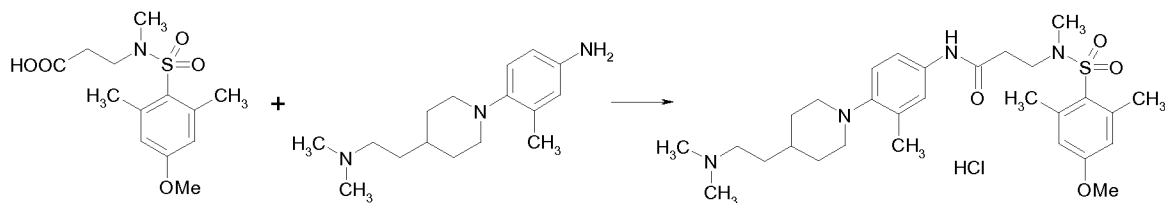
15

99b wird analog zu 8b aus 0.60 g (1.14 mMol) Produkt aus 99a und 0.20 g Palladium auf Kohle (10%) in 50 ml Methanol hergestellt.

$C_{16}H_{27}N_3$ (261.41)

20

99c)



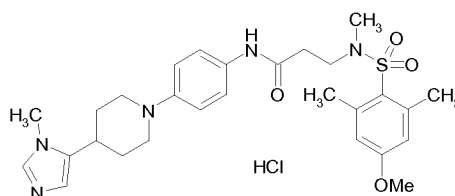
Beispiel 99 wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.50 mMol) Produkt aus 22c, 0.13 g (0.50 mMol) Produkt aus 99b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{29}H_{44}N_4O_4S \times HCl$ (581.21)

5 $[M+H]^+ = 545$

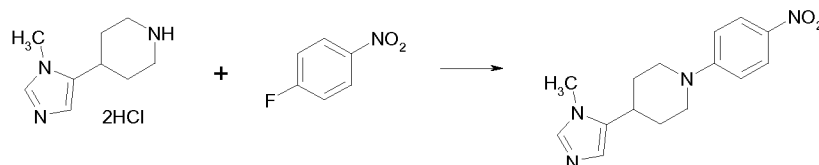
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.42 min

Beispiel 100



10

100a)



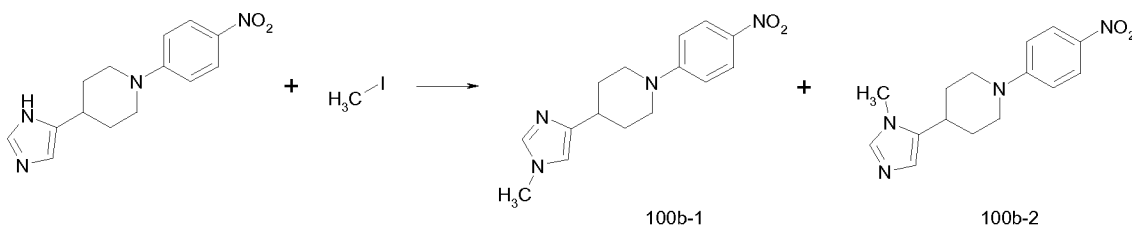
100a wird analog zu 8a aus 1.00 g (4.47 mMol) 4-(3-Methyl-3H-imidazol-4-yl)-piperidin (J. Med. Chem. 46, 2003, 5445-5457), 0.63 g (4.47 mMol) 4-Fluor-nitrobenzol (ABCR) und

15 2.10 g (15.20 mMol) Kaliumcarbonat in 50 ml DMF hergestellt.

$C_{14}H_{16}N_4O_2$ (272.30)

$[M+H]^+ = 273$

100b)



20

100b-1 und 100b-2 werden analog zu 62a aus 1.10 g (4.04 mMol) Produkt aus 100a, 0.60 g (4.23 mMol) Methyljodid und 0.46 g (4.10 mMol) Kalium-tert-butylat in 50 ml DMSO hergestellt. Das so entstandene Isomerengemisch wird durch Säulen-chromatographie über Kieselgel (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 100:1 bis 30:1) aufgetrennt.

100b-1: $C_{15}H_{18}N_4O_2$ (286.33)

$[M+H]^+ = 287$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.50

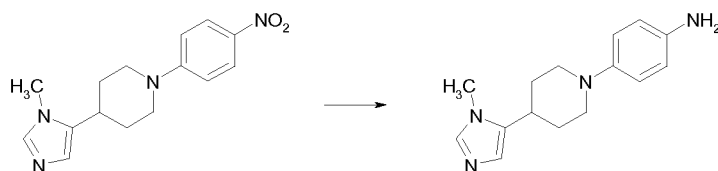
100b-2: $C_{15}H_{18}N_4O_2$ (286.33)

5

$[M+H]^+ = 287$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.38

100c)

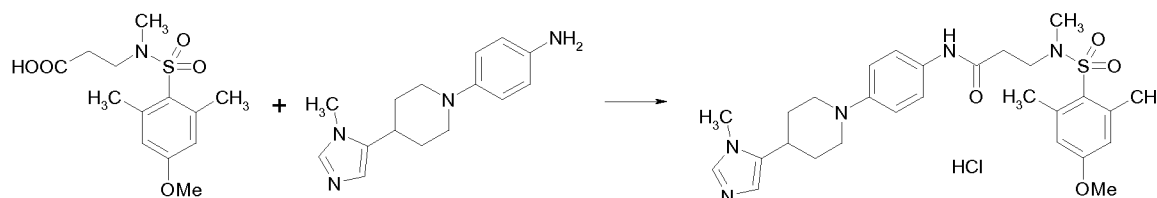


10 100c wird analog zu 8b aus 0.10 g (0.35 mMol) 100b-2 und 0.20 g Palladium auf Kohle (10%) in 30 ml Methanol hergestellt.

$C_{15}H_{20}N_4$ (256.35)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.10

15 100d)



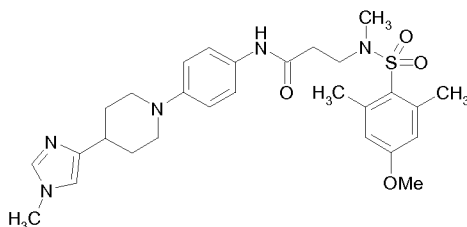
Beispiel 100 wird analog zu 1f aus 0.085 g (0.28 mMol) Produkt aus 22c, 0.070 g (0.27 mMol) Produkt aus 100c, 0.048 ml (0.35 mMol) Triethylamin und 0.095 g (0.30 mMol) TBTU in 20 ml THF und 3 ml DMF hergestellt.

20 $C_{28}H_{37}N_5O_4S \times HCl$ (576.15)

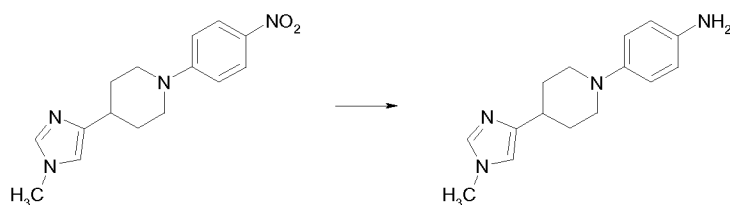
$[M+H]^+ = 540$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.41 min

Beispiel 101



101a)

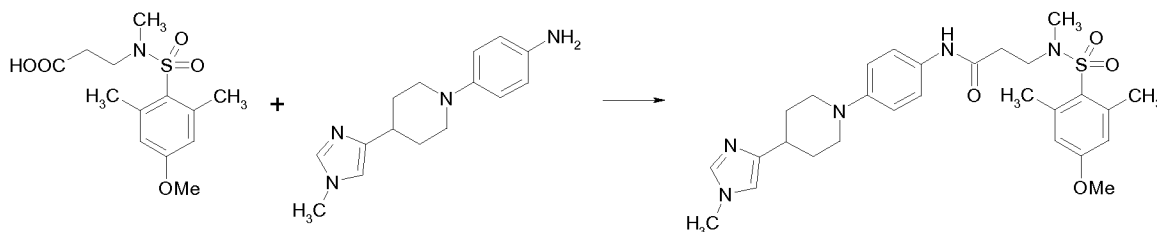


- 5 101a wird analog zu 8b aus 0.35 g (1.22 mMol) 100b-1 und 0.50 g Palladium auf Kohle (10%) in 50 ml Methanol hergestellt.

$C_{15}H_{20}N_4$ (256.35)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.14

10 101b)



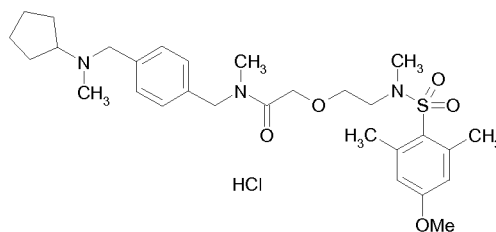
Beispiel 101 wird analog zu 1f aus 0.12 g (0.40 mMol) Produkt aus 22c, 0.10 g (0.39 mMol) Produkt aus 101a, 0.05 ml (0.50 mMol) Triethylamin und 0.14 g (0.42 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

- 15 $C_{28}H_{37}N_5O_4S$ (539.69)

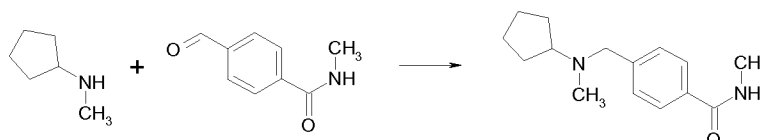
$[M+H]^+ = 540$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.47

Beispiel 102

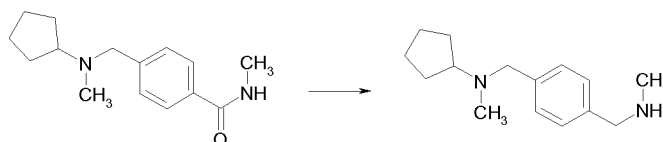


102a)



- 5 102a wird analog zu 60a aus 0.50 g (5.00 mMol) N-Methylcyclohexylamin (CHES), 0.82 g (5.00 mMol) 4-Formyl-benzoesäuremethamid (EMKA), 1.59 g (7.50 mMol) Natrium-triacetoxyborhydrid und 0.37 ml (6.50 mMol) Essigsäure in 30 ml THF hergestellt.
 $C_{15}H_{22}N_2$ (246.35)

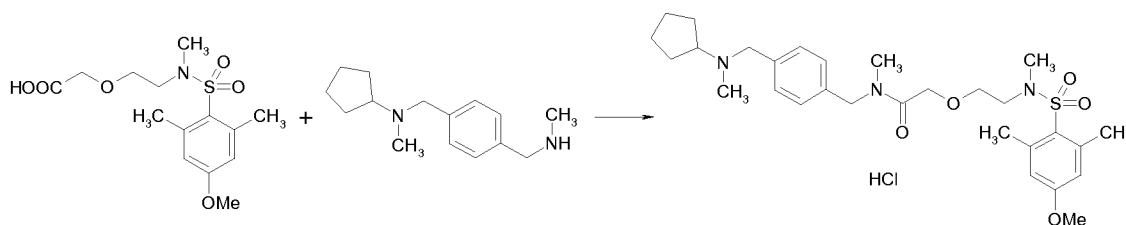
10 102b)



102b wird analog zu 38f aus 1.06 g (4.30 mMol) Produkt aus 102a und 8.60 ml (8.60 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 40 ml THF hergestellt.
 $C_{15}H_{24}N_2$ (232.36)

15

102c)

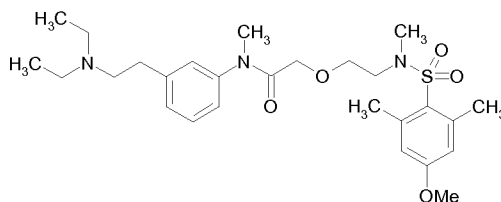


- Beispiel 102 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.60 mMol) Produkt aus 53c, 0.14 g (0.60 mMol) Produkt aus 102b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.23 g (0.72 mMol) TBTU in 10 ml THF hergestellt.
 $C_{29}H_{43}N_3O_5S \times HCl$ (582.20)
- 20

[M+H]⁺ = 546

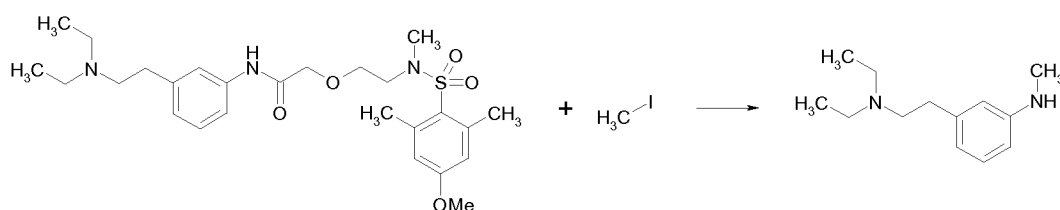
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.58 min

Beispiel 103



5

103a)



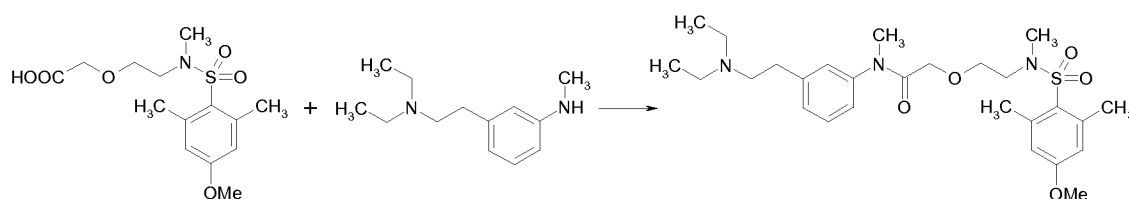
Eine Mischung aus 0.04 g (0.079 mMol) 70, 4.8 mg (0.12 mMol) Natriumhydrid 60%ig, 1 ml THF und 0.5 ml DMF wird 30 Minuten bei Raumtemperatur gerührt. Danach gibt man 4.9 µl (0.079 mMol) Methyljodid hinzu und lässt weitere zwei Stunden bei Raumtemperatur rühren. Die Reaktionsmischung wird anschließend im Vakuum bis zur Trockene eingengt, der Rückstand mit Wasser versetzt und mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 95:5:0.5) gereinigt.

15

C₁₃H₂₂N₂ (206.33)

[M+H]⁺ = 207

20 103b)



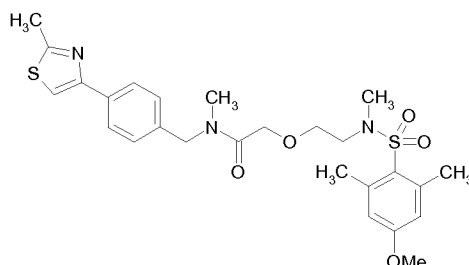
Beispiel 103 wird analog zu 1f aus 0.08 g (0.24 mMol) Produkt aus 53c, 0.05 g (0.24 mMol) Produkt aus 103a, 0.067 ml (0.48 mMol) Triethylamin und 0.093 g (0.29 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

$C_{27}H_{41}N_3O_5S$ (519.70)

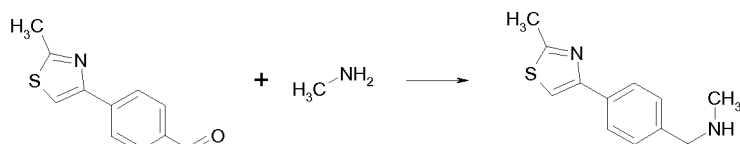
$[M+H]^+ = 520$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.2 min

5 Beispiel 104



104a)

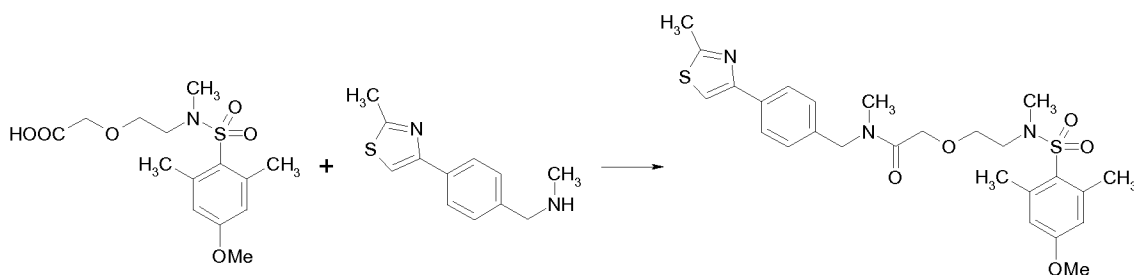


- 10 104a wird analog zu 60a aus 0.35 g (1.72 mMol) 4-(2-Methyl-1,3-thiazol-4-yl)-benz-aldehyd (Maybridge), 1.50 ml (3.00 mMol) Methylamin 2 M in THF (Acros), 0.70 g (3.30 mMol) Natriumtriacetoxyborhydrid und 0.23 ml (4.00 mMol) Essigsäure in 20 ml THF hergestellt.

$C_{12}H_{14}N_2S$ (218.32)

- 15 $[M+H]^+ = 219$

104b)



- 20 Beispiel 104 wird analog zu 1f aus 0.16 g (0.47 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.46 mMol) Produkt aus 104a, 0.11 ml (1.09 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.48 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

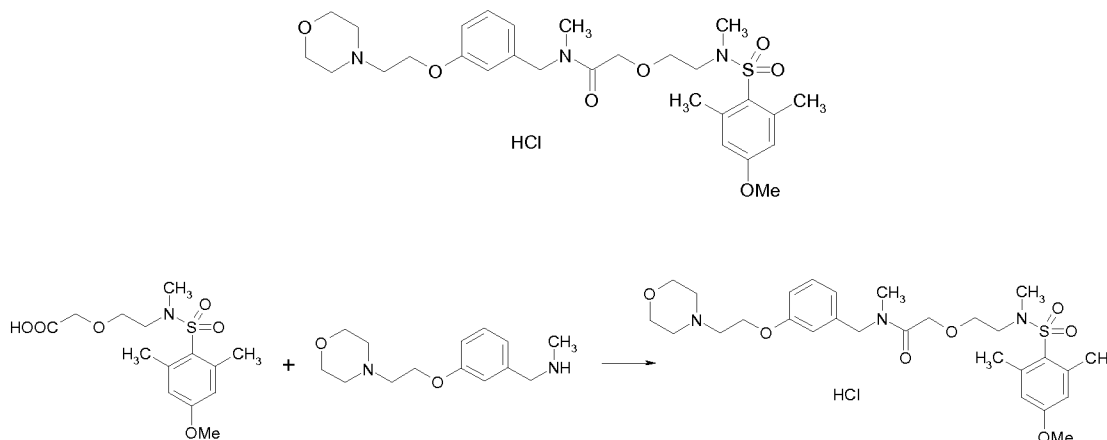
$C_{26}H_{33}N_3O_5S_2$ (531.69)

[M+H]⁺ = 532

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.66

Beispiel 105

5



Beispiel 105 wird analog zu 1f aus 0.14 g (0.41 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.40 mMol) Methyl-[3-(2-morpholin-4-yl-ethoxy)-benzyl]-amin (Maybridge), 0.14 ml (0.99 mMol)

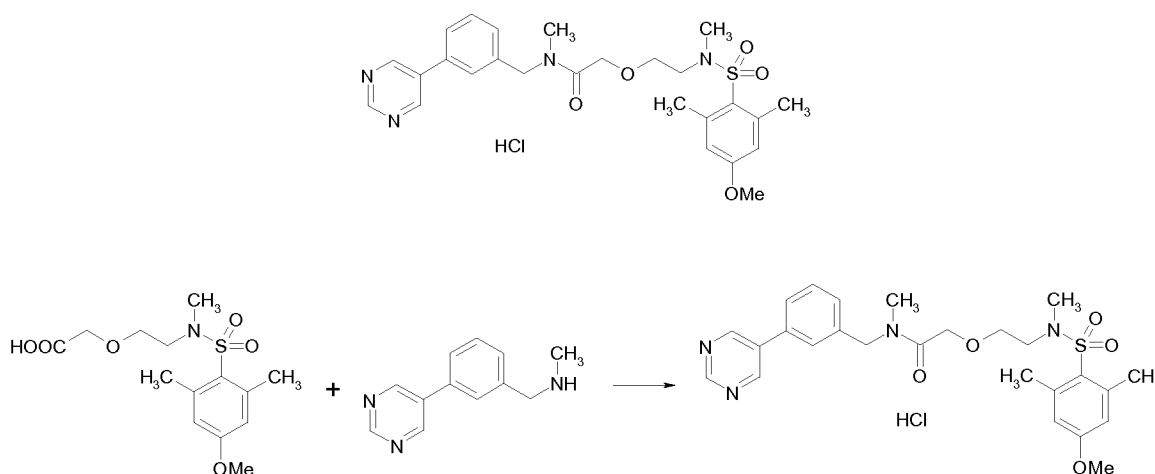
10 Triethylamin und 0.14 g (0.44 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

$C_{28}H_{41}N_3O_7S \times HCl$ (600.17)

[M+H]⁺ = 564

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.59

15 Beispiel 106



Beispiel 106 wird analog zu 1f aus 0.17 g (0.51 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.50

20 mMol) Methyl-[3-(2-pyrimidin-5-yl-benzyl)-amin (Maybridge), 0.17 ml (1.19 mMol)

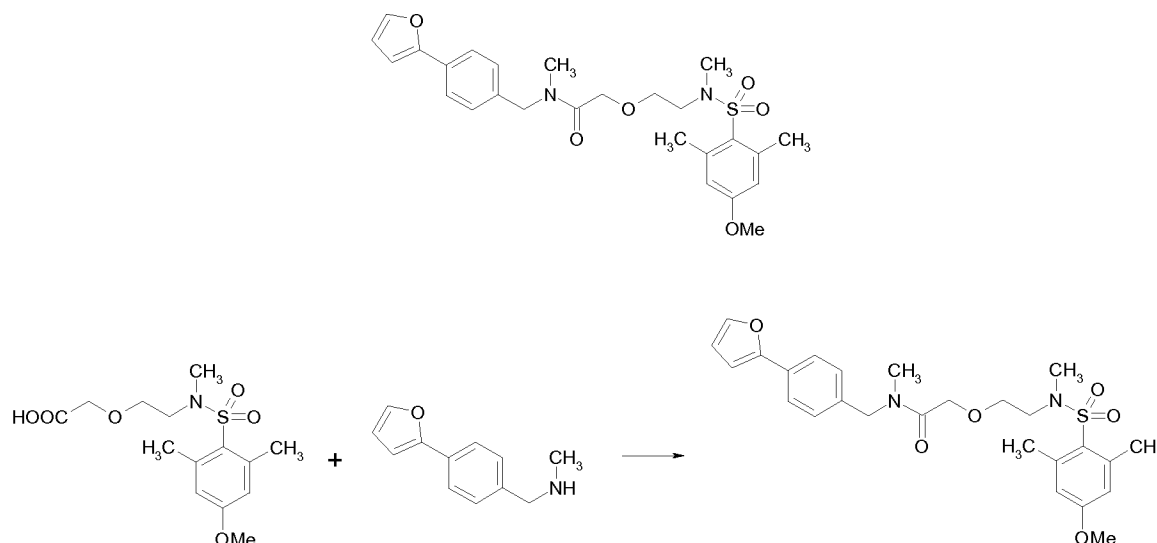
Triethylamin und 0.17 g (0.53 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

$C_{26}H_{32}N_4O_5S \times HCl$ (549.08)

$[M+H]^+ = 513$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.78 min

5 Beispiel 107



- 10 Beispiel 107 wird analog zu 1f aus 0.18 g (0.54 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.53 mMol) (4-Furan-2-yl-benzyl)-methyl-amin (Maybridge), 0.18 ml (1.29 mMol) Triethylamin und 0.18 g (0.56 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

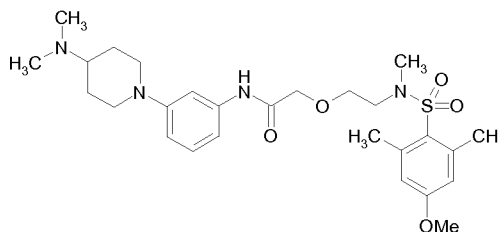
$C_{26}H_{32}N_2O_6S$ (500.61)

$[M+H]^+ = 501$

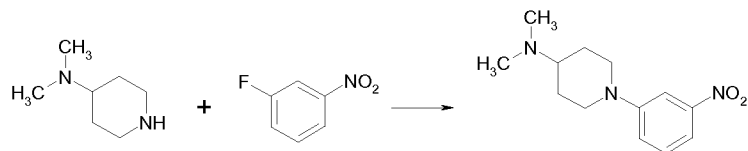
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 2.09 min

15

Beispiel 108



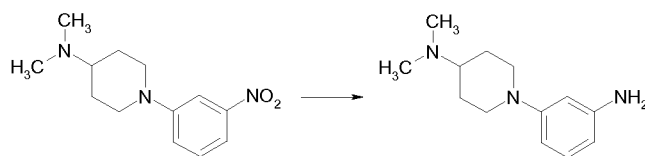
108a)



107a wird analog zu 79a aus 2.41 g (18.78 mMol) 4-Dimethylamino-piperidin (Alfa Aesar), 1.00 ml (9.39 mMol) 1-Fluor-3-nitrobenzol (Fluka) und 1.30 g (9.39 mMol) Kaliumcarbonat in 15 ml DMSO hergestellt.

- 5 $C_{13}H_{19}N_3O_2$ (249.31)
[M+H]⁺ = 250

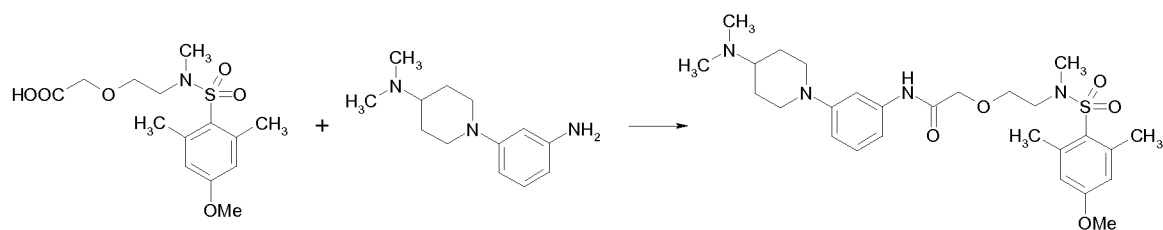
108b)



- 10 Eine Mischung aus 1.74 g (6.98 mMol) Produkt aus 108a, 12.00 g (68.92 mMol) Natriumdithionit, 10.00 g (72.35 mMol) Kaliumcarbonat, 60 ml THF und 30 ml Wasser sechs Stunden auf 80°C erhitzt. Nach dem Abkühlen wird die organische Phase abgetrennt, mit gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

- 15 $C_{13}H_{21}N_3$ (219.33)

108c)

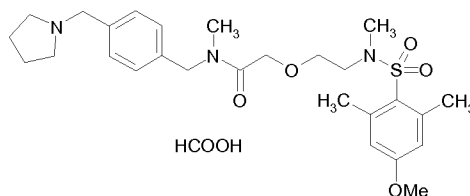


- 20 Beispiel 108 wird analog zu 1f aus 0.13 g (0.40 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.47 mMol) Produkt aus 108b, 0.067 ml (0.48 mMol) Triethylamin und 0.15 g (0.48 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

$C_{27}H_{40}N_4O_5S$ (532.70)

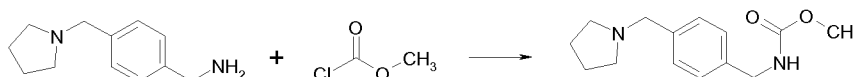
[M+H]⁺ = 533

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 109

109a)

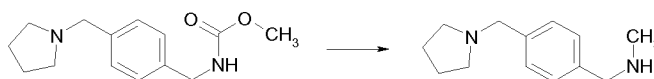
5



Eine Mischung aus 0.59 g (3.12 mMol) 4-Pyrrolidin-1-ylmethyl-benzylamin (Enamine-BB), 0.29 ml (3.75 mMol) Chlorameisensäuremethylester (Fluka), 0.52 ml (3.75 mMol) Triethylamin und 10 ml Dichlormethan wird zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird mit 10 ml Dichlormethan verdünnt, zweimal mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. $C_{14}H_{20}N_2O_2$ (248.32)

109b)

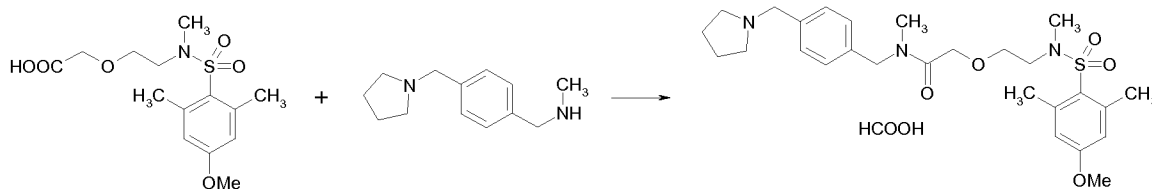
15



109b wird analog zu 51b aus 0.61 g (2.44 mMol) Produkt aus 109a und 5.00 ml (5.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 5 ml THF hergestellt. $C_{13}H_{20}N_2$ (204.31)

109c)

20



Beispiel 109 wird analog zu 1f aus 0.18 g (0.54 mMol) Produkt aus 53c, 0.17 g (0.81 mMol) Produkt aus 109b, 0.15 ml (1.07 mMol) Triethylamin und 0.21 g (0.65 mMol) TBTU in 4 ml DMF hergestellt.

$C_{27}H_{39}N_3O_5S \times CH_2O_2$ (631.71)

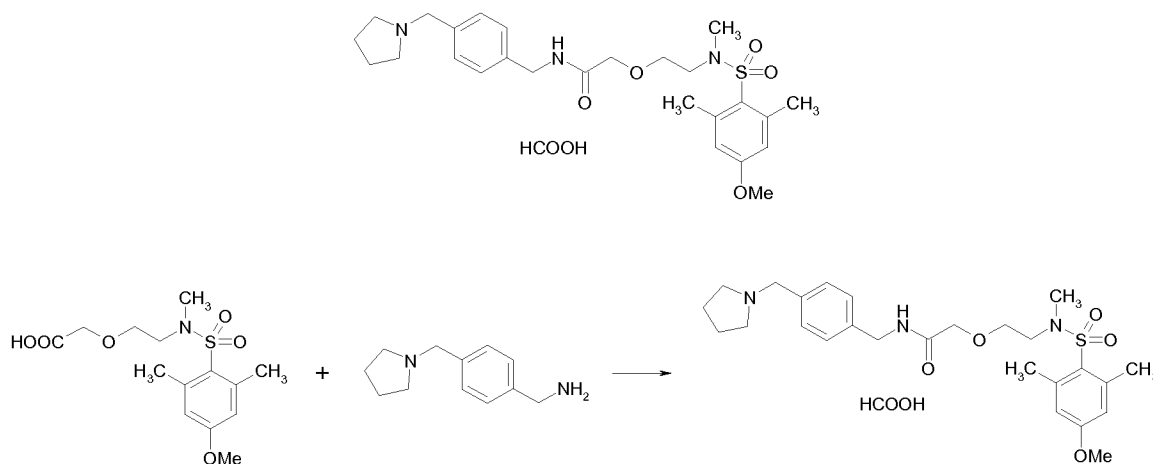
25

$[M+H]^+ = 518$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 110

5



Beispiel 110 wird analog zu 1f aus 0.12 g (0.36 mMol) Produkt aus 53c, 0.096 g (0.51 mMol) 4-Pyrrolidin-1-ylmethyl-benzylamin (Enamine-BB), 0.10 ml (0.72 mMol) Triethylamin und 0.14 g (0.44 mMol) TBTU in 4 ml DMF hergestellt.

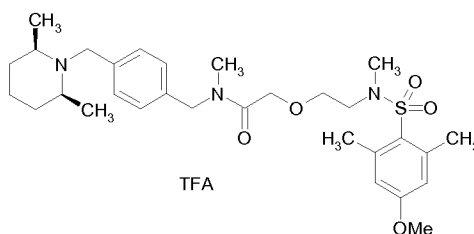
10 $C_{26}H_{37}N_3O_5S \times CH_2O_2$ (617.68)

$[M+H]^+ = 504$

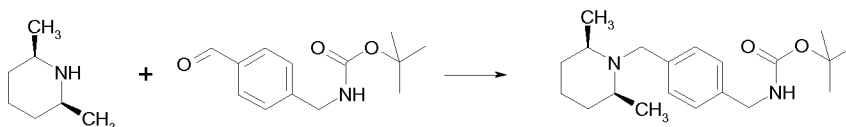
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 111

15



111a)



20 Eine Mischung aus 1.00 g (4.25 mMol) (4-Formylbenzyl)-carbamatsäure-tert-butylester (Acros) und 10 ml Dichlormethan wird unter Eisbadkühlung nacheinander mit 1.15 ml (8.50 mMol) cis-2,6-Dimethylpiperidin (Aldrich) und 1.80 g (8.50 mMol) Natriumtriacet-

oxyborhydrid versetzt. Die Reaktionsmischung wird drei Tage bei Raumtemperatur gerührt, danach langsam mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gequench und mit Dichlormethan extrahiert. Die organischen Extrakte werden mit Wasser und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im

5 Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 93:7) gereinigt.

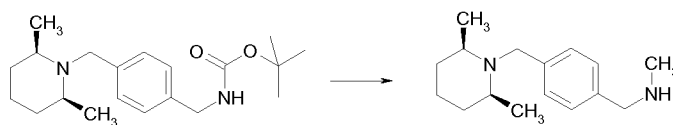
$C_{20}H_{32}N_2O_2$ (332.48)

$[M+H]^+ = 333$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.47 min

10

111b)



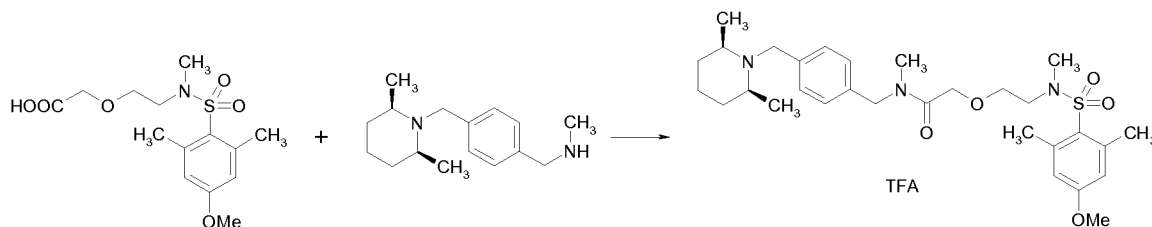
111b wird analog zu 51b aus 0.92 g (2.76 mMol) Produkt aus 111a und 8.27 ml (8.27 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 30 ml THF hergestellt.

15 $C_{16}H_{26}N_2$ (246.39)

$[M+H]^+ = 247$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.03 min

111c)



20

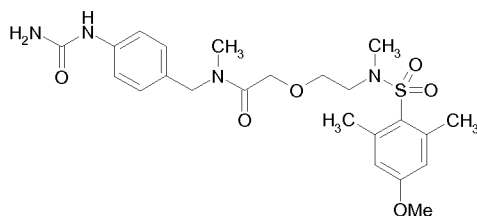
Beispiel 111 wird analog zu 1f aus 0.08 g (0.24 mMol) Produkt aus 53c, 0.059 g (0.24 mMol) Produkt aus 111b, 0.10 ml (0.72 mMol) Triethylamin und 0.078 g (0.24 mMol) TBTU in 2 ml THF hergestellt.

$C_{30}H_{45}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (673.78)

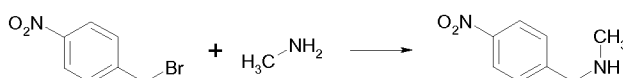
25 $[M+H]^+ = 560$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.59 min

Beispiel 112



112a)

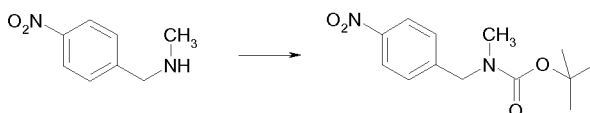


- 5 250.00 ml (500.00 mMol) Methylamin 2 M in Methanol (Fluka) werden unter Eisbadkühlung langsam mit 54.00 g (250.00 mMol) 4-Nitrobenzylbromid (Fluka) versetzt. Die Reaktionsmischung wird eine Stunde unter Eisbadkühlung und 30 Minuten bei Raumtemperatur gerührt und danach im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Der Rückstand wird mit Diethylether verrührt und abfiltriert. Das Filtrat wird im Vakuum bis zur
- 10 Trockene eingengt, mit Natriumcarbonat-Lösung versetzt und mit Diethylether extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 5:0 bis 5:1) gereinigt.

C₈H₁₀N₂O₂ (166.18)

- 15 [M+H]⁺ = 167

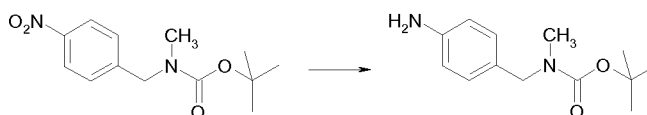
112b)



- Eine Mischung aus 13.40 g (80.64 mMol) Produkt aus 112a und 25 ml Ethylacetat wird
- 20 unter Eisbadkühlung langsam mit 17.68 g (81.00 mMol) Boc-Anhydrid versetzt. Die Reaktionsmischung wird drei Stunden bei Raumtemperatur gerührt, danach mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

C₁₃H₁₈N₂O₄ (266.29)

- 25 112c)



Eine Mischung aus 23.00 g (86.37 mMol) Produkt aus 112b, 2.30 g Raney-Nickel, 230 ml Ethanol und 230 ml Ethylacetat wird im Autoklaven bei Raumtemperatur hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie (Elutionsmittel: Petrolether /

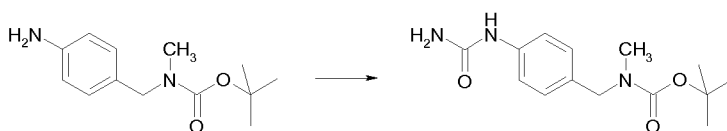
5 Ethylacetat 1:1) gereinigt.

$C_{13}H_{20}N_2O_2$ (236.31)

$[M+H]^+ = 237$

DC: Kieselgel, Petrolether / Ethylacetat 1:1, R_f-Wert = 0.55

10 112d)

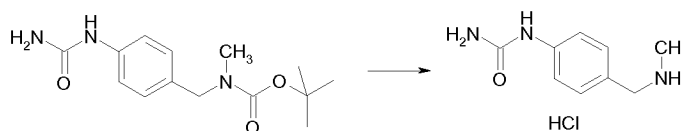


Eine Mischung aus 0.50 g (2.12 mMol) Produkt aus 112c, 0.48 g (3.56 mMol) Trimethylsilylisocyanat (Fluka) und 15 ml THF wird über das Wochenende unter Rückfluss gerührt. Anschließend wird die Reaktionsmischung im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

15 $C_{14}H_{21}N_3O_3$ (279.33)

$[2M+H]^+ = 559$

112e)

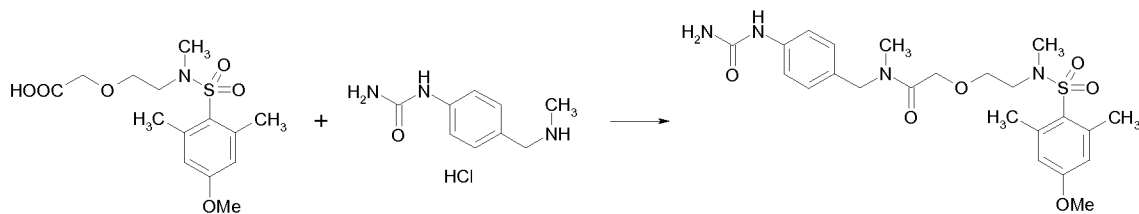


20 Eine Mischung aus 0.64 g (2.29 mMol) Produkt aus 112d und 10 ml methanolische HCl wird drei Stunden bei Raumtemperatur und zwei Stunden bei 50°C gerührt. Anschließend wird die Reaktionsmischung im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Der Rückstand wird im Vakuum über Nacht getrocknet.

$C_9H_{13}N_3 \times HCl$ (215.68)

25 $[M+H]^+ = 180$

112f)



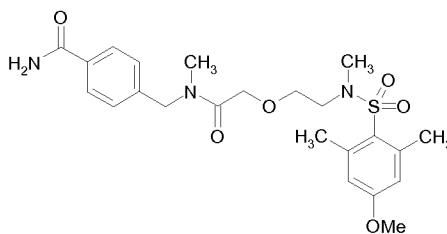
Beispiel 112 wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.60 mMol) Produkt aus 53c, 0.13 g (0.60 mMol) Produkt aus 112e, 0.42 ml (3.02 mMol) Triethylamin und 0.22 g (0.66 mMol) TBTU in 4 ml DMF hergestellt.

5 $C_{23}H_{32}N_4O_6S$ (492.59)

$[M+H]^+ = 493$

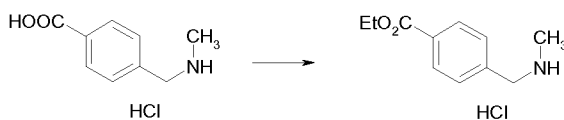
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.93 min

Beispiel 113



10

113a)



Eine Mischung aus 2.00 g (9.92 mMol) 4-Methylaminomethyl-benzoesäure Hydrochlorid (J. Med. Chem. 26, 1983, 309-312) und 25 ml ethanolischer HCl wird 1.5 Stunden unter Rückfluß gerührt. Danach wird die Reaktionsmischung im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

15

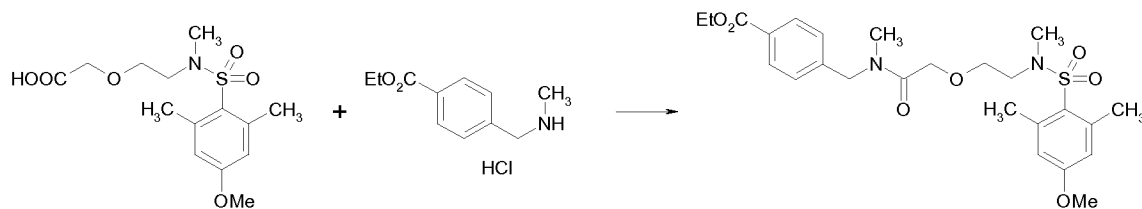
$C_{11}H_{15}NO_2 \times HCl$ (229.70)

$[M+H]^+ = 194$

20

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.39 min

113b)



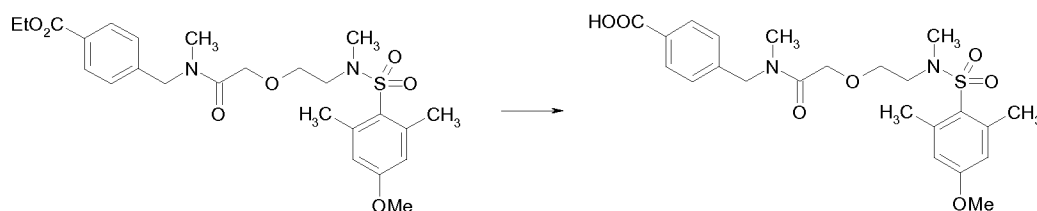
113b wird analog zu 1f aus 0.70 g (2.11 mMol) Produkt aus 53c, 0.49 g (2.11 mMol) Produkt aus 113a, 0.88 ml (6.34 mMol) Triethylamin und 0.78 g (2.32 mMol) TBTU in 12 ml DMF hergestellt.

5 $C_{25}H_{34}N_2O_7S$ (506.61)

$[M+H]^+ = 507$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.95 min

113c)



10

Eine Mischung aus 1.06 g (2.09 mMol) Produkt aus 133b, 7.00 ml (7.00 mMol) 1 M Natronlauge, 15 ml THF und 1.5 ml Ethanol wird vier Stunden bei 50°C gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach mit 7 ml 1 M HCl versetzt und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Der Rückstand wird in Aceton aufgenommen, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

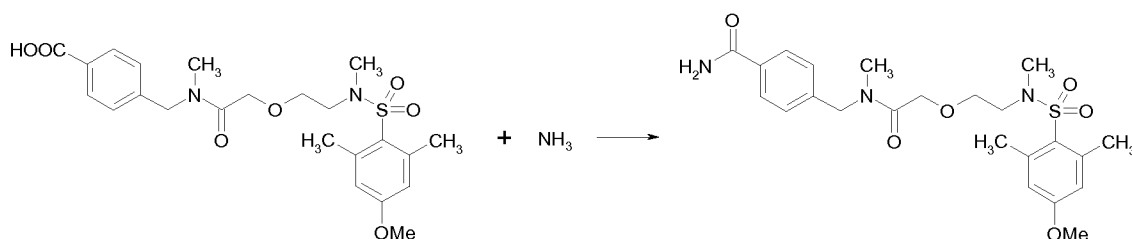
15

$C_{23}H_{30}N_2O_7S$ (478.56)

$[M+H]^+ = 479$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.21 min

20 113d)



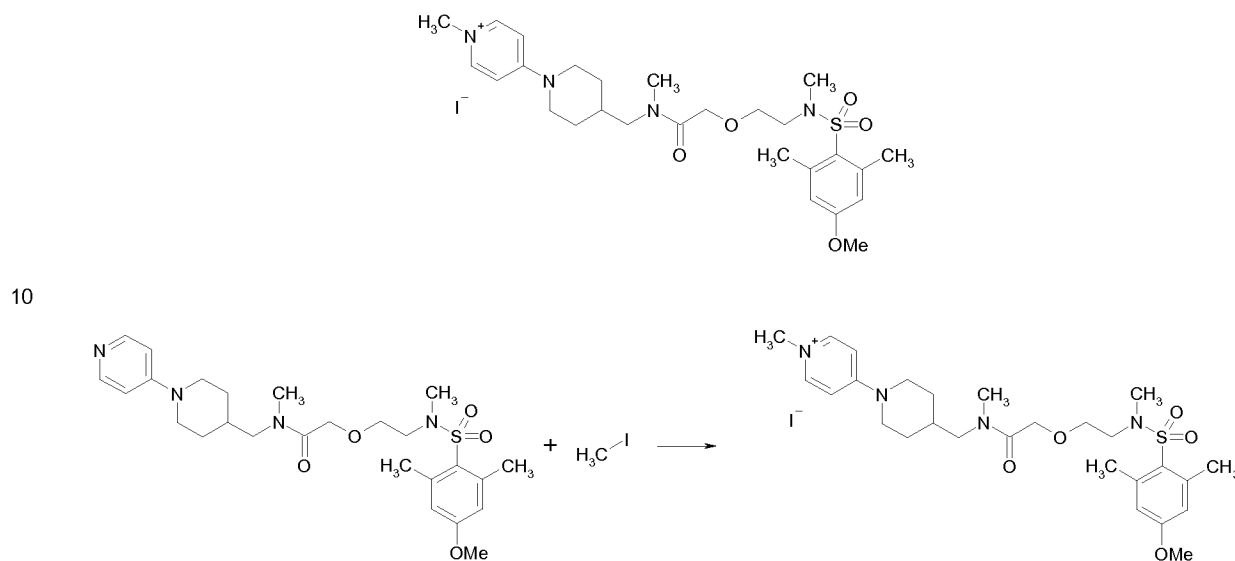
Beispiel 113 wird analog zu 1f aus 0.50 g (1.05 mMol) Produkt aus 113c, 4.00 ml (2.00 mMol) Ammoniak 0.5 M in Dioxan, 0.44 ml (3.14 mMol) Triethylamin und 0.38 g (1.15 mMol) TBTU in 4 ml DMF hergestellt.

$C_{23}H_{31}N_3O_6S$ (477.57)

5 $[M+H]^+ = 478$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.92 min

Beispiel 114



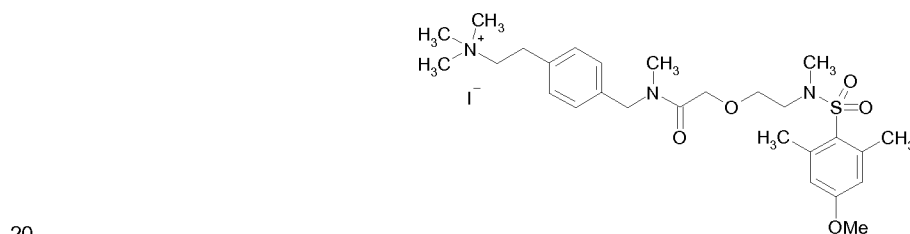
Eine Mischung aus 0.075 g (0.15 mMol) 61, 0.1 g (0.71 mMol) Methyliodid und 5 ml Dichlormethan wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

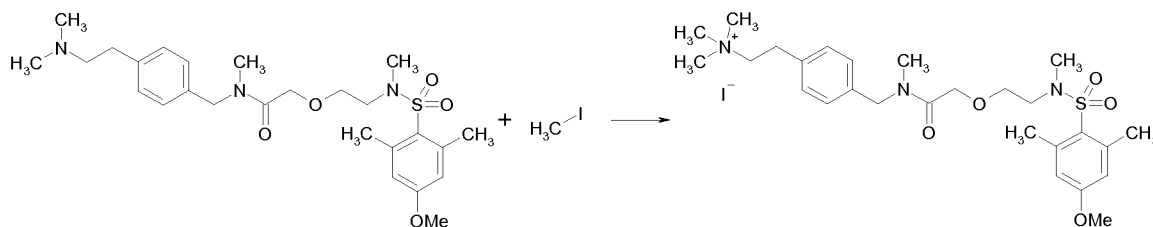
15 $C_{27}H_{41}N_4O_5S \times I$ (660.61)

$[M+H]^+ = 533$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

Beispiel 115





Beispiel 115 wird analog zu 114 aus 0.03 g (0.059 mMol) 64 und 0.05 g (0.35 mMol)

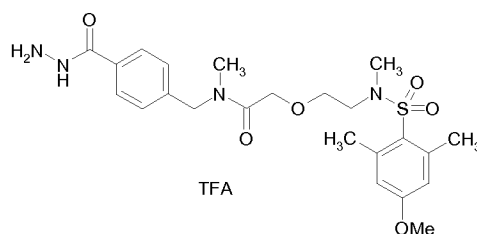
Methyliodid in 5 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{27}H_{42}N_3O_5S \times I$ (647.61)

5 $[M+H]^+ = 520$

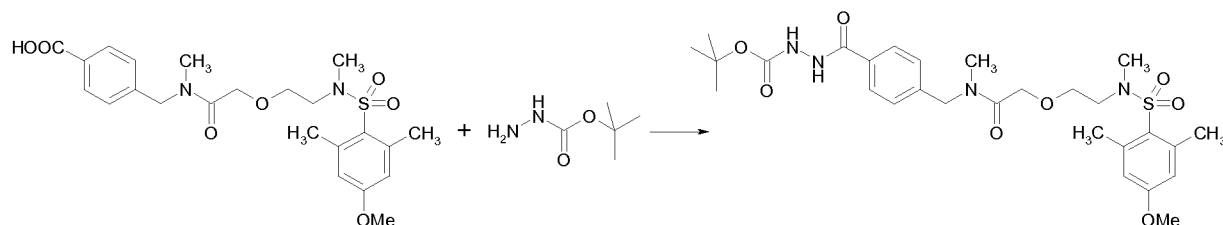
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

Beispiel 116



10

116a)



116a wird analog zu 1f aus 0.50 g (1.05 mMol) Produkt aus 113c, 0.14 g (1.05 mMol)

15 Hydrazincarbonsäure-tert-butylester (Aldrich), 0.58 ml (4.18 mMol) Triethylamin und 0.38 g (1.15 mMol) TBTU in 6 ml DMF hergestellt.

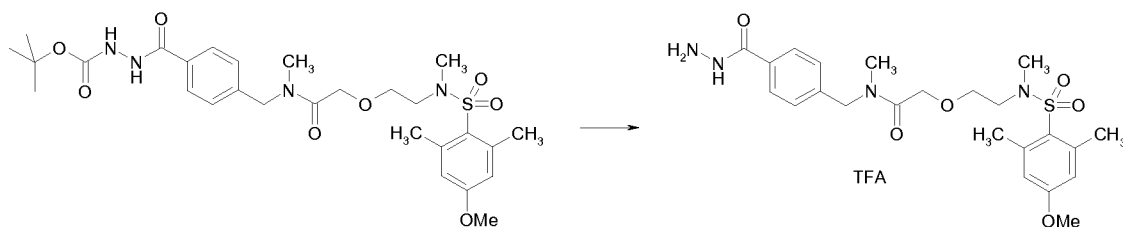
$C_{28}H_{40}N_4O_8S$ (592.71)

$[M+H]^+ = 593$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.46 min

20

116b)



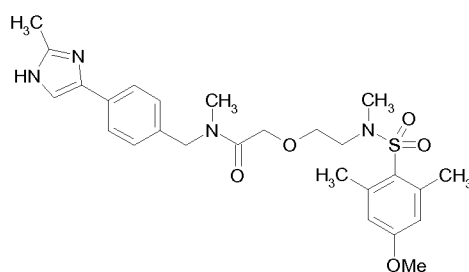
Beispiel 116 wird analog zu 112e aus 0.68 g (1.15 mMol) Produkt aus 116a und 10 ml methanolischer HCl hergestellt.

$C_{23}H_{32}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (606.61)

5 $[M+H]^+ = 493$

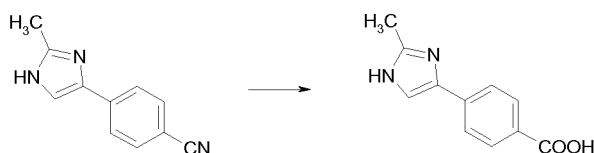
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.46 min

Beispiel 117



10

117a)



Eine Mischung aus 3.20 g (17.47 mMol) Produkt aus 63a, 50 ml 20%iger Natronlauge und 50 ml Ethanol wird über Nacht unter Rückfluss gerührt. Danach wird das Ethanol im Vakuum entfernt und der wässrige Rückstand mit konzentrierter HCl neutralisiert. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert und getrocknet.

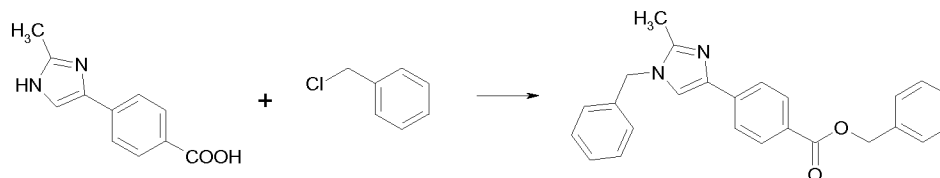
15

$C_{11}H_{10}N_2O_2$ (202.21)

$[M+H]^+ = 203$

20

117b)



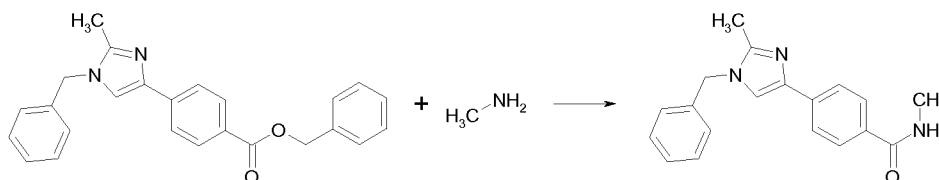
Eine Mischung aus 2.70 g (13.35 mMol) Produkt aus 117a, 8.00 g (57.89 mMol) Kaliumcarbonat und 100 ml DMF wird eine Stunde bei 60°C gerührt. Nach dem Abkühlen wird die Reaktionsmischung mit 3.50 g (27.65 mMol) Benzylchlorid (Aldrich) bei Raumtemperatur versetzt und anschließend über das Wochenende bei 60°C gerührt. Die Reaktionsmischung wird auf Wasser gegossen und eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert und getrocknet.

$C_{25}H_{22}N_2O_2$ (382.45)

$[M+H]^+ = 383$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.64

117c)

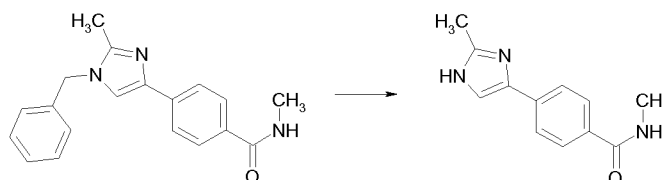


Eine Mischung aus 1.80 g (4.71 mMol) Produkt aus 117b und 100 ml Methylamin 33% in Ethanol (Aldrich) wird sechs Stunden bei 180°C und über Nacht bei 160°C im Autoklaven gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulen-chromatographie (Elutionsmittel: Dichlormethan / Methanol 19:1) gereinigt.

$C_{19}H_{19}N_3O$ (305.37)

$[M+H]^+ = 306$

117d)

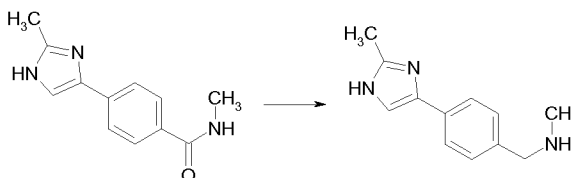


Eine Mischung aus 1.20 g (3.93 mMol) Produkt aus 117c, 0.20 g Palladium auf Kohle (20%) und 50 ml Methanol wird bei 50°C im Autoklaven hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert, das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

$C_{12}H_{13}N_3O$ (215.25)

5 $[M+H]^+ = 216$

117e)



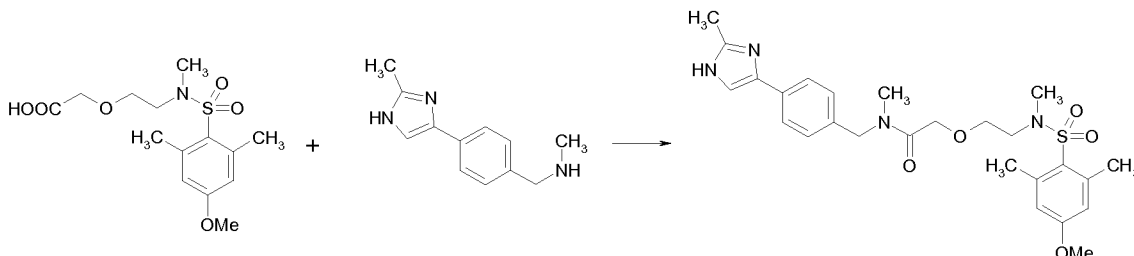
117e wird analog zu 38f aus 0.70 g (3.25 mMol) Produkt aus 117d und 10.00 ml (10.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid 1 M in THF (Aldrich) in 200 ml THF hergestellt.

10

$C_{12}H_{15}N_3$ (201.27)

$[M+H]^+ = 202$

117f)



15

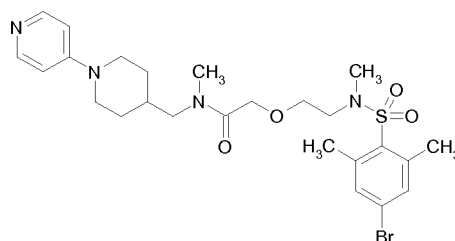
Beispiel 117 wird analog zu 1f aus 0.17 g (0.51 mMol) Produkt aus 53c, 0.10 g (0.50 mMol) Produkt aus 117e, 0.17 ml (1.19 mMol) Triethylamin und 0.17 g (0.53 mMol) TBTU in 30 ml THF und 5 ml DMF hergestellt.

$C_{26}H_{34}N_4O_5S$ (514.64)

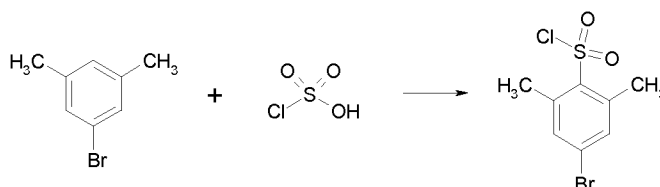
20 $[M+H]^+ = 515$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f -Wert = 0.28

Beispiel 118



118a)

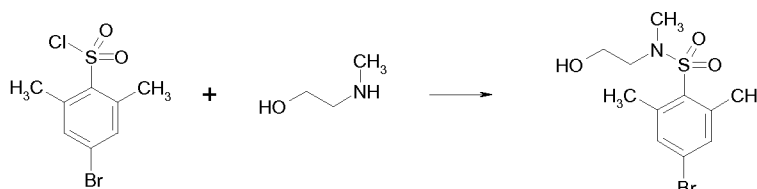


- 5 118a wird analog zu 13a aus 0.75 g (4.05 mMol) 5-Brom-*m*-xylol (Aldrich), 0.55 ml (8.30 mMol) Chlorsulfonsäure (Aldrich) und 10 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_8H_8BrClO_2S$ (283.57)

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 4.76 min

10 118b)

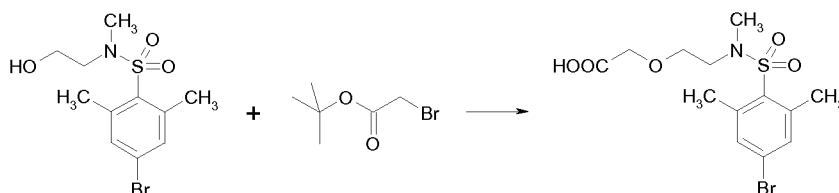


118b wird analog zu 3a aus 0.65 g (2.29 mMol) Produkt aus 118a und 0.28 ml (3.44 mMol) N-Methylaminoethanol (BASF) in 5 ml THF hergestellt.

$C_{11}H_{16}BrNO_3S$ (322.22)

15 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.38 min

118c)



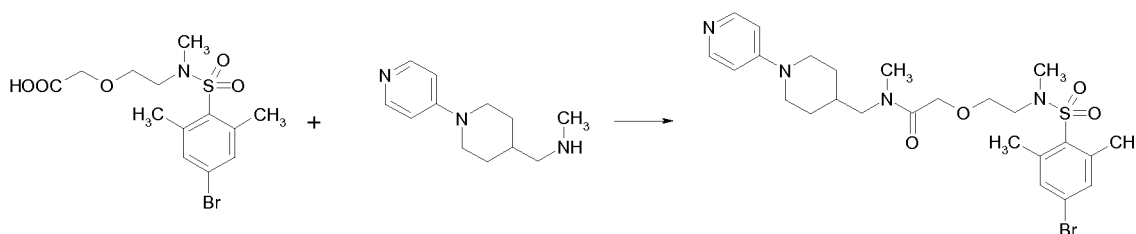
118c wird zuerst analog zu 53b aus 0.74 g (2.29 mMol) Produkt aus 118b, 0.75 g (5.06 mMol) 2-Brompropionsäure-tert-butylester (Fluka), 0.42 g (1.14 mMol) Tetrabutyl-

ammoniumiodid (Aldrich) und 8.67 g (75.90 mMol) 35%iger Natronlauge in 40 ml Toluol hergestellt. Der tert-Butylester wird anschließend zusammen mit 2 ml HCl 4 M in Dioxan (Aldrich) in 4 ml Dioxan über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Das Produkt wird danach durch Einengen der Reaktionsmischung im Vakuum erhalten.

5 $C_{13}H_{18}BrNO_5S$ (380.26)

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.48 min

118d)



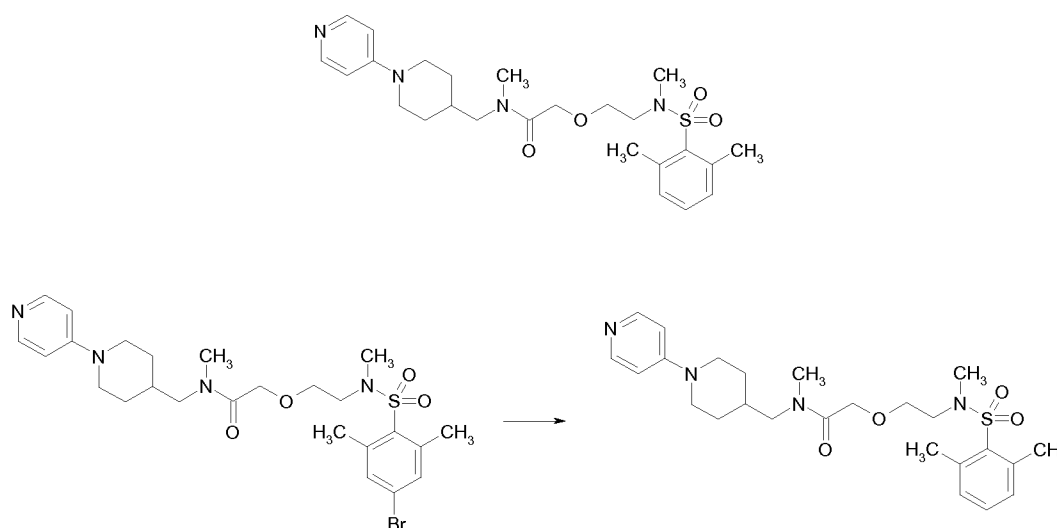
10 Beispiel 118 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.26 mMol) Produkt aus 118c, 0.054 g (0.26 mMol) Produkt aus 61b, 0.11 ml (0.79 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 10 ml THF und 3 ml DMF hergestellt.

$C_{25}H_{35}BrN_4O_4S$ (567.54)

$[M+H]^+ = 568/569/571$

15 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.77 min

Beispiel 119



20

Eine Mischung aus 0.03 g (0.053 mMol) 118 und 0.03 g Palladium auf Kohle in 5 ml Methanol wird im Autoklaven bei Raumtemperatur hydriert. Der Katalysator wird abfiltriert,

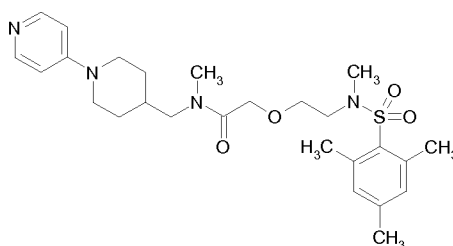
das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch präparative HPLC gereinigt.

