

(19)



**Евразийское
патентное
ведомство**

(11) **023824**

(13) **B1**

(12) **ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ЕВРАЗИЙСКОМУ ПАТЕНТУ**

- (45) Дата публикации и выдачи патента
2016.07.29
- (21) Номер заявки
201391296
- (22) Дата подачи заявки
2012.03.07
- (51) Int. Cl. **C07D 487/04** (2006.01)
A61K 31/4985 (2006.01)
A61K 31/506 (2006.01)
A61P 25/28 (2006.01)

(54) **ПРОИЗВОДНЫЕ 3,4-ДИГИДРОПИРРОЛО[1,2-a]ПИРАЗИН-1-ИЛАМИНА, ПРИГОДНЫЕ
В КАЧЕСТВЕ ИНГИБИТОРОВ БЕТА-СЕКРЕТАЗЫ (VАСЕ)**

- (31) **11157418.2**
- (32) **2011.03.09**
- (33) **EP**
- (43) **2014.01.30**
- (86) **PCT/EP2012/053863**
- (87) **WO 2012/120023 2012.09.13**
- (71)(73) Заявитель и патентовладелец:
ЯНССЕН ФАРМАЦЕВТИКА НВ (BE)
- (72) Изобретатель:
**Трабанко-Суарес Андрес Авелино,
Дельгадо-Хименес Франсиска (ES)**
- (74) Представитель:
Медведев В.Н. (RU)
- (56) **WO-A2-2006076284
WO-A1-2009022961**

-
- (57) Настоящее изобретение относится к новым производным 3,4-дигидропирроло[1,2-a]пирозин-1-иламина в качестве ингибиторов бета-секретазы, также известной как фермент, расщепляющий предшественник амилоида по бета-сайту, VАСЕ, VАСЕ1, Asp2 или metapsin2. Настоящее изобретение также направлено на фармацевтические композиции, содержащие такие соединения, на способы получения таких соединений и композиций и на применение таких соединений и композиций для предупреждения и лечения расстройств, в которые вовлечена бета-секретаза, таких как болезнь Альцгеймера (AD), умеренное когнитивное нарушение, угасание, деменция, деменция с тельцами Леви, синдром Дауна, деменция, ассоциированная с инсультом, деменция, ассоциированная с болезнью Паркинсона, или деменция, ассоциированная с бета-амилоидом.

B1

023824

023824

B1

Область изобретения

Настоящее изобретение относится к новым производным 3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-1-иламина в качестве ингибиторов бета-секретазы, также известной как фермент, расщепляющий предшественник амилоида по бета-сайту, BACE, BACE1, Asp2 или memapsin2. Настоящее изобретение также направлено на фармацевтические композиции, содержащие такие соединения, на способы получения таких соединений и композиций и на применение таких соединений и композиций для предупреждения и лечения расстройств, в которые вовлечена бета-секретазы, таких как болезнь Альцгеймера (AD), умеренное когнитивное нарушение, угасание, деменция, деменция с тельцами Леви, синдром Дауна, деменция, ассоциированная с инсультом, деменция, ассоциированная с болезнью Паркинсона, или деменция, ассоциированная с бета-амилоидом.

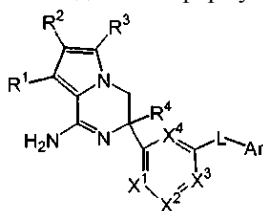
Предпосылки изобретения

Болезнь Альцгеймера (AD) представляет собой нейродегенеративное заболевание, ассоциированное со старением. Пациенты с AD страдают дефицитом когнитивных функций и потерей памяти, а также поведенческими проблемами, такими как тревожность. Более 90% пораженных AD имеют спорадическую форму расстройства, тогда как менее 10% случаев являются семейными или наследственными. В Соединенных Штатах приблизительно 1 из 10 людей в возрасте 65 лет имеет AD, тогда как в возрасте 85 лет 1 из каждых двух индивидов страдает AD. Средняя предполагаемая продолжительность жизни от первичного диагноза составляет 7-10 лет, и пациенты с AD нуждаются во всестороннем уходе либо в доме престарелых, что является очень дорогостоящим, либо осуществляемом членами семьи. При возрастающем количестве пожилых людей в популяции AD представляет собой растущую медицинскую проблему. Доступные в настоящее время виды терапии AD обеспечивают лечение только симптомов заболевания и включают ингибиторы ацетилхолинэстеразы для улучшения когнитивных свойств, а также анксиолитики и нейролептики для контроля поведенческих проблем, ассоциированных с этой болезнью.

Характерными патологическими признаками в головном мозге пациентов с AD являются нейрофибрилярные клубки, которые возникают в результате гиперфосфорилирования тау-белка, и амилоидные бляшки, которые образуются в результате агрегации пептида бета-амилоида 1-42 (Abeta 1-42). Abeta 1-42 образует олигомеры, и затем фибриллы, и, в конечном итоге, амилоидные бляшки. Олигомеры и фибриллы считаются особенно нейротоксичными и могут вызывать большинство неврологических повреждений, ассоциированных с AD. Средства, которые предупреждают образование Abeta 1-42, имеют потенциал, чтобы стать средствами, модифицирующими течение заболевания, для лечения AD. Abeta 1-42 образуется из белка-предшественника амилоида (APP), состоящего из 770 аминокислот. N-конец Abeta 1-42 отщепляется бета-секретазой (BACE), и затем гамма-секретазы отщепляет C-концевую область. В дополнение к Abeta 1-42, гамма-секретазы также высвобождает Abeta 1-40, который является преобладающим продуктом расщепления, так же как Abeta 1-38 и Abeta 1-43. Эти формы Abeta также могут агрегироваться с образованием олигомеров и фибрилл. Таким образом, предполагается, что ингибиторы BACE будут предупреждать образование Abeta 1-42, а также Abeta 1-40, Abeta 1-38 и Abeta 1-43 и будут являться потенциальными терапевтическими средствами для лечения AD.

Краткое описание изобретения

Настоящее изобретение направлено на соединение формулы (I)



или его таутомерную или стереоизомерную форму, где R^1 , R^2 , R^3 независимо выбраны из группы, состоящей из водорода, галогена, циано, C_{1-3} алкила, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила и C_{3-6} циклоалкила;

R^4 выбран из группы, состоящей из C_{1-3} алкила, метоксиметила, C_{3-6} циклоалкила, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила;

X^1 , X^2 , X^3 , X^4 представляют собой $C(R^5)$;

R^5 выбран из группы, состоящей из водорода, галогена;

L представляет собой связь или $-NHCO-$;

Ar представляет собой арил или гетероарил;

где арил представляет собой фенил, замещенный одним, двумя или тремя заместителями, выбранными из галогена;

гетероарил выбран из группы, состоящей из пиридила, пиримидила, пиазинила, пиазолила, причем каждый необязательно замещен одним, двумя или тремя заместителями, выбранными из группы, состоящей из галогена, циано, C_{1-3} алкила, C_{1-3} алкилокси, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила и моно- и полигалоген C_{1-3} алкилокси;

или его соль.

Фармацевтическая композиция, содержащая фармацевтически приемлемый носитель и любое из соединений, описанных выше, является иллюстрирующей настоящее изобретение. Иллюстрацией настоящего изобретения является фармацевтическая композиция, полученная путем смешивания любого из соединений, описанных выше, и фармацевтически приемлемого носителя. Иллюстрированием настоящего изобретения является способ получения фармацевтической композиции, включающий смешивание любого из соединений, описанных выше, и фармацевтически приемлемого носителя.

Примером настоящего изобретения служат способы лечения расстройства, опосредованного ферментом бета-секретазой, включающие введение субъекту, нуждающемуся в этом, терапевтически эффективного количества любого из соединений или фармацевтических композиций, описанных выше.

Дополнительным примером настоящего изобретения служат способы ингибирования фермента бета-секретазы, включающие введение субъекту, нуждающемуся в этом, терапевтически эффективного количества любого из соединений или фармацевтических композиций, описанных выше.

Примером настоящего изобретения является способ лечения расстройства, выбранного из группы, состоящей из болезни Альцгеймера, умеренного когнитивного нарушения, угасания, деменции, деменции с тельцами Леви, синдрома Дауна, деменции, ассоциированной с инсультом, деменции, ассоциированной с болезнью Паркинсона, и деменции, ассоциированной с бета-амилоидом, предпочтительно болезни Альцгеймера, включающий введение субъекту, нуждающемуся в этом, терапевтически эффективного количества любого из соединений или фармацевтических композиций, описанных выше.

Другим примером настоящего изобретения является любое из соединений, описанных выше, для применения при лечении: (a) болезни Альцгеймера, (b) умеренного когнитивного нарушения, (c) угасания, (d) деменции, (e) деменции с тельцами Леви, (f) синдрома Дауна, (g) деменции, ассоциированной с инсультом, (h) деменции, ассоциированной с болезнью Паркинсона, и (i) деменции, ассоциированной с бета-амилоидом, у субъекта, нуждающегося в этом.

Подробное описание изобретения

Настоящее изобретение направлено на соединения формулы (I), определенные выше в данном документе, и их фармацевтически приемлемые соли и сольваты. Соединения формулы (I) являются ингибиторами фермента бета-секретазы (также известного как фермент, расщепляющий по бета-сайту, BACE, BACE1, Asp2 или memapsin 2) и являются пригодными для лечения болезни Альцгеймера, умеренного когнитивного нарушения, угасания, деменции, деменции, ассоциированной с инсультом, деменции с тельцами Леви, синдрома Дауна, деменции, ассоциированной с болезнью Паркинсона, и деменции, ассоциированной с бета-амилоидом, предпочтительно болезни Альцгеймера, умеренного когнитивного нарушения или деменции, более предпочтительно болезни Альцгеймера.

В варианте осуществления настоящего изобретения R^1 , R^2 , R^3 независимо выбраны из группы, состоящей из водорода, галогена, циано, C_{1-3} алкила, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила и C_{3-6} циклоалкила;

R^4 выбран из группы, состоящей из C_{1-3} алкила, C_{3-6} циклоалкила, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила;

X^1 , X^2 , X^3 , X^4 представляют собой $C(R^5)$;

R^5 выбран из группы, состоящей из водорода, галогена;

L представляет собой связь или $-NHCO-$;

Ar представляет собой арил или гетероарил;

где арил представляет собой фенил, замещенный одним, двумя или тремя заместителями, выбранными из группы, состоящей из галогена;

гетероарил выбран из группы, состоящей из пиридила, пиримидила, пиазинила, пиазолила, причем каждый необязательно замещен одним, двумя или тремя заместителями, выбранными из группы, состоящей из галогена, циано, C_{1-3} алкила, C_{1-3} алкилокси, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила и моно- и полигалоген C_{1-3} алкилокси; или

его соль.

В варианте осуществления настоящего изобретения R^1 , R^2 и R^3 независимо выбраны из водорода и C_{1-3} алкила;

X^1 , X^2 , X^3 , X^4 представляют собой $C(R^5)$, где каждый R^5 выбран из водорода и галогена;

L представляет собой связь или $-NHCO-$;

Ar представляет собой арил или гетероарил;

где арил представляет собой фенил, замещенный одним или двумя заместителями, выбранными из группы, состоящей из галогена;

гетероарил выбран из группы, состоящей из пиридила, пиримидила и пиазинила, причем каждый необязательно замещен одним или двумя заместителями, выбранными из группы, состоящей из галогена, циано, C_{1-3} алкила, C_{1-3} алкилокси и полигалоген C_{1-3} алкилокси; или

его соль.

В другом варианте осуществления настоящего изобретения R^1 , R^2 и R^3 представляют собой водород;

X^1 представляет собой CF;

X^2 , X^3 , X^4 представляют собой CH;

L представляет собой связь или $-NHCO-$;

они вращают плоскополяризованный свет.

Если конкретный стереоизомер определен, это означает, что указанный стереоизомер, по существу, отделен, т.е. ассоциирован с менее 50%, предпочтительно менее 20%, более предпочтительно менее 10%, даже более предпочтительно менее 5%, в частности, менее 2% и наиболее предпочтительно менее 1% других изомеров.

Таким образом, если соединение формулы (I), например, определено как (R), это означает, что данное соединение, по существу, отделено от (S)-изомера; если соединение формулы (I), например, определено как E, это означает, что данное соединение, по существу, отделено от Z-изомера; если соединение формулы (I), например, определено как цис-, это означает, что данное соединение, по существу, отделено от транс-изомера.

Кроме того, некоторые кристаллические формы соединений по настоящему изобретению могут существовать в виде полиморфов, и в качестве таковых предполагается их включение в настоящее изобретение. К тому же, некоторые соединения по настоящему изобретению могут образовывать сольваты с водой (т.е. гидраты) или обычными органическими растворителями, и эти сольваты, как предполагается, также охвачены объемом настоящего изобретения.

Касательно применения в медицине соли соединений по настоящему изобретению относятся к нетоксичным "фармацевтически приемлемым солям". Другие соли, однако, могут быть пригодными при получении соединений согласно настоящему изобретению или их фармацевтически приемлемых солей. Подходящие фармацевтически приемлемые соли соединений включают соли присоединения кислоты, которые, например, могут образоваться при смешивании раствора соединения с раствором фармацевтически приемлемой кислоты, такой как хлористоводородная кислота, серная кислота, фумаровая кислота, малеиновая кислота, янтарная кислота, уксусная кислота, бензойная кислота, лимонная кислота, винная кислота, угольная кислота или фосфорная кислота. Кроме того, если соединения по настоящему изобретению несут кислотный фрагмент, их подходящие фармацевтически приемлемые соли могут включать соли щелочных металлов, например, соли натрия или калия; соли щелочно-земельных металлов, например, соли кальция или магния; и соли, образованные с подходящими органическими лигандами, например, соли четвертичного аммония.

