



PCT

**WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro**

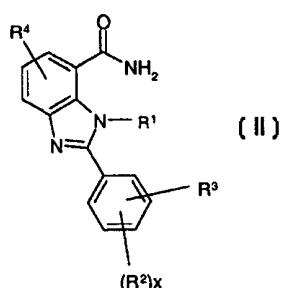
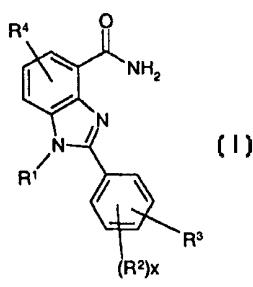
INTERNATIONALES BÜRO

**INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICH NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)**

| | | | |
|---|--|--|--|
| (51) Internationale Patentklassifikation ⁷ : C07D 235/18, 403/10, A61K 31/4184, C07C 237/30, G01N 33/573 | | A1 | (11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 00/26192 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 11. Mai 2000 (11.05.00) |
| (21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP99/08169 | | (81) Bestimmungsstaaten: AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, ARIPO Patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG). | |
| (22) Internationales Anmeldedatum: 28. Oktober 1999 (28.10.99) | | | |
| (30) Prioritätsdaten: 198 50 709.7 3. November 1998 (03.11.98) DE 198 52 801.9 16. November 1998 (16.11.98) DE 199 08 733.4 1. März 1999 (01.03.99) DE | | | |
| (71) Anmelder (<i>für alle Bestimmungsstaaten ausser US</i>): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE). | | Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht.</i> | |
| (72) Erfinder; und | | | |
| (75) Erfinder/Anmelder (<i>nur für US</i>): LUBISCH, Wilfried [DE/DE]; Häuserstrasse 15, D-69115 Heidelberg (DE). KOCK, Michael [DE/DE]; Lillengasse 80, D-67105 Schifffерstadt (DE). HÖGER, Thomas [DE/DE]; Rathenaustrasse 12, D-68535 Edingen-Neckarhausen (DE). | | | |
| (74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE). | | | |

(54) Title: SUBSTITUTED 2-PHENYLBENZIMIDAZOLES, THE PRODUCTION THEREOF AND THEIR USE

(54) Bezeichnung: SUBSTITUIERTE 2-PHENYLBENZIMIDAZOLE, DEREN HERSTELLUNG UND ANWENDUNG



(57) Abstract

The invention relates to novel 2-phenylbenzimidazoles of general formula (I) or (II), wherein the radicals have the meanings cited in the description, and to their tautomeric forms, possible enantiomeric and diastereomeric forms, to their prodrugs, and to possible physiologically compatible salts. The invention also relates to the production of said compounds and to their use.

(57) Zusammenfassung

Die vorliegende Erfindung betrifft neuartige 2-Phenylbenzimidazole der allgemeinen Formel (I) oder (II), worin die Reste die in der Beschreibung genannten Bedeutungen haben, sowie ihre tautomeren Formen, möglichen enantiomeren und diastereomeren Formen, deren Prodrugs, sowie mögliche physiologisch verträgliche Salze, deren Herstellung und Verwendung.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

| | | | | | | | |
|----|------------------------------|----|-----------------------------------|----|---|----|--------------------------------|
| AL | Albanien | ES | Spanien | LS | Lesotho | SI | Slowenien |
| AM | Armenien | FI | Finnland | LT | Litauen | SK | Slowakei |
| AT | Österreich | FR | Frankreich | LU | Luxemburg | SN | Senegal |
| AU | Australien | GA | Gabun | LV | Lettland | SZ | Swasiland |
| AZ | Aserbaidschan | GB | Vereinigtes Königreich | MC | Monaco | TD | Tschad |
| BA | Bosnien-Herzegowina | GE | Georgien | MD | Republik Moldau | TG | Togo |
| BB | Barbados | GH | Ghana | MG | Madagaskar | TJ | Tadschikistan |
| BE | Belgien | GN | Guinea | MK | Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien | TM | Turkmenistan |
| BF | Burkina Faso | GR | Griechenland | ML | Mali | TR | Türkei |
| BG | Bulgarien | HU | Ungarn | MN | Mongolei | TT | Trinidad und Tobago |
| BJ | Benin | IE | Irland | MR | Mauretanien | UA | Ukraine |
| BR | Brasilien | IL | Israel | MW | Malawi | UG | Uganda |
| BY | Belarus | IS | Island | MX | Mexiko | US | Vereinigte Staaten von Amerika |
| CA | Kanada | IT | Italien | NE | Niger | UZ | Usbekistan |
| CF | Zentralafrikanische Republik | JP | Japan | NL | Niederlande | VN | Vietnam |
| CG | Kongo | KE | Kenia | NO | Norwegen | YU | Jugoslawien |
| CH | Schweiz | KG | Kirgisistan | NZ | Neuseeland | ZW | Zimbabwe |
| CI | Côte d'Ivoire | KP | Demokratische Volksrepublik Korea | PL | Polen | | |
| CM | Kamerun | KR | Republik Korea | PT | Portugal | | |
| CN | China | KZ | Kasachstan | RO | Rumänien | | |
| CU | Kuba | LC | St. Lucia | RU | Russische Föderation | | |
| CZ | Tschechische Republik | LI | Liechtenstein | SD | Sudan | | |
| DE | Deutschland | LK | Sri Lanka | SE | Schweden | | |
| DK | Dänemark | LR | Liberia | SG | Singapur | | |
| EE | Estland | | | | | | |

Substituierte 2-Phenylbenzimidazole, deren Herstellung und Anwendung

5 Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft neuartige 2-Phenylbenzimidazole, ihre Herstellung mit neuen Zwischenprodukten und die Verwendung als Inhibitoren des Enzyms Poly(ADP-ribose)polymerase 10 oder PARP (EC 2.4.2.30) zur Herstellung von Arzneimitteln.

Poly(ADP-ribose)polymerase (PARP), bzw. wie es auch genannt wird Poly(ADP-ribose)synthase (PARS), stellt ein regulatorisches Enzym dar, das in Zellkernen gefunden wird (K. Ikai et al., 15 *J. Histochem. Cytochem.* 1983, 31, 1261-1264). Man nimmt an, daß PARP eine Rolle bei der Reparatur von DNA-Brüchen spielt (M.S. Satoh et al., *Nature* 1992, 356, 356-358). Schädigungen oder Brüche der DNA-Stränge aktivieren das Enzym PARP, das, wenn es aktiviert ist, die Übertragung von ADP-Ribose aus NAD katalysiert (S. Shaw, *Adv. Radiat. Biol.*, 1984, 11, 1-69). Dabei wird Nikotinamid aus NAD freigesetzt. Nikotinamid wird unter Verbrauch des Energieträgers ATP von anderen Enzymen wieder in NAD umgewandelt. Eine Überaktivierung von PARP hätte dementsprechend einen unphysiologisch hohen Verbrauch von ATP zur Folge und 20 dies führt im Extremfall zu Zellschädigungen und Zelltod.

Es ist bekannt, daß Radikale wie Superoxid-Anion, NO und Wasserstoffperoxid in Zellen zu DNA-Schädigungen führen können und damit PARP aktivieren. Die Bildung von großen Mengen an Radikalen 30 wird bei einer Reihe von pathophysiologischen Zuständen beobachtet und man geht davon aus, daß diese Anhäufung von Radikalen zu den beobachteten Zell- bzw. Organschäden führen oder beitragen. Dazu zählt von zum Beispiel ischämische Zustände von Organen wie im Schlaganfall, Herzinfarkt (C. Thiemermann et al., *Proc. Natl. Acad. Sci. USA*, 1997, 94, 679-683) oder Ischämie der Nieren, aber auch Reperfusionschäden wie sie zum Beispiel nach der Lyse von Herzinfarkt auftreten (s. oben: C. Thiemermann et al.). Die Hemmung von dem Enzym PARP könnte demzufolge ein Mittel sein, um diese Schäden mindestens zum Teil zu verhindern oder abzumildern. PARP-Inhibitoren könnten somit ein neues Therapieprinzip 40 zur Behandlung von einer Reihe von Krankheiten darstellen.

Das Enzym PARP beeinflußt die Reparatur von DNA-Schäden und könnte somit auch in der Therapie von Krebs-Erkrankungen 45 eine Rolle spielen, da in Kombination mit cytostatisch wirksamen Stoffen ein höheres Wirkpotential gegenüber Tumorgewebe

beobachtet wurde (G. Chen et al. *Cancer Chemo. Pharmacol.* 1988, 22, 303).

Nicht limitierende Beispiele für Tumoren sind Leukämie, Glioblastome, Lymphome, Melanome, Mama- und Cervicalkarzinome.

Zudem wurde gefunden, daß PARP-Inhibitoren immunosuppressive Wirkung zeigen können (D. Weltin et al. *Int. J. Immunopharmacol.* 1995, 17, 265-271).

10

Es wurde ebenfalls entdeckt, daß PARP bei immunologischen Erkrankungen bzw. Krankheiten, in denen das Immunsystem eine wichtige Rolle spielt, wie zum Beispiel rheumatoide Arthritis und septischer Schock, involviert ist, und daß PARP-Inhibitoren einen günstigen Effekt auf den Krankheitsverlauf zeigen können (H. Kröger et al. *Inflammation* 1996, 20, 203-215; W. Ehrlich et al. *Rheumatol. Int.* 1995, 15, 171-172; C. Szabo et al., *Proc. Natl. Acad. Sci. USA* 1998, 95, 3867-3872; S. Cuzzocrea et al. *Eur. J. Pharmacol.* 1998, 342, 67-76).

20

Unter PARP im Sinne dieser Erfindung werden auch Isoenzyme des oben beschriebenen PARP-Enzyms verstanden. Solche Isoenzyme sind z.B. PARP II und PARP III.

25 Weiterhin zeigte der PARP-Inhibitor 3-Aminobenzamid protektive Effekte in einem Model für den Kreislaufschock (S. Cuzzocrea et al., *Br. J. Pharmacol.* 1997, 121, 1065-1074).

2-Phenylbenzimidazole sind vielfach beschrieben worden. So 30 sind in DE 38 30 060 alkylierte Derivate als Inhibitoren der Erythrozytenaggregation offengelegt. In DE 35 22 230 ist ein Ester-Derivat vom 2-Phenylbenzimidazol als Inhibitor der Plättchenaggregation aufgeführt. Halogen-substituierte 2-Phenylbenzimidazole, die am Phenyl-Ring substituierte Amin-Reste tragen, 35 sind in WO 98/06703 als MCP-1-Antagonisten beschrieben worden.

Ebenfalls sind 2-Phenyl-benzimidazole bekannt, bei denen die Benzimidazol-Gruppe durch eine Amid-Gruppe substituiert ist. 5-Amido-Derivate des 2-Phenylbenzimidazols, die am Phenyl-Ring 40 Alkyloxy-Reste tragen, sind in WO 94/12461 als Inhibitoren der cAMP-Phosphodiesterase beschrieben worden. Für analoge Derivate wurde in DE 35 46 575 (z.B. Beispiel 15) gefunden, daß diese Verbindungen positiv inotrope Effekte auslösen. Ebenfalls 45 4-Amido-Derivate, die in 3-Stellung einen Pyridyl-Rest tragen, sind in WO 97/48697 als Inhibitoren der cAMP-Phosphodiesterase aufgeführt.

Die Synthese von 2-Phenyl-benzimidazyl-4-amiden ist in J. Chem. Soc. Perkin Trans 1, 1979, 2303-2307, beschrieben worden. Analoge Verbindungen, die am Amid-Rest noch eine substituierte Alkyl-Kette tragen, und die cytotoxische Wirkung haben sollen, sind in 5 J. Med. Chem. 1990, 33, 814-819, aufgeführt. In WO 97/04771 sind dagegen Benzimidazol-4-amide aufgeführt, die das PARS hemmen. Insbesondere sind Derivate dort als wirksam beschrieben, die einen Phenyl-Ring in 2-Stellung tragen, wobei der Phenyl-Ring noch mit einfachen Substituenten, wie Nitro, Methoxy und CF₃, 10 substituiert sein kann. Obwohl diese Substanzen zum Teil gute Hemmung des Enzyms PARP zeigen, haben die dort beschriebenen Derivate den Nachteil, daß sie nur wenig oder keine Löslichkeit in wässrigen Lösungen zeigen und somit nicht als wässrige Lösung appliziert werden können.

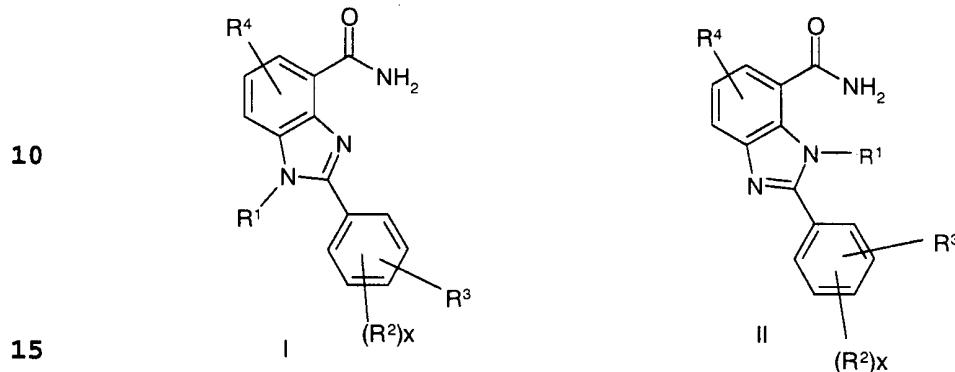
15 In einer Reihe von Therapien wie Schlaganfall werden die Wirkstoffe intravenös als Infusionslösung appliziert. Dazu ist es notwendig, Substanzen, hier PARP-Inhibitoren, zur Verfügung zu haben, die ausreichende Wasserlöslichkeit bei physiologischen 20 pH-Werten oder angenäherten pH-Werten (z.B. pH-Werten von 5 bis 8) aufweisen, so daß eine Infusionslösung hergestellt werden kann. Viele der beschriebenen PARP-Inhibitoren, insbesondere die besser wirksamen PARP-Inhibitoren, haben jedoch den Nachteil, daß sie nur geringe oder keine Wasserlöslichkeit 25 bei diesen pH-Werten zeigen und somit nicht für eine intravenöse Applikation in Frage kommen. Derartige Wirkstoffe können nur mit Hilfsstoffen, die die Wasserlöslichkeit vermitteln sollen, appliziert werden (vgl. WO 97/04771). Diese Hilfsstoffe, zum Beispiel Polyethylenglykol und Dimethylsulfoxid, verursachen 30 häufig Nebeneffekte oder sind sogar unverträglich. Gut wirksame PARP-Inhibitoren mit ausreichender Wasserlöslichkeit sind bisher nicht beschrieben worden.

Es wurde überraschenderweise gefunden, daß 2-Phenyl-benzimidazole, die am Phenyl-Ring mit Alkoxy-Resten substituiert sind und an der Alkoxy-Seitenkette noch einen Amin-Rest tragen, gut wirksame Inhibitoren darstellen, die aber durch den Einbau des aliphatischen Amin-Restes eine Salzbildung mit Säuren ermöglichen und dadurch eine deutlich verbesserte Wasserlöslichkeit 40 zeigen.

In der vorliegenden Erfindung werden neue 2-Phenylbenzimidazol-Derivate der allgemeinen Formel I beschrieben, die gegenüber den bereits beschriebenen Verbindungen Vorteile zeigen und 45 potente PARP-Inhibitoren darstellen und zugleich auch aus-

reichende Wasserlöslichkeit zeigen, die eine Applikation als Infusionslösung ermöglicht.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind substituierte
5 2-Phenylbenzimidazole der allgemeinen Formel I oder II



worin

- R¹** Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei
20 ein C-Atom des Alkyl-Restes noch OR¹¹ oder eine Gruppe R⁵ tragen kann, wobei
R¹¹ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeutet, und
- R²** Wasserstoff, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, NHCOR²¹,
25 NR²²R²³ OH, O-C₁-C₄-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, NH₂, Phenyl, wobei die Phenyl-Ringe noch mit maximal zwei Resten R²⁴ substituiert sein können, und R²¹ und R²² unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten und R²³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeuten, und R²⁴ OH, C₁-C₆-Alkyl,
30 O-C₁-C₄-Alkyl, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, NH₂, und
- x 0, 1 und 2 sein kann und
- R³** -D-(F¹)_p-(E)_q-(F²)_r-G bedeutet, wobei p, q und r nicht
35 gleichzeitig 0 sein können, oder -E-(D)_u-(F²)_s-(G)_v, wobei der Rest E noch mit einem oder zwei Resten A substituiert sein kann, oder R³ gleich B ist und
- R⁴** Wasserstoff, Chlor, Fluor, Brom, Jod, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, OH, Nitro, CF₃, CN, NR⁴¹R⁴², NH-CO-R⁴³, O-C₁-C₄-Alkyl, wobei
40 R⁴¹ und R⁴² unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten und
R⁴³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkyl-Phenyl oder Phenyl bedeuten, und
45

D S und O

E Phenyl, Imidazol, Pyrrol, Thiophen, Pyridin, Pyrimidin,
5 Piperazin, Pyrazin, Furan, Thiazol, Isoxazol, Pyrrolidin,
Piperidin, Trihydroazepin und

F¹ eine Kette aus 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, wobei ein Kohlenstoffatom der Kette noch eine OH oder O-C₁-C₄-Alkyl-Gruppe tragen kann und

10

F² eine Kette aus 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, wobei ein Kohlenstoffatom der Kette noch eine OH oder O-C₁-C₄-Alkyl-Gruppe tragen kann und

15 p 0 und 1 bedeuten kann und

q 0, und 1 sein kann, und

r 0 und 1 sein kann und

20

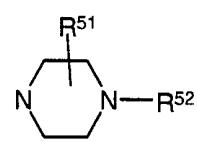
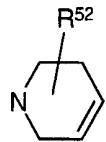
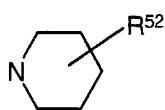
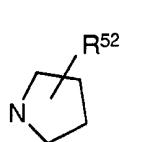
s 0 und 1 sein kann und

u 0 und 1 sein kann und

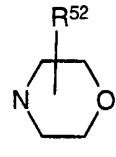
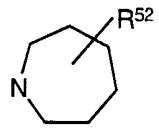
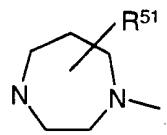
25 v 0 und 1 sein kann

G NR⁵¹R⁵² und

30



35



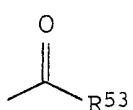
sein kann und

40

R⁵¹ Wasserstoff und verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, (CH₂)_t-K bedeutet und

R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Phenyl,

45



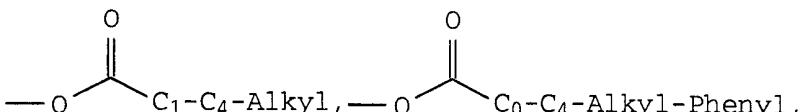
, -SO₂R⁵³, -(C=N)-R⁵³, -CO-NHR⁵³, -(C=N)-NHR⁵³,

5

worin

R⁵³ verzweigtes oder unverzweigtes O-C₁-C₆-Alkyl, Phenyl, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, wobei bei R⁵² und R⁵³ unabhängig voneinander ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl, Cyclohexyl, Cyclopentyl, Tetrahydronaphthyl, Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cycloheptyl, Naphthyl und Phenyl, wobei die Carbocyclen der Reste R⁵² und R⁵³ unabhängig voneinander noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen können: verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, verzweigtes oder unverzweigtes O-C₁-C₄-Alkyl, OH, F, Cl, Br, J, CF₃, NO₂, NH₂, CN, COOH, COOC₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkyl-amino, CCl₃, C₁-C₄-Dialkylamino, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, SO₂Phenyl, CONH₂, CONH-C₁-C₄-Alkyl, CONHPhenyl, CONH-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, NHSO₂-C₁-C₄-Alkyl, NHSO₂Phenyl, S-C₁-C₄-Alkyl,

25



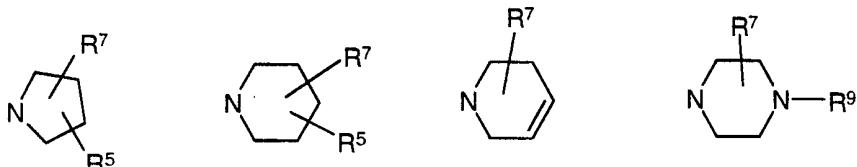
30

CHO, CH₂-O-C₁-C₄-Alkyl, -CH₂O-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, -CH₂OH, -SO-C₁-C₄-Alkyl, -SO-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, -SO₂NH₂, -SO₂NH-C₁-C₄-Alkyl

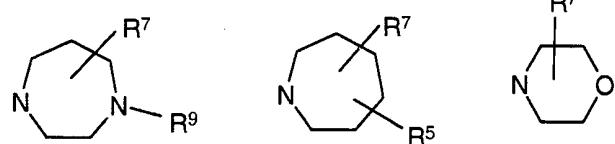
und zwei Reste eine Brücke -O-(CH₂)_{1,2}-O- bilden, bedeuten kann,

B

35



40



sein kann und

45

A Wasserstoff, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, NH₂, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, CN, NH-CO-R³³, wobei R³³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeutet, sein kann und

5

R³¹ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, (CH₂)_t-K und

R³² Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, -CO-R⁸, SO₂-R⁸, -(C=N)-R⁸, -CO-OR⁸, -CO-NHR⁸ und -(C=N)-NHR⁸ und

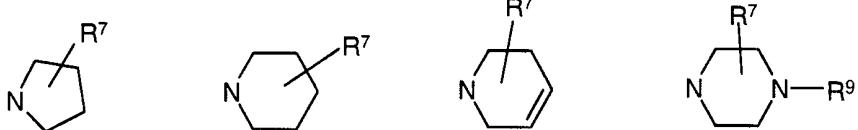
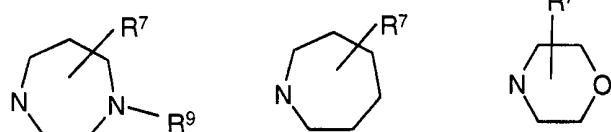
10

R³³ Wasserstoff und C₁-C₄-Alkyl und

t 0,1,2,3,4 und

15 K Phenyl, der noch maximal zwei Reste R tragen kann, NR^{k1}R^{k2} (mit R^{k1} bzw. R^{k2} mit den gleichen Bedeutungen wie R⁴¹ bzw. R⁴²), NH-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, Pyrrolidin, Piperidin, 1,2,5,6-Tetrahydropyridin, Morphin, Trihydroazepin, Piperazin, das noch mit einem Alkyl-Rest C₁-C₆-Alkyl
20 substituiert sein kann, und Homopiperazin, das noch mit einem Alkyl-Rest C₁-C₆-Alkyl substituiert sein kann, und

R⁵ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, NR⁷R⁹ und

25**30****35**

bedeuten kann und

R⁷ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, Phenyl, wobei der Ring noch mit bis zu zwei Resten R⁷¹ substituiert sein
40 können, und

R⁷¹ OH, C₁-C₆-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, NH₂, und

45

R⁸ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, Phenyl, C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, wobei der Ring noch mit bis zu zwei Resten R⁸¹ substituiert sein kann, und

5 R⁸¹ OH, C₁-C₆-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, NH₂, und

10 R⁹ Wasserstoff, COCH₃, CO-O-C₁-C₄-Alkyl, COCF₃, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein oder zwei Wasserstoffe des C₁-C₆-Alkylrests durch jeweils einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Jod, Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Nitro, Amino, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkyl-amino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, CF₃, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann, und

20 sowie ihre tautomeren Formen, möglichen enantiomeren und diastereomeren Formen, und deren Prodrugs und pharmakologisch verträglichen Salze.