$C_{25}H_{36}N_4O_4S$ (488.64)

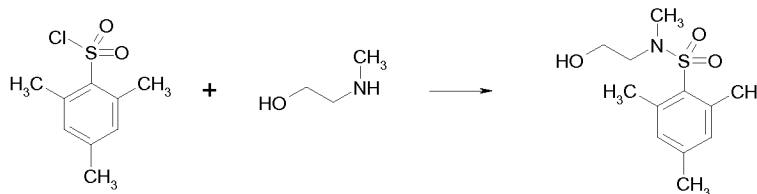
$[M+H]^+ = 489$

- 5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.45 min

Beispiel 120



- 10 120a)

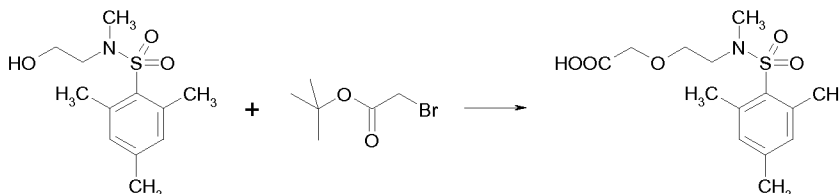


120a wird analog zu 3a aus 0.50 g (2.29 mMol) 2,4,6-Trimethylbenzol-sulfonsäurechlorid (Fluka) und 0.19 g (2.52 mMol) N-Methylaminoethanol (BASF) in 5 ml THF hergestellt.

$C_{12}H_{19}NO_3S$ (257.35)

- 15 $[M+H]^+ = 258$

120b)

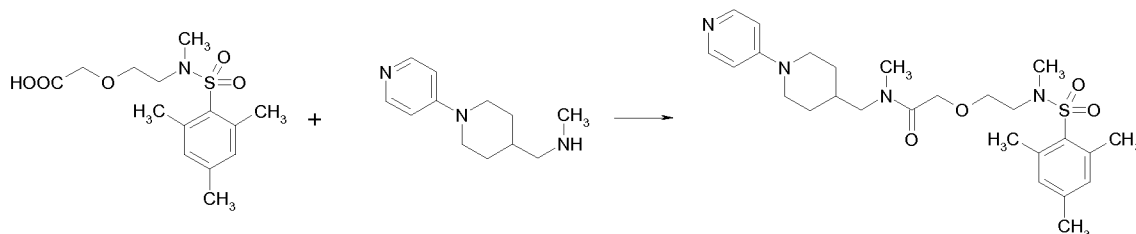


120b wird analog zu 118c aus 0.56 g (2.18 mMol) Produkt aus 120a, 0.48 ml (3.26 mMol)

- 20 2-Brompropionsäure-tert-butylester (Fluka), 0.18 g (0.65 mMol) Tetrabutylammonium-chlorid (Fluka) und 7.46 g (65.28 mMol) 35%iger Natronlauge in 20 ml Toluol und anschließendes Rühren in 2 ml HCl 4 M in Dioxan hergestellt.

$C_{14}H_{21}NO_5S$ (315.39)

120c)



Beispiel 120 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.32 mMol) Produkt aus 120b, 0.065 g (0.32 mMol) Produkt aus 61b, 0.13 ml (0.95 mMol) Triethylamin und 0.20 g (0.63 mMol) TBTU in 10 ml THF hergestellt.

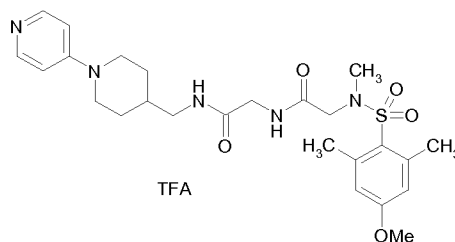
$C_{26}H_{38}N_4O_4S$ (502.67)

$[M+H]^+ = 503$

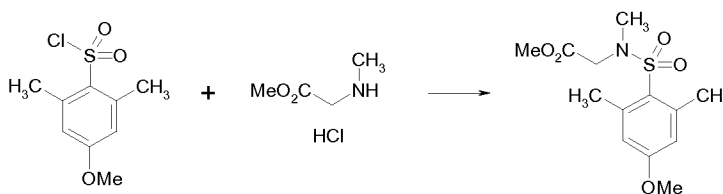
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.57 min

10

Beispiel 121



121a)



15

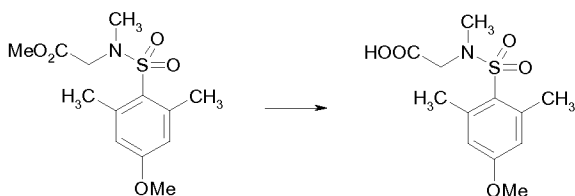
Eine Mischung aus 0.98 g (7.05 mMol) Sarcosin Methylester Hydrochlorid (Fluka), 1.65 g (7.05 mMol) Produkt aus 13a und 50 ml Pyridin wird eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Der Rückstand wird danach in 1 M HCl aufgenommen und mit Ethylacetat extrahiert. Die organischen Extrakte werden über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet.

20

$C_{13}H_{19}NO_5S$ (301.36)

[M+H]⁺ = 302

121b)

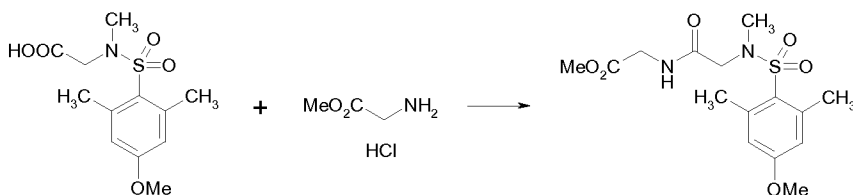


- 5 Eine Mischung aus 1.90 g (6.29 mMol) Produkt aus 121a, 6.45 ml (12.90 mMol) 2 M Natronlauge und 9 ml Methanol wird drei Tage bei Raumtemperatur gerührt. Das Methanol wird im Vakuum entfernt, der wässrige Rückstand wird auf 1 M HCl gegossen. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert und im Vakuumexsikkator über Nacht getrocknet.

10 C₁₂H₁₇NO₅S (287.33)

[M+H]⁺ = 288

121c)



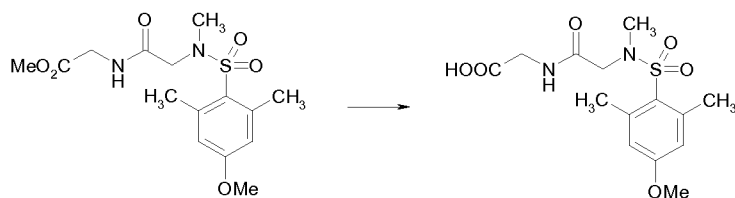
- 15 121c wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.70 mMol) Produkt aus 121b, 0.087 g (0.70 mMol) Glycin Methylester Hydrochlorid (Aldrich), 0.29 ml (2.09 mMol) Triethylamin und 0.22 g (0.70 mMol) TBTU in 5 ml THF hergestellt.

C₁₅H₂₂N₂O₆S (358.41)

[M+H]⁺ = 359

- 20 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.72 min

121d)



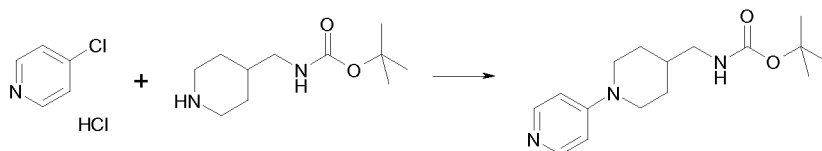
121d wird analog zu 121b aus 0.23 g (0.63 mMol) Produkt aus 121c und 0.64ml (1.29 mMol) 2 M Natronlauge in 1 ml Methanol hergestellt.

C₁₄H₂₀N₂O₆S (344.38)

$[M+H]^+ = 345$

5

121e)



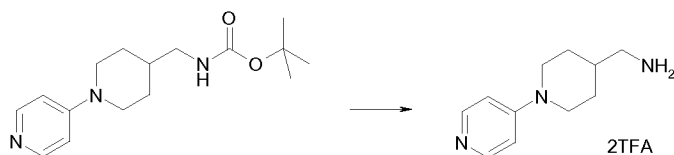
121e wird analog zu 28c aus 3.00 g (14.00 mMol) Piperidin-4-ylmethyl-carbamatsäure-tert-butylester (EMKA), 2.10 g (14.00 mMol) 4-Chlorpyridin Hydrochlorid (Aldrich) und 7.80 ml (56.32 mMol) Triethylamin in 15 ml Isopropanol hergestellt.

$$\text{C}_{16}\text{H}_{25}\text{N}_3\text{O}_2 \text{ (291.39)}$$

$[M+H]^+ = 292$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

15 121f)



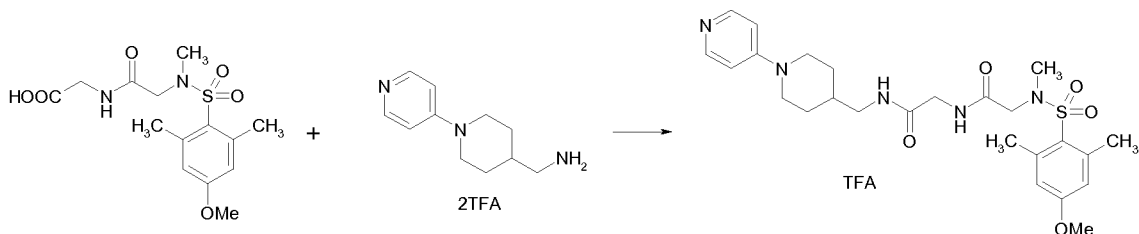
121f wird analog zu 18b aus 1.44 g (4.95 mMol) Produkt aus 121e und 4.95 ml TFA in 8 ml Dichlormethan hergestellt.

$$\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{N}_3 \times 2\text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (419.32)}$$

20 $[M+H]^+ = 192$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 0.36 min

121g)



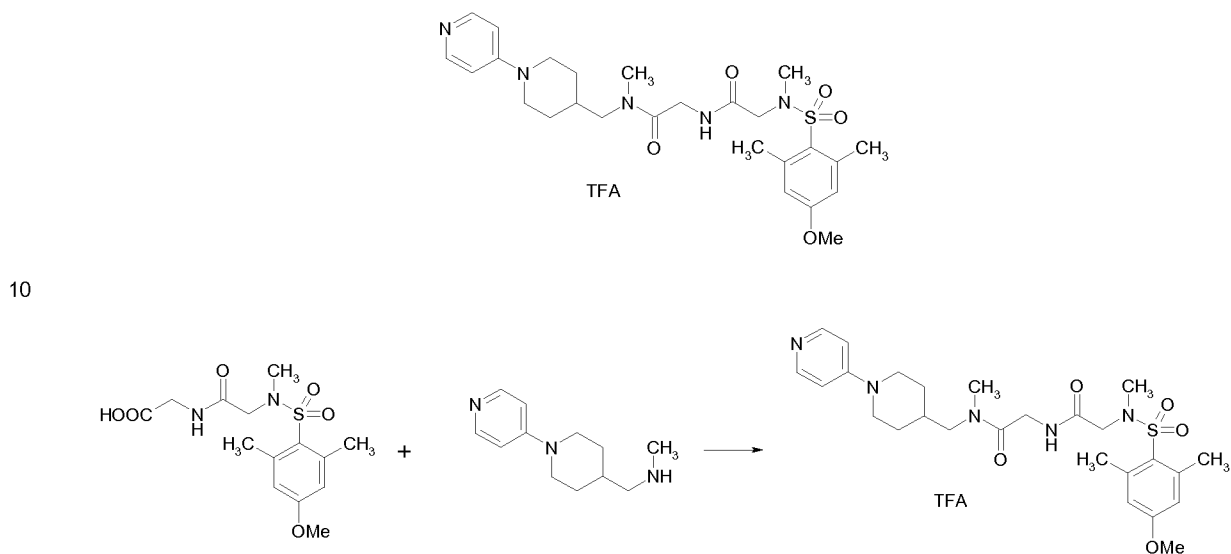
Beispiel 121 wird analog zu 1f aus 0.09 g (0.26 mMol) Produkt aus 121d, 0.11 g (0.26 mMol) Produkt aus 121f, 0.15 ml (1.05 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

$C_{25}H_{35}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (631.67)

5 $[M+H]^+ = 518$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.46 min

Beispiel 122



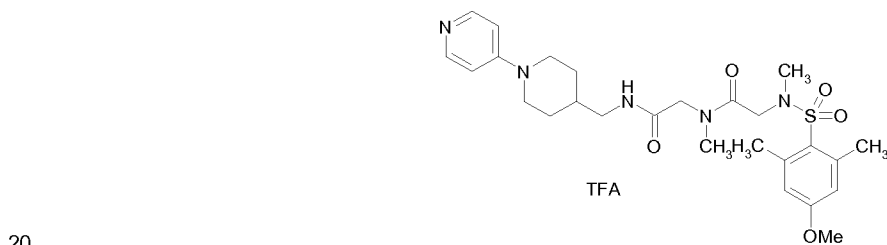
Beispiel 122 wird analog zu 1f aus 0.09 g (0.26 mMol) Produkt aus 121d, 0.054 g (0.26 mMol) Produkt aus 61b, 0.11 ml (0.78 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

15 $C_{26}H_{37}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (645.69)

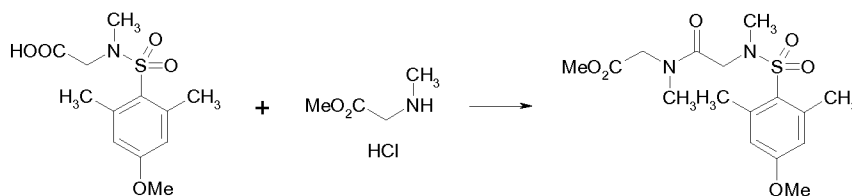
$[M+H]^+ = 532$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.50 min

Beispiel 123



123a)



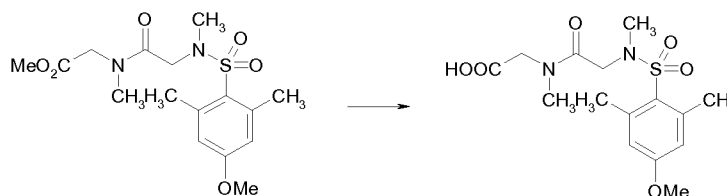
123a wird analog zu 1f aus 0.20 g (0.70 mMol) Produkt aus 121b, 0.097 g (0.70 mMol) Sarcosin Methylester Hydrochlorid (Fluka), 0.29 ml (2.09 mMol) Triethylamin und 0.22 g (0.70 mMol) TBTU in 5 ml THF hergestellt.

$C_{16}H_{24}N_2O_6S$ (372.44)

$[M+H]^+ = 373$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.78 min

10 123b)

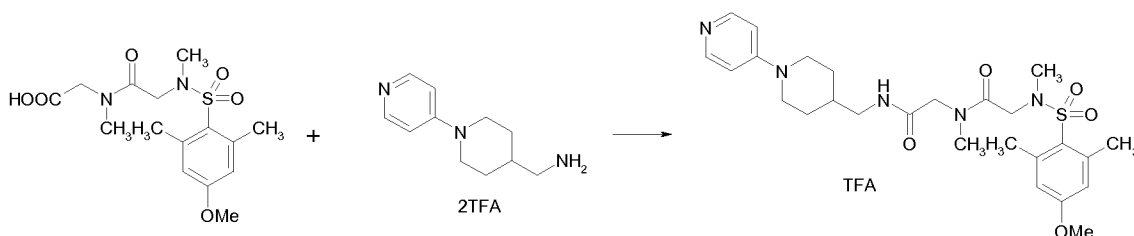


123b wird analog zu 121b aus 0.23 g (0.60 mMol) Produkt aus 123a und 0.62 ml (1.24 mMol) 2 M Natronlauge in 1 ml Methanol hergestellt.

$C_{15}H_{22}N_2O_6S$ (258.41)

15 $[M+H]^+ = 359$

123c)



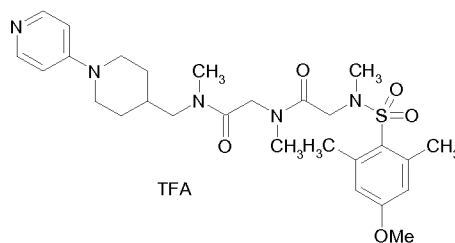
Beispiel 123 wird analog zu 1f aus 0.094 g (0.26 mMol) Produkt aus 123b, 0.11 g (0.26 mMol) Produkt aus 121f, 0.15 ml (1.05 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

$C_{26}H_{37}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (645.69)

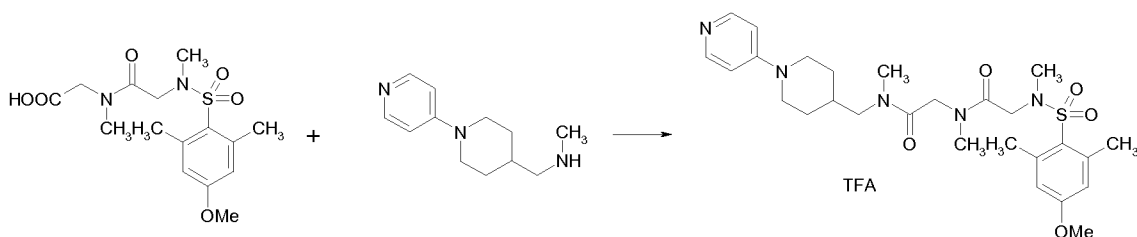
$[M+H]^+ = 532$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.47 min

Beispiel 124



5



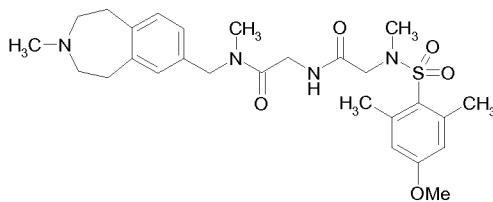
Beispiel 124 wird analog zu 1f aus 0.094 g (0.26 mMol) Produkt aus 123b, 0.054 g (0.26 mMol) Produkt aus 61b, 0.11 ml (0.78 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

10 $C_{27}H_{39}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (659.72)

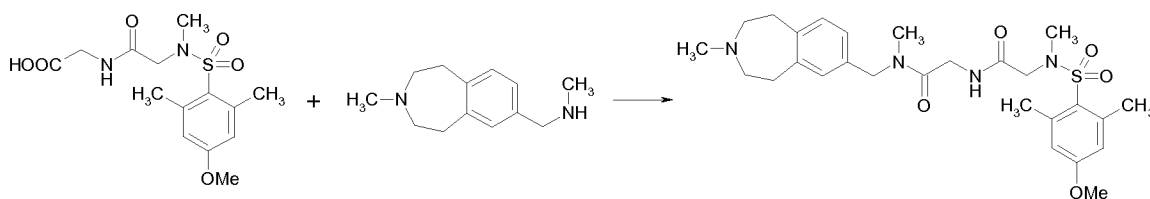
$[M+H]^+ = 548$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.49 min

Beispiel 125



15



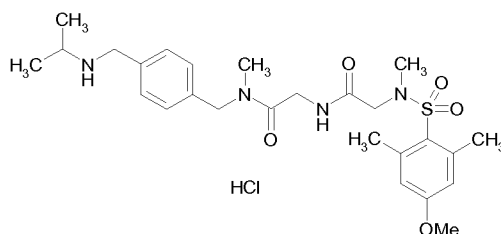
Beispiel 125 wird analog zu 1f aus 0.09 g (0.26 mMol) Produkt aus 121d, 0.076 g (0.26 mMol) Produkt aus 54b, 0.11 ml (0.78 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

$C_{27}H_{38}N_4O_5S$ (530.68)

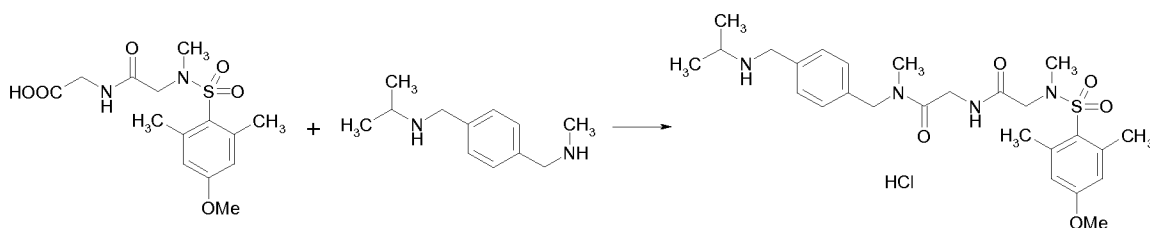
5 $[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.43 min

Beispiel 126



10



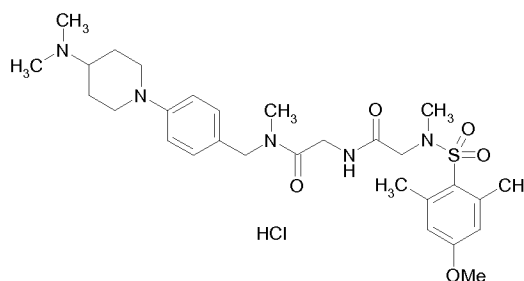
Beispiel 126 wird analog zu 1f aus 0.09 g (0.26 mMol) Produkt aus 121d, 0.05 g (0.26 mMol) Produkt aus 59b, 0.11 ml (0.78 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

15 $C_{26}H_{38}N_4O_5S \times HCl$ (555.13)

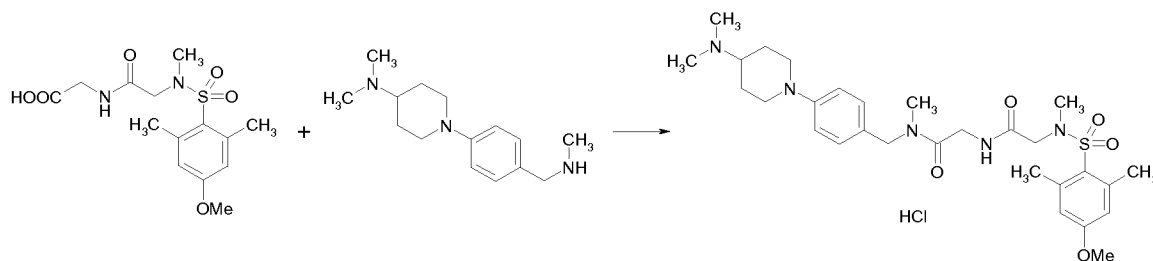
$[M+H]^+ = 519$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.42 min

Beispiel 127



20



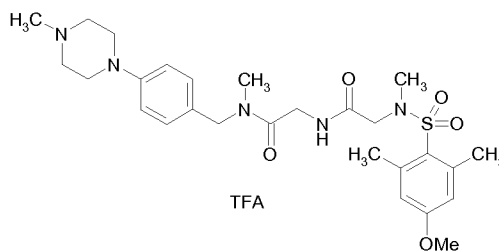
Beispiel 127 wird analog zu 1f aus 0.09 g (0.26 mMol) Produkt aus 121d, 0.065 g (0.26 mMol) Produkt aus 80a, 0.11 ml (0.78 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

5 $C_{29}H_{43}N_5O_5S \times HCl$ (610.21)

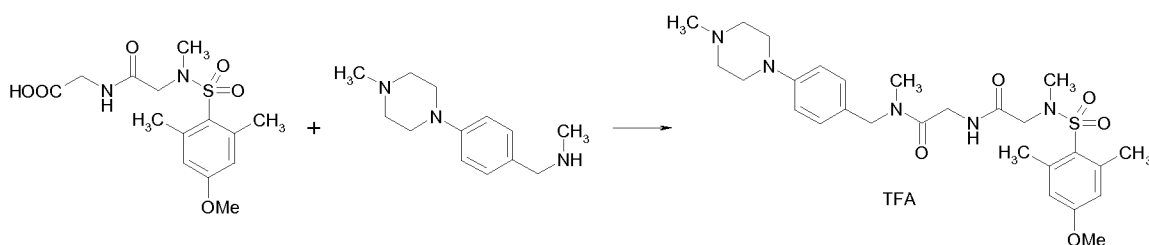
$[M+H]^+ = 574$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.38 min

Beispiel 128



10



Beispiel 128 wird analog zu 1f aus 0.09 g (0.26 mMol) Produkt aus 121d, 0.057 g (0.26 mMol) Produkt aus 81a, 0.11 ml (0.78 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

15

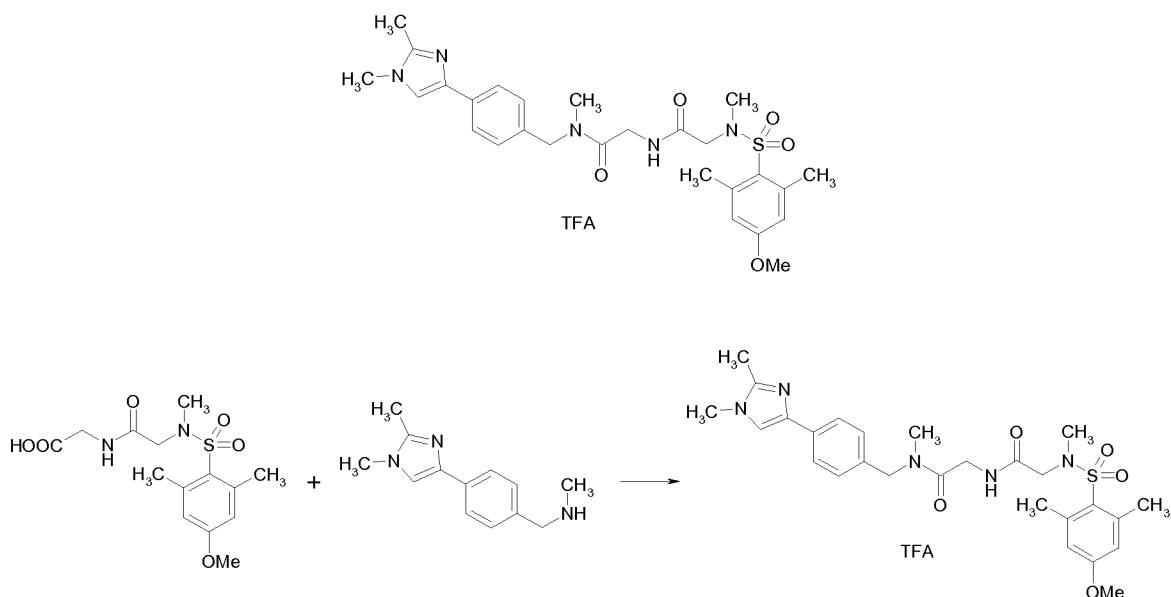
$C_{27}H_{39}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (610.21)

$[M+H]^+ = 546$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.51 min

20

Beispiel 129



- Beispiel 129 wird analog zu 1f aus 0.09 g (0.26 mMol) Produkt aus 121d, 0.056 g (0.26 mMol) Produkt aus 67c, 0.11 ml (0.78 mMol) Triethylamin und 0.084 g (0.26 mMol) TBTU in 1.9 ml THF hergestellt.

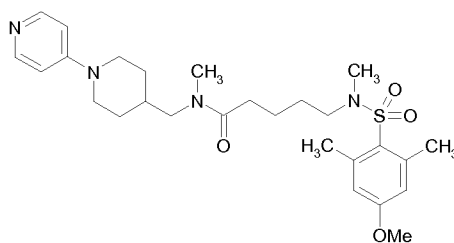
$C_{27}H_{35}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (655.69)

$[M+H]^+ = 542$

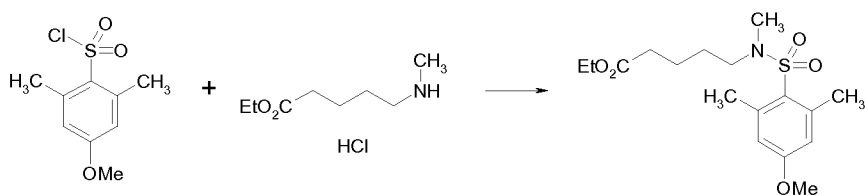
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.52 min

10

Beispiel 130



130a)



15

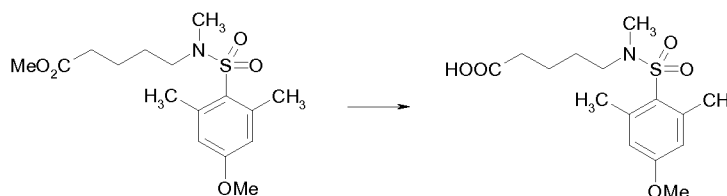
130a wird analog zu 10d aus 0.50 g (2.13 mMol) Produkt aus 13a, 0.42 g (2.13 mMol) 5-Methylaminovaleriansäureethylester (J. Am. Chem. Soc. 55, 1933, 1233-1241) und 1.18 ml (8.52 mMol) Triethylamin in 15 ml THF hergestellt.

$C_{17}H_{27}NO_5S$ (357.47)

5 $[M+H]^+ = 358$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 4.10 min

130b)



10 130b wird analog zu 121b aus 0.62 g (1.73 mMol) Produkt aus 130a und 7.00 ml (7.00 mMol) 1 M Natronlauge in 1.5 ml Methanol und 15 ml THF hergestellt.

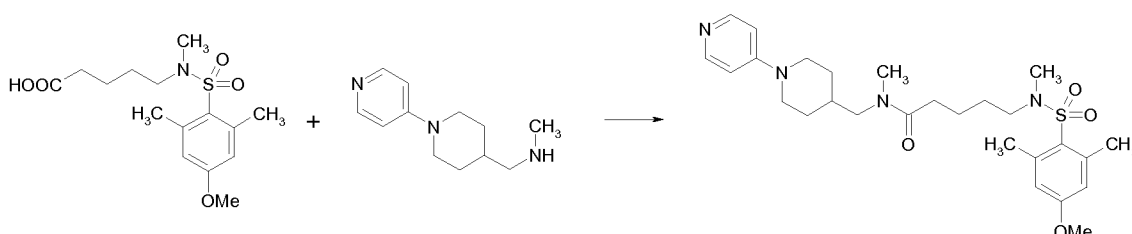
$C_{15}H_{23}NO_5S$ (329.41)

$[M+H]^+ = 330$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.24 min

15

130c)



Beispiel 130 wird analog zu 1f aus 0.18 g (0.54 mMol) Produkt aus 130b, 0.10 g (0.49 mMol) Produkt aus 61b, 0.14 ml (0.97 mMol) Triethylamin und 0.18 g (0.54 mMol) TBTU in 3 ml DMF hergestellt.

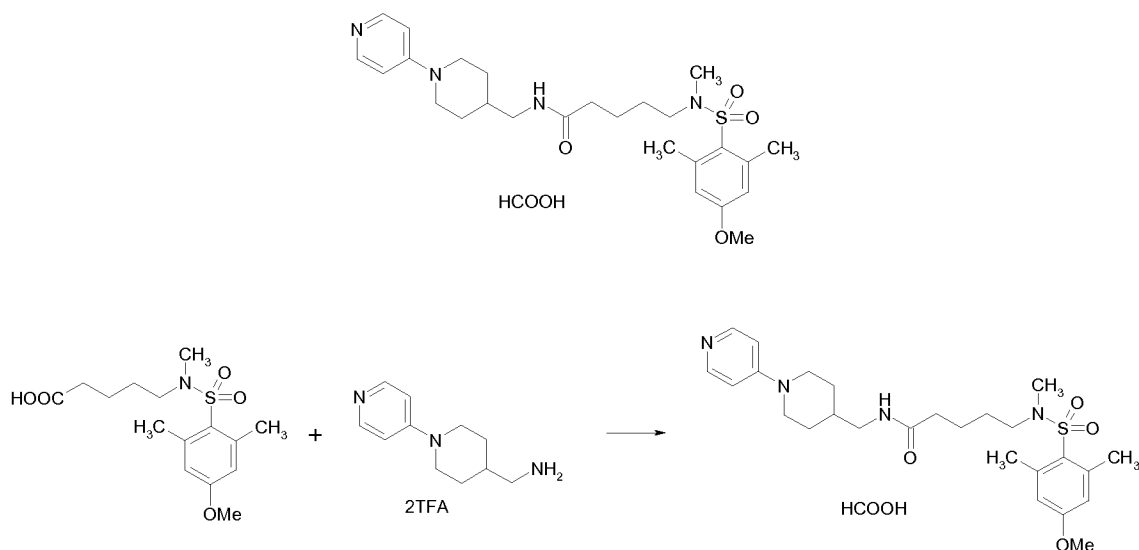
20

$C_{27}H_{40}N_4O_4S$ (516.70)

$[M+H]^+ = 517$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.65 min

25 Beispiel 131



Beispiel 131 wird analog zu 1f aus 0.069 g (0.21 mMol) Produkt aus 130b, 0.088 g (0.21 mMol) Produkt aus 121f, 0.087 ml (0.63 mMol) Triethylamin und 0.077 g (0.23 mMol) TBTU in 1 ml DMF hergestellt.

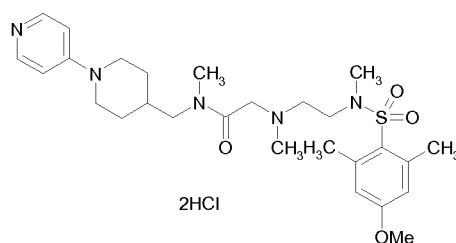
$C_{26}H_{38}N_4O_4S \times CH_2O_2$ (548.71)

$[M+H]^+ = 503$

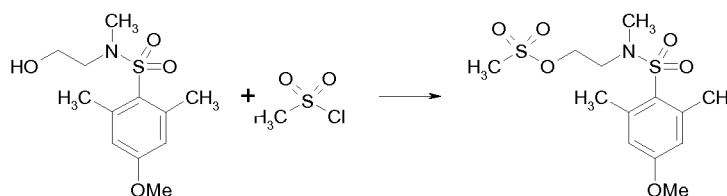
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.52 min

10

Beispiel 132



132a)



15

Eine Mischung aus 2.50 g (9.15 mMol) Produkt aus 53a, 1.39 ml (10.00 mMol)

Triethylamin und 50 ml THF wird bei Raumtemperatur mit 0.77 ml (10.00 mMol)

Methansulfonsäurechlorid (Aldrich) versetzt. Die Reaktionsmischung wird danach über

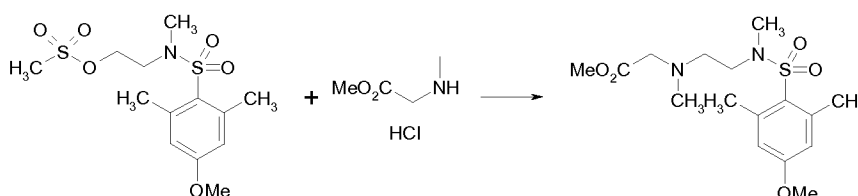
Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Der entstandene Niederschlag wird abfiltriert. Das Filtrat wird im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Der Rückstand wird in Ethylacetat aufgenommen und mit Wasser und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

5 $C_{13}H_{21}NO_6S_2$ (351.44)

$[M+H]^+ = 352$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9.5:0.5, Rf-Wert = 0.95

132b)



10

Eine Mischung aus 0.50 g (1.42 mMol) Produkt aus 132a, 0.20 g (1.42 mMol) Sarcosin Methylester Hydrochlorid (Aldrich), 0.52 ml (3.00 mMol) DIPEA und 5 ml DMF wird 24 Stunden bei 80°C gerührt. Die Reaktionsmischung wird im Vakuum eingengt. Der Rückstand wird in Dichlormethan aufgenommen und mit Wasser und gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch Säulenchromatographie (Elutionsmittel: Dichlormethan / 0-3 % Methanol) gereinigt.

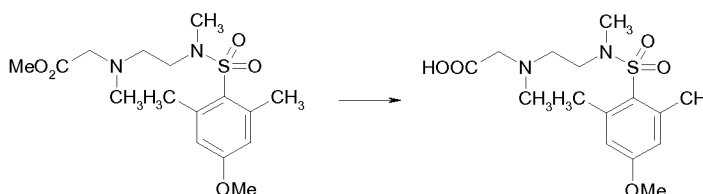
15

$C_{16}H_{26}N_2O_5S$ (358.45)

$[M+H]^+ = 359$

20

132c)



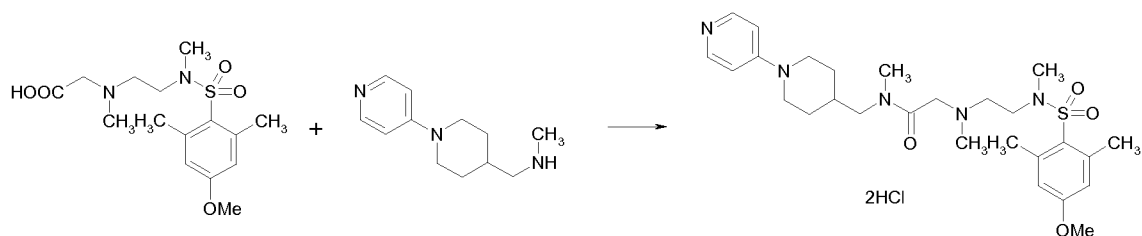
132c wird analog zu 1c aus 0.29 g (0.81 mMol) Produkt aus 132b und 0.17 g (4.00 mMol) Lithiumhydroxid Monohydrat (Aldrich) in 5 ml THF und 4 ml Wasser hergestellt.

25

$C_{15}H_{24}N_2O_5S$ (344.43)

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.32 min

132d)



Beispiel 132 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.29 mMol) Produkt aus 132c, 0.06 g (0.29 mMol) Produkt aus 61b, 0.084 ml (0.60 mMol) Triethylamin und 0.096 g (0.30 mMol)

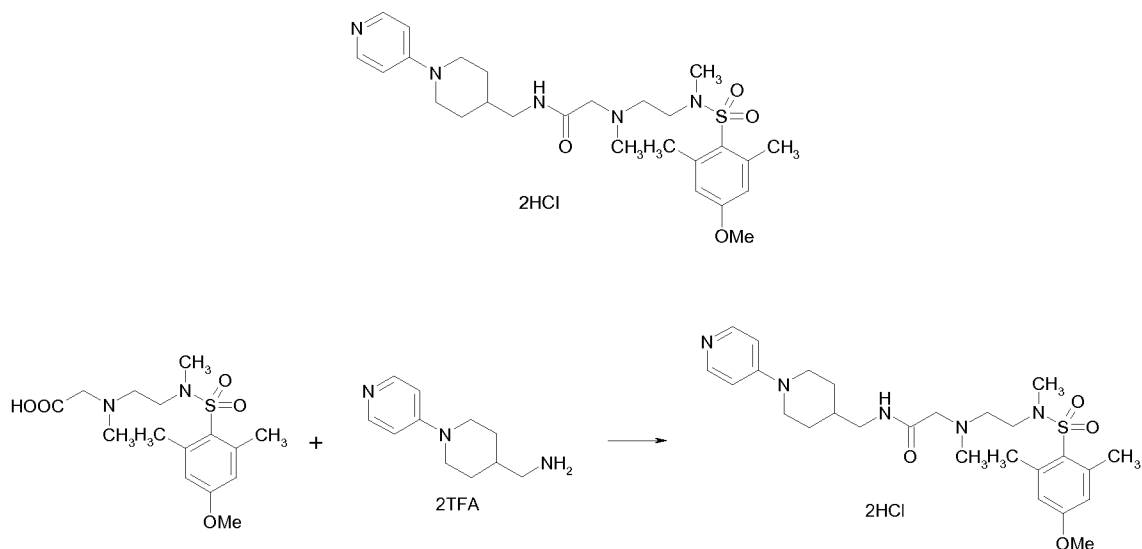
5 TBTU in 10 ml DMF hergestellt.

$C_{27}H_{41}N_5O_4S \times 2HCl$ (604.63)

$[M+H]^+ = 532$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

10 Beispiel 133



Beispiel 133 wird analog zu 1f aus 0.10 g (0.29 mMol) Produkt aus 132c, 0.12 g (0.29

15 mMol) Produkt aus 121f, 0.17 ml (1.20 mMol) Triethylamin und 0.096 g (0.30 mMol) TBTU in 60 ml DMF hergestellt.

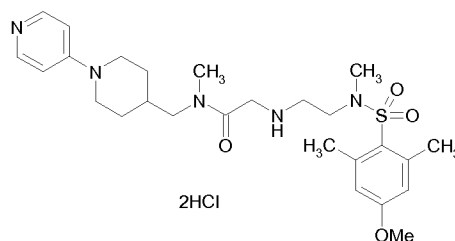
$C_{26}H_{39}N_5O_4S \times 2HCl$ (590.61)

$[M+H]^+ = 518$

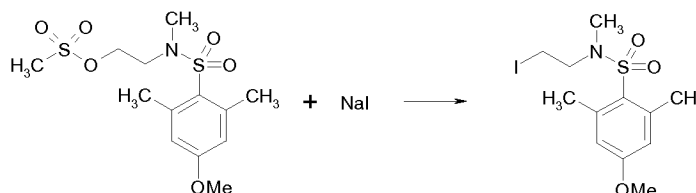
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

20

Beispiel 134



134a)



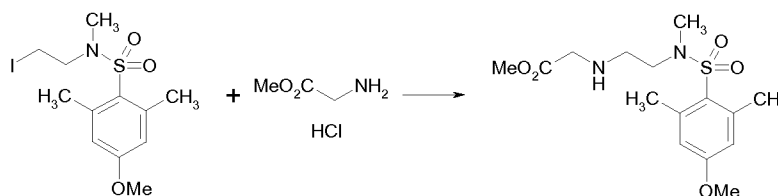
- 5 Eine Mischung aus 1.60 g (4.55 mMol) Produkt aus 132a, 2.10 g (14.00 mMol) Natriumiodid und 30 ml Aceton wird acht Stunden unter Rückfluß gerührt. Die Reaktionsmischung wird danach über Kieselgel filtriert. Das Filtrat wird im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Der Rückstand wird in Ethylacetat aufgenommen, mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

10 C₁₂H₁₈INO₃S (383.25)

[M+H]⁺ = 384

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 3.75 min

134b)



15

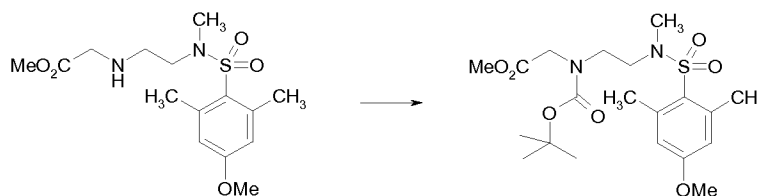
134b wird analog zu 132b aus 1.30 g (3.39 mMol) Produkt aus 134a, 1.28 g (10.20 mMol) Glycin Methylester Hydrochlorid (Aldrich) und 3.48 ml (20.00 mMol) DIPEA in 15 ml Acetonitril hergestellt.

C₁₅H₂₄N₂O₅S (344.43)

20 [M+H]⁺ = 345

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9.5:0.5, R_f-Wert = 0.38

134c)



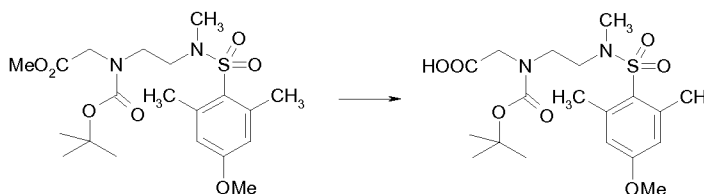
Eine Mischung aus 0.46 g (1.34 mMol) Produkt aus 134b, 0.33 g (1.50 mMol) Boc-Anhydrid, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 30 ml Dichlormethan wird über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend mit Dichlormethan verdünnt und mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt.

$C_{20}H_{32}N_2O_7S$ (444.54)

$[M+H]^+ = 445$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9.5:0.5, R_f-Wert = 0.45

134d)



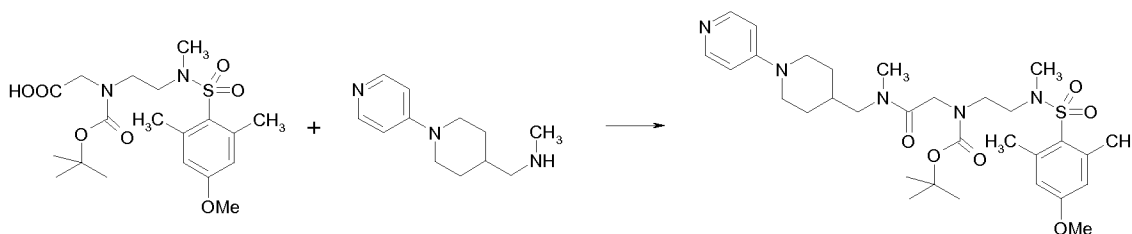
134d wird analog zu 1c aus 0.59 g (1.33 mMol) Produkt aus 134c und 0.28 g (6.60 mMol)

Lithiumhydroxid Monohydrat (Aldrich) in 7 ml THF und 6.6 ml Wasser hergestellt.

$C_{19}H_{30}N_2O_7S$ (430.52)

$[M+H]^+ = 431$

134e)



134e wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.35 mMol) Produkt aus 134d, 0.072 g (0.35 mMol)

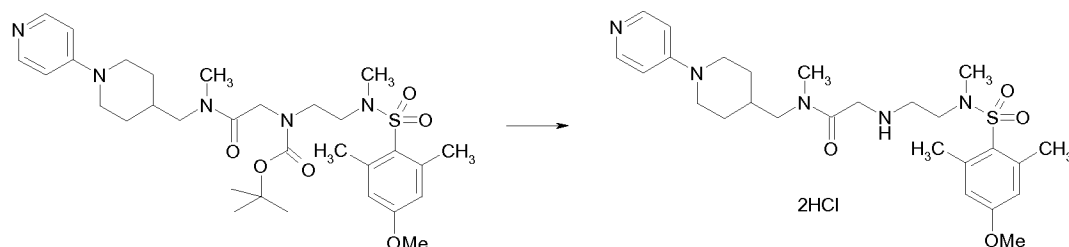
Produkt aus 61b, 0.098 ml (0.70 mMol) Triethylamin und 0.11 g (0.35 mMol) TBTU in 7 ml DMF hergestellt.

$C_{31}H_{47}N_5O_6S$ (617.80)

$[M+H]^+ = 618$

HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.62 min

5 134f)



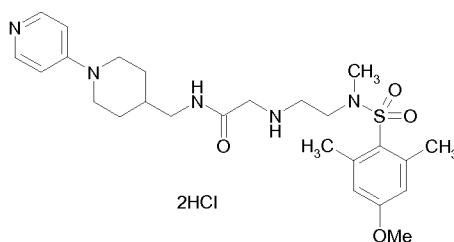
Beispiel 134 wird analog zu 18b aus 0.16 g (0.26 mMol) Produkt aus 134e und 3 ml TFA in 3 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{26}H_{39}N_5O_4S \times 2HCl$ (590.61)

10 $[M+H]^+ = 518$

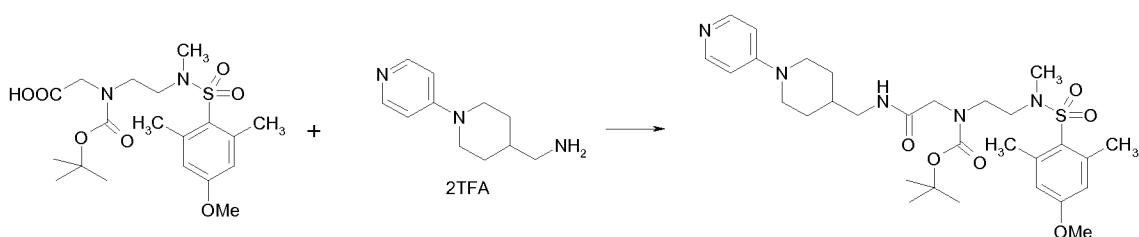
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 135



15

135a)



135a wird analog zu 1f aus 0.15 g (0.35 mMol) Produkt aus 134d, 0.15 g (0.35 mMol) Produkt aus 121f, 0.20 ml (1.40 mMol) Triethylamin und 0.11 g (0.35 mMol) TBTU in 7 ml DMF hergestellt.

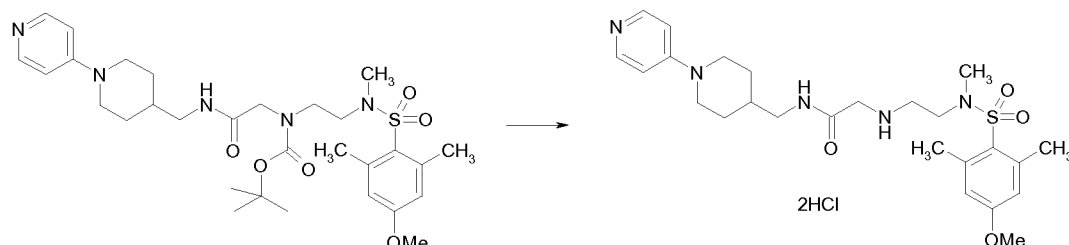
20

$C_{30}H_{45}N_5O_6S$ (603.77)

[M+H]⁺ = 604

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.48

135b)



5

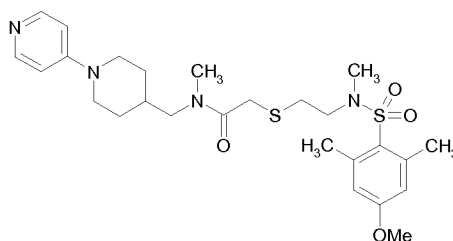
Beispiel 135 wird analog zu 18b aus 0.16 g (0.27 mMol) Produkt aus 135a und 5 ml TFA in 5 ml Dichlormethan hergestellt.

C₂₅H₃₇N₅O₄S x 2HCl (576.58)

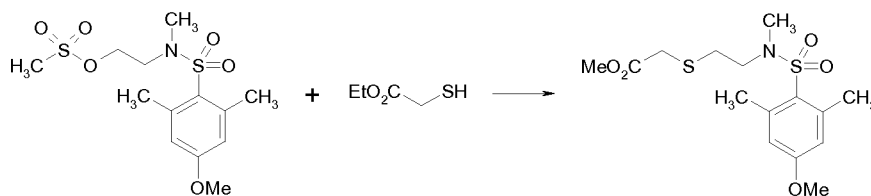
[M+H]⁺ = 504

10 HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.17 min

Beispiel 136



15 136a)



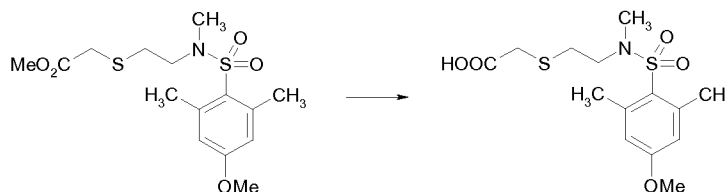
Eine Mischung aus 0.21 g (0.60 mMol) Produkt aus 132a, 0.065 ml (0.60 mMol) Mercaptoessigsäureethylester (Aldrich), 0.17 g (1.20 mMol) Kaliumcarbonat und 10 ml Acetonitril wird 24 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Der Niederschlag wird abfiltriert, das Filtrat wird im Vakuum eingedunstet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch präparative HPLC gereinigt.

20

C₁₆H₂₅NO₅S₂ (375.51)

[M+H]⁺ = 376

136b)

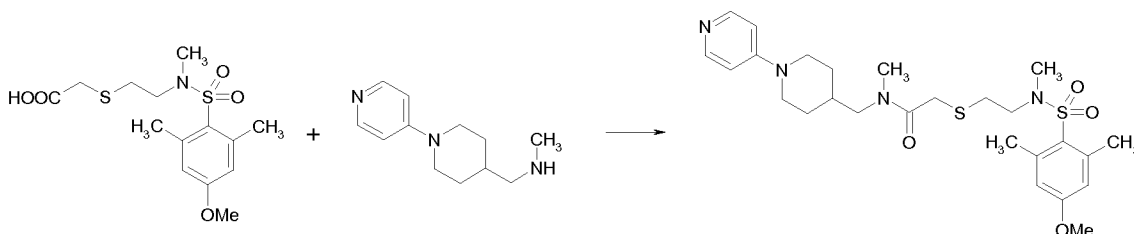


- 5 136b wird analog zu 121b aus 0.070 g (0.19 mMol) Produkt aus 136a und 2.00 ml (2.00 mMol) 1 M Natronlauge in 5 ml THF hergestellt.

C₁₄H₂₁NO₅S₂ (347.45)

[M+H]⁺ = 348

10 136c)



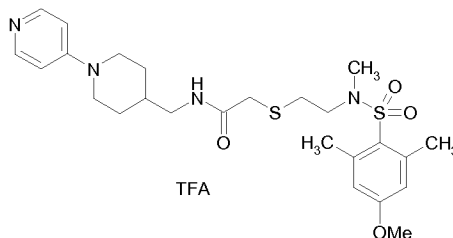
Beispiel 136 wird analog zu 1f aus 0.064 g (0.18 mMol) Produkt aus 136b, 0.038 g (0.18 mMol) Produkt aus 61b, 0.079 ml (0.46 mMol) DIPEA und 0.059 g (0.18 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

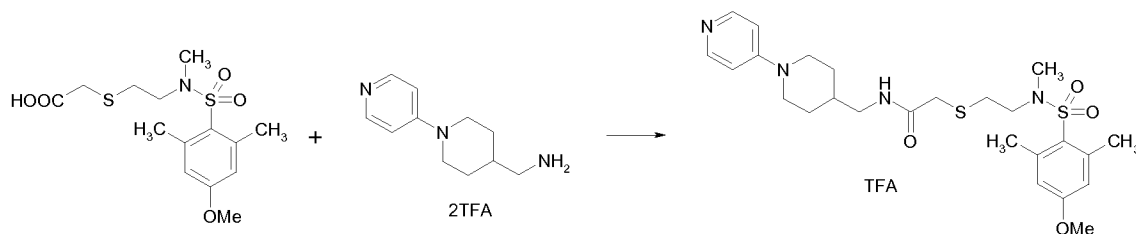
- 15 C₂₆H₃₈N₄O₄S₂ (534.74)

[M+H]⁺ = 535

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.68 min

Beispiel 137





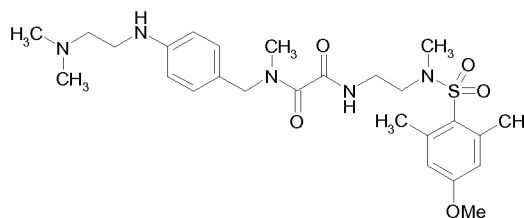
Beispiel 137 wird analog zu 1f aus 0.073 g (0.21 mMol) Produkt aus 136b, 0.088 g (0.21 mMol) Produkt aus 121f, 0.11 ml (0.63 mMol) DIPEA und 0.087 g (0.27 mMol) TBTU in 5 ml DMF hergestellt.

5 $C_{25}H_{36}N_4O_4S_2 \times C_2HF_3O_2$ (634.73)

$[M+H]^+ = 521$

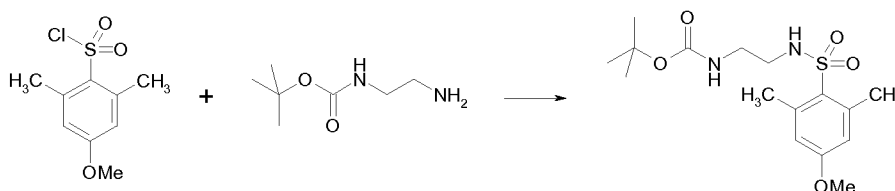
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.57 min

Beispiel 138



10

138a)



138a wird analog zu 3a aus 2.0 g (8.52 mMol) Produkt aus 13a, 1.37 g (8.55 mMol) N-Boc-Ethylendiamin (Fluka) und 1.0 g (9.89 mMol) Triethylamin in 50 ml THF hergestellt.

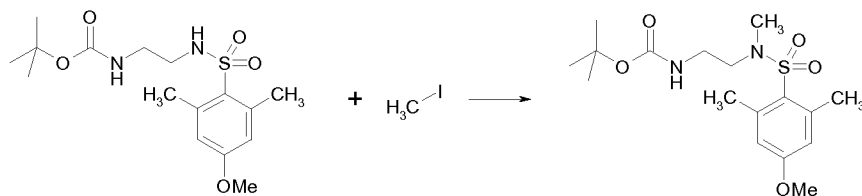
15

$C_{16}H_{26}N_2O_5S$ (358.45)

$[M-H]^- = 357$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.63 min

20 138b)



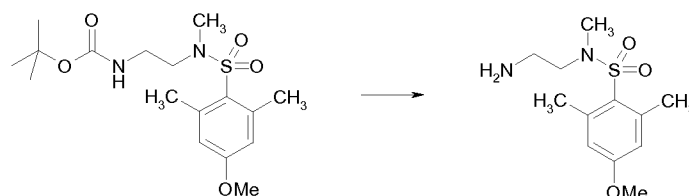
138b wird analog zu 3b aus 3.38 g (9.43 mMol) Produkt aus 138a, 0.53 ml (8.55 mMol) Methyljodid, 1.77 g (12.83 mMol) Kaliumcarbonat wasserfrei in 30 ml DMSO hergestellt.

5 $C_{17}H_{28}N_2O_5S$ (372.48)

$[M+H]^+ = 373$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.89 min

138c)



10

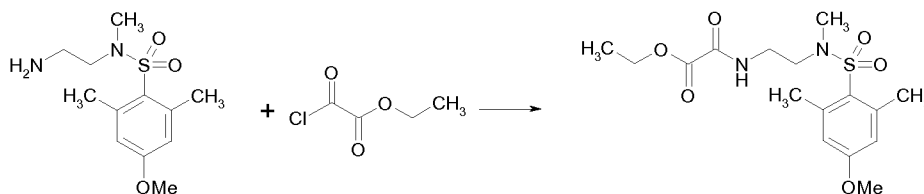
138b wird analog zu 28d aus 3.61 g (9.69 mMol) Produkt aus 138b und 10 ml TFA in 50 ml Dichlormethan hergestellt.

$C_{127}H_{20}N_2O_3S$ (272.36)

15 $[M+H]^+ = 273$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.95 min

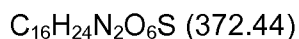
138d)



20

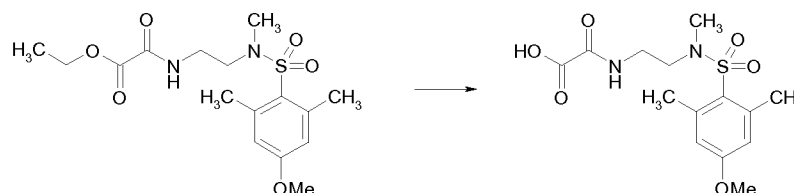
Eine Mischung aus 0.50 g (1.84 mMol) Produkt aus 138c, 0.56 ml (5.51 mMol) Triethylamin und 25 ml Dichlormethan wird unter Eisbadkühlung mit 0.38 ml (2.75 mMol) Oxalsäure-monoethylesterchlorid (Fluka) in 5 ml Dichlormethan versetzt und zwei Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Reaktionsmischung wird anschließend mit

Dichlormethan verdünnt, mit 10%iger wässriger Zitronensäure-Lösung, gesättigter Natriumsulfat-Lösung und mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum bis zur Trockene eingengt.

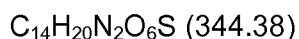


5 $[\text{M}+\text{H}]^+ = 373$

138e)

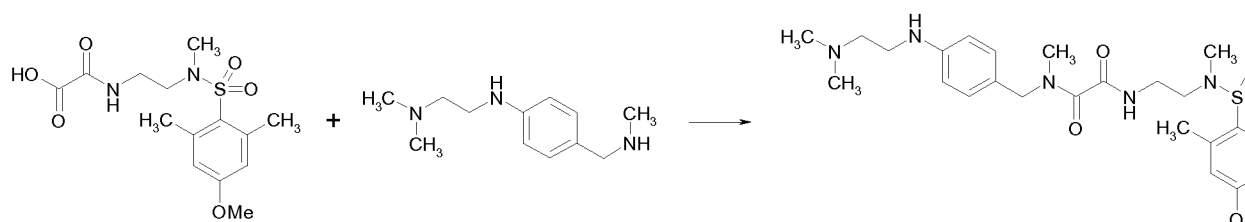


- 10 Eine Mischung aus 0.60 g (1.60 mMol) Produkt aus 138d, 5.6 ml 1 M Natronlauge und 6 ml Ethanol wird vier Stunden bei Raumtemperatur gerührt und danach im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Der Rückstand wird mit 8 ml 1 M Salzsäure versetzt und mit Ethylacetat extrahiert. Die vereinigten organischen Extrakte werden mit Wasser und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im
- 15 Vakuum bis zur Trockene eingengt.



$[\text{M}+\text{H}]^+ = 345$

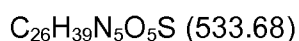
138f)



20

Beispiel 138 wird analog zu 1f aus 40.0 mg (0.12 mMol) Produkt aus 138e, 48.2 mg (0.12 mMol) N,N-Dimethyl-N'-(4-methylaminomethyl-phenyl)-ethan-1,2-diamin (analog J. Chem. Soc 1960, 3163-3165), 0.038 ml (0.29 mMol) DIPEA und 38.9 mg (0.12 mMol) TBTU in

25 1.5 ml DMF hergestellt.

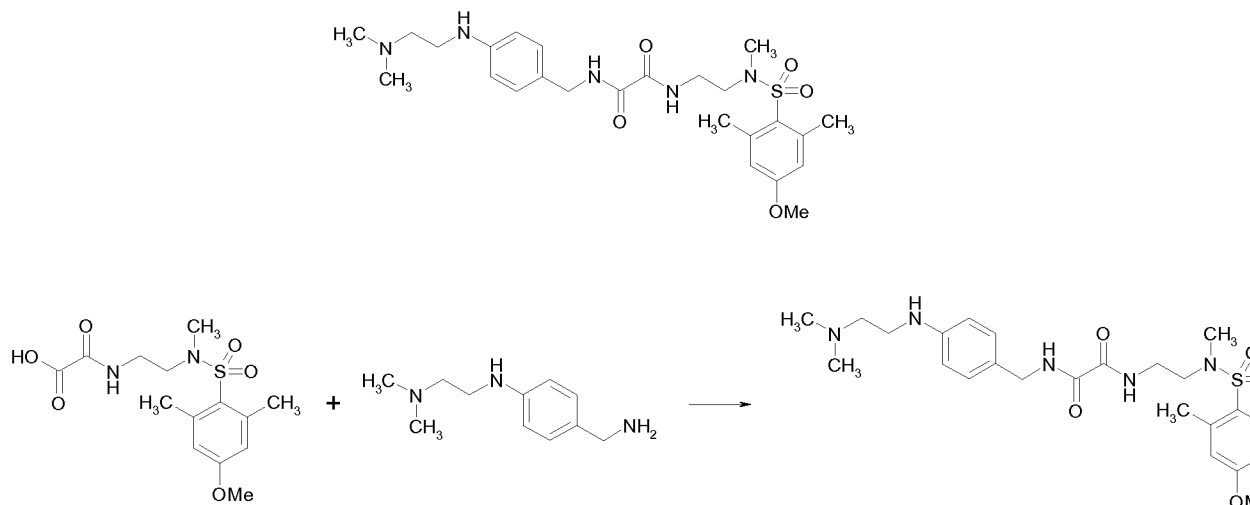


$[\text{M}+\text{H}]^+ = 534$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.61 min

Beispiel 139

5



Beispiel 139 wird analog zu 1f aus 40.0 mg (0.12 mMol) Produkt aus 138e, 22.5 mg (0.12 mMol) N-(4-Aminomethyl-phenyl)-N',N'-dimethylethan-1,2-diamin (analog J. Chem. Soc
10 1960, 3163-3165), 0.038 ml (0.29 mMol) DIPEA und 38.9 mg (0.12 mMol) TBTU in 1.5 ml DMF hergestellt.