Типичные кислоты, которые можно применять при получении фармацевтически приемлемых солей, без ограничения включают следующие: уксусную кислоту, 2,2-дихлоруксусную кислоту, ацилированные аминокислоты, адипиновую кислоту, альгиновую кислоту, аскорбиновую кислоту, L-аспарагиновую кислоту, бензолсульфоновую кислоту, бензойную кислоту, 4-ацетамидобензойную кислоту, (+)-камфорную кислоту, камфорсульфоновую кислоту, каприновую кислоту, капроновую кислоту, каприловую кислоту, коричную кислоту, лимонную кислоту, цикламную кислоту, этан-1,2-дисульфоновую кислоту, этансульфоновую кислоту, 2-гидроксиэтансульфоновую кислоту, муравьиную кислоту, фумаровую кислоту, галактаровую кислоту, гентизиновую кислоту, глюкогептоновую кислоту, D-глюконовую кислоту, D-глюконовую кислоту, L-глутаминовую кислоту, бета-оксоглутаровую кислоту, гликолевую кислоту, гиппуровую кислоту, бромисто-водородную кислоту, хлористо-водородную кислоту, (+)-L-молочную кислоту, (\pm)-DL-молочную кислоту, лактобионовую кислоту, малеиновую кислоту, (-)-L-яблочную кислоту, малоновую кислоту, (\pm)-DL-миндальную кислоту, метансульфоновую кислоту, нафталин-2-сульфоновую кислоту, нафталин-1,5-дисульфоновую кислоту, 1-гидрокси-2-нафтойную кислоту, никотиновую кислоту, азотную кислоту, олеиновую кислоту, оровую кислоту, шавелевую кислоту, пальмитиновую кислоту, палеювую кислоту, фосфорную кислоту, L-пироглутаминовую кислоту, салициловую кислоту, 4-аминосалициловую кислоту, себациновую кислоту, стеариновую кислоту, янтарную кислоту, серную кислоту, таниновую кислоту, (+)-L-винную кислоту, тиоциановую кислоту, п-толуолсульфоновую кислоту, трифторметилсульфоновую кислоту и ундециленовую кислоту. Типичные основания, которые можно применять при получении фармацевтически приемлемых солей, без ограничения включают следующие: аммиак, L-аргинин, бенетамин, бензатин, гидроксид кальция, холин, диметилэтаноламин, диэтаноламин, диэтиламин, 2-(диэтиламино)этанол, этаноламин, этилендиамин, N-метилглюкамин, гидрабамин, 1H-имидазол, L-лизин, гидроксид магния, 4-(2-гидроксиэтил)морфолин, пиперазин, гидроксид калия, 1-(2-гидроксиэтил)пирролидин, вторичный амин, гидроксид натрия, триэтаноламин, трометамин и гидроксид цинка.

Химические названия соединений по настоящему изобретению были образованы в соответствии с правилами номенклатуры, принятыми Химической реферативной службой.

A. Получение конечных соединений

Экспериментальная методика 1

Конечные соединения согласно формуле (I) можно получить путем реакции промежуточного соединения формулы (II) с соответствующим источником аммиака, таким как, например, хлорид аммония или водный аммиак, согласно схеме реакции (1), причем реакция осуществляется в подходящем реакционно-инертном растворителе, таком как, например, вода или метанол, при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 60-90°C, например, в течение 4-100 ч. На схеме реакции (1) все переменные определены, как в формуле (I).



Схема реакции 1

Экспериментальная методика 2

Дополнительно, конечные соединения согласно формуле (I-a), где L представляет собой $-\text{NHCO}-$, можно получить путем реакции промежуточного соединения формулы (III-a) с промежуточным продуктом формулы (IV) согласно схеме реакции (2), причем реакция осуществляется в подходящем реакционно-инертном растворителе, таком как, например, дихлорметан, в присутствии конденсирующего средства, такого как, например, хлорид 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина, при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 25°C , например, в течение 2 ч. На схеме реакции (2) все переменные определены, как в формуле (I).

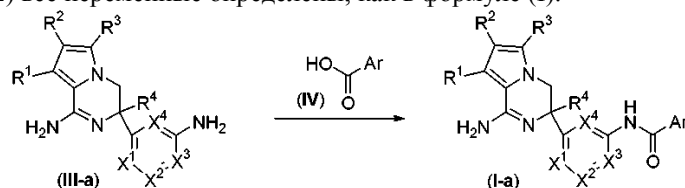


Схема реакции 2

Экспериментальная методика 3

Конечные соединения согласно формуле (I-b), где L представляет собой связь, можно получить путем реакции промежуточного соединения формулы (III-b) с промежуточным продуктом формулы (V) согласно схеме реакции (3), причем реакция осуществляется в подходящем реакционно-инертном растворителе или смеси инертных растворителей, таких как, например, 1,4-диоксан/этанол, в присутствии подходящего основания, такого как, например, карбонат калия, катализатора на основе комплекса Pd, такого как, например, тетраakis(трифенилфосфин)палладий (0), при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 80°C , например, в течение 20 ч или, например, нагревание реакционной смеси при 150°C в течение от 10 до 30 мин под микроволновым излучением. На схеме реакции (3) все переменные определены, как в формуле (I), и W представляет собой галоген. R^6 и R^7 могут представлять собой водород или алкил или, взятые вместе, могут образовать, например, двухвалентный радикал формулы $-\text{CH}_2\text{CH}_2-$, $-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-$ либо $-\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2-$.

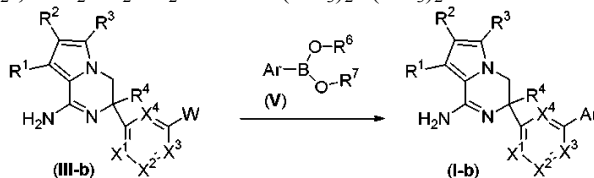


Схема реакции 3

Ряд промежуточных продуктов и исходных материалов в приведенных выше методиках получения являются известными соединениями, которые можно получить согласно известным из уровня техники методикам получения указанных или подобных соединений, и некоторые промежуточные продукты являются новыми. Ряд таких способов получения будет описан более подробно ниже в данном документе.

В. Получение промежуточных соединений

Экспериментальная методика 4

Промежуточные продукты согласно формуле (III-a) можно получить из соответствующих промежуточных соединений формулы (III-b), следуя известным из уровня техники методикам сочетания по Бухвальду-Хартвику, с последующим кислотным гидролизом согласно схеме реакции (4). Указанное сочетание можно осуществлять путем обработки промежуточных соединений формулы (III-b) бензофенимином в подходящем реакционно-инертном растворителе, таком как, например, толуол, в присутствии подходящего основания, такого как, например, трет-бутоксид натрия, катализатора на основе комплекса Pd, такого как трис-(добензилиденацетон)палладий (0), при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 100°C , например, в течение 2 ч. Полученное промежуточное соединение формулы (VI) затем превращают в промежуточное соединение формулы (III-a) посредством обработки сильной кислотой, такой как, например, хлористо-водородная кислота, в подходящем реакционно-инертном растворителе, таком как, например, изопропиловый спирт, при температурных условиях, таких как, например, 25°C , например, в течение 1 ч. В альтернативном случае, промежуточный продукт формулы (III-a) можно получить в один этап, начиная с промежуточного продукта формулы (III-b), посредством катализируемого медью сочетания в присутствии азиды натрия, лиганда для меди, такого как N,N'-диметилендиамин, подходящего основания, такого как карбонат натрия, в реакционно-инертном

растворителе, таком как DMSO, при температурных условиях, таких как нагревание реакционной смеси при 110°C в течение 25 ч. На схеме реакции (4) все переменные определены, как в формуле (I), и W представляет собой галоген.

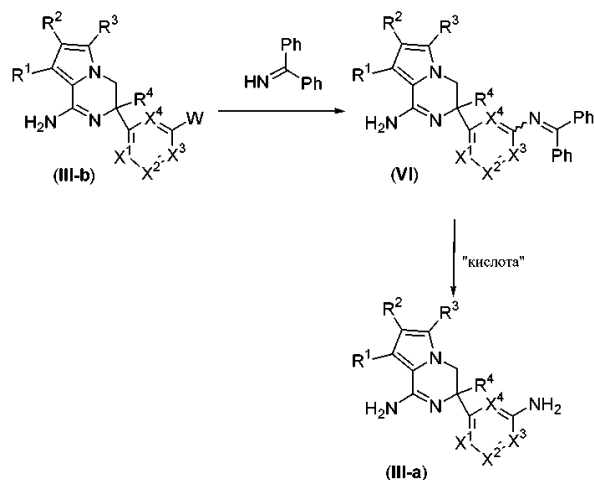


Схема реакции 4

Экспериментальная методика 5

Промежуточные продукты согласно формуле (VII) можно получить из соответствующих промежуточных продуктов формулы (VIII-c), следуя известным из уровня техники методикам восстановления нитрогруппы до аминогруппы, согласно схеме реакции (5). Например, указанное восстановление можно осуществлять посредством перемешивания реагирующих веществ или пропуска их через проточный реактор в атмосфере водорода и в присутствии соответствующего катализатора, такого как, например, палладий на угле. Подходящими растворителями являются, например, вода, спирты, например метанол, этанол и т.п., сложные эфиры, например, этилацетат и т.п. Для повышения скорости указанной реакции восстановления может быть предпочтительным повысить температуру и/или давление в реакционной смеси. Нежелательное дополнительное гидрирование определенных функциональных групп в реагирующих веществах и продуктах реакции можно предотвратить добавлением каталитического яда, такого как, например, тиофен и т.п., к реакционной смеси. На схеме реакции (5) все переменные определены, как в формуле (I).



Схема реакции 5

Экспериментальная методика 6

Промежуточные соединения формулы (III-a) можно получить из промежуточных соединений формулы (VII) согласно схеме реакции (6). Указанное превращение можно беспрепятственно осуществлять посредством обработки указанного промежуточного продукта источником аммиака, таким как, например, хлорид аммония и этанольный аммиак, при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 80°C, например, в течение 72 ч. На схеме реакции (6) все переменные определены, как в формуле (I).

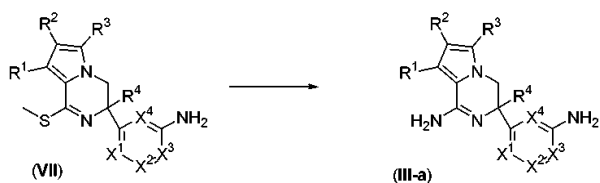


Схема реакции 6

Экспериментальная методика 7

Промежуточный продукт формулы (IX), где L представляет собой -NHCO-, можно получить путем реакции промежуточного соединения формулы (VII) с промежуточным продуктом формулы (IV) согласно схеме реакции (7), причем реакция осуществляется в подходящем реакционно-инертном растворителе, таком как, например, метанол, в присутствии конденсирующего средства, такого как, например, хлорид 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина, при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 25°C, например, в течение 3 ч. На схеме реакции (7) все

переменные определены, как в формуле (I).

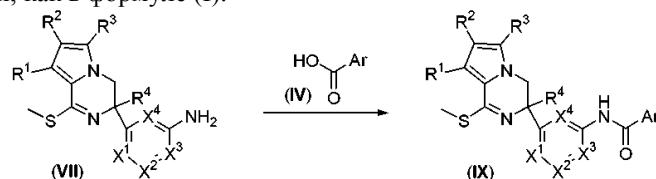


Схема реакции 7

Экспериментальная методика 8

В общем, промежуточные соединения формулы (III-b) и (III-c) можно получить после этапов реакций, показанных на схемах реакции (8) и (9) ниже.

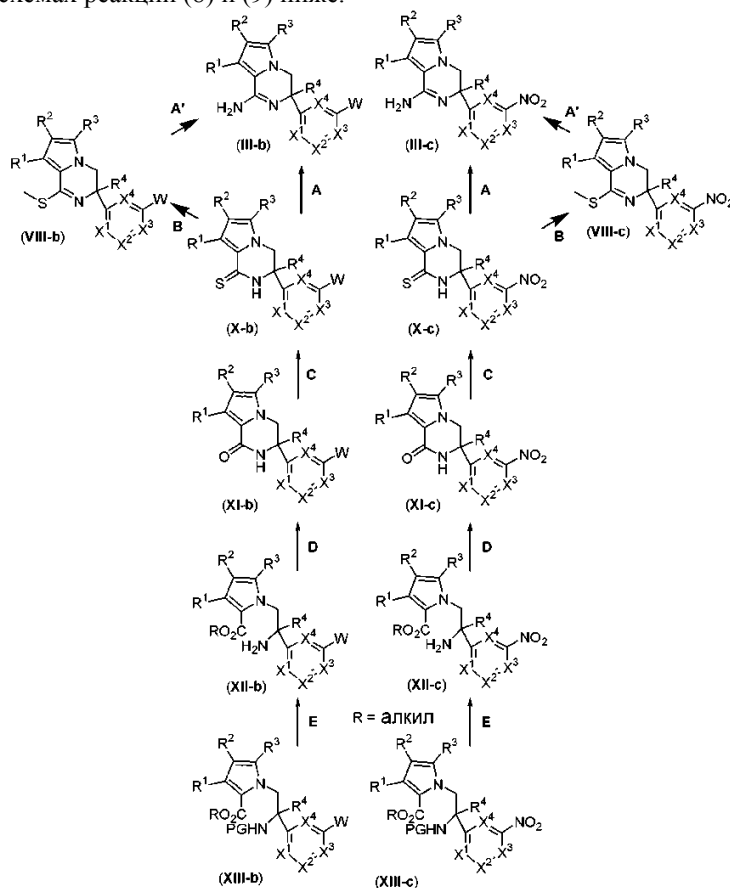


Схема реакции 8

A: превращение тиамида в амидин.

A': превращение метилтиогруппы в аминогруппу.

B: метилирование по сере.

C: превращение амида в тиамид (тионирование).

D: циклизация.

E: удаление любых N-защитных групп.

Производные амидина из вышеуказанной схемы реакции (8) можно беспрепятственно получить из соответствующих производных тиамида, следуя известным из уровня техники методикам превращения тиамида в амидин (этап реакции A). Указанное превращение может беспрепятственно осуществляться путем обработки указанных тиамидов источником аммиака, такого как, например, хлорид аммония или водный аммиак, в подходящем реакционно-инертном растворителе, таком как, например, вода или метанол и т.п., при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 60-90°C, например, в течение 6-100 ч. При подобных условиях метилированные промежуточные продукты (VIII-b) и (VIII-c) также можно превращать в желаемые амидины (этап реакции A). Промежуточные продукты (VIII-b) и (VIII-c) можно беспрепятственно получать, начиная с соответствующих тиамидов, растворенных в подходящем растворителе, таком как ацетон, в присутствии основания, такого как карбонат калия, и метилирующего средства, такого как метилиодид, при температурных условиях, таких как комнатная температура, в течение 3 ч (этап реакции B).

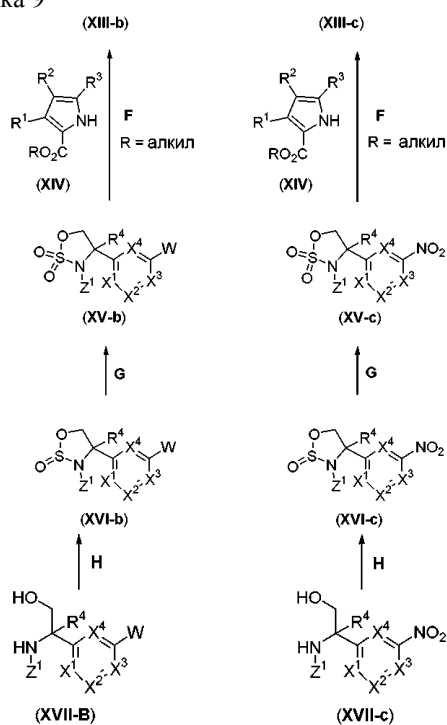
Производные тиамида из вышеуказанной схемы реакции (8) можно получить из производных амида, следуя известным из уровня техники методикам тионирования (этап реакции C). Указанное превращение можно беспрепятственно осуществлять путем обработки указанных амидов средством для ти-

онирования, таким как, например, пентасульфид фосфора или 2,4-дисульфид 2,4-бис-(4-метоксифенил)-1,3-дитиа-2,4-дифосфетана [реагент Лавессона], в реакционно-инертном растворителе, таком как, например, тетрагидрофуран или 1,4-диоксан и т.п., в присутствии подходящего основания, такого как пиридин, при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 50-100°C, например, в течение 24 ч.