Bevorzugt sind die Verbindungen, bei denen die Reste folgende Bedeutung annehmen:

25 R¹ Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein C-Atom des Alkyl-Restes noch OR¹¹ oder eine Gruppe R⁵ tragen kann, wobei

R¹¹ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeutet, und

30 R² Wasserstoff, Chlor, Fluor, Brom, Iod, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Nitro, CF₃, CN, NR²¹R²², NH-CO-R²³, OR²¹, wobei

35 R²¹ und R²² unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten und

R²³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeuten, und

40 R³ -O-(CH₂)_o-(CHR³¹)_m-(CH₂)_n-R⁵, wobei

R³¹ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, OH und O-C₁-C₄-Alkyl,

m, o unabhängig voneinander 0, 1 oder 2 bedeutet, und

45 n 1, 2, 3 oder 4 bedeutet, und

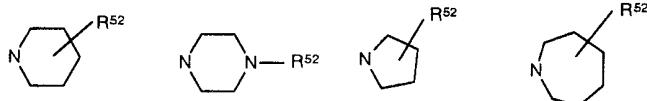
R⁴ Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Chlor, Brom Fluor, Nitro, Cyano, NR⁴¹R⁴², NH-CO-R⁴³, OR⁴¹, wobei

R⁴¹ und R⁴² unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl
5 bedeuten und

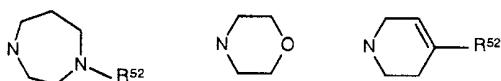
R⁴³ C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeuten, und

R⁵ NR⁵¹R⁵² oder einen der folgenden Reste

10



15

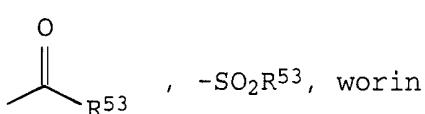


bedeutet, wobei

20 R⁵¹ Wasserstoff und verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl
bedeutet und

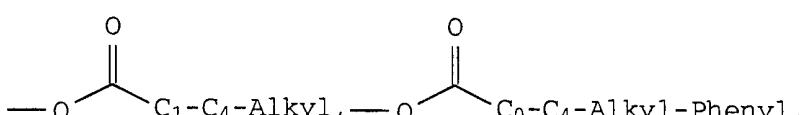
R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl,
Phenyl,

25



R⁵³ verzweigtes oder unverzweigtes O-C₁-C₆-Alkyl, Phenyl,
30 verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl-Phenyl,
wobei bei R⁵² und R⁵³ unabhängig voneinander ein Wasserstoff
des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substi-
tuiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl, Cyclohexyl, Cyclopentyl,
Tetrahydronaphthyl, Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cycloheptyl,
35 Naphthyl und Phenyl, wobei die Carbocyclen der Reste R⁵² und
R⁵³ unabhängig voneinander noch einen oder zwei der folgenden
Reste tragen können: verzweigtes oder unverzweigtes
C₁-C₆-Alkyl, verzweigtes oder unverzweigtes O-C₁-C₄-Alkyl,
OH, F, Cl, Br, J, CF₃, NO₂, NH₂, CN, COOH, COOC₁-C₄-Alkyl,
40 C₁-C₄-Alkylamino, CCl₃, C₁-C₄-Dialkylamino, SO₂-C₁-C₄-Alkyl,
SO₂Phenyl, CONH₂, CONH-C₁-C₄-Alkyl, CONHPhenyl, CONH-C₁-C₄-
Alkyl-Phenyl, NHSO₂-C₁-C₄-Alkyl, NHSO₂Phenyl, S-C₁-C₄-Alkyl,

45



10

CHO, CH₂-O-C₁-C₄-Alkyl, -CH₂O-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, -CH₂OH,
-SO-C₁-C₄-Alkyl, -SO-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, -SO₂NH₂, -SO₂NH-
C₁-C₄-Alkyl

und zwei Reste eine Brücke -O-(CH₂)_{1,2}-O- bilden, bedeutet.

5 Besonders bevorzugte Positionen für den Rest R² in der allgemeinen Formel I oder II sind die 3-Position und die 4-Position zum Benzimidazolring. Für den Rest R³ ist ebenfalls die 3-Position oder 4-Position zum Benzimidazolring bevorzugt.

10 Die besonders bevorzugte Bedeutung von R¹ ist Wasserstoff.

Die besonders bevorzugte Bedeutung von R² ist Wasserstoff, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Nitro, CN, NH₂, O-C₁-C₄-Alkyl.

15

Die besonders bevorzugte Bedeutung von R³ ist -O-(CH₂)_p-R⁵ mit p gleich 2, 3 oder 4.

R⁵ bedeutet bevorzugt einen 6-gliedrigen Ring, insbesondere

20 Piperazin,

R⁵² bedeutet bevorzugt einen gegebenenfalls substituierten Phenylring, insbesondere falls R⁵ einen 6-gliedrigen Ring bedeutet.

25

Die besonders bevorzugte Bedeutung von R⁴ ist Wasserstoff.

Ganz besonders bevorzugt sind die jeweiligen Kombinationen der obigen bevorzugten Bedeutungen.

30

Bevorzugt sind außerdem Verbindungen mit folgenden Bedeutungen für die Substituenten:

R¹ Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei

35 ein C-Atom des Alkyl-Restes noch OR¹¹ oder eine Gruppe R⁵ tragen kann, wobei

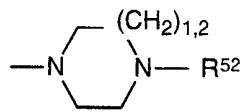
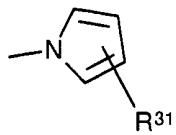
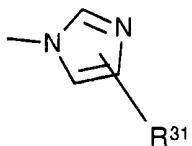
R¹¹ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeutet, und

R² Wasserstoff, Chlor, Fluor, Brom, Jod, verzweigtes und unver-

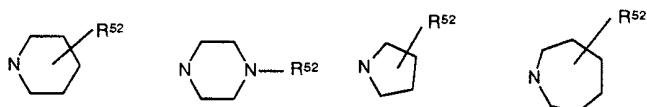
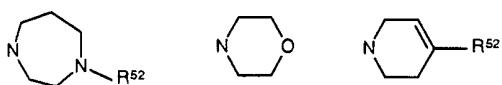
40 zweigtes C₁-C₆-Alkyl, Nitro, CF₃, CN, NR²¹R²², NH-CO-R²³, OR²¹, wobei

R²¹ und R²² unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten und

45 R²³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeuten, und

R^3 **5****10**

und

 R^{31} Wasserstoff, CHO und $-(CH_2)_0-(CHR^{32})_m-(CH_2)_n-R^5$,
wobei R^{32} Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, OH und O-C₁-C₄-Alkyl,
m, o unabhängig voneinander 0, 1 oder 2 bedeutet und
n 1, 2, 3 oder 4 bedeutet, und**15** R^4 Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Chlor,
Brom Fluor, Nitro, Cyano, NR⁴¹R⁴², NH-CO-R⁴³, OR⁴¹, wobei R^{41} und R^{42} unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl
bedeuten und**20** R^{43} C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeuten, und R^5 NR⁵¹R⁵² oder einen der folgenden Reste**25****30**

wobei

 R^{51} Wasserstoff und verzweigtes und unverzweigtes
C₁-C₆-Alkyl bedeutet und**35** R^{52} Wasserstoff, COCH₃, CO-O-C₁-C₄-Alkyl, COCF₃, ver-
zweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein
Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der
folgenden Reste substituiert sein kann: OH,
O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch
einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann:
Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweig-
tes C₁-C₄-Alkyl, Nitro, Amino, C₁-C₄-Alkylamino,
C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN,
SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeutet.**40****45**

12

Besonders bevorzugte Positionen für den Rest R² in der allgemeinen Formel I oder II sind die 3-Position und die 4-Position zum Benzimidazolring. Für den Rest R³ ist ebenfalls die 3-Position oder 4-Position zum Benzimidazolring bevorzugt.

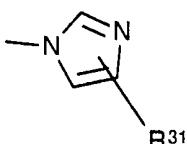
5

Die besonders bevorzugte Bedeutung von R¹ ist Wasserstoff.

Die besonders bevorzugte Bedeutung von R² ist Wasserstoff, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Nitro, CN, NH₂,

10 O-C₁-C₄-Alkyl. Besonders bevorzugt ist R² gleich Wasserstoff.

Für R³ gleich

15

20 ist die besonders bevorzugte Bedeutung von R³¹ ist Wasserstoff oder -(CH₂)_p-R⁵, wobei

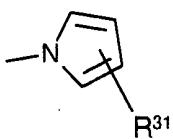
p 1 oder 2 bedeutet und

R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl,

25 wobei ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl, Nitro,

30 Amino, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann.

Für R³ gleich

35

40 ist die besonders bevorzugte Bedeutung von R³¹ ist Wasserstoff oder -(CH₂)_p-R⁵, wobei

p 1 oder 2 bedeutet und

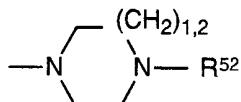
R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl,

45 wobei ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen

oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl, Nitro, Amino, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann.

5

Für R³ gleich



10

ist die besonders bevorzugte Bedeutung von

- R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl, Nitro, Amino, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann.

20

Die besonders bevorzugte Bedeutung von R⁴ ist Wasserstoff.

Ganz besonders bevorzugt sind die jeweiligen Kombinationen der obigen bevorzugten Bedeutungen.

- Die Verbindungen der Formel I können als Racemate, als enantiomerreine Verbindungen oder als Diastereomere eingesetzt werden. Werden enantiomerreine Verbindungen gewünscht, kann man diese beispielsweise dadurch erhalten, daß man mit einer geeigneten optisch aktiven Base oder Säure eine klassische Racematspaltung mit den Verbindungen der Formel I oder ihren Zwischenprodukten durchführt.

- 35 Gegenstand der Erfindung sind auch zu Verbindungen der Formel I mesomere oder tautomere Verbindungen.

- Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind die physiologisch verträglichen Salze der Verbindungen I, die sich durch Umsatz von Verbindungen I mit einer geeigneten Säure oder Base erhalten lassen. Geeignete Säuren und Basen sind zum Beispiel in Fortschritte der Arzneimittelforschung, 1966, Birkhäuser Verlag, Bd. 10, S. 224-285, aufgelistet. Dazu zählen zum Beispiel Salzsäure, Citronensäure, Weinsäure, Milchsäure, Phosphorsäure, 45 Methansulfonsäure, Essigsäure, Ameisensäure, Maleinsäure, Fumar-

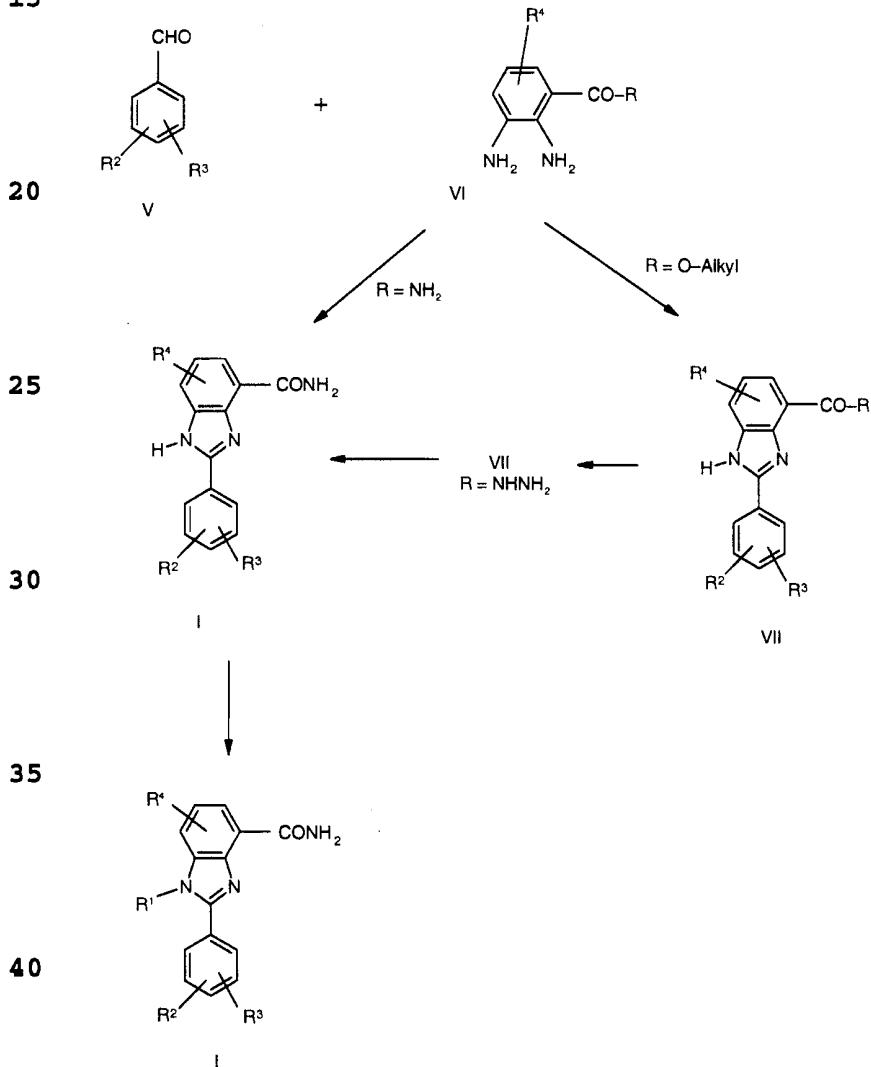
säure usw. bzw. Natriumhydroxid, Lithiumhydroxid, Kaliumhydroxid und Tris.

Unter Prodrugs werden solche Verbindungen verstanden, die in vivo **5** in Verbindungen der allgemeinen Formel I oder II metabolisiert werden. Typische Prodrugs sind Phosphate, Carbamate von Aminosäuren, Ester und andere.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen 2-Phenylbenzimidazole der **10** Formel I oder II kann auf verschiedenen Wegen erfolgen, die in folgenden Syntheseschemas skizziert wurden.

Syntheseschema 1

15

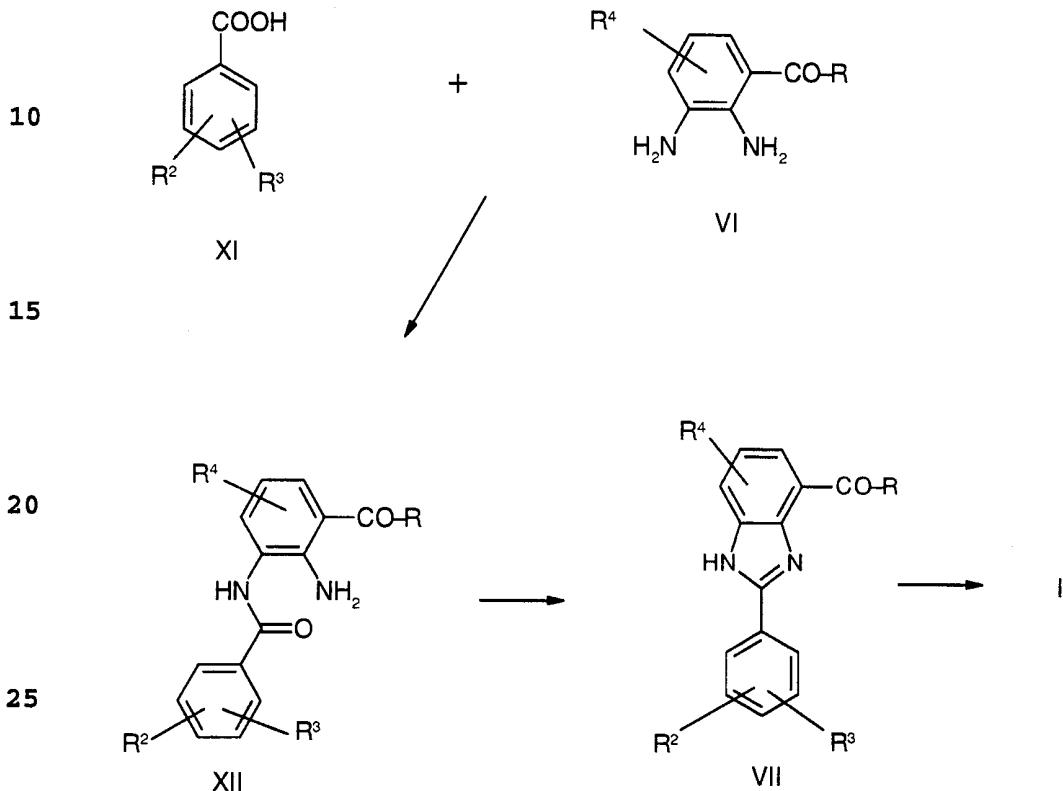


45 Durch Kondensation von Benzaldehyden V mit Phenylendiaminen VI erhält man das Benzimidazol VII, wobei man bevorzugt in polaren Lösungsmitteln wie Ethanol oder Dimethylformamid mit Zusatz von

Säuren wie Essigsäure bei erhöhter Temperatur arbeitet, in der Regel 80 bis 120°C. Günstig für die Reaktion ist der Zusatz von schwachen Oxidationsmittel wie Kupfer-II-Salzen, die als wäßrige Lösung zugesetzt werden.

5

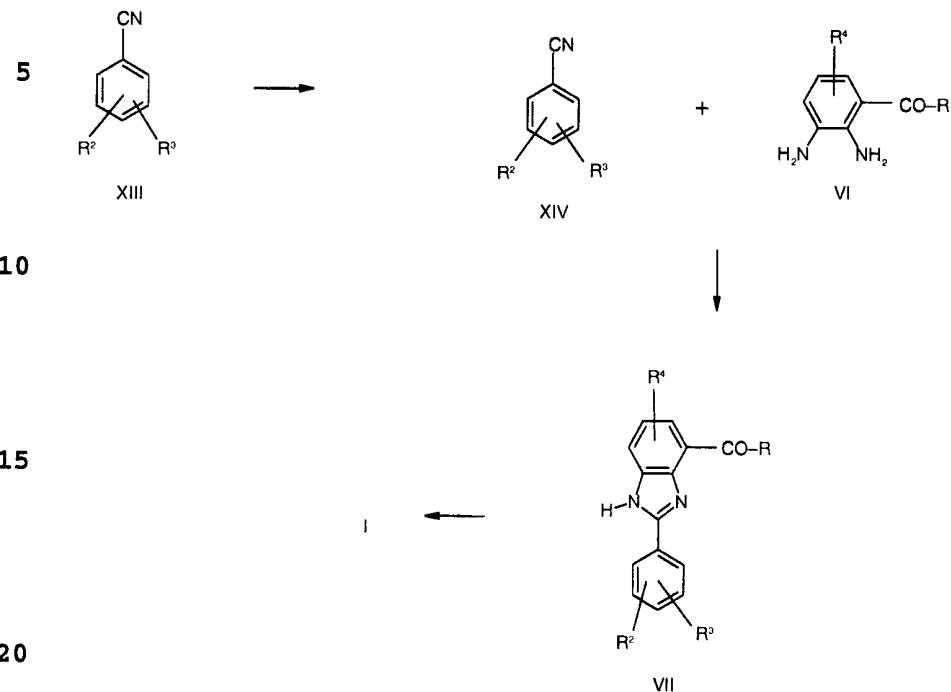
Syntheseschema 2



- 30 Wenn in dem Phenylendiamin VI R = NH₂ ist, entstehen bei der Kondensation direkt erfundungsgemäße Verbindungen I. Ansonsten kann man, falls R = O-Alkyl ist, diesen Ester mit Ammoniak, bei gegebenenfalls erhöhter Temperatur und erhöhtem Druck, zum Amid I umsetzen. Alternativ kann man den Ester XII mit Hydrazin in
35 polaren Lösungsmitteln, wie die Alkohole Butanol und Ethanol oder auch Dimethylformamid, bei erhöhten Temperaturen, vorzugsweise 80 bis 130°C, umsetzen, wobei ein Hydrazid XII (R = NHNNH₂) anfällt, das danach noch unter reduktiven Bedingungen, wie mit Raney-Nickel in Alkoholen unter Rückfluß, zum Amid I reduziert werden
40 kann.