$C_{25}H_{37}N_5O_5S$ (519.66)

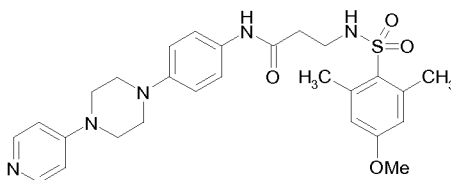
$[M+H]^+ = 520$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.53 min

15

Die folgenden Verbindungen wurden analog zu Beispiel 22 hergestellt:

Beispiel 140



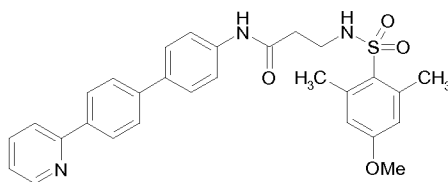
20 $C_{27}H_{33}N_5O_4S \times C_2HF_3O_2$ (637.67)

$[M+H]^+ = 524$

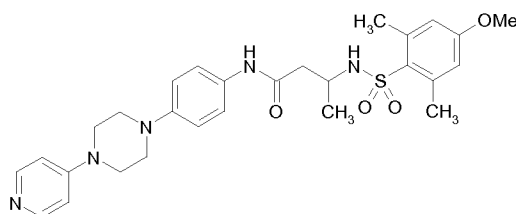
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.43 min

Beispiel 141

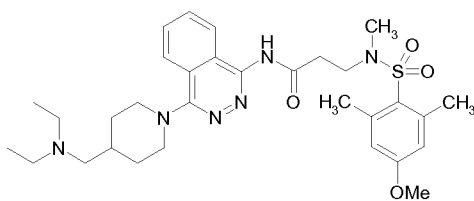
- 314 -


 $C_{29}H_{29}N_3O_4S \times C_2HF_3O_2$ (629.65)
[M+H]⁺ = 516

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.39 min

Beispiel 14210 $C_{28}H_{35}N_5O_4S$ (537.67)[M+H]⁺ = 538

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.45 min

Beispiel 143

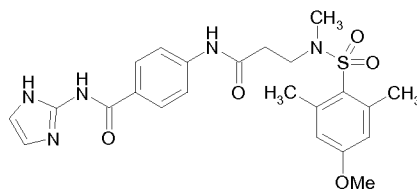
15

 $C_{31}H_{44}N_6O_4S \times C_2HF_3O_2$ (710.81)
[M+H]⁺ = 597

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.30 min

20

Beispiel 144

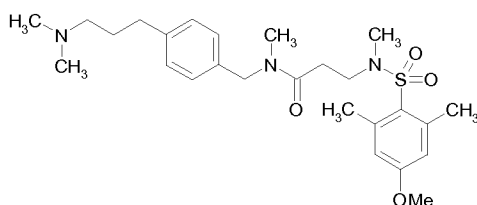


$C_{23}H_{27}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (599.58)

$[M+H]^+ = 486$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.46 min

Beispiel 145

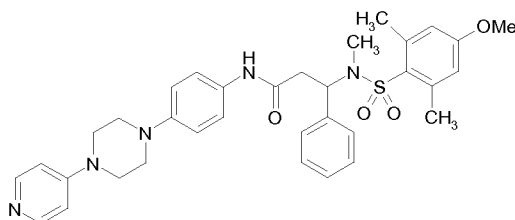


10 $C_{26}H_{39}N_3O_4S$ (489.67)

$[M+H]^+ = 490$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.66 min

Beispiel 146



15

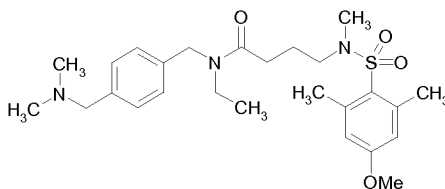
$C_{34}H_{39}N_5O_4S$ (613.77)

$[M+H]^+ = 614$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.07 min

20

Beispiel 147

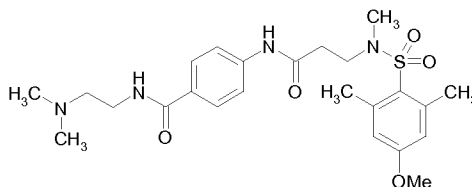


$C_{26}H_{39}N_3O_4S \times C_2HF_3O_2$ (603.70)

$[M+H]^+ = 490$

- 5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.60 min

Beispiel 148

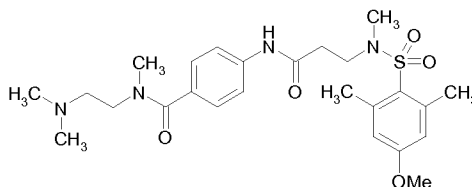


- 10 $C_{24}H_{34}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (536.64)

$[M+H]^+ = 491$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.29 min

Beispiel 149



15

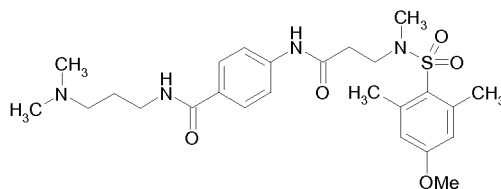
$C_{25}H_{36}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (550.67)

$[M+H]^+ = 505$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.32 min

20

Beispiel 150

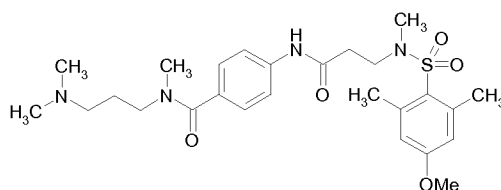


$C_{25}H_{36}N_4O_5S$ (504.64)

$[M+H]^+ = 505$

- 5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.31 min

Beispiel 151

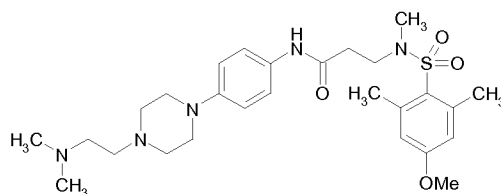


- 10 $C_{26}H_{38}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (564.70)

$[M+H]^+ = 519$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.34 min

Beispiel 152



15

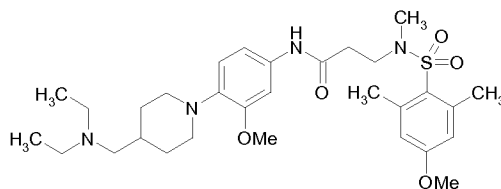
$C_{27}H_{41}N_5O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (759.76)

$[M+H]^+ = 532$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

20

Beispiel 153

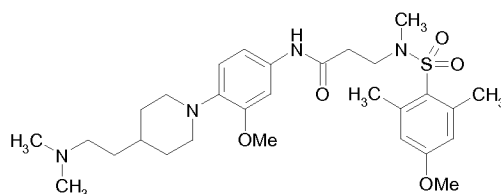


$C_{30}H_{46}N_4O_5S \times HCl$ (611.24)

$[M+H]^+ = 575$

5 HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 2.12 min

Beispiel 154

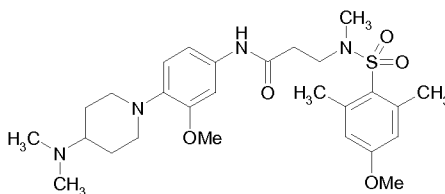


10 $C_{29}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (597.21)

$[M+H]^+ = 561$

HPLC (Methode 8): Retentionszeit = 3.12 min

Beispiel 155



15

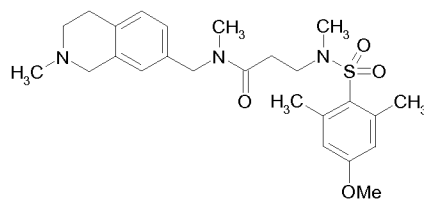
$C_{27}H_{40}N_4O_5S \times HCl$ (569.16)

$[M+H]^+ = 533$

HPLC (Methode 11): Retentionszeit = 1.67 min

20

Beispiel 156

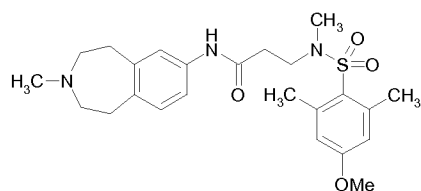


$C_{25}H_{35}N_3O_4S \times HCl$ (510.09)

$[M+H]^+ = 474$

5 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.90 min

Beispiel 157

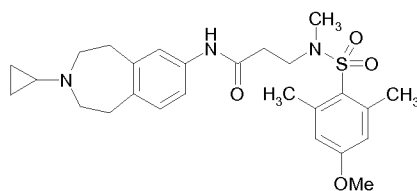


10 $C_{24}H_{33}N_3O_4S \times C_2HF_3O_2$ (573.63)

$[M+H]^+ = 460$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.52 min

Beispiel 158



15

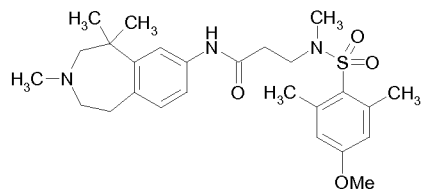
$C_{26}H_{35}N_3O_4S \times C_2HF_3O_2$ (599.66)

$[M+H]^+ = 486$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

20

Beispiel 159

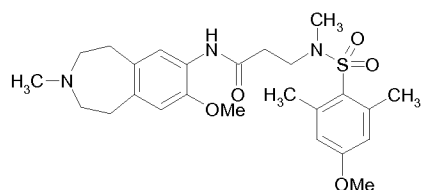


$C_{26}H_{37}N_3O_4S \times C_2HF_3O_2$ (601.68)

$[M+H]^+ = 488$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.54 min

Beispiel 160

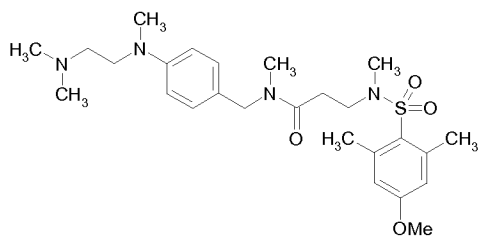


10 $C_{25}H_{35}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (603.65)

$[M+H]^+ = 490$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.54 min

Beispiel 161



15

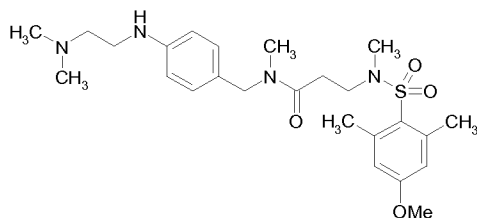
$C_{26}H_{40}N_4O_4S \times HCl$ (541.15)

$[M+H]^+ = 505$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.59 min

20

Beispiel 162

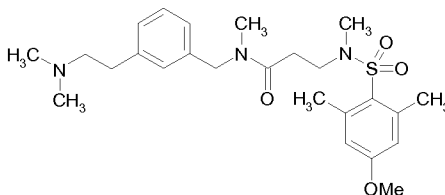


$C_{25}H_{38}N_4O_4S \times HCl$ (527.12)

$[M+H]^+ = 491$

- 5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

Beispiel 163

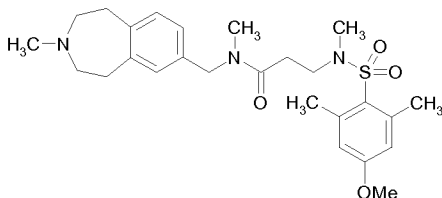


- 10 $C_{25}H_{37}N_3O_4S \times HCl$ (512.11)

$[M+H]^+ = 476$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 164



15

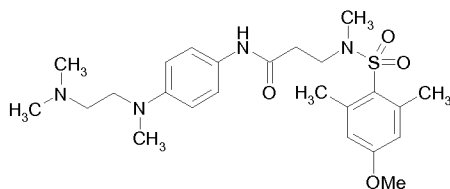
$C_{26}H_{37}N_3O_4S \times HCl$ (524.12)

$[M+H]^+ = 488$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.54 min

20

Beispiel 165

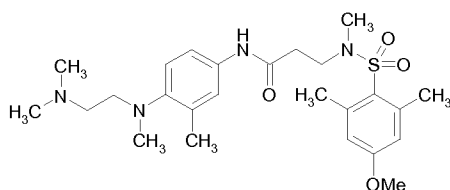


$C_{24}H_{36}N_4O_4S \times HCl$ (513.09)

$[M+H]^+ = 477$

5 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.88 min

Beispiel 166

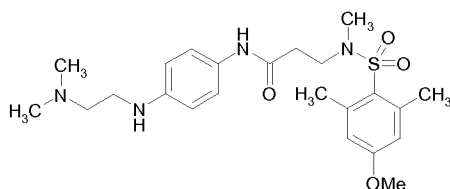


10 $C_{25}H_{38}N_4O_4S \times HCl$ (527.12)

$[M+H]^+ = 491$

HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.92 min

Beispiel 167



15

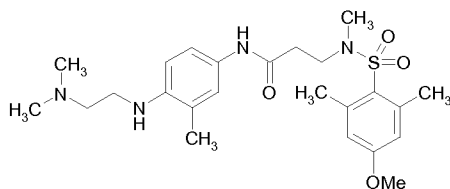
$C_{23}H_{34}N_4O_4S \times HCl$ (499.07)

$[M+H]^+ = 463$

HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.79 min

20

Beispiel 168

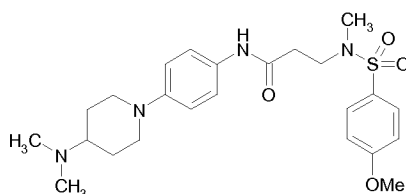


$C_{24}H_{36}N_4O_4S \times HCl$ (513.09)

$[M+H]^+ = 477$

- 5 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.86 min

Beispiel 169

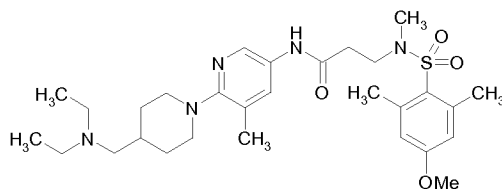


- 10 $C_{24}H_{34}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (588.64)

$[M+H]^+ = 475$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

Beispiel 170



- 15

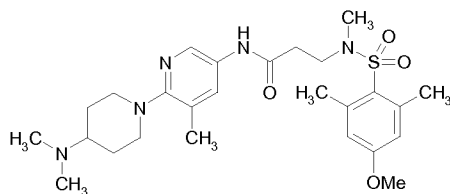
$C_{29}H_{45}N_5O_4S \times 2HCl$ (632.69)

$[M+H]^+ = 560$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, R_f-Wert = 0.22

- 20

Beispiel 171

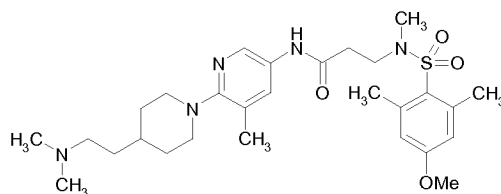


$C_{26}H_{39}N_5O_4S \times 2HCl$ (590.61)

$[M+H]^+ = 518$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 4:1, Rf-Wert = 0.68

Beispiel 172

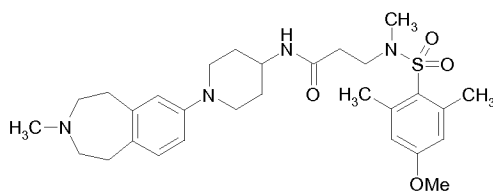


- 10 $C_{28}H_{43}N_5O_4S \times 2HCl$ (618.66)

$[M+H]^+ = 546$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.26 min

Beispiel 173



- 15

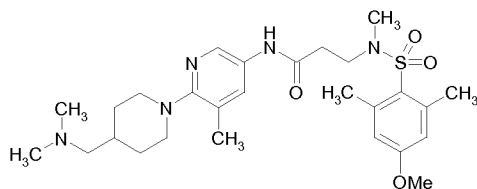
$C_{29}H_{42}N_4O_4S$ (542.73)

$[M+H]^+ = 543$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.8 min

- 20

Beispiel 174

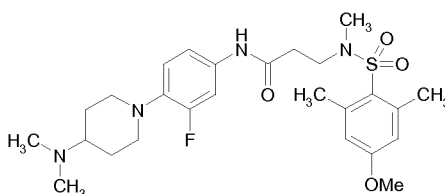


$C_{27}H_{41}N_5O_4S \times 2HCl$ (604.63)

$[M+H]^+ = 532$

- 5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

Beispiel 175

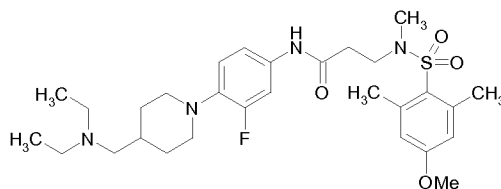


- 10 $C_{26}H_{37}FN_4O_4S \times HCl$ (557.12)

$[M+H]^+ = 521$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.25

Beispiel 176



- 15

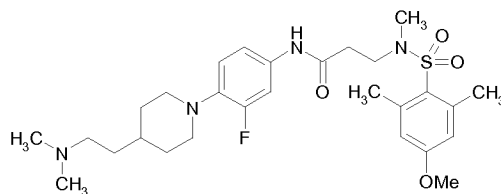
$C_{29}H_{43}FN_4O_4S \times HCl$ (599.20)

$[M+H]^+ = 563$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.40

- 20

Beispiel 177

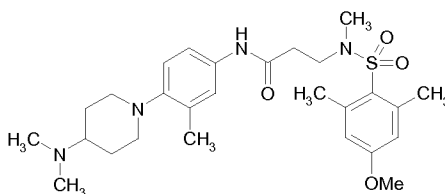


$C_{28}H_{41}FN_4O_4S \times HCl$ (585.17)

$[M+H]^+ = 549$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.35

Beispiel 178

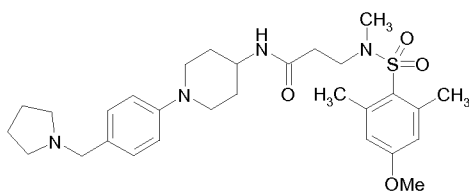


- 10 $C_{27}H_{40}N_4O_4S$ (516.70)

$[M+H]^+ = 517$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.41

Beispiel 179



15

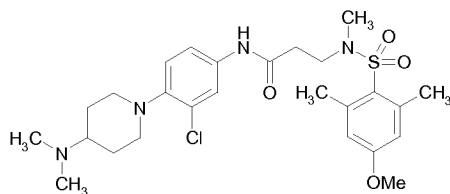
$C_{29}H_{42}N_4O_4S \times HCl$ (579.19)

$[M+H]^+ = 543$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.47

20

Beispiel 180

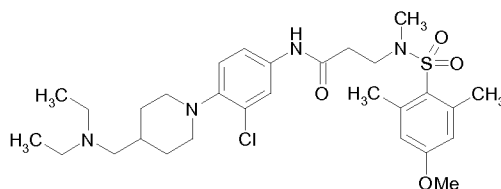


$C_{26}H_{37}ClN_4O_4S \times HCl$ (573.58)

$[M+H]^+ = 537/539$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.26

Beispiel 181

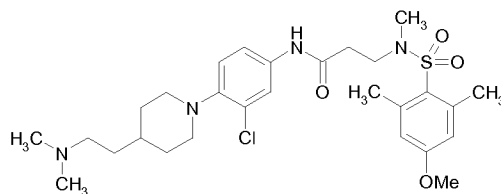


- 10 $C_{29}H_{43}ClN_4O_4S \times HCl$ (615.66)

$[M+H]^+ = 579/581$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.45

Beispiel 182



- 15

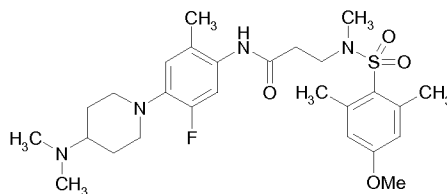
$C_{28}H_{41}ClN_4O_4S \times HCl$ (601.63)

$[M+H]^+ = 565/567$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.30

- 20

Beispiel 183

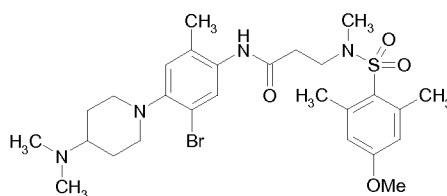


$C_{27}H_{39}FN_4O_4S \times HCl$ (571.15)

$[M+H]^+ = 535$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.26

Beispiel 184

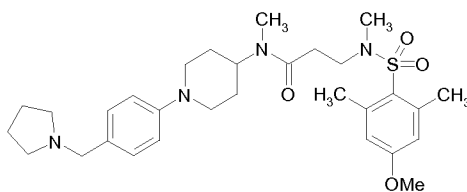


- 10 $C_{27}H_{39}BrN_4O_4S \times HCl$ (632.05)

$[M+H]^+ = 595/597$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.51

Beispiel 185



15

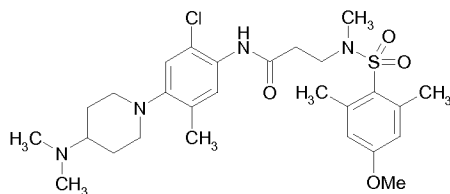
$C_{30}H_{44}N_4O_4S \times HCl$ (593.22)

$[M+H]^+ = 557$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.63

20

Beispiel 186

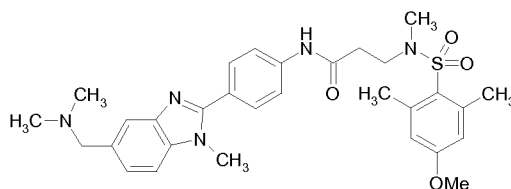


$C_{27}H_{39}ClN_4O_4S \times HCl$ (587.60)

$[M+H]^+ = 551$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.58

Beispiel 187

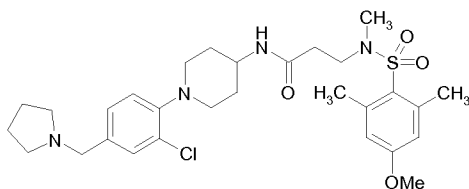


- 10 $C_{30}H_{37}N_5O_4S \times HCl$ (600.17)

$[M+H]^+ = 564$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.0 min

Beispiel 188



- 15

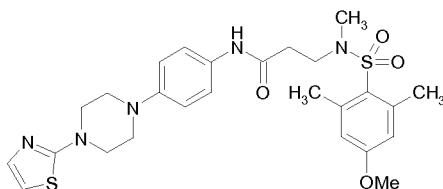
$C_{29}H_{41}ClN_4O_4S \times HCl$ (613.64)

$[M+H]^+ = 577/579$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.24

- 20

Beispiel 189

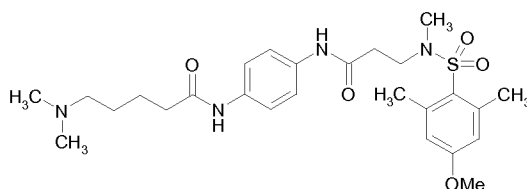


$C_{26}H_{33}N_5O_4S_2$ (543.70)

$[M+H]^+ = 544$

- 5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.11 min

Beispiel 190

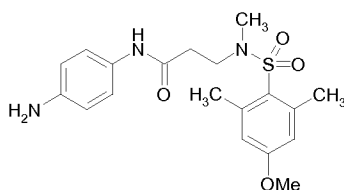


- 10 $C_{26}H_{38}N_4O_5S$ (518.67)

$[M+H]^+ = 519$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.44 min

Beispiel 191



15

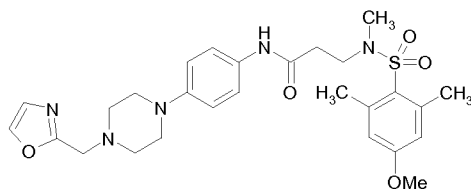
$C_{19}H_{25}N_3O_4S \times C_2HF_3O_2$ (505.51)

$[M+H]^+ = 392$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.04 min

20

Beispiel 192

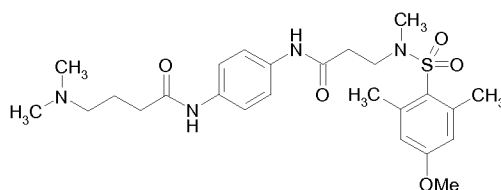


$C_{27}H_{35}N_5O_5S$ (541.66)

$[M+H]^+ = 542$

- 5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.51 min

Beispiel 193

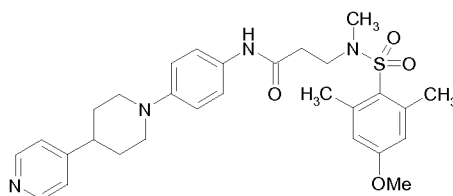


- 10 $C_{25}H_{36}N_4O_5S$ (504.64)

$[M+H]^+ = 505$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.43 min

Beispiel 194



- 15

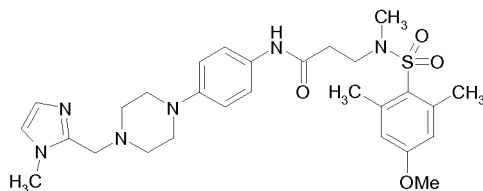
$C_{29}H_{36}N_4O_4S$ (536.69)

$[M+H]^+ = 537$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.19 min

- 20

Beispiel 195

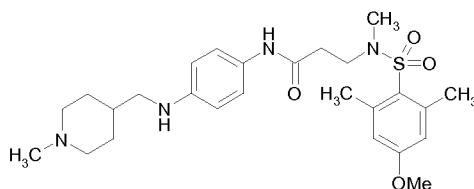


$C_{28}H_{38}N_6O_4S$ (554.71)

$[M+H]^+ = 555$

- 5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.37 min

Beispiel 196

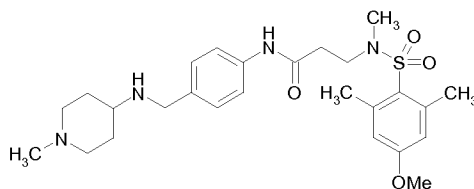


- 10 $C_{26}H_{38}N_4O_4S$ (502.67)

$[M+H]^+ = 503$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.35 min

Beispiel 197



- 15

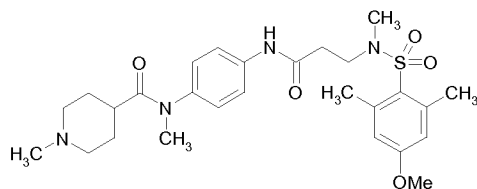
$C_{26}H_{38}N_4O_4S$ (502.67)

$[M+H]^+ = 503$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.00 min

- 20

Beispiel 198

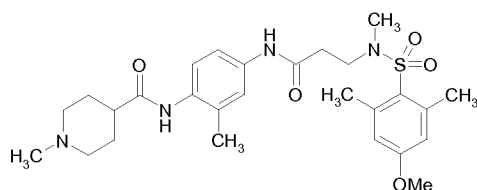


$C_{27}H_{38}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (644.70)

$[M+H]^+ = 531$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.45 min

Beispiel 199

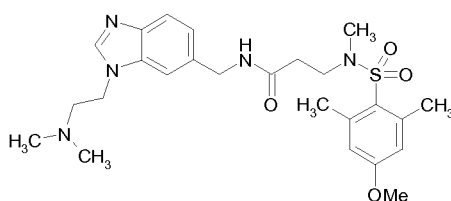


10 $C_{27}H_{38}N_4O_5S$ (530.68)

$[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.53 min

Beispiel 200



15

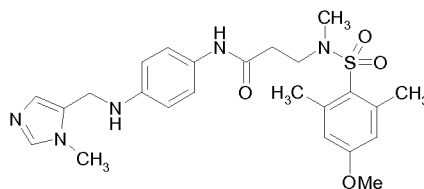
$C_{25}H_{35}N_5O_4S$ (501.64)

$[M+H]^+ = 502$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.05 min

20

Beispiel 201

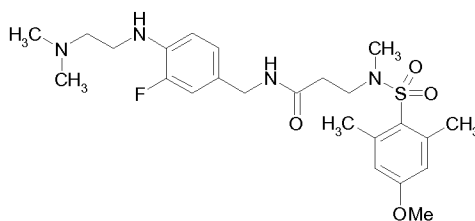


$C_{24}H_{31}N_5O_4S$ (485.60)

$[M+H]^+ = 486$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.41 min

Beispiel 202

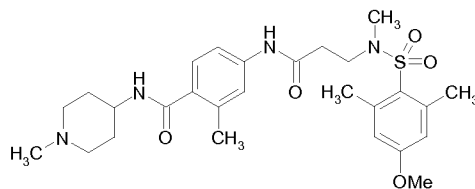


10 $C_{24}H_{35}FN_4O_4S \times CH_2O_2$ (540.65)

$[M+H]^+ = 495$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.50 min

Beispiel 203



15

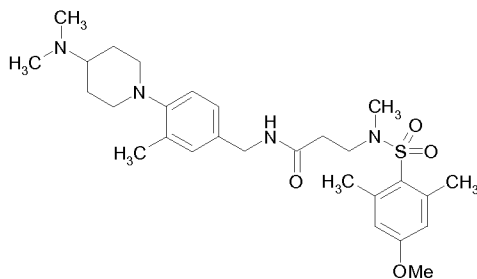
$C_{27}H_{38}N_4O_5S$ (530.68)

$[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.36 min

20

Beispiel 204

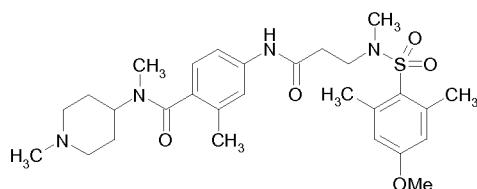


$C_{28}H_{42}N_4O_4S$ (530.72)

$[M+H]^+ = 531$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.60 min

Beispiel 205

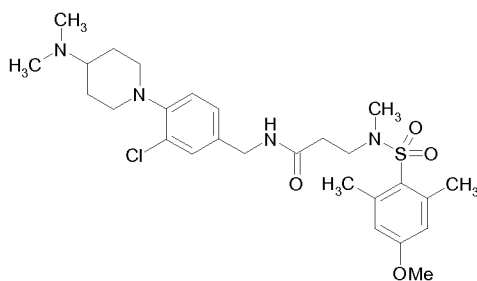


10 $C_{28}H_{40}N_4O_5S$ (544.71)

$[M+H]^+ = 545$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.21 min

Beispiel 206



15

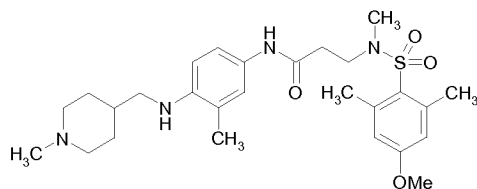
$C_{27}H_{39}ClN_4O_4S$ (551.14)

$[M+H]^+ = 551/553$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.65 min

20

Beispiel 207

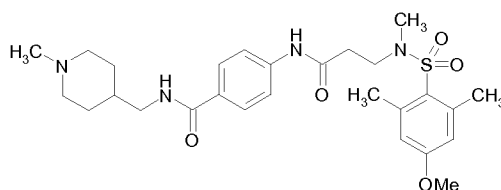


$C_{27}H_{40}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (630.72)

$[M+H]^+ = 517$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.51 min

Beispiel 208

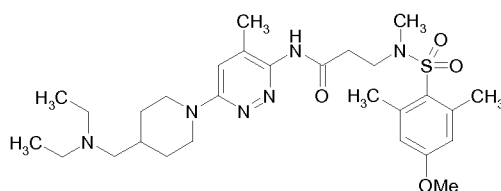


10 $C_{27}H_{38}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (576.71)

$[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.33 min

Beispiel 209



15

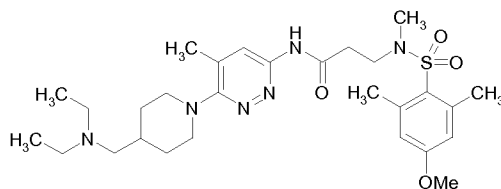
$C_{28}H_{44}N_6O_4S \times C_2HF_3O_2$ (674.78)

$[M+H]^+ = 561$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.14 min

20

Beispiel 210

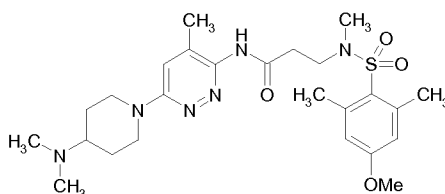


$C_{28}H_{44}N_6O_4S \times C_2HF_3O_2$ (674.78)

$[M+H]^+ = 561$

- 5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.43 min

Beispiel 211

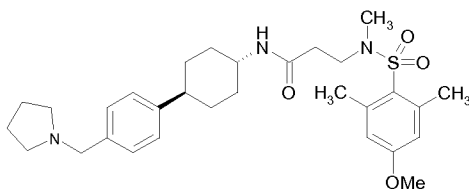


- 10 $C_{25}H_{38}N_6O_4S \times C_2HF_3O_2$ (632.70)

$[M+H]^+ = 519$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.11 min

Beispiel 212



- 15

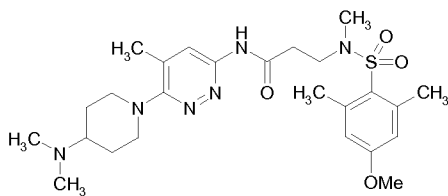
$C_{30}H_{43}N_3O_4S \times C_2HF_3O_2$ (655.77)

$[M+H]^+ = 542$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.75 min

- 20

Beispiel 213

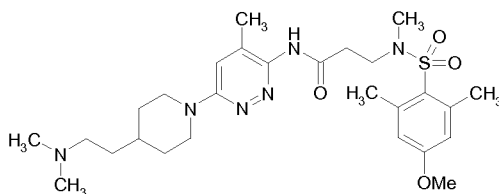


$C_{25}H_{38}N_6O_4S \times C_2HF_3O_2$ (632.70)

$[M+H]^+ = 519$

- 5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.30 min

Beispiel 214

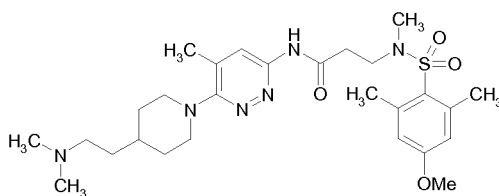


- 10 $C_{27}H_{42}N_6O_4S \times C_2HF_3O_2$ (660.75)

$[M+H]^+ = 547$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.08 min

Beispiel 215



15

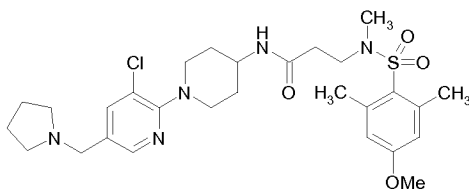
$C_{27}H_{42}N_6O_4S \times C_2HF_3O_2$ (660.75)

$[M+H]^+ = 547$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.34 min

20

Beispiel 216

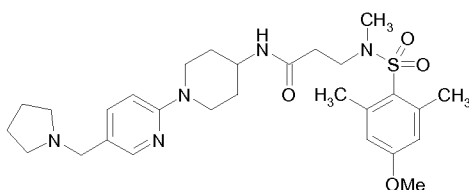


$C_{28}H_{40}ClN_5O_4S \times CH_2O_2$ (624.19)

$[M+H]^+ = 578/580$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.64 min

Beispiel 217

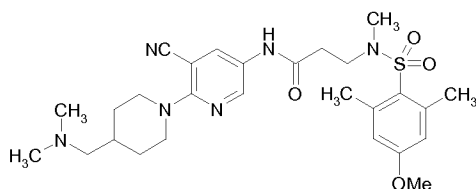


10 $C_{28}H_{41}N_5O_4S \times CH_2O_2$ (589.75)

$[M+H]^+ = 544$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.09 min

Beispiel 218



15

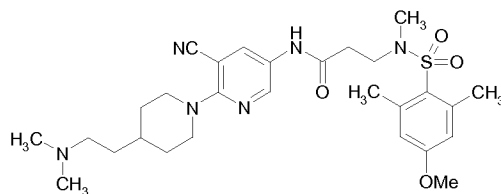
$C_{27}H_{38}N_6O_4S \times CH_2O_2$ (588.72)

$[M+H]^+ = 543$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.67 min

20

Beispiel 219

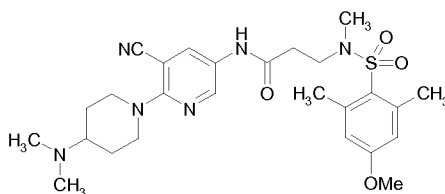


C₂₈H₄₀N₆O₄S (556.72)

$[M+H]^+ = 557$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.71 min

Beispiel 220

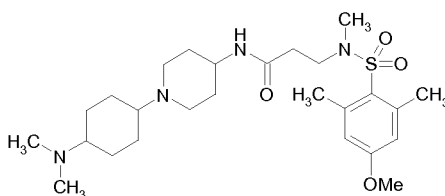


10 $C_{26}H_{36}N_6O_4S \times CH_2O_2$ (574.69)

$[M+H]^+ = 529$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.61 min

Beispiel 221



15

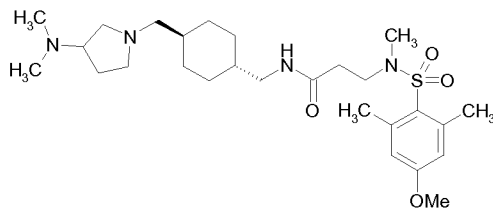
C₂₆H₄₄N₄O₄S (508.72)

$[M+H]^+ = 509$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.23 min

20

Beispiel 222

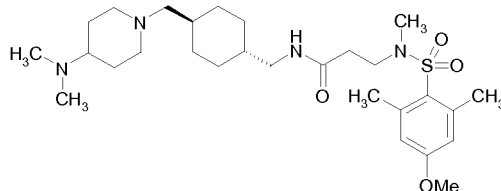


$C_{27}H_{46}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (750.79)

$[M+H]^+ = 523$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.30 min

Beispiel 223

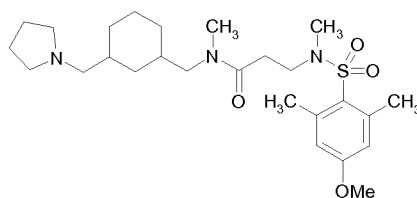


10 $C_{28}H_{48}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (764.82)

$[M+H]^+ = 537$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.31 min

Beispiel 224



15

$C_{26}H_{43}N_3O_4S$ (493.70)

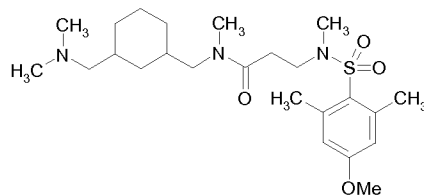
$[M+H]^+ = 494$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.72 min

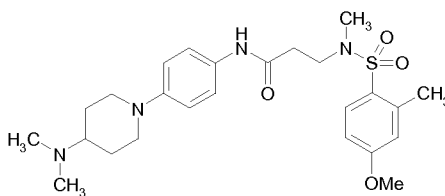
20

Beispiel 225

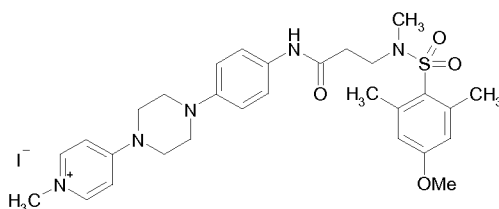
- 342 -


 $C_{24}H_{41}N_3O_4S \times C_2HF_3O_2$ (581.69)
[M+H]⁺ = 468

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.69 min

Beispiel 22610 $C_{25}H_{36}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (602.67)[M+H]⁺ = 489

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

Beispiel 227

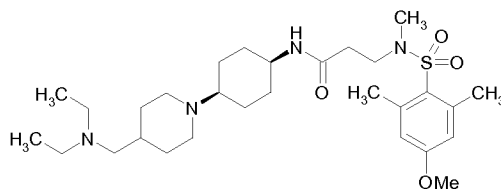
15

 $C_{29}H_{38}N_5O_4S \times I$ (679.61)
[M+H]⁺ = 552

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

20

Beispiel 228

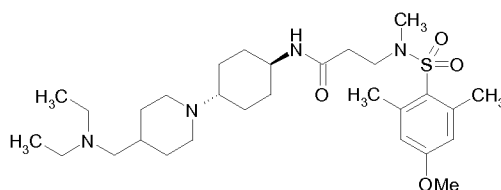


$C_{29}H_{50}N_4O_4S$ (550.80)

$[M+H]^+ = 551$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

Beispiel 229

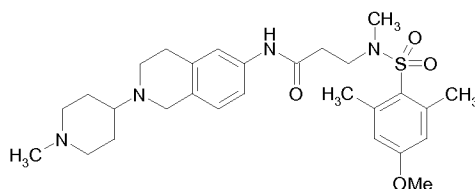


10 $C_{29}H_{50}N_4O_4S$ (550.80)

$[M+H]^+ = 551$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 230



15

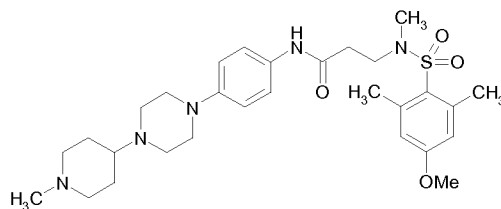
$C_{28}H_{40}N_4O_4S \times 2HCl$ (601.63)

$[M+H]^+ = 529$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.41 min

20

Beispiel 231

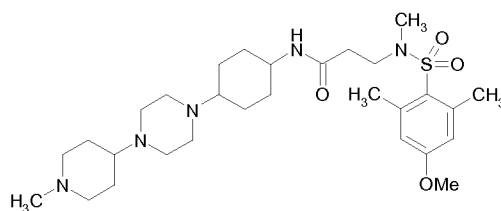


$C_{29}H_{43}N_5O_4S$ (557.75)

$[M+H]^+ = 558$

5 HPLC (Methode 1): Retentionszeit = 1.90 min

Beispiel 232

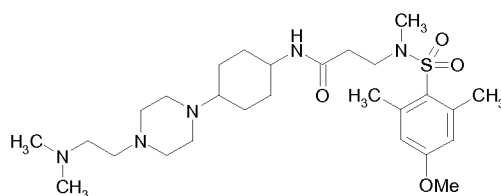


10 $C_{29}H_{49}N_5O_4S$ (563.80)

$[M+H]^+ = 564$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.33 min

Beispiel 233



15

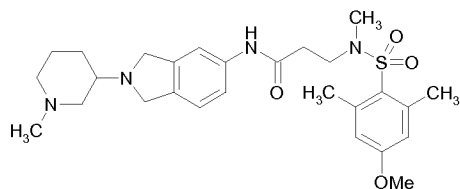
$C_{27}H_{47}N_5O_4S \times 2HCl$ (610.68)

$[M+H]^+ = 538$

HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.74 min

20

Beispiel 234

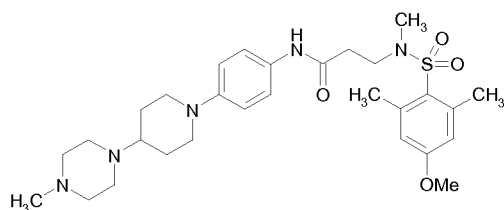


$C_{27}H_{38}N_4O_4S$ (610.68)

$[M+H]^+ = 515$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.41 min

Beispiel 235

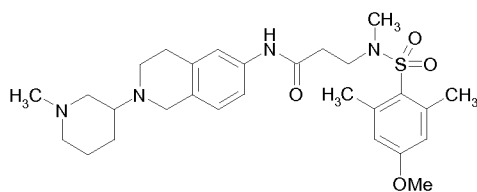


10 $C_{29}H_{43}N_5O_4S$ (557.75)

$[M+H]^+ = 558$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.43 min

Beispiel 236



15

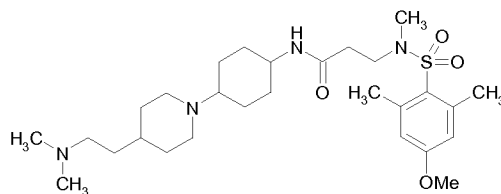
$C_{28}H_{40}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (756.75)

$[M+H]^+ = 529$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.42 min

20

Beispiel 237

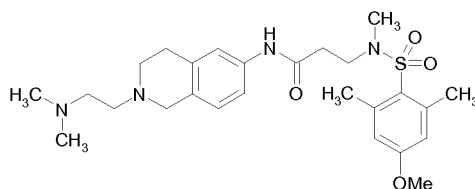


$C_{28}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (609.69)

$[M+H]^+ = 537$

- 5 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.70 min

Beispiel 238

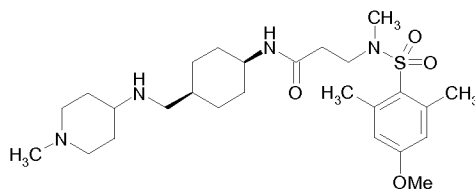


- 10 $C_{26}H_{38}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (730.72)

$[M+H]^+ = 503$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 239



15

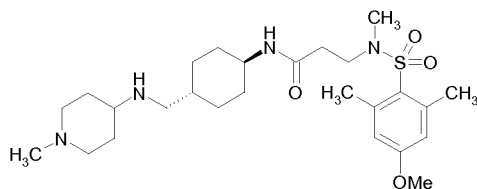
$C_{26}H_{44}N_4O_4S \times 2HCl$ (581.64)

$[M+H]^+ = 509$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

20

Beispiel 240

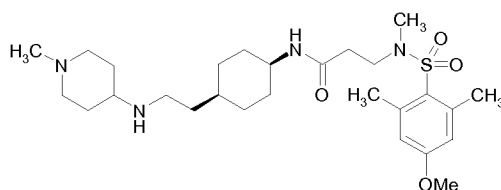


$C_{26}H_{44}N_4O_4S \times 2HCl$ (581.64)

$[M+H]^+ = 509$

- 5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 241

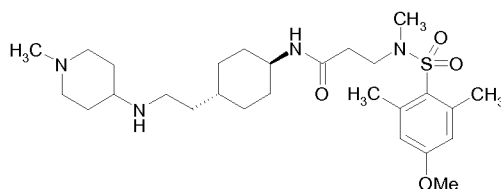


- 10 $C_{27}H_{46}N_4O_4S \times 2HCl$ (595.67)

$[M+H]^+ = 523$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.13

Beispiel 242



15

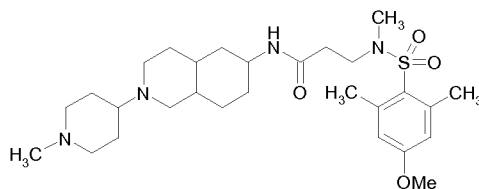
$C_{27}H_{46}N_4O_4S \times 2HCl$ (595.67)

$[M+H]^+ = 523$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.13

20

Beispiel 243

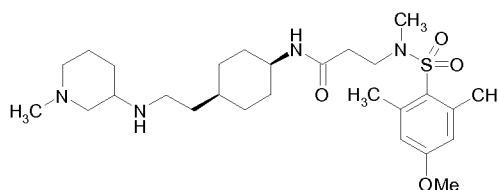


$C_{28}H_{46}N_4O_4S \times 2HCl$ (607.68)

$[M+H]^+ = 535$

- 5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.10 min

Beispiel 244

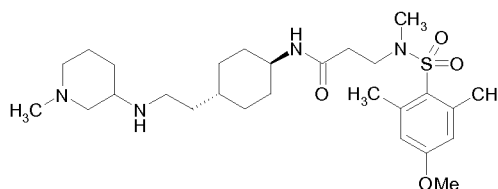


- 10 $C_{27}H_{46}N_4O_4S \times 2HCl$ (595.67)

$[M+H]^+ = 523$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.25

Beispiel 245



15

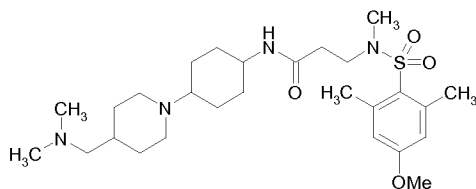
$C_{27}H_{46}N_4O_4S \times 2HCl$ (595.67)

$[M+H]^+ = 523$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.25

20

Beispiel 246

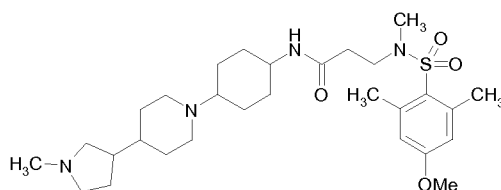


$C_{27}H_{46}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (750.79)

$[M+H]^+ = 523$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

Beispiel 247

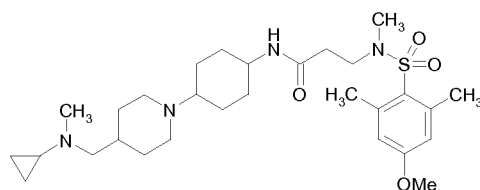


10 $C_{29}H_{48}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (776.83)

$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

Beispiel 248



15

$C_{29}H_{48}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (776.83)

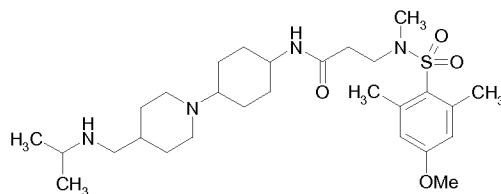
$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

20

Beispiel 249

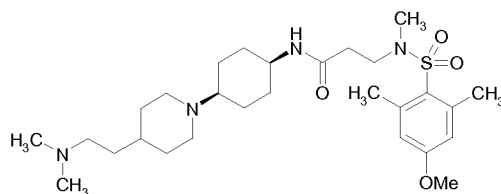
- 350 -


 $C_{28}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (609.69)

 $[M+H]^+ = 537$

- 5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

Beispiel 250

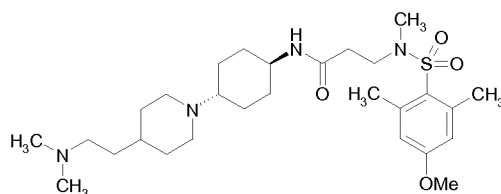


- 10 $C_{28}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (609.69)

 $[M+H]^+ = 537$

HPLC (Methode 11): Retentionszeit = 1.60 min

Beispiel 251



15

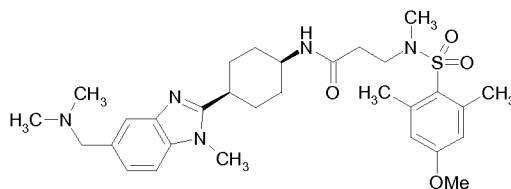
 $C_{28}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (609.69)

 $[M+H]^+ = 537$

HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.71 min

20

Beispiel 252

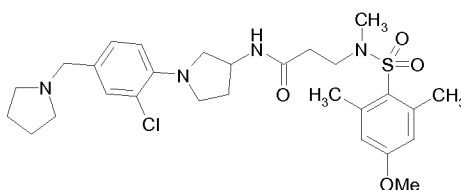


$C_{30}H_{43}N_5O_4S \times HCl$ (606.22)

$[M+H]^+ = 570$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.29

Beispiel 253

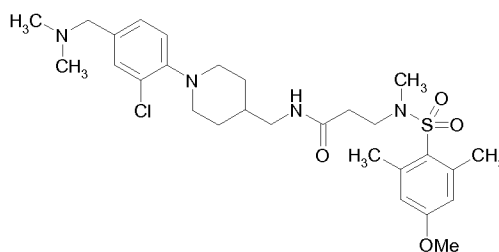


- 10 $C_{28}H_{39}ClN_4O_4S \times HCl$ (599.61)

$[M+H]^+ = 563/565$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.59 min

Beispiel 254



15

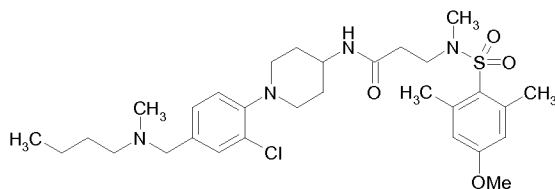
$C_{28}H_{41}ClN_4O_4S \times HCl$ (601.63)

$[M+H]^+ = 565/567$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.46

20

Beispiel 255

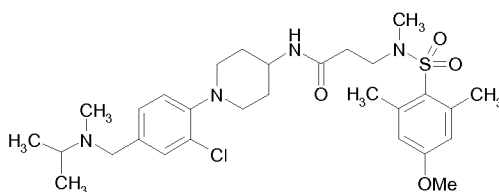


$C_{30}H_{45}ClN_4O_4S \times HCl$ (629.68)

$[M+H]^+ = 593/595$

5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.42

Beispiel 256

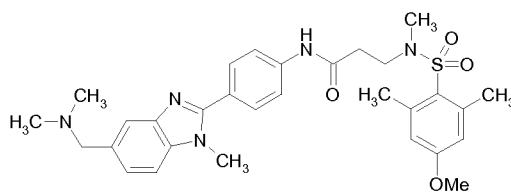


10 $C_{29}H_{43}ClN_4O_4S \times HCl$ (615.66)

$[M+H]^+ = 579/581$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.23

Beispiel 257



15

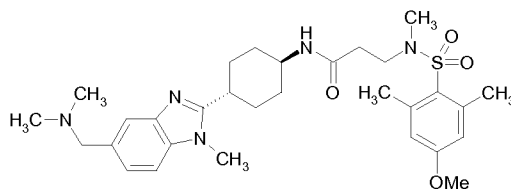
$C_{30}H_{37}N_5O_4S \times HCl$ (600.17)

$[M+H]^+ = 564$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.1, Rf-Wert = 0.67

20

Beispiel 258

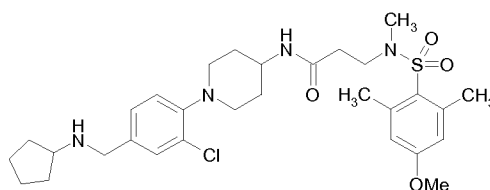


$C_{30}H_{43}N_5O_4S$ (569.76)

$[M+H]^+ = 570$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.65

Beispiel 259

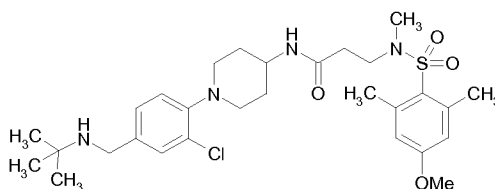


- 10 $C_{30}H_{43}ClN_4O_4S \times HCl$ (627.67)

$[M+H]^+ = 591/593$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.20

Beispiel 260



15

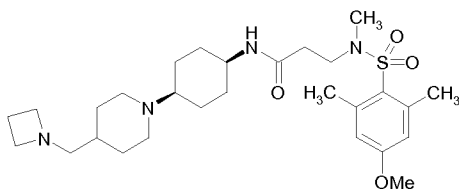
$C_{29}H_{43}ClN_4O_4S \times HCl$ (615.66)

$[M+H]^+ = 579/581$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.17

20

Beispiel 261

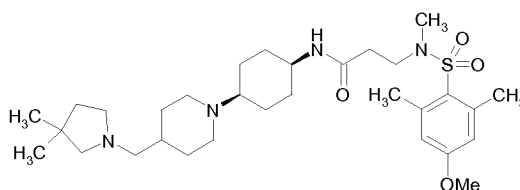


$C_{28}H_{46}N_4O_4S \times 2HCl$ (607.68)

$[M+H]^+ = 535$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.23

Beispiel 262

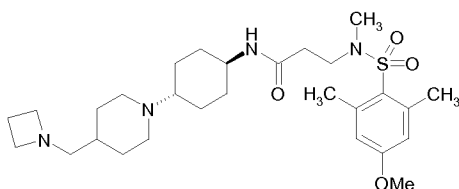


- 10 $C_{31}H_{52}N_4O_4S \times 2HCl$ (649.76)

$[M+H]^+ = 577$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.69

Beispiel 263



15

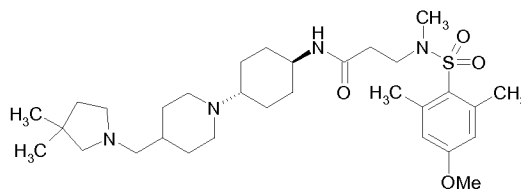
$C_{28}H_{46}N_4O_4S$ (534.76)

$[M+H]^+ = 535$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.58

20

Beispiel 264

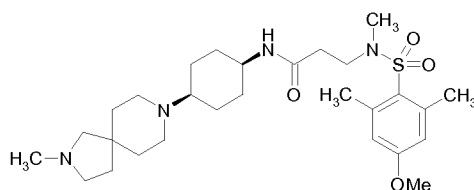


$C_{31}H_{52}N_4O_4S$ (576.84)

$[M+H]^+ = 577$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.56

Beispiel 265

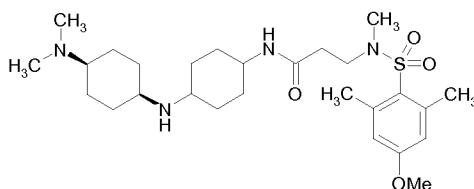


- 10 $C_{28}H_{46}N_4O_4S \times 2HCl$ (607.68)

$[M+H]^+ = 535$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.58

Beispiel 266



15

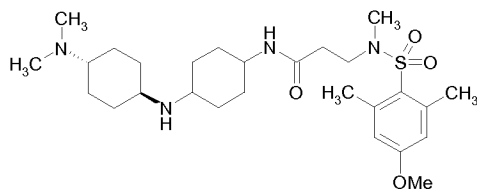
$C_{27}H_{46}N_4O_4S$ (522.74)

$[M+H]^+ = 523$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.30 min

20

Beispiel 267

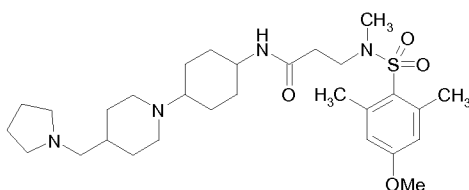


$C_{27}H_{46}N_4O_4S$ (522.74)

$[M+H]^+ = 523$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.28 min

Beispiel 268

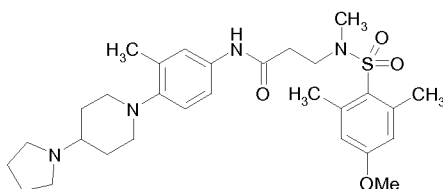


10 $C_{29}H_{48}N_4O_4S \times CH_2O_2$ (594.81)

$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.96 min

Beispiel 269



15

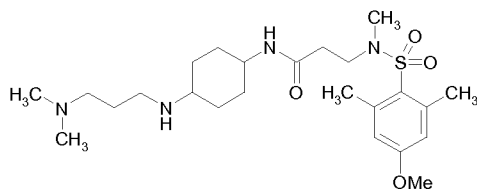
$C_{309}H_{44}N_4O_4S$ (556.76)

$[M+H]^+ = 557$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.71 min

20

Beispiel 270

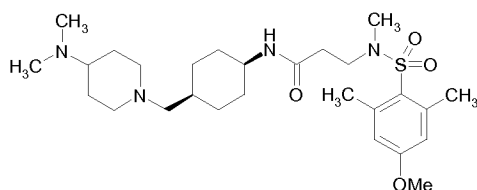


$C_{24}H_{42}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (596.70)

$[M+H]^+ = 483$

- 5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.23 min

Beispiel 271

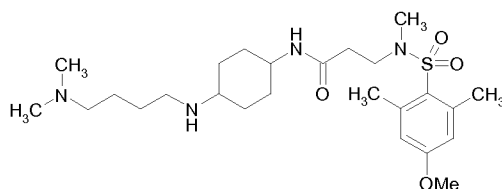


- 10 $C_{27}H_{46}N_4O_4S$ (522.74)

$[M+H]^+ = 523$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.23 min

Beispiel 272



15

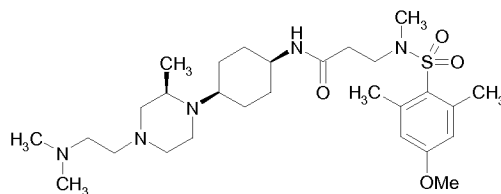
$C_{25}H_{44}N_4O_4S$ (496.71)

$[M+H]^+ = 497$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.25 min

20

Beispiel 273

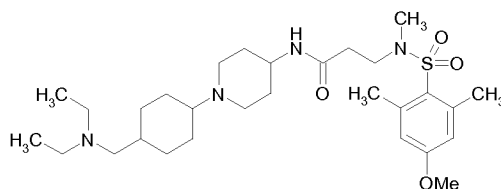


$C_{28}H_{49}N_5O_4S \times 2HCl$ (624.71)

$[M+H]^+ = 552$

- 5 HPLC (Methode 10): Retentionszeit = 1.06 min

Beispiel 274

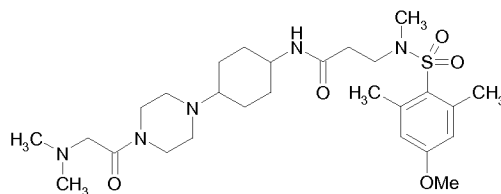


- 10 $C_{29}H_{50}N_4O_4S \times CH_2O_2$ (596.82)

$[M+H]^+ = 551$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.31 min

Beispiel 275



15

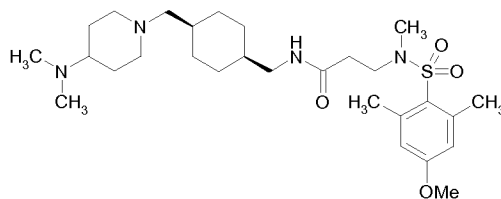
$C_{27}H_{45}N_5O_5S \times CH_2O_2$ (597.77)

$[M+H]^+ = 552$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.20 min

20

Beispiel 276

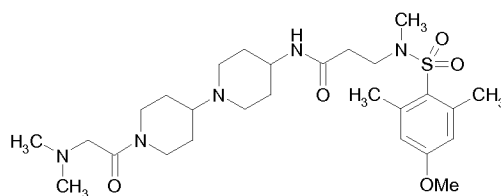


$C_{28}H_{48}N_4O_4S$ (536.77)

$[M+H]^+ = 537$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.32 min

Beispiel 277

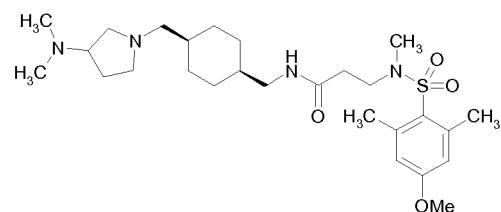


10 $C_{27}H_{45}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (665.77)

$[M+H]^+ = 552$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.18 min

Beispiel 278



15

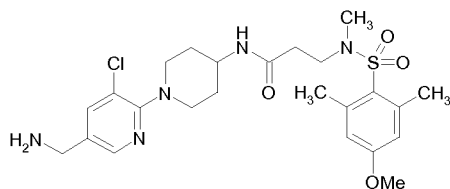
$C_{27}H_{46}N_4O_4S \times 2 C_2HF_3O_2$ (750.79)

$[M+H]^+ = 523$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.29 min

20

Beispiel 279

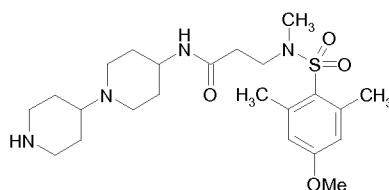


$C_{24}H_{34}ClN_5O_4S$ (524.08)

$[M+H]^+ = 524/526$

- 5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.60 min

Beispiel 280

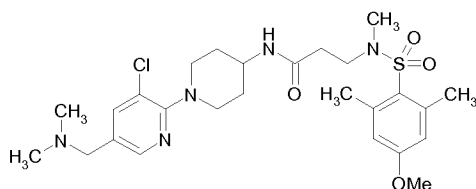


- 10 $C_{23}H_{38}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (694.69)

$[M+H]^+ = 467$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.16 min

Beispiel 281



15

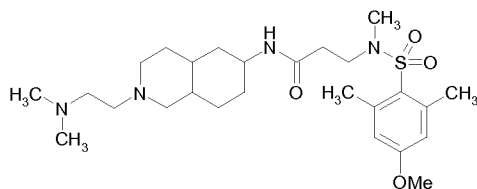
$C_{26}H_{38}ClN_5O_4S \times C_2HF_3O_2$ (666.15)

$[M+H]^+ = 552/554$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.68 min

20

Beispiel 282

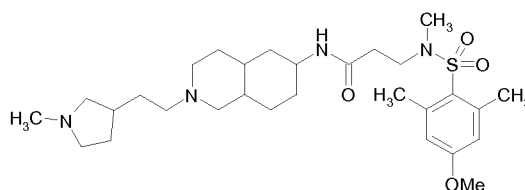


$C_{26}H_{44}N_4O_4S \times 2HCl$ (581.64)

$[M+H]^+ = 509$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 283

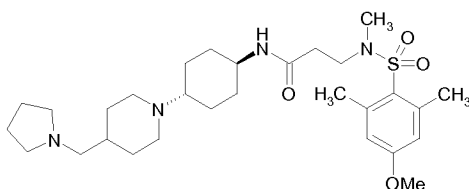


10 $C_{29}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (621.70)

$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

Beispiel 284



15

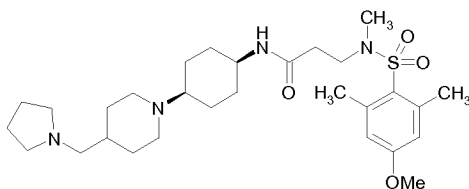
$C_{29}H_{48}N_4O_4S$ (548.78)

$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

20

Beispiel 285

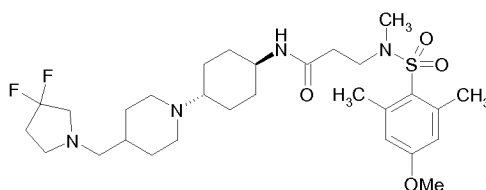


$C_{29}H_{48}N_4O_4S$ (548.78)

$[M+H]^+ = 549$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 286

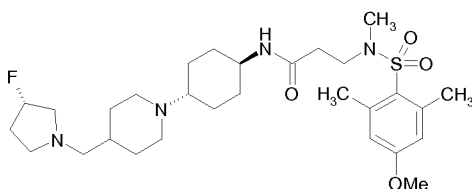


10 $C_{29}H_{46}F_2N_4O_4S$ (584.76)

$[M+H]^+ = 585$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

Beispiel 287



15

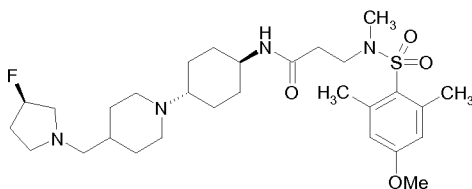
$C_{29}H_{47}FN_4O_4S$ (566.77)

$[M+H]^+ = 567$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

20

Beispiel 288

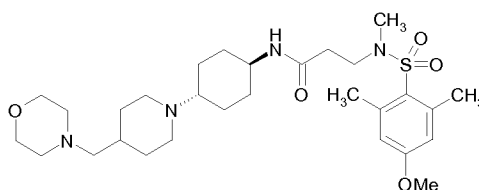


$C_{29}H_{47}FN_4O_4S$ (566.77)

$[M+H]^+ = 567$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 289

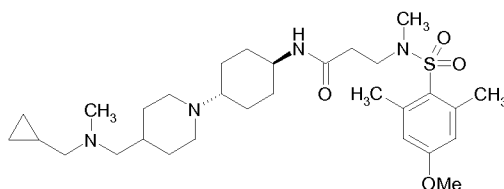


10 $C_{29}H_{48}N_4O_5S$ (564.78)

$[M+H]^+ = 565$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

Beispiel 290



15

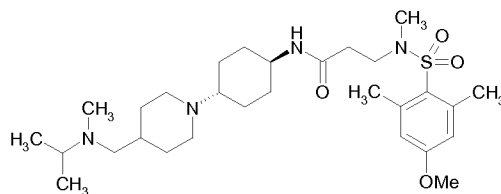
$C_{30}H_{50}N_4O_4S$ (562.81)

$[M+H]^+ = 563$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

20

Beispiel 291

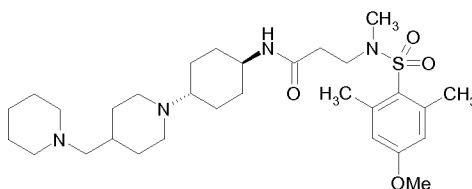


$C_{29}H_{50}N_4O_4S$ (550.80)