Производные амида формулы (XI-b) и (XI-c) из вышеуказанной схемы реакции (8) можно получить из соответствующих промежуточных соединений формулы (XII-b) и (XII-c), следуя известным из уровня техники методикам циклизации (этап реакции D). Указанную циклизацию можно беспрепятственно осуществлять путем обработки промежуточных соединений формулы (XII-b) и (XII-c) подходящим основанием, таким как ацетат калия или метоксид натрия, в подходящем реакционном растворителе, таком как, например, этанол и т.п., при от 55 до 100°C в течение периода времени для того, чтобы обеспечить завершение реакции.

Промежуточные соединения формулы (XII-b) и (XII-c) из вышеуказанной схемы реакции (8) можно получить из соответствующих промежуточных соединений формулы (XIII-b) и (XIII-c) посредством удаления защитной группы, осуществляемого согласно способам, известным в уровне техники.

Экспериментальная методика 9



F: алкилирование.

G: окисление оксатиазолидина.

H: образование оксатиазолидина.

Промежуточные продукты формулы (XIII-b) и (XIII-c) в вышеуказанной схеме реакции (9) можно получить из соответствующих промежуточных соединений формулы (XV-b) и (XV-c), где Z¹ представляет собой защитную группу аминов, таких как, например, трет-бутоксикарбонильная группа, следуя известным из уровня техники методикам алкилирования (этап реакции F). Указанное алкилирование можно беспрепятственно осуществлять путем обработки (XV-b) и (XV-c), соответственно, соответствующими промежуточными соединениями формулы (XIV) в присутствии подходящего основания, такого как, например, карбонат натрия или карбонат цезия, в подходящем инертном растворителе, таком как, например, N,N-диметилформамид или диметоксисульфоксид, при низкой температуре, такой как, например, 0°C, в течение 30 мин и затем при умеренно высокой температуре, такой как, например, 100°C, в течение от 24 до 100 ч или, например, нагреванием реакционной смеси при 130°C, например, в течение от 30 до 45 мин под микроволновым излучением.

Промежуточные продукты согласно формуле (XV-b) и (XV-c) из вышеуказанной схемы реакции (9) можно получить путем реакции промежуточных соединений формулы (XVI-b) и (XVI-c), следуя известным из уровня техники методикам окисления (этап реакции G). Указанное окисление можно беспрепятственно осуществлять путем обработки соответствующих промежуточных соединений формулы (XVI-b) и (XVI-c) окислителем, таким как, например, периодат натрия, в подходящем инертном растворителе, таком как, например, ацетонитрил/вода, в присутствии хлорида рутения (III) при умеренно высокой температуре, такой как, например, 25°C, например, в течение 2 ч.

Промежуточные продукты согласно формуле (XVI-b) и (XVI-c) из приведенной выше схемы реакции (9) можно получить путем реакции промежуточных соединений формулы (XVII-b) и (XVII-c), следуя известным из уровня техники методикам образования сульфамидата (этап реакции H). Указанное превращение можно беспрепятственно осуществлять путем обработки соответствующих промежуточных соединений формулы (XVII-b) и (XVII-c) тионилхлоридом в присутствии основания, такого как, например, пиридин в подходящем реакционно-инертном растворителе, таком как, например, ацетонитрил, при низкой температуре, такой как, например, -40°C , например, в течение 30 мин, и затем при умеренно высокой температуре, такой как, например, 25°C , например, в течение 24-72 ч.

Промежуточные соединения формулы (XVII-b) и (XVII-c), где Z^1 представляет собой защитную группу аминов, такую как, например, трет-бутоксикарбонильная группа, в общем, можно получить, следуя известным из уровня техники методикам по Strecker, описанным в литературе.

Экспериментальная методика 10

Промежуточные соединения формулы (XVIII), где Q представляет собой галоген или нитро, можно получить из промежуточных соединений формулы (XI-b) или (XI-c) согласно схеме реакции (14), причем реакция осуществляется в подходящем реакционно-инертном растворителе, таком как, например, дихлорметан, в присутствии метилирующего средства, такого как, например, тетрафторборат триметиллония, при температурных условиях, таких как, например, при 25°C , например, в течение 4 дней. Промежуточный продукт (XVIII) можно превращать в дальнейшем в амидины (III-b) и (III-c) путем реакции с источником аммиака, такого как, например, хлорид аммония и этанольный аммиак, при температурных условиях, таких как, например, нагревание реакционной смеси при 80°C , например, в течение 36 ч. В схеме реакции (10) все переменные определены, как в формуле (I), и Q представляет собой галоген или нитро.

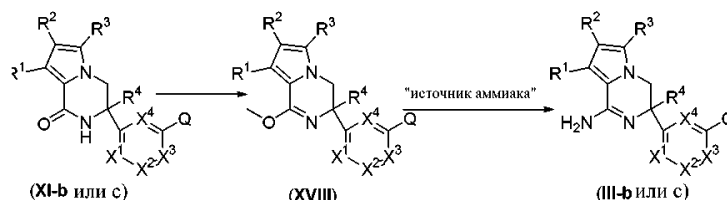


Схема реакции 10

Фармакология

Соединения по настоящему изобретению и их фармацевтически приемлемые композиции ингибируют BACE и, следовательно, могут быть пригодными при лечении или предупреждении болезни Альцгеймера (AD), умеренного когнитивного нарушения (MCI), угасания, деменции, деменции с тельцами Леви, церебральной амилоидной ангиопатии, мультиинфарктной деменции, синдрома Дауна, деменции, ассоциированной с болезнью Паркинсона, и деменции, ассоциированной с бета-амилоидом.

Настоящее изобретение относится к соединению согласно общей формуле (I), его стереоизомерной форме, или его фармацевтически приемлемой соли присоединения кислоты или основания, или сольвату для применения в качестве лекарственного препарата.

Настоящее изобретение также относится к соединению согласно общей формуле (I), его стереоизомерной форме, или его фармацевтически приемлемой соли присоединения кислоты или основания, или сольвату для применения при лечении или предупреждении заболеваний или состояний, выбранных из группы, состоящей из AD, MCI, угасания, деменции, деменции с тельцами Леви, церебральной амилоидной ангиопатии, мультиинфарктной деменции, синдрома Дауна, деменции, ассоциированной с болезнью Паркинсона, и деменции, ассоциированной с бета-амилоидом.

Настоящее изобретение также относится к применению соединения согласно общей формуле (I), его стереоизомерной формы, или его фармацевтически приемлемой соли присоединения кислоты или основания, или сольвата для получения лекарственного препарата для лечения или предупреждения любых болезненных состояний, упомянутых выше в данном документе.

Принимая во внимание полезность соединения формулы (I), обеспечивается способ лечения теплокровных животных, в том числе людей, страдающих любыми заболеваниями, упомянутыми выше в данном документе, или способ предупреждения таковых у теплокровных животных, в том числе людей.

Указанные способы включают введение, т.е. системное или местное введение, предпочтительно пероральное введение, эффективного количества соединения формулы (I), его стереоизомерной формы, его фармацевтически приемлемой соли присоединения или сольвата теплокровному животному, в том числе человеку.

Способ лечения также может предусматривать введение активного ингредиента по схеме, включающей от одного до четырех приемов в сутки. В данных способах лечения соединения по настоящему изобретению предпочтительно являются составленными до введения. Описанные в данном документе ниже подходящие фармацевтические составы получены при помощи известных методик с применением хорошо известных и легко доступных ингредиентов.

Соединения по настоящему изобретению, которые могут быть подходящими для лечения или пре-

дупреждения болезни Альцгеймера или ее симптомов, можно вводить отдельно или в сочетании с одним или несколькими дополнительными терапевтическими средствами. Комбинированная терапия предусматривает введение одного фармацевтического дозированного состава, который содержит соединение формулы (I), и одного или нескольких дополнительных терапевтических средств наряду с введением соединения формулы (I), и каждого дополнительного терапевтического средства в его собственном отдельном фармацевтическом дозированном составе. Например, соединение формулы (I) и терапевтическое средство можно вводить пациенту вместе в одной пероральной дозированной композиции, такой как таблетка или капсула, или каждое средство можно вводить в отдельных пероральных дозированных составах.

Фармацевтические композиции

Настоящее изобретение также обеспечивает композиции для предупреждения или лечения заболеваний, при которых ингибирование бета-секретазы является благоприятным, таких как болезнь Альцгеймера (AD), умеренное когнитивное нарушение, угасание, деменция, деменция с тельцами Леви, синдром Дауна, деменция, ассоциированная с инсультом, деменция, ассоциированная с болезнью Паркинсона, и деменция, ассоциированная с бета-амилоидом. При этом указанные композиции содержат терапевтически эффективное количество соединения согласно формуле (I) и фармацевтически приемлемый носитель или разбавитель.

Наряду с тем, что возможно вводить активный ингредиент отдельно, предпочтительно предоставлять его в виде фармацевтической композиции. Соответственно, настоящее изобретение также обеспечивает фармацевтическую композицию, содержащую соединение по настоящему изобретению вместе с фармацевтически приемлемым носителем или разбавителем. Носитель или разбавитель должен быть "приемлемым" в смысле совместимости с другими ингредиентами композиции и не вредным для тех, кто ее получает.

Фармацевтические композиции по настоящему изобретению можно получить при помощи любых способов, хорошо известных в области фармации. Терапевтически эффективное количество определенного соединения, в форме основания или в форме соли присоединения, в качестве активного ингредиента объединено в однородной смеси с фармацевтически приемлемым носителем, который может находиться в большом разнообразии форм в зависимости от формы препарата, необходимой для введения. Желательно, данные фармацевтические композиции находятся в единичной лекарственной форме, подходящей, предпочтительно, для системного введения, такого как пероральное, чрескожное или парентеральное введение; или местного введения, такого как посредством ингаляции, назального спрея, глазных капель или при помощи крема, геля, шампуня или т.п. Например, при получении композиций в пероральной лекарственной форме можно использовать любую из обычных фармацевтических сред, таких как, например, вода, гликоли, масла, спирты и т.п., в случае пероральных жидких препаратов, таких как суспензии, сиропы, эликсиры и растворы; или твердые носители, такие как крахмалы, сахара, каолин, смазывающие вещества, связующие, разрыхлители и т.п., в случае порошков, пилюль, капсул и таблеток. По причине простоты их введения таблетки и капсулы представляют собой наиболее преимущественную пероральную единичную лекарственную форму, в случае чего, разумеется, используются твердые фармацевтические носители. Применительно к парентеральным композициям носитель, как правило, будет содержать стерильную воду, по меньшей мере по большей части, хотя можно включить другие ингредиенты, например, для того, чтобы способствовать растворимости. Например, можно получить растворы для инъекций, в которых носитель содержит солевой раствор, раствор глюкозы или смесь солевого раствора и раствора глюкозы. Также можно получить суспензии для инъекций, в случае чего можно использовать соответствующие жидкие носители, суспендирующие средства и т.п. В композициях, подходящих для чрескожного введения, носитель необязательно содержит средство, усиливающее проникновение, и/или подходящее смачивающее средство необязательно в сочетании с подходящими добавками любой природы при их незначительном содержании, причем эти добавки не приводят к любым значительным вредным эффектам по отношению к коже. Указанные добавки могут облегчать введение в кожу и/или могут быть целесообразными для получения необходимых композиций. Данные композиции можно вводить различными способами, например, в виде трансдермального пластыря, путем точечного нанесения или в виде мази.

Особенно преимущественным является составление вышеупомянутых фармацевтических композиций в единичной лекарственной форме для простоты введения и однородности дозирования. Единичная лекарственная форма, как используется в описании и формуле изобретения в данном документе, относится к физически дискретным единицам, подходящим в качестве единичных дозировок, причем каждая единица содержит предварительно определенное количество активного ингредиента, рассчитанное так, чтобы получить необходимый терапевтический эффект, совместно с требуемым фармацевтическим носителем. Примерами таких единичных лекарственных форм являются таблетки (в том числе делимые или покрытые таблетки), капсулы, пилюли, пакеты с порошком, облатки, растворы для инъекций или суспензии, чайные ложки, столовые ложки и т.п. и их отдельные множества.

Точная дозировка и частота введения зависит от применяемого конкретного соединения формулы (I), конкретного состояния, лечение которого осуществляется, тяжести состояния, лечение которого

осуществляется, возраста, веса, пола, степени расстройств и общего физического состояния конкретного пациента, а также других лекарственных препаратов, которые может получать индивид, что является хорошо известным для специалистов в данной области техники. Кроме того, очевидно, что указанное эффективное суточное количество можно снизить или увеличить в зависимости от реакции субъекта, подвергающегося лечению, и/или в зависимости от оценки врача, предписывающего соединения по настоящему изобретению.

В зависимости от способа введения фармацевтическая композиция будет содержать 0,05-99 вес.%, предпочтительно 0,1-70 вес.%, более предпочтительно 0,1-50 вес.% активного ингредиента и 1-99,95 вес.%, предпочтительно 30-99,9 вес.%, более предпочтительно 50-99,9 вес.% фармацевтически приемлемого носителя, причем все проценты основаны на общем весе композиции.

Соединения по настоящему изобретению можно применять для системного введения, такого как пероральное, чрескожное или парентеральное введение; или местного введения, такого как посредством ингаляции, назального спрея, глазных капель или при помощи крема, геля, шампуня или т.п. Предпочтительно соединения вводятся перорально. Точная дозировка и частота введения зависят от применяемого конкретного соединения согласно формуле (I), конкретного состояния, лечение которого осуществляется, тяжести состояния, лечение которого осуществляется, возраста, веса, пола, степени расстройств и общего физического состояния конкретного пациента, а также других лекарственных препаратов, которые может получать индивид, что является хорошо известным для специалистов в данной области техники. Кроме того, очевидно, что указанное эффективное суточное количество можно снизить или увеличить в зависимости от реакции субъекта, подвергающегося лечению, и/или в зависимости от оценки врача, предписывающего соединения по настоящему изобретению.