Eine Einführung des Restes R₁ am Benzimidazol-Rest in I (R₁ = H) gelingt unter üblichen Alkylierungsbedingungen, wie sie zum Beispiel in J.Het.Chem. 1995, 32, 707f und in Tetrahedron 1994, 50,
45 5535), wobei allerdings der Reaktionspartner R₁-L (L = Abgangsgruppe wie Cl, Br. Und J) eingesetzt werden muß.

Synthesschema 3



Alternativ zu den im Schema 1 gezeigten Benzaldehyden V kann man auch Benzoësäuren wie XI (siehe Schema 2) oder Benzonitrile wie 25 XIII (siehe Schema 3) anstelle des Benzaldehyds einsetzen. Die Herstellung dieser Derivate erfolgt analog zur Herstellung der substituierten Benzaldehyde V. Ausgehend von XI erfolgt die Kondensation zu VII in zwei Stufen. Zuerst wird die Benzoësäure 30 XI mit dem Anilin VI in einer peptidartigen Kupplung zum Amid XII umgesetzt. Dabei arbeitet man nach üblichen Bedingungen, die zum Beispiel im Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, 4. Aufl., E5, Kap.V bzw. C.R. Larock, Comprehensive Organic Transformations, VCH Publisher, 1989, Seite 972f. aufgelistet sind. Der Ringschluß erfolgt zum Benzimidazol erfolgt danach bei 35 erhöhter Temperatur, zum Beispiel 60 bis 180°C, mit oder ohne Lösungsmitteln wie Dimethylformamid, unter Zusatz von Säuren wie Essigsäure oder direkt in Essigsäure selbst.

Die Reaktion des Phenylendiamins VI mit einem Benzonitril XIII 40 erfolgt ebenfalls unter üblichen Bedingungen. Dabei kann man in Lösungsmitteln wie Dimethylformamid unter Zusatz von Säuren bei erhöhter Temperatur, wie 60 bis 200°C, arbeiten. Allerdings kann man auch die üblichen Methoden zur Herstellung von Amidinen aus Benzonitrilen anwenden, wie sie in Houben-Weyl, Methoden der 45 organischen Chemie, E5, S. 1304 f., J. Amer.Chem.Soc. 1957, 427 und J.Org.Chem. 1987, 1017 beschrieben sind.

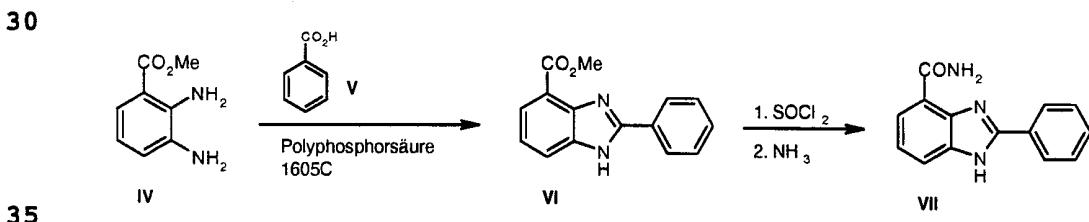
Die vorliegende Erfindung betrifft außerdem 2,3-Diaminobenzamide der Formel XX, XXI und deren Synthese und Verwendung als Zwischenstufen.

- 5 Diaminobenzamide, die am Amid-Rest eine substituierte Alkylkette tragen, werden in WO 9631462 zur Behandlung neurodegenerativer Krankheiten beschrieben. Diaminobenzamide, die am Amid-Rest einen substituierten Aryl-Rest tragen, werden in JP 09059236 zur Behandlung von Entzündungen und Allergien beschrieben. Die Effekte
10 von Benzohydroxamsäuren auf die DNA-Synthese wurden in Bull. Soc. Chim. Belg. 1997, 106, 767 untersucht.

Amino-dibenzodiazepinone wurden in P. V. Khadikar et al.,
J. Heterocycl. Chem. 1998, 35, 675 hergestellt. Die Synthese von
15 2-Phenyl-benzimidazyl-4-amiden ist in *J. Chem. Soc. Perkin Trans*
1, 1979, 2302-2307 beschrieben worden. Analoge Verbindungen, die
am Amid-Rest noch eine substituierte Alkyl-Kette tragen, und die
cytotoxische Wirkung haben sollen, sind in *J. Med. Chem.* 1990,
33, 814-819 aufgeführt. In WO 97/04771 sind Benzimidazol-4-amide
20 aufgeführt, die das Enzym PARP hemmen. Insbesondere sind Derivate
als wirksam beschrieben, die einen Phenylring in 2-Stellung tra-
gen, wobei der Phenyl-Ring noch mit einfachen Substituenten wie
Nitro, Methoxy und CF₃ substituiert sein kann.

25 Zur Veranschaulichung der Synthesestrategie in WO 97/04771 ist in
Schema 4 beispielhaft die Synthese von 2-Phenylbenzimidazol-4-
carboxamid (NU 1070) dargestellt.

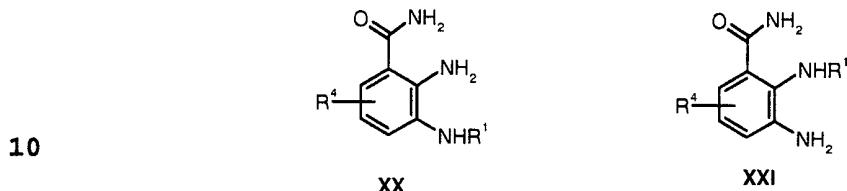
Schema 4



Die Umsetzung von Diaminobenzoësäuremethylester IV mit Benzoesäure V in Polyphosphorsäure ergibt den Benzimidazol-4-carbonsäureester VI in 20 % Ausbeute. Abschließend wird Ester VI mittels Säurechloridbildung in das Amid VII überführt. Für diesen Schritt geben die Autoren eine Ausbeute von 62 % an. Für die Synthesesequenz ergibt sich eine Gesamtausbeute von 12 %. Die Gesamtausbeuten für die Synthesen aller anderen in WO 97/04771 genannten Beispiele liegen in einem Rahmen von 5 bis 19 %. Ein großer Nachteil dieser Synthesestrategie ist die Tatsache, daß

jede zu VI analoge Verbindung noch in das Amid überführt werden muß, das erst den wirksamen PARP-Inhibitor darstellt.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind 2,3-Diamino-benzamide 5 der Formel XX und XXI:

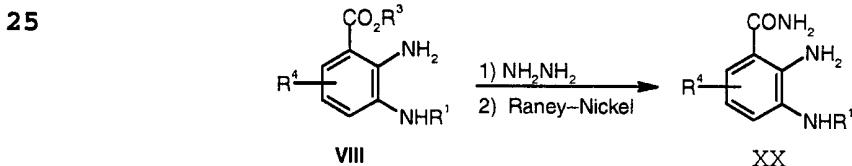


worin

R⁴ und R¹ die oben genannten Bedeutungen besitzen, sowie deren 15 Salze.

Die Synthese der Verbindungen XX bzw. XXI erfolgt nach Schema 5 durch Hydrazinolyse eines geeignet substituierten Esters VIII mit Hydrazinhydrat in einem Alkohol wie n-Butanol bei 100°C und an-20 schließender Reduktion des Hydrazids mit Raney-Nickel in polaren Lösungsmitteln wie Dimethylformamid bei 100°C.

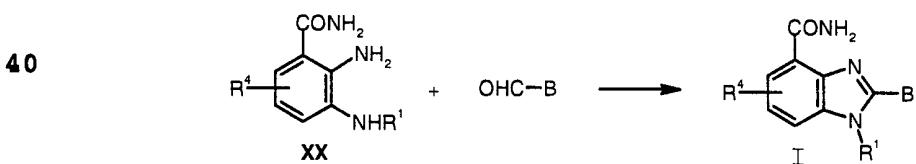
Schema 5



30 Überraschender Weise ergaben sich in den Synthesen von Benzimidazol-4-amiden aus den Verbindungen XX bzw. XXI außerdem höhere Gesamtausbeuten als die in WO 97/04771 beschriebenen.

Die Synthese von Benzimidazol-4-amiden aus den Verbindungen der 35 Formel XX und XXI wird in Schema 6 bzw. Schema 7 beschrieben.

Schema 6

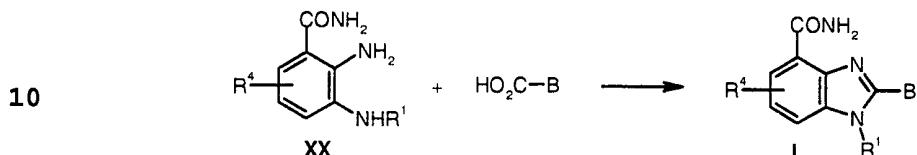


45 Durch Kondensation eines geeigneten Aldehyds OHC-B mit Verbindungen XX bzw. XXI erhält man das Benzimidazol I, wobei man bevorzugt in polaren Lösungsmitteln wie Ethanol oder Dimethylformamid

und Zusatz von Säuren wie Essigsäure bei erhöhter Temperatur arbeitet, in der Regel 80 bis 120°C. Günstig für die Reaktion ist der Zusatz von schwachen Oxidationsmitteln wie Kupfer-II-Salzen, die als wäßrige Lösung zugesetzt werden.

5

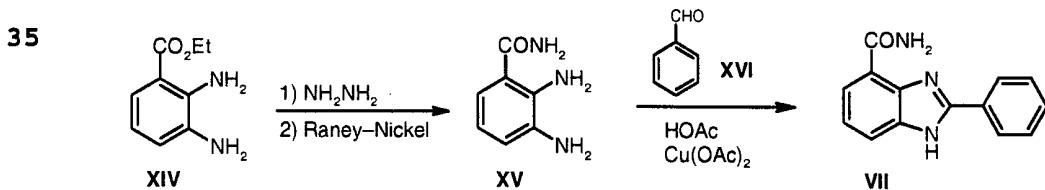
Schema 7



Mit geeigneten Säuren HOOC-B erfolgt zunächst eine peptidartige Kupplung mit den Verbindungen XX bzw. XXI. Dabei arbeitet man 15 nach üblichen Bedingungen, die zum Beispiel in Houben Weyl, Methoden der Organischen Chemie, 4. Aufl., E5, Kap. V bzw. C.R. Larock, Comprehensive Organic Transformations, VCH Publisher, 1989, S. 972f. aufgelistet sind. Der Ringschluß erfolgt anschließend bei erhöhter Temperatur, zum Beispiel 60 20 bis 180°C, mit oder ohne Lösungsmitteln wie Dimethylformamid, unter Zusatz von Säuren wie Essigsäure oder direkt in Essigsäure selbst.

Zum Vergleich der Gesamtausbeuten der neuen Synthesestrategie mit 25 denen in WO 97/04771 ist die Synthese von 2-Phenylbenzimidazol-4-carboxamid in Schema 11 dargestellt. Die Umsetzung von Ester XIV zum Amid XV erfolgt in 70 %. Die Synthese des Benzimidazols VII durch Kondensation von XV mit Benzaldehyd XVI mit anschließender Oxidation verläuft mit 85 % Ausbeute. Die daraus resultierende 30 Gesamtausbeute von 60 % übertrifft die entsprechende Gesamtausbeute von 12 % in WO 97/04771.

Schema 8



40 Die in der vorliegenden Erfindung enthaltenen substituierten 2-Phenylbenzimidazole I oder II stellen Inhibitoren des Enzyms Poly-(ADP-ribose)polymerase oder PARP (EC 2.4.2.30) dar. Die inhibitorische Wirkung der substituierten 2-Phenylbenzimidazole I oder II wurde mit einem in der Literatur bereits be- 45 kannten Enzymtest ermittelt, wobei als Wirkmaßstab ein K_i-Wert ermittelt wurde. Die 2-Phenylbenzimidazole I wurden in dieser Weise

auf Hemmwirkung des Enzyms Poly(ADP-ribose)polymerase oder PARP - (EC 2.4.2.30) gemessen.

Es besteht ein hoher Bedarf an PARP-Inhibitoren mit hohem inhibitorischen Potential ($K_i < 50$ nm) und guter Bioverfügbarkeit. Die Identifizierung solcher Verbindungen als auch ihre Optimierung setzt ein schnelles, effizientes Assay-System zur Quantifizierung der Aktivität der Poly-(ADP-ribose)-polymerase voraus. Alle bislang verfügbaren Assay-Systeme basieren auf der Verwendung von 10 radioaktivem NAD als Substrat für PARP und der Quantifizierung der in das Poly-(ADP-ribose) Polymer eingebauten Radioaktivität. So sind PARP-Assays unter Verwendung von [^{14}C]NAD in JBC 254:9, 3647-3651, 1979; Biochemical Pharmacology 44:5, 947-953, 1992; Analytical Biochemistry 195, 227, 1-13, 1995; JBC 267:3, 15 1569-1575, oder unter Verwendung von [$\alpha^{32}\text{P}$]NAD in Analytical Biochemistry 195, 226-231, 1991; JBC 264:8, 4312-4317, 1989; Anti-Cancer Drug Design 10, 507-514, 1995, oder unter Verwendung von [^3H]NAD in JBC 253:18, 6459, 6466, 1978; Eur J Biochem, 102, 43-57, 1979; J Clinical Investigation 77, 1312-1320, 1986, 20 beschrieben.

Diese Methoden sind sowohl aufwendig, in ihrem Durchsatz limitiert, als auch aufgrund der verwendeten Radioaktivität umwelttechnisch und arbeitssichertechnisch problematisch. Der 25 Bedarf an schnellen, nicht-radioaktiven Assay-Systemen ist daher hoch.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung betrifft also ein, homogen oder heterogen durchführbares, *in vitro* Nachweisverfahren für 30 PARP-Inhibitoren, das dadurch gekennzeichnet, daß man

- a) ein ungeträgertes oder geträgertes Poly-ADP-ribosylierbares Target mit einem Reaktionsgemisch inkubiert, umfassend
 - a1) ein PARP;
 - a2) einen PARP-Aktivator; und
 - a3) einen PARP-Inhibitor oder einen Analyten, in welchem man wenigstens einen PARP-Inhibitor vermutet;
- b) die Poly-ADP-Ribosylierungsreaktion durchführt; und
- c) die Poly-ADP-Ribosylierung des Target qualitativ oder quantitativ mit einem Anti-Poly(ADP-ribose)-Antikörper bestimmt.

Vorzugsweise wird das Nachweisverfahren so durchgeführt, daß man das PARP-Homologe mit dem PARP-Aktivator und dem PARP-Inhibitor oder einen Analyten, in welchem man wenigstens einen 45 PARP-Inhibitor vermutet, vorinkubiert, wie z.B. etwa 1 bis 30 Minuten, bevor man die Poly-ADP-Ribosylierungsreaktion durchführt.

Nach Aktivierung durch DNS mit Einzelstrangbrüchen (erfindungsgemäß bezeichnet als "aktivierte DNS") poly-ADP-ribosyliert PARP eine Vielzahl nukleärer Proteine in Gegenwart von NAD. Zu diesen Proteinen zählt zum einen PARP selber, aber auch Histone etc.

5

Das bei den Nachweisverfahren vorzugsweise verwendete Poly-ADP-ribosylierbare Target ist ein Histon-Protein in seiner nativen Form oder ein davon abgeleitetes Poly-ADP-ribosylierbares Äquivalent. Beispielhaft wurde eine Histonpräparation der

- 10 Firma Sigma verwendet (SIGMA, Katalog-Nr. H-7755; Histone Typ II-as aus Kalbsthymus Luck JM et al., J. Biol. Chem., 233, 1407 (1958), Satake K., et al., J. Biol. Chem., 235, 2801 (1960)). Im Prinzip können alle Arten von Proteinen oder Teile von diesen verwendet werden, die einer Poly-ADP-ribosylierung durch PARP 15 zugänglich sind. Dies sind bevorzugterweise nukleäre Proteine, z.B. Histone, DNA-Polymerase, Telomerase, PARP selber. Auch synthetische Peptide, die von den entsprechenden Proteinen abgeleitet sind, können als Target fungieren.

- 20 Es können im ELISA Assay Histonmengen im Bereich von 0,1 µg/well bis 100 µg/well, bevorzugterweise 1 µg/well bis 10 µg/well, verwendet werden. Die PARP Enzymmengen liegen in einem Bereich von 0,2 pMol/well bis 2 nMol/well, bevorzugterweise von 2 pMol/well bis 200 pMol/well; wobei der Reaktionsansatz jeweils 100 µl/well 25 ausmacht. Reduzierungen auf kleinere Wells und entsprechend kleinere Reaktionsvolumina sind möglich.

- Beim HTRF Assay werden identische PARP-Mengen eingesetzt, die Menge an Histon oder modifizierten Histonen liegt im Bereich von 2 ng/well bis 25 µg/well, bevorzugterweise 25 ng/well bis 30 2,5 µg/well; wobei der Reaktionsansatz jeweils 50 µl/well ausmacht. Reduzierungen auf kleinere Wells und entsprechend kleinere Reaktionsvolumina sind möglich.

Der erfindungsgemäß verwendete PARP-Aktivator ist vorzugsweise 35 aktivierte DNA.

- Als Aktivator können diverse Typen geschädigter DNA fungieren. DNA Schädigungen können durch Verdaz mit DNAasen oder anderen DNA modifizierenden Enzymen (z.B. Restriktionsendonukleasen), durch 40 Bestrahlung oder andere physikalische Methoden oder chemische Behandlung der DNA erzielt werden. Ferner ist es möglich, mittels synthetischer Oligonukleotide die Situation einer DNA Schädigung gezielt zu simulieren. In den beispielhaft angegebenen Assays wurde aktivierte DNA aus Kalbsthymus (SIGMA, Prod.-Nr. D4522, 45 CAS: 91080-16-9, hergestellt nach der Methode von Aposhian und Kornberg unter Verwendung von Kalbsthymus DNA (SIGMA D-1501) und Deoxyribonuklease Typ I (D-4263). Aposhian HV und Kornberg A.,

J. Biol. Chem., 237, 519 (1962)). Verwendet wurde die aktivierte-DNA in einem Konzentrationsbereich von 0,1-1000 µg/ml, bevorzugterweise von 1 bis 100 µg/ml, im Reaktionsschritt.

- 5 Die Poly-ADP-Ribosylierungsreaktion wird in den erfindungsgemäßen Verfahren durch Zugabe von NAD⁺ gestartet.

Die Konzentrationen von NAD lagen in einem Bereich von 0,1 µM bis 10 mM, bevorzugterweise von 10 µM bis 1 mM.

10

Gemäß der heterogen durchführbaren Variante obigen Verfahrens wird die Poly-ADP-Ribosylierung des geträgeren Target mit Anti-Poly-(ADP-ribose)-Antikörper bestimmt. Dazu trennt man das Reaktionsgemisch vom geträgeren Target ab, wäscht und inkubiert mit 15 dem Antikörper. Dieser Antikörper kann selbst markiert sein. Vorzugsweise verwendet man jedoch zum Nachweis von gebundenem Anti-Poly-(ADP-ribose)-Antikörper einen markierten sekundären Antikörper oder ein entsprechendes markiertes Antikörperfragment. Geeignete Markierungen sind z.B. Radiomarkierung, Chromophor- 20 oder Fluorophormarkierung, Biotinylierung, Chemilumineszenzmarkierung, Markierung mit paramagnetischem Metall, oder insbesondere Enzymmarkierungen, wie z.B. mit Meerrettich-Peroxidase. Entsprechende Nachweistechniken sind dem Fachmann allgemein bekannt.

25

Gemäß der homogen durchführbaren Variante obigen Verfahrens ist das nichtgeträgerete Target mit einem Akzeptor-Fluorophor markiert. Bevorzugt verwendet man dazu als Target biotinyliertes Histon, wobei das Akzeptor-Fluorophor über Avidin oder Streptavidin an die Biotingruppen des Histons gekoppelt ist. Als Akzeptor-Fluorophor sind insbesondere Phycobiliproteine (z.B. Phycocyanine, Phycoerythrine) geeignet, z.B. R-Phycocyanin (R-PC), Allophycocyanin (APC), R-Phycoerythrin (R-PE), C-Phycocyanin (C-PC), B-Phycoerythrin (B-PE) oder ihre Kombinationen 30 untereinander oder mit Fluoreszenzfarbstoffen wie Cy5, Cy7 oder Texas Red (Tandem system) geeignet.

(Thammapalerd N. et al., Southeast Asian Journal of Tropical Medicine & Public Health. 27(2):297-303, 1996; Kronick M.N. et al. Clinical Chemistry. 29(9):1582-6, 1983; Hicks J.M., Human Pathology. 15(2):112-6, 1984). Bei dem hier verwendeten Farbstoff XL665 handelt es sich um ein quervernetztes Allophycocyanin (Glazer AN, Rev. Microbiol. 36:173 198 (1982); Kronick M.N., J. Imm. Meth. 92:1 13 (1986); MacColl R et al., Phycobiliproteins, CRC Press, Inc., Boca Raton, Florida. (1987); MacColl 40 R. et al., Arch. Biochem. Biophys. 208:1:42 48 (1981)).

Außerdem ist bevorzugt, bei dem homogenen Verfahren die Poly-ADP-Ribosylierung des nicht geträgeren Target mit Anti-Poly-(ADP-ribose)-Antikörper zu bestimmen, der mit einem Donor-Fluorophor markiert ist, das zur Energieübertragung auf das Akzeptor-Fluorophor befähigt ist, wenn Donor und Akzeptor durch Bindung des markierten Antikörpers an das Poly-ADP-ribosyierte Histon in räumliche Nähe gelangen. Vorzugsweise verwendete man ein Europium-Kryptat als Donor-Fluorophor für den Anti-Poly-(ADP-ribose)-Antikörper.