$[M+H]^+ = 551$

- 5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 292

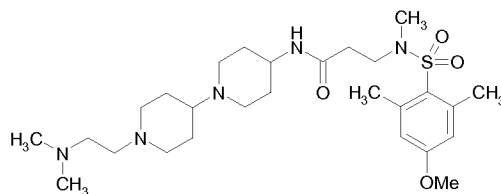


- 10 $C_{30}H_{50}N_4O_4S$ (562.81)

$[M+H]^+ = 563$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.28 min

Beispiel 293



- 15

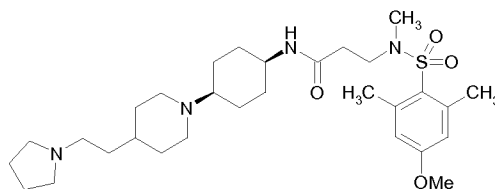
$C_{27}H_{47}N_5O_4S \times 3C_2HF_3O_2$ (879.83)

$[M+H]^+ = 538$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.33 min

- 20

Beispiel 294

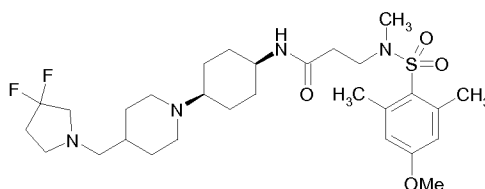


$C_{30}H_{50}N_4O_4S \times 2HCl$ (635.73)

$[M+H]^+ = 563$

- 5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

Beispiel 295

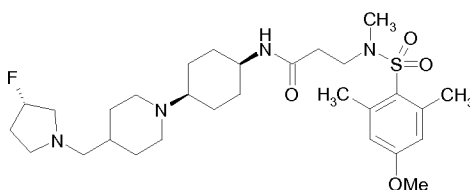


- 10 $C_{29}H_{46}F_2N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (584.76)

$[M+H]^+ = 585$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

Beispiel 296



15

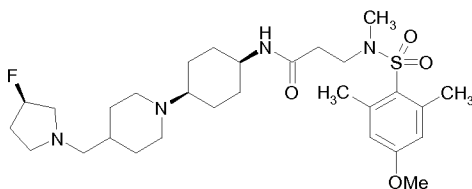
$C_{29}H_{47}FN_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (794.82)

$[M+H]^+ = 567$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.35 min

20

Beispiel 297

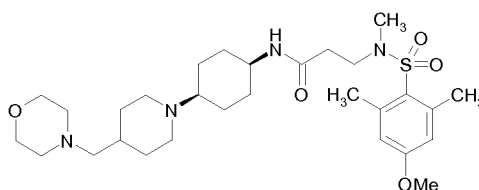


$C_{29}H_{47}FN_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (794.82)

$[M+H]^+ = 567$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 298

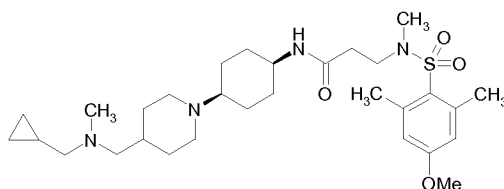


10 $C_{29}H_{48}N_4O_5S$ (564.78)

$[M+H]^+ = 565$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 299



15

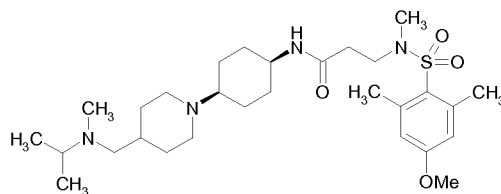
$C_{30}H_{50}N_4O_4S$ (562.81)

$[M+H]^+ = 563$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

20

Beispiel 300

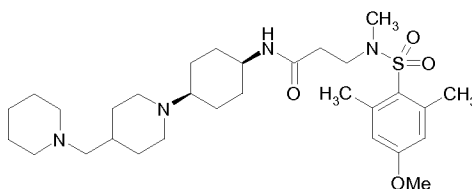


$C_{29}H_{50}N_4O_4S$ (550.80)

$[M+H]^+ = 551$

- 5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

Beispiel 301

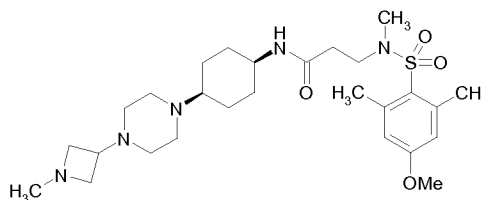


- 10 $C_{30}H_{50}N_4O_4S$ (562.81)

$[M+H]^+ = 563$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

Beispiel 302



15

$C_{30}H_{50}N_4O_4S \times 3C_2HF_3O_2$ (877.81)

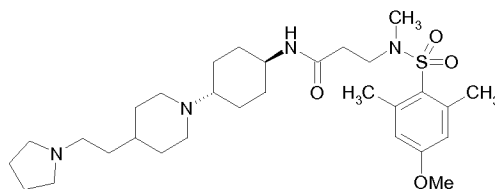
$[M+H]^+ = 536$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.34 min

20

Beispiel 303

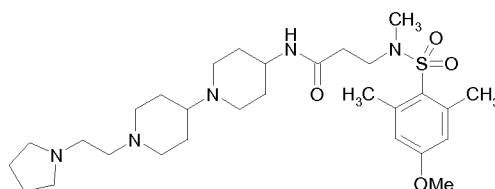
- 368 -


 $C_{30}H_{50}N_4O_4S$ (562.81)

 $[M+H]^+ = 563$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

Beispiel 304

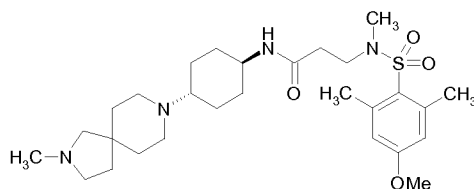


10 $C_{29}H_{49}N_5O_4S \times 3C_2HF_3O_2$ (905.87)

 $[M+H]^+ = 564$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.08 min

Beispiel 305



15

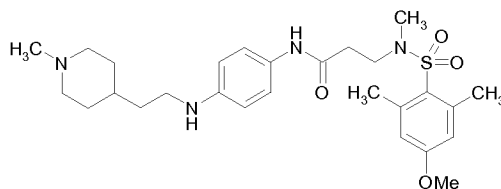
 $C_{28}H_{46}N_4O_4S \times 2HCl$ (607.68)

 $[M+H]^+ = 535$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, R_f-Wert = 0.19

20

Beispiel 306

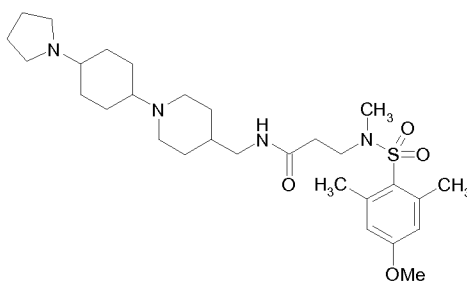


$C_{27}H_{40}N_4O_4S \times C_2HF_3O_4$ (630.72)

$[M+H]^+ = 517$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 307

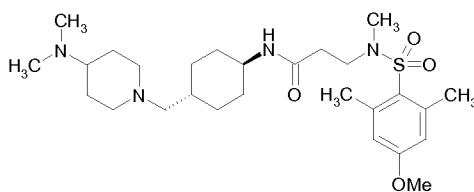


10 $C_{29}H_{48}N_4O_4S$ (548.78)

$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.24 min

Beispiel 308



15

$C_{27}H_{46}N_4O_4S$ (522.74)

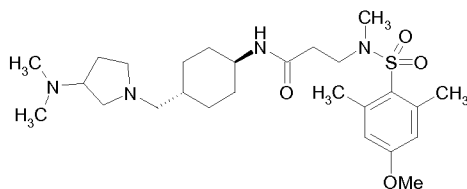
$[M+H]^+ = 523$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.29 min

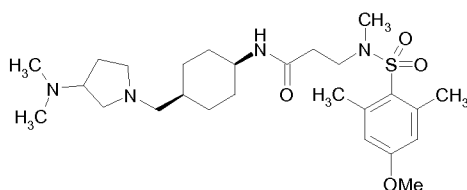
20

Beispiel 309

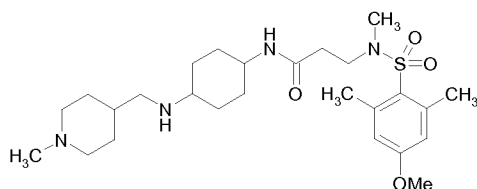
- 370 -

 $C_{26}H_{44}N_4O_4S$ (508.72) $[M+H]^+ = 509$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.30 min

Beispiel 31010 $C_{26}H_{44}N_4O_4S$ (508.72) $[M+H]^+ = 509$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.23 min

Beispiel 311

15

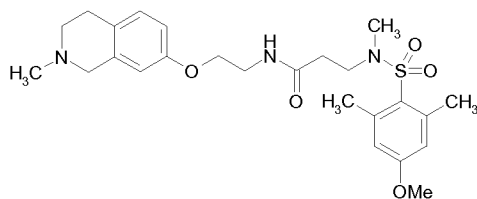
 $C_{26}H_{44}N_4O_4S$ (508.72) $[M+H]^+ = 509$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.20 min

20

Beispiel 312

- 371 -

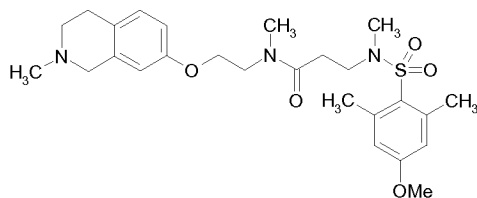


$C_{25}H_{35}N_3O_5S \times HCl$ (526.09)

$[M+H]^+ = 490$

5 HPLC (Methode 10): Retentionszeit = 1.16 min

Beispiel 313

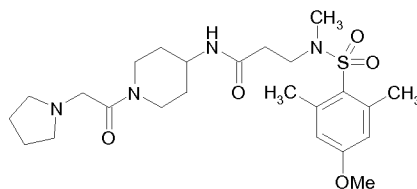


10 $C_{26}H_{37}N_3O_5S \times HCl$ (540.12)

$[M+H]^+ = 504$

HPLC (Methode 10): Retentionszeit = 1.22 min

Beispiel 314



15

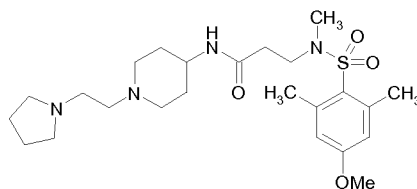
$C_{24}H_{38}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (608.67)

$[M+H]^+ = 495$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.47 min

20

Beispiel 315

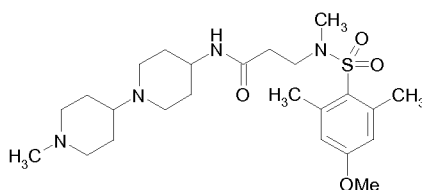


$C_{24}H_{40}N_4O_4S$ (480.66)

$[M+H]^+ = 481$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.21 min

Beispiel 316

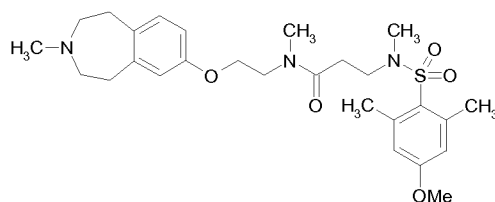


10 $C_{24}H_{40}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (594.69)

$[M+H]^+ = 481$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.19 min

Beispiel 317



15

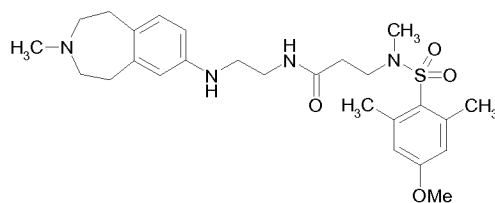
$C_{27}H_{39}N_3O_5S \times HCl$ (554.14)

$[M+H]^+ = 518$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

20

Beispiel 593

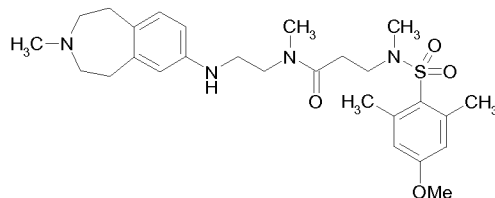


$C_{26}H_{38}N_4O_4S \times HCl$ (539.13)

$[M+H]^+ = 503$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.29 min

Beispiel 594

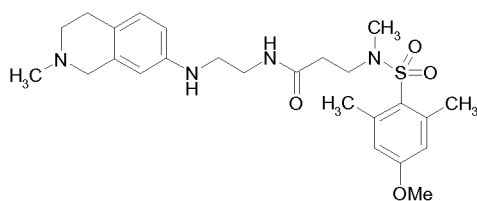


10 $C_{27}H_{40}N_4O_4S \times HCl$ (553.16)

$[M+H]^+ = 517$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.35 min

Beispiel 595



15

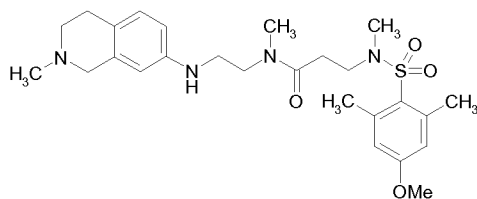
$C_{25}H_{36}N_4O_4S \times HCl$ (525.10)

$[M+H]^+ = 489$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.31 min

20

Beispiel 596

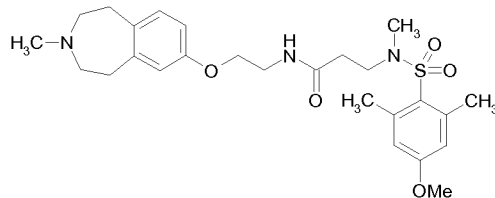


$C_{26}H_{38}N_4O_4S \times HCl$ (539.13)

$[M+H]^+ = 503$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.35 min

Beispiel 597

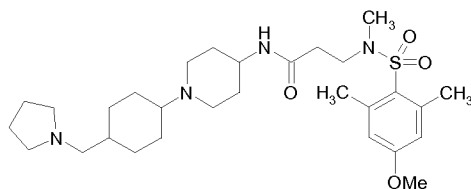


10 $C_{26}H_{37}N_3O_5S \times HCl$ (540.12)

$[M+H]^+ = 504$

HPLC (Methode 10): Retentionszeit = 1.18 min

Beispiel 598



15

$C_{29}H_{48}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (662.81)

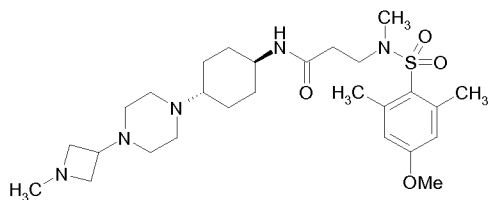
$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.27 min

20

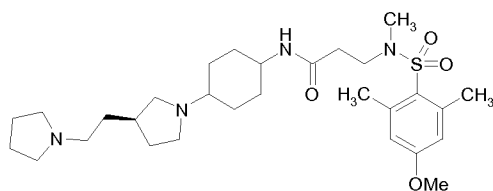
Beispiel 599

- 375 -

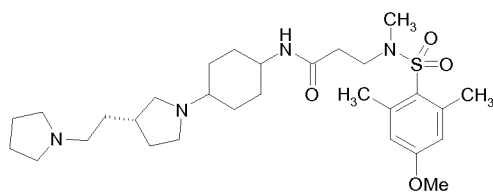

 $C_{27}H_{45}N_5O_4S \times 3HCl$ (645.13)

 $[M+H]^+ = 536$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.14 min

Beispiel 60010 $C_{29}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (621.70)
 $[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.16 min

Beispiel 601

15

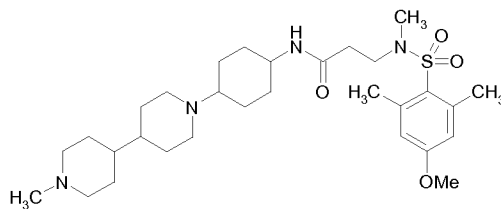
 $C_{29}H_{48}N_4O_4S$ (548.78)

 $[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.16 min

20

Beispiel 602

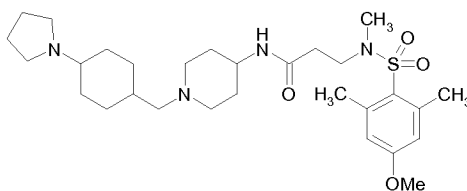


$C_{30}H_{50}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (676.83)

$[M+H]^+ = 563$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.14 min

Beispiel 608

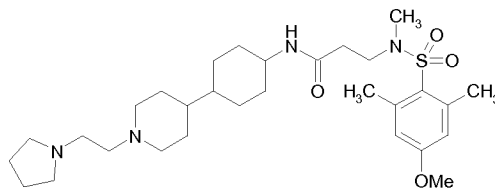


10 $C_{29}H_{48}N_4O_4S \times C_2HF_3O_2$ (662.81)

$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.30 min

Beispiel 609



15

$C_{30}H_{50}N_4O_4S \times 2HCl$ (635.73)

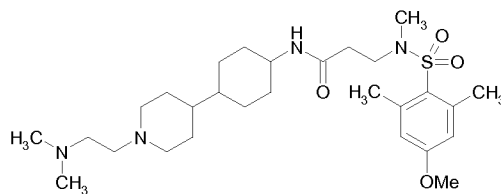
$[M+H]^+ = 563$

HPLC (Methode 11): Retentionszeit = 1.70 min

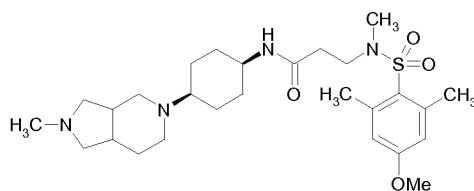
20

Beispiel 610

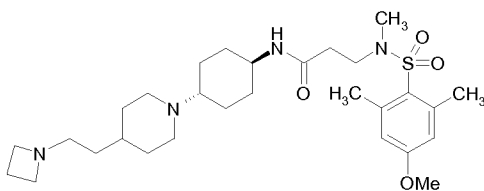
- 377 -


 $C_{28}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (609.69)
[M+H]⁺ = 537

5 HPLC (Methode 11): Retentionszeit = 1.67 min

Beispiel 61110 $C_{27}H_{44}N_4O_4S \times 2HCl$ (593.65)[M+H]⁺ = 521

HPLC (Methode 11): Retentionszeit = 1.61 min

Beispiel 636

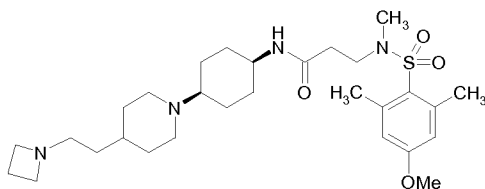
15

 $C_{29}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (621.70)
[M+H]⁺ = 549

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.39 min

20

Beispiel 637



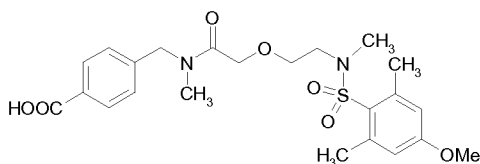
$C_{29}H_{48}N_4O_4S \times 2HCl$ (621.70)

$[M+H]^+ = 549$

- 5 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 2.34 min

Die folgenden Verbindungen wurden analog zu Beispiel 53 hergestellt:

Beispiel 318



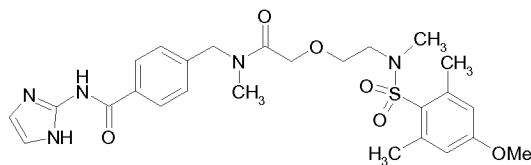
10

$C_{23}H_{30}N_2O_7S$ (478.56)

$[M+H]^+ = 479$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.21 min

- 15 Beispiel 319

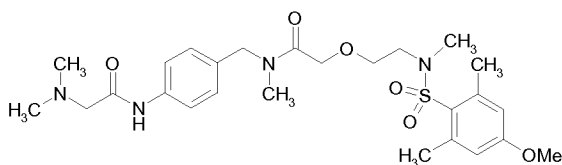


$C_{26}H_{33}N_5O_6S$ (543.64)

$[M+H]^+ = 544$

- 20 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.51 min

Beispiel 320



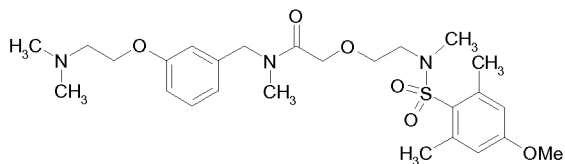
C₂₆H₃₈N₄O₆S (534.67)

$[M+H]^+ = 535$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.48 min

5

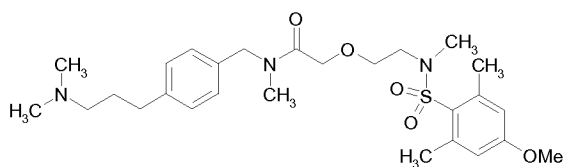
Beispiel 321


$$\text{C}_{26}\text{H}_{398}\text{N}_3\text{O}_6\text{S} \text{ (521.67)}$$

10 $[M+H]^+ = 522$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.60 min

Beispiel 322

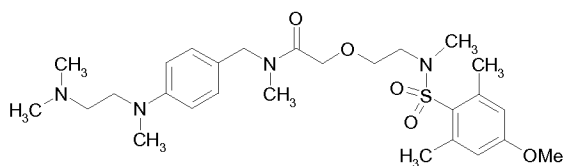


15

C₂₇H₄₁N₃O₅S (519.70)

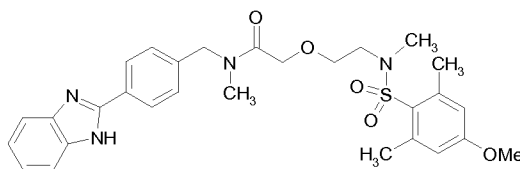
$[M+H]^+ = 520$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.61 min

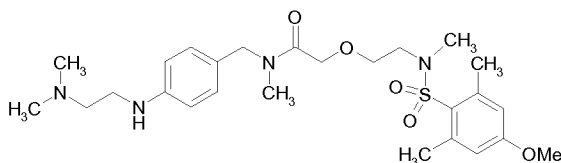
20 Beispiel 323
$$\text{C}_{27}\text{H}_{42}\text{N}_4\text{O}_5\text{S} \times \text{HCl} \text{ (571.17)}$$

$[M+H]^+ = 535$

25 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.57 min

Beispiel 324 $C_{29}H_{34}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (664.69)5 $[M+H]^+ = 551$

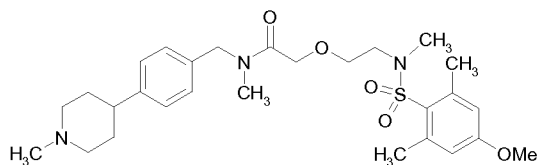
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.60 min

Beispiel 325

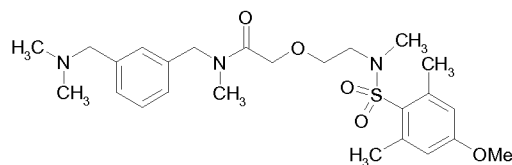
10

 $C_{26}H_{40}N_4O_5S \times HCl$ (557.15) $[M+H]^+ = 521$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.53 min

15 Beispiel 326 $C_{28}H_{41}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (645.73) $[M+H]^+ = 532$

20 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.54 min

Beispiel 327

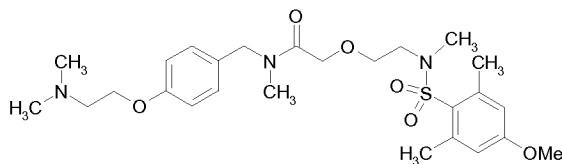
$C_{25}H_{37}N_3O_5S \times HCl$ (528.11)

$[M+H]^+ = 492$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.53 min

5

Beispiel 328

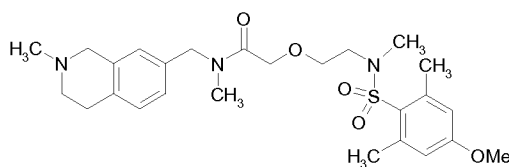


$C_{26}H_{39}N_3O_6S \times C_2HF_3O_2$ (635.69)

10 $[M+H]^+ = 522$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.53 min

Beispiel 329



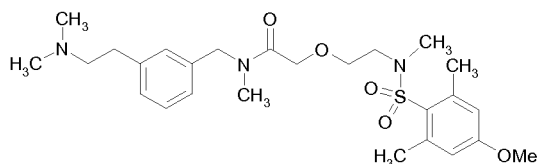
15

$C_{26}H_{37}N_3O_5S \times HCl$ (540.12)

$[M+H]^+ = 504$

HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.93 min

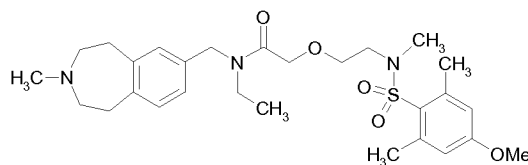
20 Beispiel 330



$C_{26}H_{39}N_3O_5S \times HCl$ (542.13)

$[M+H]^+ = 506$

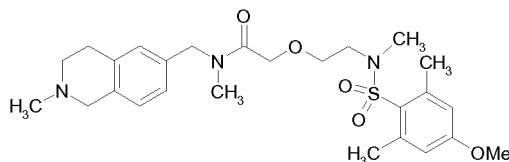
25 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.54 min

Beispiel 331

$C_{28}H_{41}N_3O_5S \times HCl$ (568.17)

5 $[M+H]^+ = 532$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.30

Beispiel 332

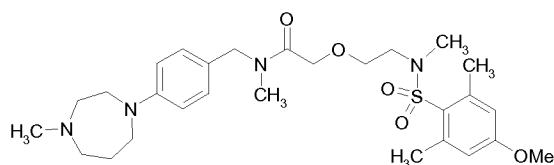
10

$C_{26}H_{37}N_3O_5S \times HCl$ (540.12)

$[M+H]^+ = 504$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.51 min

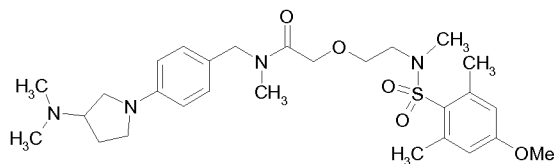
15 Beispiel 333



$C_{28}H_{42}N_4O_5S \times HCl$ (583.18)

$[M+H]^+ = 547$

20 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.54 min

Beispiel 334

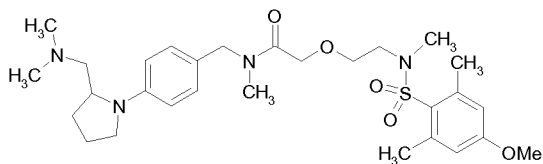
$C_{28}H_{42}N_4O_5S \times HCl$ (583.18)

$[M+H]^+ = 547$

HPLC (Methode 10): Retentionszeit = 1.24 min

5

Beispiel 335

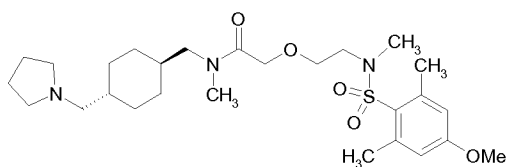


$C_{29}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (597.21)

10 $[M+H]^+ = 561$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

Beispiel 336



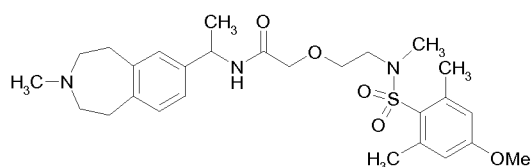
15

$C_{27}H_{45}N_3O_5S \times HCl$ (560.19)

$[M+H]^+ = 524$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, R_f-Wert = 0.39

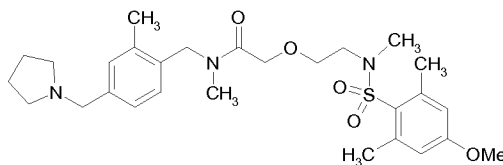
20 Beispiel 337



$C_{27}H_{39}N_3O_5S \times HCl$ (554.14)

$[M+H]^+ = 518$

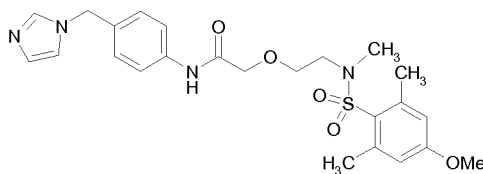
25 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.4 min

Beispiel 338

$C_{28}H_{41}N_3O_5S \times HCl$ (568.17)

5 $[M+H]^+ = 532$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f -Wert = 0.14

Beispiel 339

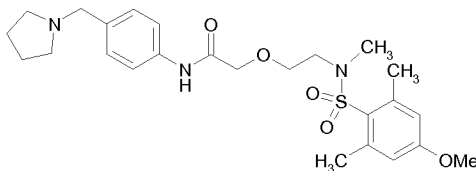
10

$C_{24}H_{30}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (600.61)

$[M+H]^+ = 487$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.58 min

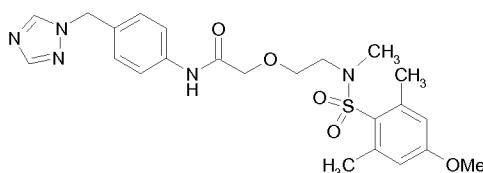
15 Beispiel 340



$C_{25}H_{35}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (603.65)

$[M+H]^+ = 490$

20 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.61 min

Beispiel 341

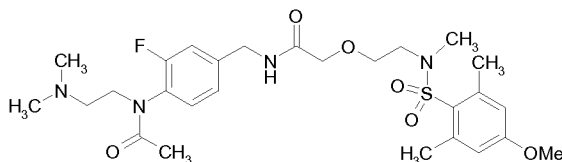
$C_{23}H_{29}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (601.60)

$[M+H]^+ = 488$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 3.28 min

5

Beispiel 342

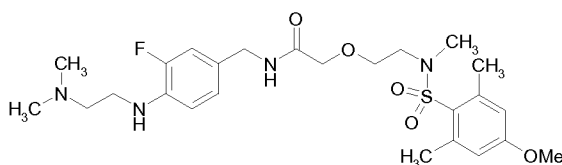


$C_{27}H_{39}FN_4O_6S$ (566.69)

10 $[M+H]^+ = 567$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.59 min

Beispiel 343



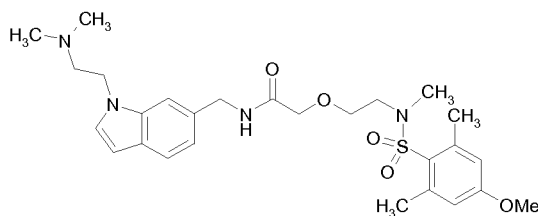
15

$C_{25}H_{37}FN_4O_5S$ (524.65)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.59 min

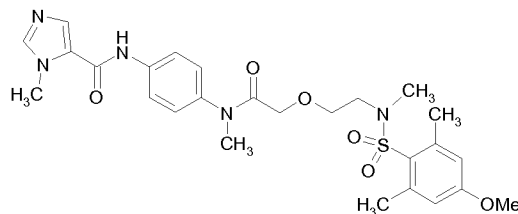
20 Beispiel 344



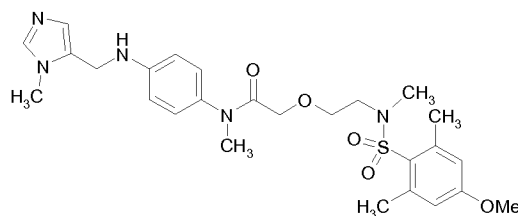
$C_{27}H_{38}N_4O_5S$ (530.68)

$[M+H]^+ = 531$

25 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.65 min

Beispiel 3455 $C_{26}H_{33}N_5O_6S$ (543.64) $[M+H]^+ = 544$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.39 min

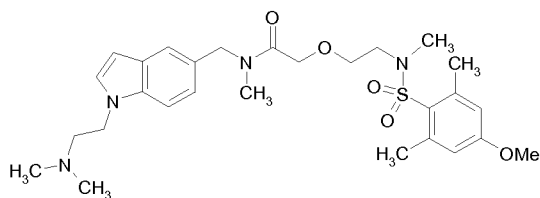
Beispiel 346

10

 $C_{26}H_{35}N_5O_5S$ (529.65) $[M+H]^+ = 530$

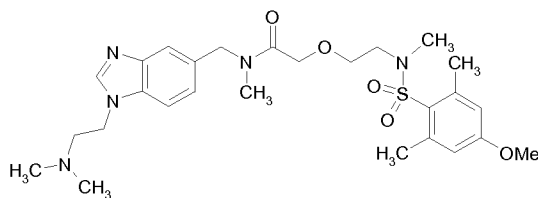
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.43 min

15

Beispiel 347 $C_{28}H_{40}N_4O_5S$ (544.71)20 $[M+H]^+ = 545$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.65 min

Beispiel 348

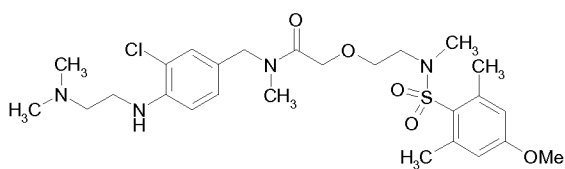


$C_{27}H_{39}N_5O_5S$ (545.70)

$[M+H]^+ = 546$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.19 min

Beispiel 349

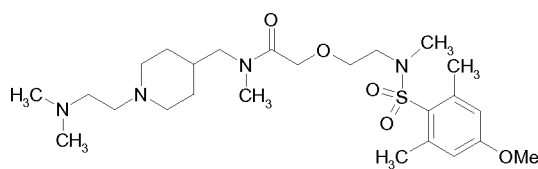


10 $C_{26}H_{39}ClN_4O_5S$ (555.13)

$[M+H]^+ = 555/557$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.63 min

Beispiel 350



15

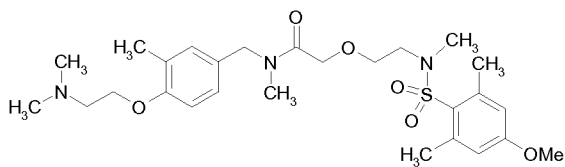
$C_{25}H_{44}N_4O_5S$ (512.71)

$[M+H]^+ = 513$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.94 min

20

Beispiel 351

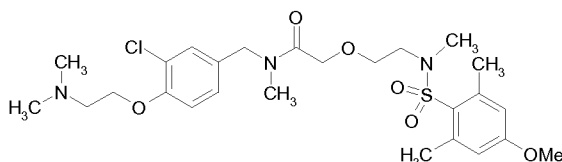


$C_{27}H_{41}N_3O_6S$ (535.70)

$[M+H]^+ = 536$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.56 min

5 Beispiel 352

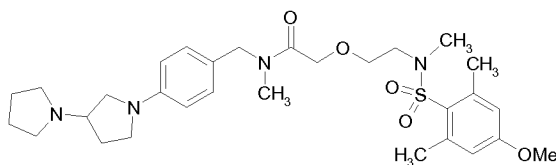


$C_{26}H_{38}ClN_3O_6S \times CH_2O_2$ (602.14)

$[M+H]^+ = 556/558$

10 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.65 min

Beispiel 353

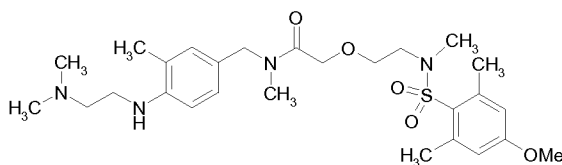


15 $C_{30}H_{44}N_4O_5S$ (572.76)

$[M+H]^+ = 573$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.69 min

Beispiel 354



20

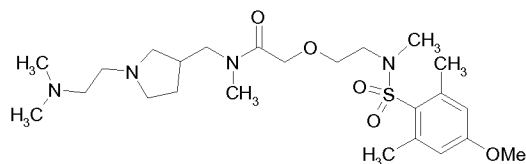
$C_{27}H_{42}N_4O_5S$ (534.71)

$[M+H]^+ = 535$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.54 min

25

Beispiel 355

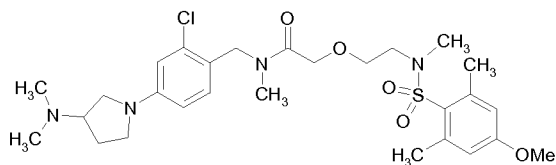


$C_{24}H_{42}N_4O_5S$ (498.68)

$[M+H]^+ = 499$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.95 min

Beispiel 356

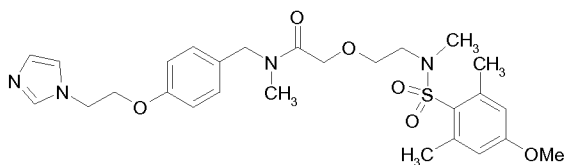


10 $C_{28}H_{41}ClN_4O_5S$ (581.17)

$[M+H]^+ = 581/583$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.77 min

Beispiel 357



15

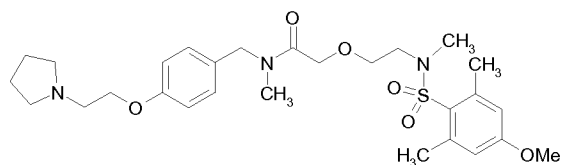
$C_{27}H_{36}N_4O_6S$ (544.66)

$[M+H]^+ = 545$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.59 min

20

Beispiel 358

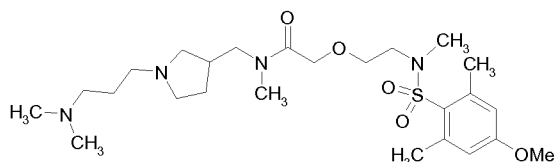


$C_{28}H_{41}N_3O_6S$ (547.71)

$[M+H]^+ = 548$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.59 min

5 Beispiel 359

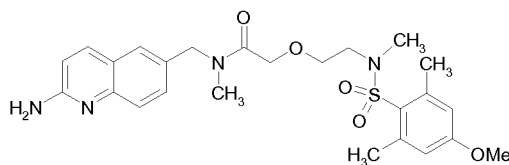


$C_{25}H_{44}N_4O_5S$ (512.71)

$[M+H]^+ = 513$

10 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.94 min

Beispiel 360

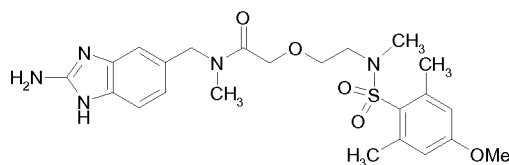


15 $C_{25}H_{32}N_4O_5S$ (500.61)

$[M+H]^+ = 501$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.41 min

Beispiel 361



20

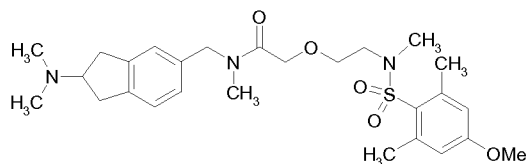
$C_{23}H_{31}N_5O_5S$ (489.59)

$[M+H]^+ = 490$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.46 min

25

Beispiel 362

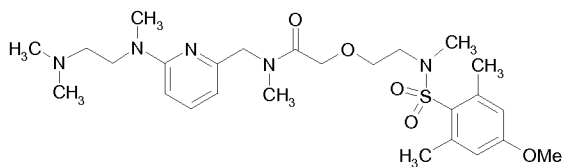


$C_{27}H_{39}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (631.71)

$[M+H]^+ = 518$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.54 min

Beispiel 363

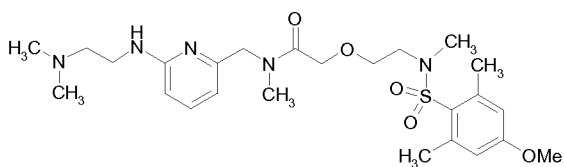


10 $C_{26}H_{41}N_5O_5S \times CH_2O_2$ (581.73)

$[M+H]^+ = 536$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.58 min

Beispiel 364



15

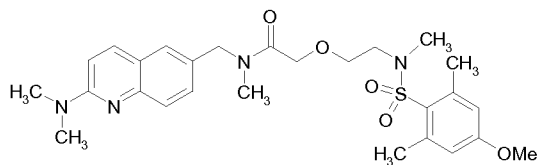
$C_{25}H_{39}N_5O_5S \times CH_2O_2$ (567.70)

$[M+H]^+ = 522$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.31 min

20

Beispiel 365

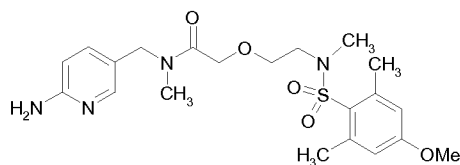


$C_{27}H_{36}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (642.69)

$[M+H]^+ = 529$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.56 min

5 Beispiel 366

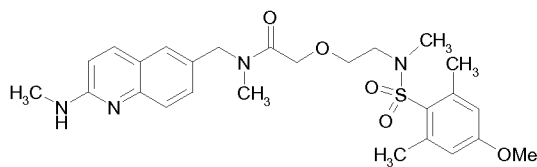


$C_{21}H_{30}N_4O_5S$ (450.55)

$[M+H]^+ = 451$

10 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.31 min

Beispiel 367

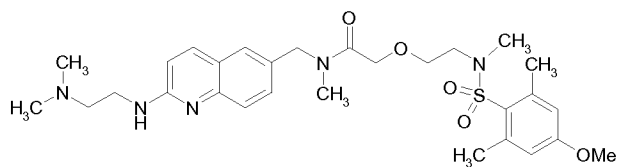


15 $C_{26}H_{34}N_4O_5S$ (514.64)

$[M+H]^+ = 515$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.51 min

Beispiel 368



20

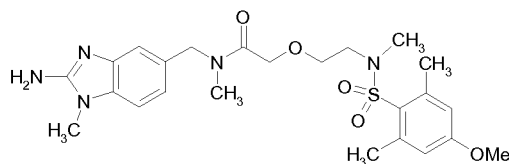
$C_{29}H_{41}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (685.76)

$[M+H]^+ = 572$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.14 min

25

Beispiel 369

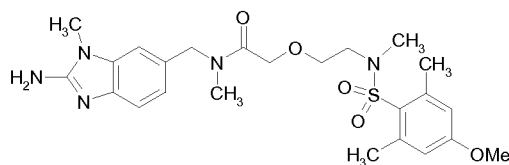


$C_{24}H_{33}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (617.64)

$[M+H]^+ = 504$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.61 min

Beispiel 370

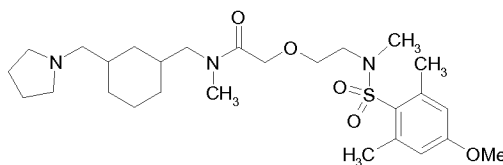


10 $C_{24}H_{33}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (617.64)

$[M+H]^+ = 504$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.59 min

Beispiel 371



15

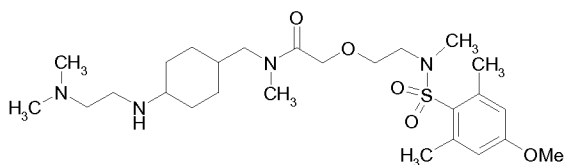
$C_{27}H_{45}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (637.75)

$[M+H]^+ = 524$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.70 min

20

Beispiel 372

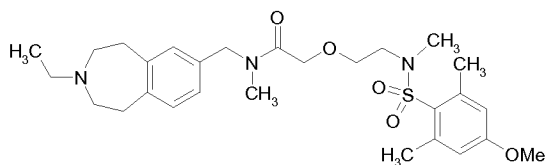


$C_{26}H_{46}N_4O_5S$ (526.73)

$[M+H]^+ = 527$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.43 min

5 Beispiel 373

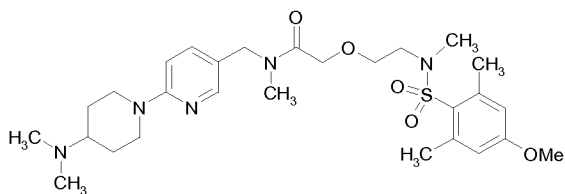


$C_{28}H_{41}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (645.73)

$[M+H]^+ = 532$

10 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 374

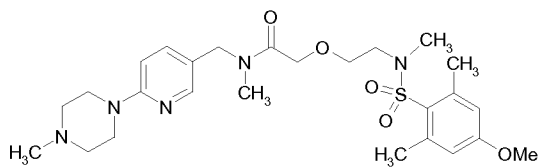


15 $C_{28}H_{43}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (675.76)

$[M+H]^+ = 562$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.41 min

Beispiel 375



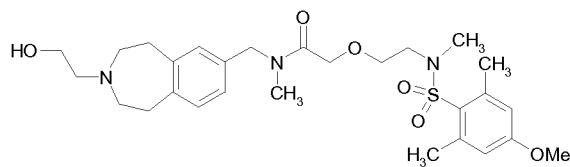
20

$C_{26}H_{39}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (647.71)

$[M+H]^+ = 534$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.42 min

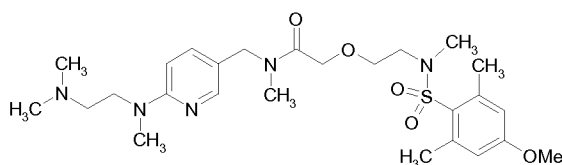
25

Beispiel 376

$C_{28}H_{41}N_3O_6S$ (547.71)

5 $[M+H]^+ = 548$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.53 min

Beispiel 377

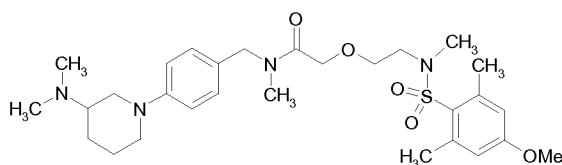
10

$C_{26}H_{41}N_5O_5S$ (535.70)

$[M+H]^+ = 536$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.42 min

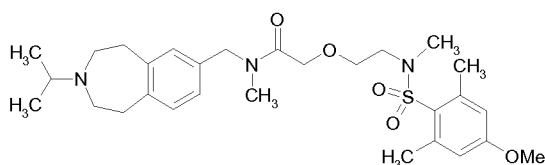
15 Beispiel 378



$C_{29}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (597.21)

$[M+H]^+ = 561$

20 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.91 min

Beispiel 379

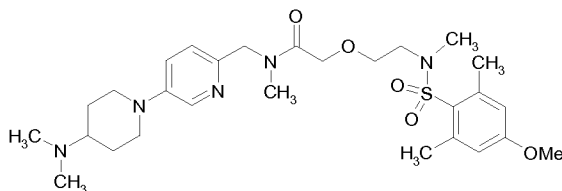
$C_{29}H_{43}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (659.76)

$[M+H]^+ = 546$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.59 min

5

Beispiel 380



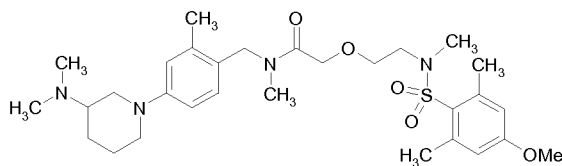
$C_{28}H_{43}N_5O_5S \times 2C_2HF_3O_2$ (789.78)

10

$[M+H]^+ = 562$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 381



15

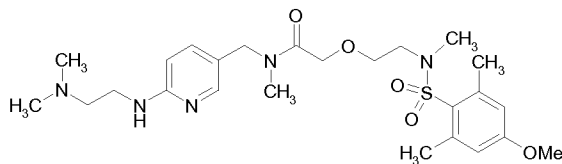
$C_{30}H_{46}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (688.80)

$[M+H]^+ = 575$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.56 min

20

Beispiel 382

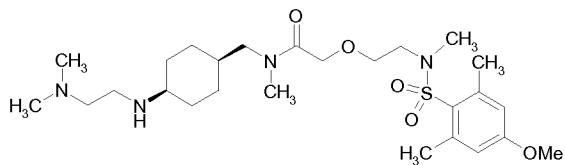


$C_{25}H_{39}N_5O_5S \times 2HCl$ (594.60)

$[M+H]^+ = 522$

25

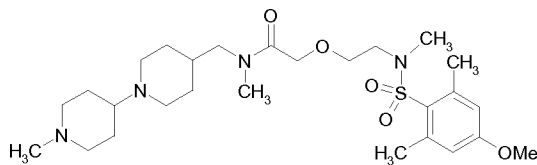
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 383

5 $C_{26}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (599.65)

$[M+H]^+ = 527$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.41 min

Beispiel 384

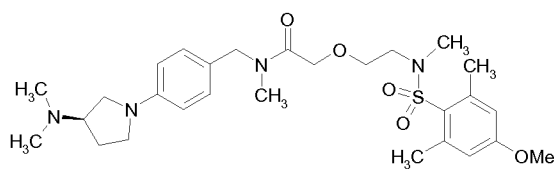
10

$C_{27}H_{46}N_4O_5S \times HCl$ (575.20)

$[M+H]^+ = 539$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.35

15

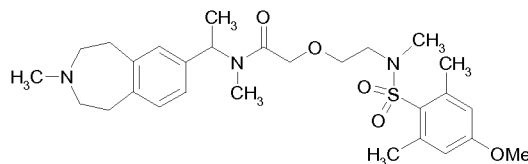
Beispiel 385

$C_{28}H_{42}N_4O_5S \times HCl$ (583.18)

20 $[M+H]^+ = 547$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.32

Beispiel 386

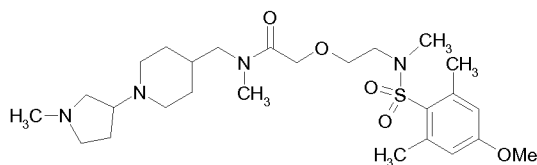


$C_{28}H_{41}N_3O_5S \times HCl$ (568.17)

$[M+H]^+ = 532$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.35

Beispiel 387

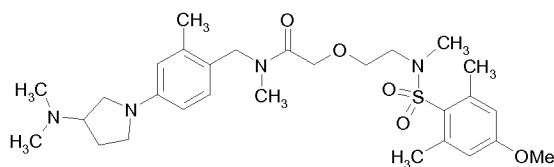


- 10 $C_{26}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (561.18)

$[M+H]^+ = 525$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.12

Beispiel 388



15

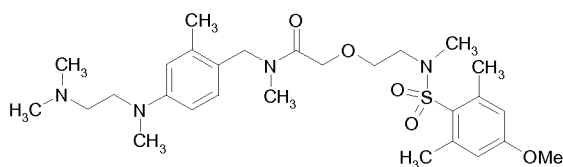
$C_{29}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (597.21)

$[M+H]^+ = 561$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.30

20

Beispiel 389

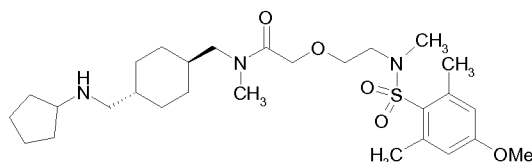


$C_{28}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (585.20)

$[M+H]^+ = 549$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.15

5 Beispiel 390

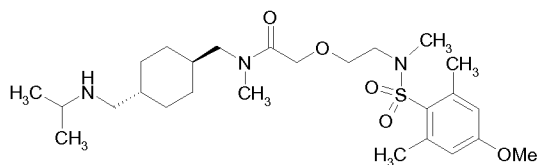


$C_{28}H_{47}N_3O_5S \times HCl$ (574.22)

$[M+H]^+ = 538$

10 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.05

Beispiel 391

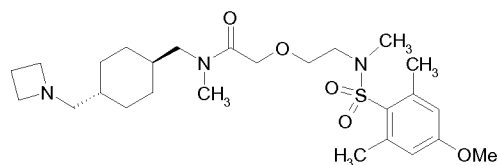


15 $C_{26}H_{45}N_3O_5S \times HCl$ (548.18)

$[M+H]^+ = 512$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 392



20

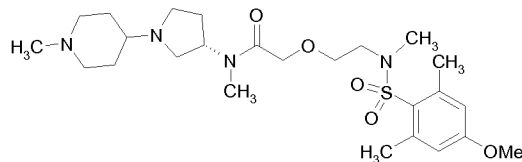
$C_{26}H_{43}N_3O_5S \times HCl$ (546.16)

$[M+H]^+ = 510$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.05

25

Beispiel 393

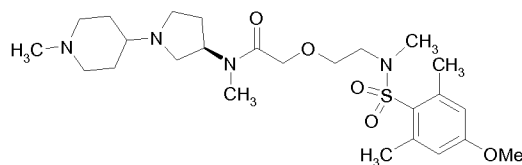


$C_{25}H_{42}N_4O_5S \times 2HCl$ (583.61)

$[M+H]^+ = 511$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.22

Beispiel 394

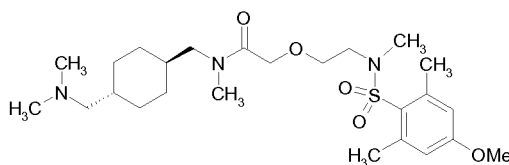


- 10 $C_{25}H_{42}N_4O_5S \times 2HCl$ (583.61)

$[M+H]^+ = 511$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

Beispiel 395



- 15

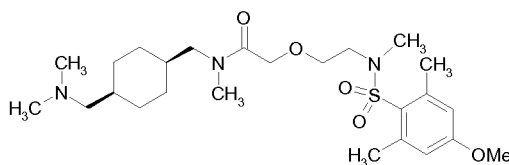
$C_{25}H_{43}N_3O_5S \times HCl$ (534.15)

$[M+H]^+ = 498$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.58

- 20

Beispiel 396

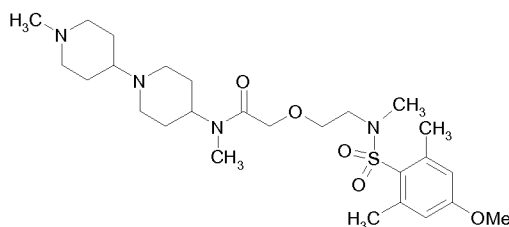


$C_{25}H_{43}N_3O_5S \times HCl$ (534.15)

$[M+H]^+ = 498$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, R_f-Wert = 0.57

5 Beispiel 397

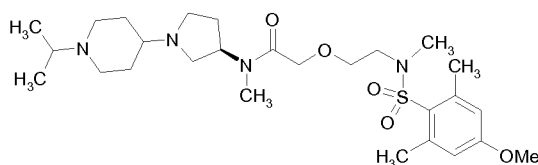


$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times 2HCl$ (597.64)

$[M+H]^+ = 525$

10 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, R_f-Wert = 0.52

Beispiel 398

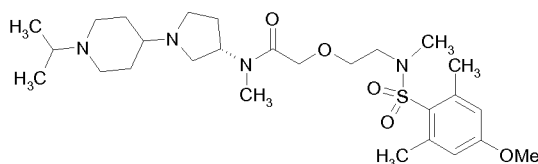


15 $C_{27}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (611.67)

$[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.45 min

Beispiel 399



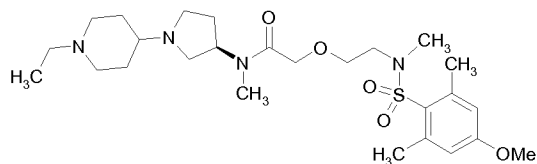
20

$C_{27}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (611.67)

$[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.35 min

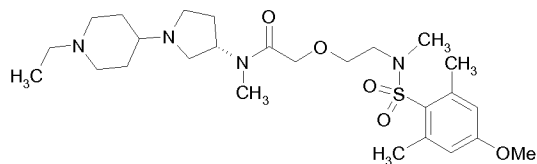
25

Beispiel 400

$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times 2HCl$ (597.64)

5 $[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.3 min

Beispiel 401

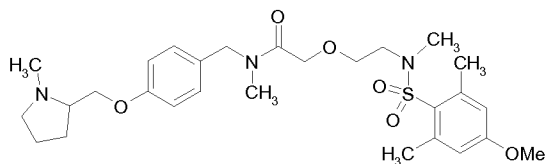
10

$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times 2HCl$ (597.64)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.3 min

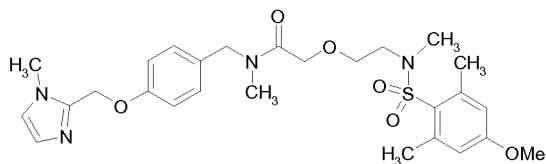
15 Beispiel 402



$C_{28}H_{41}N_3O_6S$ (547.71)

$[M+H]^+ = 548$

20 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.7 min

Beispiel 403

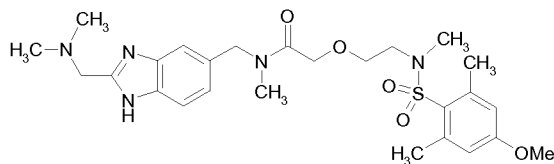
C₂₇H₃₆N₄O₆S (544.66)

[M+H]⁺ = 545

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.69 min

5

Beispiel 404

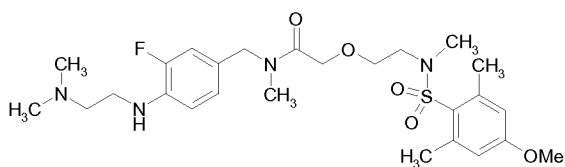


C₂₆H₃₇N₅O₅S (531.67)

10 [M+H]⁺ = 532

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 405



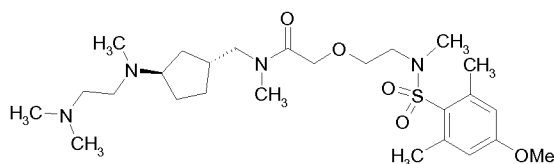
15

C₂₆H₃₉FN₄O₅S (538.68)

[M+H]⁺ = 539

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.60 min

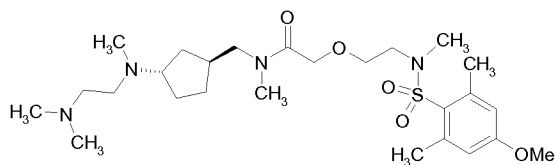
20 Beispiel 406



C₂₆H₄₆N₄O₅S x 2HCl (599.65)

[M+H]⁺ = 527

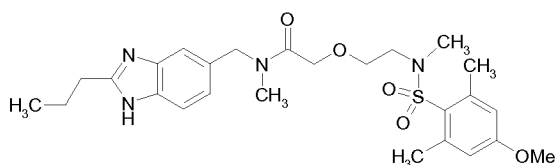
25 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.78 min

Beispiel 407

$C_{26}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (599.65)

5 $[M+H]^+ = 527$

HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.77 min

Beispiel 408

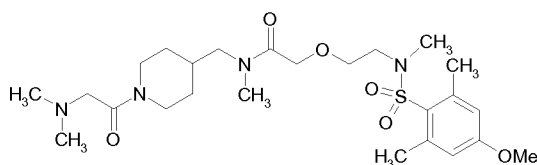
10

$C_{26}H_{36}N_4O_5S$ (516.65)

$[M+H]^+ = 517$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.65 min

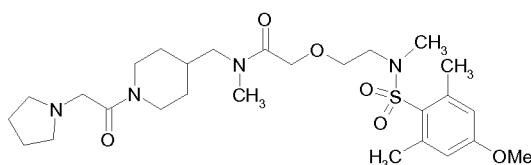
15 Beispiel 409



$C_{25}H_{42}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (640.71)

$[M+H]^+ = 527$

20 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.55 min

Beispiel 410

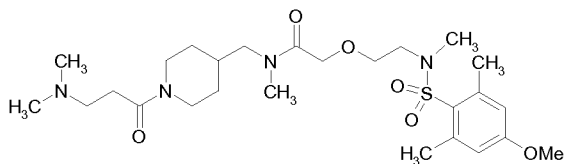
$C_{27}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (666.75)

$[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.57 min

5

Beispiel 411

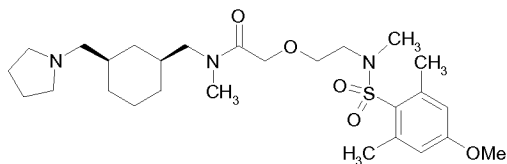


$C_{26}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (654.74)

10 $[M+H]^+ = 541$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.57 min

Beispiel 412



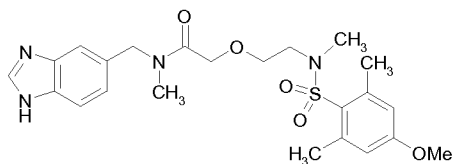
15

$C_{27}H_{45}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (637.75)

$[M+H]^+ = 524$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.71 min

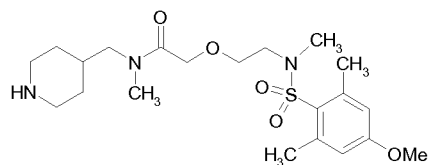
20 Beispiel 413



$C_{23}H_{30}N_4O_5S$ (474.57)

$[M+H]^+ = 475$

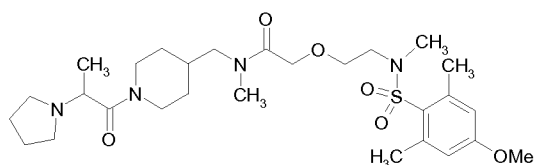
25 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.53 min

Beispiel 414

$C_{21}H_{35}N_3O_5S$ (441.59)

5 $[M+H]^+ = 442$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.48 min

Beispiel 415

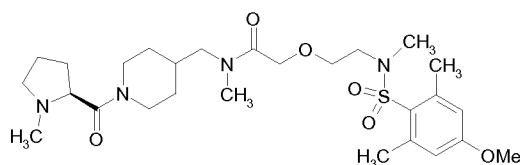
10

$C_{28}H_{46}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (680.78)

$[M+H]^+ = 567$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.60 min

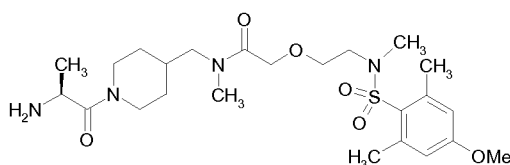
15 Beispiel 416



$C_{27}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (666.75)

$[M+H]^+ = 553$

20 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.57 min

Beispiel 417

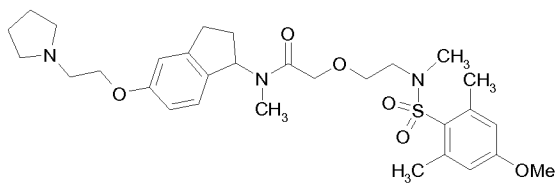
$C_{24}H_{40}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (626.69)

$[M+H]^+ = 513$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.53 min

5

Beispiel 418

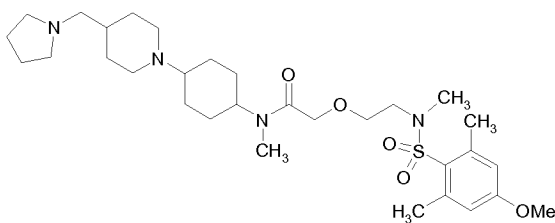


$C_{30}H_{43}N_3O_6S \times CH_2O_2$ (619.77)

10 $[M+H]^+ = 574$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.73 min

Beispiel 419



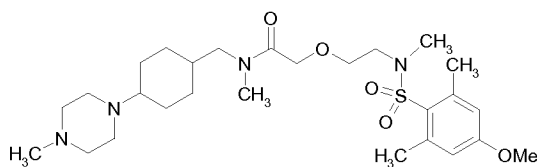
15

$C_{31}H_{52}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (706.86)

$[M+H]^+ = 593$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.34 min

20 Beispiel 420

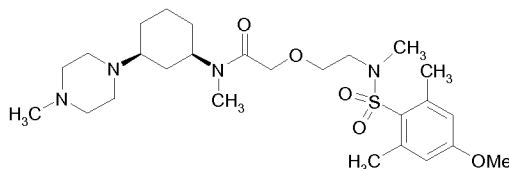


$C_{27}H_{46}N_4O_5S$ (538.74)

$[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.43 min

Beispiel 421



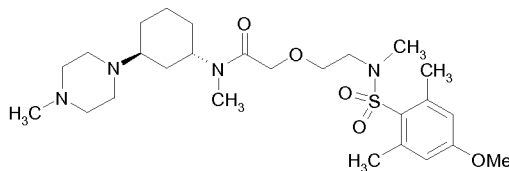
5

$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (638.74)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.53 min

10 Beispiel 422

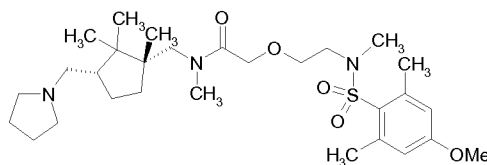


$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (638.74)

$[M+H]^+ = 525$

15 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.41 min

Beispiel 423

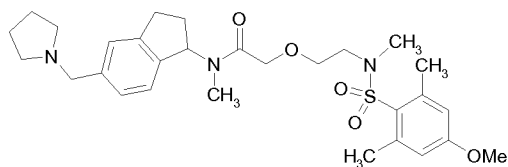


20 $C_{29}H_{49}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (665.81)

$[M+H]^+ = 552$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.74 min

Beispiel 424

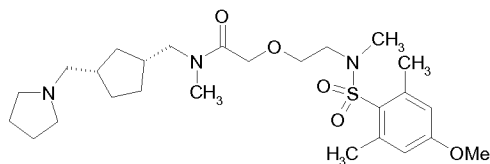


$C_{29}H_{41}N_3O_5S$ (543.72)

$[M+H]^+ = 544$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.73 min

Beispiel 425

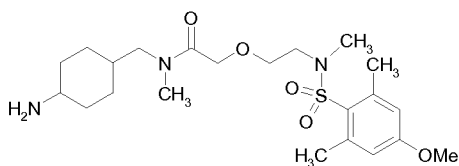


10 $C_{26}H_{43}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (623.73)

$[M+H]^+ = 510$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.63 min

Beispiel 426



15

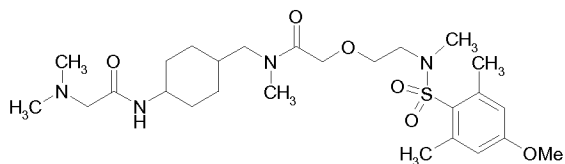
$C_{22}H_{37}N_3O_5S$ (455.61)