Количество соединения формулы (I), которое можно объединить с материалом носителя с получением одной лекарственной формы, будет варьировать в зависимости от заболевания, лечение которого осуществляется, вида млекопитающих и конкретного способа введения. Однако, в качестве общего указания, подходящие стандартные дозы применительно к соединению по настоящему изобретению, например, могут предпочтительно содержать от 0,1 до приблизительно 1000 мг активного соединения. Предпочтительная стандартная доза составляет от 1 до приблизительно 500 мг. Более предпочтительная стандартная доза составляет от 1 мг до приблизительно 300 мг. Даже более предпочтительная стандартная доза составляет от 1 до приблизительно 100 мг. Такие стандартные дозы можно вводить более одного раза в сутки, например, 2, 3, 4, 5 или 6 раз в сутки, но предпочтительно 1 или 2 раза в сутки, так что суммарная дозировка для взрослого весом 70 кг находится в диапазоне от 0,001 до приблизительно 15 мг на кг веса субъекта на введение. Предпочтительная дозировка составляет от 0,01 до приблизительно 1,5 мг на кг веса субъекта на введение, и такая терапия может продолжаться в течение ряда недель или месяцев и, в некоторых случаях, лет. Однако будет понятно, что определенный уровень дозы для любого конкретного пациента будет зависеть от различных факторов, в том числе активности определенного соединения, которое используется; возраста, веса тела, общего состояния здоровья, пола и рациона индивида, подвергающегося лечению; времени и пути введения; скорости экскреции; других лекарственных средств, введение которых осуществлялось ранее; и тяжести конкретного заболевания, терапия которого осуществляется, что будет хорошо понятным для специалистов в данной области техники.

Специалистам в данной области техники будет очевидно, что в некоторых случаях может быть необходимо применять дозировки вне этих диапазонов. Дополнительно, следует отметить, что клиницист или лечащий врач будет знать, как и когда начинать, прерывать, корректировать или завершать терапию в соответствии с индивидуальной реакцией пациента.

Следующие примеры предназначены для иллюстрирования, а не для ограничения объема настоящего изобретения.

Экспериментальная часть

Ниже в данном документе выражение "AcOH" означает уксусную кислоту, "AcOEt" означает этилацетат, "DCM" означает дихлорметан, "DIPE" означает диизопропиловый эфир, "DMF" означает N,N-диметилформамид, "DMSO" означает диметилсульфоксид, "Et₂O" означает диэтиловый эфир, "Et₃N" означает триэтиламин, "EtOH" означает этанол, "MeCN" означает ацетонитрил, "DCE" означает 1,2-дихлорэтан, "MeOH" означает метанол, "т.п." означает точку плавления, "рац" означает рацемический, "Rt" означает время удерживания, "THF" означает тетрагидрофуран, "K₂CO₃" означает карбонат калия, "NH₃" означает аммиак, "NH₄Cl" означает хлорид аммония, "HCl" означает хлористо-водородную кислоту, "Na₂SO₄" означает сульфат натрия, "NaHCO₃" означает бикарбонат натрия, "KHSO₄" означает гидросульфат калия, "MgSO₄" означает сульфат магния, "H₂O" означает воду, "TFA" означает трифторуксусную кислоту, "насыщ." означает насыщенный, "водн." означает водный, "мин" означает минут, "Pd₂(dba)₃" означает трис-(добензилиденацетон)дипалладий(0), "Pd(PPh₃)₄" означает тетраakis(трифенилфосфин)палладий(0), "BINAP" означает 2,2'-бис-(дифенилфосфин)-1,1'-бинафтил, "TBAF" означает фторид тетрабутиламмония, "NaNH" означает гидрид натрия, "DDQ" означает 2,3-дихлор-5,6-дициано-1,4-бензохинон, "DBU" означает 1,8-диазабидцикло[5.4.0]ундек-7-ен.

Реакции под воздействием микроволнового излучения осуществляли в однорежимном реакторе: микроволновом реакторе Emrys™ Optimizer (Personal Chemistry A.B., в настоящее время Biotage).

Реакции гидрирования осуществляли в гидрогенизаторе с непрерывным потоком H-CUBE® от ThalesNano Nanotechnology Inc.

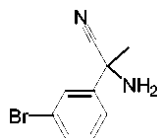
Тонкослойную хроматографию (TLC) осуществляли на пластинах F254 с силикагелем 60 (Merck) с применением чистых для анализа растворителей. Хроматографию на открытых колонках осуществляли на силикагеле, размер частиц 60 Å, меш = 230-400 (Merck), при помощи стандартных методик. Колоночную флэш-хроматографию осуществляли с применением легко присоединяемых картриджей от Merck на неоднородном силикагеле, размер частиц 15-40 мкм (одноразовые флэш-колонки с нормальным слоем), на системе SPOT или LAFLASH от Armen Instrument.

Оптическое вращение измеряли на поляриметре Perkin-Elmer 341 с натриевой лампой и представляли, как указано ниже: $[\alpha]_D^{25}$ (λ , к. г/100 мл, растворитель, T°C).

А. Получение промежуточных продуктов

Пример А1

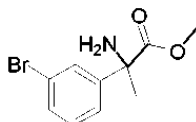
Получение промежуточного продукта А1



Триметилсилилцианид (20 г, 200 ммоль) добавили к перемешанному раствору 3-бромацетофенона (20 г, 100 ммоль) и NH₄Cl (11 г, 200 ммоль) в NH₃/MeOH (400 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 4 дней. Затем растворитель выпарили *in vacuo* и остаток поглотили AcOEt (100 мл). Твердое вещество отфильтровали и фильтрат выпарили *in vacuo* с получением промежуточного продукта А1 (20 г, 86% выход), который использовали на следующем этапе без дополнительной очистки.

Пример А2

Получение промежуточного продукта А2

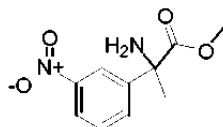


Промежуточный продукт А1 (20 г, 88,9 ммоль) растворили в HCl/MeOH (500 мл). Смесь нагревали с обратным холодильником в течение 4 дней. После охлаждения до комнатной температуры добавили AcOEt (100 мл) и H₂O (100 мл) и смесь экстрагировали посредством AcOEt (2×100 мл). Повысили основность объединенных водн. слоев при помощи водн. раствора NH₃ до pH 8 и экстрагировали посредством AcOEt (5×100 мл). Объединенные органические слои высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта А2 (10,6 г, 46% выход) в виде масла.

Следующий промежуточный продукт получили согласно методикам синтеза, описанным в примерах А1-А2.

Пример А3

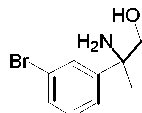
Получение промежуточного продукта А3



Из рац-2-амино-2-(3-нитрофенил)пропионитрила. Колоночная флэш-хроматография (силикагель; AcOEt в петролейном эфире от 1/10 до 1/4) с получением промежуточного продукта 3 (выход 63%).

Пример А4

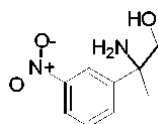
Получение промежуточного продукта А4



Алюмогидрид лития (1M в THF, 22 мл, 22 ммоль) добавили по каплям к перемешанному раствору промежуточного продукта А2 (7,5 г, 29,1 ммоль) в THF (200 мл) при -15°C. Полученную смесь оставили медленно нагреваться до 0°C в течение 1 ч. Добавили больше THF (150 мл) и насыщенный раствор Na₂SO₄ добавляли по каплям до прекращения образования водорода. Добавили безводный Na₂SO₄ и обеспечили перемешивание реакции в течение ночи при комнатной температуре. Смесь отфильтровали через диатомовую землю, промыли THF и растворитель выпарили *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 M раствор NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 3/97). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта А4 (5,70 г, 85% выход) в виде масла.

Пример А5

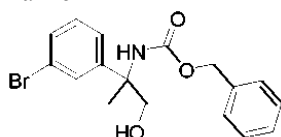
Получение промежуточного продукта А5



Борогидрид натрия (16,3 г, 429,4 ммоль) добавили порциями к перемешанному раствору промежуточного продукта А3 (48,3 г, 214,7 ммоль) в MeOH (500 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 10 ч. Растворитель выпарили *in vacuo*. Повысили основность остатка при помощи насыщ. водн. раствора NaHCO₃ до pH 9 и экстрагировали посредством AcOEt (3×200 мл). Органические слои высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта А5 (30,26 г, 72% выход).

Пример А6

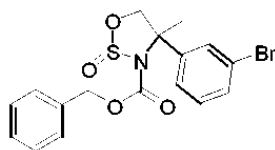
Получение промежуточного продукта А6



Хлористый бензоил (4,66 мл, 32,6 ммоль) добавили порциями к перемешанному раствору промежуточного продукта А4 (5 г, 21,73 ммоль) в смеси насыщ. NaHCO₃ (10 мл) и THF (10 мл) при 0°C. Смесь перемешивали при 0°C в течение 10 мин и при комнатной температуре в течение 15 ч. Смесь охладили на ледяной/H₂O бане и повысили кислотность при перемешивании до pH 1-2 при помощи KHSO₄. Органический слой отделили и водн. слой затем экстрагировали посредством AcOEt. Объединенные органические слои отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt в DCM от 0/100 до 20/80). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта А6 (7,8 г, 98% выход) в виде бесцветного масла.

Пример А7

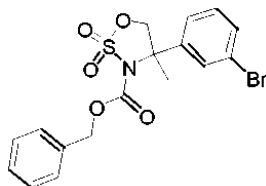
Получение промежуточного продукта А7



Раствор промежуточного продукта А6 (8 г, 21,9 ммоль) в сухом MeCN (20 мл) добавили по каплям к перемешанному раствору тионилхлорида (4,01 мл, 54,9 ммоль) в сухом MeCN (100 мл), охлажденном до -40°C и в атмосфере азота. Реакционную смесь перемешивали в течение 60 мин при -40°C перед добавлением пиридина (8,84 мл, 109,8 ммоль). Обеспечили нагревание реакции до комнатной температуры и перемешивали в течение 14 ч. Растворитель выпарили *in vacuo*. Остаток обработали Et₂O, и твердые вещества отфильтровали, и фильтрат концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта А7 (8 г, выход 8 9%) в виде бледно-желтого масла. Этот продукт использовали в следующей реакции без дополнительной очистки.

Пример А8

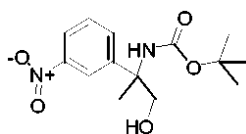
Получение промежуточного продукта А8



Хлорид рутения (III) (41 мг, 0,195 ммоль) добавили к смеси промежуточного продукта А7 (8 г, 19,5 ммоль) в MeCN/H₂O (1:1) (210 мл) при 0°C с последующим добавлением периодата натрия (6,26 г, 29,25 ммоль). Обеспечили нагревание реакции до комнатной температуры и перемешивали в течение 2 ч. Смесь разбавили AcOEt, отфильтровали через диатомовую землю и промыли AcOEt. К фильтрату добавили H₂O и AcOEt. Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; DCM). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта А8 (8 г, 96% выход) в виде бледно-желтого масла.

Пример А9

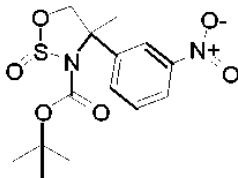
Получение промежуточного продукта А9



Ди-трет-бутилдикарбонат (10 г, 45,87 ммоль) добавили порциями к перемешанному раствору промежуточного продукта А5 (3 г, 15,29 ммоль) в смеси насыщ. NaHCO_3 (50 мл) и THF (50 мл) при 0°C . Смесь перемешивали при 0°C в течение 10 мин и при комнатной температуре в течение 15 ч. Смесь охладили на ледяной/ H_2O бане и повысили кислотность при перемешивании до pH 1-2 при помощи KHSO_4 . Органический слой отделили и водн. слой затем экстрагировали посредством AcOEt . Объединенные органические слои отделили, высушили (MgSO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неоочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt в DCM от 0/100 до 100/0). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта А6 (4,5 г, 99% выход) в виде бледно-желтого масла, которое затвердело при выдерживании.

Пример А10

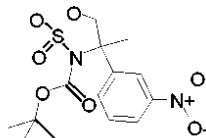
Получение промежуточного продукта А10



Раствор промежуточного продукта А9 (4,5 г, 15,18 ммоль) в сухом MeCN (20 мл) добавили по каплям к перемешанному раствору тионилхлорида (2,771 мл, 37,96 ммоль) в сухом MeCN (80 мл), охлажденном до -40°C и в атмосфере азота. Реакционную смесь перемешивали в течение 30 мин при -40°C перед добавлением пиридина (6,12 мл, 75,93 ммоль). Обеспечили нагревание реакции до комнатной температуры и перемешивали в течение 18 ч. Растворитель выпарили *in vacuo*. Остаток обработали Et_2O . Твердые частицы отфильтровали и фильтрат концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта А10 (4,8 г, выход 92%) в виде масла. Этот продукт использовали в следующей реакции без дополнительной очистки.

Пример А11

Получение промежуточного продукта А11

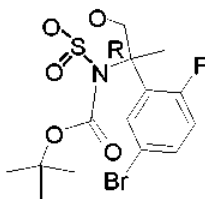


Хлорид рутения(III) (29,5 мг, 0,14 ммоль) добавили к смеси промежуточного продукта А10 (4,8 г, 14,02 ммоль) в MeCN/ H_2O (1:1) (100 мл) при 0°C с последующим добавлением периодата натрия (4,5 г, 21,03 ммоль). Обеспечили нагревание реакции до комнатной температуры и перемешивали в течение 2 ч. Смесь разбавили AcOEt , отфильтровали через диатомовую землю и промыли AcOEt . К фильтрату добавили H_2O и солевой раствор. Органический слой отделили, высушили (MgSO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; DCM). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта А11 (4,9 г, 97% выход) в виде бледно-желтого масла.

Промежуточный продукт А12 получили согласно методикам синтеза, описанным в примерах А9-А11.

Пример А12

Получение промежуточного продукта А12. (R)-[3-(трет-Бутилоксикарбонил)-4-(5-бром-2-фторфенил)-4-метил[1,1,3]оксадиазолидин-2,2-диоксида

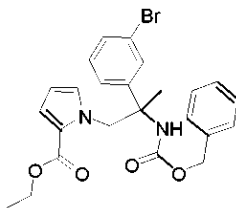


Получили из (R)-[3-(трет-бутилоксикарбонил)-4-(5-бром-2-фторфенил)-4-метил-[1,1,3]оксадиазолидин-2-оксида (14,5 г, 36,79 ммоль) Колоночная флэш-хроматография (силикагель; DCM) с получением

промежуточного продукта A12 в виде белого твердого вещества (11,6 г, 77% выход).

Пример A13

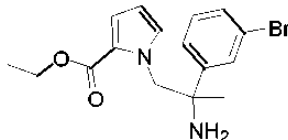
Получение промежуточного продукта A13



Карбонат цезия (3,06 г, 9,83 ммоль) добавили к смеси промежуточного продукта A8 (2 г, 4,69 ммоль) и этилового сложного эфира 1H-пиррол-2-карбоновой кислоты (763 мг, 6,1 ммоль) в MeCN (16 мл) при комнатной температуре. Смесь нагревали при 130°C в течение 30 мин под микроволновым излучением. Смесь разбавили DCM и промыли H₂O. Органическую фазу отделили, обработали H₂O (10 мл) и экстрагировали посредством DCM (2×10 мл). Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; DCM). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A13 (1,7 г, 77% выход) в виде бесцветного масла.