10

Neben den verwendeten Europium-Kyrptat können auch weitere Verbindungen als potentielle Donor-Moleküle auftreten. Hierbei kann zum einen der Kryptatkäfig modifiziert werden. Auch Austausch des Europiums gegen andere Seltenerd-Metalle, wie z.B. Terbium, sind 15 denkbar. Entscheidend ist eine lange Lebensdauer der Fluoreszenz, die die Zeitverzögerung garantiert. (Lopez E. et al., Clin Chem 39/2, 196-201, 1993; US Patent 5,534,622).

Die oben beschriebenen Nachweisverfahren basieren auf dem
20 Prinzip, daß die Aktivität von PARP mit der Menge der an den Histonen gebildeten ADP-ribose-Polymeren korreliert. Der hier beschriebene Assay ermöglicht die Quantifizierung der ADP-ribose Polymere mittels spezifischer Antikörper in Form eines ELISA- und eines HTRF-(homogenous time-resolved fluorescence; homogene 25 zeit-aufgelöste Fluoreszenz) Assays. Konkrete Ausführungsformen dieser beiden Tests sind in den folgenden Ausführungsbeispielen näher beschrieben.

Das entwickelte HTRF-Testsystem (HTRF = homogeneous time-resolved 30 fluorescence) mißt die Bildung von Poly-(ADP-Ribose) an Histonen mittels spezifischer Antikörper. Im Unterschied zum ELISA wird dieser Test in homogener Phase ohne Separations- und Waschschritte durchgeführt. Dies ermöglicht einen höheren Proben-durchsatz und eine geringere Fehleranfälligkeit. HTRF basiert 35 auf dem "Fluoresenz Resonanz Energie Transfer" (FRET) zwischen zwei Fluorophoren. In einem FRET Assay kann ein angeregtes Donor-Fluorophor seine Energie auf ein Akzeptor-Fluorophor übertragen, wenn sich die beiden in einer räumlichen Nähe befinden. In der HTRF-Technologie ist das Donor-Fluorophor ein Europium-Kryptat 40 [(Eu)K] und der Akzeptor ist XL665, ein stabilisiertes Allo-phycocyanin. Das Europium-Kryptat basiert auf Arbeiten von Jean Marie Lehn (Strasbourg). (Lopez E. et al., Clin Chem 39/2, 196-201, 1993; US Patent 5,534,622).

45 In einem homogenen Assay sind alle Komponenten auch während der Messung anwesend. Während dies Vorteile bei der Assaydurchführung bringt (Schnelligkeit, Aufwand), müssen Störungen durch Assay-

komponenten (Eigenfluoreszenz, Quenching durch Farbstoffe etc.) ausgeschlossen werden. HTRF schließt diese Störungen durch eine zeitverzögerte Messung bei zwei Wellenlängen (665 nm, 620 nm) aus. Die HTRF-Fluoreszenz hat eine sehr lange Abklingzeit und kann daher zeitverzögert gemessen werden. Jegliche interferierende, kurzlebige Hintergrundfluoreszenz (z.B. durch Assaykomponenten oder Inhibitoren der Substanzbank) stört hier nicht mehr. Darüber hinaus wird permanent bei zwei Wellenlängen gemessen, um "Quench-Effekte" farbiger Substanzen zu kompensieren. HTRF Assays sind z.B. im 96- or 384-well Mikrotiterplattenformat realisierbar und werden mit einem "Discovery HTRF Microplate Analyzer" (Packard Instruments) ausgewertet.

Erfindungsgemäß werden außerdem die folgenden in vitro-Screening-Verfahren auf Bindungspartner für PARP bereitgestellt.

- Eine erste Variante wird so durchgeführt, daß man
- a1) PARP an einem Träger immobilisiert;
 - 20 b1) das immobilisierte PARP-Homologe mit einem Analyten in Kontakt bringt, in welchem man wenigstens einen Bindungspartner vermutet; und
 - c1) an das immobilisierte PARP gebundene Bestandteile des Analyten, gegebenenfalls nach einer Inkubationsphase, bestimmt.

- Gemäß einer zweiten Variante wird
- a2) ein Analyt, welcher wenigstens einen möglichen Bindungspartner für PARP enthält, an einem Träger immobilisiert;
 - 30 b2) der immobilisierte Analyt mit wenigstens einem PARP in Kontakt gebracht, für welches man einen Bindungspartner sucht; und
 - c3) der immobilisierte Analyt wird, gegebenenfalls nach einer Inkubationsphase, auf die Bindung des PARP untersucht.

35 Testsysteme für die Bestimmung der von Aktivität des Enzyms und PARP-artigen Enzymen und der Inhibitorischen Wirkung von Effektoren auf PARP und PARP-artigen Enzymen.

- 40 a) Herstellung von Antikörpern gegen Poly-(ADP-ribose)

Als Antigen zur Generierung von Anti-Poly-(ADP-ribose) Antikörpern kann Poly-(ADP-ribose) verwendet werden. Die Herstellung von Anti-Poly-(ADP-ribose) Antikörpern ist in der Literatur beschrieben. (Kanai Y. et al. (1974) Biochem Biophys Res Comm 59:1, 300-306; Kawamatsu H. et al. (1984) Biochemistry 23, 3771-3777; Kanai Y et al. (1978) Immunology 34, 501-508).

Unter anderem wurden verwendet: Anti Poly-(ADP-ribose)-Antikörper (polyklonales Antiserum, Kaninchen), BIOMOL; Best.-Nr. SA-276. Anti Poly-(ADP-ribose)-Antikörper (monoklonal, Maus; Klon 10H; Hybrionüberstand, affinitätsgereinigt).

5

Die Antiseren oder aus Hybridomakulturüberstand gewonnenen monoklonalen Antikörper wurden durch eine Protein-A-Affinitätschromatographie in der dem Fachmann geläufigen Weise aufgereinigt.

10

b) ELISA-Assay

Materialien:

15 ELISA Farbreagenz: TMB-Fertigmix SIGMA T-8540

Eine 96-well Mikrotiterplatte (FALCON Micro-Test IIIä Flexible Assay Plate, # 3912) wurde mit Histonen (SIGMA, H-7755) beschichtet. Histone wurden hierfür in Carbonatpuffer (0,05 M Na₂HCO₃;

20 pH 9,4) in einer Konzentration von 50 µg/ml gelöst. Die einzelnen Wells der Mikrotiterplatte wurden mindestens 2 Stunden bei Raumtemperatur oder über Nacht bei 4°C mit je 150 µl dieser Histon-Lösung inkubiert. Anschließend werden die Wells durch Zugabe von 150 µl einer 1%igen BSA-Lösung (SIGMA, A-7888) in Carbonatpuffer

25 für 2 Stunden bei Raumtemperatur blockiert. Es folgen drei Waschschritte mit Waschpuffer (0,05 % Tween10 in 1x PBS; PBS (Phosphate buffered saline; Gibco, Best.-Nr. 10010): 0,21 g/l KH₂PO₄, 9 g/l NaCl, 0,726 g/l Na₂HPO₄ · 7H₂O, pH 7,4). Wasch-

30 schritte wurden durchweg mit einem Mikrotiterplatten-Waschgerät durchgeführt (Mikrotiterplatten-Wäscher "Columbus", SLT-LabInstruments, Österreich).

Für die Enzymreaktion wurden eine Enzymreaktionslösung und eine Substratlösung jeweils als "Pre-Mix" benötigt. Die absolute Menge

35 dieser Lösungen richtete sich nach der Anzahl der vorgesehenen Test-Wellen.

Zusammensetzung der Enzymreaktionslösung pro Well:

- 40 - 4 µl PARP-Reaktionspuffer (1 M Tris-HCl pH 8,0, 100 mM MgCl₂, 10 mM DTT)
- 20 ng PARP (human oder bovin)
- 4 µl aktivierte DNA (1 mg/ml; SIGMA, D-4522)
- ad 40 µl H₂O

45

Zusammensetzung der Substrat-Lösung pro Well:

- 5 µl PARP-Reaktionspuffer (10x)
- 0,8 µl NAD-Lösung (10 mM, SIGMA N-1511)
- 5 - 44 µl H₂O

Inhibitoren wurden in 1x PARP-Reaktionspuffer gelöst. DMSO, das gelegentlich zum Lösen von Inhibitoren in höheren Konzentrationen verwendet wurde, war bis zu einer Endkonzentration von 2 %

- 10 unproblematisch. Für die Enzymreaktion wurden 40 µl der Enzymreaktionslösung pro Well vorgelegt und mit 10 µl Inhibitor-Lösung für 10 Minuten inkubiert. Anschließend wurde die Enzymreaktion durch Zugabe von 50 µl Substrat-Lösung pro Well gestartet. Die Reaktion wurde 30 Minuten bei Raumtemperatur durchgeführt und
- 15 anschließend durch dreimaliges Waschen mit Waschpuffer gestoppt.

Als primäre Antikörper wurden spezifische Anti-Poly-(ADP-ribose) Antikörper in einer 1:5000 Verdünnung eingesetzt. Die Verdünnung erfolgte in Antikörper-Puffer (1 % BSA in PBS; 0,05 % Tween20).

- 20 Die Inkubationszeit für den primären Antikörper betrug eine Stunde bei Raumtemperatur. Nach anschließendem dreimaligem Waschen mit Waschpuffer erfolgte eine einstündige Inkubation bei Raumtemperatur mit dem sekundärem Antikörper (Anti-Maus-IgG, Fab-Fragmente, Peroxidase gekoppelt, Boehringer Mannheim,
- 25 Best.-Nr. 1500.686; Anti-Rabbit-IgG, Peroxidase gekoppelt, SIGMA, Best.-Nr. A-6154) in einer 1:10000 Verdünnung in Antikörperfuffer. Nach dreimaligem Waschen mit Waschpuffer folgte die Farbreaktion unter Verwendung von 100 µl Farbreagenz (TMB-Fertigmix, SIGMA) pro Well für ca. 15 min. bei Raumtemperatur. Die
- 30 Farbreaktion wurde durch Zugabe von 100 µl 2M H₂SO₄ gestoppt. Danach wurde sofort im ELISA-Platten-Lesegerät ("Easy Reader" EAR340AT, SLT-LabInstruments, Österreich) gemessen (450 nm gegen 620 nm).
- 35 Für die Ermittlung des K_i-Wertes eines Inhibitors wurden verschiedene Konzentrationen zur Erstellung einer Dosis-Wirkungskurve herangezogen. Für eine bestimmte Inhibitorkonzentration werden 3fach-Werte erhoben. Arithmetische Mittelwerte werden mit Microsoft® Excel ermittelt. Die IC₅₀-Bestimmung erfolgt mit
- 40 der Microcal® Origin Software (Vers. 5.0) ("Sigmoidal Fit"). Umrechnung der so berechneten IC₅₀-Werte auf K_i-Werte erfolgte durch Verwendung von "Eich-Inhibitoren". Die "Eich-Inhibitoren" wurden bei jeder Analyse mitgemessen. Der K_i-Werte der "Eich-Inhibitoren" wurde im gleichen Testsystem durch Dixon-Diagramm
- 45 Analyse in der dem Fachmann geläufigen Weise ermittelt.

b) HTRF- (Homogenous time-resolved fluorescence) Assay

Beim erfindungsgemäßen HTFR-PARP-Assay werden Histone als Zielproteine der Modifikation durch PARP indirekt mit einem

- 5 XL665-Fluorophor markiert. Der Antikörper wird direkt mit einem Europium-Kryptat markiert. Befindet sich das XL665-Fluorophor in einer unmittelbaren räumlichen Nähe, die durch eine Bindung an die Poly-(ADP-ribose) am Histon gewährleistet wird, dann ist eine Energieübertragung möglich. Die Emission bei 665 nm ist
10 somit direkt proportional zu der Menge an gebundenem Antikörper, der wiederum der Poly-(ADP-ribose) Menge entspricht. Somit entspricht das gemessene Signal der PARP Aktivität. Die verwendeten Materialien sind, wenn nicht ausdrücklich angegeben, identisch mit denen im ELISA Assay (s.o.) verwendeten.

15

Histone wurden in Hepes-Puffer (50 mM, pH = 7,5) zu 3 mg/ml gelöst. Biotinylierung erfolgte mit Sulfo-NHS-LC-Biotin (Pierce, # 21335T). Ein molares Verhältnis von 4 Biotin pro Histon wurde verwendet. Die Inkubationszeit betrug 90 Minuten (RT). Anschlie-

- 20 ßend wurden die biotinylierten Histone über eine G25 SF HR10/10 Säule (Pharmacia, 17-0591-01) in Hepes Puffer (50 mM, pH = 7,0) aufgereinigt, um überschüssiges Biotinylierungsreagenz zu entfernen. Der Anti-Poly-(ADP-ribose)-Antikörper wurde mittels bifunktionaler Kopplungsreagenzien mit Europium-Kryptat markiert.
25 (Lopez E. et al. Clin. Chem. 39/2, 196-201, 1993 US P 5,534,662) Die Reinigung erfolgte auf einer G25SF HR10/30 Säule. Ein molares Verhältnis von 3,1 Kryptaten pro Antikörper wurde erzielt. Die Ausbeute betrug 25 %. Die Konjugate wurden in Gegenwart von 0,1 % BSA in Phosphatpuffer (0,1 M, pH = 7) bei -80°C gelagert.

30

Für die Enzymreaktion wurden pro Well zusammenpipettiert:

- 10 µl PARP-Lösung in PARP-HTRF-Reaktionspuffer (50 mM Tris-HCl pH 8,0, 10 mM MgCl₂, 1 mM DTT) mit 20 ng PARP (human oder bovin)
- 10 µl aktivierte DNA in PARP-HTRF-Reaktionspuffer (50 µg/ml)
- 10 µl biotinylierte Histone in PARP-HTRF-Reaktionspuffer (1,25 µM)
- 10 µl Inhibitor in PARP-HTRF-Reaktionspuffer

40

Diese Reagenzien wurden 2 Minuten vorinkubiert, bevor die Reaktion durch Zugabe von

- 10 µl NAD-Lösung in PARP-HTRF-Reaktionspuffer (41 µM/ml)
- 45 gestartet wurde. Die Reaktionszeit betrug 30 Minuten bei Raumtemperatur.

Anschließend wurde die Reaktion durch Zugabe von

- 10 µl PARP-Inhibitor (25 µM, $K_i = 10 \text{ nM}$) in "Revelation"-Puffer (100 mM Tris-HCl pH 7,2, 0,2 M KF, 0,05 % BSA)

5

gestoppt.

Danach wurden zugegeben:

- 10 - 10 µl EDTA-Lösung (SIGMA, E-7889, 0,5 M in H₂O)
- 100 µl Sa-XL665 (Packard Instruments) in "Revelation"-Puffer (15-31,25 nM)
- 50 µl Anti-PARP-Kryptat in "Revelation"-Puffer (1,6-3,3 nM).

15 Nach 30 Minuten (bis 4 Stunden) konnte dann gemessen werden. Die Messung erfolgte auf einem "Discovery HTRF Microplate Analyzer" (Packard Instruments). Die Berechnung der K_i -Werte erfolgte wie beim ELISA Assay beschrieben.

20 Bestimmung des Wasserlöslichkeit

Eine zu messende Verbindung wird direkt in einem festgelegten Volumen Wasser gelöst und die entstandene Lösung mit einer Natriumacetat-Lösung auf pH 5 bis 6 eingestellt, so daß die zu 25 prüfende Konzentration des Wirkstoffs erreicht wird. Falls die Meßsubstanz nicht als wasserlösliches Salz vorliegt, wurde diese in möglichst wenig Dimethylsulfoxid gelöst und anschließend mit Wasser verdünnt (Endkonzentration an Dimethylsulfoxid ≤ 1 %), wonach auch hier der pH-Wert noch eingestellt wurde. Der potente 30 PARP-Inhibitor NJ 1076 (WO 97/04771) zeigte hier eine Löslichkeit < 0,01 %, wogegen das erfindungsgemäße Beispiel 2 eine Löslichkeit > 0,5 % aufweist.

Die substituierten 2-Phenylbenzimidazole der allgemeinen 35 Formeln I stellen Inhibitoren der Poly(ADP-ribose)polymerase (PARP) bzw. wie es auch genannt wird Poly(ADP-ribose)synthase (PARS) dar und können somit zur Behandlung und Prophylaxe von Krankheiten, die mit einer erhöhten Enzymaktivität dieser Enzyme verbunden sind, dienen.

40

Die Verbindungen der Formeln I können zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Schädigungen nach Ischämien und zur Prophylaxe bei erwarteten Ischämien verschiedener Organe eingesetzt werden.

45

Die vorliegenden 2-Phenylbenzimidazole der allgemeinen Formel I können danach zur Behandlung und Prophylaxe von neurodegenerativen Krankheiten, die nach Ischämie, Trauma (Schädel-Hirntrauma), Massenblutungen, Subarachnoidal-Blutungen und Stroke

- 5 auftreten, und von neurodegenerativen Krankheiten, wie multipler Infarkt-Dementia, Alzheimer Krankheit, Huntington Krankheit und von Epilepsien, insbesondere von generalisierten epileptischen Anfällen, wie zum Beispiel Petit mal und tonisch-clonische Anfälle und partiell epileptischen Anfällen, wie Temporal Lobe,
- 10 und komplex-partiellen Anfällen, und weiterhin zur Behandlung und Prophylaxe von Schädigungen des Herzens nach cardialen Ischämien und Schädigungen der Nieren nach renalen Ischämien, zum Beispiel der akuten Niereninsuffizienz, des akuten Nierenversagens oder von Schädigungen, die während und nach einer
- 15 Nierentransplantation auftreten, dienen. Weiterhin können die Verbindungen der allgemeinen Formel I zur Behandlung des akuten Myocardinfarkts und Schädigungen, die während und nach dessen medikamentöser Lyse auftreten (zum Beispiel mit TPA, Reteplase, Streptokinase oder mechanisch mit einem Laser oder Rotablator),
- 20 und von Mikroinfarkten während und nach Herzklappenersatz, Aneurysmenresektionen und Herztransplantationen dienen. Ebenfalls können die vorliegenden 2-Phenylbenzimidazole I zur Behandlung einer Revascularisation kritisch verengter Koronararterien, zum Beispiel bei der PCTA und Bypass-Operationen, und kritisch ver-
- 25 engter peripherer Arterien, zum Beispiel Beinarterien, dienen. Zudem können die 2-Phenylbenzimidazole I bei der Chemotherapie von Tumoren und deren Metastasierung nützlich sein und zur Behandlung von Entzündungen und rheumatischen Erkrankungen, wie z.B. rheumatischer Arthritis, dienen.
- 30 Neue PARP-Inhibitoren können in relevanten pharmakologischen Modellen auf ihre therapeutische Wirksamkeit überprüft werden. Beispiele für einige geeignete Modelle sind dazu in Tabelle 1 aufgeführt.

35

40

45

Tabelle 1

| | Krankheit | Modell | Literatur |
|----|---|---|--|
| 5 | Neurodegenerative Erkrankungen (Schlaganfall, Parkinson etc.) | NMDA-Exzitotoxizität in der Maus oder Ratte | |
| 10 | Schlaganfall | Permanente MCAO ("middle cerebral arterial occlusion") | Tokime T. et al., J. Cereb Blood Flow Katab, 18(9):991-7, 1998 Guegan C. Brain Research. Molecular Brain Research 55(1) 133-40, 1998 |
| 15 | | Transiente, fokale MCAO in ratte oder Maus | Eliasson MJL et al., Nat Med 1997, 3:1089-1095. Endres M. et al., J. Cereb Blood Flow Metab 1997, 17:1143-1151. |
| 20 | | | Takahashi K. et al., J. Cereb Blood Flow Metab 1997, 17:1137-1142. |
| 25 | Parkinsonsche Krankheit | MPTP (1-Methyl-4-phenyl-1,2,3,6-tetrahydro-pyridin) Toxizität in der Maus/Ratte | Cosi C. et al., Brain Res., 1998 809(1):58-67. Cosi C. et al., Brain Res., 1996 729(2):264-9. |
| 30 | Herzinfarkt | Koronargefäß-Okklusion an Ratte, Schwein oder Kaninchen | Richard V. et al., Br. J. Pharmacol 1994, 113, 869-876. Thiemermann C. et al., Proc Natl Acad Sci USA. 1997, 94(2):679-83. Zingarelli B. et al., Cardiovasc Res. 1997, 36(2):205-15. |
| 35 | | Langendorffherzmodell an Ratte oder Kaninchen | Beschreibung siehe unten |
| 40 | Septischer Schock | Endotoxin Schock in der Ratte | Szabo C. et al., J. Clin Invest, 1997, 100(3):723-35. |
| 45 | Rheumatoide Arthritis | Zymosan oder Carrageenan induziertes multiples Organversagen in Ratte oder Maus | Szabo C. et al. J. Exp Med. 1997, 186(7):1041-9. Cuzzocrea S. et al. Eur J. Pharmacol. 1998, 342(1):67-76. |
| | | Adjuvant oder Collagen induzierte Arthritis in Ratte oder Maus | Szabo C. et al., Proc Natl Acad Sci USA. 1998, 95(7):3867-72. |

| | Krankheit | Modell | Literatur |
|----|-----------|--|--|
| 5 | Diabetes | Streptozotocin und Alloxan induziert bzw. Obesity assoziiert | Uchigata Y. et al., Diabetes 1983, 32: 316-318. Masiello P. et al., Dia-betologia 1985, 28: 683-686. Shimabukuro M. et al., J. Clin Invest 1997, 100: 290-295. |
| 10 | Krebs | | Schlicker et al. 1999 75:1, 91-100 |

Die erfindungsgemäßen Arzneimittelzubereitungen enthalten neben 15 den üblichen Arzneimittel-Hilfsstoffen eine therapeutisch wirk-
same Menge der Verbindungen I.

Für die lokale äußere Anwendung, zum Beispiel in Puder, Salben oder Sprays, können die Wirkstoffe in den üblichen Konzen- 20 trationen enthalten sein. In der Regel sind die Wirkstoffe in einer Menge von 0,001 bis 1 Gew.-%, vorzugsweise 0,001 bis 0,1 Gew.-%, enthalten.