$[M+H]^+ = 456$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.55 min

20

Beispiel 427

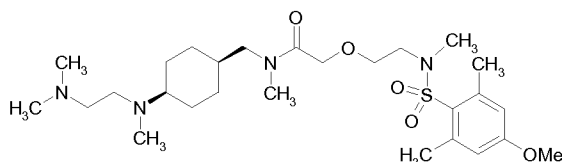


$C_{26}H_{44}N_4O_6S$ (540.72)

$[M+H]^+ = 541$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.59 min

5 Beispiel 428

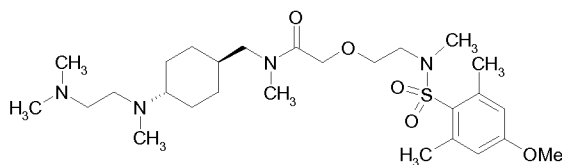


$C_{27}H_{48}N_4O_5S \times 2HCl$ (613.68)

$[M+H]^+ = 541$

10 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.65 min

Beispiel 429

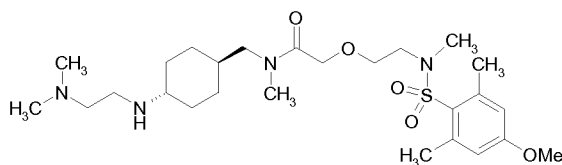


15 $C_{27}H_{48}N_4O_5S \times 2HCl$ (613.68)

$[M+H]^+ = 541$

HPLC (Methode 11): Retentionszeit = 1.64 min

Beispiel 430



20

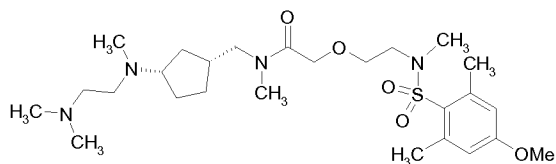
$C_{26}H_{46}N_4O_5S \times 2C_2HF_3O_2$ (754.78)

$[M+H]^+ = 527$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.16 min

25

Beispiel 431

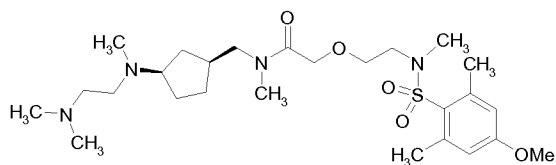


$C_{26}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (599.65)

$[M+H]^+ = 527$

5 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.82 min

Beispiel 432

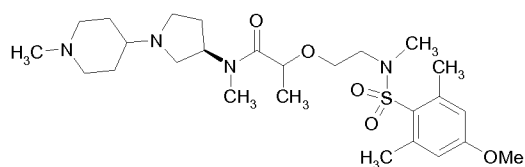


10 $C_{26}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (599.65)

$[M+H]^+ = 527$

HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.82 min

Beispiel 433



15

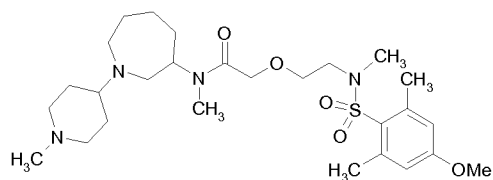
$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times 2HCl$ (597.64)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.3 min

20

Beispiel 434

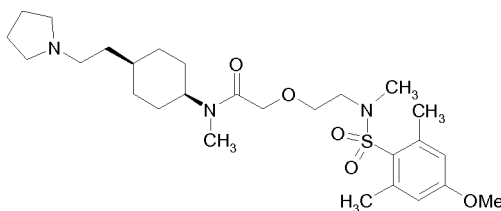


$C_{27}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (611.67)

$[M+H]^+ = 539$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.65

5 Beispiel 435

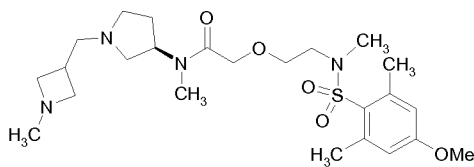


$C_{27}H_{45}N_3O_5S$ (523.73)

$[M+H]^+ = 524$

10 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.29 min

Beispiel 436

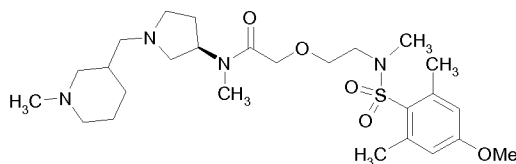


15 $C_{24}H_{40}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (542.69)

$[M+H]^+ = 497$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.25 min

Beispiel 437



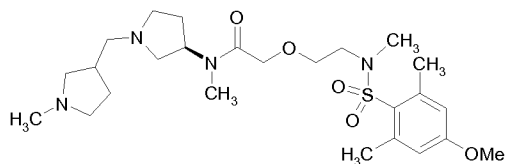
20

$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (570.74)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.31 min

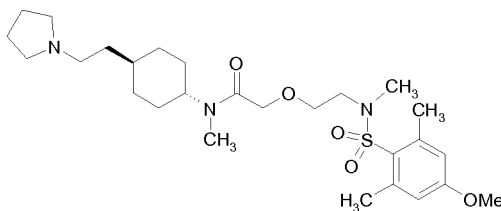
25

Beispiel 438

$C_{25}H_{42}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (556.72)

5 $[M+H]^+ = 511$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.31 min

Beispiel 439

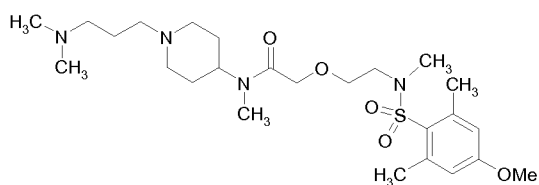
10

$C_{27}H_{45}N_3O_5S$ (523.73)

$[M+H]^+ = 524$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.67 min

15 Beispiel 440

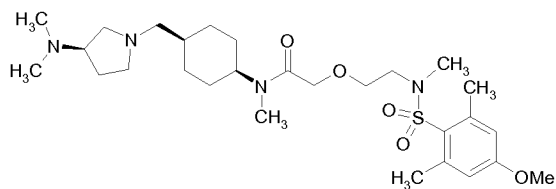


$C_{25}H_{44}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (626.73)

$[M+H]^+ = 513$

20 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.29 min

Beispiel 441

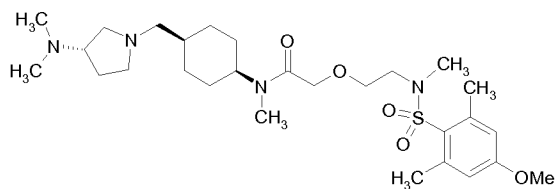


$C_{28}H_{48}N_4O_5S \times 2 HCl$ (625.69)

$[M+H]^+ = 553$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.35 min

Beispiel 442

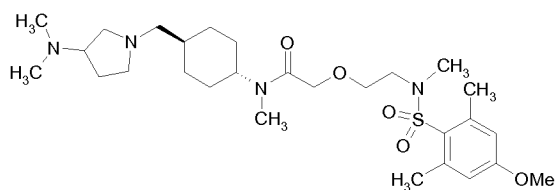


10 $C_{28}H_{48}N_4O_5S \times 2 HCl$ (625.69)

$[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.32 min

Beispiel 443



15

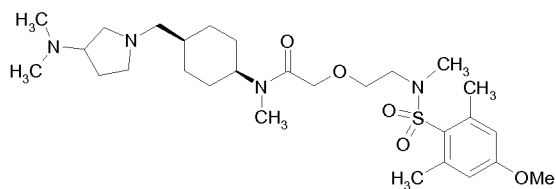
$C_{28}H_{48}N_4O_5S$ (552.77)

$[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.37 min

20

Beispiel 444



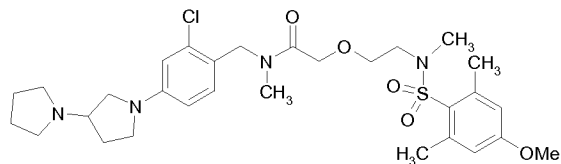
$C_{28}H_{48}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (598.80)

$[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.35 min

5

Beispiel 445

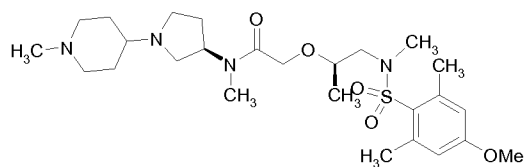


$C_{30}H_{43}ClN_4O_5S$ (607.21)

10 $[M+H]^+ = 608$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.80 min

Beispiel 446



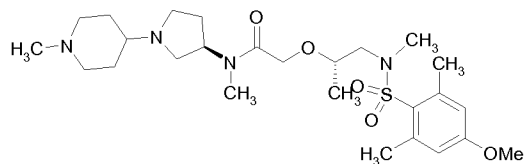
15

$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times 2HCl$ (597.64)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.4 min

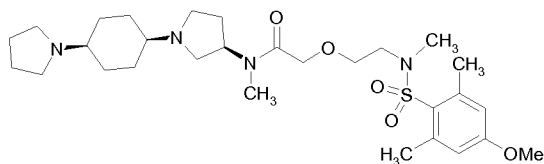
20 Beispiel 447



$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times 2HCl$ (597.64)

$[M+H]^+ = 525$

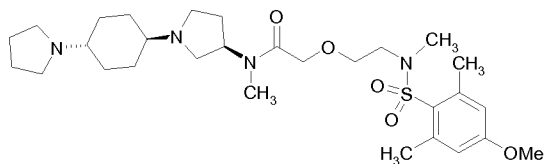
25 HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.4 min

Beispiel 448

$C_{29}H_{48}N_4O_5S \times 2HCl$ (637.70)

5 $[M+H]^+ = 565$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.3 min

Beispiel 449

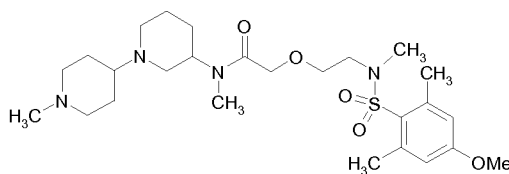
10

$C_{29}H_{48}N_4O_5S \times 2HCl$ (637.70)

$[M+H]^+ = 565$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.92 min

15 Beispiel 450

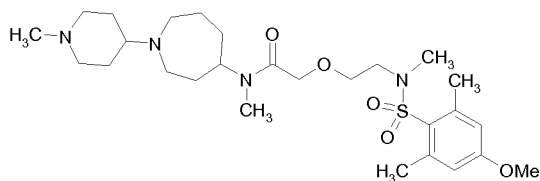


$C_{26}H_{44}N_4O_5S \times 2HCl$ (597.64)

$[M+H]^+ = 525$

20 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, R_f-Wert = 0.60

Beispiel 451

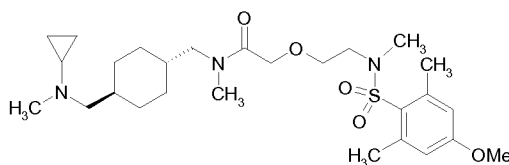


$C_{27}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (611.67)

$[M+H]^+ = 539$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, Rf-Wert = 0.62

Beispiel 452

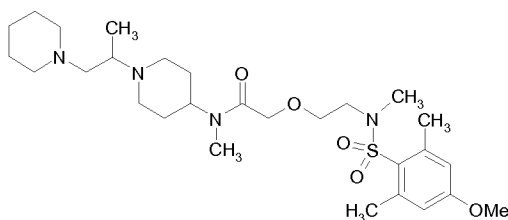


- 10 $C_{27}H_{45}N_3O_5S \times HCl$ (560.19)

$[M+H]^+ = 524$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 3.01 min

Beispiel 453



- 15

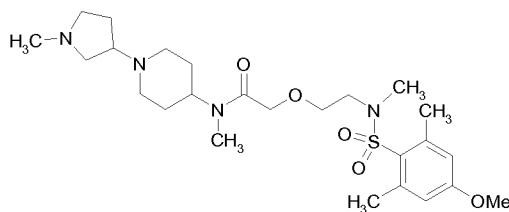
$C_{28}H_{48}N_4O_5S \times 2HCl$ (625.69)

$[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.45 min

- 20

Beispiel 454

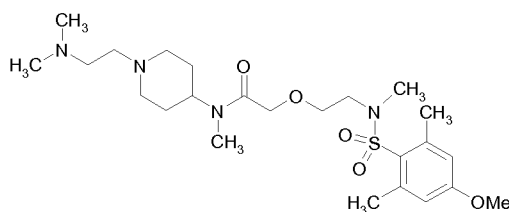


$C_{25}H_{42}N_4O_5S \times 2HCl$ (583.61)

$[M+H]^+ = 511$

5 HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.33 min

Beispiel 455

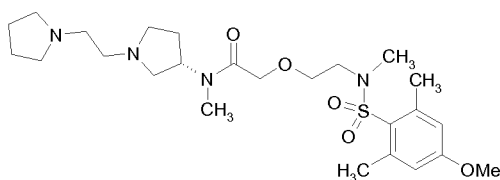


10 $C_{24}H_{42}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (612.70)

$[M+H]^+ = 499$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.32 min

Beispiel 456



15

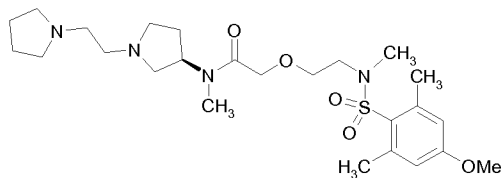
$C_{25}H_{42}N_4O_5S \times 2C_2HF_3O_2$ (738.74)

$[M+H]^+ = 511$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.24 min

20

Beispiel 457

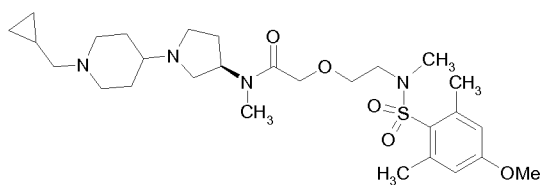


$C_{25}H_{42}N_4O_5S \times 2C_2HF_3O_2$ (738.74)

$[M+H]^+ = 511$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.27 min

Beispiel 458

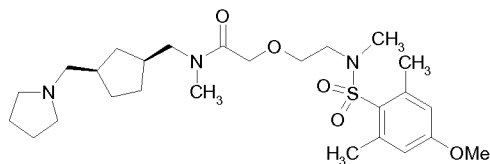


10 $C_{28}H_{46}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (596.78)

$[M+H]^+ = 551$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.31 min

Beispiel 459



15

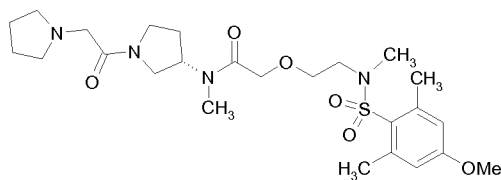
$C_{26}H_{43}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (623.73)

$[M+H]^+ = 510$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.62 min

20

Beispiel 460



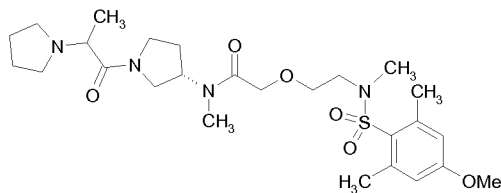
$C_{25}H_{40}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (638.70)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.49 min

5

Beispiel 461

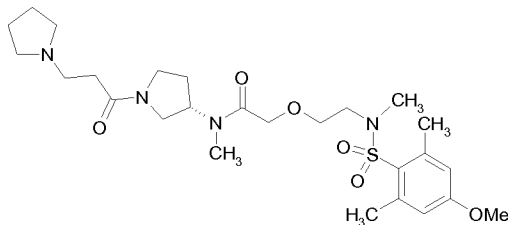


$C_{26}H_{42}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (652.72)

10 $[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.51 min

Beispiel 462



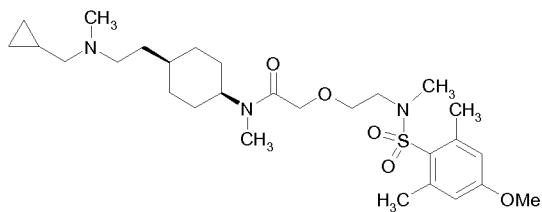
15

$C_{26}H_{42}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (652.72)

$[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.52 min

20 Beispiel 463



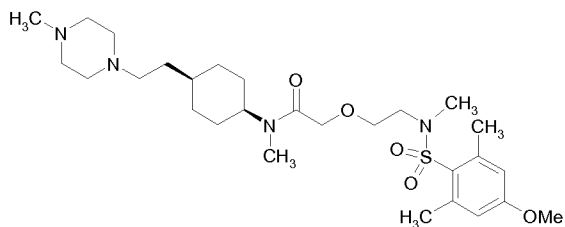
$C_{28}H_{47}N_3O_5S$ (537.76)

[M+H]⁺ = 538

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.71 min

Beispiel 464

5



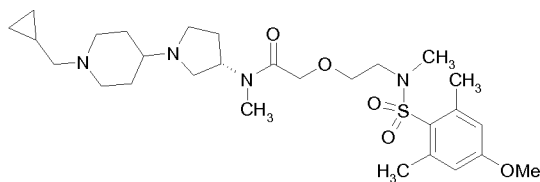
C₂₈H₄₈N₄O₅S (552.77)

[M+H]⁺ = 553

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.39 min

10

Beispiel 465

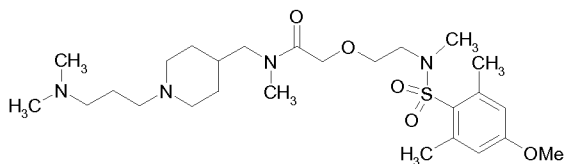


C₂₈H₄₆N₄O₅S x CH₂O₂ (596.78)

15 [M+H]⁺ = 551

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.32 min

Beispiel 466

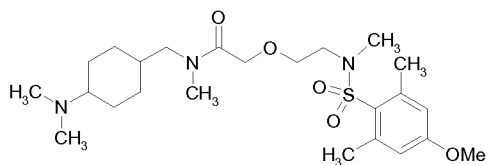


20

C₂₆H₄₆N₄O₅S (526.73)

[M+H]⁺ = 527

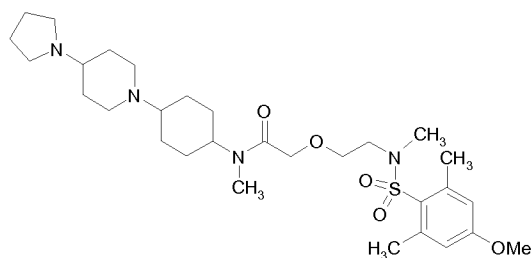
HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.27 min

Beispiel 467

$C_{24}H_{41}N_3O_5S$ (483.67)

5 $[M+H]^+ = 484$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.60 min

Beispiel 468

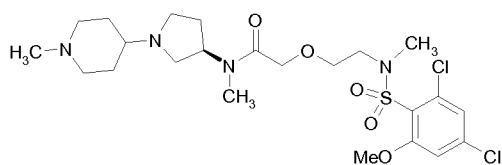
10

$C_{30}H_{50}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (624.83)

$[M+H]^+ = 579$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.31 min

15 Beispiel 469

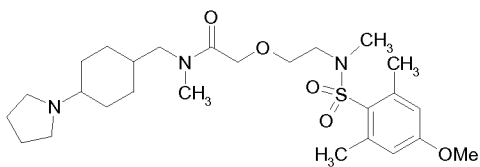


$C_{23}H_{36}Cl_2N_4O_5S$ (551.53)

$[M+H]^+ = 551/553/555$

20 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.30 min

Beispiel 470

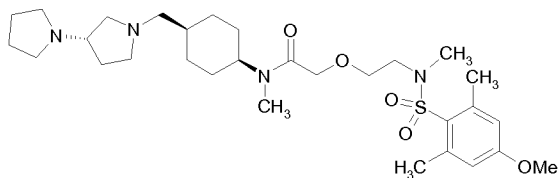


$C_{26}H_{43}N_3O_5S$ (509.70)

$[M+H]^+ = 510$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.67 min

Beispiel 471

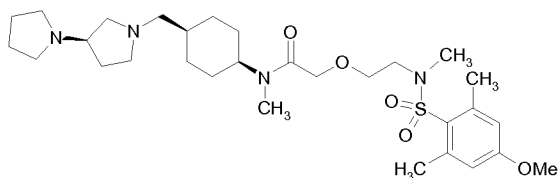


10 $C_{30}H_{50}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (692.83)

$[M+H]^+ = 579$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.39 min

Beispiel 472



15

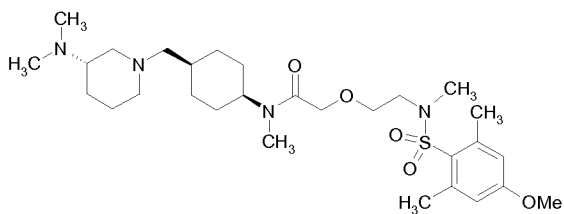
$C_{30}H_{50}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (692.83)

$[M+H]^+ = 579$

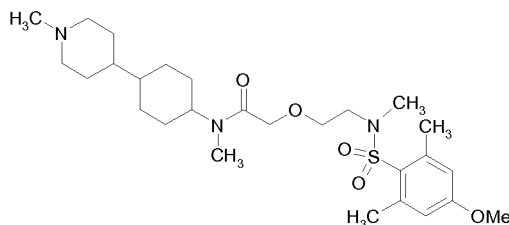
HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.39 min

20

Beispiel 473



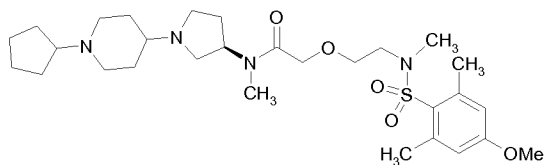
$$\text{C}_{29}\text{H}_{50}\text{N}_4\text{O}_5\text{S} \times \text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (680.82)}$$

Beispiel 477

5 $C_{27}H_{45}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (637.75)

$[M+H]^+ = 524$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.69 min

Beispiel 478

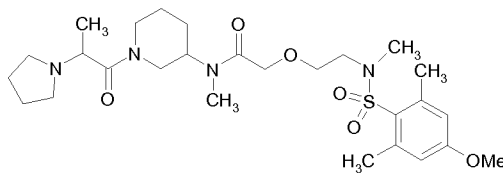
10

$C_{29}H_{48}N_4O_5S \times 2HCl$ (637.70)

$[M+H]^+ = 565$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.4 min

15

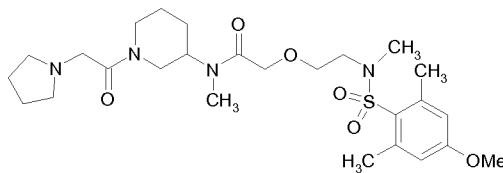
Beispiel 479

$C_{27}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (666.75)

20 $[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.61 min

Beispiel 480

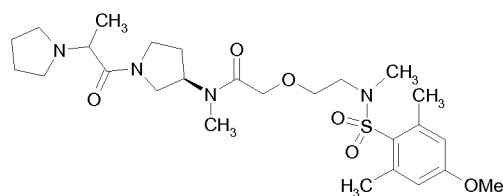


$C_{26}H_{42}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (652.72)

$[M+H]^+ = 539$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.60 min

Beispiel 481

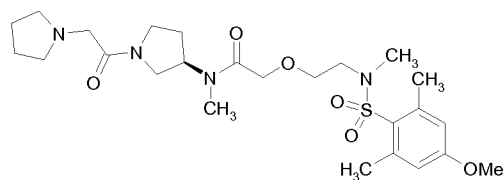


10 $C_{26}H_{42}N_4O_6S$ (538.70)

$[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.47 min

Beispiel 482



15

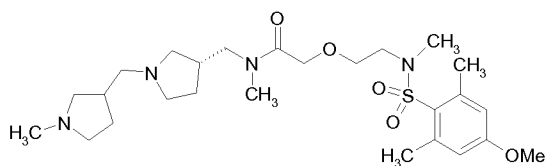
$C_{25}H_{40}N_4O_6S$ (524.67)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.48 min

20

Beispiel 575



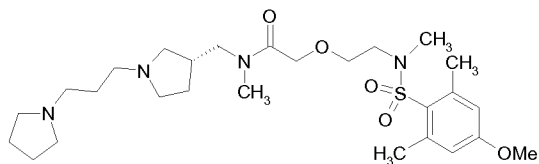
$C_{26}H_{44}N_4O_5S$ (524.72)

$[M+H]^+ = 525$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.30 min

5

Beispiel 576

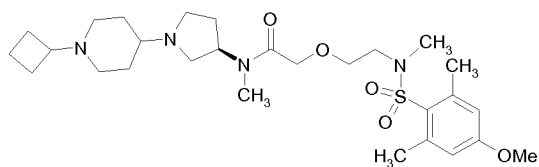


$C_{27}H_{46}N_4O_5S$ (538.74)

10 $[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.34 min

Beispiel 577



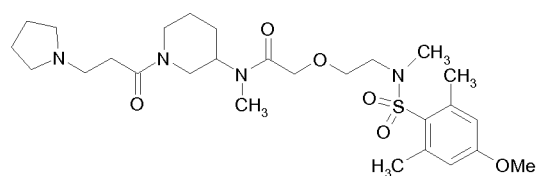
15

$C_{28}H_{46}N_4O_5S \times 2HCl$ (623.68)

$[M+H]^+ = 551$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, R_f-Wert = 0.71

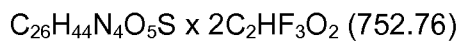
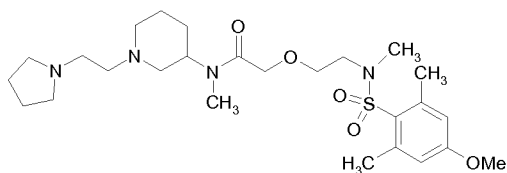
20 Beispiel 578



$C_{27}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (666.75)

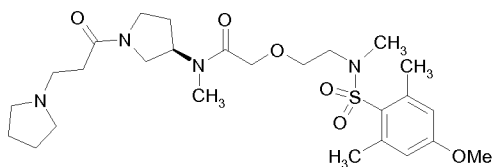
$[M+H]^+ = 553$

25 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.62 min

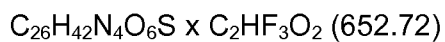
Beispiel 579

5 $[\text{M}+\text{H}]^+ = 525$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.33 min

Beispiel 580

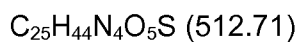
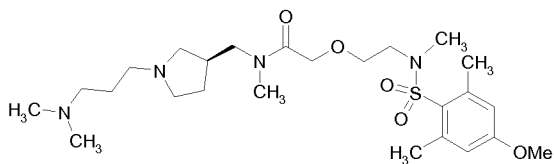
10



$[\text{M}+\text{H}]^+ = 539$

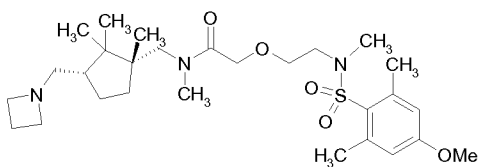
HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.50 min

15 Beispiel 581

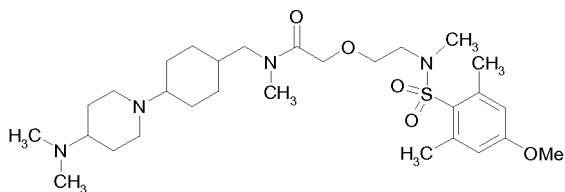


$[\text{M}+\text{H}]^+ = 513$

20 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.27 min

Beispiel 582

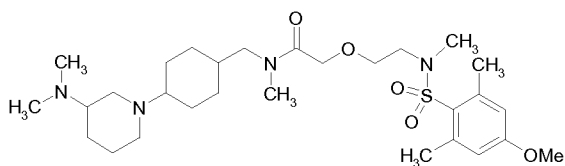
$$\text{C}_{28}\text{H}_{47}\text{N}_3\text{O}_5\text{S} \times \text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (651.78)}$$

Beispiel 586

$C_{29}H_{50}N_4O_5S \times 2HCl$ (639.72)

5 $[M+H]^+ = 567$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.21 min

Beispiel 587

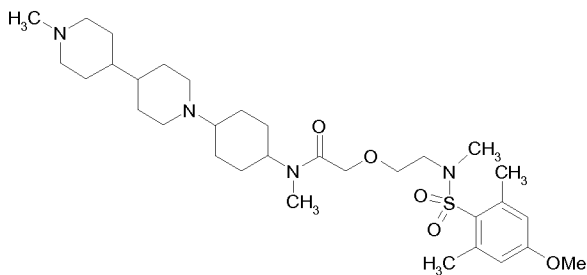
10

$C_{29}H_{50}N_4O_5S \times 2HCl$ (639.72)

$[M+H]^+ = 567$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.20 min

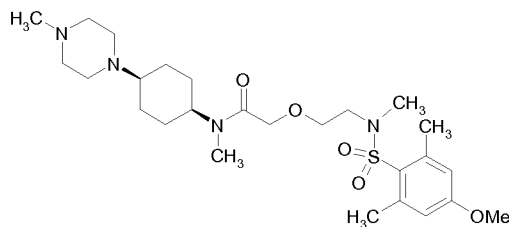
15

Beispiel 588

20 $C_{32}H_{54}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (720.88)

$[M+H]^+ = 607$

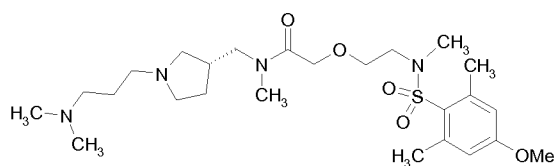
HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.37 min

Beispiel 589

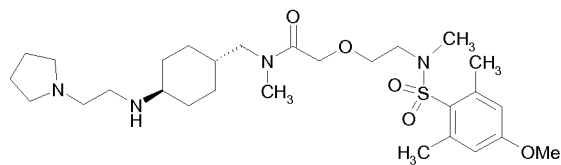
- 5 $C_{26}H_{44}N_4O_5S \times 2C_2HF_3O_2$ (752.76)
 $[M+H]^+ = 525$
 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.41 min

Beispiel 590

10



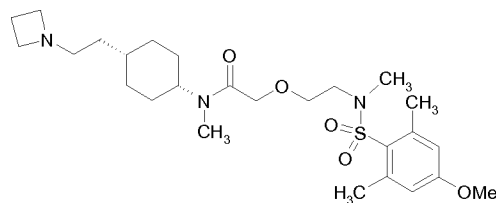
- $C_{25}H_{44}N_4O_5S$ (512.71)
 $[M+H]^+ = 513$
 15 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.35 min

Beispiel 591

20

- $C_{28}H_{48}N_4O_5S \times 2C_2HF_3O_2$ (780.82)
 $[M+H]^+ = 553$
 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.40 min

- 25 Beispiel 592

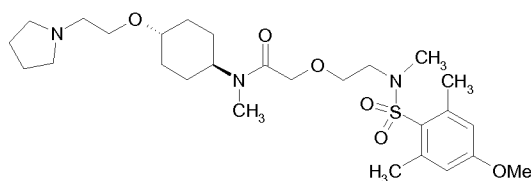


$C_{26}H_{43}N_3O_5S$ (509.70)

5 $[M+H]^+ = 510$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.70 min

Beispiel 612



10

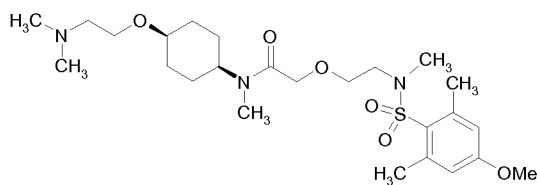
$C_{27}H_{45}N_3O_6S \times HCl$ (576.19)

$[M+H]^+ = 540$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.37 min

15

Beispiel 613

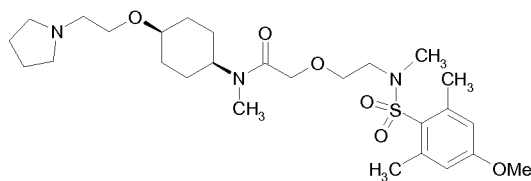


20 $C_{25}H_{43}N_3O_6S \times HCl$ (550.15)

$[M+H]^+ = 514$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 614

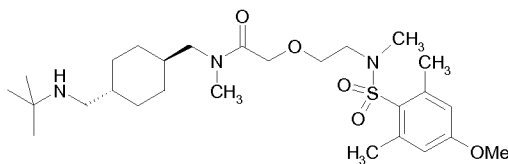


$C_{27}H_{45}N_3O_6S \times HCl$ (576.19)

5 $[M+H]^+ = 540$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

Beispiel 615



10

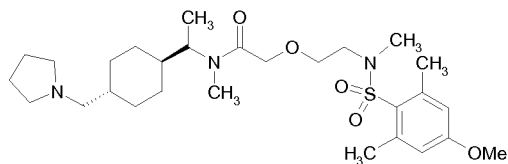
$C_{27}H_{47}N_3O_5S \times HCl$ (562.21)

$[M+H]^+ = 526$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.0 min

15

Beispiel 616



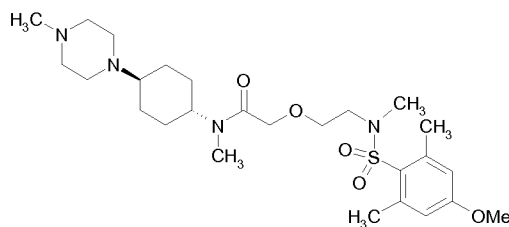
20 $C_{28}H_{47}N_3O_5S \times HCl$ (574.22)

$[M+H]^+ = 538$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

Beispiel 617

25

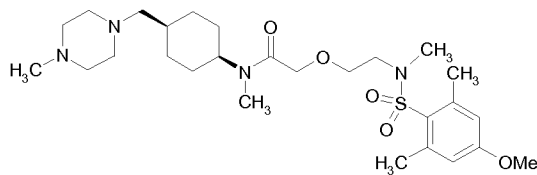


C₂₆H₄₄N₄O₅S (524.72)

[M+H]⁺ = 525

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.32 min

Beispiel 618



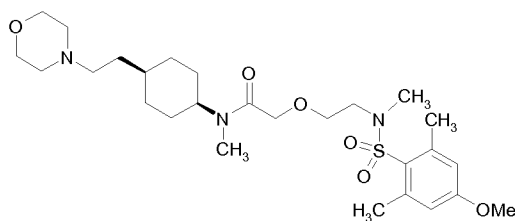
10

C₂₇H₄₆N₄O₅S (538.74)

[M+H]⁺ = 539

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.57 min

15 Beispiel 619

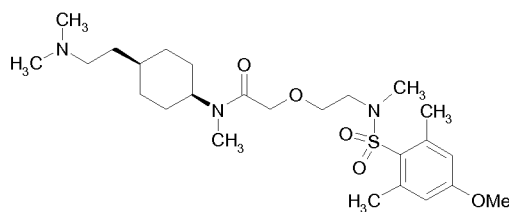


C₂₇H₄₅N₃O₆S (539.73)

20 [M+H]⁺ = 540

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.65 min

Beispiel 620

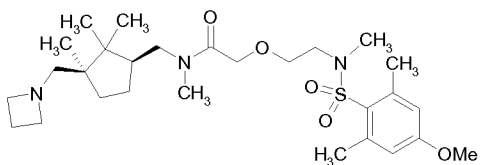


$C_{25}H_{43}N_3O_5S$ (497.69)

5 $[M+H]^+ = 498$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.65 min

Beispiel 621



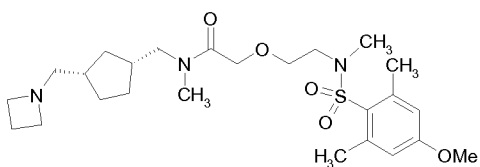
10

$C_{28}H_{47}N_3O_5S \times HCl$ (574.22)

$[M+H]^+ = 538$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.68 min

15 Beispiel 622

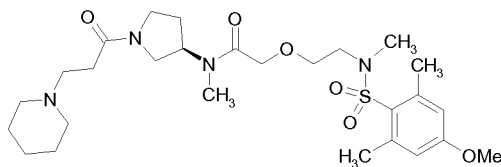


$C_{25}H_{41}N_3O_5S \times C_2HF_3O_2$ (609.70)

$[M+H]^+ = 496$

20 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.62 min

Beispiel 623

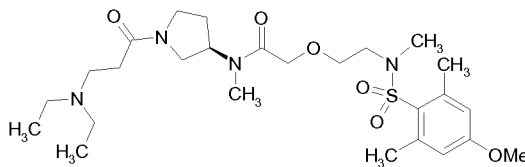


$C_{27}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (666.76)

$[M+H]^+ = 553$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.57 min

Beispiel 624

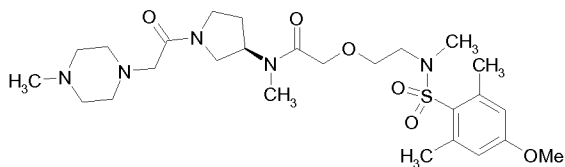


10 $C_{26}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (654.75)

$[M+H]^+ = 541$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 625



15

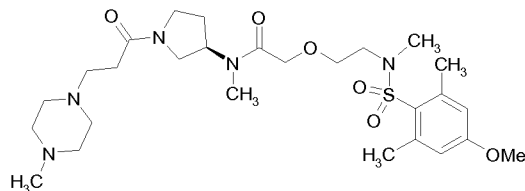
$C_{26}H_{43}N_5O_6S \times C_2HF_3O_2$ (667.74)

$[M+H]^+ = 554$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.00 min

20

Beispiel 626



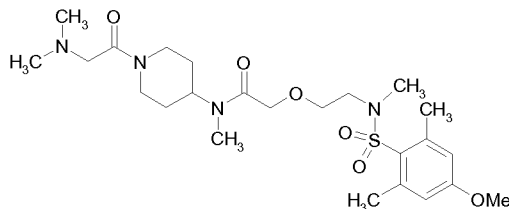
$C_{27}H_{45}N_5O_6S \times C_2HF_3O_2$ (681.77)

$[M+H]^+ = 568$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.03 min

5

Beispiel 627

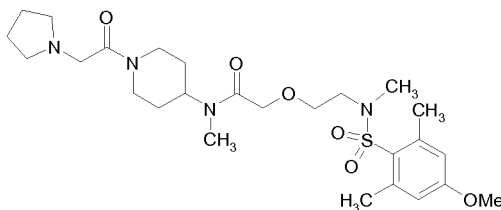


$C_{24}H_{40}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (626.69)

10 $[M+H]^+ = 513$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.50 min

Beispiel 628



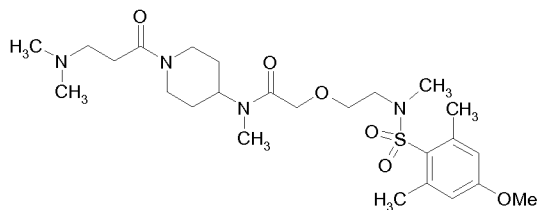
15

$C_{26}H_{42}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (654.72)

$[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.55 min

20 Beispiel 629



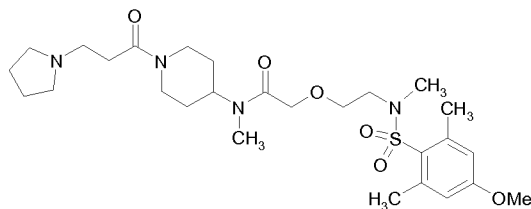
$C_{25}H_{42}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (640.71)

[M+H]⁺ = 527

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.63 min

Beispiel 630

5



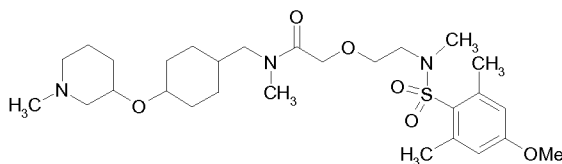
C₂₇H₄₄N₄O₆S (552.73)

[M+H]⁺ = 553

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.65 min

10

Beispiel 638

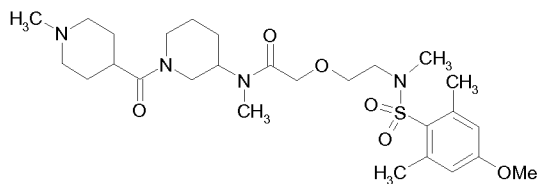


C₂₈H₄₇N₃O₆S x HCl (590.22)

15 [M+H]⁺ = 554

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.44 min

Beispiel 639



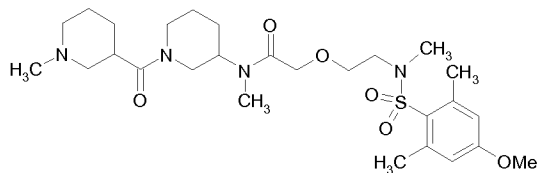
20

C₂₇H₄₄N₄O₆S x C₂HF₃O₂ (666.75)

[M+H]⁺ = 553

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.59 min

25 Beispiel 640

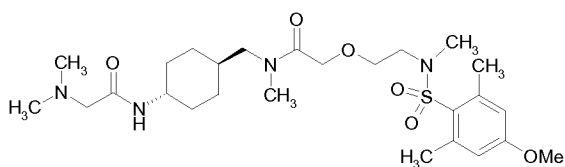


$C_{27}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (666.75)

$[M+H]^+ = 553$

5 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.61 min

Beispiel 641

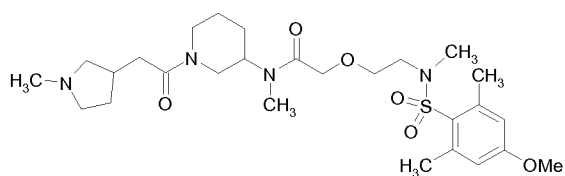


10 $C_{26}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (590.22)

$[M+H]^+ = 541$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.56 min

Beispiel 642



15

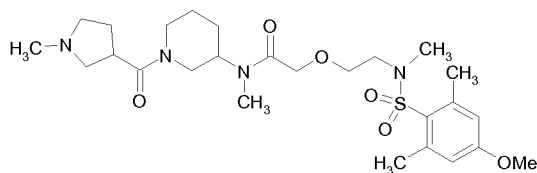
$C_{27}H_{44}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (666.75)

$[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.55 min

20

Beispiel 643



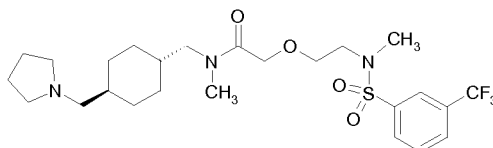
$C_{26}H_{42}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (652.72)

$[M+H]^+ = 539$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.55 min

5

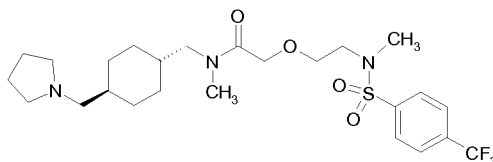
Beispiel 644



$C_{25}H_{38}F_3N_3O_4S$ (533.66)

10 $[M+H]^+ = 534$

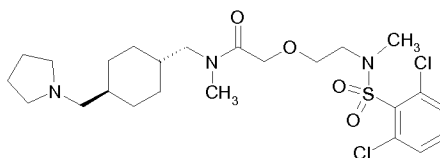
Beispiel 645



15 $C_{25}H_{38}F_3N_3O_4S$ (533.66)

$[M+H]^+ = 534$

Beispiel 646

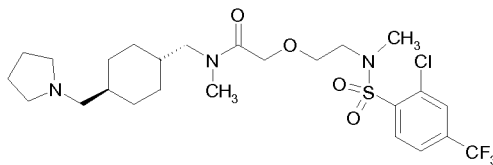


20

$C_{24}H_{37}Cl_2N_3O_4S$ (534.55)

$[M+H]^+ = 535$

Beispiel 647

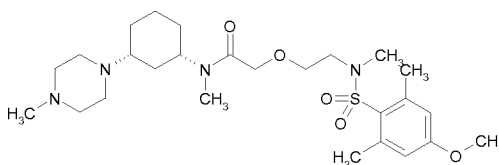


$C_{25}H_{37}ClF_3N_3O_4S$ (568.10)

$[M+H]^+ = 569$

5

Beispiel 651

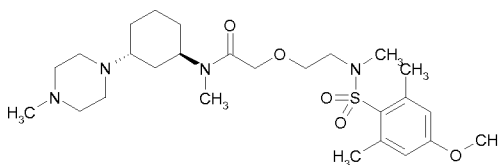


$C_{26}H_{44}N_4O_5S$ (525)

$[M+H]^+ = 525$

10

Beispiel 652



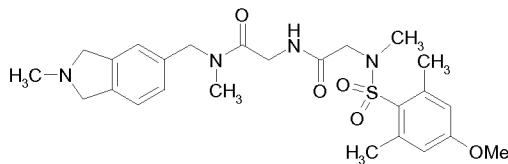
$C_{26}H_{44}N_4O_5S$ (525)

$[M+H]^+ = 525$

15

Die folgenden Verbindungen wurden analog zu Beispiel 121 hergestellt:

Beispiel 483

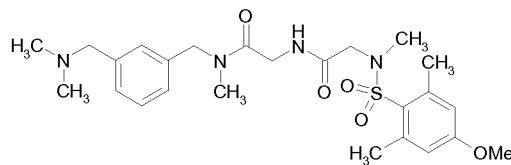


20

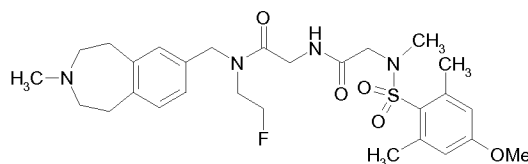
$C_{25}H_{34}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (616.65)

$[M+H]^+ = 503$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.30 min

Beispiel 484

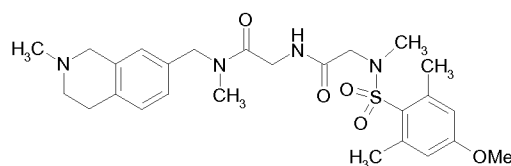
- 5 $C_{25}H_{36}N_4O_5S \times HCl$ (541.10)
[M+H]⁺ = 505
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.49 min

Beispiel 485

10

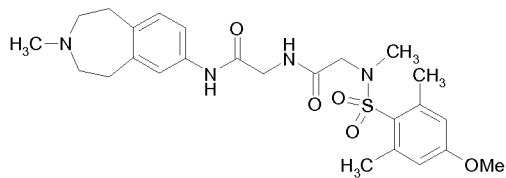
- $C_{28}H_{39}FN_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (676.72)
[M+H]⁺ = 563
HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

15

Beispiel 486

- 20 $C_{26}H_{36}N_4O_5S \times HCl$ (553.11)
[M+H]⁺ = 517
HPLC (Methode 11): Retentionszeit = 1.73 min

Beispiel 487

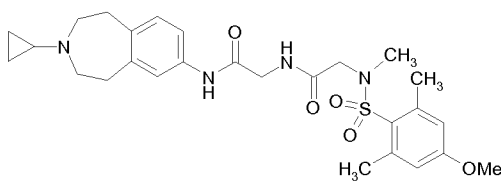


$C_{25}H_{34}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (616.65)

$[M+H]^+ = 503$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.49 min

Beispiel 488

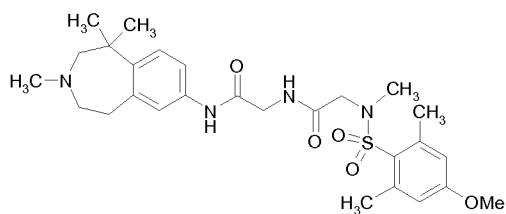


10 $C_{27}H_{36}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (642.69)

$[M+H]^+ = 529$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.50 min

Beispiel 489



15

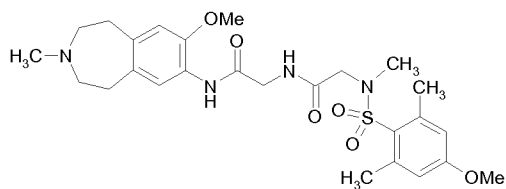
$C_{27}H_{38}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (644.70)

$[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.54 min

20

Beispiel 490

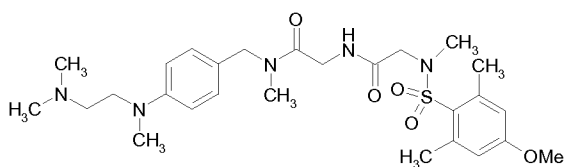


$C_{26}H_{36}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (646.68)

$[M+H]^+ = 533$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.51 min

Beispiel 491

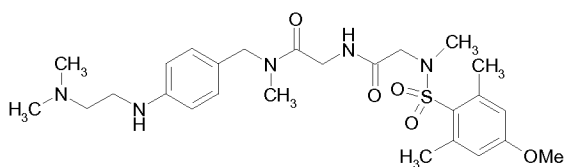


10 $C_{27}H_{41}N_5O_5S \times HCl$ (584.17)

$[M+H]^+ = 548$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.53 min

Beispiel 492



15

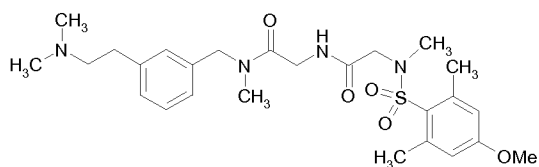
$C_{26}H_{39}N_5O_5S \times HCl$ (570.15)

$[M+H]^+ = 534$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.52 min

20

Beispiel 493

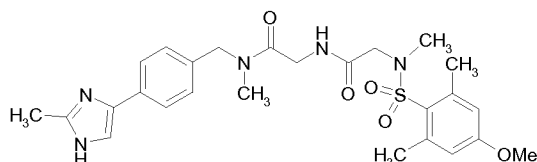


$C_{26}H_{38}N_4O_5S \times HCl$ (555.13)

$[M+H]^+ = 519$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.51 min

5 Beispiel 494

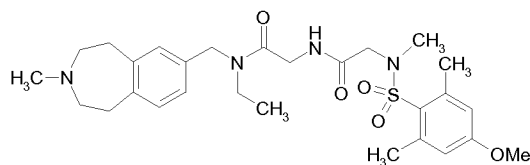


$C_{26}H_{33}N_5O_5S$ (527.64)

$[M+H]^+ = 528$

10 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.0 min

Beispiel 495

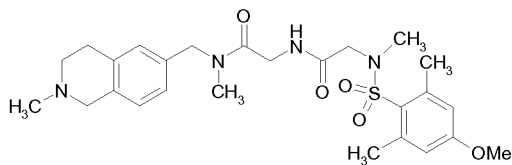


15 $C_{28}H_{40}N_4O_5S \times HCl$ (581.17)

$[M+H]^+ = 545$

HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.1 min

Beispiel 496



20

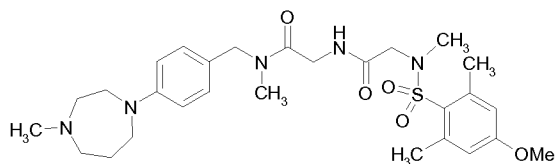
$C_{26}H_{36}N_4O_5S \times HCl$ (553.11)

$[M+H]^+ = 517$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.48 min

25

Beispiel 497

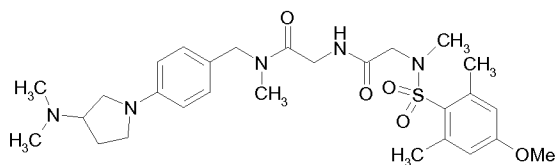


$C_{28}H_{41}N_5O_5S \times HCl$ (596.18)

$[M+H]^+ = 560$

5 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.52 min

Beispiel 498

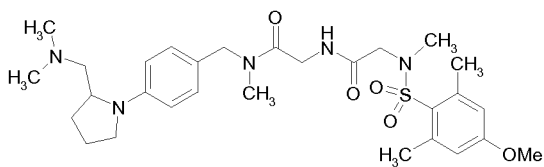


10 $C_{28}H_{41}N_5O_5S \times HCl$ (596.18)

$[M+H]^+ = 560$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.52 min

Beispiel 499



15

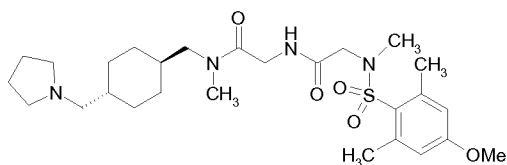
$C_{29}H_{43}N_5O_5S \times HCl$ (610.21)

$[M+H]^+ = 574$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.57 min

20

Beispiel 500

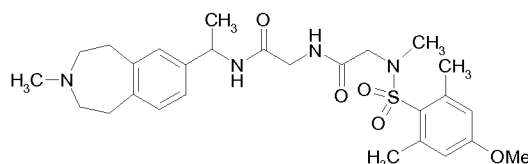


$C_{27}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (573.19)

$[M+H]^+ = 537$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.66

5 Beispiel 501

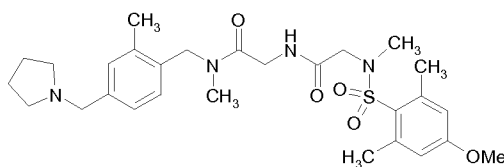


$C_{27}H_{38}N_4O_5S \times HCl$ (567.14)

$[M+H]^+ = 531$

10 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.0 min

Beispiel 502

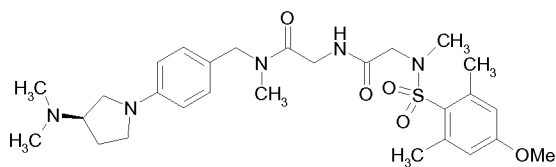


15 $C_{28}H_{40}N_4O_5S \times HCl$ (581.17)

$[M+H]^+ = 545$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.18

Beispiel 503



20

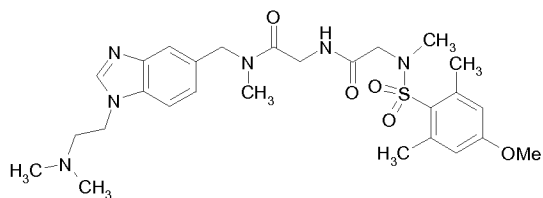
$C_{28}H_{41}N_5O_5S \times HCl$ (596.18)

$[M+H]^+ = 560$

DC: Kieselgel, Ethylacetat / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, Rf-Wert = 0.42

25

Beispiel 504

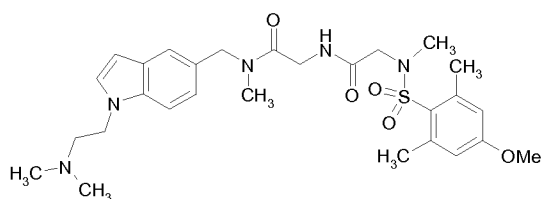


$C_{27}H_{38}N_6O_5S$ (558.69)

$[M+H]^+ = 559$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.23 min

Beispiel 505

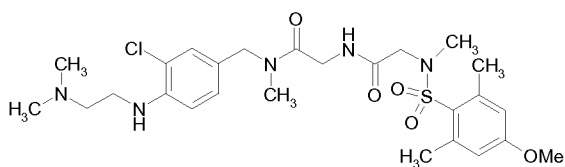


10 $C_{28}H_{39}N_5O_5S$ (557.71)

$[M+H]^+ = 558$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.35 min

Beispiel 506



15

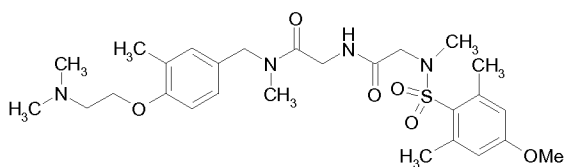
$C_{26}H_{38}ClN_5O_5S \times CH_2O_2$ (614.16)

$[M+H]^+ = 568/570$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.55 min

20

Beispiel 507



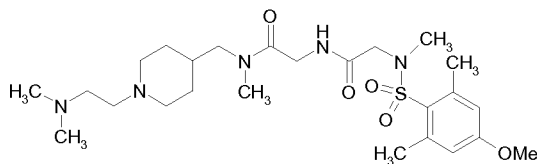
$C_{27}H_{40}N_4O_6S$ (548.70)

$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.49 min

5

Beispiel 508

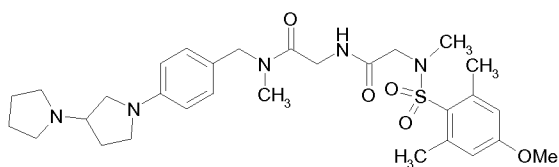


$C_{25}H_{43}N_5O_5S$ (525.71)

10 $[M+H]^+ = 526$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.85 min

Beispiel 509



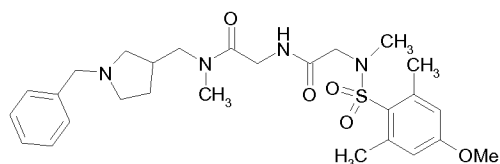
15

$C_{30}H_{43}N_5O_5S$ (585.76)

$[M+H]^+ = 586$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.66 min

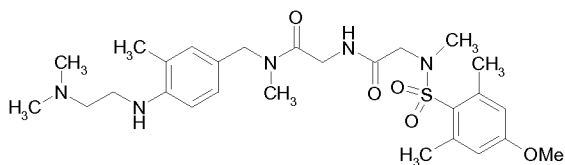
20 Beispiel 510



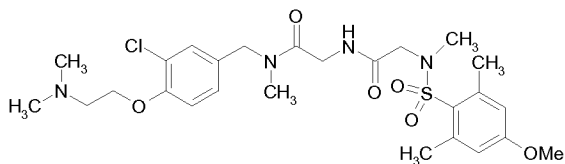
$C_{27}H_{38}N_4O_5S$ (530.68)

$[M+H]^+ = 531$

25 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.52 min

Beispiel 511 $C_{27}H_{41}N_5O_5S$ (547.71)5 $[M+H]^+ = 548$

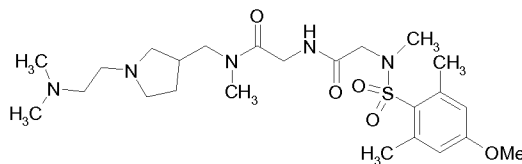
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.44 min

Beispiel 512

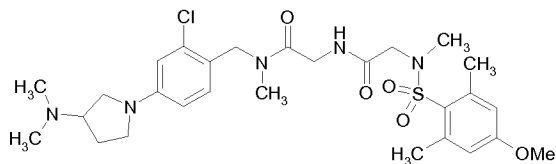
10

 $C_{26}H_{37}ClN_4O_6S$ (569.11) $[M+H]^+ = 570$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.56 min

15 Beispiel 513 $C_{24}H_{41}N_5O_5S$ (511.68) $[M+H]^+ = 512$

20 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.80 min

Beispiel 514

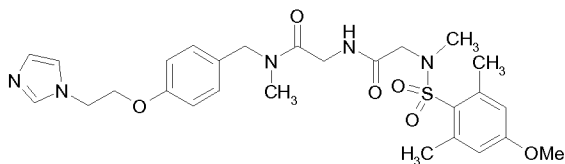
C₂₈H₄₀ClN₅O₅S (594.17)

[M+H]⁺ = 594/596

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.68 min

5

Beispiel 515

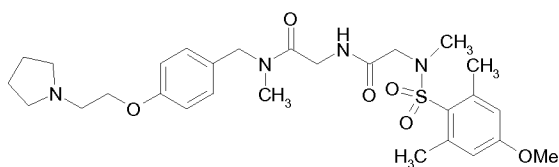


C₂₇H₃₅N₅O₆S (557.66)

10 [M+H]⁺ = 558

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.51 min

Beispiel 516



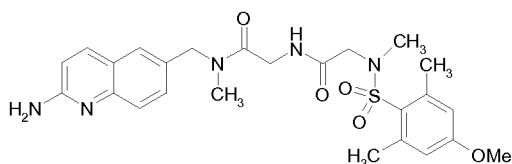
15

C₂₈H₄₀N₄O₆S (560.71)

[M+H]⁺ = 561

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.51 min

20 Beispiel 517

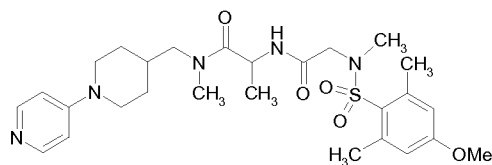


C₂₅H₃₁N₅O₅S (513.61)

[M+H]⁺ = 514

25 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.35 min

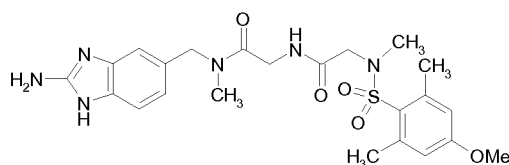
Beispiel 518


$$\text{C}_{27}\text{H}_{39}\text{N}_5\text{O}_5\text{S} \times \text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (659.72)}$$

5 $[M+H]^+ = 546$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.44 min

Beispiel 519



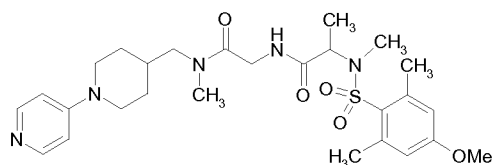
10

$$\text{C}_{23}\text{H}_{30}\text{N}_6\text{O}_5\text{S} \text{ (502.59)}$$

$[M+H]^+ = 503$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.37 min

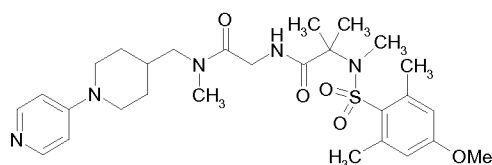
15 Beispiel 520


$$\text{C}_{27}\text{H}_{39}\text{N}_5\text{O}_5\text{S} \times \text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (659.72)}$$

$[M+H]^+ = 546$

20 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.52 min

Beispiel 521



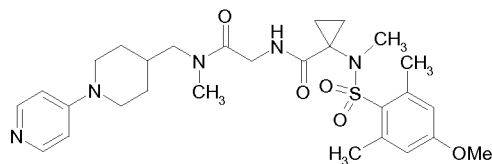
$C_{28}H_{41}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (673.75)

$[M+H]^+ = 560$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.58 min

5

Beispiel 522

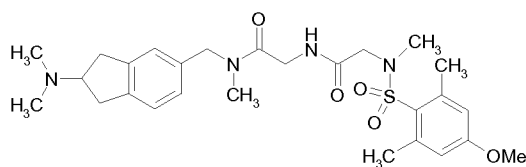


$C_{28}H_{39}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (671.73)

10 $[M+H]^+ = 558$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.57 min

Beispiel 523



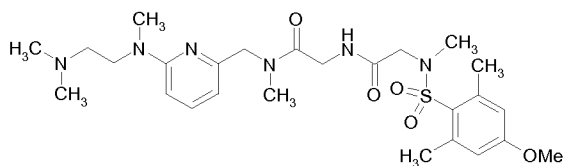
15

$C_{27}H_{38}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (644.70)

$[M+H]^+ = 531$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.45 min

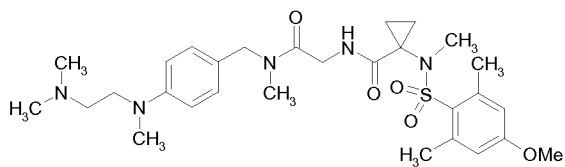
20 Beispiel 524



$C_{26}H_{40}N_6O_5S$ (548.70)

$[M+H]^+ = 549$

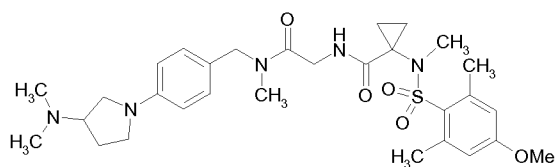
25 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.52 min

Beispiel 525

$C_{29}H_{43}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (687.77)

5 $[M+H]^+ = 574$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.72 min

Beispiel 526

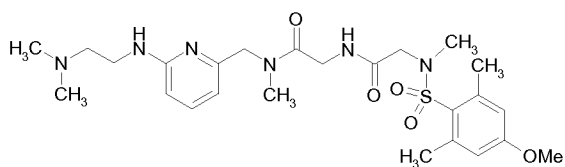
10

$C_{30}H_{43}N_5O_5S$ (585.76)

$[M+H]^+ = 586$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.70 min

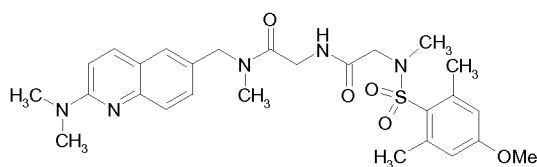
15 Beispiel 527



$C_{25}H_{38}N_6O_5S \times CH_2O_2$ (580.70)

$[M+H]^+ = 535$

20 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.16 min

Beispiel 528

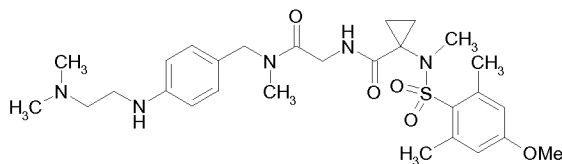
$C_{27}H_{35}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (655.69)

$[M+H]^+ = 542$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.48 min

5

Beispiel 529

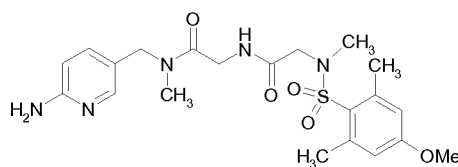


$C_{28}H_{41}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (673.75)

10 $[M+H]^+ = 560$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.61 min

Beispiel 530



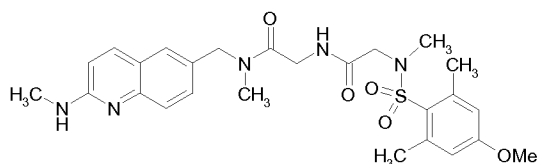
15

$C_{21}H_{29}N_5O_5S$ (463.55)