Пример A14

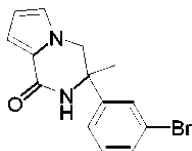
Получение промежуточного продукта A14



Диэтиловый эфират трехфтористого бора (4,53 мл, 36,1 ммоль) добавили к промежуточному продукту A13 (1,7 г, 3,61 ммоль) с последующим добавлением этантиола (8,01 мл, 108,2 ммоль) при 0°C в запаянной пробирке. Обеспечили нагревание смеси до комнатной температуры и перемешивали при 60°C в течение 3 ч. Растворители выпарили *in vacuo*, и остаток растворили в DCM, и промыли насыщ. NaHCO₃. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt в DCM от 0/100 до 50/50). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A14 (950 мг, 78% выход) в виде бесцветного масла.

Пример A15

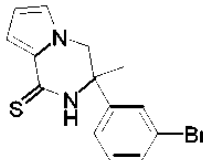
Получение промежуточного продукта A15



Метоксид натрия 25 вес.% в MeOH (1,284 мл, 5,36 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A14 (950 мг, 2,82 ммоль) в MeOH (8 мл) при комнатной температуре. Смесь перемешивали при 55°C в течение 18 ч. Растворитель выпарили *in vacuo*. Остаток обработали насыщ. водн. раствором NH₄Cl и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A15 (850 мг, 99% выход) в виде белого твердого вещества, который использовали на следующем этапе без дополнительной очистки.

Пример A16

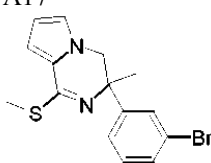
Получение промежуточного продукта A16



Пentasульфид фосфора (940 мг, 4,23 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A15 (860 мг, 2,82 ммоль) в пиридине (7 мл) и смесь нагревали при 110°C в течение 38 ч. Растворитель выпарили *in vacuo* и неочищенный продукт очистили при помощи хроматографии на коротких колонках (силикагель; AcOEt в DCM от 0/100 до 100/0). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A16 (830 мг, 92% выход) в виде желтого твердого вещества.

Пример A17

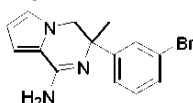
Получение промежуточного продукта A17



Йодистый метил (0,267 мл, 4,296 ммоль) и K_2CO_3 (0,59 г, 4,296 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A16 (690 мг, 2,15 ммоль) в ацетоне (10 мл) и смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 3 ч. Растворитель выпарили *in vacuo* и неочищенный продукт поглотили DCM (25 мл) и H_2O (25 мл). Органический слой отделили, высушили ($MgSO_4$), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt в DCM от 0/100 до 50/50). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A17 (700 мг, 97% выход) в виде бледно-желтого твердого вещества.

Пример A18

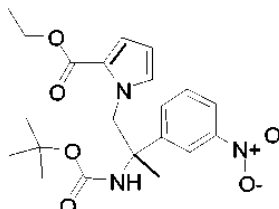
Получение промежуточного продукта A18



NH_4Cl (447 мг, 8,35 ммоль) добавили к суспензии промежуточного продукта A17 (700 мг, 2,09 ммоль) в 2 М растворе NH_3 в EtOH (39,67 мл, 79,34 ммоль) и смесь нагревали при $90^\circ C$ в течение 24 ч. Растворитель выпарили *in vacuo* и остаток суспендировали в 2 М растворе NH_3 в EtOH (20 мл, 40 ммоль). Добавили NH_4Cl (447 мг, 8,35 ммоль) и смесь нагревали при $90^\circ C$ в течение 2 дней. Растворитель выпарили *in vacuo* и остаток суспендировали в DCM и промыли H_2O . Органический слой отделили, высушили ($MgSO_4$), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 М раствор NH_3 в MeOH/DCM от 0/100 до 20/80). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A18 (550 мг, 86% выход) в виде бледно-желтого твердого вещества.

Пример A19

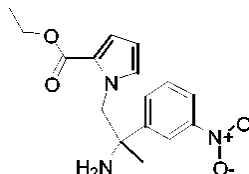
Получение промежуточного продукта A19



Карбонат цезия (2,73 г, 8,37 ммоль) добавили к смеси промежуточного продукта A11 (1,5 г, 4,186 ммоль) и этилового сложного эфира 1H-пиррол-2-карбоновой кислоты (681 мг, 5,441 ммоль) в MeCN (16 мл). Смесь перемешивали при $130^\circ C$ в течение 30 мин под микроволновым излучением. Реакционную смесь разбавили DCM и промыли водн. HCl (1 N). Органический слой отделили, высушили (Na_2SO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; DCM). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A19 (1,5 г, 89% выход) в виде бесцветного масла.

Пример A20

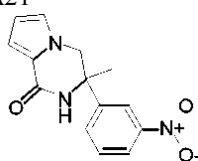
Получение промежуточного продукта A20



HCl (9,295 мл, 37,181 ммоль, 4 М в 1,4-диоксане) добавили к промежуточному продукту A19 (1,5 г, 3,718 ммоль) и смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 1 ч. Растворитель выпарили *in vacuo*, и остаток суспендировали в DCM, и промыли водн. насыщ. раствором $NaHCO_3$. Органический слой отделили, высушили (Na_2SO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A20 (1,1 г, 97% выход), который использовали на следующем этапе реакции без дополнительной очистки.

Пример A21

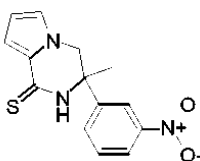
Получение промежуточного продукта A21



Метоксид натрия 25 вес.% в MeOH (0,909 мл, 3,99 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A20 (1,1 г, 3,63 ммоль) в MeOH (10 мл) при комнатной температуре. Смесь перемешивали при 65°C в течение 18 ч. Растворитель выпарили *in vacuo*. Остаток обработали водн. насыщ. раствором NH₄Cl и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt). Необходимые фракции собрали, растворители выпарили *in vacuo* и полученный остаток растерли с DIPE с получением промежуточного продукта A21 (650 г, 66% выход) в виде белого твердого вещества.

Пример A22

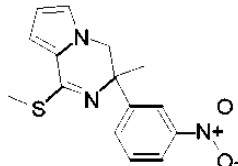
Получение промежуточного продукта A22



Пentasульфид фосфора (799 мг, 3,59 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A21 (650 мг, 2,4 ммоль) в пиридине (10 мл) и смесь нагревали при 100°C в течение 18 ч. Растворитель выпарили *in vacuo* и неочищенный продукт очистили при помощи хроматографии на коротких колонках (силикагель; AcOEt в DCM от 0/100 до 100/0). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A22 (535 мг, 78% выход) в виде желтого твердого вещества.

Пример A23

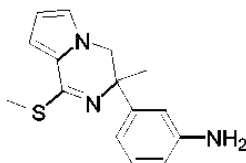
Получение промежуточного продукта A23



Йодистый метил (0,232 мл, 3,724 ммоль) и K₂CO₃ (0,515 г, 3,724 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A22 (535 мг, 1,86 ммоль) в ацетоне (10 мл) и смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 3 ч. Растворитель выпарили *in vacuo* и неочищенный продукт растворили в DCM (25 мл) и H₂O (25 мл). Органический слой отделили и водн. слой экстрагировали посредством DCM (3×25 мл). Объединенные органические слои высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt в DCM от 0/100 до 50/50). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A23 (490 мг, 87% выход) в виде бледно-желтого твердого вещества.

Пример A24

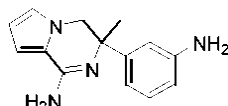
Получение промежуточного продукта A24



Раствор промежуточного продукта A23 (490 мг, 1,626 ммоль) в EtOH (28 мл) гидрировали в реакторе H-Cube (1 мл/мин, 30 мм картридж с 5% Pd/C, режим с использованием всего H₂, комнатная температура, 2 цикла). Затем растворители выпарили *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 M NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 10/90). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A24 (100 мг, 23% выход) в виде бесцветного масла.

Пример A25

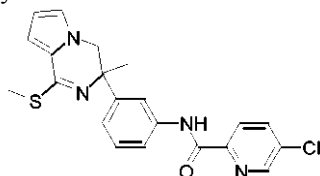
Получение промежуточного продукта A25



NH_4Cl (78,8 мг, 1,474 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A2 4 (100 мг, 0,368 ммоль) в 2 М растворе NH_3 в EtOH (7 мл, 14 ммоль) и смесь нагревали при 80°C в течение 3 дней. Растворитель выпарили *in vacuo* и остаток суспендировали в DCM и промыли H_2O . Органический слой отделили, высушили (MgSO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 М раствор NH_3 в MeOH/DCM от 0/100 до 20/80). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A25 (80 мг, 90% выход) в виде бледно-желтого твердого вещества.

Пример A26

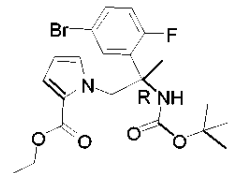
Получение промежуточного продукта A26



5-Хлорпиридин-2-карбоновую кислоту (172 мг, 1,09 ммоль) добавили к раствору хлорида 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (330 мг, 1,19 ммоль) в MeOH (5 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 5 мин. Затем смесь охладили до 0°C и добавили раствор промежуточного продукта A24 (270 мг, 0,995 ммоль) в MeOH (5 мл). Смесь нагрели до комнатной температуры и перемешивали в течение 3 ч. Смесь обработали насыщ. раствором Na_2CO_3 и H_2O и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (MgSO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt в гептане 50/50). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A26 (200 мг, 49% выход) в виде белого твердого вещества.

Пример A27

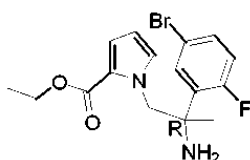
Получение промежуточного продукта A27



Карбонат цезия (18,27 г, 56,06 ммоль) добавили к смеси промежуточного продукта A12 (11,5 г, 28,01 ммоль) и этилового сложного эфира 1Н-пиррол-2-карбоновой кислоты (4,56 г, 36,44 ммоль) в MeCN (40 мл) при комнатной температуре. Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 20 мин и затем нагревали при 130°C в течение 30 мин под микроволновым излучением. Смесь разбавили DCM и промыли H_2O . Органическую фазу высушили (Na_2SO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; DCM/гептан, 90/10). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A27 (10,7 г, 83% выход) в виде клейкого твердого вещества.

Пример A28

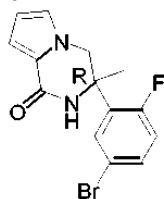
Получение промежуточного продукта A28



HCl (15 мл, 60 ммоль, 4 М в 1,4-диоксане) добавили к промежуточному продукту A27 (9,5 г, 20,864 ммоль) и смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 90 мин. Растворитель выпарили *in vacuo* с получением промежуточного продукта A28 (10 г, неочищенный, 122% выход), который использовали на следующем этапе реакции без дополнительной очистки.

Пример A29

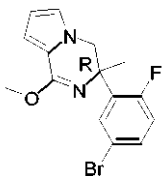
Получение промежуточного продукта A29



Метоксид натрия 25 вес.% в MeOH (15,714 мл, 68,93 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A28 (950 мг, 2,82 ммоль) в MeOH (30 мл) при комнатной температуре. Смесь перемешивали при 60°C в течение 18 ч. Растворитель выпарили *in vacuo*. Остаток обработали водн. насыщ. раствором NH₄Cl и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt в DCM от 0/100 до 20/80). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением промежуточного продукта A29 (1,5 г, 18% выход) в виде белого твердого вещества.

Пример A30

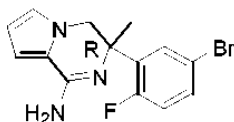
Получение промежуточного продукта A30



Тетрафторборат триметилоксония (2,56 г, 17,33 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A29 (1,4 г, 4,33 ммоль) в DCM (5 мл) при комнатной температуре. Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 4 дней. Реакционную смесь разбавили и затем обработали холодным водн. насыщ. раствором NaHCO₃. Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворитель *in vacuo* с получением промежуточного продукта A30 (910 мг, 62% выход) в виде грязно-белого твердого вещества, который использовали на следующем этапе реакции без дополнительной очистки.

Пример A31

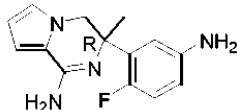
Получение промежуточного продукта A31



NH₄Cl (577 мг, 10,79 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A30 (910 мг, 2,7 ммоль) в 2 М растворе NH₃ в EtOH (5 мл, 10 ммоль) и смесь нагревали при 80°C в течение 36 ч в запаянной пробирке. Смесь охладили до комнатной температуры, и добавили NH₄Cl (432 мг, 8,1 ммоль) и 2 М раствор NH₃ в EtOH (5 мл, 10 ммоль), и смесь нагревали при 80°C в течение 36 ч в запаянной пробирке. Смесь охладили до комнатной температуры, и добавили NH₄Cl (432 мг, 8,1 ммоль) и 2 М раствор NH₃ в EtOH (5 мл, 10 ммоль), и смесь нагревали при 80°C в течение 48 ч в запаянной пробирке. Растворитель выпарили *in vacuo*, и остаток суспендировали в DCM, и промыли H₂O (4-5 мл). Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Полученный в результате неочищенный продукт поглотили DCM и выпавшее в осадок твердое вещество отфильтровали с получением промежуточного продукта A31 (458 мг, 53% выход) в виде белого твердого вещества.

Пример A32

Получение промежуточного продукта A32

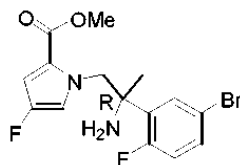


трет-Бутоксид натрия (0,329 г, 3,43 ммоль) добавили к смеси промежуточного продукта A31 (0,41 г, 1,143 ммоль) в толуоле (8,7 мл). Смесь перемешивали в течение 5 мин и затем добавили рац-BINAP (0,213 г, 0,343 ммоль) и Pd₂(dba)₃ (105 мг, 0,114 ммоль) в атмосфере азота при комнатной температуре. Смесь продували азотом в течение нескольких минут и затем добавили бензофенонимин (0,383 мл, 2,286 ммоль), и смесь перемешивали при 100°C в течение 2 ч. После охлаждения до комнатной температуры смесь разбавили H₂O и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 М раствор NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 50/50).

Необходимые фракции собрали, и выпарили растворители *in vacuo* с получением сырья, которое растворили в HCl (6 мл, 36 ммоль, 6 М в изопропиловом спирте), и смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 1 ч. Растворители выпарили *in vacuo*. Затем остаток поглотили DCM, и добавили изопропиловый спирт и твердый NaHCO₃, и смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 2 ч. Твердые вещества отфильтровали и фильтрат выпарили *in vacuo* с получением промежуточного продукта A32 (400 мг, 136% выход) в виде клейкого масла, который использовали на следующем этапе реакции без дополнительной очистки.