Bei der inneren Anwendung werden die Präparationen in Einzeldosen 25 verabreicht. In einer Einzeldosis werden pro kg Körpergewicht 0,1 bis 100 mg gegeben. Die Zubereitungen können täglich in einer oder mehreren Dosierungen je nach Art und Schwere der Erkrankungen verabreicht werden.

30 Entsprechend der gewünschten Applikationsart enthalten die erfindungsgemäßen Arzneimittelzubereitungen neben dem Wirkstoff die üblichen Trägerstoffe und Verdünnungsmittel. Für die lokale äußere Anwendung können pharmazeutisch-technische Hilfsstoffe, wie Ethanol, Isopropanol, oxethyliertes Ricinusöl, oxethyliertes 35 Hydriertes Ricinusöl, Polyacrylsäure, Polyethylenglykol, Polyethylenglykostearat, ethoxylierte Fettalkohole, Paraffinöl, Vaseline und Wollfett, verwendet werden. Für die innere Anwendung eignen sich zum Beispiel Milchzucker, Propylenglykol, Ethanol, Stärke, Talk und Polyvinylpyrrolidon.

40 Ferner können Antioxidationsmittel wie Tocopherol und butyliertes Hydroxyanisol sowie butyliertes Hydroxytoluol, geschmacks- verbessernende Zusatzstoffe, Stabilisierungs-, Emulgier- und Gleitmittel enthalten sein.

45

Die neben dem Wirkstoff in der Zubereitung enthaltenen Stoffe sowie die bei der Herstellung der pharmazeutischen Zubereitungen verwendeten Stoffe sind toxikologisch unbedenklich und mit dem jeweiligen Wirkstoff verträglich. Die Herstellung der Arzneimittelzubereitungen erfolgt in üblicher Weise, zum Beispiel durch Vermischung des Wirkstoffes mit anderen üblichen Trägerstoffen und Verdünnungsmitteln.

Die Arzneimittelzubereitungen können in verschiedenen

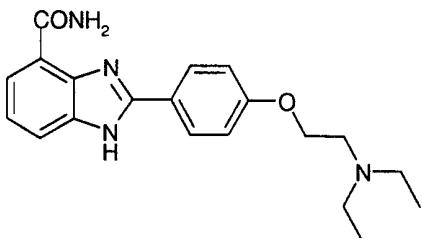
10 Applikationsweisen verabreicht werden, zum Beispiel peroral, parenteral wie intravenös durch Infusion, subkutan, intraperitoneal und topisch. So sind Zubereitungsformen wie Tabletten, Emulsionen, Infusions- und Injektionslösungen, Pasten, Salben, Gele, Cremes, Lotionen, Puder und Sprays möglich.

15

Beispiel 1

2(4(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

20



25

a) 4(2-(N,N-Diethylaminoeth-1-yloxy)-benzaldehyd

30 15 g (122 mMol) 4-Hydroxybenzaldehyd, 16,7 g (122 mMol) N(2-Chlorethyl)-N,N-diethylamin und 33,9 g (246 mMol) Kaliumkarbonat wurden zusammen mit einer Spatelspitze 18-Krone-6 in 300 ml Ethylmethylketon für 6 Stunden unter Rückfluß gekocht. Anschließend wurde filtriert und das Filtrat im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde zwischen Ether und 2 M Natronlauge verteilt, die Ether-Phase abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhält 24,8 g des Zwischenproduktes.

35 b) 2(4(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureethylester

40

2 g (11 mMol) 2,3-Diaminobenzoesäureethylester und 1,4 ml konzentrierte Essigsäure wurden in 25 ml Methanol gelöst. Anschließend wurden 3,2 g (14,4 mMol) der Zwischenverbindung 1a, gelöst in 50 ml Methanol, innerhalb von 30 Minuten zugetropft. Danach wurden 2,9 g (14,4 mMol) Kupfer-II-acetat, gelöst in 37,5 ml warmen Wasser, zügig zugetropft und anschließend alles für 20 Minuten unter Rückfluß gekocht. Man

kühlte die Reaktionslösung auf 50°C und gab 4,5 ml 32%iger Salzsäure zu. Danach tropfte man noch vorsichtig eine Lösung aus 4,3 g Natriumsulfid-Hydrat in 25 ml Wasser zu und rührte alles noch für 15 Minuten. Die Reaktionslösung wurde auf Eiswasser gegossen und der anfallende Niederschlag abgesaugt. Das Filtrat wurde mit wässriger Natriumhydrogenkarbonat-Lösung alkalisch gestellt und mehrmals mit Essigester extrahiert. Die Essigester-Phase wurde abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhielt 4,4 g des Zwischenproduktes.

10

- c) 2(4(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäurehydrazid

Zu 4,1 g (10,7 mMol) der Zwischenverbindung 1b in 30 ml Ethanol wurden 2,7 g (54 mMol) Hydrazinhydrat gegeben und alles für 10 Stunden unter Rückfluß gekocht. Anschließend wurde das organische Lösungsmittel im Vakuum entfernt und der Rückstand zwischen Wasser und Essigester verteilt. Die Essigester-Phase wurde abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der so erhaltene Rückstand wurde noch mit Ether behandelt und erneut abgesaugt, wonach man 1,7 g der Zwischenverbindung.

20
25

- d) 2(4(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

Zu 1,6 g (4,5 mMol) der Zwischenverbindung 1c in 45 ml Dimethylformamid/Wasser (2/1) wurden ca. 1,6 g Raney-Nickel gegeben und alles für 6 Stunden auf 100°C erwärmt. Anschließend wurde das Reaktionsgemisch filtriert und das Filtrat mit viel Wasser verdünnt, wobei das Produkt ausfiel. Man erhielt 1,2 g des Produktes.

30
35

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$). $\delta = 0,95(6\text{H}), 2,6(4\text{H}), 2,8(2\text{H}), 4,1(2\text{H}), 7,1(2\text{H}), 7,3(1\text{H}), 7,7(1\text{H} + \text{NH}), 7,85(1\text{H}), 8,2(2\text{H})$ und 9,4 (NH) ppm.

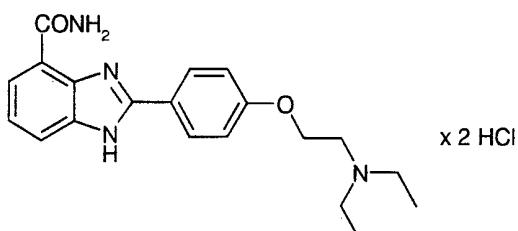
40

45

Beispiel 2

2(4(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 Hydrochlorid

5



10

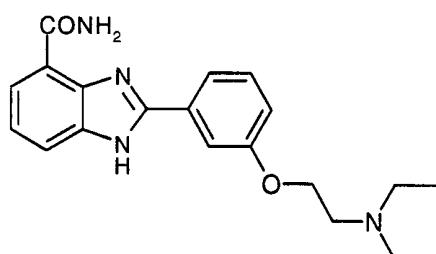
0,2g des Produktes aus Beispiel 1 wurden in einem Gemisch aus Essigester und wenig Tetrahydrofuran gelöst und mit etherischer Chlorwasserstoff-Lösung versetzt, wobei sich ein Niederschlag bildet. Dieser Niederschlag wurde abgesaugt, mit Aceton aufgeschlämmt und erneut abgesaugt, wonach man ca. 200 mg des Produktes erhielt.

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,2 (6H), 3,2 (4H), 3,3 (2H), 4,5 (2H), 7,25 (1H), 7,4 (1H), 7,8-7,9 (2H), 8,3 (2H), 9,0 (NH) und 10,5 (NH) ppm.

Beispiel 3

2(3-(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

25



30

a) 3(2-(N,N-Diethylaminoeth-1-yloxy)-benzaldehyd

³⁵ 6,1 g (50 mMol) 3-Hydroxybenzaldehyd wurden in 100 ml Ethanol gelöst und 3,5 g (50 mMol) Natriumethanolat zugegeben. Man rührte alles für 15 Minuten. Danach wurden 7,5 g (55 mMol) N(2-Chlorethyl)-N,N-diethylamin zugefügt und alles für 12 Stunden unter Rückfluß gekocht. Anschließend wurde das Reaktionsgemisch im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde dann zwischen Ether und 1M Natronlauge verteilt, die Ether-Phase abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhielt 7.6g des Zwischenproduktes.

45

- b) 2(3(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4--carbonsäureethylester

1 g (5,5 mMol) 2,3-Diaminobenzoësäureethylester und 0,68 ml
5 konzentrierte Essigsäure wurden in 20 ml Methanol gelöst.
Anschließend wurden 1,6 g (7,2 mMol) der Zwischenverbindung
3a, gelöst in 30 ml Methanol, innerhalb von 30 Minuten
zugetropft. Danach wurden 1,1 g (5,5 mMol) Kupfer-II-acetat,
gelöst in 19 ml warmen Wasser, zügig zugetropft und an-
10 schließend alles für 20 Minuten unter Rückfluß gekocht. Man
kühlte die Reaktionslösung auf 50°C und gab 2,25 ml 32%iger
Salzsäure zu. Danach tropfte man noch vorsichtig eine Lösung
aus 2,13 g Natriumsulfid-Hydrat in 15 ml Wasser zu und rührte
15 alles noch für 15 Minuten. Die Reaktionslösung wurde auf Eis-
wasser gegossen und der anfallende Niederschlag abgesaugt. Das
Filtrat wurde mit wäßriger Natriumhydrogenkarbonat-Lösung
alkalisch gestellt und mehrmals mit Essigester extrahiert.
Die Essigester-Phase wurde abgetrennt, getrocknet und im
Vakuum eingeengt. Man erhielt 2,4 g des Zwischenproduktes.

20 c) 2(3(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4--carbonsäurehydrazid

Zu 2,3 g (6,0 mMol) der Zwischenverbindung 3b in 30 ml
25 Butanol wurden 1,5 g (30 mMol) Hydrazinhydrat gegeben und
alles für 10 Stunden auf 120°C erwärmt. Anschließend wurde
das Reaktionsgemisch mit viel Wasser verdünnt und mit Essig-
ester extrahiert. Die Essigester-Phase wurde abgetrennt,
getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhielt 1,7 g der
30 Zwischenverbindung.

d) 2(3(2-(N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4--carbonsäureamid

35 Zu 1 g (2,7 mMol) der Zwischenverbindung 3c in 30 ml
Dimethylformamid/Wasser (2/1) wurden ca. 1,5 g Raney-
Nickel gegeben und alles für 6 Stunden auf 100°C erwärmt.
Anschließend wurde das Reaktionsgemisch filtriert und das
Filtrat mit viel Wasser verdünnt, wobei das Produkt ausfiel.
40 Man erhielt 0,74 g des Produktes.

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,0(6H), 2,6(4H), 2,9(2H), 4,15(2H),
7,1(1H), 7,4(1H), 7,5(1H), 7,7-7,9 (5H) und 9,3 (NH) ppm.

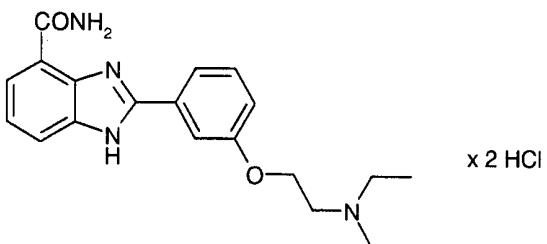
36

Beispiel 4

2 (3 (2- (N,N-Diethylamino)eth-1-yloxy)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 Hydrochlorid

5

10



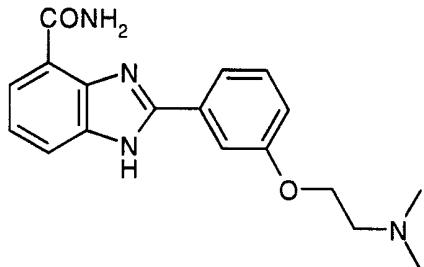
0,2 g des Produktes aus Beispiel 3 wurden in einem Gemisch aus
15 Essigester und Tetrahydrofuran gelöst und mit etherischer Chlorwasserstoff-Lösung versetzt, wobei sich ein Niederschlag bildet. Dieser Niederschlag wurde abgesaugt, mit Aceton aufgeschlämmt und erneut abgesaugt, wonach man ca. 200 mg des Produktes erhielt.
 $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$). $\delta = 1,3$ (6H), 3,2 (4H), 3,6 (2H), 4,6 (2H),
20 7,2-8,1 (8H), 9,0 (1H), und 10,8 (NH) ppm.

Analog dem Beispiel 1 wurden hergestellt:

Beispiel 5

25 2 (3 (2- (N,N-Dimethylamino) eth-1-yloxy) phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

30



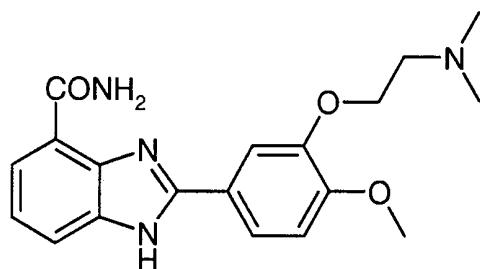
35 $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$). $\delta = 2,2\text{ (6H), } 2,7\text{ (2H), } 4,2\text{ (2H), } 7,0\text{--}8,0\text{ (9H) und }$
 $9,3\text{ (1H) ppm.}$

40

45

Beispiel 6

2(3-(N,N-Dimethylamino)eth-1-yloxy)-4-methoxy-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

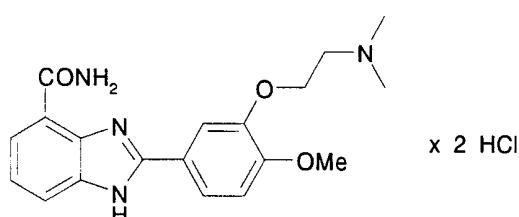
5**10**

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 2,25$ (6H), 2,75(2H), 3,8(3H), 4,1(2H), 7,0-8,1(8H) und 9,4(1H) ppm.

15

Beispiel 7

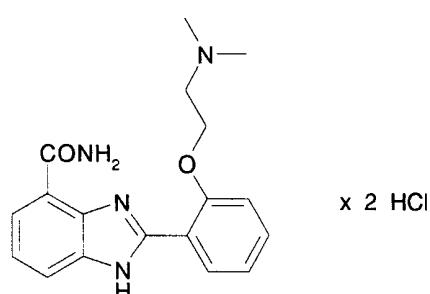
2(3-(N,N-Dimethylamino)eth-1-yloxy)-4-methoxy-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

20**25**

$^1\text{H-NMR}$ (D_2O): $\delta = 3,0$ (6H), 3,7(2H), 3,8(3H), 4,3(2H), 6,9(1H), 7,3(1H), 7,3-7,5(3H) und 7,7(3H) ppm.

30 Beispiel 8

2(2-(N,N-Dimethylamino)eth-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

35**40**

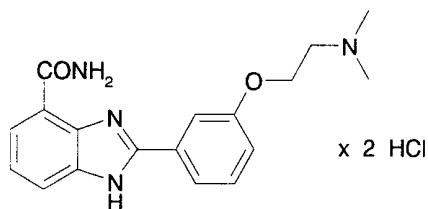
$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 2,9$ (6H), 3,7(2H), 4,7(2H), 7,2-8,3(8H), 8,9(breit) und ca 11(breit) ppm.

45

38

Beispiel 9

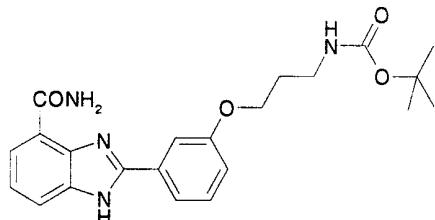
2(3(2-(N,N-Dimethylamino)eth-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 Hydrochlorid

5

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 2,9$ (6H), 3,5(2H), 4,5(2H), 7,2-8,1(8H), 9,0(breit) und ca 10,8(breit) ppm.

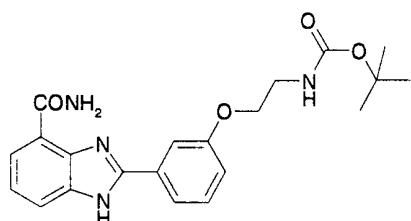
15 Beispiel 10

2(3(3-(tert.-Butoxycarbonylamino)prop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

20**25**

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 1,3$ (9H), 1,9(2H), 3,1(2H), 4,1(2H), 6,9-8,0(9H) und ca 9,3(breit) ppm.

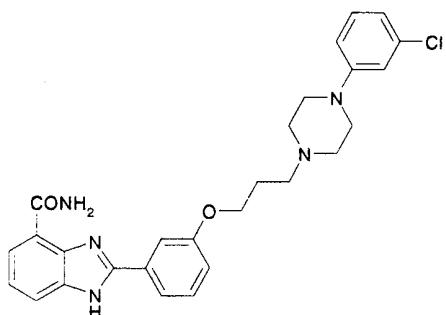
Beispiel 11

30 2(3(3-(tert.-Butoxycarbonylamino)eth-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid**35****40** $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 1,3$ (9H), 3,3(2H), 4,1(2H), 7,0-8,0(9H) und ca 9,3(breit) ppm.**45**

Beispiel 12

2 (3 (3- (4 (3-Chlorophenyl)piperazin-1-yl)prop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

5



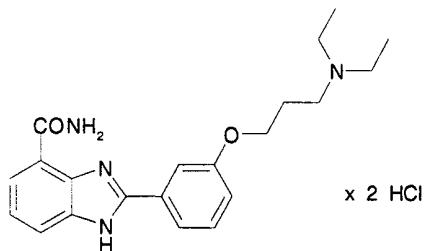
10

¹H-NMR (D₆-DMSO): δ = 2,3(2H), 3,3-3,5(6H), 3,7(2H), 3,7-4,3(6H), 6,9-8,0(11H), 9,1(breit) und ca 10,9(breit) ppm.

Beispiel 13

2(3(3-(N,N-Diethylamino)prop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

20



25

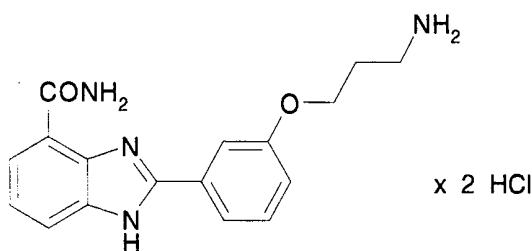
¹H-NMR (D₆-DMSO): δ = 1,2(6H), 2,2(2H), 3,2(4H), 3,8(2H), 4,3(2H), 7,1-8,0(7H), 9,1(breit) und ca 10,5(breit) ppm.

30

Beispiel 14

2 (3 (3-Aminoprop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid
x 2HCl

35



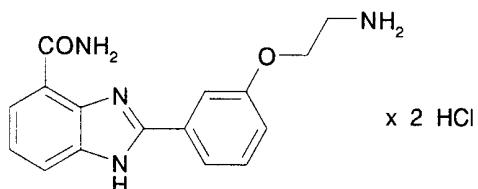
40

¹H-NMR (D₆-DMSO): δ = 2,1(2H), 3,0(2H), 4,2(2H), 7,2(1H), 7,5(2H), 7,8-8,1(6H), 8,2(breit) und ca 8,9(breit) ppm.

45

Beispiel 15

2(3(2-Aminoeth-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2HCl

5**10**

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 3,2$ (2H), 4,2(2H), 7,1-8,0(9H), 8,2(breit) und 9,0(breit) ppm.

Folgende Beispiele können analog der obigen Vorschriften hergestellt werden.

Beispiel 16

2(4-(N,N-Diethylamino)prop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

20 $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 1,3$ (6H), 2,2(2H), 3,2(6H), 4,2(2H), 7,2(2H), 7,5(1H), 7,8-8,0(3H), 8,35(2H), 8,9(1H) und 10,7(breit) ppm.

Beispiel 17

1-(3(N,N-Diethylamino)-prop-1-yl)-2(4-(N,N-diethylamino)prop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 1,1-1,3$ (12H), 2,2(4H), 2,9-3,3(12H), 4,2(2H), 4,5(2H), 7,2(2H), 7,6(1H), 7,8-8,1(3H), 8,3(1H), 8,4(1H), 8,9(1H) und 11,0(breit) ppm.

30 Beispiel 18

2(4(2-(Pyrrolidin-1-yl)-eth-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

$^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 1,3$ (1H), 1,7-2,0(5H), 3,0(2H), 3,5(4H), 4,5(2H), 7,2(2H), 7,3(1H), 7,7-8,0(3H), 8,2(2H), 8,9(breit) und

35 10,7(breit) ppm.

Beispiel 19

1-(3(Pyrrolidin-1-yl)-prop-1-yl)-2(4(2-(pyrrolidin-1-yl)-eth-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

40 $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 1,3$ (2H), 1,7-1,9(10H), 3,0(4H), 3,3-3,6(8H), 4,5(2H), 4,9(2H), 7,1(2H), 7,5(1H), 7,7-8,0(3H), 8,1(2H), 9,0(breit), 10,8(breit) und 11,2(breit) ppm.

Beispiel 20

45 2(4(3(N,N-Benzylmethylamino)-prop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

Beispiel 21

1 (3 (N,N-Benzylmethylamino)-prop-1-yl)-2 (4 (3 (N,N-benzylmethylamino)-prop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

5 MS: m/e = 575 (M^+).

Beispiel 22

2-(4-(3-(4-Methylpiperazin-1-yl)-prop-1-yloxy)-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 3 HCl

10 MS: m/e = 393 (M^+).

Beispiel 23

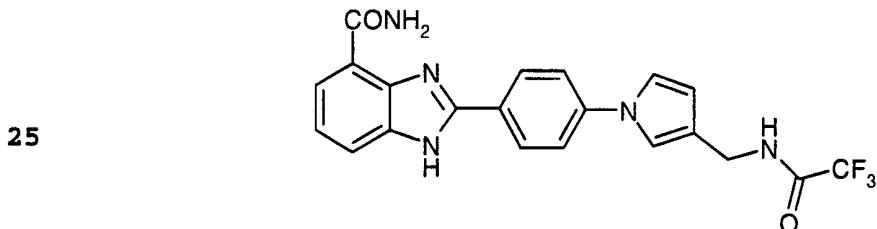
2 (3 (2 (N,N-Benzylmethylamino)-eth-1-yloxy)-4-nitrophenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

15 $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$): $\delta = 1,0$ (6H), 2,5-2,8 (4H), 2,9 (2H), 4,3 (2H), 7,3 (1H), 7,8-8,2 (6H) und 9,1 (1H) ppm.