$[M+H]^+ = 464$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.47 min

20 Beispiel 531

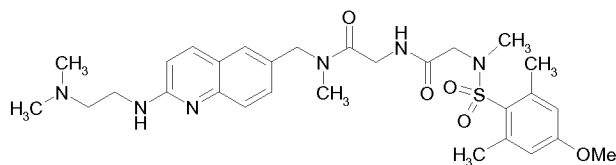


$C_{26}H_{33}N_5O_5S$ (527.64)

$[M+H]^+ = 528$

25 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.60 min

Beispiel 532

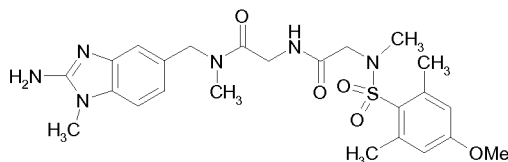


C₂₉H₄₀N₆O₅S (584.73)

5 $[M+H]^+ = 585$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.37 min

Beispiel 533



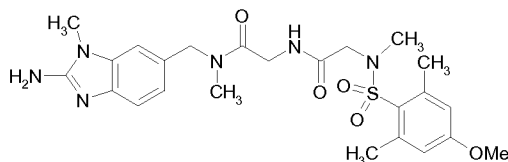
10

$$\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{N}_6\text{O}_5\text{S} \times \text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (630.64)}$$

$[M+H]^+ = 517$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.58 min

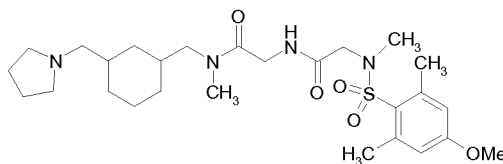
15 Beispiel 534


$$\text{C}_{24}\text{H}_{32}\text{N}_6\text{O}_5\text{S} \times \text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (630.64)}$$

$[M+H]^+ = 517$

20 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.57 min

Beispiel 535



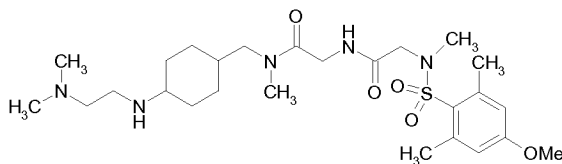
$C_{27}H_{44}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (650.75)

$[M+H]^+ = 537$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.68 min

5

Beispiel 536

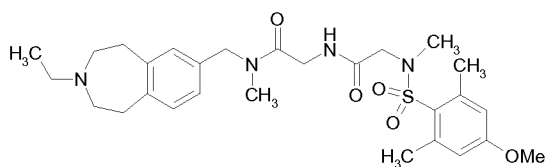


$C_{26}H_{45}N_5O_5S \times 2HCl$ (612.65)

10 $[M+H]^+ = 540$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

Beispiel 537



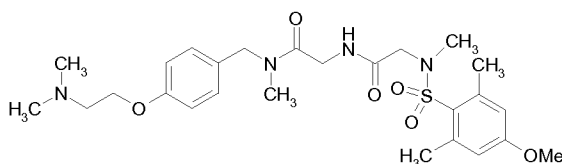
15

$C_{28}H_{40}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (658.73)

$[M+H]^+ = 545$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.53 min

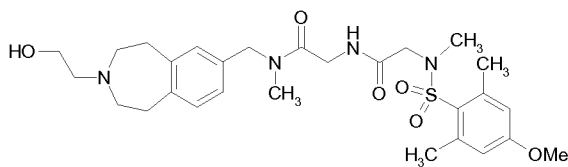
20 Beispiel 538



$C_{26}H_{38}N_4O_6S \times C_2HF_3O_2$ (648.69)

$[M+H]^+ = 535$

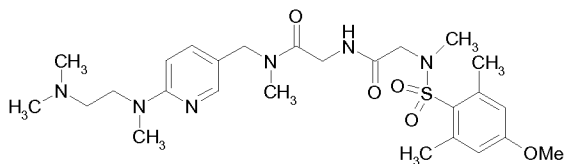
25 HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.43 min

Beispiel 539

$C_{28}H_{40}N_4O_6S$ (560.71)

5 $[M+H]^+ = 561$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.50 min

Beispiel 540

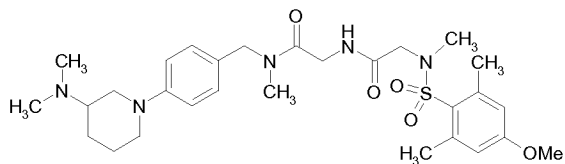
10

$C_{26}H_{40}N_6O_5S$ (548.70)

$[M+H]^+ = 549$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

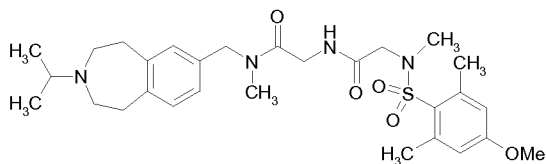
15 Beispiel 541



$C_{29}H_{43}N_5O_5S \times HCl$ (610.21)

$[M+H]^+ = 574$

20 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.88 min

Beispiel 542

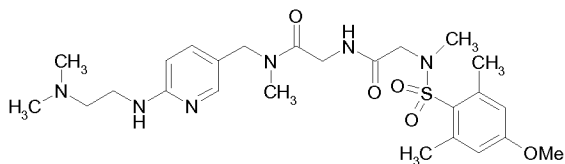
$C_{29}H_{42}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (672.76)

$[M+H]^+ = 559$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

5

Beispiel 543

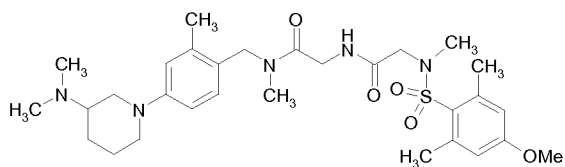


$C_{25}H_{38}N_6O_5S \times 2HCl$ (607.59)

10 $[M+H]^+ = 535$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.39 min

Beispiel 544



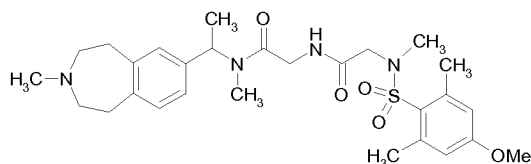
15

$C_{30}H_{45}N_5O_5S \times C_2HF_3O_2$ (701.80)

$[M+H]^+ = 588$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.55 min

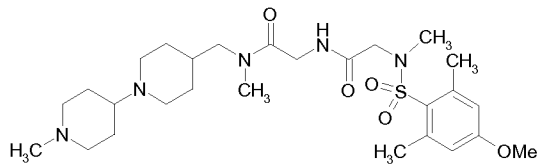
20 Beispiel 545



$C_{28}H_{40}N_4O_5S \times HCl$ (581.17)

$[M+H]^+ = 545$

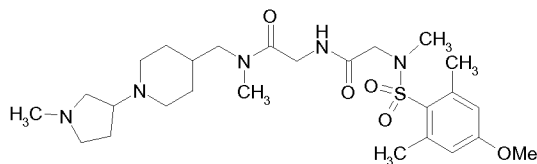
25 HPLC (Methode 4): Retentionszeit = 3.3 min

Beispiel 546

$C_{27}H_{45}N_5O_5S \times 2HCl$ (624.66)

5 $[M+H]^+ = 552$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.25

Beispiel 547

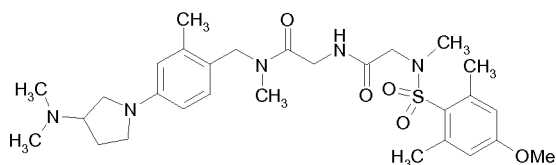
10

$C_{26}H_{43}N_5O_5S \times HCl$ (574.18)

$[M+H]^+ = 538$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, Rf-Wert = 0.10

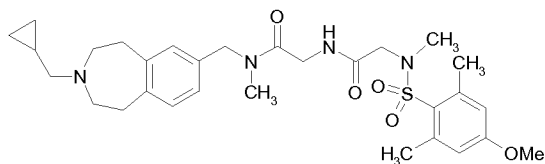
15 Beispiel 548



$C_{29}H_{43}N_5O_5S \times HCl$ (610.21)

$[M+H]^+ = 574$

20 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, Rf-Wert = 0.25

Beispiel 549

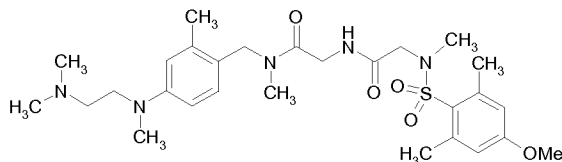
$C_{31}H_{44}N_4O_5S \times HCl$ (621.23)

$[M+H]^+ = 585$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 3.0 min

5

Beispiel 550

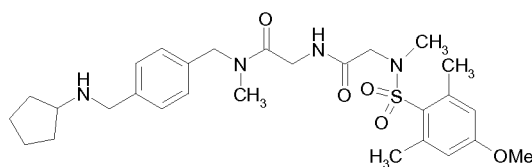


$C_{28}H_{43}N_5O_5S \times HCl$ (598.20)

10 $[M+H]^+ = 562$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol 9:1, R_f-Wert = 0.14

Beispiel 551



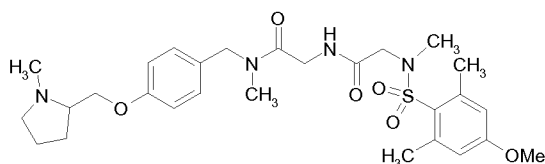
15

$C_{29}H_{42}N_4O_5S \times HCl$ (595.19)

$[M+H]^+ = 559$

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 9:1:0.1, R_f-Wert = 0.32

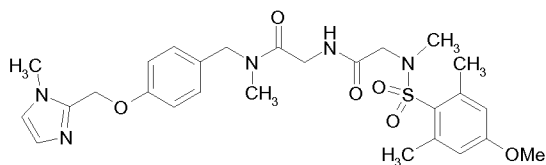
20 Beispiel 552



$C_{28}H_{40}N_4O_6S$ (560.71)

$[M+H]^+ = 561$

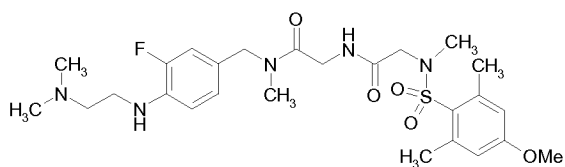
25 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.66 min

Beispiel 553

$C_{27}H_{35}N_5O_6S$ (557.66)

5 $[M+H]^+ = 558$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.64 min

Beispiel 554

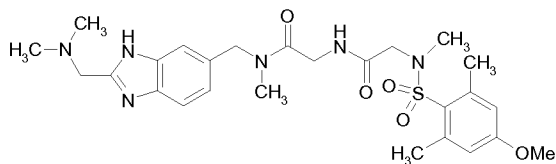
10

$C_{26}H_{38}FN_5O_5S$ (551.68)

$[M+H]^+ = 552$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.30 min

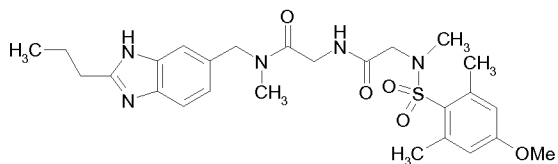
15 Beispiel 555



$C_{26}H_{36}N_6O_5S$ (544.67)

$[M+H]^+ = 545$

20 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.48 min

Beispiel 556

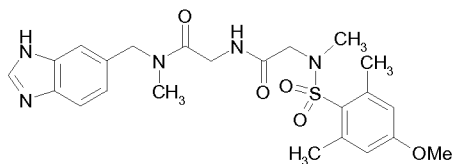
$C_{26}H_{35}N_5O_5S$ (529.65)

$[M+H]^+ = 530$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.61 min

5

Beispiel 557

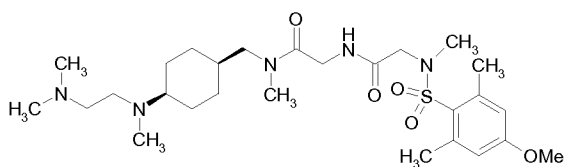


$C_{23}H_{29}N_5O_5S$ (487.57)

10 $[M+H]^+ = 488$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.53 min

Beispiel 558



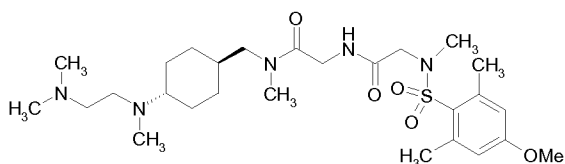
15

$C_{27}H_{47}N_5O_5S \times 2HCl$ (626.68)

$[M+H]^+ = 554$

HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.61 min

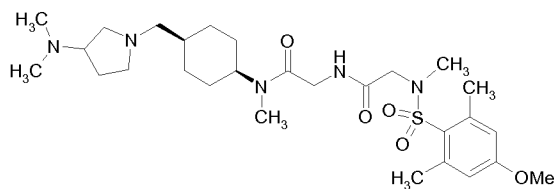
20 Beispiel 559



$C_{27}H_{47}N_5O_5S \times 2HCl$ (626.68)

$[M+H]^+ = 554$

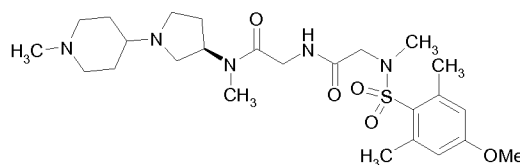
25 HPLC (Methode 7): Retentionszeit = 1.61 min

Beispiel 560

$C_{28}H_{47}N_5O_5S \times CH_2O_2$ (611.80)

5 $[M+H]^+ = 566$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.33 min

Beispiel 561

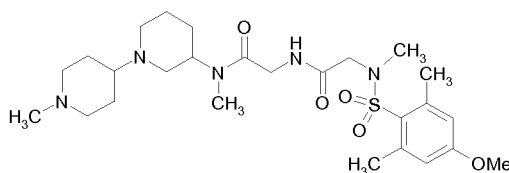
10

$C_{25}H_{41}N_5O_5S \times 2HCl$ (596.61)

$[M+H]^+ = 524$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.3 min

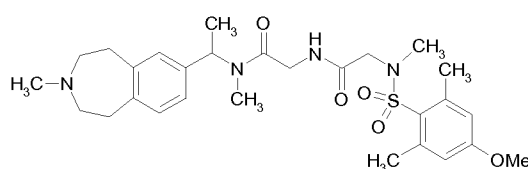
15 Beispiel 562



$C_{26}H_{43}N_5O_5S \times 2HCl$ (610.64)

$[M+H]^+ = 538$

20 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.2, R_f-Wert = 0.53

Beispiel 563

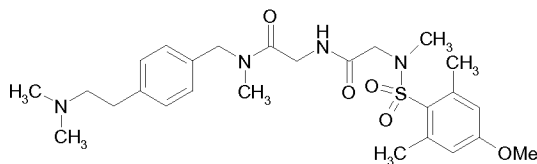
$C_{29}H_{42}N_4O_5S \times HCl$ (595.19)

$[M+H]^+ = 559$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 2.8 min

5

Beispiel 564

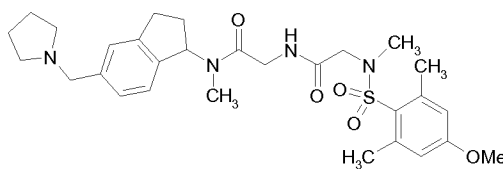


$C_{26}H_{38}N_4O_5S \times C_2HF_3O_2$ (632.69)

10 $[M+H]^+ = 519$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.61 min

Beispiel 565



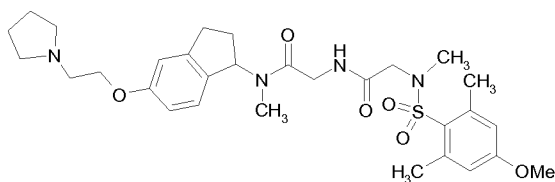
15

$C_{29}H_{40}N_4O_5S$ (556.72)

$[M+H]^+ = 557$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.69 min

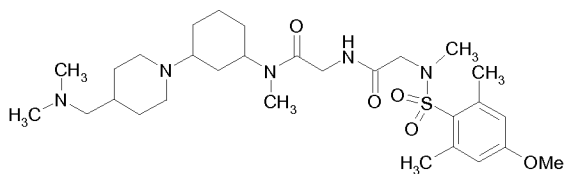
20 Beispiel 566



$C_{30}H_{42}N_4O_6S$ (586.74)

$[M+H]^+ = 587$

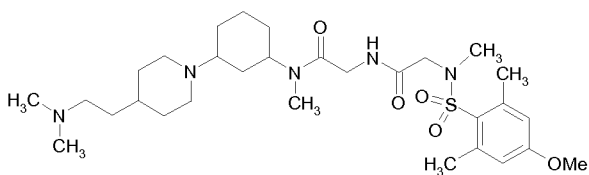
25 HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.74 min

Beispiel 603

5 $C_{29}H_{49}N_5O_5S \times 2HCl$ (652.72)

$[M+H]^+ = 580$

HPLC (Methode 10): Retentionszeit = 1.11 min

Beispiel 604

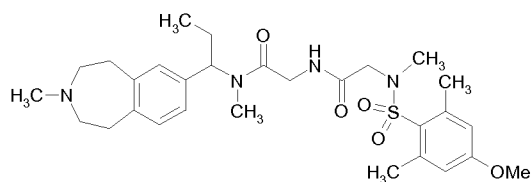
10

$C_{30}H_{51}N_5O_5S \times 2HCl$ (666.74)

$[M+H]^+ = 594$

HPLC (Methode 10): Retentionszeit = 1.11 min

15

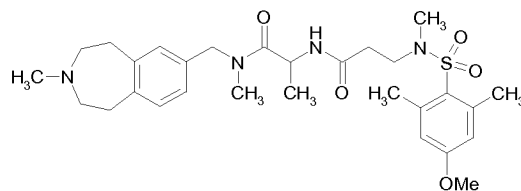
Beispiel 605

$C_{29}H_{42}N_4O_5S \times HCl$ (595.19)

20 $[M+H]^+ = 559$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 3.1 min

Beispiel 606

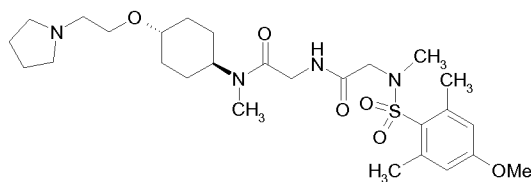


$C_{29}H_{42}N_4O_5S \times HCl$ (595.19)

$[M+H]^+ = 559$

- 5 DC: Kieselgel, Dichlormethan / Methanol / Ammoniak 8:2:0.01, R_f-Wert = 0.68

Beispiel 631

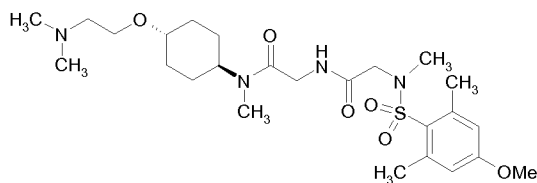


- 10 $C_{27}H_{44}N_4O_6S \times HCl$ (589.19)

$[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.35 min

Beispiel 632



15

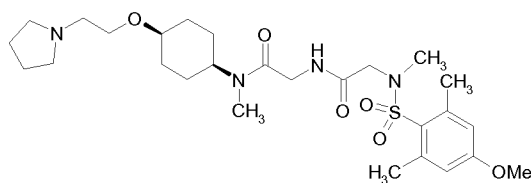
$C_{25}H_{42}N_4O_6S \times HCl$ (563.15)

$[M+H]^+ = 527$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.38 min

20

Beispiel 633



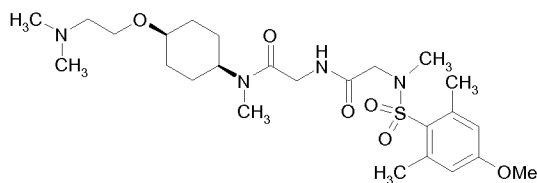
$C_{27}H_{44}N_4O_6S \times HCl$ (589.19)

$[M+H]^+ = 553$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.35 min

5

Beispiel 634



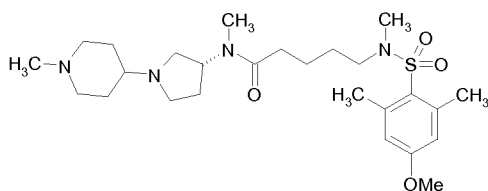
$C_{25}H_{42}N_4O_6S \times HCl$ (563.15)

10 $[M+H]^+ = 527$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.32 min

Die folgenden Verbindungen wurden analog zu Beispiel 130 hergestellt:

15 Beispiel 567

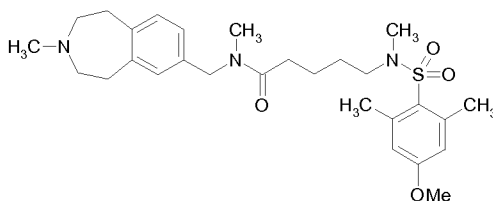


$C_{26}H_{44}N_4O_4S \times 2C_2HF_3O_2$ (736.76)

$[M+H]^+ = 509$

20 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.36 min

Beispiel 568



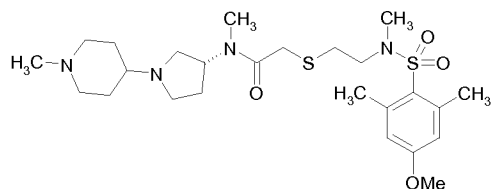
$$\text{C}_{28}\text{H}_{41}\text{N}_3\text{O}_4\text{S} \times \text{C}_2\text{HF}_3\text{O}_2 \text{ (629.73)}$$

$[M+H]^+ = 516$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.77 min

- 5 Die folgenden Verbindungen wurden analog zu Beispiel 136 hergestellt:

Beispiel 569

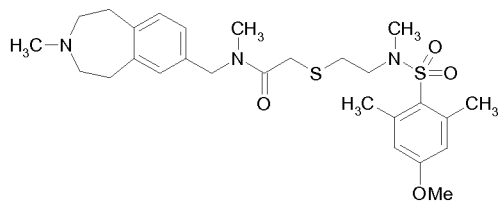


- 10 $C_{25}H_{42}N_4O_4S_2 \times C_2HF_3O_2$ (640.78)

$[M+H]^+ = 527$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.35 min

Beispiel 570



- 15

C₂₇H₃₉N₃O₄S₂ (533.75)

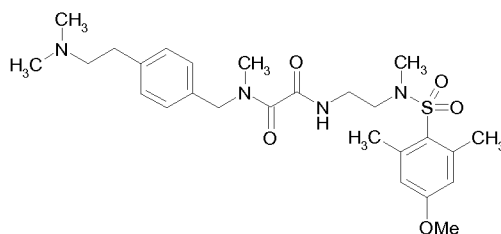
$[M+H]^+ = 534$

HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.74 min

- 20

- Die folgende Verbindung wurde analog zu Beispiel 138 hergestellt:

Beispiel 571

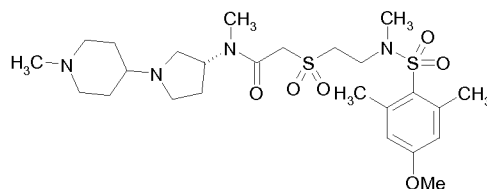


$C_{26}H_{38}N_4O_5S \times CH_2O_2$ (564.70)

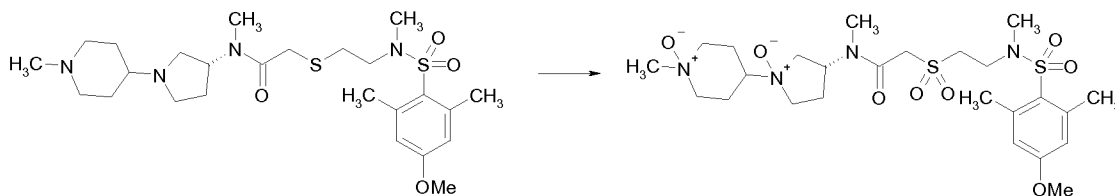
$[M+H]^+ = 519$

5 HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 2.33 min

Beispiel 572



10 572a)



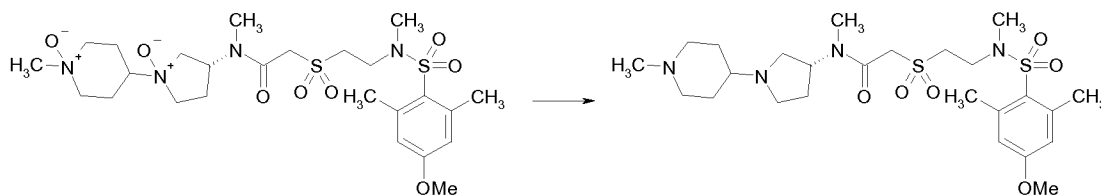
Eine Mischung aus 88.0 mg (0.167 mMol) 569, 0.15 g (0.61 mMol) 70 %ige *m*-Chlorperbenzoesäure (Fluka) und 3 ml Dichlormethan wird 30 Minuten bei Raumtemperatur gerührt und danach im Vakuum bis zur Trockene eingengt. Der Rückstand wird in Methanol gelöst und membranfiltriert. Das Produkt wird anschließend durch präparative HPLC aus dem Filtrat gewonnen.

15 $C_{25}H_{42}N_4O_8S_2$ (590.76)

$[M+H]^+ = 591$

20

572b)



Eine Mischung aus 90.0 mg (0.15 mMol) Produkt aus 572a, 20.0 mg Raney-Nickel und 10 ml THF wird im Autoklaven eine Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wird
 5 der Katalysator abfiltriert und das Filtrat im Vakuum bis zur Trockene eingedunstet. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch präparative HPLC gereinigt.

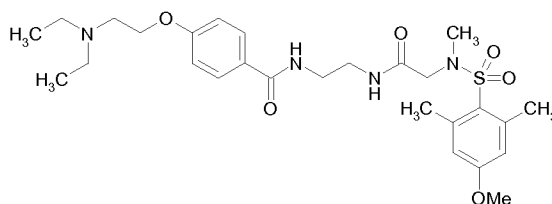
$C_{25}H_{42}N_4O_6S_2 \times CH_2O_2$ (604.78)

$[M+H]^+ = 559$

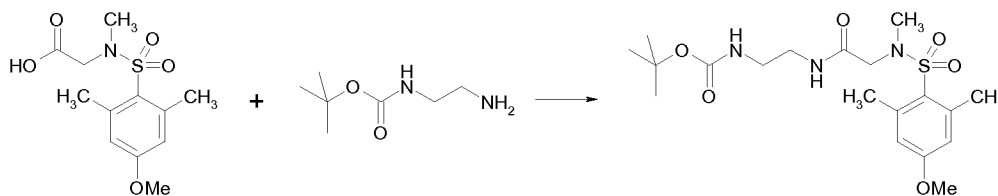
HPLC (Methode 6): Retentionszeit = 1.33 min

10

Beispiel 573



573a)



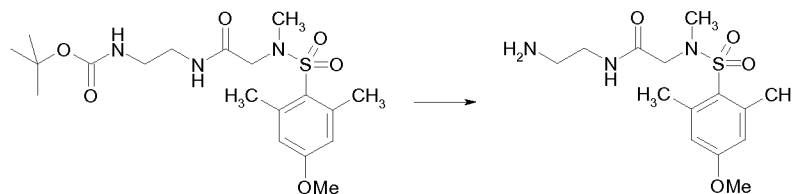
15

573a wird analog zu 1f aus 2.16 g (7.50 mMol) Produkt aus 121b, 1.20 g (7.50 mMol) N-Boc-ethylenediamin (Fluka), 3.14 ml (22.50 mMol) Triethylamin und 2.41 g (7.50 mMol) TBTU in 28 ml THF und 4 ml DMF hergestellt.

20 $C_{19}H_{31}N_3O_6S$ (429.53)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 19:1, Rf-Wert = 0.35

573b)

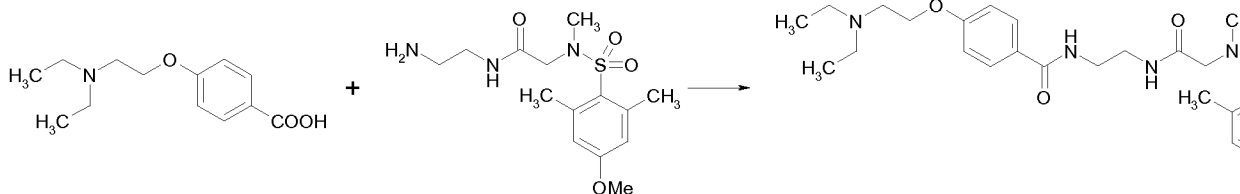


573b wird analog zu 28d aus 2.70 g (6.29 mMol) Produkt aus 573a und 7 ml TFA in 50 ml Dichlormethan hergestellt.

5 $C_{14}H_{23}N_3O_4S$ (329.42)

DC: Kieselgel, Dichlormethan / Ethanol 9:1, Rf-Wert = 0.15

573c)



10

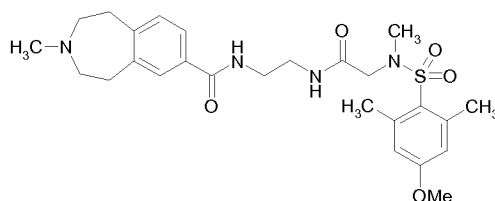
Beispiel 573 wird analog zu 1f aus 0.119 g (0.50 mMol) 4-(2-Diethylaminoethoxy)-benzoesäure (J. Med. Chem. 14, 1971, 836-842), 0.165 g (0.50 mMol) Produkt aus 573b, 0.21 ml (1.50 mMol) Triethylamin und 0.16 g (0.50 mMol) TBTU in 7 ml THF und 1 ml DMF hergestellt.

15 $C_{27}H_{40}N_4O_6S \times HCl$ (585.16)

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.44 min

Die folgenden Verbindungen wurde analog zu Beispiel 573 hergestellt:

20 Beispiel 574

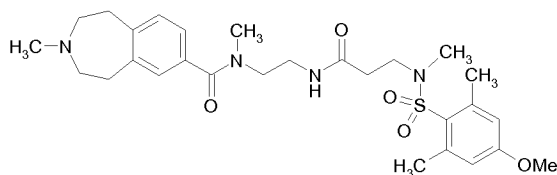


$C_{26}H_{36}N_4O_5S \times HCl$ (553.11)

$[M+H]^+ = 517$

HPLC (Methode 5): Retentionszeit = 1.40 min

Beispiel 607



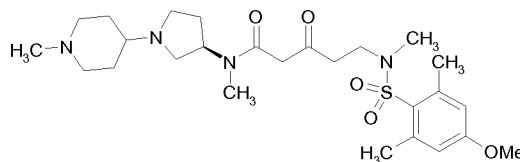
5

$C_{28}H_{40}N_4O_5S \times HCl$ (581.17)

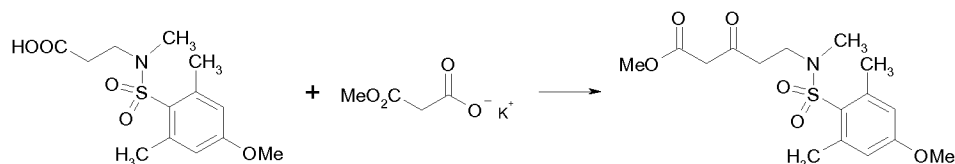
$[M+H]^+ = 545$

HPLC (Methode 12): Retentionszeit = 3.51 min

10 Beispiel 635



635a)



15

Eine Mischung aus 0.78 g (4.98 mMol) Monomethylmalonat Kaliumsalz (Fluka), 0.52 g (5.47 mMol) Magnesiumchlorid und 30 ml THF wird vier Stunden bei 50°C gerührt. Eine zweite Mischung aus 1.00 g (3.32 mMol) Produkt aus 22c, 0.65 g (3.98 mMol) CDI und 20 ml THF wird zuerst eine Stunde bei RT gerührt und anschließend zur ersten Mischung hinzu gegeben. Man lässt über Nacht bei RT rühren und filtriert danach den entstandenen Niederschlag ab. Das Filtrat wird im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird mit Wasser verrieben, abfiltriert und im Vakuumtrockenschrank bei 45°C getrocknet.

20

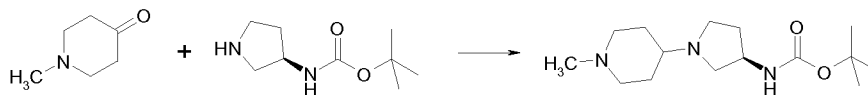
$C_{16}H_{23}NO_6S$ (357.42)

25

$[M+H]^+ = 358$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 2.19 min

635b)

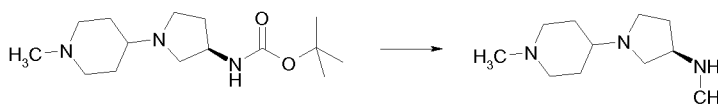


- 5 635b wird analog zu 60a aus 0.47 ml (4.07 mMol) 1-Methyl-4-piperidon (Fluka), 0.76 g (4.07 mMol) (R)-3-(Boc-amino)-pyrrolidin (Fluka), 1.72 g (8.13 mMol) Natriumtriaceoxyborhydrid und 0.23 ml (4.07 mMol) Essigsäure in 10 ml Dichlormethan hergestellt.

 $C_{15}H_{29}N_3O_2$ (283.41)

- 10 $[M+H]^+ = 284$

635c)

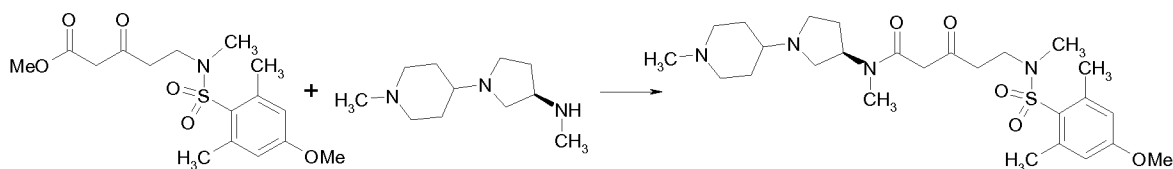


- 15 635c wird analog zu 38f aus 0.90 g (3.18 mMol) Produkt aus 635b und 5.0 ml (10.00 mMol) Lithiumaluminiumhydrid (2M in THF) in 15 ml THF hergestellt.

 $C_{11}H_{23}N_3$ (197.32)

 $[M+H]^+ = 198$

- 20 635d)



- Eine Mischung aus 0.56 g (1.58 mMol) Produkt aus 635a, 0.54 g (2.73 mMol) Produkt aus 635c und 5 ml Toluol wird 24 Stunden auf 120°C erhitzt. Anschließend wird die Reaktionsmischung im Vakuum bis zur Trockene eingeeengt. Das so erhaltene Rohprodukt wird durch präparative HPLC gereinigt.

- 25

 $C_{26}H_{42}N_4O_5S$ (522.70)

 $[M+H]^+ = 523$

HPLC (Methode 9): Retentionszeit = 1.33 min

Die nachfolgenden Beispiele beschreiben pharmazeutischer Darreichungsformen, die als Wirkstoff eine beliebige Verbindung der allgemeinen Formel I enthalten:

5 Beispiel I

Trockenampulle mit 75 mg Wirkstoff pro 10 ml

Zusammensetzung:

10

Wirkstoff	75.0 mg
Mannitol	500 mg
Wasser für Injektionszwecke ad	10.0 ml

15 Herstellung:

Wirkstoff und Mannitol werden in Wasser gelöst. Nach Abfüllung wird gefriergetrocknet. Die Auflösung zur gebrauchsfertigen Lösung erfolgt mit Wasser für Injektionszwecke.

Beispiel II

20

Tablette mit 50 mg Wirkstoff

Zusammensetzung:

25	(1) Wirkstoff	50.0 mg
	(2) Milchzucker	98.0 mg
	(3) Maisstärke	50.0 mg
	(4) Polyvinylpyrrolidon	15.0 mg
	(5) Magnesiumstearat	2.0 mg
30		215,0 mg

Herstellung:

(1), (2) und (3) werden gemischt und mit einer wäßrigen Lösung von (4) granuliert. Dem getrockneten Granulat wird (5) zugemischt. Aus dieser Mischung werden Tabletten gepreßt, biplan mit beidseitiger Facette und einseitiger Teilerbe.

Durchmesser der Tabletten: 9 mm.

5

Beispiel III

Tablette mit 350 mg Wirkstoff

10 Zusammensetzung:

	(1) Wirkstoff	350.0 mg
	(2) Milchzucker	136.0 mg
	(3) Maisstärke	80.0 mg
15	(4) Polyvinylpyrrolidon	30.0 mg
	(5) Magnesiumstearat	4.0 mg
		600.0 mg

Herstellung:

20 (1), (2) und (3) werden gemischt und mit einer wäßrigen Lösung von (4) granuliert. Dem getrockneten Granulat wird (5) zugemischt. Aus dieser Mischung werden Tabletten gepreßt, biplan mit beidseitiger Facette und einseitiger Teilerbe.

Durchmesser der Tabletten: 12 mm.

25 Beispiel IV

Kapseln mit 50 mg Wirkstoff

Zusammensetzung:

30

	(1) Wirkstoff	50.0 mg
	(2) Maisstärke getrocknet	58.0 mg
	(3) Milchzucker pulverisiert	50.0 mg
	(4) Magnesiumstearat	2.0 mg

160.0 mg

Herstellung:

(1) wird mit (3) verrieben. Diese Verreibung wird der Mischung aus (2) und (4) unter intensiver Mischung zugegeben.

Diese Pulvermischung wird auf einer Kapselabfüllmaschine in Hartgelatine-Steckkapseln Größe 3 abgefüllt.

Beispiel V

10

Kapseln mit 350 mg Wirkstoff

Zusammensetzung:

15	(1) Wirkstoff	350.0 mg
	(2) Maisstärke getrocknet	46.0 mg
	(3) Milchzucker pulverisiert	30.0 mg
	(4) Magnesiumstearat	4.0 mg
		430.0 mg

20

Herstellung:

(1) wird mit (3) verrieben. Diese Verreibung wird der Mischung aus (2) und (4) unter intensiver Mischung zugegeben.

Diese Pulvermischung wird auf einer Kapselabfüllmaschine in Hartgelatine-Steckkapseln Größe 0 abgefüllt.

25

Beispiel VI

Suppositorien mit 100 mg Wirkstoff

30

1 Zäpfchen enthält:

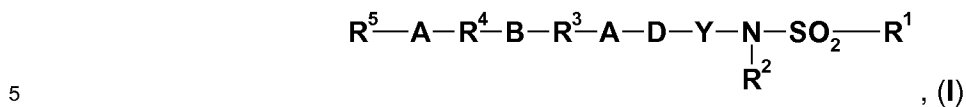
Wirkstoff	100.0 mg
Polyethylenglykol (M.G. 1500)	600.0 mg
Polyethylenglykol (M.G. 6000)	460.0 mg

- 478 -

Polyethylensorbitanmonostearat	840.0 mg
	2000.0 mg

PATENTANSPRÜCHE

1. Verbindungen der allgemeinen Formel I



in der

A eine Bindung, C₁₋₄-Alkylen oder —CH₂-C(O)-,

10 **B** eine Bindung, C₁₋₃-Alkylen, -O- oder —C(O)-,

D eine Gruppe der allgemeinen Formeln II



15 **Y** eine gegebenenfalls durch den Rest **R**² substituierte C₁₋₆-Alkylen-Gruppe, wobei eine Methylengruppe zusätzlich durch **Y**¹ ersetzt sein kann und

Y¹ —O-, -S-, -S(O)-, -N(**R**²)-, -N(**R**²)-C(O)-, -C(O)-N(**R**²)-, -C(O)-, -CH(Aryl)-, C₃₋₆-Cycloalkylen oder -S(O)₂- darstellt,

20

R¹ C₃₋₇-Cycloalkyl- oder Aryl-, Heteroaryl- oder Aryl-C₁₋₃-alkyl-, die jeweils durch einen, zwei, drei oder vier Reste **R**^{1.1} substituiert sein können, wobei die Reste **R**^{1.1} gleich oder verschieden sein können und

25

R^{1.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, F₃C-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

R² H oder C₁₋₃-Alkyl-, wobei jede Methylengruppe mit bis zu zwei und jede Methylgruppe mit bis zu drei Fluoratomen substituiert sein kann, oder auch

30 H₃C-C(O)-,

- R³**
- a) C₁₋₆-Alkylen,
 - b) eine durch **R^{3.1}** einfach, zweifach oder dreifach substituierte C₃₋₆-Cycloalkylengruppe,
 - 5 c) eine durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierte C₅₋₇-Cycloalkenylengruppe, die über die ungesättigte Bindung mit einem Phenylring kondensiert ist,
 - d) -N(**R²**)-,
 - e) eine durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierte Arylengruppe,
 - f) eine durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierte Heteroarylengruppe,
 - 10 g) einen durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierten gesättigten 4- bis 7-gliedrigen heterocyclischen Ring,
 - h) einen durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierten ungesättigten 5- bis 7-gliedrigen heterocyclischen Ring, der über die ungesättigten Bindungen mit einem oder zwei Phenylringen kondensiert ist, oder
 - 15 i) einen durch **R^{3.1}** einfach oder zweifach substituierten gesättigten 8- bis 10-gliedrigen Aza-Heterobicyclus,

wobei die Reste **R^{3.1}** jeweils gleich oder verschieden sein können und

- 20 **R^{3.1}** H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt, oder

R³ auch -O-, wenn **B** nicht die Gruppe -O- darstellt,

- 25 **R⁴**
- a) -O-,
 - b) -C(O)O-,
 - c) -C(O)NR²-,
 - d) -NR²-,
 - e) -NR²-NR²-,
 - 30 f) C₃₋₇-Cycloalkylen,
 - g) C₁₋₆-Alkylen,
 - h) eine durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierte Arylengruppe,
 - i) eine durch **R^{4.1}** einfach oder zweifach substituierte Heteroarylengruppe,

j) einen durch $R^{4.1}$ einfach oder zweifach substituierten 4- bis 7-gliedrigen gesättigten heterocyclischen Ring,

k) einen durch $R^{4.1}$ einfach oder zweifach substituierten gesättigten 8- bis 10-gliedrigen Diaza-Heterobicyclus,

5 l) einen durch $R^{4.1}$ einfach oder zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen ungesättigten heterocyclischen Ring, der über die ungesättigten Bindungen mit einem oder zwei Phenylringen kondensiert ist, oder

m) einen gesättigten 9- bis 11-gliedrigen Diaza-Spirocyclus,

10 wobei die Reste $R^{4.1}$ jeweils gleich oder verschieden sein können und

$R^{4.1}$ H, F, Cl, Br, I, C_{1-3} -Alkyl-, HO-, C_{1-3} -Alkyl-O- oder C_{1-3} -Alkyl-O- C_{2-4} -alkylen-O- darstellt,

15 R^5 H, HO-, C_{1-8} -Alkyl-, eine gegebenenfalls durch C_{1-3} -Alkyl- substituierte C_{3-7} -Cycloalkylgruppe, H_2N -, C_{1-4} -Alkyl-NH-, (C_{3-6} -Cycloalkyl)-NH-, (C_{1-4} -Alkyl) $_2$ N-, (C_{1-4} -Alkyl)(C_{3-6} -Cycloalkyl)N-, (Cyclopropylmethyl)(methyl)N-, $H_2N-C(O)$ -, eine durch $R^{5.1}$ einfach oder zweifach substituierte Phenylgruppe, eine durch $R^{5.1}$ einfach oder zweifach substituierte Heteroarylgruppe oder einen durch $R^{5.1}$ einfach
20 oder zweifach substituierten 4- bis 7-gliedrigen gesättigten heterocyclischen Ring, wobei die Reste $R^{5.1}$ jeweils gleich oder verschieden sein können und

$R^{5.1}$ H, F, Cl, Br, I, C_{1-3} -Alkyl-, HO-, C_{1-3} -Alkyl-O-, (C_{1-3} -Alkyl) $_2$ N- oder C_{1-3} -Alkyl-O- C_{2-4} -alkylen-O- darstellt,

25

bedeutet

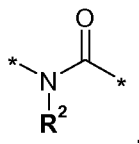
deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren
30 oder Basen.

2. Verbindungen der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1, in denen

A eine Bindung, C_{1-4} -Alkylen oder $-CH_2-C(O)-$,

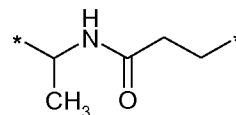
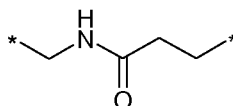
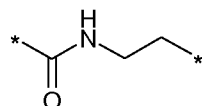
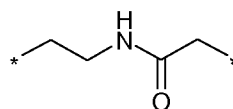
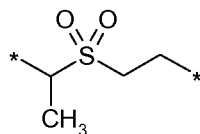
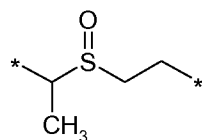
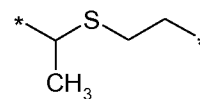
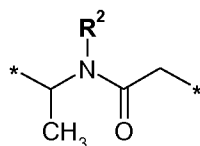
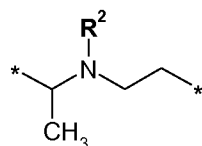
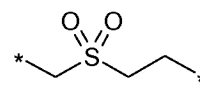
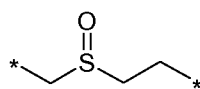
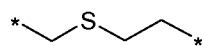
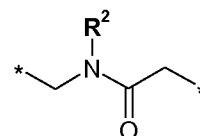
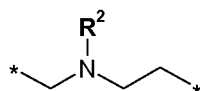
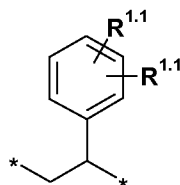
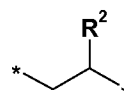
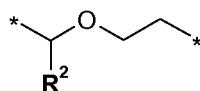
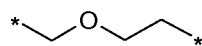
B eine Bindung, C₁₋₂-Alkylen, -O- oder -C(O)-,

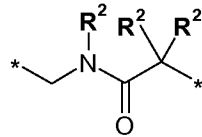
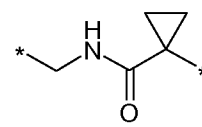
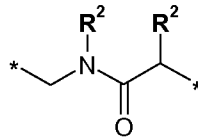
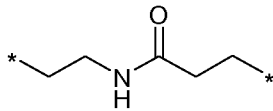
D eine Gruppe der allgemeinen Formel II



5

Y C₁₋₄-Alkylen oder eine Gruppe ausgewählt aus





R¹ Aryl- oder Heteroaryl-, die jeweils durch einen, zwei, drei oder vier Reste **R^{1.1}** substituiert sein können, wobei die Reste **R^{1.1}** gleich oder verschieden sein können und

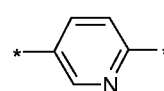
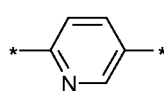
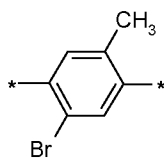
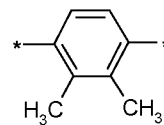
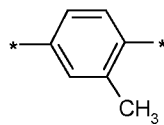
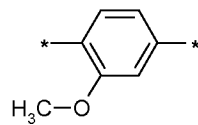
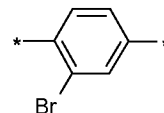
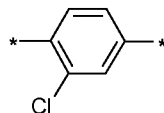
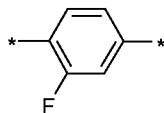
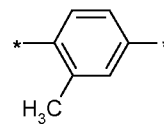
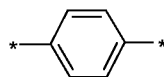
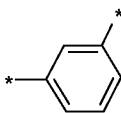
5

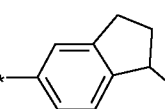
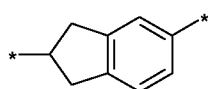
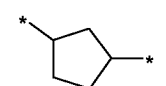
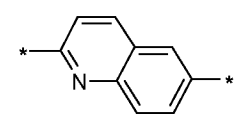
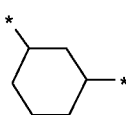
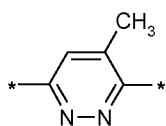
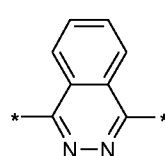
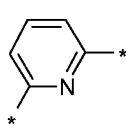
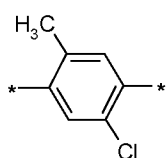
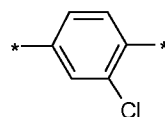
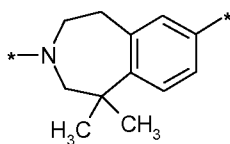
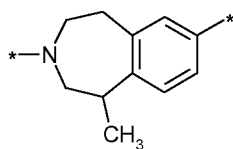
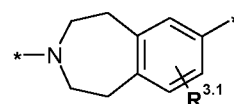
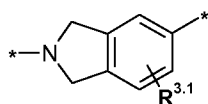
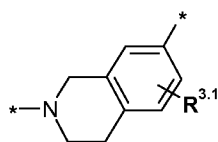
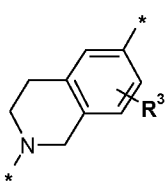
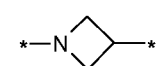
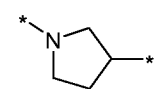
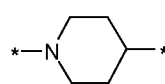
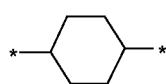
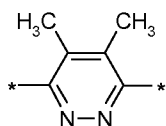
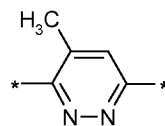
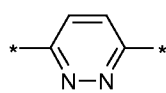
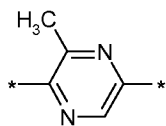
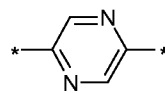
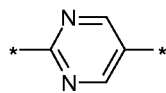
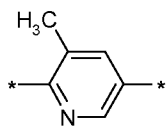
R^{1.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, F₃C-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt,

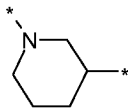
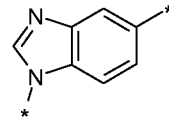
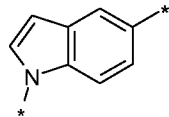
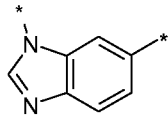
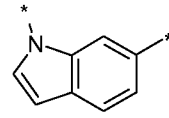
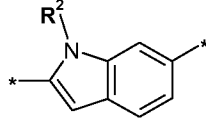
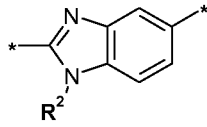
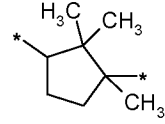
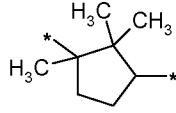
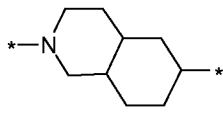
R² H, H₃C-, H₅C₂-, Isopropyl, F₃C-CH₂-, F₂CH-CH₂- oder FH₂C-H₂C-,

10

R³ C₁₋₄-Alkylen, -N(**R²**)- oder eine Gruppe ausgewählt aus





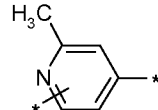
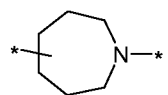
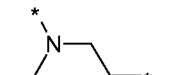
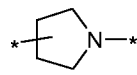
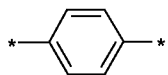
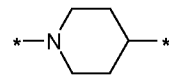
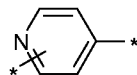
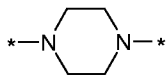


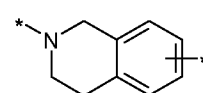
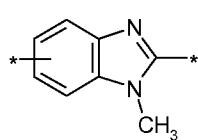
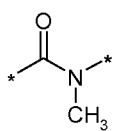
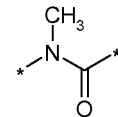
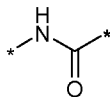
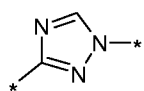
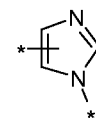
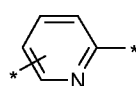
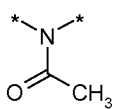
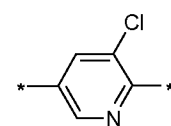
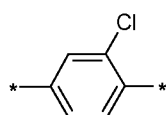
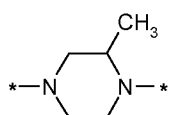
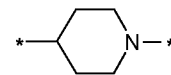
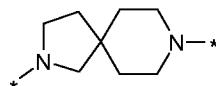
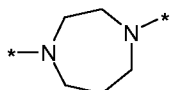
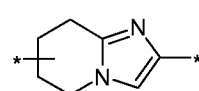
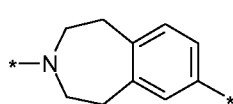
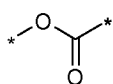
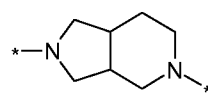
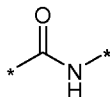
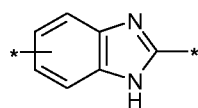
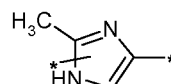
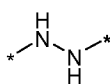
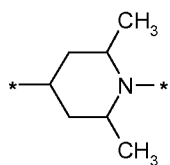
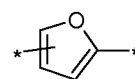
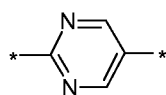
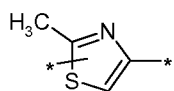
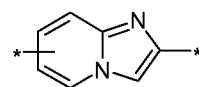
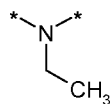
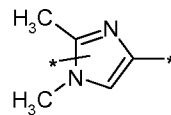
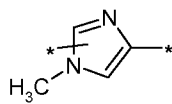
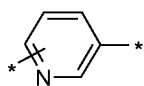
worin

R^{3.1} H, F, Cl, Br, I, C₁₋₃-Alkyl-, HO-, C₁₋₃-Alkyl-O- oder
5 C₁₋₃-Alkyl-O-C₂₋₄-alkylen-O- darstellt, oder

R³ auch -O-, wenn **B** nicht die Gruppe -O- darstellt,

R⁴ C₁₋₄-Alkylen, C₃₋₇-Cycloalkylen, -O- oder eine Gruppe ausgewählt aus
10

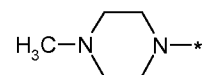
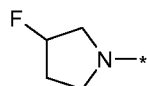
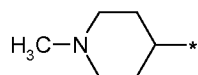
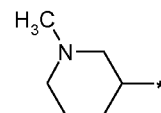
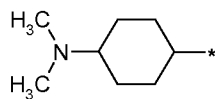
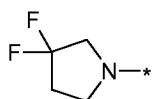
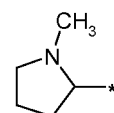
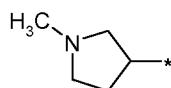
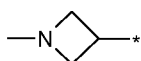
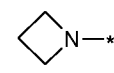
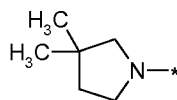
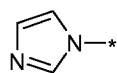
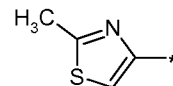
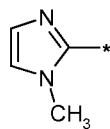
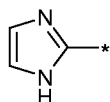
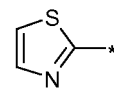
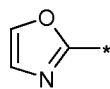
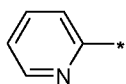
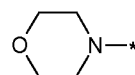
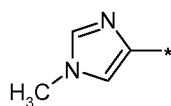
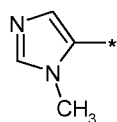
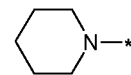
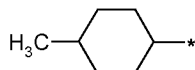
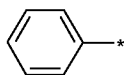
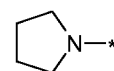
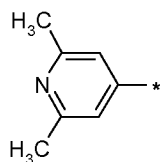
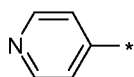




R⁵ H, C₁₋₈-Alkyl, C₃₋₇-Cycloalkyl-, HO-, (C₁₋₃-Alkyl)-O-, (C₁₋₄-Alkyl)-NH-, (C₃₋₆-Cycloalkyl)-NH-, (C₁₋₄-Alkyl)₂N-, (C₁₋₄-Alkyl)(C₃₋₆-Cycloalkyl)N-, (Cyclopropylmethyl)(methyl)N-, H₂N-C(O)-, oder

5

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus



bedeutet,

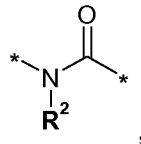
deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

3. Verbindungen der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1, in denen

10 **A** eine Bindung, C₁₋₃-Alkylen oder -CH₂-C(O)-,

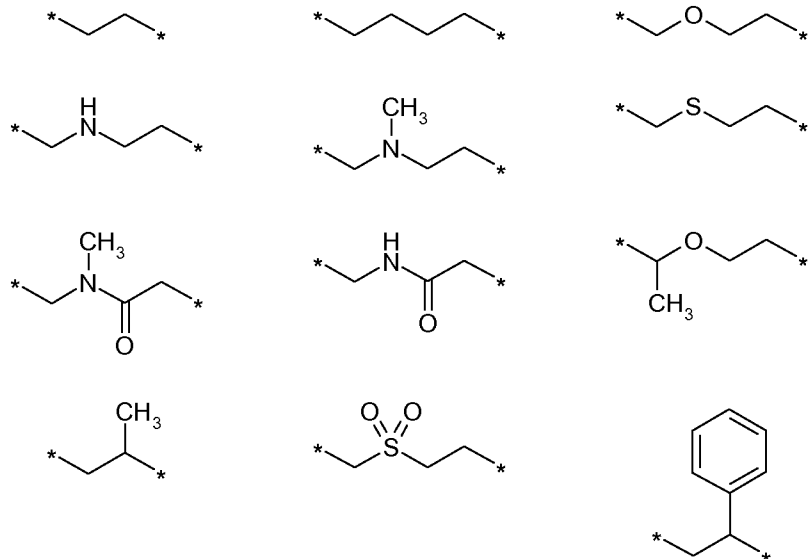
B eine Bindung, C₁₋₂-Alkylen, -O- oder -C(O)-,

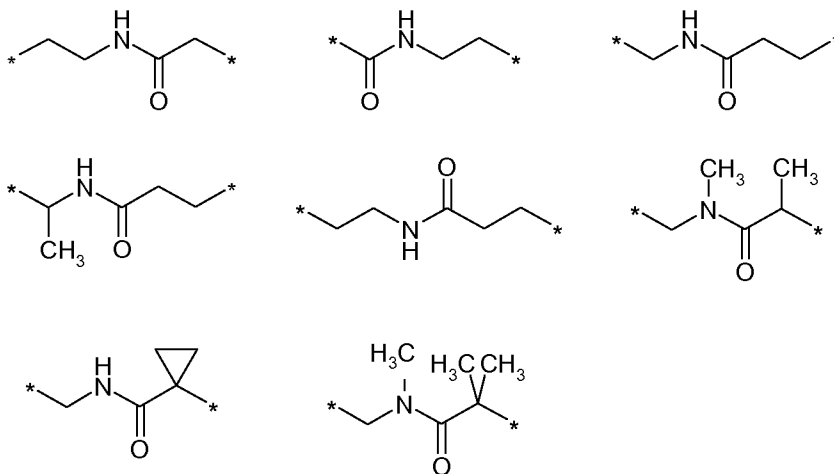
D eine Gruppe der allgemeinen Formel II



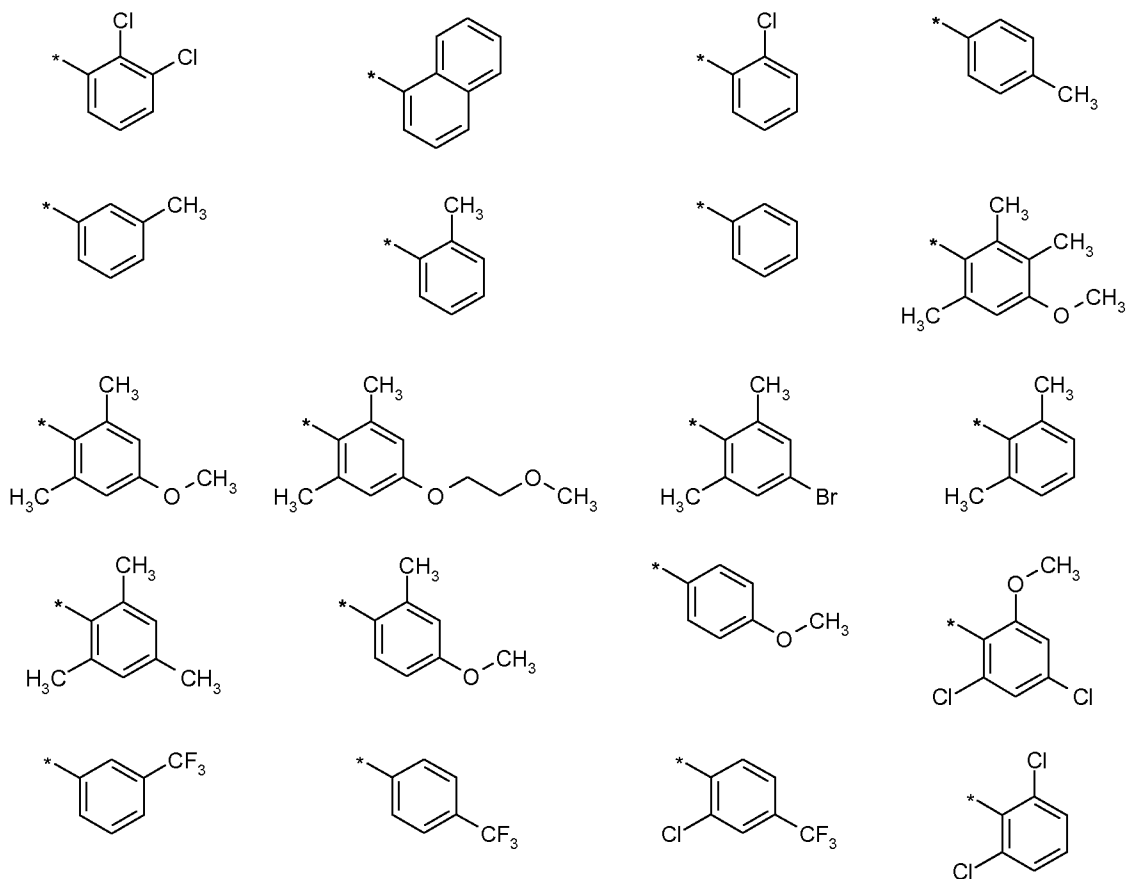
15

Y eine Gruppe ausgewählt aus



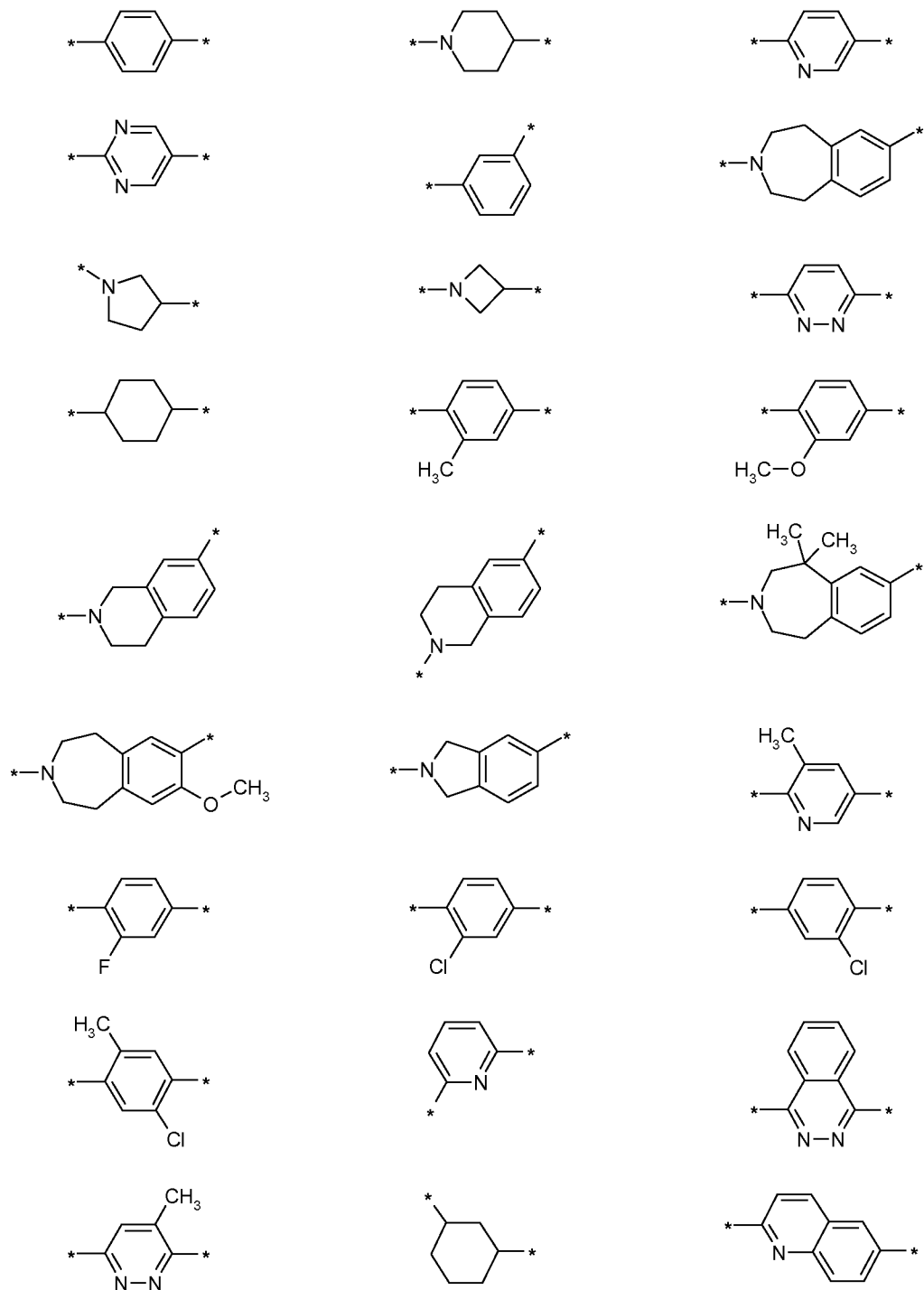


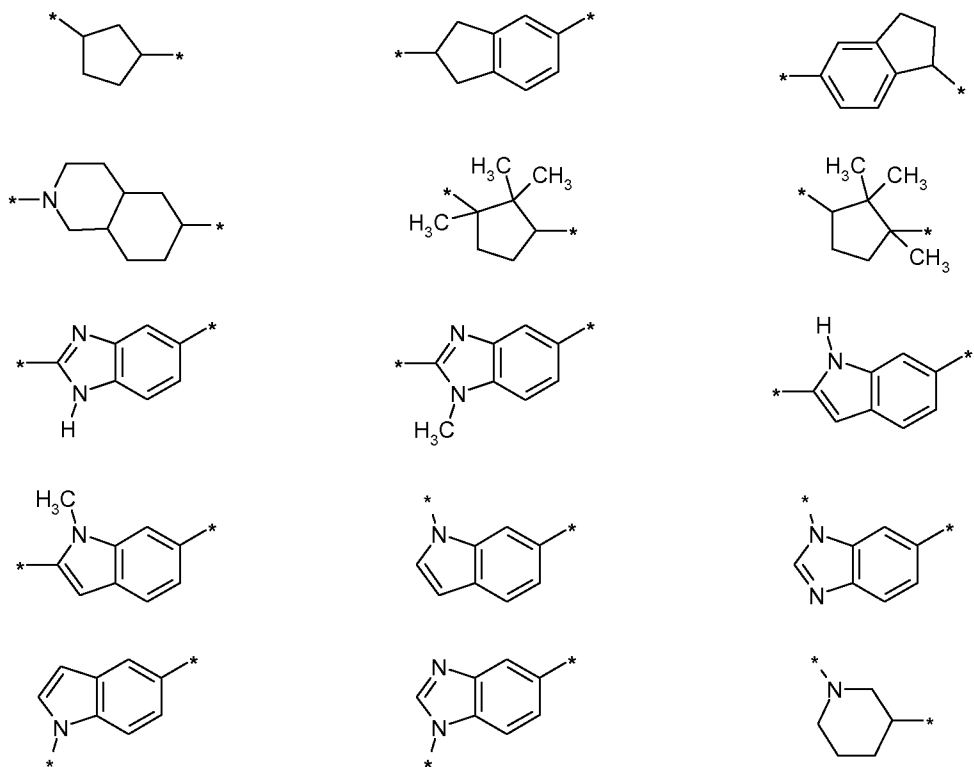
R¹ eine Gruppe ausgewählt aus



5 **R²** H, H₃C-, H₅C₂- oder FH₂C-H₂C-,

R³ C₁₋₄-Alkylen, -NH-, -N(CH₃)- oder eine Gruppe ausgewählt aus



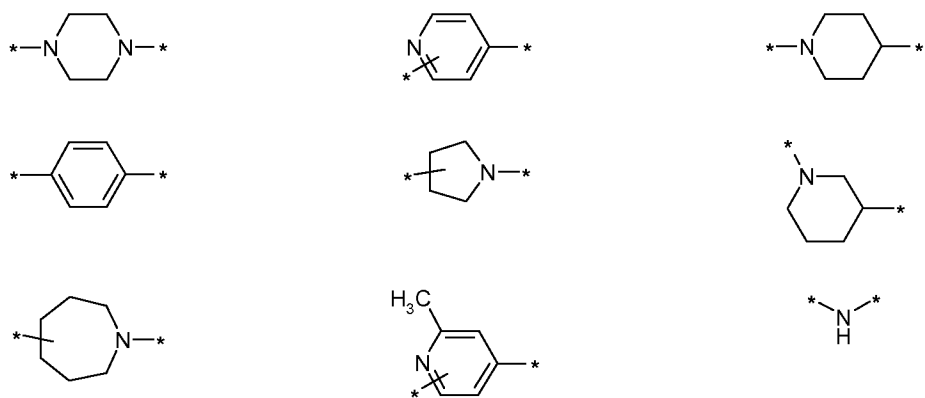


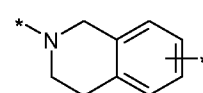
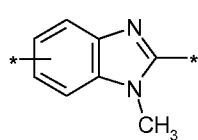
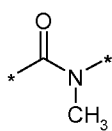
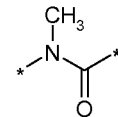
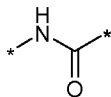
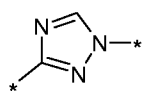
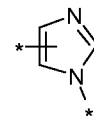
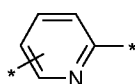
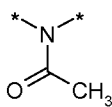
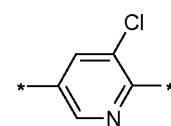
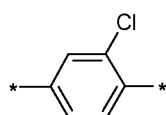
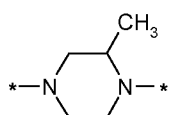
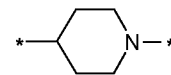
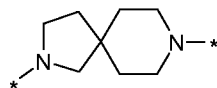
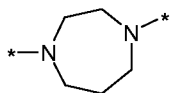
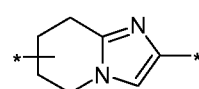
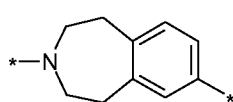
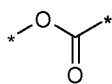
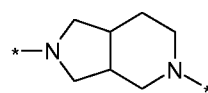
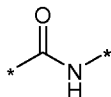
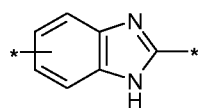
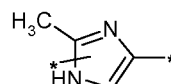
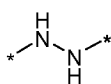
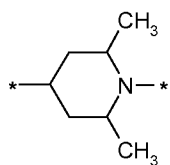
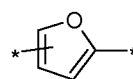
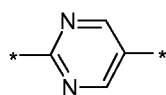
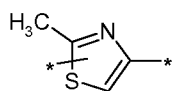
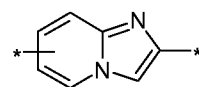
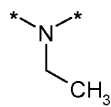
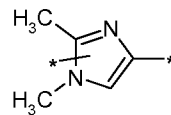
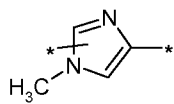
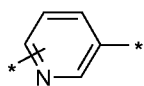
oder