Пример A33

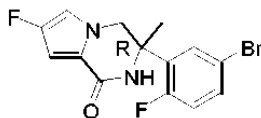
Получение промежуточного продукта A33



К смеси промежуточного продукта A12 (7,5 г, 18,281 ммоль) и метил 4-фтор-1H-пиррол-2-карбоксилата (2,9 г, 20,263 ммоль) в MeCN (150 мл) добавили DBU (5,5 мл, 36,814 ммоль) при комнатной температуре. Смесь перемешивали при 90°C в течение 16 ч. После охлаждения большую часть растворителя выпарили, и остаток растворили в DCM, и промыли 0,5 М HCl. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и концентрировали *in vacuo*. Остаток растворили в DCM (100 мл) и добавили TFA (15 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 2 ч. Растворители выпарили *in vacuo*. Повысили основность смеси при помощи насыщ. Na₂CO₃ и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворитель *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; MeOH в DCM от 0/100 до 1/99). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A33 (4,78 г, 70% выход) в виде грязно-белого твердого вещества.

Пример A34

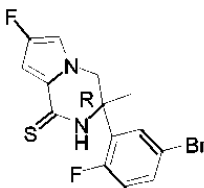
Получение промежуточного продукта A34



Промежуточный продукт 34 получили из промежуточного продукта A33 согласно методике синтеза, описанной в примере A15. Колоночная флэш-хроматография (силикагель; MeOH в DCM от 0/100 до 1/99) с получением промежуточного продукта A34 в виде грязно-белого твердого вещества (4,3 г, 98% выход).

Пример A35

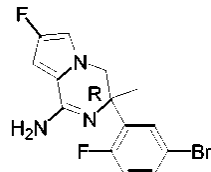
Получение промежуточного продукта A35



Пentasульфид фосфора (14 г, 63,021 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A34 (4,3 г, 12,604 ммоль) в THF (150 мл), и смесь нагревали при 70°C в течение 24 ч. Реакционную смесь отфильтровали через целит и промыли THF. Фильтрат концентрировали *in vacuo*. Остаток очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; DCM). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A35 (3,65 г, 81% выход) в виде бледно-желтого твердого вещества.

Пример A36

Получение промежуточного продукта A36

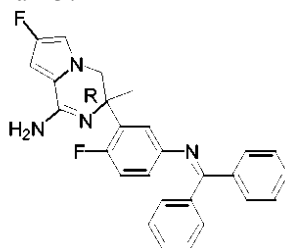


Трет-бутилгидропероксид (70%, 5,406 мл, 38 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта 35 (1,350 г, 3,779 ммоль) в 7 N NH₃ в MeOH (40 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 40 ч. Растворитель частично выпарили *in vacuo*, и остаток обработали DCM, и промыли разбавленным раствором Na₂CO₃. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и вы-

парили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 М раствор NH_3 в MeOH в DCM от 0/100 до 2/98). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A36 (990 мг, 77% выход) в виде желтого твердого вещества.

Пример A37

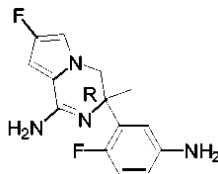
Получение промежуточного продукта A37



Толуол (20 мл) добавили к смеси промежуточного продукта A36 (400 мг, 1,176 ммоль), $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$ (0,108 г, 0,118 ммоль), BINAP (0,22 г, 0,353 ммоль) и трет-бутоксид натрия (0,203 г, 2,177 ммоль) в атмосфере азота при комнатной температуре. Смесь продували азотом в течение нескольких минут, затем добавили бензофенонимин (0,359 мл, 2,352 ммоль) и смесь перемешивали при 90°C в течение 16 ч. После охлаждения смесь разбавили H_2O и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na_2SO_4), отфильтровали и концентрировали растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 N NH_3 в MeOH в DCM от 0/100 до 1/99, до 5/95). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A37 (440 мг, 85% выход) в виде желтой пены.

Пример A38

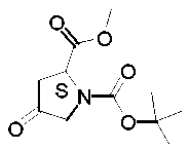
Получение промежуточного продукта A38



HCl (37% в H_2O , 500 мкл, 16,182 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A37 (920 мг, 2,089 ммоль) в изопропанол (20 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 20 мин, затем концентрировали *in vacuo* и повторно растворили в 25 мл изопропанола. Затем добавили NaHCO_3 и смесь перемешивали в течение 1 ч при комнатной температуре. Смесь отфильтровали и фильтрат концентрировали *in vacuo*. Продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 N NH_3 в MeOH в DCM от 1/99 до 10/90). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A38 (470 мг, 81% выход) в виде грязно-белой пены.

Пример A39

Получение промежуточного продукта A39

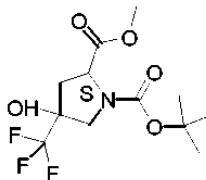


Оксалилхлорид (5,175 мл, 61,16 ммоль) добавили по каплям к раствору DMSO (4,668 мл, 65,2 ммоль) в DCM (103 мл) при -78°C в атмосфере азота. Смесь перемешивали в течение 15 мин при -78°C . Затем добавили метиловый сложный эфир N-вос-транс-4-гидрокси-L-пролина (10 г, 40,77 ммоль) и полученную в результате смесь перемешивали в течение 2 ч при -40°C . Затем добавили Et_3N (17 мл, 122 ммоль), и обеспечили медленное нагревание смеси до комнатной температуры, и перемешивали в течение ночи. Затем смесь разбавили 10% раствором лимонной кислоты и экстрагировали посредством DCM. Органический слой высушили (Na_2SO_4), отфильтровали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A39 (10 г) в виде коричневого масла.

Сырье использовали на следующем этапе без дополнительной очистки.

Пример A40

Получение промежуточного продукта A40

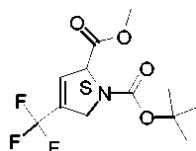


(Трифторметил)триметилсилан (8,768 г, 61,663 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A39 (10 г) в THF (114 мл) при 0°C с последующим добавлением TBAF (1 М в THF, 2,47 мл, 247 ммоль). Реакционную смесь оставили нагреваться при комнатной температуре и перемешивали в течение 18 ч. Смесь гасили насыщ. водн. NH₄Cl. Смесь перемешивали в течение 15 мин, затем добавили TBAF (1 М в THF, 5 мл, 5 ммоль) и смесь перемешивали в течение 30 мин. Органический слой отделили и водн. слой экстрагировали посредством Et₂O. Объединенные органические фазы промыли H₂O и солевым раствором, затем высушили с помощью Na₂SO₄, отфильтровали и концентрировали *in vacuo*.

Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; гептан в AcOEt от 0/100 до 90/10). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A40 (7,8 г, 61% выход).

Пример A41

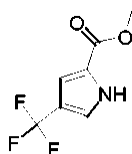
Получение промежуточного продукта A41



Тионилхлорид (14,352 мл, 196,633 ммоль) добавили к промежуточному продукту A40 (7,7 г, 24,579 ммоль) в пиридине (188 мл). Смесь перемешивали при 80°C в атмосфере азота в течение 1 ч. Смесь гасили H₂O, затем экстрагировали посредством Et₂O. Органический слой промыли 1 М HCl, насыщ. раствором NaHCO₃, высушили над Na₂SO₄, отфильтровали и концентрировали *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; гептан в AcOEt от 0/100 до 80/20). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A41 (4,6 г, 63% выход) в виде желтого масла.

Пример A42

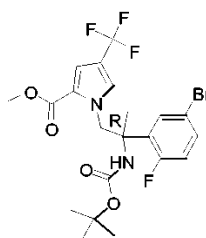
Получение промежуточного продукта A42



DDQ (16,607 г, 73,16 ммоль) добавили к промежуточному продукту A41 (7,2 г, 24,385 ммоль) в диоксане (45 мл). Смесь перемешивали при 85°C в течение 104 ч. Смесь отфильтровали и фильтрат концентрировали *in vacuo*. Остаток очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; DCM в гептане 40/60). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A42 (4 г, 85% выход) в виде коричневатой пасты.

Пример A43

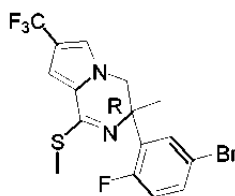
Получение промежуточного продукта A43



DBU (2,85 мл, 19 ммоль) добавили к смеси промежуточного продукта A12 (6,07 г, 14,84 ммоль) и промежуточного продукта A42 (2 г, 10,356 ммоль) в MeCN (40 мл). Затем смесь нагревали при 90°C в течение 18 ч. Реакционную смесь разбавили DCM и промыли 1 N раствором HCl. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворитель *in vacuo*. Продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; DCM). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A43 в виде клейкого твердого вещества (4,6 г, 59% выход).

Пример A44

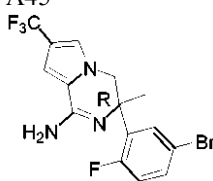
Получение промежуточного продукта A44



Промежуточный продукт A44 получили из промежуточного продукта A43 согласно методикам синтеза в примерах A20-A23. Это соединение использовали в качестве сырья для следующей реакции, при этом предполагалось, что выход будет количественным.

Пример A45

Получение промежуточного продукта A45



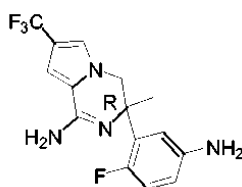
Реакцию осуществляли в трех порциях. Представлено общее количество материала.

NH_3 (2 М в EtOH, 47 мл, 94 ммоль) добавили к промежуточному продукту A44 (2,3 г, 5,46 ммоль) и NH_4Cl (2,315 г, 43,7 ммоль). Смесь нагревали под микроволновым излучением при 170°C в течение 45 мин, затем концентрировали *in vacuo*. Добавили еще 45 мл NH_3 (2 М в EtOH) и смесь нагревали под микроволновым излучением при 170°C в течение 45 мин. Смесь отфильтровали и концентрировали *in vacuo*. Сырье очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; MeOH в DCM от 0/100 до 3/97). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A45 (2,1 г, 99% выход).

Промежуточный продукт A46 получили согласно методикам синтеза, описанным в примерах A37-A38.

Пример A46

Получение промежуточного продукта A46

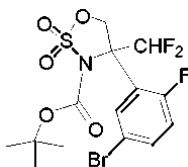


Получили из промежуточного продукта A45. Соединение осадил из неочищенной реакционной смеси при помощи DCM (89% выход).

Промежуточный продукт A47 получили согласно методике синтеза, описанной в примерах A9-A11.

Пример A47

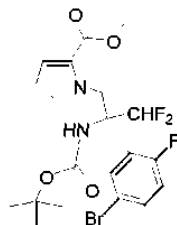
Получение промежуточного продукта A47



Получили из 1,1-диметилэтилового сложного эфира N-[1-(5-бром-2-фторфенил)-2,2-дифтор-1-(гидроксиметил)этил]карбаминовой кислоты. Неочищенный продукт растерли с гептаном и отфильтровали. Серое твердое вещество растворили в DCM и очистили при помощи колоночной хроматографии (силикагель, DCM). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A47 (78% выход) в виде белого твердого вещества.

Пример A48

Получение промежуточного продукта A48



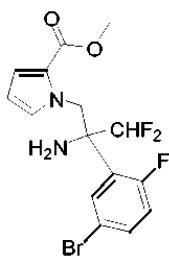
NaN (60% дисперсия в минеральном масле, 269 мг, 6,723 ммоль) добавили к смеси метил-2-пирролкарбоксилата (841 мг, 6,723 ммоль) в DMF (20 мл) при 0°C в атмосфере азота. Затем смесь перемешивали в течение 10 мин при 0°C, и затем добавили раствор промежуточного продукта A47 (2 г, 4,482 ммоль) в DMF (10 мл), и смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 20 ч. Реакцию гасили насыщ. NH_4Cl и экстрагировали посредством AcOEt. Органический слой отделили, высушили (MgSO_4), отфильтровали и выпарили растворитель *in vacuo* с получением промежуточного продукта A48 (2,2 г, 100% выход) в виде масла, который использовали на следующем этапе без дополнительной очист-

ки.

Промежуточный продукт A49 получили согласно методике синтеза, описанной в примере A20.

Пример A49

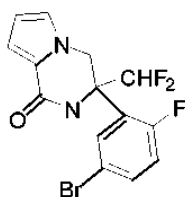
Получение промежуточного продукта A49



Получили из промежуточного продукта A48. Колоночная флэш-хроматография (силикагель; AcOEt в гептане от 0/100 до 15/85) с получением промежуточного продукта A49 (100% выход).

Пример A50

Получение промежуточного продукта A50

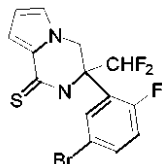


Триметилалюминий (2 М в толуоле, 4,47 мл, 8,9 ммоль) добавили к перемешанной смеси промежуточного продукта A49 (1,75 г, 4,47 ммоль) в THF (20 мл) при 0°C в запаянной пробирке. Смесь перемешивали при 100°C в течение 2 ч. Смесь охладили до комнатной температуры, перелили в колбу, охладили до 0°C и гасили декагидратом сульфата натрия. Смесь перемешивали в течение 15 мин, затем отфильтровали и фильтраты выпаривали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A49 (1,657 г, 103% выход) в виде твердого вещества, который использовали на следующем этапе без дополнительной очистки.

Промежуточный продукт A51 получили согласно методике синтеза, описанной в примере A16.

Пример A51

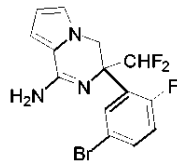
Получение промежуточного продукта A51



Получили из промежуточного продукта 50. Колоночная флэш-хроматография (силикагель: MeOH в DCM от 0/100 до 05/95) с получением промежуточного продукта A51 (52% выход) в виде бледно-желтого твердого вещества.

Пример A52

Получение промежуточного продукта A52

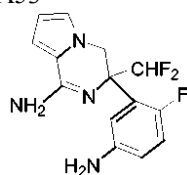


Водн. раствор NH₃ (7 мл) добавили к раствору промежуточного продукта A51 (700 мг, 1,866 ммоль) в 7 N NH₃ в MeOH (7 мл) и смесь нагревали при 90°C в запаянной пробирке в течение 21 ч. Затем растворитель выпарили и добавили больше водн. NH₃ и 7 N NH₃ в MeOH. Смесь перемешивали при 90°C в течение 24 ч. Растворитель выпарили *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; MeOH в DCM от 0/100 до 03/97). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A52 (464 мг, 69% выход).

Промежуточный продукт A53 получили согласно методике синтеза, описанной в примерах A37-A38.

Пример A53

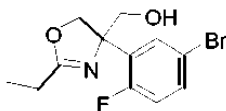
Получение промежуточного продукта A53



Получили из промежуточного продукта A52. Колоночная флэш-хроматография (силикагель; 7 N NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 10/90). Необходимые фракции собрали и концентрировали *in vacuo* с получением промежуточного продукта A53 (69% выход).

Пример A54

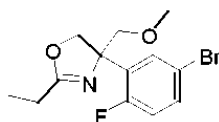
Получение промежуточного продукта A54



Каплю AcOH добавили к перемешанному раствору 2-амино-2-(5-бром-2-фторфенил)-1,3-пропандиола (4,2 г, 15,9 ммоль) и триэтилортопропионата (3,52 мл, 17,5 ммоль) в DCE (80 мл) при комнатной температуре. Смесь нагревали при 80°C в течение 90 мин и затем обработали насыщ. водн. Na₂CO₃ и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворитель *in vacuo* с получением масла (4,63 г), которое использовали на следующем этапе без дополнительной очистки.