Beispiel 24

2 (4 (3-Trifluoracetamidoethyl-*p*-*y*l)phenyl)-benzimidazol-

20 4-carbonsäureamid



30 a) 2-(4-Nitrophenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureethylester

1,5 g (8,3 mMol) 2,3-Diaminobenzoësäureethylester und 1,1 ml konzentrierte Essigsäure wurden in 50 ml Methanol gelöst.

Anschließend wurden 1,6 g (10,8 mMol) 4-Nitrobenzaldehyd, gelöst in 150 ml Methanol, innerhalb von 30 Minuten zuge-tropft. Danach wurden 2,2 g (10,8 mMol) Kupfer-II-acetat, gelöst in 100 ml warmen Wasser, zügig zugetropft und anschließend alles für 20 Minuten unter Rückfluß gekocht. Man kühlte die Reaktionslösung auf 50°C und gab 3 ml 32%iger Salzsäure zu. Danach tropfte man noch vorsichtig eine Lösung aus 3,1 g Natriumsulfid-Hydrat in 50 ml Wasser zu und rührte alles noch für 15 Minuten. Die Reaktionslösung wurde auf Eiswasser gegossen und der entstandene Niederschlag abgesaugt. Das Filtrat wurde mit wäßriger Natriumhydrogenkarbonat-Lösung alkalisch gestellt und mehrmals mit Essigester extrahiert.

Die Essigester-Phase wurde abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhielt 2,2 g des Zwischenproduktes.

- b) 2(4(4-Nitro-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäurehydrazid

5

Zu 2,1 g (6,7 mMol) der Zwischenverbindung 24a in 25 ml Ethanol wurden 1,7 ml (34 mMol) Hydrazinhydrat gegeben und alles für 4 Stunden unter Rückfluß gekocht. Anschließend wurde das organische Lösungsmittel im Vakuum entfernt und der Rückstand zwischen Wasser und Essigester verteilt. Die Essigester-Phase wurde abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der so erhaltene Rückstand wurde noch mit Ether behandelt und erneut abgesaugt, wonach man 1,7 g der Zwischenverbindung erhielt.

10

- c) 2(4(4-Amino-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

Zu 1,7 g (5,7 mMol) der Zwischenverbindung 24b in 120 ml Ethanol/Essigsäure (5/1) wurden ca. 1 g Palladium-Kohle (10%ig) und alles mit Wasserstoff hydriert. Anschließend wurde das Reaktionsgemisch filtriert und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde in 70 ml eines Gemisches aus Dimethylformamid und Wasser (7/3) gelöst. Anschließend wurden 2 g Raney-Nickel zugegeben und alles für 4 h auf 100°C erwärmt. Danach wurde das Reaktionsgemisch filtriert und das Filtrat im Vakuum eingeengt. Der so erhaltene Rückstand wurde in Ether dispergiert und abgesaugt, wobei man 1,5 g des Produktes erhielt.

- 15 d) 2(4(3-Trifluoracetamidomethyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

30 1,4 g (5,6 mMol) der Zwischenverbindung 24c und 1,8 g (6,9 mMol) 2,5-Dimethoxy-3-(trifluoracet-amidomethyl)tetrahydrofuran wurden in 50 ml konzentrierter Essigsäure gegeben und für 10 Minuten unter Rückfluß erwärmt. Anschließend wurde alles im Vakuum eingeengt und der anfallende Rückstand chromatographisch an Kieselgel mit dem Fließmittel Essigester gereinigt. Man erhielt 1,9 g des Produktes.

35

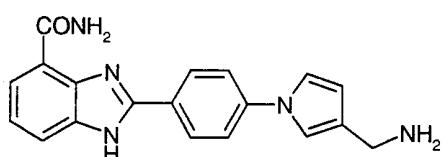
40 $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$). $\delta = 4,3(2\text{H}), 6,3(1\text{H}), 7,35(1\text{H}), 7,5(1\text{H}), 7,7-7,9(5\text{H}), 8,3(2\text{H}), 9,4(1\text{H})$ und $9,9(1\text{H})$ ppm.

45

Beispiel 25

2(4(3-Aminomethyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

5



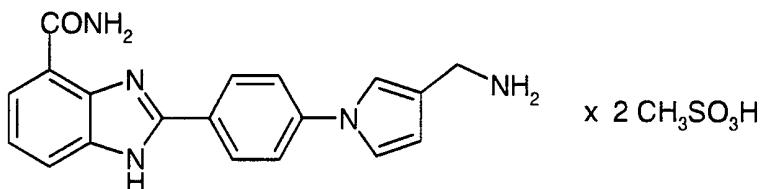
- 10 1,7 g (4 mMol) des Beispiels 24 wurden in 70 ml Tetrahydrofuran gelöst und mit einer Lösung aus 0,38 g (15,9 mMol) Lithium-hydroxid in 25 ml Wasser versetzt. Alles wurde für 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde das Reaktionsgemisch mit verdünnter Salzsäure neutralisiert und das organische
 15 Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Der anfallende Niederschlag wurde abgesaugt und getrocknet. Man erhielt 0,87 g des Produktes.

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 4,4(2H), 7,0(NH) und 7,8-8,4(11H) ppm.

20 Beispiel 26

2(4(3-Aminomethyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 Methan-sulfonsäure

25



- 30 0,1 g des Produktes aus Beispiel 25 wurden in 2 ml Tetrahydrofuran gelöst und mit 20,5 µL Methansulfonsäure, verdünnt mit 5 ml Wasser, versetzt. Man verdünnte anschließend noch mit Wasser und lyophilisierte danach die so erhaltene Lösung, wobei man 117 mg des Produktes erhielt.

35

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 2,45(6H), 4,0(2H), 6,4(1H), 7,2-8,4(11H) und 9,1(NH) ppm.

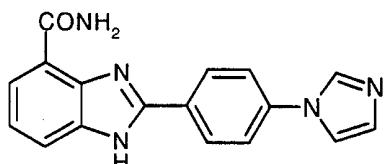
40

45

Beispiel 27

2(4(1-Imidazolyl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

5



a) 2(4(1-Imidazolyl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureethylester

10

1 g (5,5 mMol) 2,3-Diaminobenzoesäureethylester und 0,7 ml konzentrierte Essigsäure wurden in 13 ml Methanol gelöst. Anschließend wurden 1,24 g (7,2 mMol) 4-Imidazol-1-ylbenzaldehyd, gelöst in 25 ml Methanol, innerhalb von 30 Minuten zugetropft. Danach wurden 1,4 g (7,2 mMol) Kupfer-II-acetat, gelöst in 19 ml warmen Wasser, zügig zugetropft und anschließend alles für 20 Minuten unter Rückfluß gekocht. Man kühlte die Reaktionslösung auf 50°C und gab 2,25 ml 32%iger Salzsäure zu. Danach tropfte man noch vorsichtig eine Lösung aus 2,13 g Natriumsulfid-Hydrat in 15 ml Wasser zu und rührte alles noch für 15 Minuten. Die Reaktionslösung wurde auf Eiswasser gegossen und der anfallende Niederschlag abgesaugt. Das Filtrat wurde mit wäßriger Natriumhydrogenkarbonat-Lösung alkalisch gestellt und mehrmals mit Essigester extrahiert. Die Essigester-Phase wurde abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhielt 1,7 g des Zwischenproduktes.

25

b) 2(4(1-Imidazolyl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäurehydrazid

30

Zu 1,6 g (5,0 mMol) der Zwischenverbindung 27a in 30 ml Butanol wurden 5 ml Hydrazinhydrat gegeben und alles für 8 Stunden unter Rückfluß gekocht. Anschließend wurde das Reaktionsgemisch im Vakuum eingeengt und der Rückstand zwischen Wasser und Essigester verteilt. Die Essigester-Phase wurde abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhielt 0,55 g der Zwischenverbindung.

35

c) 2(4(1-Imidazolyl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

40

Zu 0,53 g (1,7 mMol) der Zwischenverbindung 27b in 35 ml Dimethylformamid/Wasser (2/1) wurden ca. 1,5 g Raney-Nickel gegeben und alles für 8 Stunden auf 100°C erwärmt. Anschließend wurde das Reaktionsgemisch filtriert und das Filtrat mit viel Wasser verdünnt, wobei das Produkt ausfiel. Man erhielt 0,19 g des Produktes.

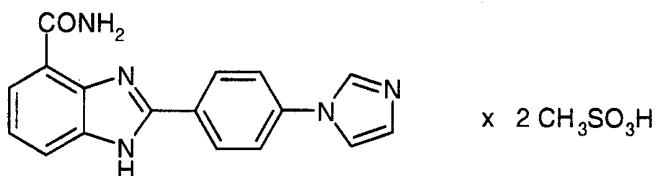
45

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 7,2 (1H), 7,4 (1H), 7,7-8,0 (6H) 8,4 (3H) und 9,4 (1H) ppm.

Beispiel 28

2(4(1-Imidazolyl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x
2Methansulfonsäure

5



10 50 mg des Beispiels 4 wurden analog der Vorschrift 26a in das Bismethansulfonat überführt und lyophilisiert. Man erhielt 60 mg des Produktes.

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 2,3(6H), 7,4(2H), 7,8-8,2(7H), 8,4(1H), 8,5(2H), 9,1(1H) und 9,8 (2H) ppm.

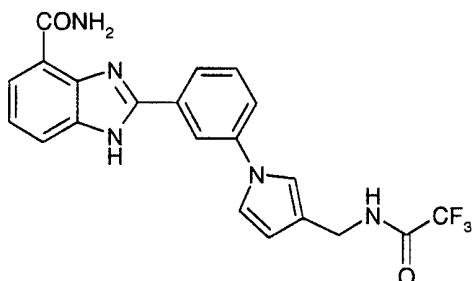
15

Beispiel 29

2(3(3-Trifluoracetamidomethyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

20

25



a) 2(3-Nitrophenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureethylester

30

4,2 g (23 mMol) 2,3-Diaminobenzoësäureethylester und 3,1 ml konzentrierte Essigsäure wurden in 100 ml Methanol gelöst. Anschließend wurden 4,5 g (30 mMol) 4-Nitrobenzaldehyd, gelöst in 150 ml Methanol, innerhalb von 30 Minuten zuge-

35 tropft. Danach wurden 6 g (30 mMol) Kupfer-II-acetat, gelöst in 150 ml warmen Wasser, zügig zugetropft und anschließend alles für 20 Minuten unter Rückfluß gekocht. Man kühlte die Reaktionslösung auf 50°C und gab 8,3 ml konzentrierte Salzsäure zu. Danach tropfte man noch vorsichtig eine Lösung aus

40 8,6 g Natriumsulfid-Hydrat in 100 ml Wasser zu und rührte alles noch für 15 Minuten. Die Reaktionslösung wurde auf Eiswasser gegossen und der anfallende Niederschlag abgesaugt. Das Filtrat wurde mit wäßriger Natriumhydrogenkarbonat-Lösung alkalisch gestellt und mehrmals mit Essigester extrahiert.

45 Die Essigester-Phase wurde abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhielt 6.1g des Zwischenproduktes.

- b) 2(3-Nitro-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäurehydrazid

5 Zu 6 g (19,3 mMol) der Zwischenverbindung 29a in 70 ml Ethanol wurden 4,8 g (96 mMol) Hydrazinhydrat gegeben und alles für 3 Stunden unter Rückfluß gekocht. Anschließend wurde der Reaktionsansatz auf Wasser gegossen und der entstandene Niederschlag abgesaugt. Man erhielt 4,8 g der Zwischenverbindung.

- 10 c) 2(3-Amino-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

15 Zu 4,7 g (15,8 mMol) der Zwischenverbindung 29b in 400 ml Ethanol wurden 0,5 g Palladium-Kohle (10%ig) gegeben und alles mit Wasserstoff hydriert. Anschließend wurde der Reaktionsansatz filtriert und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde in 100 ml Dimethylformamid aufgenommen und danach mit 70 ml Wasser verdünnt. Anschließend wurden 10 g Raney-Nickel zugegeben und alles für 2 h auf 90°C erwärmt. Danach wurde filtriert und das Filtrat im Vakuum eingeengt. Der erhaltene Rückstand wurde aus Essigester/Ether kristallisiert, wonach 20 3,1 g des Produktes erhalten wurden.

- d) 2(3(3-Triflouracetamidomethyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

25 2,2 g (8,7 mMol) der Zwischenverbindung 29c und 2,8 g (10,9 mMol) 2,5-Dimethoxy-3-(trifluoracet-amidomethyl)tetrahydrofuran wurden in 75 ml konzentrierter Essigsäure gegeben und für 15 Minuten unter Rückfluß erwärmt. Anschließend 30 wurde alles im Vakuum eingeengt und der anfallende Rückstand chromatographisch an Kieselgel mit dem Fließmittel Essigester/Methanol (10/1) gereinigt. Man erhielt 2,5 g des Produktes.
MS: m/e = 427 (M⁺).

35

40

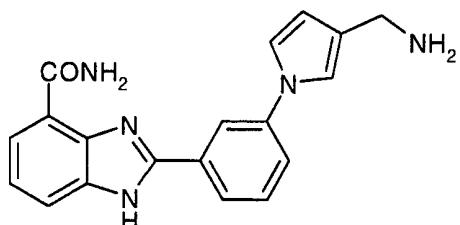
45

Beispiel 30

2(3(3-Aminomethyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

5

10



2,3 g (5,4 mMol) des Beispiels 29 wurden in 100 ml Tetrahydrofuran gelöst und mit 0,26 g (10,8 mMol) Lithiumhydroxid, gelöst in 50 ml Wasser, versetzt. Alles wurde für 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde der Ansatz durch Zugabe von verdünnter Salzsäure neutralisiert und das organische Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Der langsam auskristallierende Niederschlag wurde abgesaugt. Man erhielt 0,61 g des Produktes.

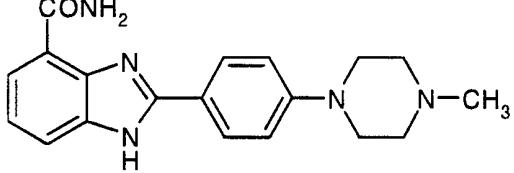
20 $^1\text{H-NMR}$ (CF_3COOD). $\delta = 4,4$ (2H), 7,0 (NH) und 7,8-8,4 (11H) ppm.

Beispiel 31

2(4(4-Methylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

25

30



a) 4(4-Methylpiperazin-1-yl)benzaldehyd

20 g (161 mMol) 4-Fluorbenzaldehyd, 48,4 g (483 mMol) 1-Methylpiperazin und 22,3 g (161 mMol) Kaliumkarbonat wurden in 50 ml Dimethylformamid gegeben und für 36 Stunden auf 130°C erwärmt. Anschließend wurde der Ansatz im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde zwischen Essigester und 2 M Salzsäure verteilt. Die wässrige Phase wurde abgetrennt und mit wässriger Natriumhydrogenkarbonat-Lösung alkalisiert. Diese wässrige Phase wurde mit Essigester extrahiert, die organische Phase abgetrennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Man erhielt 48,7 g des Zwischenproduktes.

45

- b) 2(4(4-Methylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureethylester

5 1,5 g (8,3 mMol) 2,3-Diaminobenzoësäureethylester und 2,2 g (10,8 mMol) der Zwischenverbindung 8a wurden analog der Vorschrift 6a umgesetzt, wobei man nach einer chromatographischen Reinigung an Kieselgel 2,8 g des Produktes erhielt.

- 10 c) 2(4(4-Methylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäurehydrazid

15 1,35 g (3,7 mMol) der Zwischenverbindung 21b wurden analog der Vorschrift 6b mit Hydrazin umgesetzt, wobei 1,1 g des Produktes anfielen.

- d) 2(4(4-Methylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

20 Die Zwischenverbindung wurde analog der Vorschrift 29c mit Raney-Nickel behandelt, wonach das Produkt erhalten wurde.

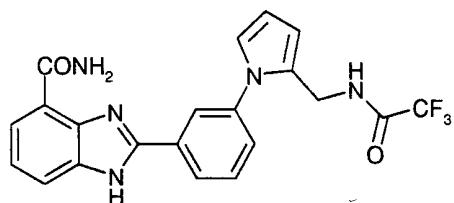
25 $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$). $\delta = 2,25(3\text{H})$, $2,6(4\text{H})$, $3,2(4\text{H})$, $7,0-8,1(9\text{H})$ und $9,5(1\text{H})$ ppm.

25

Beispiel 32

2(3(2-Trifluoracetamidomethyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

30



35

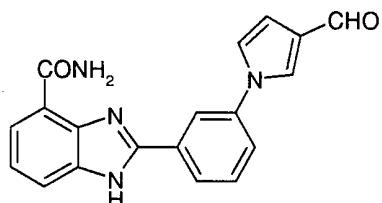
Analog Beispiel 29 wurde aus 2,3-Diaminobenzoësäureethylester, 3-Nitrobenzaldehyd und 2,5-Dimethoxy-2-(trifluoracetamidomethyl)-tetrahydrofuran die obige Verbindung hergestellt.

- 40 $^1\text{H-NMR}$ ($\text{D}_6\text{-DMSO}$). $\delta = 4,5(2\text{H})$, $6,3(2\text{H})$, $7,3-8,0(6\text{H})$, $9,25(1\text{H})$ und $9,8(1\text{H})$ ppm.

45

Beispiel 33

2(3(3-Formyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

5**10**

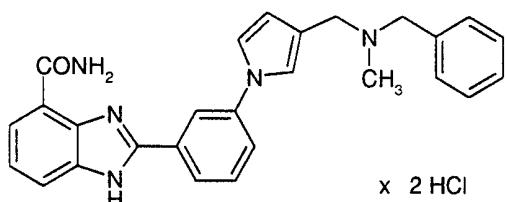
Analog Beispiel 29 wurde aus 2,3-Diaminobenzoësäureethylester, 3-Nitrobenzaldehyd und 2,5-Dimethoxy-tetrahydrofuran-3-carbaldehyd die obige Verbindung hergestellt.

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 6,8(2H), 7,3-8,0(6H), 8,3(1H), 8,4(1H),

15 8,6(1H), 9,2(1H) und 9,8(1H) ppm.

Beispiel 34

2(3(3(N,N-Benzyl-methylaminomethyl)-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

20**25**

2,0 g (6,0 mMol) der Verbindung aus Beispiel 33, 0,74 g

(6,0 mMol) N-Methylbenzylamin, und 0,4 ml (6,0 mMol) Eisessig

30 wurden in 100 ml Ethanol gelöst. Bei Raumtemperatur wurden danach portionsweise 0,38 g (6,0 mMol) Natriumcyanoborhydrid zugefügt und alles bei Raumtemperatur für 16 h gerührt. Anschließend wurde der Ansatz mit wässriger Natriumhydrogenkarbonat-Lösung verdünnt und mit Essigester extrahiert. Die organische Phase wurde abge-

35 trennt, getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der Rückstand wurde chromatographisch an Kieselgel (Fließmittel: Essigester/Methanol = 10/1) gereinigt. Das so erhaltene Produkt wurde in Aceton gelöst und mit isopropanolischer Chlorwasserstoff-Lösung versetzt, wobei das Produkt ausfiel und abgesaugt wurde. Man erhielt 0,98 g

40 des Produktes.

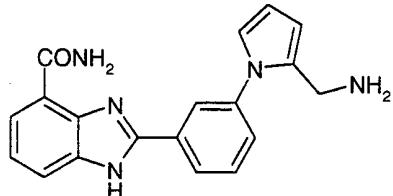
¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 2,6(3H), 4,1-4,5(4H), 6,6(1H), 7,3-8,0(13H), 8,2(1H), 8,6(1H), 9,1(1H) und 10,8(1H) ppm.

45

Beispiel 35

2(3(2-Aminomethyl-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

5



10

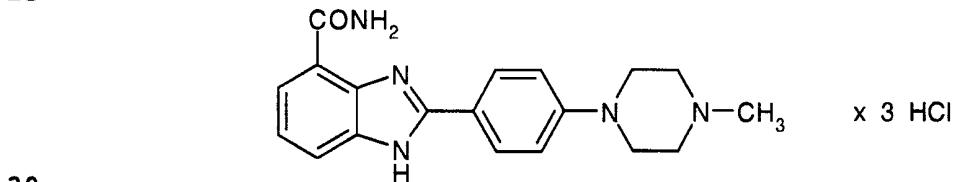
1,0 g (2,3 mMol) der Verbindung aus Beispiel 32 wurden in 100 ml Wasser gelöst und mit 0,56 g (23,4 mMol) Lithiumhydroxid, gelöst in 20 ml Wasser, versetzt. Alles wurde für 90 Minuten bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde das organische Lösungsmittel im Vakuum entfernt und die resultierende wäßrige Phase mit verdünnter Salzsäure vorsichtig neutralisiert. Der auftetende Niederschlag wurde abgesaugt. Man erhielt 0,55 g des Produktes.

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 3,8(2H), 6,2(2H), 7,0(1H), 7,35(1H),
20 7,6-8,1(5H), 8,3(1H), 9,35(1H) und 9,5(1H) ppm.