R³ auch -O-, wenn **B** nicht die Gruppe -O- darstellt,

5

R⁴ C₁₋₄-Alkylen, C₃₋₇-Cycloalkylen, -O- oder eine Gruppe ausgewählt aus

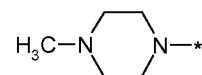
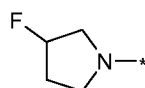
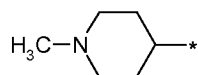
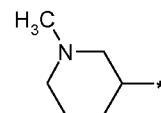
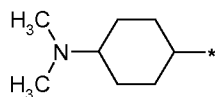
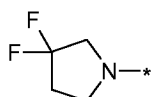
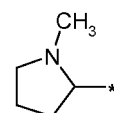
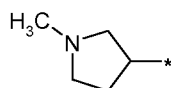
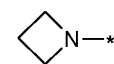
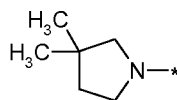
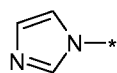
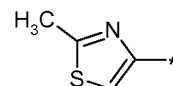
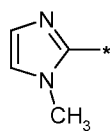
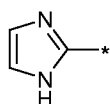
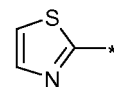
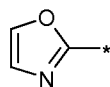
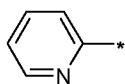
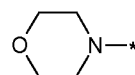
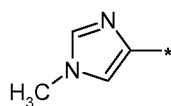
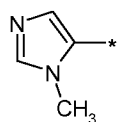
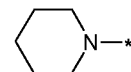
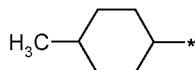
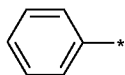
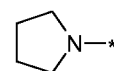
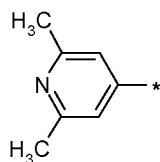
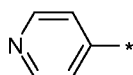




R⁵ H, HO-, C₁₋₅-Alkyl, C₃₋₅-Cycloalkyl-, H₂N-, (C₁₋₂-Alkyl)-NH-, (C₃₋₆-Cycloalkyl)-NH-, (C₁₋₂-Alkyl)₂N-, (C₁₋₄-Alkyl)(C₃₋₆-Cycloalkyl)N-, (Cyclopropylmethyl)(methyl)N-, H₂N-C(O)-, oder

5

R⁵ eine Gruppe ausgewählt aus

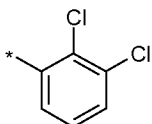


bedeutet,

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

4. Verbindungen der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1, in denen

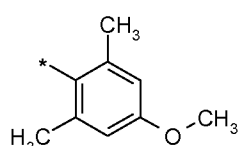
10 **A, B, D, Y, R², R³, R⁴ und R⁵** wie in Anspruch 1 definiert sind und

R¹ die Gruppe  bedeutet,

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

5. Verbindungen der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1, in denen

20 **A, B, D, Y, R², R³, R⁴ und R⁵** wie in Anspruch 1 definiert sind und

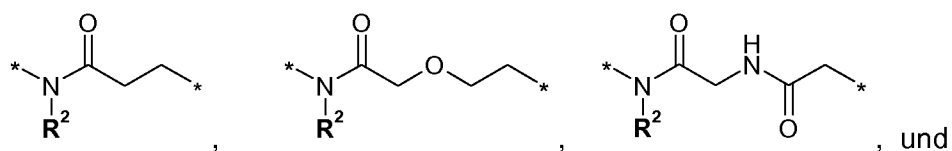
R¹ die Gruppe  bedeutet,

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

6. Verbindungen der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1, in denen

A, B, R¹, R³, R⁴ und R⁵ wie in Anspruch 1 definiert sind und

-D-Y- zusammen eine Gruppe ausgewählt aus



5

R² H oder C₁₋₃-Alkyl-,

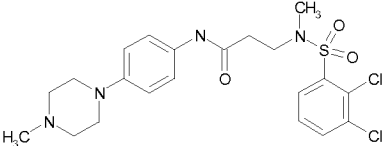
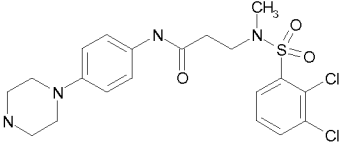
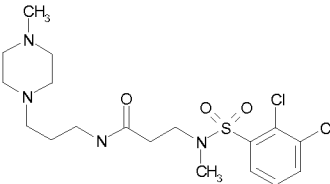
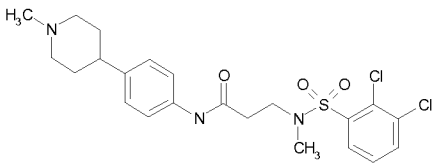
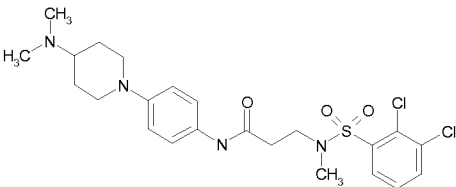
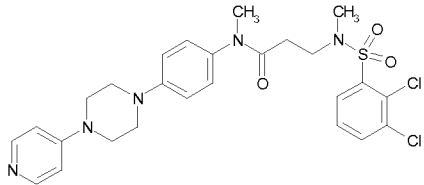
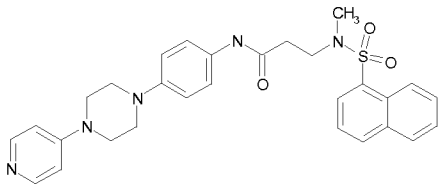
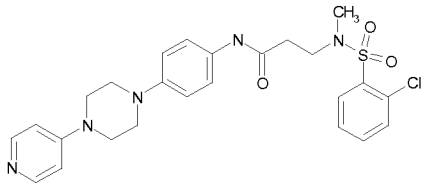
bedeutet,

- 10 deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

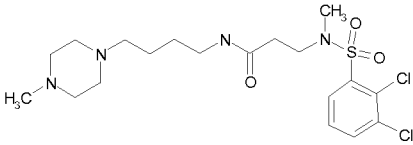
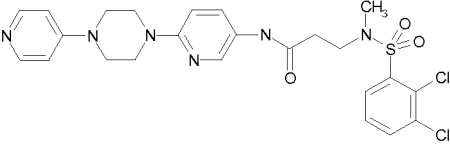
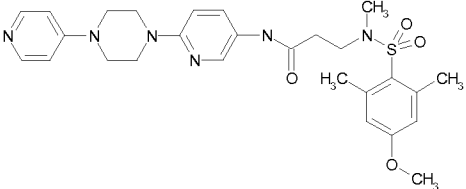
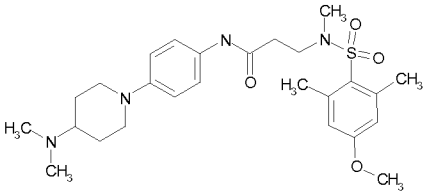
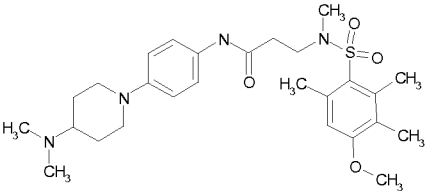
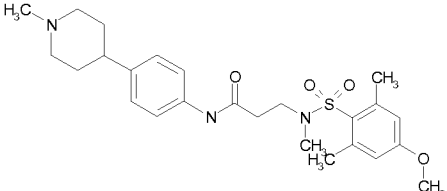
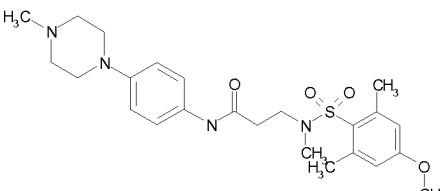
7. Folgende Verbindungen der allgemeinen Formel I gemäß Anspruch 1:

15

Beispiel	Struktur
(1)	
(2)	
(3)	

Beispiel	Struktur
(4)	
(5)	
(6)	
(7)	
(8)	
(9)	
(10)	
(11)	

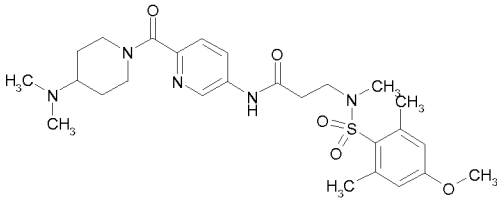
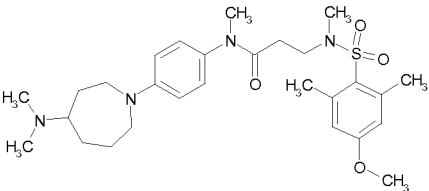
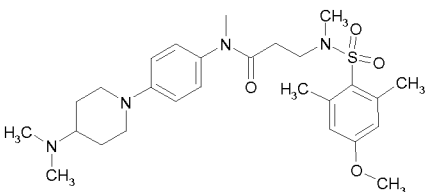
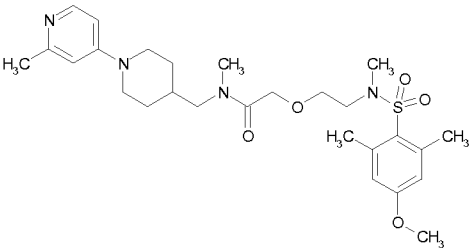
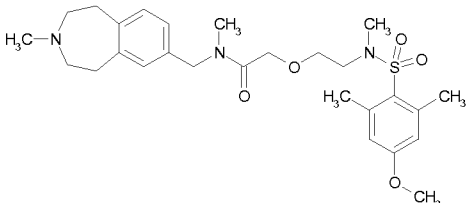
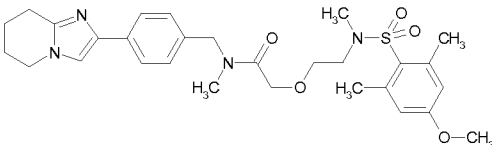
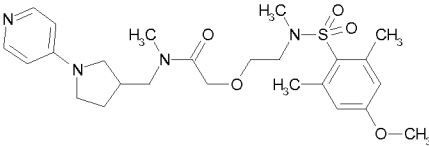
Beispiel	Struktur
(12)	 <chem>Cc1ccc(cc1)S(=O)(=O)NCCNC(=O)Nc2ccc(cc2)N3CCN(Cc4cccnc4)CC3</chem>
(13)	 <chem>COc1cc(C)c(cc1)S(=O)(=O)NCCNC(=O)Nc2ccc(cc2)N3CCN(Cc4cccnc4)CC3</chem>
(14)	 <chem>Cc1cccc(c1)S(=O)(=O)NCCNC(=O)Nc2ccc(cc2)N3CCN(Cc4cccnc4)CC3</chem>
(15)	 <chem>Cc1ccccc1S(=O)(=O)NCCNC(=O)Nc2ccc(cc2)N3CCN(Cc4cccnc4)CC3</chem>
(16)	 <chem>c1ccccc1S(=O)(=O)NCCNC(=O)Nc2ccc(cc2)N3CCN(Cc4cccnc4)CC3</chem>
(17)	 <chem>Clc1cc(Cl)ccc1S(=O)(=O)NCCNC(=O)NCCN2CCN(Cc3cccnc3)CC2</chem>
(18)	 <chem>Clc1cc(Cl)ccc1S(=O)(=O)NCCNC(=O)NCCN2CCN(Cc3cccnc3)CC2</chem>
(19)	 <chem>CN1CCN(Cc2ccc(cc2)NC(=O)NCCNC(=O)NCCN3C4=CC=CC=C4S(=O)(=O)N(C)CC3ClC5=CC=CC=C5Cl)CC1</chem>

Beispiel	Struktur
(20)	
(21)	
(22)	
(23)	
(24)	
(25)	
(26)	

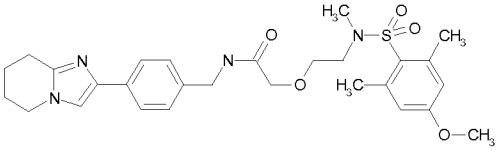
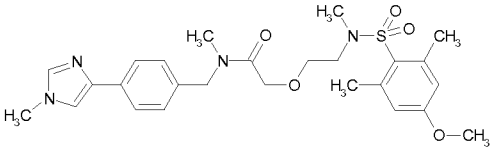
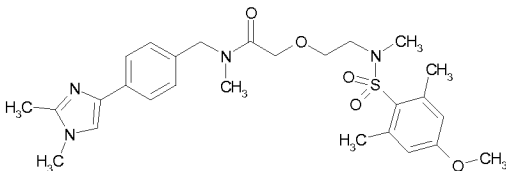
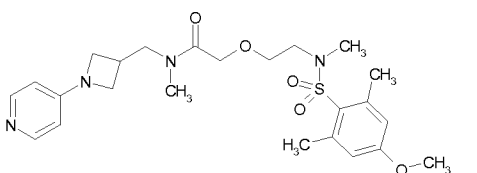
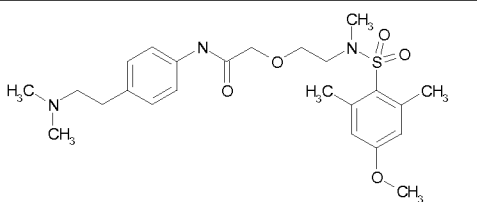
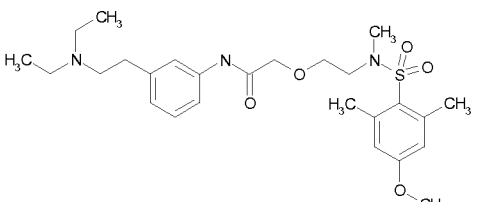
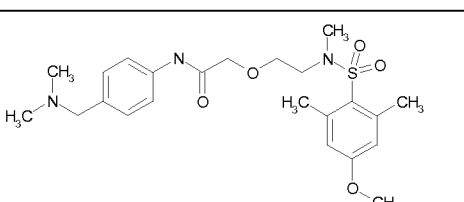
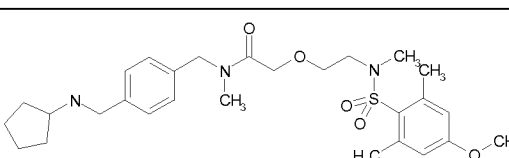
Beispiel	Struktur
(27)	
(28)	
(29)	
(30)	
(31)	
(32)	
(33)	

Beispiel	Struktur
(34)	
(35)	
(36)	
(37)	
(38)	
(39)	
(40)	
(41)	

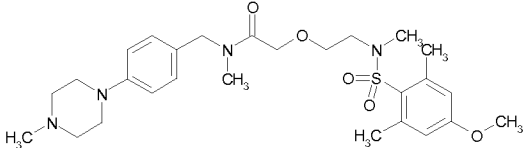
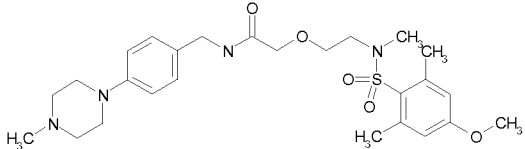
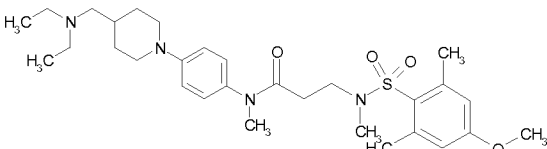
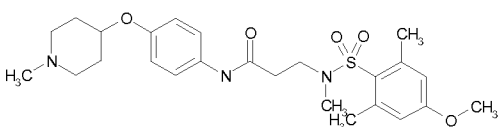
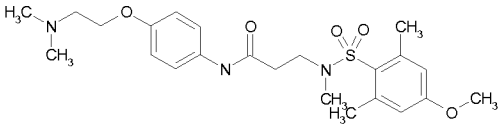
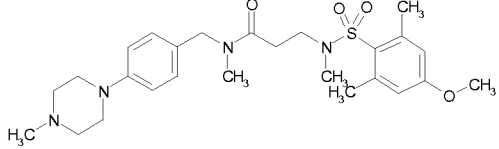
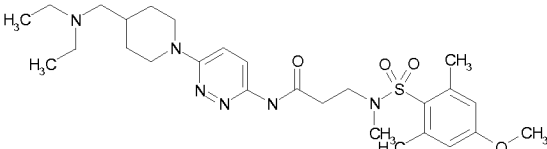
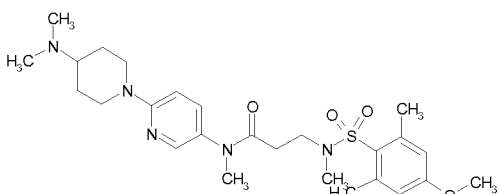
Beispiel	Struktur
(42)	
(43)	
(44)	
(45)	
(46)	
(47)	
(48)	
(49)	

Beispiel	Struktur
(50)	
(51)	
(52)	
(53)	
(54)	
(55)	
(56)	

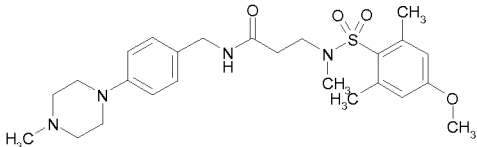
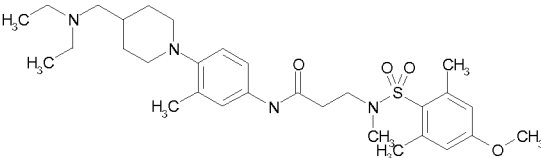
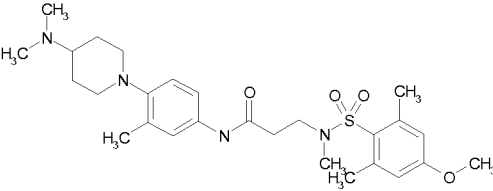
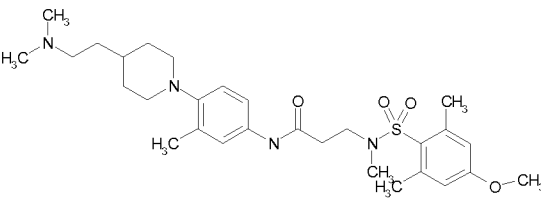
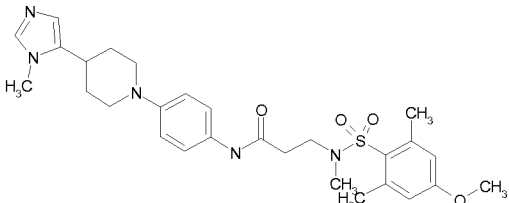
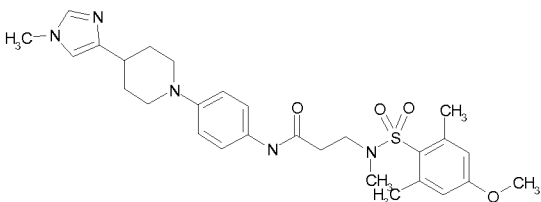
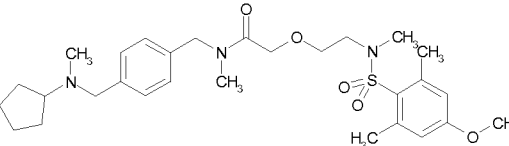
Beispiel	Struktur
(57)	
(58)	
(59)	
(60)	
(61)	
(62)	
(63)	
(64)	

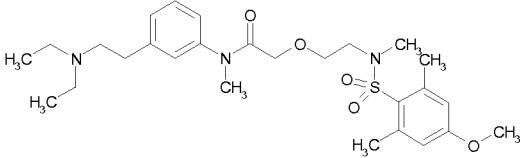
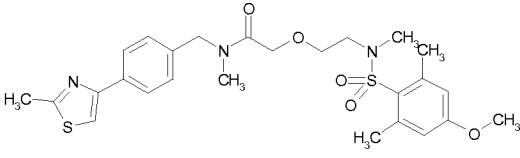
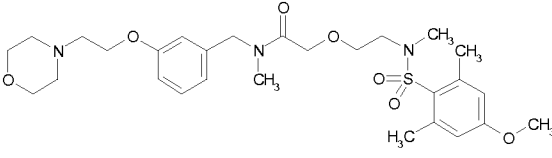
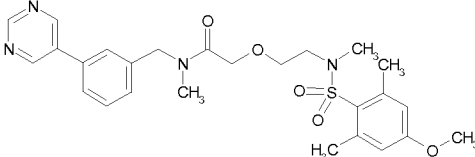
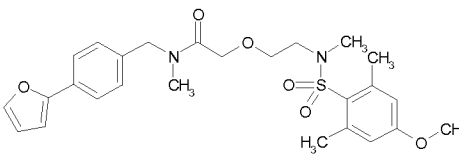
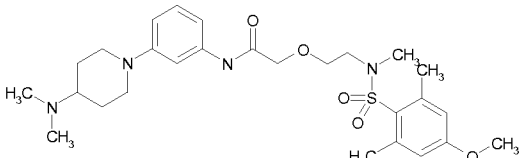
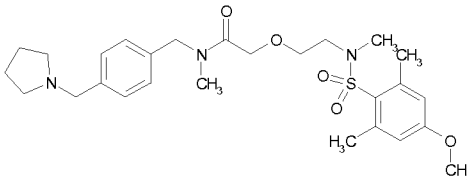
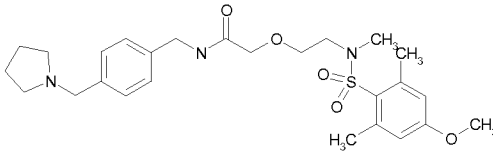
Beispiel	Struktur
(65)	
(66)	
(67)	
(68)	
(69)	
(70)	
(71)	
(72)	

Beispiel	Struktur
(73)	
(74)	
(75)	
(76)	
(77)	
(78)	
(79)	
(80)	

Beispiel	Struktur
(81)	
(82)	
(83)	
(84)	
(85)	
(86)	
(87)	
(88)	

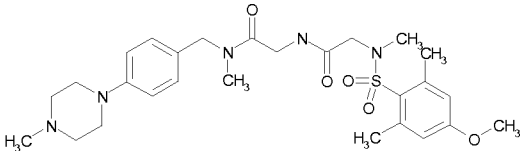
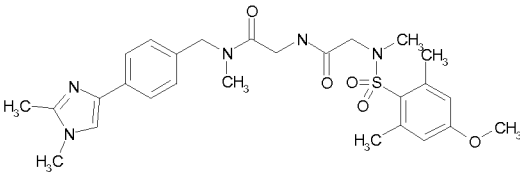
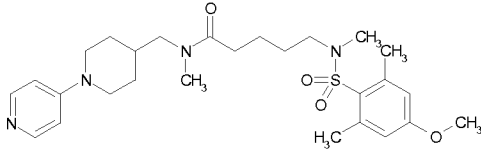
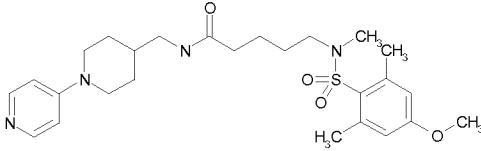
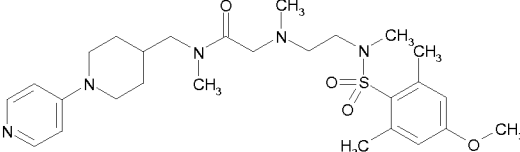
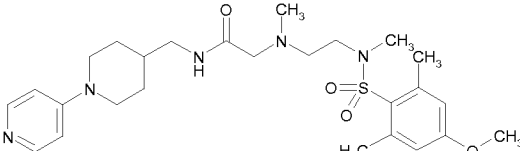
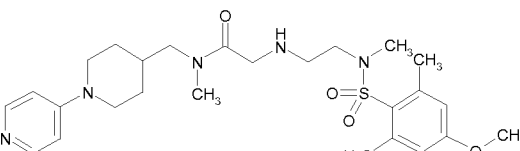
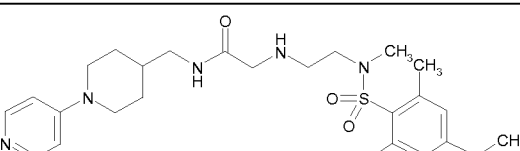
Beispiel	Struktur
(89)	
(90)	
(91)	
(92)	
(93)	
(94)	
(95)	

Beispiel	Struktur
(96)	
(97)	
(98)	
(99)	
(100)	
(101)	
(102)	

Beispiel	Struktur
(103)	
(104)	
(105)	
(106)	
(107)	
(108)	
(109)	
(110)	

Beispiel	Struktur
(111)	
(112)	
(113)	
(114)	
(115)	
(116)	
(117)	
(118)	
(119)	

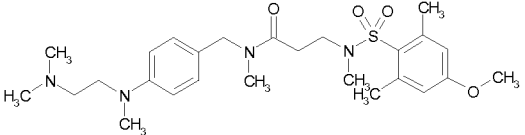
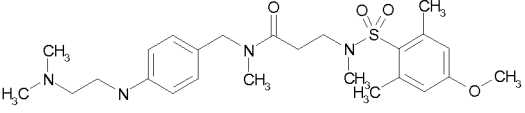
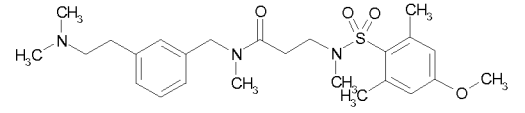
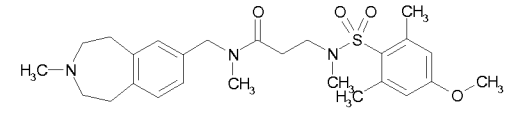
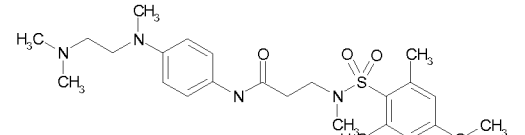
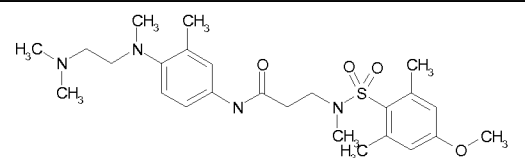
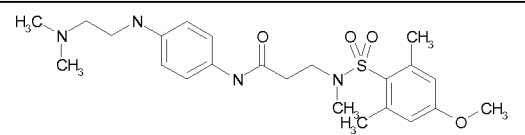
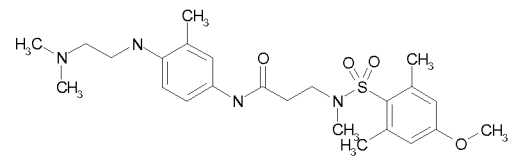
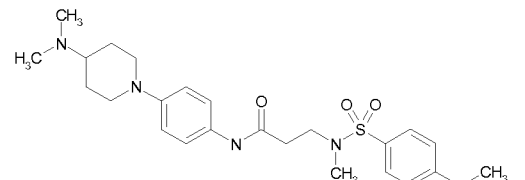
Beispiel	Struktur
(120)	
(121)	
(122)	
(123)	
(124)	
(125)	
(126)	
(127)	

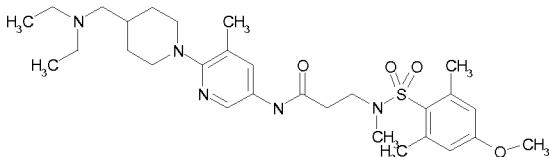
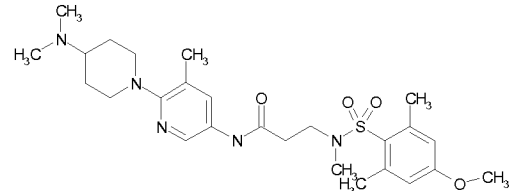
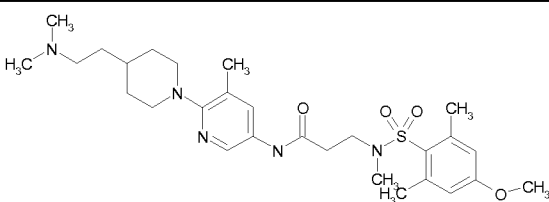
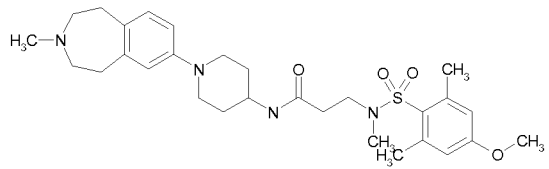
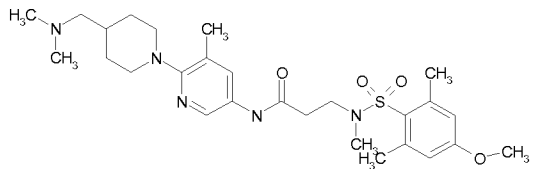
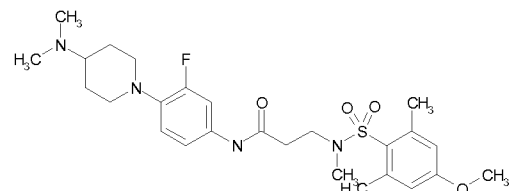
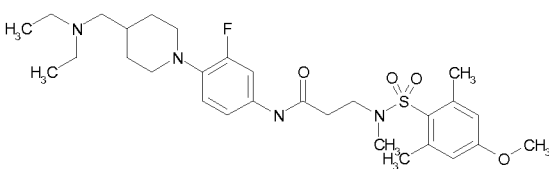
Beispiel	Struktur
(128)	
(129)	
(130)	
(131)	
(132)	
(133)	
(134)	
(135)	

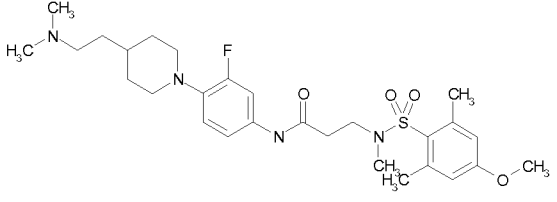
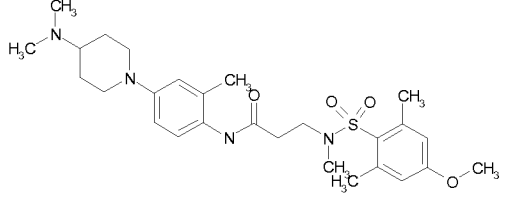
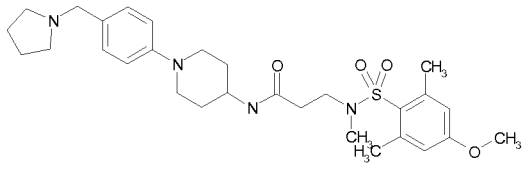
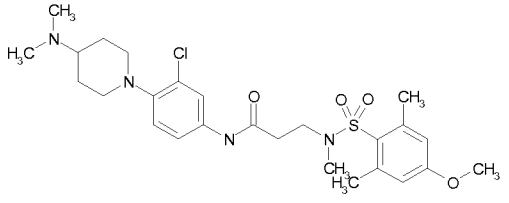
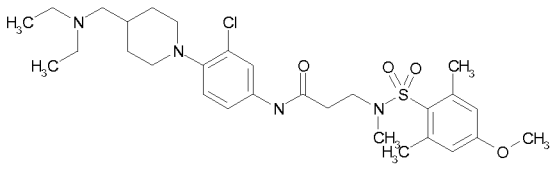
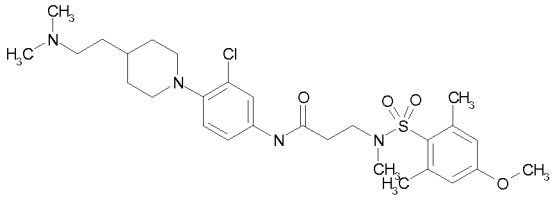
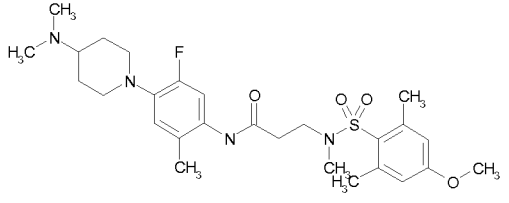
Beispiel	Struktur
(136)	
(137)	
(138)	
(139)	
(140)	
(141)	
(142)	
(143)	

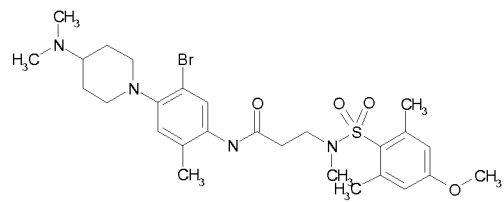
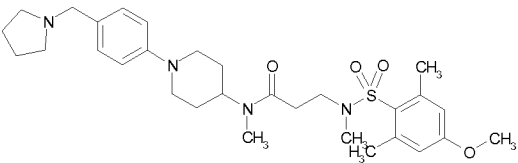
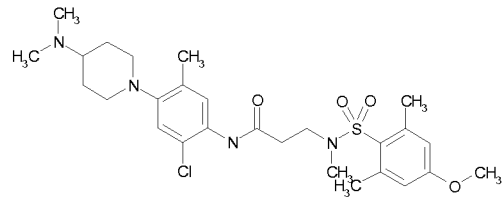
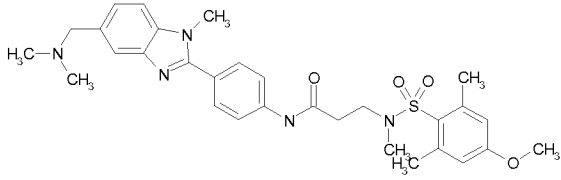
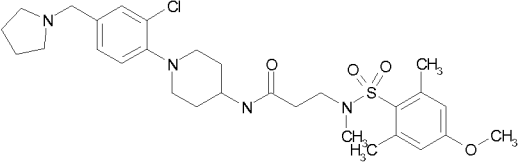
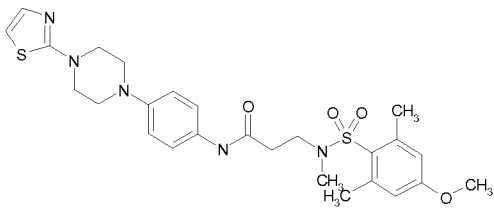
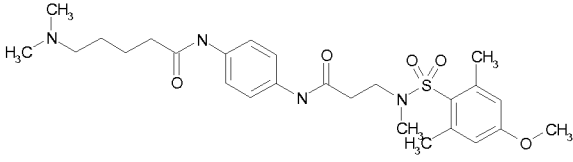
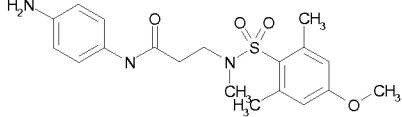
Beispiel	Struktur
(144)	
(145)	
(146)	
(147)	
(148)	
(149)	
(150)	
(151)	
(152)	

Beispiel	Struktur
(153)	
(154)	
(155)	
(156)	
(157)	
(158)	
(159)	
(160)	

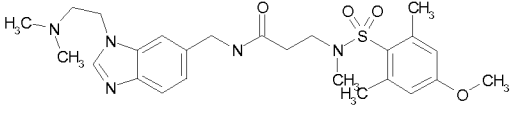
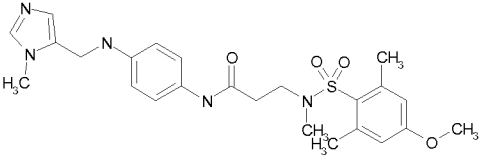
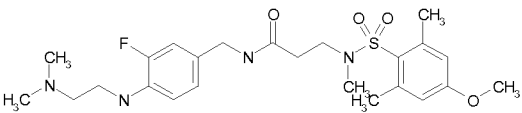
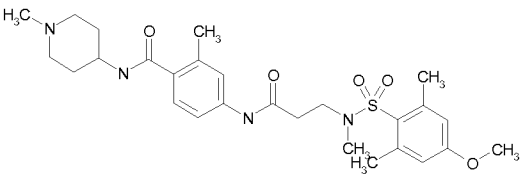
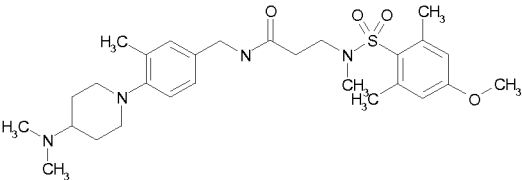
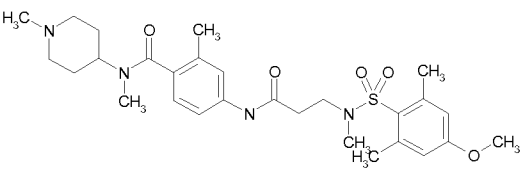
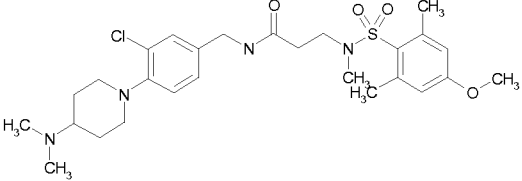
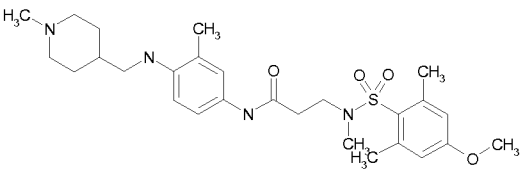
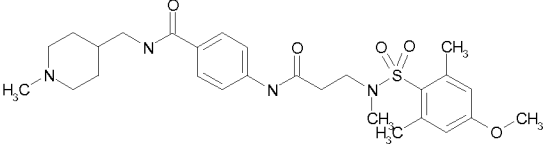
Beispiel	Struktur
(161)	
(162)	
(163)	
(164)	
(165)	
(166)	
(167)	
(168)	
(169)	

Beispiel	Struktur
(170)	
(171)	
(172)	
(173)	
(174)	
(175)	
(176)	

Beispiel	Struktur
(177)	
(178)	
(179)	
(180)	
(181)	
(182)	
(183)	

Beispiel	Struktur
(184)	
(185)	
(186)	
(187)	
(188)	
(189)	
(190)	
(191)	

Beispiel	Struktur
(192)	 <chem>COc1cc(C)c(S(=O)(=O)N(CCC(=O)Nc2ccc(N3CCN(CC3Cc4cnc5ccoc45))cc2)C(=O)C)cc1N(C)C</chem>
(193)	 <chem>CCN(C)CCC(=O)Nc1ccc(NC(=O)CC(=O)Nc2ccc(S(=O)(=O)N(CCC(=O)Nc3ccc(C)c(OC)c3N(C)C)cc2)cc1</chem>
(194)	 <chem>COc1cc(C)c(S(=O)(=O)N(CCC(=O)Nc2ccc(N3CCN(CC3Cc4ccncc4)cc2)C(=O)C)C)cc1N(C)C</chem>
(195)	 <chem>CC1=CN=C(C1)Cc2ccn3c2CCN3Cc4ccc(NC(=O)CC(=O)Nc5ccc(S(=O)(=O)N(CCC(=O)Nc6ccc(C)c(OC)c6N(C)C)cc5)cc4</chem>
(196)	 <chem>CCN(C)C1CCN(CC1)Cc2ccc(NC(=O)CC(=O)Nc3ccc(S(=O)(=O)N(CCC(=O)Nc4ccc(C)c(OC)c4N(C)C)cc3)cc2</chem>
(197)	 <chem>CCN(C)C1CCN(CC1)Cc2ccc(NC(=O)CC(=O)Nc3ccc(S(=O)(=O)N(CCC(=O)Nc4ccc(C)c(OC)c4N(C)C)cc3)cc2</chem>
(198)	 <chem>CCN(C)C1CCN(CC1)C(=O)N(C)c2ccc(NC(=O)CC(=O)Nc3ccc(S(=O)(=O)N(CCC(=O)Nc4ccc(C)c(OC)c4N(C)C)cc3)cc2</chem>
(199)	 <chem>CCN(C)C1CCN(CC1)C(=O)Nc2ccc(NC(=O)CC(=O)Nc3ccc(S(=O)(=O)N(CCC(=O)Nc4ccc(C)c(OC)c4N(C)C)cc3)cc2C</chem>

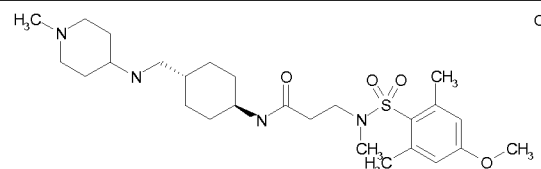
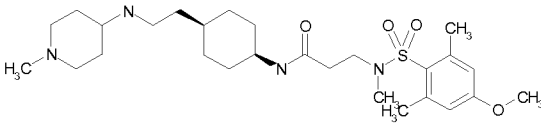
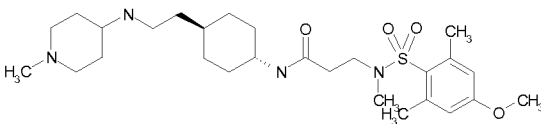
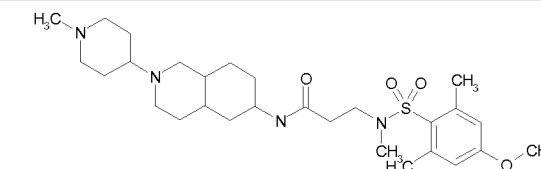
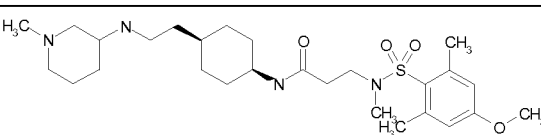
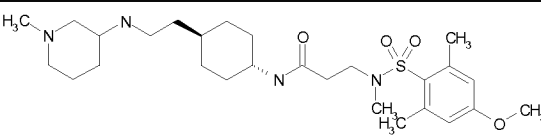
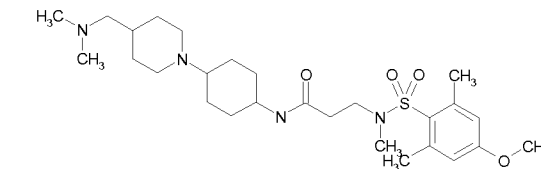
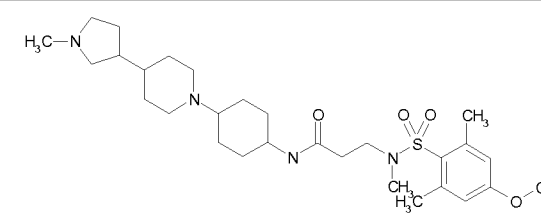
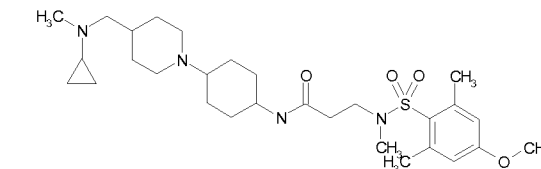
Beispiel	Struktur
(200)	
(201)	
(202)	
(203)	
(204)	
(205)	
(206)	
(207)	
(208)	

Beispiel	Struktur
(209)	
(210)	
(211)	
(212)	
(213)	
(214)	
(215)	

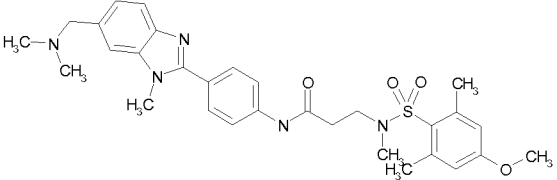
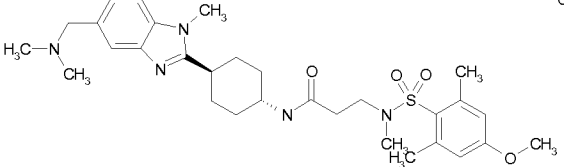
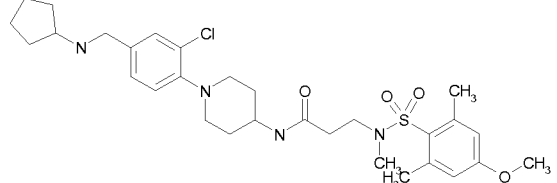
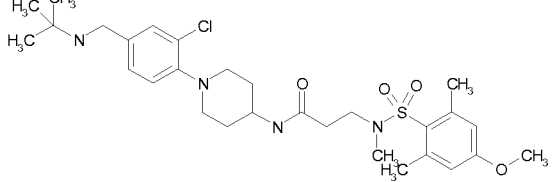
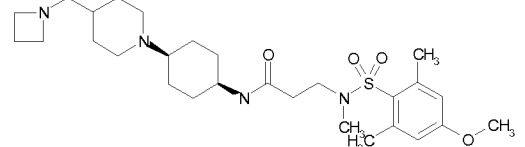
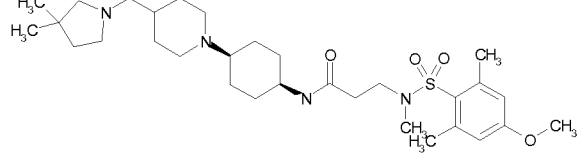
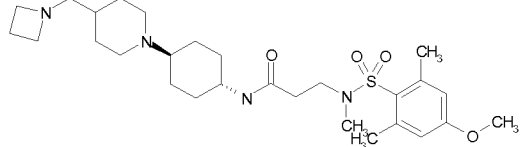
Beispiel	Struktur
(216)	
(217)	
(218)	
(219)	
(220)	
(221)	
(222)	
(223)	

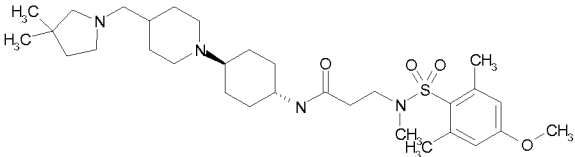
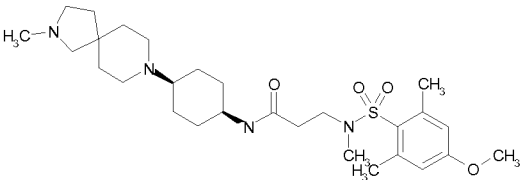
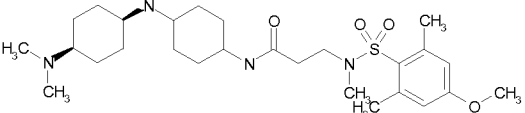
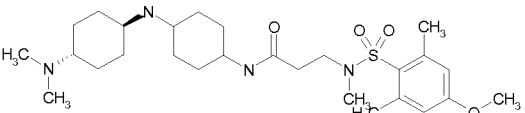
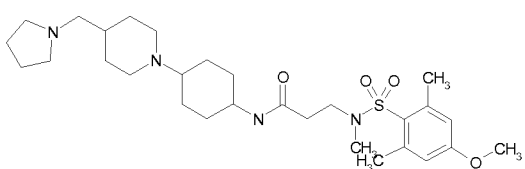
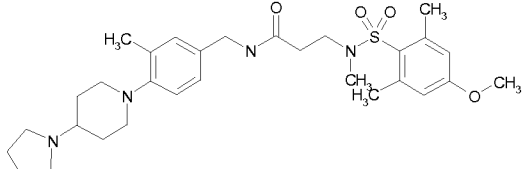
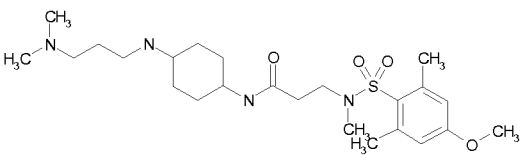
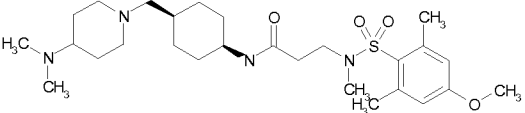
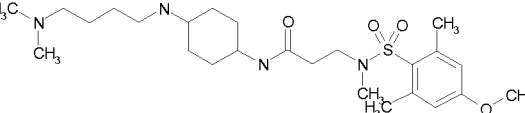
Beispiel	Struktur
(224)	
(225)	
(226)	
(227)	
(228)	
(229)	
(230)	
(231)	

Beispiel	Struktur
(232)	
(233)	
(234)	
(235)	
(236)	
(237)	
(238)	
(239)	 Chiral

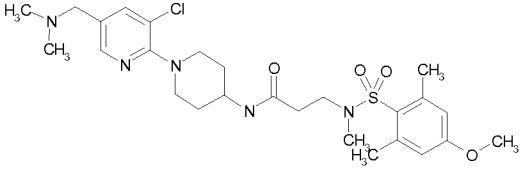
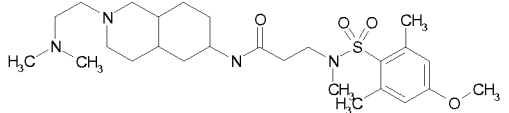
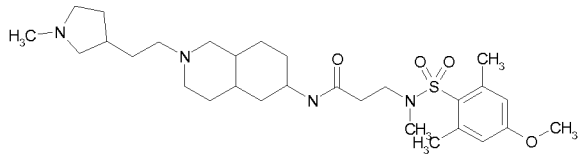
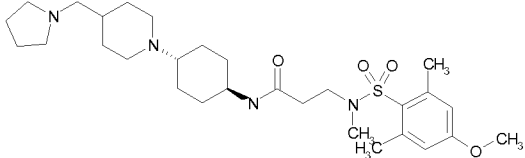
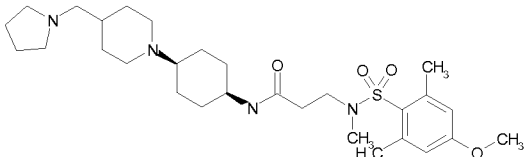
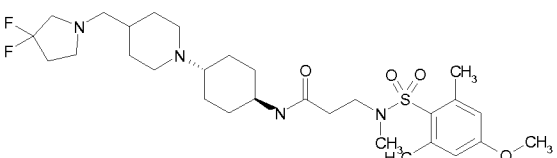
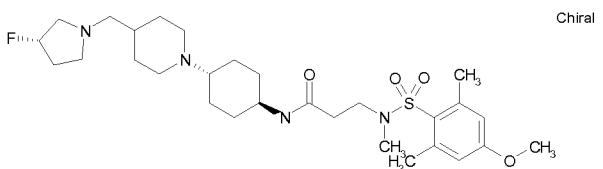
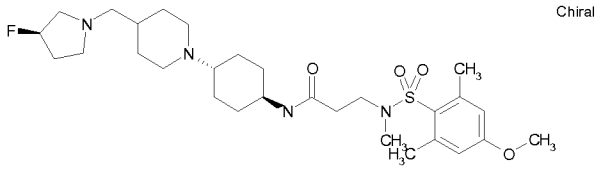
Beispiel	Struktur
(240)	 Chiral
(241)	 Chiral
(242)	 Chiral
(243)	
(244)	 Chiral
(245)	 Chiral
(246)	
(247)	
(248)	

Beispiel	Struktur
(249)	
(250)	
(251)	
(252)	 Chiral
(253)	
(254)	
(255)	
(256)	

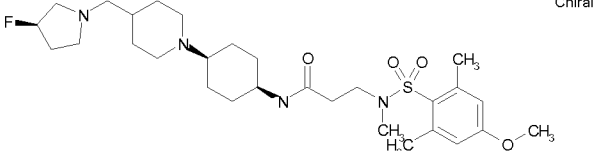
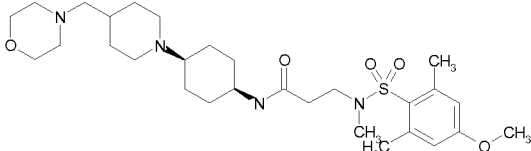
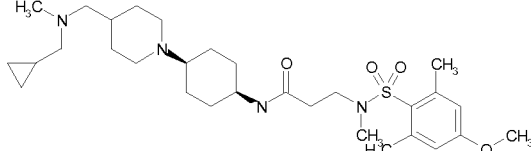
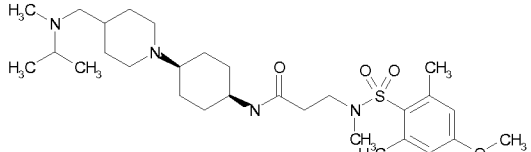
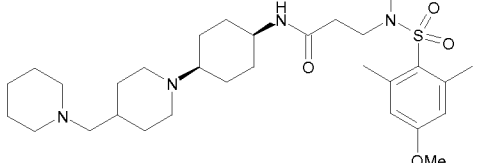
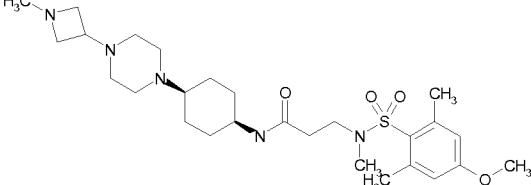
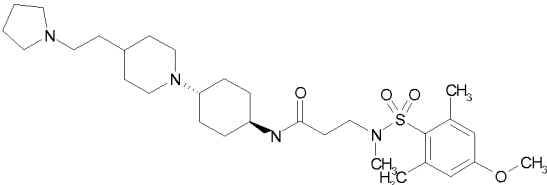
Beispiel	Struktur
(257)	
(258)	
(259)	
(260)	
(261)	
(262)	
(263)	

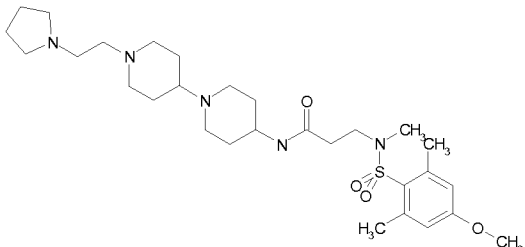
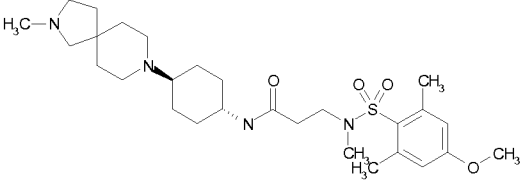
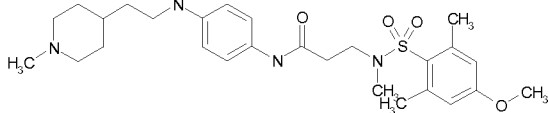
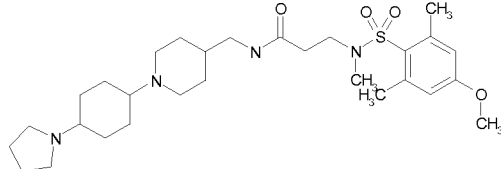
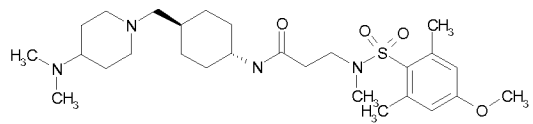
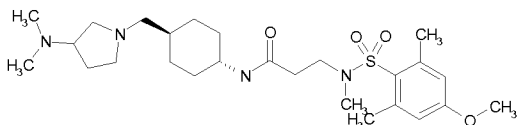
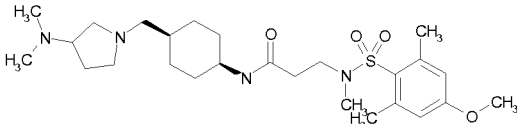
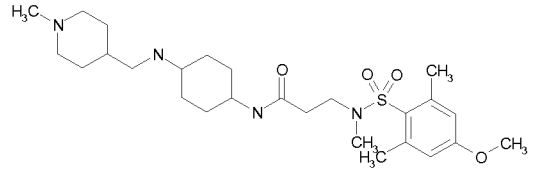
Beispiel	Struktur
(264)	
(265)	
(266)	
(267)	
(268)	
(269)	
(270)	
(271)	
(272)	

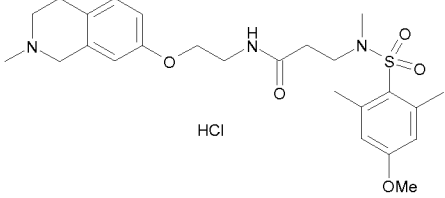
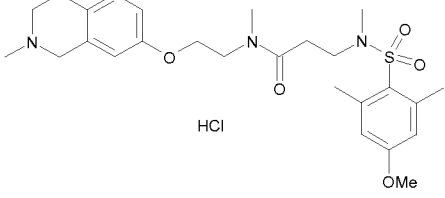
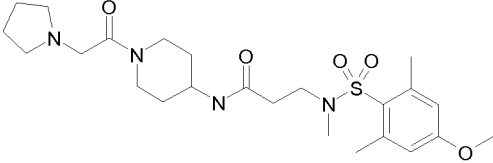
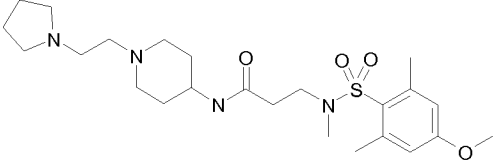
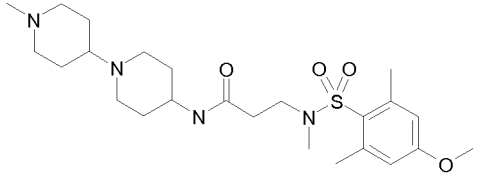
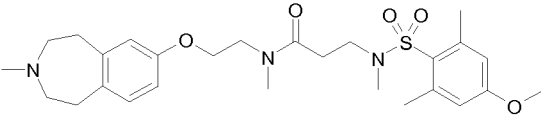
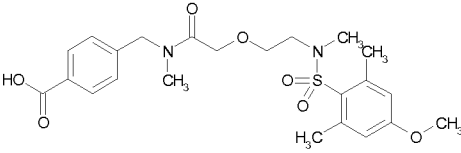
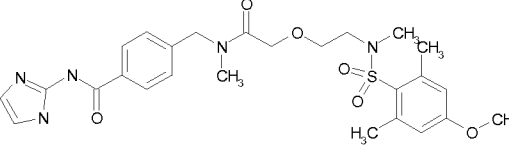
Beispiel	Struktur
(273)	Chiral
(274)	
(275)	
(276)	
(277)	
(278)	
(279)	
(280)	

Beispiel	Struktur
(281)	
(282)	
(283)	
(284)	
(285)	
(286)	
(287)	
(288)	

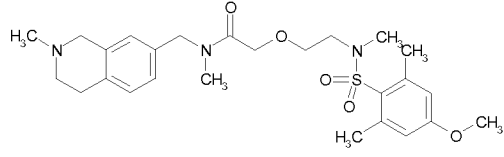
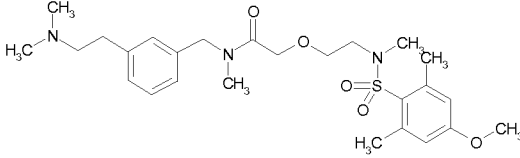
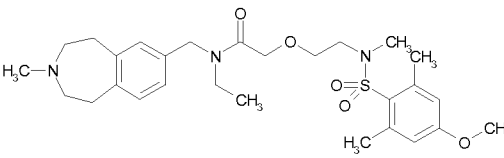
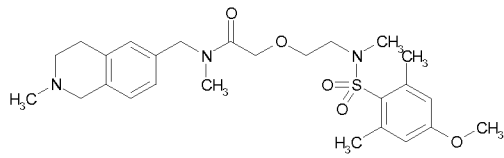
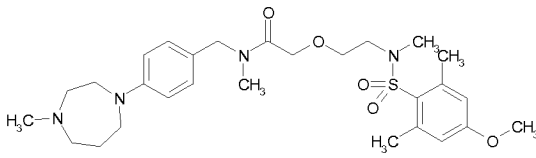
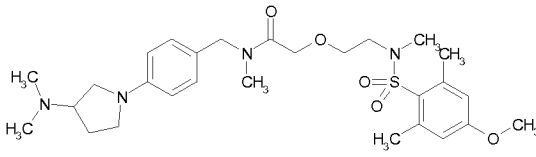
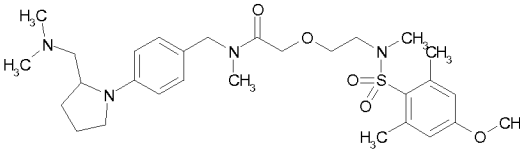
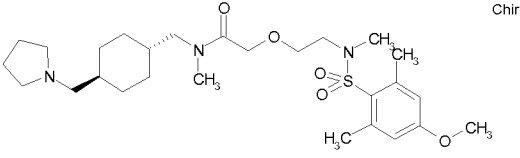
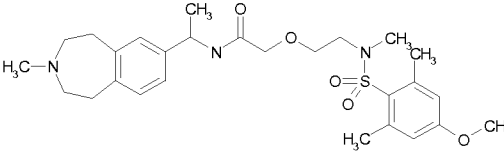
Beispiel	Struktur
(289)	
(290)	
(291)	
(292)	
(293)	
(294)	
(295)	
(296)	