Пример A55

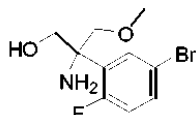
Получение промежуточного продукта A55



NaH (60% дисперсия в минеральном масле, 735 мг, 18,4 ммоль) добавили к раствору промежуточного продукта A54 (4,63 г, 15,3 ммоль) в DMF (40 мл) при 0°C в атмосфере азота. Смесь перемешивали в течение 10 мин при 0°C, затем добавили йодистый метил (1,91 мл, 30,65 ммоль). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 90 мин, затем гасили насыщ. водн. NH₄Cl и экстрагировали посредством гептана. Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворитель *in vacuo* с получением промежуточного продукта A55 в виде масла (4,73 г), которое использовали на следующем этапе без дополнительной очистки.

Пример A56

Получение промежуточного продукта A56

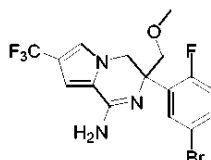


Раствор промежуточного продукта A55 (4,95 г, 15,7 ммоль) в HCl (6 M в H₂O, 40 мл) нагревали при 100°C в течение 1 ч. Затем растворитель выпарили с получением промежуточного продукта A56 в виде масла (4,3 г), которое использовали на следующем этапе без дополнительной очистки.

Промежуточный продукт A57 получили согласно методикам синтеза, описанным в примерах A9-A11, A43, A20, A50, A35, A36.

Пример A57

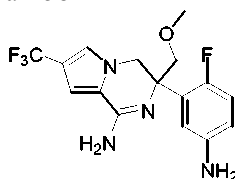
Получение промежуточного продукта A57



Получили из промежуточного продукта A56. Колоночная флэш-хроматография (силикагель; 7 N NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 5/95) с получением промежуточного продукта A57 (68% выход).

Пример А58

Получение промежуточного продукта А58

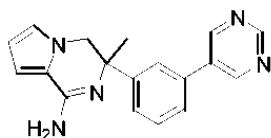


Иодид меди (84 мг, 0,41 ммоль) добавили к суспензии промежуточного продукта А57 (617 мг, 1,47 ммоль), азида натрия (242 мг, 3,67 ммоль), N,N'-диметилендиамин (142 мкл, 1,32 ммоль) и Na₂CO₃ (447 мг, 4,41 ммоль) в DMSO (13 мл) и реакцию дегазировали. Смесь нагревали при 110°C в течение 25 ч, затем гасили 1 М HCl, и повысили основность водного слоя при помощи NH₄OH, и экстрагировали посредством AcOEt (3×). Объединенные органические слои высушили (MgSO₄), отфильтровали и концентрировали. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 N раствор NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 5/95). Необходимые фракции собрали и концентрировали in vacuo с получением промежуточного продукта А58 (480 мг, 92% выход).

Получение конечных соединений

Пример В1

Получение соединения 1. рац-3-Метил-3-(3-пиримидин-5-ил-фенил)-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пирозин-1-иламина

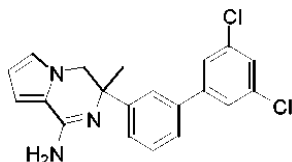


трифторацетатная соль

Pd(PPh₃)₄ (57 мг, 0,049 ммоль) добавили к перемешанной суспензии промежуточного продукта А18 (300 мг, 0,99 ммоль), пиримидин-5-бороновой кислоты (367 мг, 2,96 ммоль) и K₂CO₃ (409 мг, 2,96 ммоль) в смеси 1,4-диоксана (4 мл) и EtOH (0,4 мл) в запаянной пробирке. Смесь нагревали при 150°C в течение 30 мин под микроволновым излучением. После охлаждения до комнатной температуры смесь разбавили H₂O и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворители in vacuo. Неочищенный продукт очистили при помощи хроматографии на коротких колонках (силикагель; 7 М раствор NH₃ в MeOH/DCM от 0/100 до 3/97). Необходимые фракции собрали и концентрировали in vacuo с получением твердого вещества, которое растерли с Et₂O, обработали ультразвуком, отфильтровали и высушили in vacuo при 50°C с получением твердого вещества, которое дополнительно очистили при помощи обращено-фазовой ВЭЖХ (градиент от 80% 0,1% раствора TFA в H₂O, 20% MeCN до 0% 0,1% раствора TFA в H₂O, 100% MeCN) с получением соединения 1 (90,3 мг, 22% выход) в виде твердого вещества. ¹H ЯМР (400 МГц, DMSO-d₆) δ ч./млн 1,74 (с, 3H), 4,40 (д, J=13,6 Гц, 1H), 5,03 (д, J=13,4 Гц, 1H), 6,26 (дд, J=4,2, 2,5 Гц, 1H), 7,19 (дд, J=4,2, 1,4 Гц, 1H), 7,31 (т, J=1,6 Гц, 1H), 7,45 (шир.д, J=8,1 Гц, 1H), 7,54 (т, J=7,9 Гц, 1H), 7,75 (шир.д, J=7,9 Гц, 1H), 7,91 (шир.с, 1H), 8,38 (шир.с, 1H), 9,16 (с, 2H), 9,21 (шир.с, 1H), 9,22 (с, 1H), 10,23 (шир.с, 1H).

Пример В2

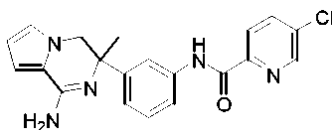
Получение соединения 2. рац-3-(3',5'-Дихлорбифенил-3-ил)-3-метил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пирозин-1-иламина



Pd(PPh₃)₄ (30,4 мг, 0,026 ммоль) добавили к перемешанной суспензии промежуточного продукта А18 (160 мг, 0,526 ммоль), 2,3-дихлорфенилбороновой кислоты (120,4 мг, 0,631 ммоль) и K₂CO₃ (218 мг, 1,58 ммоль) в смеси 1,4-диоксана (4 мл) и EtOH (0,4 мл) в запаянной пробирке. Смесь нагревали при 60°C в течение 18 ч. После охлаждения до комнатной температуры смесь разбавили H₂O и NH₅Cl (водн. насыщ. раствор) и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители in vacuo. Неочищенный продукт очистили при помощи хроматографии на коротких колонках (MeOH в DCM от 0/100 до 3/97). Необходимые фракции собрали и концентрировали in vacuo с получением твердого вещества, которое растерли с DIPE, отфильтровали и высушили in vacuo при 50°C с получением соединения 2 (136 мг, 70% выход) в виде твердого вещества. ¹H ЯМР (500 МГц, CDCl₃) δ ч./млн 1,56 (с, 3H), 4,11 (шир.с, 2H), 4,05 (д, J=12,4 Гц, 1H), 4,10 (д, J=12,7 Гц, 1H), 6,18 (дд, J=3,8, 2,6 Гц, 1H), 6,43 (дд, J=3,8, 1,4 Гц, 1H), 6,75 (дд, J=2,3, 1,4 Гц, 1H), 7,32 (т, J=1,7 Гц, 1H), 7,36-7,42 (м, 2H), 7,43 (д, J=1,7 Гц, 2H), 7,53 (дт, J=6,9, 1,9 Гц, 1H), 7,65-7,71 (м, 1H).

Пример В3

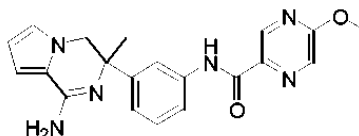
Получение соединения 3. [3-(1-Амино-3-метил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)фенил]амида рац-5-хлорпиридин-2-карбоновой кислоты



NH_4Cl (94 мг, 1,75 ммоль) добавили к суспензии промежуточного продукта А26 (180 мг, 0,44 ммоль) в 2 М растворе NH_3 в EtOH (8,23 мл) и смесь нагревали при 80°C в течение 6 дней. Растворитель выпарили *in vacuo*, и остаток суспендировали в DCM и промыли H_2O . Органический слой отделили, высушили (MgSO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 М раствор NH_3 в MeOH/DCM от 0/100 до 10/90). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением соединения 3 (28 мг, 17% выход) в виде белого твердого вещества. ^1H ЯМР (500 МГц, CDCl_3) δ ч./млн 1,56 (с, 3H), 2,96 (шир.с, 2H), 4,06 (д, $J=12,7$ Гц, 1H), 4,14 (д, $J=13,3$ Гц, 1H), 6,17 (дд, $J=3,8, 2,6$ Гц, 1H), 6,46 (дд, $J=3,8, 1,2$ Гц, 1H), 6,75 (дд, $J=2,3, 1,4$ Гц, 1H), 7,30 (шир.д, $J=7,8$ Гц, 1H), 7,35 (т, $J=8,1$ Гц, 1H), 7,68-7,73 (м, 1H), 7,88 (дд, $J=8,4, 2,3$ Гц, 1H), 7,91 (т, $J=1,7$ Гц, 1H), 8,25 (д, $J=8,4$ Гц, 1H), 8,57 (д, $J=2,0$ Гц, 1H), 9,86 (шир.с, 1H).

Пример В4

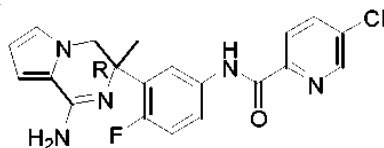
Получение соединения 4. [3-(1-Амино-3-метил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)фенил]амида рац-5-метоксипиазин-2-карбоновой кислоты



Добавили 5-метоксипиазин-2-карбоновую кислоту (56,4 мг, 0,36 ммоль) к раствору хлорида 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (111 мг, 0,4 ммоль) в MeOH (4 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 5 мин. Затем смесь охладил до 0°C и добавили раствор промежуточного продукта А25 (80 мг, 0,33 ммоль) в MeOH (2 мл). Смесь нагревали до комнатной температуры и перемешивали в течение 3 ч. Смесь обработали насыщ. раствором Na_2CO_3 и H_2O и экстрагировали посредством DCM . Органический слой отделили, высушили (Na_2SO_4), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт растерли с Et_2O и затем очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; AcOEt в гептане 50/50). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением соединения 4 (65 мг, 52% выход) в виде белого твердого вещества. ^1H ЯМР (500 МГц, $\text{DMSO}-d_6$) δ ч./млн 1,36 (с, 3H), 4,03 (с, 3H), 3,99-4,11 (м, 2H), 6,06 (шир.с, 2H), 6,02 (дд, $J=3,5, 2,6$ Гц, 1H), 6,52 (дд, $J=3,5, 1,2$ Гц, 1H), 6,87 (т, $J=1,7$ Гц, 1H), 7,26 (т, $J=7,8$ Гц, 1H), 7,28-7,33 (м, 1H), 7,72 (дт, $J=7,5, 1,7$ Гц, 1H), 8,02 (шир.с, 1H), 8,43 (д, $J=1,2$ Гц, 1H), 8,90 (д, $J=1,2$ Гц, 1H), 10,33 (шир.с, 1H).

Пример В5

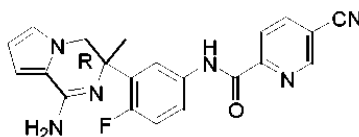
Получение соединения 5. [3-(1-Амино-3-метил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида (R)-5-хлорпиридин-2-карбоновой кислоты



Добавили 5-хлорпиридин-2-карбоновую кислоту (122 мг, 0,774 ммоль) к раствору хлорида 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (214 мг; 0,774 ммоль) в MeOH (4 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 5 мин. Затем смесь охладил до 0°C и добавили раствор промежуточного продукта А32 (200 мг, 0,114 ммоль) в MeOH (3 мл). Смесь нагрели до комнатной температуры и перемешивали в течение 90 мин. Смесь концентрировали *in vacuo* на холодной бане, и затем обработали насыщ. раствором Na_2CO_3 и H_2O , и экстрагировали посредством DCM . Органический слой отделили, высушили (MgSO_4), отфильтровали и выпарили растворитель *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 N NH_3 в MeOH в DCM от 0/100 до 2/98). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением остатка, который растерли с Et_2O с получением соединения 5 (65 мг, 21% выход) в виде белого твердого вещества. ^1H ЯМР (500 МГц, CDCl_3) δ ч./млн 1,56 (с, 3H), 4,20 (шир.д, $J=12,7$ Гц, 1H), 4,28 (шир.д, $J=12,4$ Гц, 1H), 4,59 (шир.с, 2H), 6,16 (дд, $J=3,5, 2,6$ Гц, 1H), 6,43 (шир.д, $J=2,6$ Гц, 1H), 6,74-6,78 (м, 1H), 7,06 (дд, $J=11,7, 8,8$ Гц, 1H), 7,79 (дд, $J=6,9, 2,6$ Гц, 1H), 7,87 (дд, $J=8,4, 2,3$ Гц, 1H), 8,02 (ддд, $J=9,0, 4,0, 3,2$ Гц, 1H), 8,23 (д, $J=8,4$ Гц, 1H), 8,56 (д, $J=2,0$ Гц, 1H), 9,82 (шир.с, 1H).

Пример В6

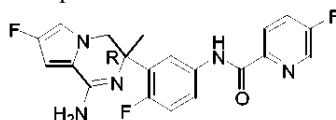
Получение соединения 6. [3-(1-Амино-3-метил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида (R)-5-цианопиридин-2-карбоновой кислоты



Добавили 5-цианопиридин-2-карбоновую кислоту (115 мг, 0,114 ммоль) к раствору хлорида 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (214 мг; 0,774 ммоль) в MeOH. Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 5 мин. Затем смесь охладили до 0°C и добавили раствор промежуточного продукта А32 (200 мг, 0,114 ммоль) в MeOH (общее количество 4 мл MeOH). Смесь нагрели до комнатной температуры и перемешивали в течение 3 ч. Смесь концентрировали *in vacuo* на холодной бане, и затем обработали насыщ. раствором Na₂CO₃ и H₂O, и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 N NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 2/98). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением остатка, который растерли с Et₂O с получением соединения 7 (110 мг, 37% выход) в виде белого твердого вещества. ¹H ЯМР (500 МГц, CDCl₃) δ ч./млн 1,57 (с, 3H), 4,21 (шир.д, J=12,1 Гц, 1H), 4,28 (шир.д, J=12,7 Гц, 1H), 4,37 (шир.с, 1H), 6,16 (дд, J=3,8, 2,6 Гц, 1H), 6,43 (дд, J=3,8, 1,2 Гц, 1H), 6,77 (дд, J=2,5, 1,3 Гц, 1H), 7,08 (дд, J=11,7, 8,8 Гц, 1H), 7,83 (дд, J=6,9, 2,9 Гц, 1H), 8,01 (ддд, J=8,7, 4,0, 2,9 Гц, 1H), 8,18 (дд, J=8,1, 2,0 Гц, 1H), 8,40 (дд, J=8,1, 0,6 Гц, 1H), 8,85 (шир.д, J=1,2 Гц, 1H), 9,85 (шир.с, 1H).