Beispiel 36

2(4(4-Methylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid
x 3 HCl

25



30

0,25 g des Produktes aus Beispiel 31 wurden in 25 ml Essigester/Tetrahydrofuran (4/1) gelöst und tropfenweise mit etherischer Chlorwasserstoffsäure versetzt. Der entstandene Niederschlag
35 wurde mit Aceton behandelt und abgesaugt. Man erhielt 0,25 g des Produktes.

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 2,75(3H), 3,1-3,4(4H), 4,0-4,4(4H),
7,25(2H), 7,5(1H), 7,9-8,1(4H), 8,3(2H), 9,0(breit) und
40 11,5(breit) ppm.

Beispiel 37

2(4(4-tert-Butyloxypiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

45 ¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,4(9H), 3,3(4H), 3,5(4H), 7,2(1H), 7,3(1H),
7,7(1H), 7,75(1H), 7,8(1H), 8,2(2H), 9,4(1H) und 12,5 ppm.

Beispiel 38

2(4(Piperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

x 2 HCl

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 3,3(4H), ca. 3,7(4H), 7,3(2H), 7,6(1H),

5 7,9-8,0(3H), 8,3(2H), 8,7(1H) und 9,5(breit) ppm.

Beispiel 39

2(3(2(Aminomethyl)-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbon-säureamid x 2 HCl

10 ¹H-NMR (D₂O). δ = 4,25(2H), 6,4(1H), 6,6(1H), 7,1(1H), 7,4(1H), 7,6(1H), 7,7-7,8(3H), 7,9(1H) und 8,0(1H) ppm.

Beispiel 40

2(4(3-Formylpyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

15 ¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 6,7(1H), 7,3(1H), 7,7-8,0(7H), 8,4(2H), 9,4(1H), 9,8(1H) und 13,5(breit) ppm.

Beispiel 41

2(4(3-(N,N-Benzylmethylaminomethyl)-pyrrol-1-yl)phenyl)-benz-

20 imidazol-4-carbonsäureamid x 2 HCl

MS: m/e = 435 (M⁺).

Beispiel 42

2(4(3-(N,N-Diethylaminomethyl)-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-

25 4-carbonsäureamid x 2 HCl

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,3(6H), 3,1(4H), 4,2(2H), 6,6(1H), 7,5(1H), 7,75(1H), 7,8-8,0(6H), 8,5(2H), 9,1(1H) und 10,4(1H) ppm.

Beispiel 43

30 2(4(3-(4-Methylpiperazin-1-ylmethyl)-pyrrol-1-yl)phenyl)-benz-imidazol-4-carbonsäureamid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 2,1(3H), 2,2-2,5(8H), 3,35(2H), 6,2(1H), 7,3-8,0(7H), 8,3(2H) und 9,4(breit) ppm.

35 Beispiel 44

2(4(3-(4-Benzylpiperazin-1-ylmethyl)-pyrrol-1-yl)phenyl)-benz-imidazol-4-carbonsäureamid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 2,2-2,6(8H), 3,4(2H), 3,5(2H), 6,2(1H), 7,2-8,0(13H), 8,3(2H), 9,4(1H) und 13,4(breit) ppm.

40

Beispiel 45

2(4(3-(Piperidin-1-ylmethyl)-pyrrol-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,3-1,6(6H), 2,3(4H), 3,3(2H), 6,2(1H),

45 7,3-8,0(8H), 8,3(2H) und 9,4(breit) ppm.

Beispiel 46

2(4(4-Benzylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

3 x HCl

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 3,2(4H), 4,2(4H), 4,5(2H), 7,2(2H),

5 7,4-8,0(9H), 8,2(2H), 9,0(1H) und 11,8(breit) ppm.

Beispiel 47

2(4(4-Cyclohexylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbon-säureamid

10 ¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,1-1,9(10H), 2,7(4H), 3,2(4H), 4,1(1H), 7,1(2H), 7,25(1H), 7,7(2H), 7,8(1H), 8,0(2H), 9,4(1H) und ca. 13(breit) ppm.

Beispiel 48

15 2(4(4-Ethylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,0(3H), 2,4(2H), 2,5(4H), 3,2(4H),

7,0-7,3(3H), 7,6-7,9(2H), 8,0(2H), 9,4(1H) und ca. 13(breit) ppm.

Beispiel 49

20 2(4(4-n-Butylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäure-amid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 0,9(3H), 1,2-1,6(4H), 2,3(2H), 3,2-3,5(8H), 7,1(2H), 7,3(1H), 7,6-7,9(3H), 8,1(2H), 9,5(1H) und 13(breit) ppm.

25 Beispiel 50

2(4(4-Diphenylmethylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbon-säureamid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 2,5(4H), 3,2(4H), 4,3(1H), 7,0-7,9(16H), 8,1(2H), 9,4(1H) und ca. 13(breit) ppm.

30

Beispiel 51

2(2-Methyl-4-piperazin-1-yl-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäure-amid 3 x HCl

MS: m/e = 335(M⁺).

35

Beispiel 52

2(3-Piperazin-1-yl-phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

3 x HCl

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 3,2(4H), 3,6(2H), 7,2-7,6(3H), 7,7-8,0(4H),

40 8,9(breit) und 9,5(breit) ppm.

Beispiel 53

2(4(4-Isopropylpiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäure-amid

45 ¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,0(6H), 2,7(4H), 2,8(1H), 3,3(4H), 7,1(2H), 7,2(1H), 7,5-7,9(3H), 8,05(2H), 9,4(1H) und 13(breit) ppm.

Beispiel 54

2(4-(4-tert.Butyloxycarbonylhomopiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,1-1,3(9H), 1,9(2H), 3,1-3,9(8H), 6,9(2H),

5 7,2(1H), 7,7-7,9(3H), 8,0(2H), 9,5(1H) und ca. 13(breit) ppm.

Beispiel 55

2(4(Homopiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 2,1(2H), 3,1(2H), 3,2(2H), 3,7(2H), 3,9(2H),

10 7,0(2H), 7,5(1H), 7,8-8,0(3H), 8,2(2H), 8,7(breit) und 9,3(breit) ppm.

Beispiel 56

2(4-(Piperidin-1-yl)piperidin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-

15 carbonsäureamid

¹H-NMR (D₆-DMSO). δ = 1,7-1,9(8H), 2,2(2H), 2,8-2,9(3H), 3,3(4H),

4,1(2H), 7,1(2H), 7,3(1H), 7,7(1H), 7,75(1H), 7,8(1H), 8,1(2H),

9,4(1H) und 13,2(breit) ppm.

20 Beispiel 57

2(4(3-Amino-pyrroldin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbonsäureamid

x 2 HCl

MS: m/e = 321 (M⁺).

25 Beispiel 58

2(4(4-Benzyl-homopiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbon-säureamid

Beispiel 59

30 2(4(4-Methyl-homopiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbon-säureamid

Beispiel 60

2(4(4-Ethyl-homopiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbon-

35 säureamid

Beispiel 61

2(4(4-Isopropyl-homopiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbon-säureamid

40

Beispiel 62

2(4(4-Butyl-homopiperazin-1-yl)phenyl)-benzimidazol-4-carbon-säureamid

45

Beispiel 63

Synthese von 2-Phenylbenzimidazol-4-carboxamid

a) 2,3-Diamino-benzoesäureamid x 2 Hydrochlorid

5

Eine Lösung von 200 g (1,11 mol) 2,3-Diaminobenzoesäureethyl-ester in 1500 ml 1-Butanol wurde bei Raumtemperatur vorsichtig mit 400 ml Hydrazinhydrat versetzt. Die Mischung wurde 15 Stunden auf 100°C erwärmt. Anschließend wurde der Ansatz auf ein Drittel des Volumens eingeengt. Diese Lösung wurde langsam zu einer Suspension von ca. 200 g Raney-Nickel in 500 ml Wasser und 1000 ml Dimethylformamid getropft. Die Mischung wurde 2 Stunden auf 100°C erwärmt. Nach Abkühlen auf 10°C wurde der Katalysator abgetrennt und das Filtrat im Vakuum eingeengt. Das so erhaltene Öl wurde in 500 ml Methanol gelöst und mit Diethylether versetzt. Der Niederschlag wurde abgetrennt und das Filtrat erneut eingeengt. Eine Lösung des erhaltenen Öls in Methanol wurde unter Rückfluß mit Chlorwasserstoff/iso-Propanol versetzt. Der beim Abkühlen ausfallende Niederschlag wurde abgesaugt, mit Diethylether aufgeschlämmt und erneut abgesaugt. Man erhält 172,2 g des Produktes.

b) 2-Phenylbenzimidazol-4-carboxamid

25

Zu einer Lösung von 0,84 g (15 mmol) Kaliumhydroxidpulver in 100 ml Ethanol wurden bei Raumtemperatur 1,68 g (7,5 mmol) des Produktes aus 1b zugegeben. Nach 5 Minuten wurden 1,35 g (22,5 mmol) Eisessig zugegeben, und innerhalb von 30 Minuten wurde eine Lösung von 1 g (9,38 mmol) Benzaldehyd in 20 ml Ethanol zugetropft. Anschließend wurde eine Lösung von 2,59 g (12,97 mmol) Kupfer-II-acetat in 20 ml dest. Wasser zügig zugetropft. Die Mischung wurde 2 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Der Ansatz wurde auf Wasser gegeben, mit Konzentrierter Ammoniaklösung alkalisch gestellt und mit Ethylacetat extrahiert. Die organische Phase wurde mit Wasser gewaschen und unter Zusatz von Aktivkohle über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum eingeengt. Der harzige Rückstand wurde mit Diethylether verrieben, das abgetrennte Kristallisat wurde mit Diethylether gewaschen und im Vakuum getrocknet. Es wurden 1,5 g des Produktes erhalten.

45

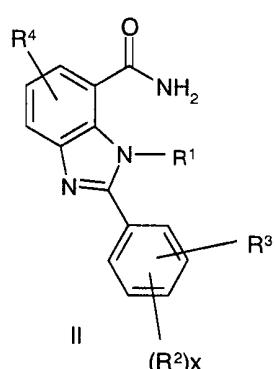
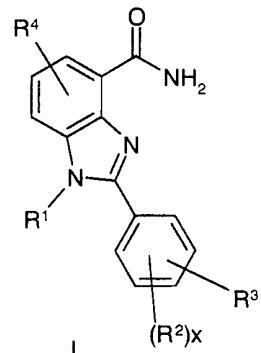
Patentansprüche

1. Verbindungen der Formel I oder II

5

10

15



worin

R¹ Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl,
wobei ein C-Atom des Alkyl-Restes noch OR¹¹ oder eine
Gruppe R⁵ tragen kann, wobei
R¹¹ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeutet, und

20

25

30

R² Wasserstoff, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro,
NHCOR²¹, NR²²R²³ OH, O-C₁-C₄-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl,
NH₂, Phenyl, wobei die Phenyl-Ringe noch mit maximal
zwei Resten R²⁴ substituiert sein können, und R²¹ und R²²
unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl
bedeuten und R²³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl
bedeuten, und R²⁴ OH, C₁-C₆-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl, Chlor,
Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, NH₂, und

x 0, 1 und 2 sein kann und

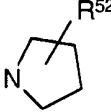
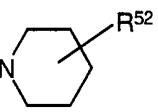
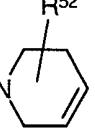
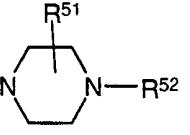
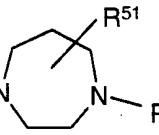
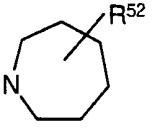
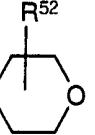
35

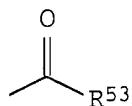
R³ -D-(F¹)_p-(E)_q-(F²)_r-G bedeutet, wobei p, q und r nicht
gleichzeitig 0 sein können, oder -E-(D)_u-(F²)_s-(G)_v, wobei
der Rest E noch mit einem oder zwei Resten A substituiert
sein kann, oder R³ gleich B ist und

40

45

R⁴ Wasserstoff, Chlor, Fluor, Brom, Jod, verzweigtes und
unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, OH, Nitro, CF₃, CN, NR⁴¹R⁴²,
NH-CO-R⁴³, O-C₁-C₄-Alkyl, wobei
R⁴¹ und R⁴² unabhängig voneinander Wasserstoff oder
C₁-C₄-Alkyl bedeuten und
R⁴³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkyl-Phenyl oder
Phenyl bedeuten, und

- D S und O
- E Phenyl, Imidazol, Pyrrol, Thiophen, Pyridin, Pyrimidin,
 5 Piperazin, Pyrazin, Furan, Thiazol, Isoxazol, Pyrrolidin,
 Piperidin, Trihydroazepin und
- F¹ eine Kette aus 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, wobei
 ein Kohlenstoffatom der Kette noch eine OH oder
 O-C₁-C₄-Alkyl-Gruppe tragen kann und
 10 F² eine Kette aus 1 bis 8 Kohlenstoffatomen, wobei
 ein Kohlenstoffatom der Kette noch eine OH oder
 O-C₁-C₄-Alkyl-Gruppe tragen kann und
- 15 p 0 und 1 bedeuten kann und
 q 0, und 1 sein kann, und
 r 0 und 1 sein kann und
 20 s 0 und 1 sein kann und
 u 0 und 1 sein kann und
 v 0 und 1 sein kann
 25 G NR⁵¹R⁵² und
- 30    
- 35   
- sein kann und
- 40 R⁵¹ Wasserstoff und verzweigtes und unverzweigtes
 C₁-C₆-Alkyl, (CH₂)_t-K bedeutet und
- R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl,
 Phenyl,
- 45



, -SO₂R⁵³, -(C=N)-R⁵³, -CO-NHR⁵³, -(C=N)-NHR⁵³,

5

worin

10

R⁵³ verzweigtes oder unverzweigtes O-C₁-C₆-Alkyl, Phenyl, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, wobei bei R⁵² und R⁵³ unabhängig voneinander ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl, Cyclohexyl, Cyclopentyl, Tetrahydronaphthyl, Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cycloheptyl, Naphthyl und Phenyl, wobei die Carbocyclen der Reste R⁵² und R⁵³ unabhängig von einander noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen können: verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, verzweigtes oder unverzweigtes O-C₁-C₄-Alkyl, OH, F, Cl, Br, J, CF₃, NO₂, NH₂, CN, COOH, COOC₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkyl-amino, CCl₃, C₁-C₄-Dialkylamino, SO₂-C₁-C₄-Alkyl,

20

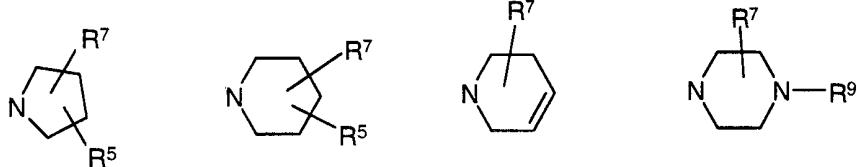
SO₂Phenyl, CONH₂, CONH-C₁-C₄-Alkyl, CONHPhenyl, CONH-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, NHSO₂-C₁-C₄-Alkyl, NHSO₂Phenyl, S-C₁-C₄-Alkyl,

30

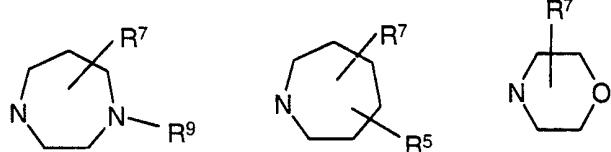
und zwei Reste eine Brücke -O-(CH₂)_{1,2}-O- bilden, bedeuten kann,

B

35

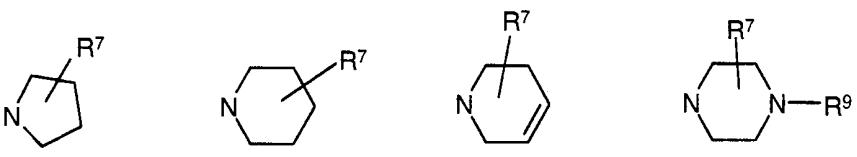
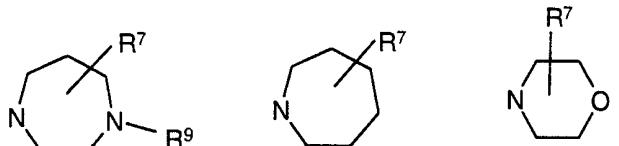


40



sein kann und

45

- A Wasserstoff, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, OH, -O-C₁-C₄-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, NH₂, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, CN, NH-CO-R³³, wobei R³³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeutet, sein kann und
- 5 R³¹ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, (CH₂)_t-K und
- 10 R³² Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, -CO-R⁸, SO₂-R⁸, -(C=N)-R⁸, -CONHR⁸, -CO-O-R⁸ und -(C=N)-NHR⁸ und
- 15 R³³ Wasserstoff und C₁-C₄-Alkyl und
- t 0, 1, 2, 3, 4 und
- 15 K Phenyl, der noch maximal zwei Reste R tragen kann, NR^{k1}R^{k2} (mit R^{k1} bzw. R^{k2} mit den gleichen Bedeutungen wie R⁴¹ bzw. R⁴²), NH-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, Pyrrolidin, Piperidin, 1,2,5,6-Tetrahydropyridin, Morphin, Trihydroazepin, 20 Piperazin, das noch mit einem Alkyl-Rest C₁-C₆-Alkyl substituiert sein kann, und Homopiperazin, das noch mit einem Alkyl-Rest C₁-C₆-Alkyl substituiert sein kann, und
- 25 R⁵ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, NR⁷R⁹ und
- 30 
- 35 
- bedeuten kann und
- 40 R⁷ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, Phenyl, wobei die Ringe noch mit bis zu zwei Resten R⁷¹ substituiert sein können, und
- 45 R⁷¹ OH, C₁-C₆-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, NH₂, und

R⁸ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, Phenyl, C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, wo bei der Ring noch mit bis zu zwei Resten R⁸¹ substituiert sein kann, und

5 R⁸¹ OH, C₁-C₆-Alkyl, O-C₁-C₄-Alkyl, Chlor, Brom, Jod, Fluor, CF₃, Nitro, NH₂, und

10 R⁹ Wasserstoff, COCH₃, CO-O-C₁-C₄-Alkyl, COCF₃, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein oder zwei Wasserstoffe des C₁-C₆-Alkylrests durch jeweils einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Jod, Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Nitro, Amino, 15 C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, CF₃, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann, und

20 sowie ihre tautomeren Formen, möglichen enantiomeren und diastereomeren Formen, und deren Prodrugs und pharmakologisch verträglichen Salze.

2. Verbindungen der allgemeinen Formel I oder II nach Anspruch 1, worin

25 R¹ Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein C-Atom des Alkyl-Restes noch OR¹¹ oder eine Gruppe R⁵ tragen kann, wobei

30 R¹¹ Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeutet, und

R² Wasserstoff, Chlor, Fluor, Brom, Iod, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Nitro, CF₃, CN, NR²¹R²², NH-CO-R²³, OR²¹, wobei

35 R²¹ und R²² unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten und

R²³ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeuten, und

40 R³ -O-(CH₂)_o-(CHR³¹)_m-(CH₂)_n-R⁵, wobei

R³¹ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, OH und O-C₁-C₄-Alkyl,

m, o unabhängig voneinander 0, 1 oder 2 bedeutet, und

45 n 1, 2, 3 oder 4 bedeutet, und

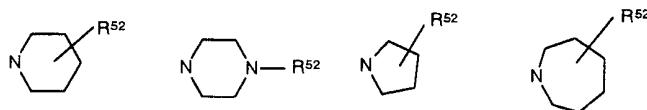
60

R⁴ Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, -Chlor, Brom Fluor, Nitro, Cyano, NR⁴¹R⁴², NH-CO-R⁴³, OR⁴¹, wobei

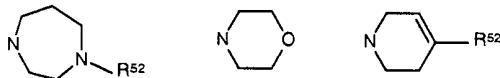
5 R⁴¹ und R⁴² unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten und

R⁴³ C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeuten, und

10 R⁵ NR⁵¹R⁵² oder einen der folgenden Reste



15



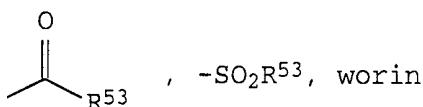
bedeutet, wobei

20

R⁵¹ Wasserstoff und verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl bedeutet und

25

R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Phenyl,



, -SO₂R⁵³, worin

30

R⁵³ verzweigtes oder unverzweigtes O-C₁-C₆-Alkyl, Phenyl, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, wobei bei R⁵² und R⁵³ unabhängig voneinander ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl, Cyclo-

35

hexyl, Cyclopentyl, Tetrahydronaphthyl, Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cycloheptyl, Naphthyl und Phenyl, wobei die Carbocyclen der Reste R⁵² und R⁵³ unabhängig voneinander noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen können: verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, ver-

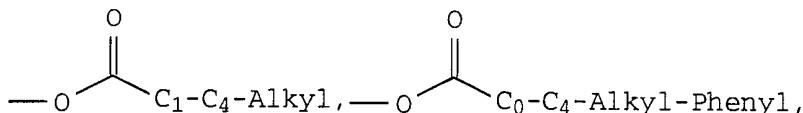
40

zweigtes oder unverzweigtes O-C₁-C₄-Alkyl, OH, F, Cl, Br, J, CF₃, NO₂, NH₂, CN, COOH, COOC₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkyl-amino, CCl₃, C₁-C₄-Dialkylamino, SO₂-C₁-C₄-

45

Alkyl, SO₂Phenyl, CONH₂, CONH-C₁-C₄-Alkyl, CONHPhenyl, CONH-C₁-C₄-Alkyl-Phenyl, NHSO₂-C₁-C₄-Alkyl, NHSO₂Phenyl, S-C₁-C₄-Alkyl,

61



5 CHO, $\text{CH}_2\text{-O-C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl}$, $-\text{CH}_2\text{O-C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl-Phenyl}$, $-\text{CH}_2\text{OH}$,
 $-\text{SO-C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl}$, $-\text{SO-C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl-Phenyl}$, $-\text{SO}_2\text{NH}_2$, $-\text{SO}_2\text{NH-C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl}$
 und zwei Reste einer Brücke $-\text{O-(CH}_2\text{)}_{1,2}\text{-O-}$ bilden,
 bedeuten kann,

10 sowie ihre tautomeren Formen, möglichen enantiomeren und
 diastereomeren Formen, deren Prodrugs, sowie mögliche
 physiologisch verträgliche Salze.