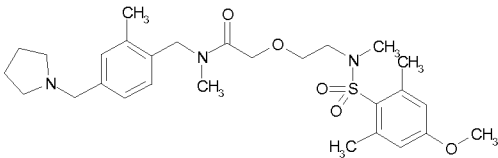
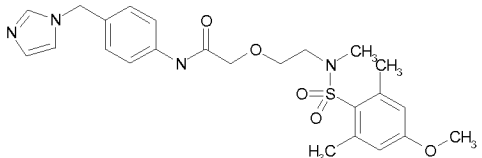
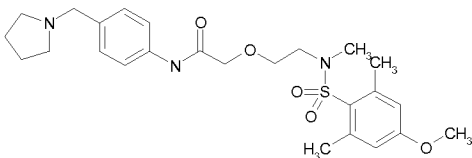
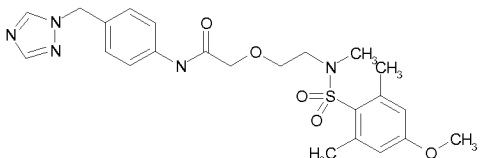
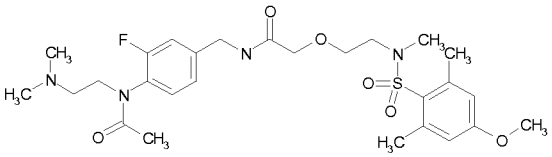
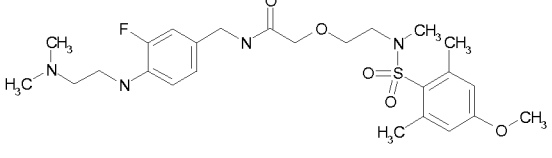
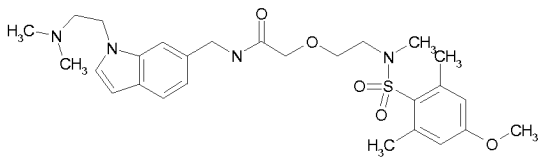
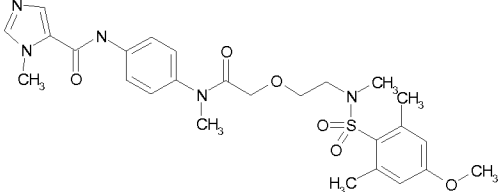
Beispiel	Struktur
(297)	 Chiral
(298)	
(299)	
(300)	
(301)	
(302)	
(303)	

Beispiel	Struktur
(304)	
(305)	
(306)	
(307)	
(308)	
(309)	
(310)	
(311)	

Beispiel	Struktur
(312)	
(313)	
(314)	
(315)	
(316)	
(317)	
(318)	
(319)	

Beispiel	Struktur
(320)	
(321)	
(322)	
(323)	
(324)	
(325)	
(326)	
(327)	
(328)	

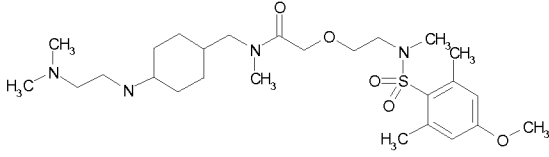
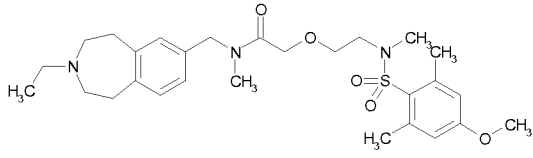
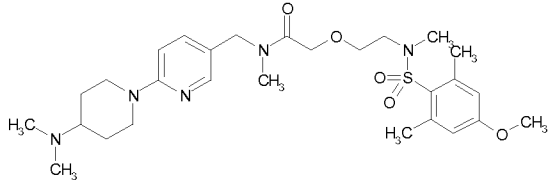
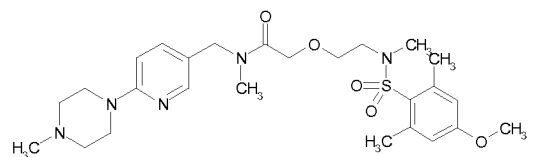
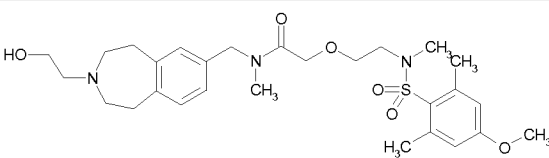
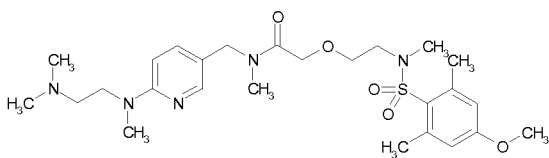
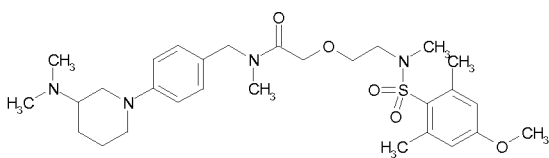
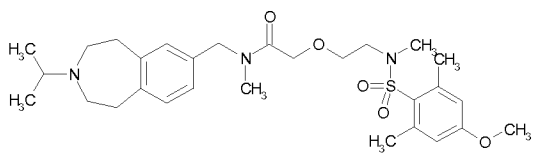
Beispiel	Struktur
(329)	
(330)	
(331)	
(332)	
(333)	
(334)	
(335)	
(336)	
(337)	

Beispiel	Struktur
(338)	
(339)	
(340)	
(341)	
(342)	
(343)	
(344)	
(345)	

Beispiel	Struktur
(346)	
(347)	
(348)	
(349)	
(350)	
(351)	
(352)	
(353)	

Beispiel	Struktur
(354)	
(355)	
(356)	
(357)	
(358)	
(359)	
(360)	
(361)	
(362)	

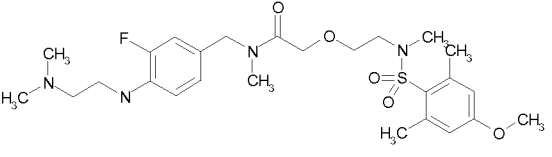
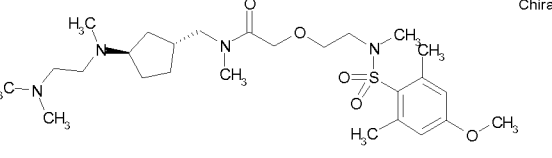
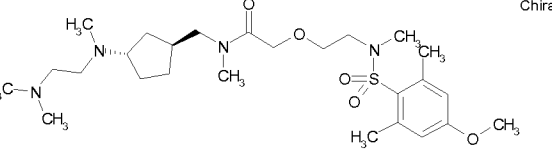
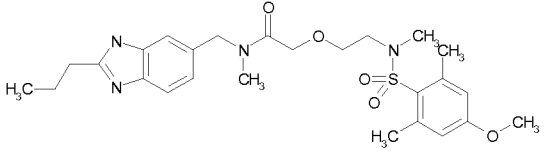
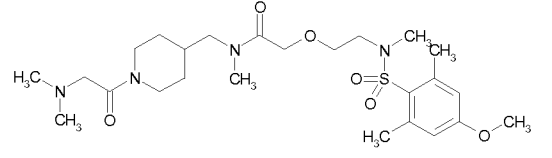
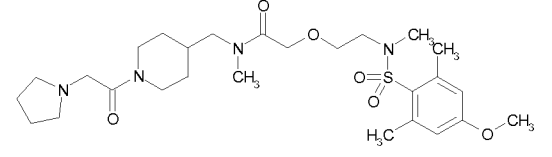
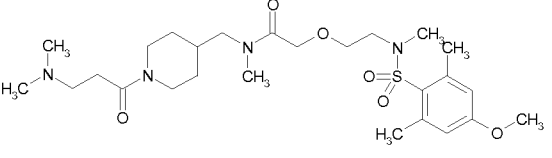
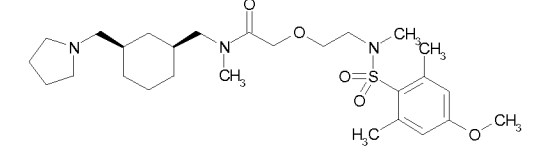
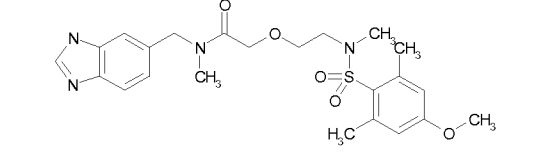
Beispiel	Struktur
(363)	
(364)	
(365)	
(366)	
(367)	
(368)	
(369)	
(370)	
(371)	

Beispiel	Struktur
(372)	
(373)	
(374)	
(375)	
(376)	
(377)	
(378)	
(379)	

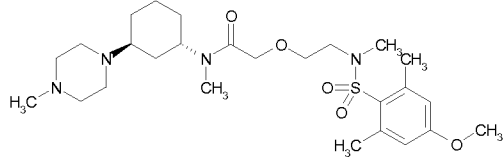
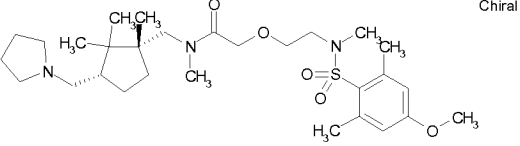
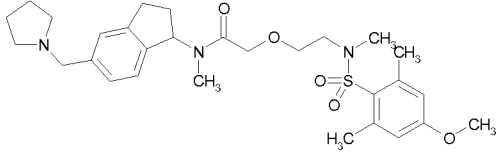
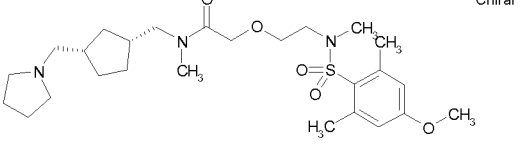
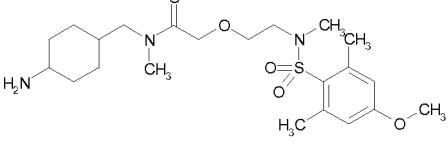
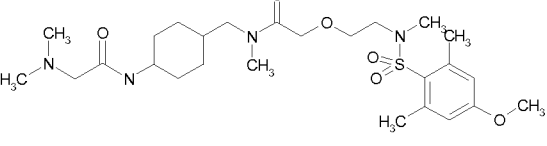
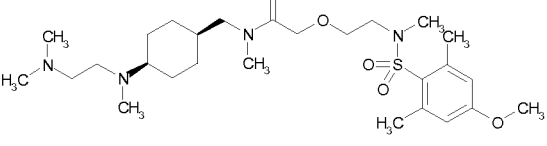
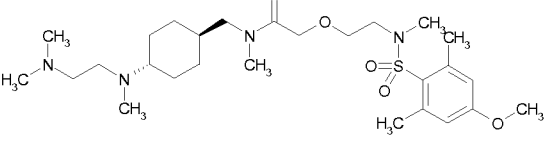
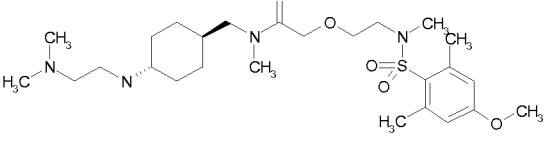
Beispiel	Struktur
(380)	
(381)	
(382)	
(383)	
(384)	
(385)	
(386)	
(387)	

Beispiel	Struktur
(388)	
(389)	
(390)	Chiral
(391)	Chiral
(392)	Chiral
(393)	Chiral
(394)	Chiral
(395)	
(396)	

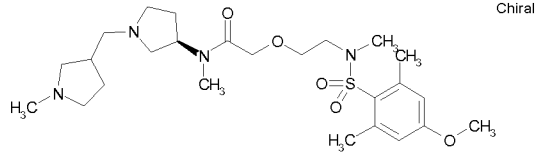
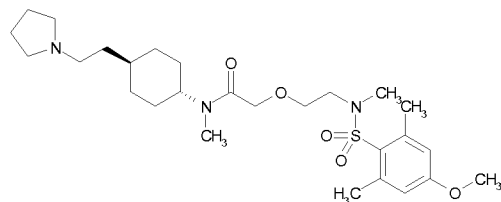
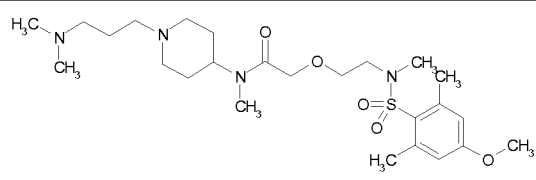
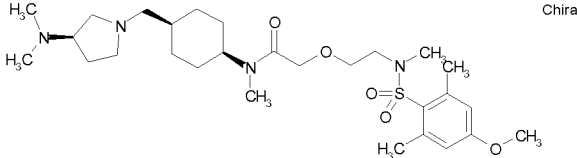
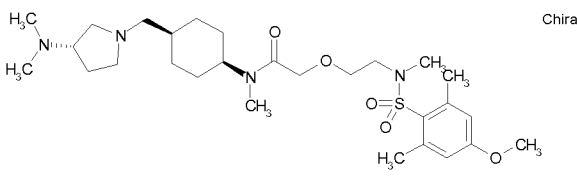
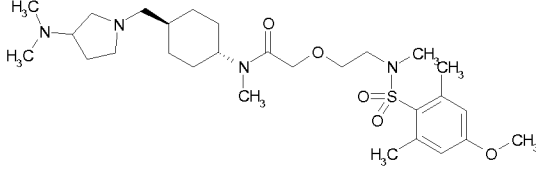
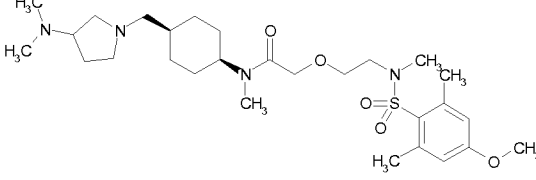
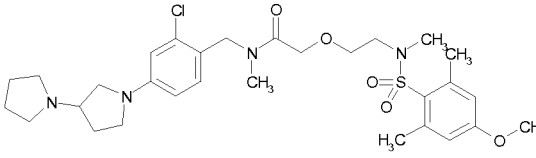
Beispiel	Struktur
(397)	
(398)	
(399)	
(400)	
(401)	
(402)	
(403)	
(404)	

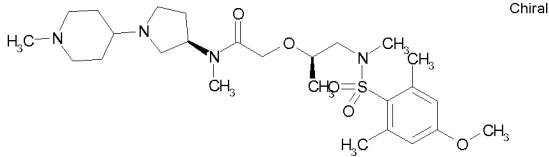
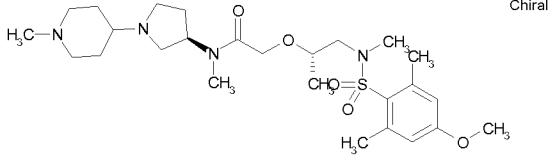
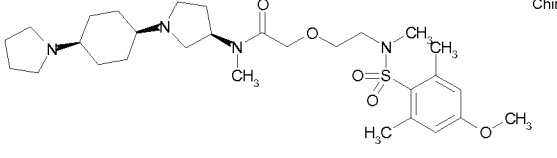
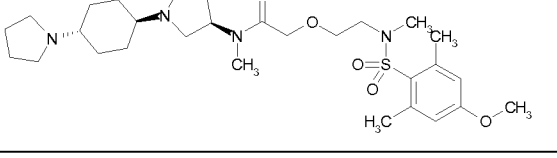
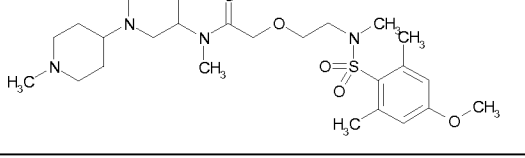
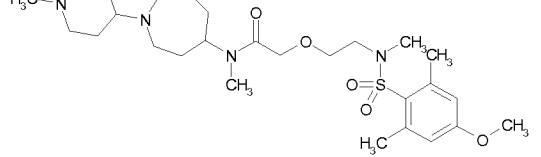
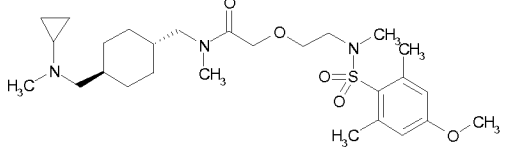
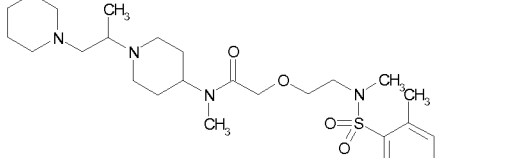
Beispiel	Struktur
(405)	
(406)	 Chiral
(407)	 Chiral
(408)	
(409)	
(410)	
(411)	
(412)	
(413)	

Beispiel	Struktur
(414)	
(415)	
(416)	
(417)	
(418)	
(419)	
(420)	
(421)	

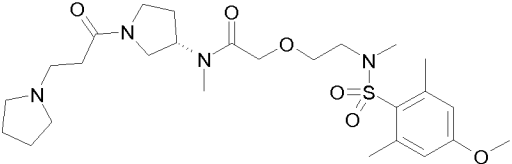
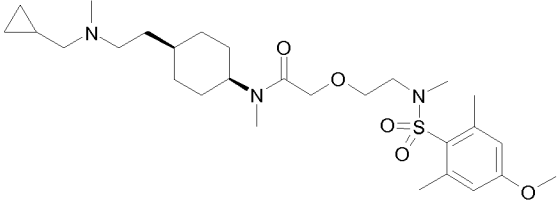
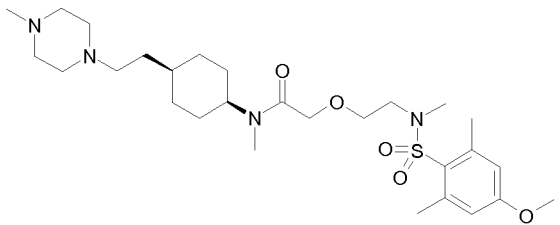
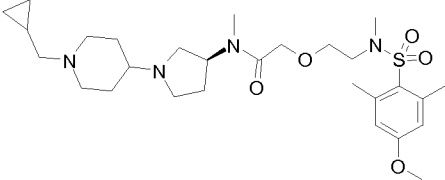
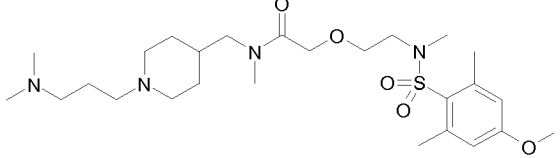
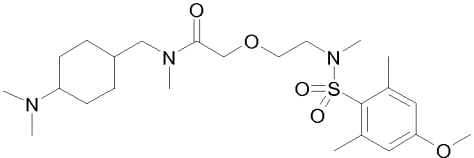
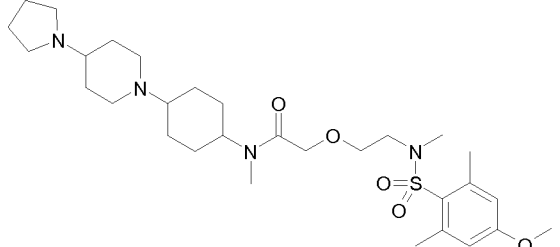
Beispiel	Struktur
(422)	
(423)	 Chiral
(424)	
(425)	 Chiral
(426)	
(427)	
(428)	
(429)	
(430)	

Beispiel	Struktur
(431)	 2HCl OMe
(432)	 2HCl OMe
(433)	 Chiral
(434)	 Chiral
(435)	 Chiral
(436)	 Chiral
(437)	 Chiral

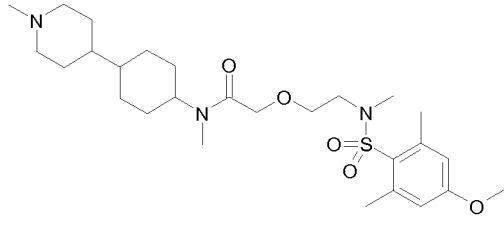
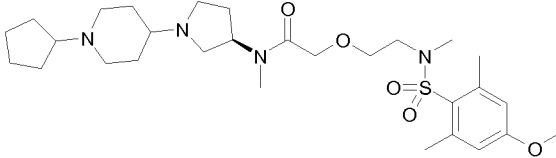
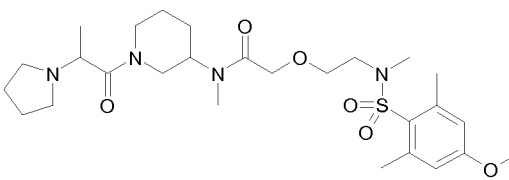
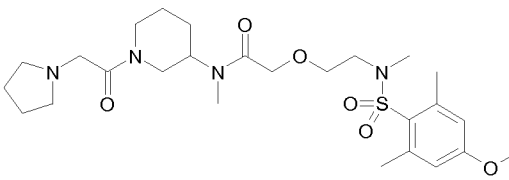
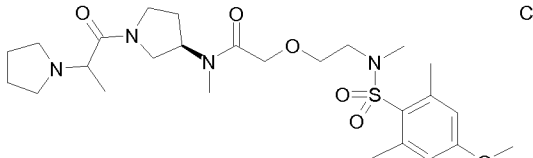
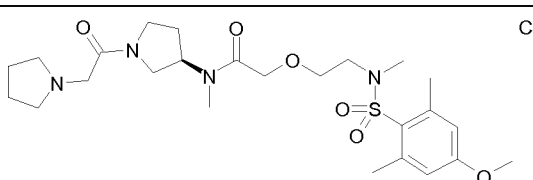
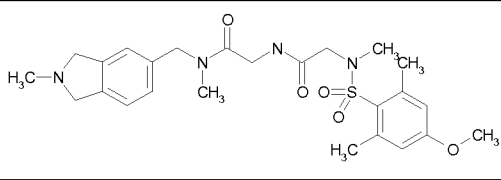
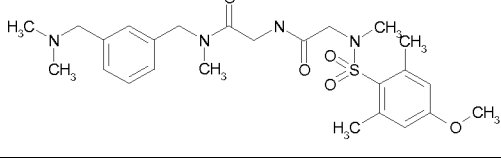
Beispiel	Struktur
(438)	 Chiral
(439)	
(440)	
(441)	 Chiral
(442)	 Chiral
(443)	
(444)	
(445)	

Beispiel	Struktur
(446)	 Chiral
(447)	 Chiral
(448)	 Chiral
(449)	 Chiral
(450)	
(451)	
(452)	
(453)	

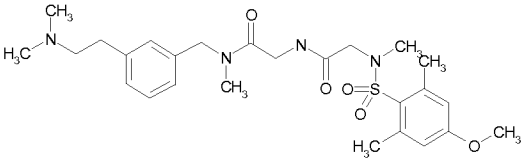
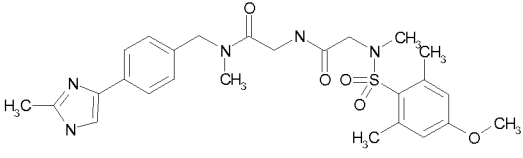
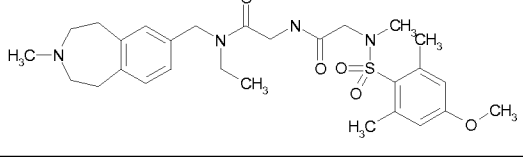
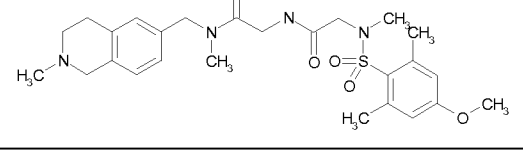
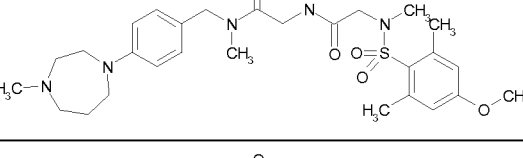
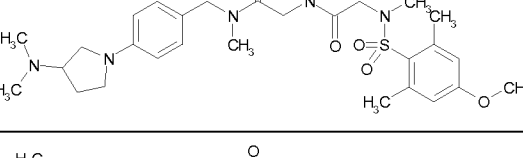
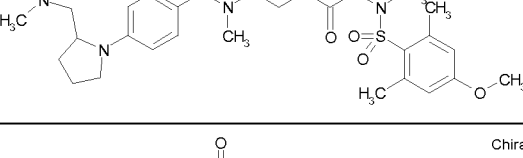
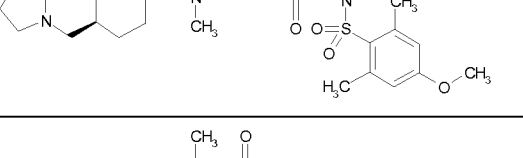
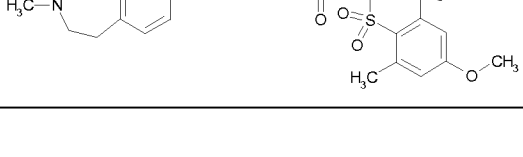
Beispiel	Struktur
(454)	
(455)	
(456)	
(457)	
(458)	
(459)	
(460)	
(461)	

Beispiel	Struktur
(462)	
(463)	
(464)	
(465)	
(466)	
(467)	
(468)	

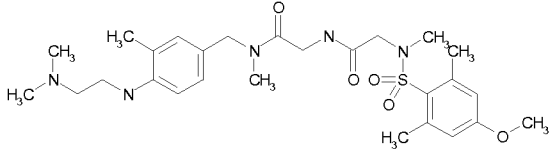
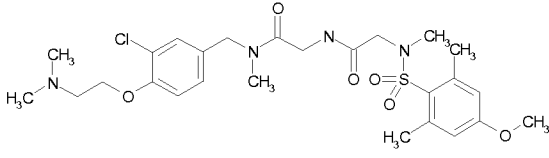
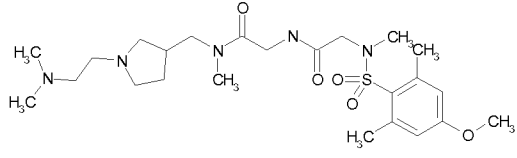
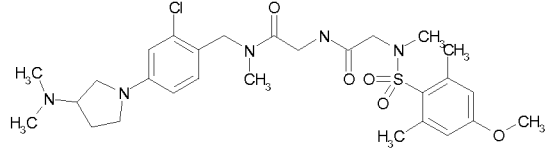
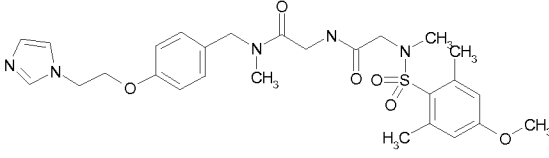
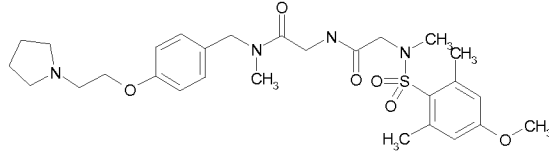
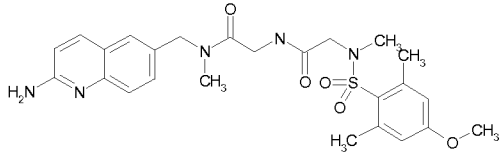
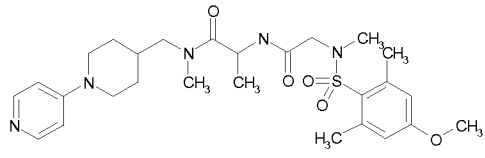
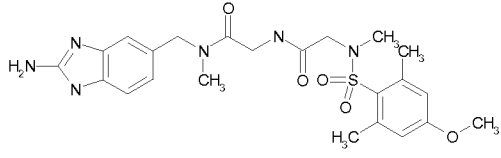
Beispiel	Struktur
(469)	 Chiral
(470)	
(471)	
(472)	
(473)	
(474)	
(475)	
(476)	 Chiral

Beispiel	Struktur
(477)	
(478)	 Chiral
(479)	
(480)	
(481)	 Chiral
(482)	 Chiral
(483)	
(484)	

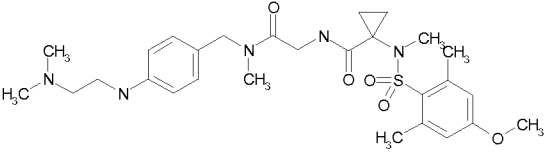
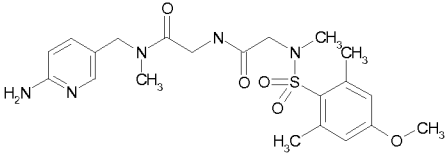
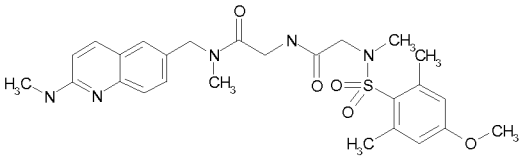
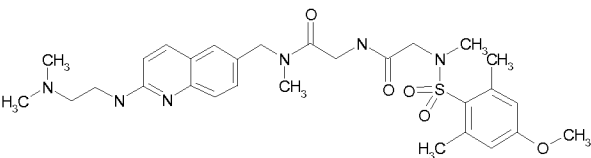
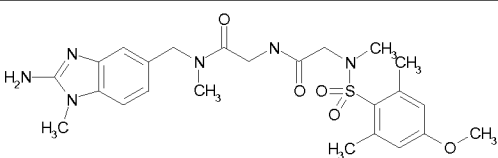
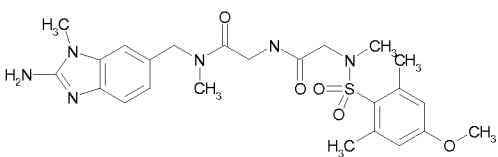
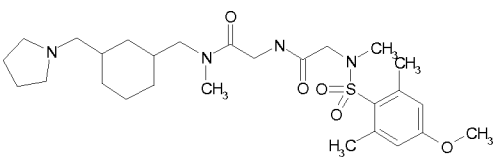
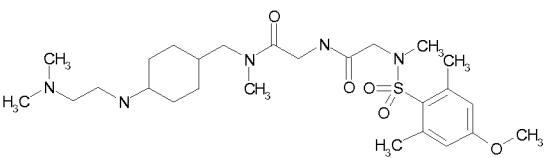
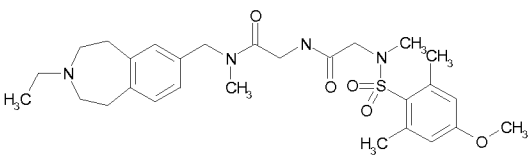
Beispiel	Struktur
(485)	
(486)	
(487)	
(488)	
(489)	
(490)	
(491)	
(492)	

Beispiel	Struktur
(493)	
(494)	
(495)	
(496)	
(497)	
(498)	
(499)	
(500)	 Chiral
(501)	

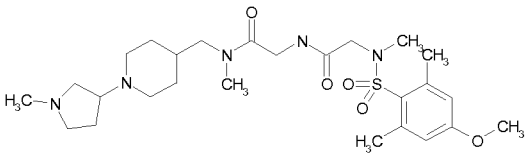
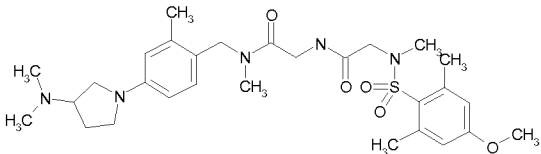
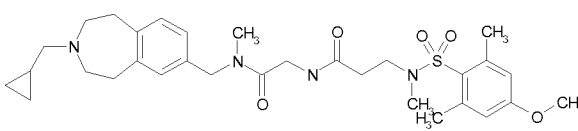
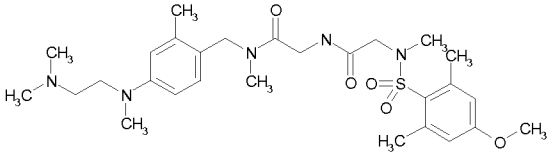
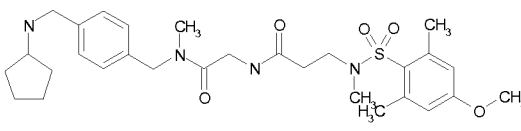
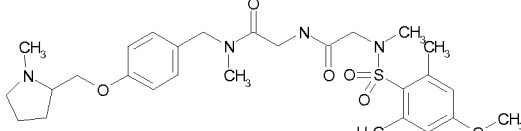
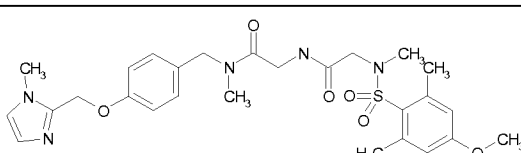
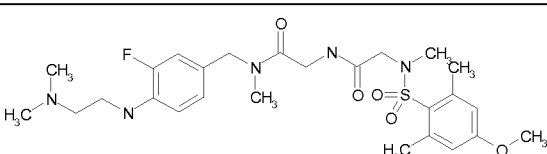
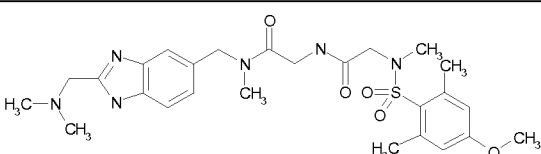
Beispiel	Struktur
(502)	
(503)	
(504)	
(505)	
(506)	
(507)	
(508)	
(509)	
(510)	

Beispiel	Struktur
(511)	
(512)	
(513)	
(514)	
(515)	
(516)	
(517)	
(518)	
(519)	

Beispiel	Struktur
(520)	
(521)	
(522)	
(523)	
(524)	
(525)	
(526)	
(527)	
(528)	

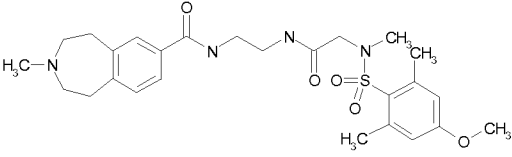
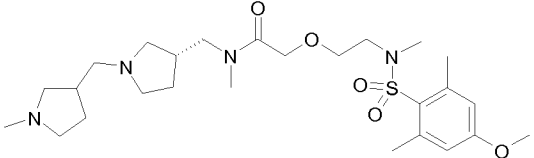
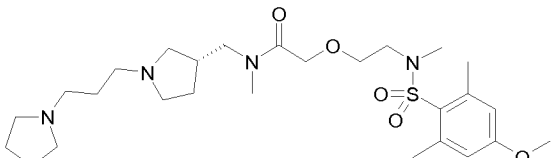
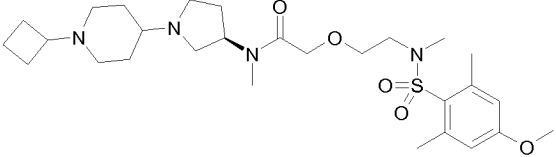
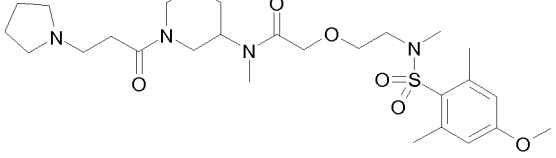
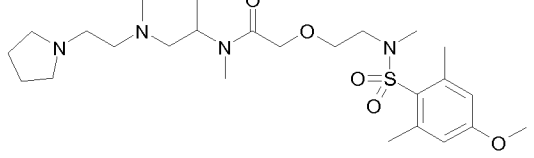
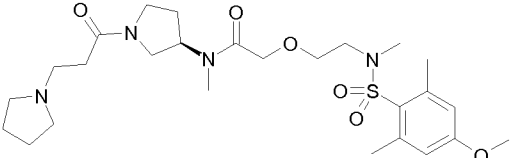
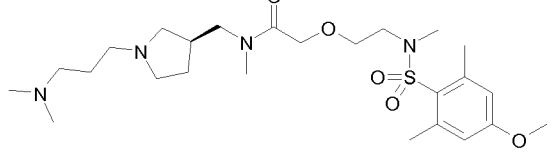
Beispiel	Struktur
(529)	
(530)	
(531)	
(532)	
(533)	
(534)	
(535)	
(536)	
(537)	

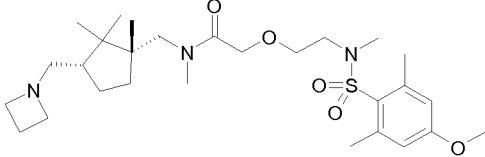
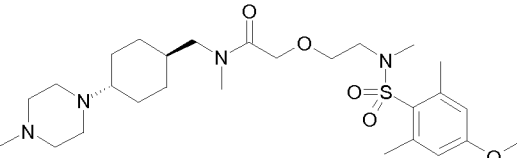
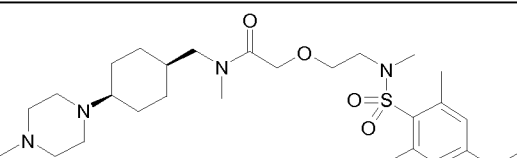
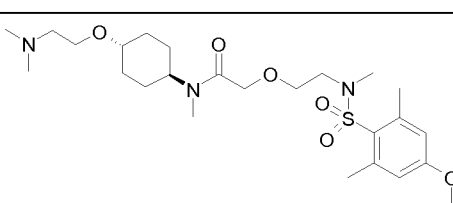
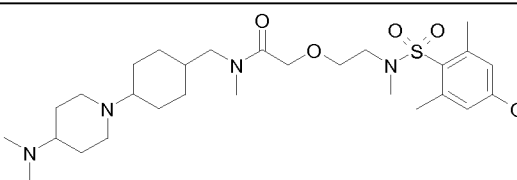
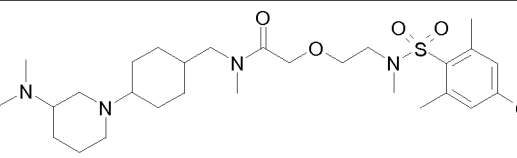
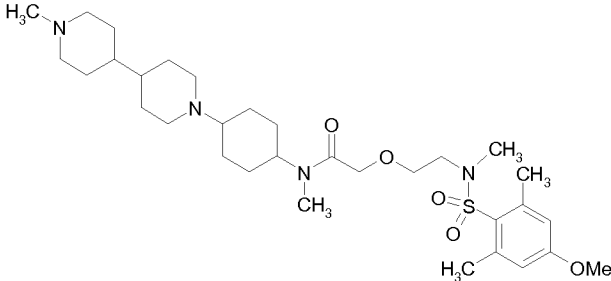
Beispiel	Struktur
(538)	
(539)	
(540)	
(541)	
(542)	
(543)	
(544)	
(545)	
(546)	

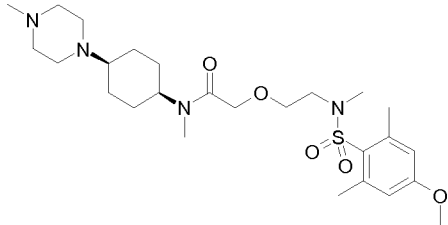
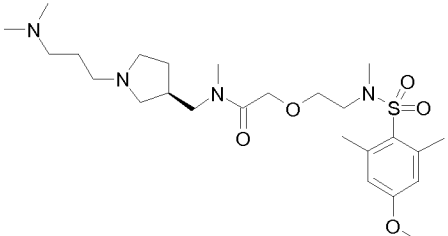
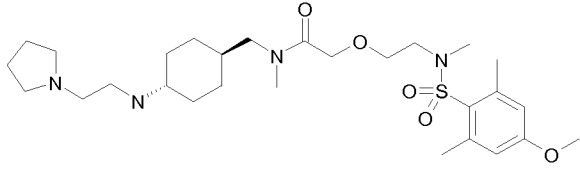
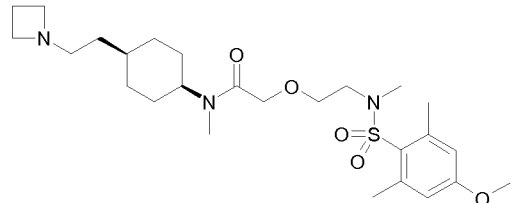
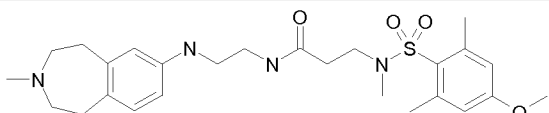
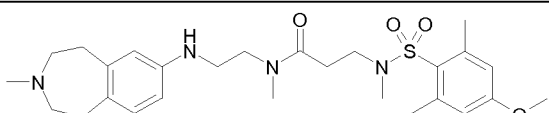
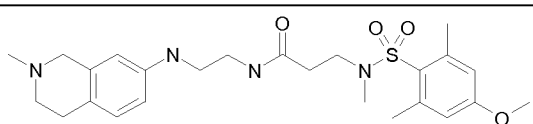
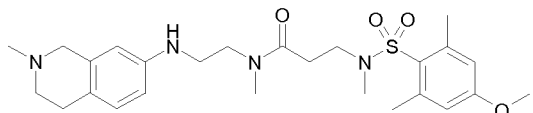
Beispiel	Struktur
(547)	
(548)	
(549)	
(550)	
(551)	
(552)	
(553)	
(554)	
(555)	

Beispiel	Struktur
(556)	
(557)	
(558)	
(559)	
(560)	
(561)	 Chiral
(562)	
(563)	
(564)	

Beispiel	Struktur
(565)	
(566)	
(567)	
(568)	
(569)	
(570)	
(571)	
(572)	
(573)	

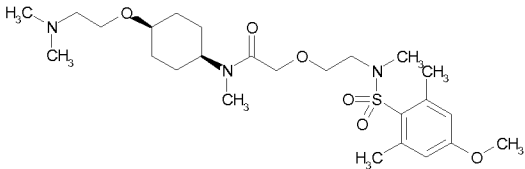
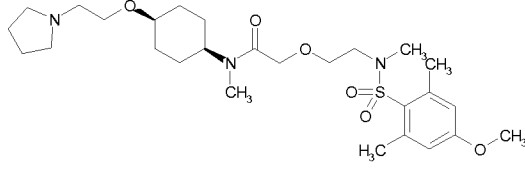
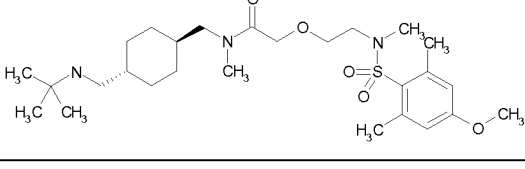
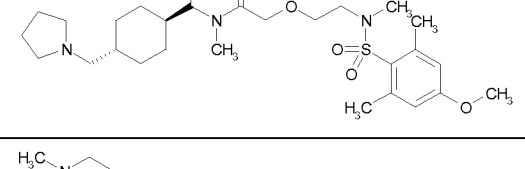
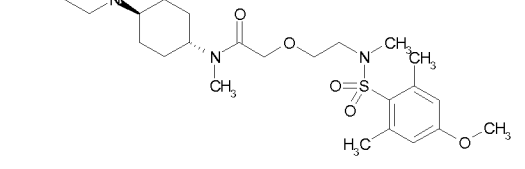
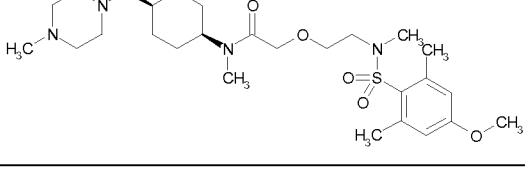
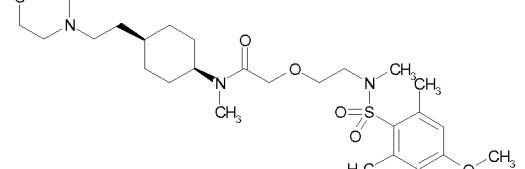
Beispiel	Struktur
(574)	
(575)	
(576)	
(577)	
(578)	
(579)	
(580)	
(581)	

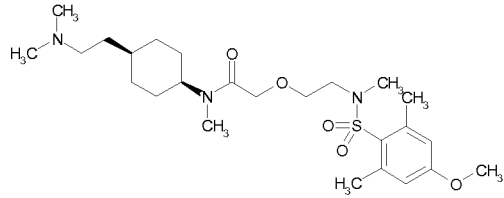
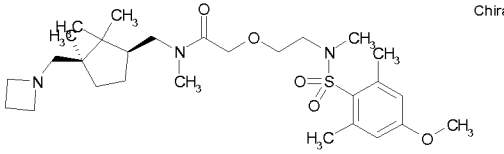
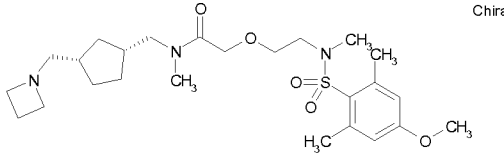
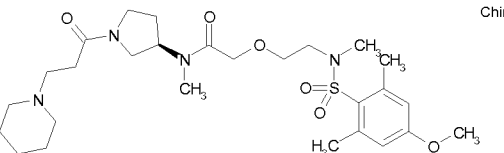
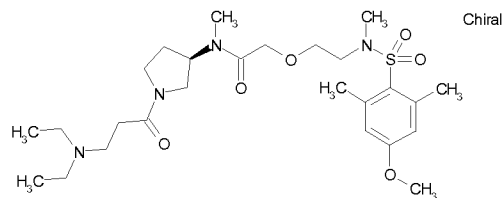
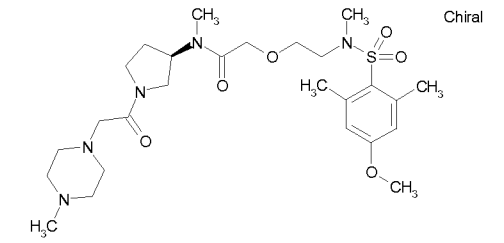
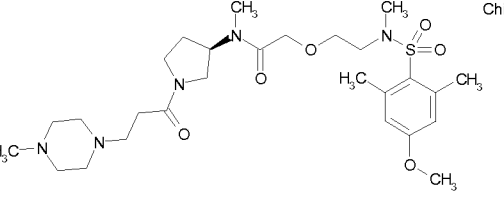
Beispiel	Struktur
(582)	
(583)	
(584)	
(585)	
(586)	
(587)	
(588)	

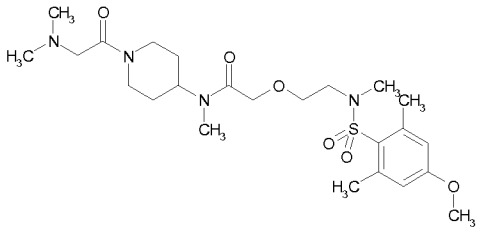
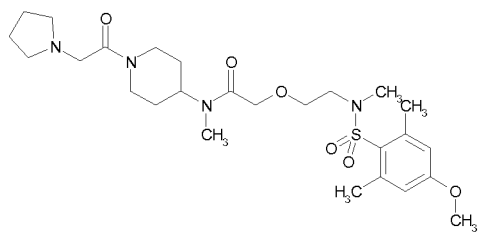
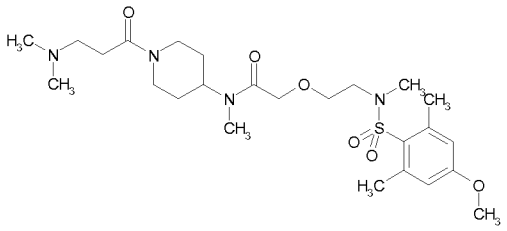
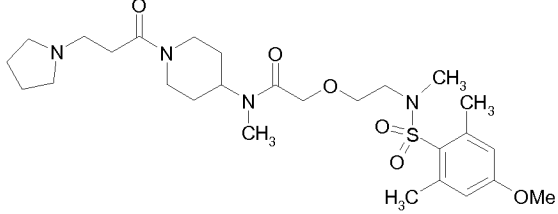
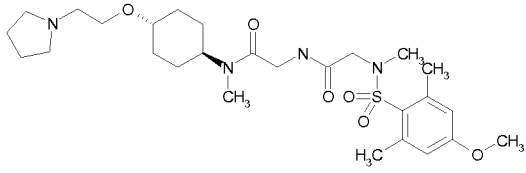
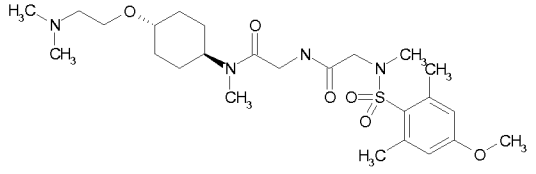
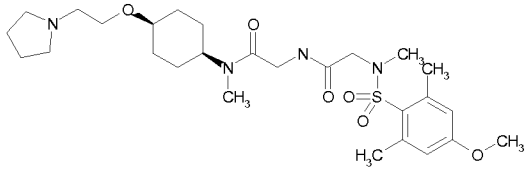
Beispiel	Struktur
(589)	
(590)	
(591)	
(592)	
(593)	
(594)	
(595)	
(596)	

Beispiel	Struktur
(597)	
(598)	
(599)	
(600)	
(601)	
(602)	
(603)	
(604)	

Beispiel	Struktur
(605)	
(606)	
(607)	
(608)	
(609)	
(610)	
(611)	
(612)	

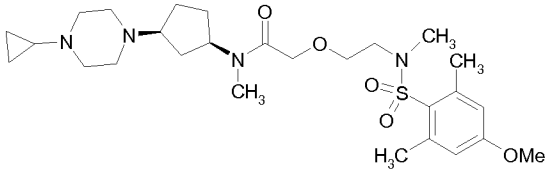
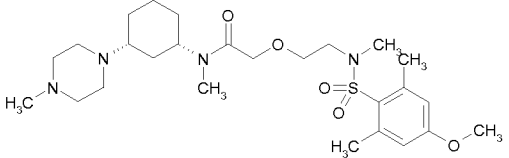
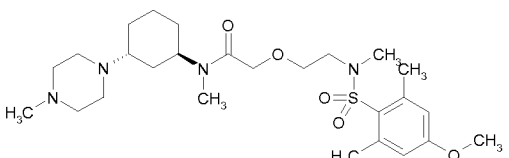
Beispiel	Struktur
(613)	
(614)	
(615)	
(616)	
(617)	
(618)	
(619)	

Beispiel	Struktur
(620)	
(621)	 Chiral
(622)	 Chiral
(623)	 Chiral
(624)	 Chiral
(625)	 Chiral
(626)	 Chiral

Beispiel	Struktur
(627)	
(628)	
(629)	
(630)	
(631)	
(632)	
(633)	

Beispiel	Struktur
(634)	
(635)	
(636)	
(637)	
(638)	
(639)	
(640)	
(641)	

Beispiel	Struktur
(642)	
(643)	
(644)	
(645)	
(646)	
(647)	
(648)	
(649)	

Beispiel	Struktur
(650)	
(651)	
(652)	

deren Enantiomere, deren Diastereomere, deren Gemische und deren Salze, insbesondere deren physiologisch verträgliche Salze mit organischen oder anorganischen Säuren oder Basen.

5

8. Physiologisch verträgliche Salze der Verbindungen nach einem der Ansprüche 1 bis 7 mit anorganischen oder organischen Säuren oder Basen.

9. Arzneimittel, enthaltend eine Verbindung nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 7 oder ein physiologisch verträgliches Salz gemäß Anspruch 8 neben gegebenenfalls einem oder mehreren inerten Trägerstoffen und/oder Verdünnungsmitteln.

10. Verwendung einer Verbindung nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 8 zur Herstellung eines Arzneimittels zur akuten und prophylaktischen Behandlung von akuten Schmerzen, Eingeweideschmerzen, neuropathischen Schmerzen, entzündlichen / Schmerzrezeptor-vermittelten Schmerzen, Tumorschmerzen und Kopfschmerz-Erkrankungen.

11. Verfahren zur Herstellung eines Arzneimittels gemäß Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass auf nichtchemischem Weg eine Verbindung nach mindestens

20

einem der Ansprüche 1 bis 8 in einen oder mehrere inerte Trägerstoffe und/oder Verdünnungsmittel eingearbeitet wird.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/EP2008/052157

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

INV. C07D401/02 C07D311/16 C07D205/04 C07D207/06 C07D223/04
C07D403/04 C07D403/06

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

C07D C07C

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, BEILSTEIN Data, CHEM ABS Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466545 Database accession no. BRN 6007541 abstract & EL-NAGGAR ET AL.: POL. J. CHEM., vol. 56, no. 10-12, 1982, pages 1279-1285,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466834 Database accession no. BRN 6009473 abstract & EL-NAGGAR ET AL.: POL. J. CHEM., vol. 56, no. 10-12, 1982, pages 1279-1285, ----- -/-	1-3,6



Further documents are listed in the continuation of Box C.



See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

X document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

Y document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

& document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

20 Oktober 2008

Date of mailing of the international search report

05/11/2008

Name and mailing address of the ISA/

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Rudolf, Manfred

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/EP2008/052157

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466835 Database accession no. BRN 2905397 abstract & BRAICHENKO, V. T.: PHARM. CHEM. J. (ENGL. TRANSL.), vol. 6, no. 8, 1972, pages 492-494,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466836 Database accession no. BRN 2400317 abstract & BRAICHENKO, V. T.: PHARM. CHEM. J. (ENGL. TRANSL.), vol. 6, no. 8, 1972, pages 492-494,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466837 Database accession no. BRN 9271162 abstract & MUKHERJEE, G. N., CHAKRABORTY, P. K.: J. INDIAN CHEM. SOC., vol. 79, no. 2, 2002, pages 137-141,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466838 Database accession no. BRN 8906721 abstract & SELVAMURUGAN, V., AIDHEN, INDRAPAL SINGH: SYNTHESIS, vol. 15, 2001, pages 2239-2246,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466839 Database accession no. BRN 2709200 abstract & PAUL, H. ET AL: ARCH. PHARM. BER. DTSCH. PHARM. GES., vol. 301, 1968, pages 512-519,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466840 Database accession no. BRN 8789325 abstract -/--	1-3,6

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/EP2008/052157

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	& EL-SHARIEF, A. M. SH., AMMAR, Y. A., ZAHRAN, M. A., ALI, A. H., EL-GABY, M. S. A.: MOLECULES, vol. 6, no. 3, 2001, pages 267-278, ----- DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466841 Database accession no. BRN 2664221 abstract & SHOEB ET AL.: INDIAN J. CHEM., vol. 3, 1965, page 507, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466842 Database accession no. BRN 2674860 abstract & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., vol. 42, 1965, pages 145-146, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466843 Database accession no. BRN 2709563 abstract & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., vol. 42, 1965, pages 145-146, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466844 Database accession no. BRN 2709564 abstract & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., vol. 42, 1965, pages 145-146, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466845 Database accession no. BRN 2710222 abstract & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., vol. 42, 1965, pages 145-146, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466846 Database accession no. BRN 2956418 abstract ----- -/--	1-3,6

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/EP2008/052157

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	& SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., vol. 42, 1965, pages 145-146; ----- DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466847 Database accession no. BRN 2955989 abstract & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., vol. 42, 1965, pages 145-146;	1-3,6
X	MOLANDER G A ET AL: "Reduction of 2-Acylaziridines by Samarium(II) Iodide. An Efficient and Regioselective Route to beta-Amino Carbonyl Compounds" TETRAHEDRON, ELSEVIER SCIENCE PUBLISHERS, AMSTERDAM, NL, vol. 53, no. 26, 30 June 1997 (1997-06-30), pages 8887-8912, XP004106098 ISSN: 0040-4020 table 3	1-3,6
X	SARTORI E ET AL: "SYNTHESIS AND ACTIVITIES OF NET ARYLSULFONAMIDO THROMBOXANE A2 RECEPTOR ANTAGONISTS" EUROPEAN JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, EDITIONS SCIENTIFIQUE ELSEVIER, PARIS, FR, vol. 28, no. 7/8, 1993, pages 625-632, XP000396678 ISSN: 0223-5234 examples VI-7, VI-8, VI-9; table 1	1-3,6
X	WO 2006/048209 A (BOEHRINGER INGELHEIM INT [DE]; BOEHRINGER INGELHEIM PHARMA [DE]; KAUFF) 11 May 2006 (2006-05-11) Formel I; Verbindungen 17-24, 28, 36, 38-40; page 44, line 20 - page 45, line 28; claims 1, 3-5, 7-9; examples 1-4, 6, 7, 13, 14, 161-166	1, 4-6, 8-11
X	WO 02/053516 A (FOURNIER SA LAB [FR]; BARTH MARTINE [FR]; BONDOUX MICHEL [FR]; MATT CH) 11 July 2002 (2002-07-11) Formel I; page 2, lines 1-5; claims 1, 10, 11; examples 106, 116; table 3	1-4, 8-11
X	WO 03/106428 A (FOURNIER SA LAB [FR]; BARTH MARTINE [FR]; BONDOUX MICHEL [FR]; DODEY P) 24 December 2003 (2003-12-24) Formel I; page 2, line 28 - page 3, line 2; claims 1, 10, 11; examples 49, 72	1, 5, 6, 8-11
	-/--	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/EP2008/052157

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 2006/036664 A (AMGEN INC [US]; ASKEW JR BEN C [US]; AYA TOSHIHIRO [US]; BISWAS KAUSTA) 6 April 2006 (2006-04-06) Formel I; paragraphs [0004], [0334] - [0336]; examples 1-3, 11, 14-16, 18, 22, 24; tables 1, 2	1-11

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/EP2008/052157

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 2006048209	A	11-05-2006	CA 2585535 A1	11-05-2006
			DE 102005013967 A1	05-10-2006
			EP 1812405 A1	01-08-2007
			JP 2008518889 T	05-06-2008
			US 2006100219 A1	11-05-2006
WO 02053516	A	11-07-2002	BR 0206159 A	23-12-2003
			CA 2434124 A1	11-07-2002
			CN 1484633 A	24-03-2004
			CZ 20031715 A3	12-11-2003
			EP 1351928 A2	15-10-2003
			FR 2819254 A1	12-07-2002
			HU 0402507 A2	29-03-2005
			JP 2004534729 T	18-11-2004
			MX PA03006093 A	14-02-2005
			NO 20033099 A	02-09-2003
			PL 365219 A1	27-12-2004
			SK 8282003 A3	02-12-2003
			US 2004063725 A1	01-04-2004
WO 03106428	A	24-12-2003	AU 2003255668 A1	31-12-2003
			CA 2489209 A1	24-12-2003
			EP 1521744 A1	13-04-2005
			FR 2840897 A1	19-12-2003
			JP 2005535613 T	24-11-2005
			US 2006084699 A1	20-04-2006
WO 2006036664	A	06-04-2006	AU 2005289881 A1	06-04-2006
			CA 2580461 A1	06-04-2006
			EP 1799637 A1	27-06-2007

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2008/052157

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

INV. C07D401/02 C07D311/16 C07D205/04 C07D207/06 C07D223/04
C07D403/04 C07D403/06

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

C07D C07C

Recherchierte, aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ, BEILSTEIN Data, CHEM ABS Data

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466545 Database accession no. BRN 6007541 Zusammenfassung & EL-NAGGAR ET AL.: POL. J. CHEM., Bd. 56, Nr. 10-12, 1982, Seiten 1279-1285,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466834 Database accession no. BRN 6009473 Zusammenfassung & EL-NAGGAR ET AL.: POL. J. CHEM., Bd. 56, Nr. 10-12, 1982, Seiten 1279-1285,	1-3,6
	-/-	

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen ☒ Siehe Anhang Patentfamilie

- * Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :
 - *A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
 - *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
 - *L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
 - *O* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
 - *P* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist
 - *T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
 - *X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden
 - *Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist
 - *Z* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

20. Oktober 2008

05/11/2008

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Rudolf, Manfred

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2008/052157

C. (Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466835 Database accession no. BRN 2905397 Zusammenfassung & BRAICHENKO, V. T.: PHARM. CHEM. J. (ENGL. TRANSL.), Bd. 6, Nr. 8, 1972, Seiten 492-494, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466836 Database accession no. BRN 2400317 Zusammenfassung & BRAICHENKO, V. T.: PHARM. CHEM. J. (ENGL. TRANSL.), Bd. 6, Nr. 8, 1972, Seiten 492-494, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466837 Database accession no. BRN 9271162 Zusammenfassung & MUKHERJEE, G. N., CHAKRABORTY, P. K.: J. INDIAN CHEM. SOC., Bd. 79, Nr. 2, 2002, Seiten 137-141, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466838 Database accession no. BRN 8906721 Zusammenfassung & SELVAMURUGAN, V., AIDHEN, INDRAPAL SINGH: SYNTHESIS, Bd. 15, 2001, Seiten 2239-2246, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466839 Database accession no. BRN 2709200 Zusammenfassung & PAUL, H. ET AL: ARCH. PHARM. BER. DTSCH. PHARM. GES., Bd. 301, 1968, Seiten 512-519, -----	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466840 Database accession no. BRN 8789325 Zusammenfassung ----- -/-	1-3,6

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2008/052157

C. (Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
	& EL-SHARIEF, A. M. SH.; AMMAR, Y. A., ZAHARAN, M. A., ALI, A. H., EL-GABY, M. S. A.: MOLECULES, Bd. 6, Nr. 3, 2001, Seiten 267-278,	
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466841 Database accession no. BRN 2664221 Zusammenfassung & SHOEB ET AL.: INDIAN J. CHEM., Bd. 3, 1965, Seite 507,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466842 Database accession no. BRN 2674860 Zusammenfassung & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., Bd. 42, 1965, Seiten 145-146,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466843 Database accession no. BRN 2709563 Zusammenfassung & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., Bd. 42, 1965, Seiten 145-146,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466844 Database accession no. BRN 2709564 Zusammenfassung & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., Bd. 42, 1965, Seiten 145-146,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466845 Database accession no. BRN 2710222 Zusammenfassung & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., Bd. 42, 1965, Seiten 145-146,	1-3,6
X	DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466846 Database accession no. BRN 2956418 Zusammenfassung	1-3,6
	-/--	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP2008/052157

C. (Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	& SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., Bd. 42, 1965, Seiten 145-146, ----- DATABASE CROSSFIRE BEILSTEIN Beilstein Institut zur Förderung der Wissenschaften, Frankfurt am Main, DE; XP002466847 Database accession no. BRN 2955989 Zusammenfassung & SEN, YAJNIK: J. INDIAN CHEM. SOC., Bd. 42, 1965, Seiten 145-146, -----	1-3,6
X	MOLANDER G A ET AL: "Reduction of 2-Acylaziridines by Samarium(II) Iodide. An Efficient and Regioselective Route to beta-Amino Carbonyl Compounds" TETRAHEDRON, ELSEVIER SCIENCE PUBLISHERS, AMSTERDAM, NL, Bd. 53, Nr. 26, 30. Juni 1997 (1997-06-30), Seiten 8887-8912, XP004106098 ISSN: 0040-4020 Tabelle 3 -----	1-3,6
X	SARTORI E ET AL: "SYNTHESIS AND ACTIVITIES OF NET ARYLSULFONAMIDO THROMBOXANE A2 RECEPTOR ANTAGONISTS" EUROPEAN JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, EDITIONS SCIENTIFIQUE ELSEVIER, PARIS, FR, Bd. 28, Nr. 7/8, 1993, Seiten 625-632, XP000396678 ISSN: 0223-5234 Beispiele VI-7, VI-8, VI-9; Tabelle 1 -----	1-3,6
X	WO 2006/048209 A (BOEHRINGER INGELHEIM INT [DE]; BOEHRINGER INGELHEIM PHARMA [DE]; KAUFF) 11. Mai 2006 (2006-05-11) Formel I; Verbindungen 17-24, 28, 36, 38-40; Seite 44, Zeile 20 - Seite 45, Zeile 28; Ansprüche 1, 3-5, 7-9; Beispiele 1-4, 6, 7, 13, 14, 161-166 -----	1, 4-6, 8-11
X	WO 02/053516 A (FOURNIER SA LAB [FR]; BARTH MARTINE [FR]; BONDOUX MICHEL [FR]; MATT CH) 11. Juli 2002 (2002-07-11) Formel I; Seite 2, Zeilen 1-5; Ansprüche 1, 10, 11; Beispiele 106, 116; Tabelle 3 -----	1-4, 8-11
X	WO 03/106428 A (FOURNIER SA LAB [FR]; BARTH MARTINE [FR]; BONDOUX MICHEL [FR]; DODEY P) 24. Dezember 2003 (2003-12-24) Formel I; Seite 2, Zeile 28 - Seite 3, Zeile 2; Ansprüche 1, 10, 11; Beispiele 49, 72 -----	1, 5, 6, 8-11
	-/-	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP2008/052157

C. (Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 2006/036664 A (AMGEN INC [US]; ASKEW JR BEN C [US]; AYA TOSHIHIRO [US]; BISWAS KAUSTA) 6. April 2006 (2006-04-06) Formel I; Absätze [0004], [0334] - [0336]; Beispiele 1-3, 11, 14-16, 18, 22, 24; Tabellen 1, 2 -----	1-11

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2008/052157

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 2006048209 A	11-05-2006	CA 2585535 A1	11-05-2006
		DE 102005013967 A1	05-10-2006
		EP 1812405 A1	01-08-2007
		JP 2008518889 T	05-06-2008
		US 2006100219 A1	11-05-2006
WO 02053516 A	11-07-2002	BR 0206159 A	23-12-2003
		CA 2434124 A1	11-07-2002
		CN 1484633 A	24-03-2004
		CZ 20031715 A3	12-11-2003
		EP 1351928 A2	15-10-2003
		FR 2819254 A1	12-07-2002
		HU 0402507 A2	29-03-2005
		JP 2004534729 T	18-11-2004
		MX PA03006093 A	14-02-2005
		NO 20033099 A	02-09-2003
		PL 365219 A1	27-12-2004
		SK 8282003 A3	02-12-2003
		US 2004063725 A1	01-04-2004
WO 03106428 A	24-12-2003	AU 2003255668 A1	31-12-2003
		CA 2489209 A1	24-12-2003
		EP 1521744 A1	13-04-2005
		FR 2840897 A1	19-12-2003
		JP 2005535613 T	24-11-2005
		US 2006084699 A1	20-04-2006
WO 2006036664 A	06-04-2006	AU 2005289881 A1	06-04-2006
		CA 2580461 A1	06-04-2006
		EP 1799637 A1	27-06-2007