15 3. Verbindungen der allgemeinen Formel I oder II nach Anspruch
 1,
 worin

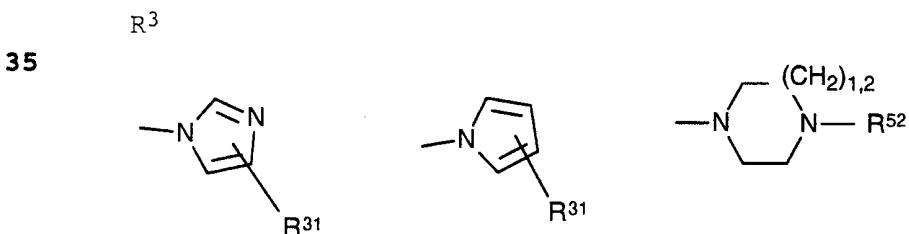
20 R^1 Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes $\text{C}_1\text{-C}_6\text{-Alkyl}$,
 wobei ein C-Atom des Alkyl-Restes noch OR^{11} oder eine
 Gruppe R^5 tragen kann, wobei

R^{11} Wasserstoff oder $\text{C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl}$ bedeutet, und

25 R^2 Wasserstoff, Chlor, Fluor, Brom, Jod, verzweigtes und un-
 verzweigtes $\text{C}_1\text{-C}_6\text{-Alkyl}$, Nitro, CF_3 , CN , $\text{NR}^{21}\text{R}^{22}$, NH-CO-
 R^{23} , OR^{21} , wobei

30 R^{21} und R^{22} unabhängig voneinander Wasserstoff oder
 $\text{C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl}$ bedeuten und

R^{23} Wasserstoff, $\text{C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl}$ oder Phenyl bedeuten, und



R^{31} Wasserstoff, CHO und $-(\text{CH}_2)_o-(\text{CHR}^{32})_m-(\text{CH}_2)_n-\text{R}^5$, wobei

R^{32} Wasserstoff, $\text{C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl}$, OH und $\text{O-C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl}$,

m, o unabhängig voneinander 0, 1 oder 2 bedeuten und

45 n 1, 2, 3 oder 4 bedeuten, und

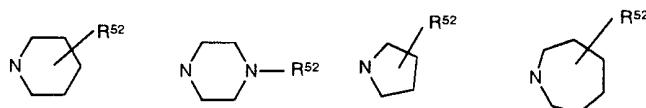
62

R⁴ Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Chlor, Brom Fluor, Nitro, Cyano, NR⁴¹R⁴², NH-CO-R⁴³, OR⁴¹, wobei

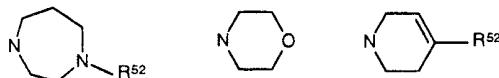
5 R⁴¹ und R⁴² unabhängig voneinander Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten und
R⁴³ C₁-C₄-Alkyl oder Phenyl bedeuten, und

R⁵ NR⁵¹R⁵² oder einen der folgenden Reste

10



15



wobei

20

R⁵¹ Wasserstoff und verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl bedeutet und

25

R⁵² Wasserstoff, COCH₃, CO-O-C₁-C₄-Alkyl, COCF₃, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann:

30

Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl, Nitro, Amino, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann,

35

sowie ihre tautomeren Formen, möglichen enantiomeren und diastereomeren Formen, deren Prodrugs, sowie mögliche physiologisch verträgliche Salze.

40

4. Verbindungen nach einem der Ansprüchen 1 bis 3, wobei R² in 3-Position und R³ in 4-Position oder R² in 4-Position und R³ in 3-Position zum Benzimidazolring steht.

5. Verbindungen nach einem der Ansprüche 1 bis 4, wobei R¹ und R⁴ Wasserstoff bedeuten.

45

6. Verbindungen nach einem der Ansprüche 1 bis 5, wobei

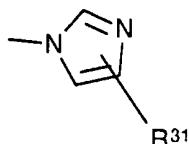
R² Wasserstoff, verzweigtes oder unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, Nitro, CN, NH₂, O-C₁-C₄-Alkyl bedeutet.

5

7. Verbindungen nach einem der Ansprüche 1 oder 3 bis 6, wobei

(i) für R³ gleich

10



15

R³¹ Wasserstoff oder -(CH₂)_p-R⁵ bedeutet, wobei
p 1 oder 2 bedeutet und

R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH,

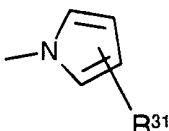
20

O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl, Nitro, Amino, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann.

25

(ii) für R³ gleich

30



35

R³¹ Wasserstoff oder -(CH₂)_p-R⁵ bedeutet, wobei
p 1 oder 2 bedeutet und

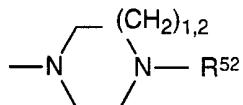
R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl, wobei ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH,

40

O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl, Nitro, Amino, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann.

45

und (iii) für R³ gleich



5

wobei R⁵² Wasserstoff, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₆-Alkyl bedeutet, wobei ein Wasserstoff des C₁-C₆-Alkylrests durch einen der folgenden Reste substituiert sein kann: OH, O-C₁-C₄-Alkyl und Phenyl und der Phenyl-Ring noch einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Chlor, Brom, Fluor, verzweigtes und unverzweigtes C₁-C₄-Alkyl, Nitro, Amino, C₁-C₄-Alkylamino, C₁-C₄-Dialkylamino, OH, O-C₁-C₄-Alkyl, CN, SO₂-C₁-C₄-Alkyl, bedeuten kann.

10

- 15 8. Verbindungen nach einem der Ansprüche 1, 2 oder 4 bis 6, wobei R³ -O-(CH₂)_p-R⁵ mit p gleich 2, 3 oder 4 bedeutet.
- 9. Verbindungen nach einem der Ansprüche 1, 2 oder 4 bis 7, wobei R⁵ einen 6-gliedrigen Ring und R⁵² einen gegebenenfalls substituierten Phenylring bedeutet.
- 10. Arzneimittel, enthaltend neben den üblichen Träger und Hilfsstoffen eine Verbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 9.
- 25 11. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach einem der Ansprüche 1 bis 10 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Krankheiten, bei denen pathologisch erhöhte Aktivitäten von PARP auftreten.
- 30 12. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von neurodegenerativen Krankheiten und neuronalen Schädigungen.
- 35 13. Verwendung nach Anspruch 11 zur Behandlung von solchen neurodegenerativen Krankheiten und neuronalen Schädigungen, die durch Ischämie, Trauma oder Massenblutungen ausgelöst werden.
- 14. Verwendung nach Anspruch 11 zur Behandlung des Schlaganfalls und des Schädel-Hirntraumas.
- 40 15. Verwendung nach Anspruch 11 zur Behandlung der Alzheimerschen Krankheit der Parkinsonsche Krankheit und der Huntington-Krankheit.

45

16. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung oder Prophylaxe von Schädigungen durch Ischämien.
- 5 17. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Epilepsien, insbesondere von generalisierten epileptischen Anfällen, wie zum Beispiel Petit mal und tonisch-clonische Anfälle und partiell epileptischen Anfällen, wie Temporal Lobe, und komplex-partiellen Anfällen.
- 10 18. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Schädigungen der Nieren nach renalen Ischämien, Schädigungen, die durch medikamentöse Therapie verursacht werden, wie zum Beispiel während der Cyclosporin-Therapie, und zur Behandlung während und nach Nierentransplantationen.
- 15 19. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Schädigungen des Herzens nach cardialen Ischämien.
- 20 20. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Mikroinfarkten wie zum Beispiel während und nach Herzklappenersatz, Aneurysmenresektionen und Herztransplantationen.
- 25 21. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung bei einer Revaskularisation kritischer verengter Koronararterien wie zum Beispiel bei PTCA und Bypass-Operationen oder kritisch verengter peripherer Arterien, insbesondere Beinarterien.
- 30 22. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung des akuten Myocardinfarktes und von Schädigungen während und nach dessen medikamentöser oder mechanischer Lyse.
- 35 23. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Tumoren und deren Metastasierung.
- 40 24. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Sepsis des Multiorganversagens wie zum Beispiel während des septischen Schocks und des "acute respiratory distress-syndroms".
- 45

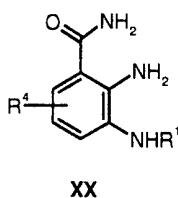
25. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von immunologischen Krankheiten wie Entzündungen und rheumatische Erkrankungen, wie zum Beispiel rheumatoide Arthritis.

5

26. Verwendung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 11 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Diabetes mellitus.

10 27. Verbindungen der Formel XX oder XXI

15



worin

20 R, R¹ und R² die in den vorherigen Ansprüchen genannten Bedeutungen haben,

sowie ihre Salze.

25 28. Ein Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel XX oder XXI sowie deren Salze, wobei 2-Halogeno-3-nitro-benzoesäureester mit einem geeigneten Diamin in einem polaren Lösungsmittel in Gegenwart einer Base umgesetzt werden und anschließend die Nitrogruppe mit Wasserstoff in Gegenwart eines geeigneten Katalysators hydriert wird.

30

29. Verwendung von Verbindungen der Formel XX oder XXI in der Synthese von PARP-Inhibitoren.

35 30. In vitro Nachweisverfahren für PARP-Inhibitoren, dadurch gekennzeichnet, daß man

- a) ein ungeträgertes oder geträgertes Poly-ADP-ribosylierbares Target mit einem Reaktionsgemisch inkubiert, umfassend
 - 40** a1) ein PARP,
 - a2) einen PARP-Aktivator; und
 - a3) einen PARP-Inhibitor oder einen Analyten, in welchem man wenigstens einen PARP-Inhibitor vermutet;
- b) die Poly-ADP-Ribosylierungsreaktion durchführt; und
- 45** c) die Poly-ADP-Ribosylierung des Target qualitativ oder quantitativ mit einem Anti-Poly-(ADP-ribose)-Antikörper bestimmt.

31. Verfahren nach Anspruch 23, dadurch gekennzeichnet, daß man PARP mit dem PARP-Aktivator und dem PARP-Inhibitor oder einen Analyten, in welchem man wenigstens einen PARP-Inhibitor vermutet, vorinkubiert, bevor man die Poly-ADP-Ribosylierungsreaktion durchführt.
5
32. Verfahren nach einem der Ansprüche 23 oder 24, dadurch gekennzeichnet, daß das Poly-ADP-ribosylierbare Target ein Histon-Protein ist.
10
33. Verfahren nach einem der Ansprüche 23 bis 25, dadurch gekennzeichnet, daß der PARP-Aktivator aktivierte DNA ist.
15
34. Verfahren nach einem der Ansprüche 23 bis 26, dadurch gekennzeichnet, daß man die Poly-ADP-Ribosylierungsreaktion durch Zugabe von NAD⁺ startet.
20
35. Verfahren nach einem der Ansprüche 23 bis 27, dadurch gekennzeichnet, daß das nichtgeträgte Target mit einem Akzeptor-Fluorophor markiert ist.
25
36. Verfahren nach Anspruch 28, dadurch gekennzeichnet, daß man die Poly-ADP-Ribosylierung des nicht geträgerten Target mit Anti-Poly-(ADP-ribose)-Antikörper bestimmt, der mit einem Donor-Fluorophor markiert ist, das zur Energieübertragung auf das Akzeptor-Fluorophor befähigt ist.
30
37. Verfahren nach einem der Ansprüche 28 und 29, dadurch gekennzeichnet, daß das Target biotinyliertes Histon ist und das Akzeptor-Fluorophor über Avidin oder Streptavidin daran gekoppelt ist.
35
38. Verfahren nach einem der Ansprüche 29 und 30, dadurch gekennzeichnet, daß der Anti-Poly-(ADP-ribose)-Antikörper ein Europium-Kryptat als Donor-Fluorophor trägt.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 99/08169

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C07D235/18 C07D403/10 A61K31/4184 C07C237/30 G01N33/573

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)

IPC 7 C07D A61K C07C G01N

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)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

| Category | Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages | Relevant to claim No. |
|----------|---|-----------------------|
| X | WO 97 04771 A (NEWCASTLE UNIVERSITY VENTURES LTD) 13 February 1997 (1997-02-13) cited in the application claims --- | 1-26 |
| X | GILCHRIST T L: "CYCLISATION OF ORTHO-SUBSTITUTED N-ARYLBENZIMIDOYL NITRENES. PART 2.1 PREFERENTIAL CYCLISATIONS AT AN ORTHO-POSITION BEARING A METHOXYSARBONYL GROUP" JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, PERKIN TRANSACTIONS 1, GB, CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH, 1 January 1979 (1979-01-01), pages 2303-2307, XP000605168 ISSN: 0300-922X cited in the application the whole document --- | 1-26 |
| | -/- | |

 Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in 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

Date of mailing of the International search report

17 February 2000

23/02/2000

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Henry, J

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 99/08169

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

| Category | Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages | Relevant to claim No. |
|----------|---|-----------------------|
| X | EP 0 209 707 A (DR KARLTHOMAE GMBH) 28 January 1987 (1987-01-28) claims & DE 35 22 230 A cited in the application ----- | 1,10 |
| X | CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 125, no. 15, 7 October 1996 (1996-10-07) Columbus, Ohio, US; abstract no. 189126j, ROGER J. GRIFFIN ET AL: "Resistance modifying agents.3. Novel benzimidazole and quinnazolinone inhibitors of the DNA repair enzyme poly(ADP-ribose)polymerase" page 521; XP002128895 abstract & PHARM. SCI., vol. 2, no. 1, 1996, pages 43-47, ----- | 1,10-26 |
| X | DE 22 48 596 A (LOEVENS KEMISKE FABRIK PRODUKTIONAKTIESELKAB) 12 April 1973 (1973-04-12) page 13; claims; example 1H ----- | 27 |
| X | CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 74, no. 9, 1 March 1971 (1971-03-01) Columbus, Ohio, US; abstract no. 42311k, YOSHUKE OHKURA ET AL: "Organic analysis. LXXII. Mechanism of the color reaction between m-dinitrobenzene and alkali cyanide. II. Color reactions products of 2,4-dinitroaniline with potassium cyanide" page 347; XP002128896 abstract & CHEM. PHARM. BULL., vol. 18, no. 11, 1970, pages 2164-2168, ----- | 27 |
| A | FR 2 707 011 A (PASTEUR SANOFI DIAGNOSTICS) 30 December 1994 (1994-12-30) claims ----- | 28-38 |
| A | EP 0 719 765 A (MITSUI TOATSU CHEMICALS) 3 July 1996 (1996-07-03) claims ----- | 1-26 |

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 99/08169

| Patent document cited in search report | Publication date | Patent family member(s) | | Publication date |
|--|------------------|--|--|--|
| WO 9704771 A | 13-02-1997 | AU 6624096 A CA 2225465 A CN 1195985 A CZ 9800303 A EP 0841924 A HU 9901092 A JP 11510154 T NO 980414 A PL 324869 A SK 13598 A | | 26-02-1997 13-02-1997 14-10-1998 17-06-1998 20-05-1998 28-07-1999 07-09-1999 02-04-1998 22-06-1998 03-06-1998 |
| EP 0209707 A | 28-01-1987 | DE 3522230 A AU 5893286 A DK 290986 A ES 556338 A ES 557240 A ES 557241 A FI 862623 A GR 861583 A HU 42452 A JP 62000471 A NO 862477 A PT 82789 A,B ZA 8604602 A | | 02-01-1987 24-12-1986 22-12-1986 01-12-1987 16-05-1987 16-05-1987 22-12-1986 21-10-1986 28-07-1987 06-01-1987 22-12-1986 01-07-1986 24-02-1988 |
| DE 2248596 A | 12-04-1973 | GB 1380065 A AU 466298 B AU 4703172 A BE 789679 A CA 1002964 A FR 2158208 A IE 37392 B JP 48044229 A LU 66227 A NL 7213059 A SE 400551 B US 3864385 A ZA 7206390 A | | 08-01-1975 23-10-1975 11-04-1974 04-04-1973 04-01-1977 15-06-1973 20-07-1977 26-06-1973 23-01-1973 09-04-1973 03-04-1978 04-02-1975 27-06-1975 |
| FR 2707011 A | 30-12-1994 | NONE | | |
| EP 0719765 A | 03-07-1996 | JP 8231514 A US 5821258 A | | 10-09-1996 13-10-1998 |

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP 99/08169

A. KLASIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 7 C07D235/18 C07D403/10 A61K31/4184 C07C237/30 G01N33/573

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
IPK 7 C07D A61K C07C G01N

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)

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

| Kategorie ^a | Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile | Betr. Anspruch Nr. |
|------------------------|--|--------------------|
| X | WO 97 04771 A (NEWCASTLE UNIVERSITY VENTURES LTD) 13. Februar 1997 (1997-02-13) in der Anmeldung erwähnt Ansprüche — | 1-26 |
| X | GILCHRIST T L: "CYCLISATION OF ORTHO-SUBSTITUTED N-ARYLBENZIMIDOYL NITRENES. PART 2.1 PREFERENTIAL CYCLISATIONS AT AN ORTHO-POSITION BEARING A METHOXYSUBSTITUTED GROUP" JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, PERKIN TRANSACTIONS 1, GB, CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH, 1. Januar 1979 (1979-01-01), Seiten 2303-2307, XP000605168 ISSN: 0300-922X in der Anmeldung erwähnt das ganze Dokument — | 1-26 —/— |

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

- ^a 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
 "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

| | |
|---|--|
| Datum des Abschlusses der Internationalen Recherche 17. Februar 2000 | Ablaufdatum des Internationalen Recherchenberichts 23/02/2000 |
|---|--|

| | |
|--|---|
| Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patenttafel 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl. Fax: (+31-70) 340-3016 | Bevollmächtigter Bediensteter Henry, J |
|--|---|

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Int. Anales Aktenzeichen

PCT/EP 99/08169

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGEBEHNE UNTERLAGEN

| Kategorie° | Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile | Betr. Anspruch Nr. |
|------------|--|--------------------|
| X | EP 0 209 707 A (DR KARLTHOMAE GMBH) 28. Januar 1987 (1987-01-28) Ansprüche & DE 35 22 230 A in der Anmeldung erwähnt --- | 1,10 |
| X | CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 125, no. 15, 7. Oktober 1996 (1996-10-07) Columbus, Ohio, US; abstract no. 189126j, ROGER J. GRIFFIN ET AL: "Resistance modifying agents.3. Novel benzimidazole and quinnazolinone inhibitors of the DNA repair enzyme poly(ADP-ribose)polymerase" Seite 521; XP002128895 Zusammenfassung & PHARM. SCI., Bd. 2, Nr. 1, 1996, Seiten 43-47, | 1,10-26 |
| X | DE 22 48 596 A (LOEVENS KEMISKE FABRIK PRODUKTIONAKTIESELKAB) 12. April 1973 (1973-04-12) Seite 13; Ansprüche; Beispiel 1H --- | 27 |
| X | CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 74, no. 9, 1. März 1971 (1971-03-01) Columbus, Ohio, US; abstract no. 42311k, YOSHUKE OHKURA ET AL: "Organic analysis. LXXII. Mechanism of the color reaction between m-dinitrobenzene and alkali cyanide. II. Color reactions products of 2,4-dinitroaniline with potassium cyanide" Seite 347; XP002128896 Zusammenfassung & CHEM. PHARM. BULL., Bd. 18, Nr. 11, 1970, Seiten 2164-2168, | 27 |
| A | FR 2 707 011 A (PASTEUR SANOFI DIAGNOSTICS) 30. Dezember 1994 (1994-12-30) Ansprüche --- | 28-38 |
| A | EP 0 719 765 A (MITSUI TOATSU CHEMICALS) 3. Juli 1996 (1996-07-03) Ansprüche ---- | 1-26 |

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 99/08169

| Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument | Datum der Veröffentlichung | Mitglied(er) der Patentfamilie | | Datum der Veröffentlichung |
|---|----------------------------|--|--|--|
| WO 9704771 A | 13-02-1997 | AU 6624096 A CA 2225465 A CN 1195985 A CZ 9800303 A EP 0841924 A HU 9901092 A JP 11510154 T NO 980414 A PL 324869 A SK 13598 A | | 26-02-1997 13-02-1997 14-10-1998 17-06-1998 20-05-1998 28-07-1999 07-09-1999 02-04-1998 22-06-1998 03-06-1998 |
| EP 0209707 A | 28-01-1987 | DE 3522230 A AU 5893286 A DK 290986 A ES 556338 A ES 557240 A ES 557241 A FI 862623 A GR 861583 A HU 42452 A JP 62000471 A NO 862477 A PT 82789 A,B ZA 8604602 A | | 02-01-1987 24-12-1986 22-12-1986 01-12-1987 16-05-1987 16-05-1987 22-12-1986 21-10-1986 28-07-1987 06-01-1987 22-12-1986 01-07-1986 24-02-1988 |
| DE 2248596 A | 12-04-1973 | GB 1380065 A AU 466298 B AU 4703172 A BE 789679 A CA 1002964 A FR 2158208 A IE 37392 B JP 48044229 A LU 66227 A NL 7213059 A SE 400551 B US 3864385 A ZA 7206390 A | | 08-01-1975 23-10-1975 11-04-1974 04-04-1973 04-01-1977 15-06-1973 20-07-1977 26-06-1973 23-01-1973 09-04-1973 03-04-1978 04-02-1975 27-06-1975 |
| FR 2707011 A | 30-12-1994 | KEINE | | |
| EP 0719765 A | 03-07-1996 | JP 8231514 A US 5821258 A | | 10-09-1996 13-10-1998 |