Пример В7

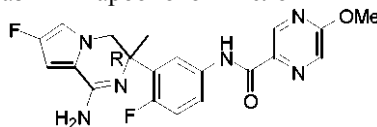
Получение соединения 7. [3-(1-Амино-7-фтор-3-метил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида (R)-5-фторпиридин-2-карбоновой кислоты



Добавили 5-фторпиридин-2-карбоновую кислоту (123 мг, 0,869 ммоль) к раствору хлорида 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (240 мг, 0,869 ммоль) в MeOH (4 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 5 мин. Затем смесь охладили до 0°C и добавили раствор промежуточного продукта А38 (200 мг, 0,724 ммоль) в MeOH (2 мл). Смесь нагрели до комнатной температуры и перемешивали в течение 2 ч. Смесь обработали насыщ. раствором Na₂CO₃ и H₂O и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 N NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 4/96). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением остатка, который растерли с гептаном с получением соединения 8 (196 мг, 68% выход) в виде белого твердого вещества. ¹H ЯМР (400 МГц, DMSO-d₆) δ ч./млн 1,41 (с, 3H), 3,98 (шир.д, J=12,7 Гц, 1H), 4,10 (шир.д, J=12,5 Гц, 1H), 6,16 (шир.с, 2H), 6,41 (д, J=1,6 Гц, 1H), 6,94 (дд, J=3,4, 2,0 Гц, 1H), 7,16 (дд, J=12,0, 8,8 Гц, 1H), 7,75 (ддд, J=8,8, 4,2, 2,8 Гц, 1H), 7,97 (тд, J=8,7, 2,8 Гц, 1H), 8,11 (дд, J=7,5, 2,7 Гц, 1H), 8,21 (дд, J=8,8, 4,6 Гц, 1H), 8,73 (д, J=2,8 Гц, 1H), 10,51 (шир.с, 1H).

Пример В8

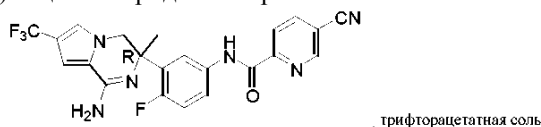
Получение соединения 8. [3-(1-Амино-7-фтор-3-метил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида (R)-5-метоксипиазин-2-карбоновой кислоты



Добавили 5-метоксипиазин-2-карбоновую кислоту (134 мг, 0,869 ммоль) к раствору хлорида 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (240 мг, 0,869 ммоль) в MeOH (4 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 5 мин. Затем смесь охладили до 0°C и добавили раствор промежуточного продукта А38 (200 мг, 0,724 ммоль) в MeOH (2 мл). Смесь нагрели до комнатной температуры и перемешивали в течение 2 ч. Смесь обработали насыщ. раствором Na₂CO₃ и H₂O и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и выпарили растворители *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; 7 N NH₃ в MeOH в DCM от 0/100 до 4/96). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители *in vacuo* с получением остатка, который растерли с гептаном с получением соединения 8 (213 мг, 71% выход) в виде белого твердого вещества. ¹H ЯМР (400 МГц, DMSO-d₆) δ ч./млн 1,41 (с, 3H), 3,97 (шир.д, J=12,9 Гц, 1H), 4,02 (с, 3H), 4,09 (шир.д, J=12,5 Гц, 1H), 6,12 (шир.с, 2H), 6,40 (д, J=1,8 Гц, 1H), 6,93 (дд, J=3,2, 1,8 Гц, 1H), 7,15 (дд, J=12,0, 8,8 Гц, 1H), 7,72 (ддд, J=8,8, 4,2, 3,0 Гц, 1H), 8,12 (дд, J=7,4, 2,8 Гц, 1H), 8,41 (д, J=1,4 Гц, 1H), 8,87 (д, J=1,2 Гц, 1H), 10,40 (шир.с, 1H).

Пример В9

Получение соединения 9. [3-(1-Амино-3-метил-7-трифторметил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида (R)-5-цианопиридин-2-карбоновой кислоты

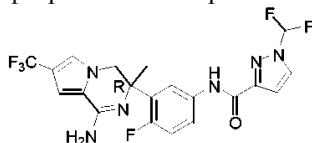


Добавили 5-цианопиридин-2-карбоновую кислоту (82 мг, 0,551 ммоль) к раствору хлорида 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (168 мг, 0,606 ммоль) в MeOH (3 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 5 мин. Затем смесь охладили до 0°C и добавили раствор промежуточного продукта А46 (200 мг, 0,551 ммоль) в MeOH (2 мл). Смесь нагрели до комнатной температуры и перемешивали в течение 18 ч. Смесь концентрировали *in vacuo* на холодной бане и затем обрабатывали насыщ. раствором Na₂CO₃ и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и концентрировали *in vacuo*.

Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; MeOH в DCM от 0/100 до 4/96). Необходимые фракции собрали и выпарили растворитель *in vacuo*. Соединение растерли с Et₂O с получением смеси, которую повторно очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; MeOH в DCM от 0/100 до 4/96). Необходимые фракции собрали и выпарили растворитель *in vacuo* с получением неочищенной фракции, которую очистили при помощи обращенно-фазовой ВЭЖХ на (C18 Sunfire 30×100, 5 мкм). Подвижная фаза (градиент от 80% 0,1% раствора TFA в H₂O, 20% MeCN до 0% 0,1% раствора TFA в H₂O, 100% MeCN), при этом получили соединение 9 (121,3 мг, 39% выход) в виде белого твердого вещества. ¹H ЯМР (500 МГц, DMSO-d₆) δ ч./млн 1,79 (с, 3H), 4,50 (шир.д, J=13,6 Гц, 1H), 4,92 (шир.д, J=13,3 Гц, 1H), 7,31 (дд, J=11,8, 8,7 Гц, 1H), 7,51 (шир.с, 1H), 7,86-7,93 (м, 2H), 7,95 (шир.с, 1H), 8,25 (д, J=8,1 Гц, 1H), 8,58 (дд, J=8,4, 2,0 Гц, 1H), 8,87 (шир.с, 1H), 9,20 (д, J=1,2 Гц, 1H), 9,55 (шир.с, 1H), 10,67 (шир.с, 1H), 10,99 (шир.с, 1H).

Пример В10

Получение соединения 10. [3-(1-Амино-3-метил-7-трифторметил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида (R)-1-трифторметил-1H-пиазол-3-карбоновой кислоты

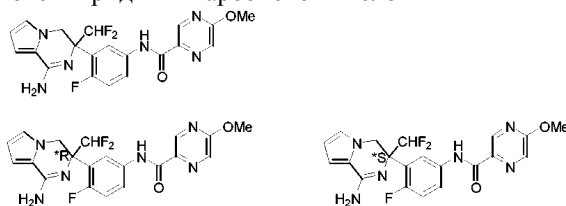


Добавили 1-дифторметил-1H-пиазол-3-карбоновую кислоту (31 мг, 0,193 ммоль) к раствору хлорида 4-(4,6-диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (59 мг, 0,212 ммоль) в MeOH (3 мл). Смесь перемешивали в течение 5 мин. при комнатной температуре. Смесь охладили до 0°C и добавили промежуточный продукт А46 (70 мг, 0,193 ммоль, предварительно обработанный NH₃ в MeOH для получения свободного основания) в MeOH (2 мл). Затем смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 18 ч.

Смесь концентрировали *in vacuo* на холодной бане, и затем обрабатывали насыщ. раствором Na₂CO₃, и экстрагировали посредством DCM. Органический слой отделили, высушили (Na₂SO₄), отфильтровали и концентрировали *in vacuo*. Неочищенный продукт очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; MeOH в DCM от 0/100 до 4/96). Необходимые фракции собрали и выпарили растворитель *in vacuo*. Соединение растерли с Et₂O с получением соединения 10 (56 мг, 62% выход) в виде белого твердого вещества. ¹H ЯМР (500 МГц, DMSO-d₆) δ ч./млн 1,40 (с, 3H), 4,13 (шир.д, J=13,0 Гц, 1H), 4,29 (шир.д, J=12,7 Гц, 1H), 6,25 (шир.с, 2H), 6,87 (шир.с, 1H), 7,01 (д, J=2,3 Гц, 1H), 7,16 (дд, J=11,8, 9,0 Гц, 1H), 7,59 (шир.с, 1H), 7,63-7,69 (м, 1H), 7,92 (т, J=58,7 Гц, 1H), 8,05-8,10 (м, 1H), 8,41 (д, J=2,3 Гц, 1H), 10,34 (с, 1H).

Пример В11

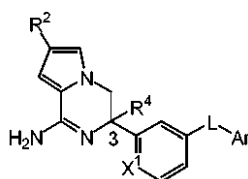
Получение соединения 11. [3-(1-Амино-3-дифторметил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида рац-5-метоксипиридин-2-карбоновой кислоты. Соединения 12. [3-(1-Амино-3-дифторметил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида (R*)-5-метоксипиридин-2-карбоновой кислоты и соединения 13 [3-(1-амино-3-дифторметил-3,4-дигидропирроло[1,2-а]пиазин-3-ил)-4-фторфенил]амида (S*)-5-метоксипиридин-2-карбоновой кислоты

























Добавили 5-метоксипиридин-2-карбоновую кислоту (130 мг, 0,841 ммоль) к смеси хлорида 4-(4,6-

диметокси-1,3,5-триазин-2-ил)-4-метилморфолина (233 мг, 0,841 ммоль) в MeOH (4 мл). Смесь перемешивали в течение 5 мин при комнатной температуре, затем охладили до 0°C и добавили промежуточный продукт A53 (225 мг, 0,765 ммоль) в MeOH (4 мл). Смесь перемешивали при комнатной температуре в течение 16 ч, затем обработали насыщ. Na₂CO₃ и перемешивали в течение нескольких минут. Растворитель концентрировали, добавили H₂O и экстрагировали посредством смеси DCM/MeOH (9:1). Органический слой отделили, высушили (MgSO₄), отфильтровали и концентрировали in vacuo. Неочищенный продукт растерли с DCM и отфильтровали с получением первой порции соединения 11. Фильтраты выпарили и очистили при помощи колоночной флэш-хроматографии (силикагель; MeOH в DCM от 0/100 до 7/93). Необходимые фракции собрали и выпарили растворители in vacuo с получением второй порции соединения 11, которую объединили с предыдущей. Рацемическое соединение очистили при помощи хиральной SFC на CHIRALCEL (OD-H, 5 мкм, 250×20 мм). Подвижная фаза (60% CO₂, 40% EtOH), при этом получили соединение 12 (57 мг, 17% выход), ¹H ЯМР (500 МГц, DMSO-d₆) δ ч./млн 4,02 (с, 3H), 4,28 (шир.д, J=13,0 Гц, 1H), 4,61 (шир.д, J=13,0 Гц, 1H), 6,01 (дд, J=3,3, 2,7 Гц, 1H), 6,16 (т, J=55,5 Гц, 1H), 6,40 (шир.с, 2H), 6,53 (д, J=2,6 Гц, 1H), 6,98 (шир.с, 1H), 7,11-7,19 (м, 1H), 7,73-7,78 (м, 1H), 8,11 (дд, J=7,1, 2,7 Гц, 1H), 8,41 (д, J=1,2 Гц, 1H), 8,87 (д, J=1,2 Гц, 1H), 10,42 (шир.с, 1H); и соединение 13 (72 мг, 21% выход), для которого спектр ¹H ЯМР соответствовал таковому соединения 12.

Таблица 1



Соед. №	Способ	R ²	R ⁴	X ¹	---L-Ar	C ₃ -стереохимия/соль
1	B1	H	CH ₃	CH		RS/CF ₃ COOH
2	B2	H	CH ₃	CH		RS
3	B3	H	CH ₃	CH		RS
4	B4	H	CH ₃	CH		RS
5	B5	H	CH ₃	CF		R
6	B6	H	CH ₃	CF		R
7	B7	F	CH ₃	CF		R
8	B8	F	CH ₃	CF		R
9	B9	CF ₃	CH ₃	CF		R
10	B10	CF ₃	CH ₃	CF		R

11	B11	CF ₃	CHF ₂	CF		RS
12	B11	H	CHF ₂	CF		*R
13	B11	H	CHF ₂	CF		*S
14	B9	H	CHF ₂	CF		RS
15	B9	CF ₃	CH ₃	CF		R/CF ₃ COOH
16	B4	F	CH ₃	CF		R
17	B4	F	CH ₃	CF		R
18	B4	F	CH ₃	CF		R
19	B4	CF ₃	CH ₃	CF		R
20	B9	CF ₃	CH ₃	CF		R/CF ₃ COOH
21	B9	CF ₃	CH ₃	CF		R
22	B4	CF ₃	CH ₃	CF		R
23	B9	CF ₃	CH ₃	CF		R/CF ₃ COOH
24	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		RS
25	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		RS
26	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		RS
27	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		*S
28	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		*R
29	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		*S
30	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		*R
31	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		*S
32	B11	CF ₃	CH ₃ OCH ₂	CF		*R

Соединения № 1, 9, 15 и 20 получили в виде трифторацетатной соли (CF₃COOH).

С. Аналитическая часть

LCMS

Для (LC)MS-характеристики соединений по настоящему изобретению применяли следующие способы.

Общая методика А

Измерение с помощью UPLC (сверхэффективной жидкостной хроматографии) проводили с применением системы Acquity UPLC (Waters), включающей пробоотборник, насос для двухкомпонентных смесей с дегазатором, четырехколоночный термостат, детектор на диодной матрице (DAD) и колонку, как определено в соответствующих способах. MS-детектор оснастили источником электрораспылительной ионизации. Масс-спектры получили на одиночном квадрупольном детекторе SQD (Waters) путем сканирования от 100 до 1000 за 0,1 с с применением межканальной задержки 0,08 с. Напряжение капиллярной иглы составляло 3,0 кВ. Напряжение на конусе составляло 25 В для режима положительной ионизации и 30 В для режима отрицательной ионизации. Температуру источника поддерживали при 140°C. Азот использовали в качестве распылительного газа. Сбор данных проводили с помощью программного обеспе-

чения MassLynx-Openlynx.

Способ 1

В дополнение к общей методике А: обращено-фазовую UPLC проводили на RRHD Eclipse Plus-C18 (1,8 мкм, 2,1×50 мм) от Agilent со скоростью потока 1,0 мл/мин, при 50°C без разделения к MS-детектору. Применяемые градиентные условия: 95% А (6,5 мМ NH₄AcO в H₂O/MeCN 95/5), 5% В (MeCN), до 40% А, 60% В через 3,8 мин, до 5% А, 95% В через 4,6 мин, удерживали до 5,0 мин. Объем вводимой пробы составлял 2,0 мкл.

Общая методика В

Измерение с помощью HPLC проводили с применением системы HP 1100 (Agilent Technologies), включающей насос (для четырехкомпонентных или двухкомпонентных смесей) с дегазатором, автоматический дозатор, колоночный термостат, детектор на диодной матрице (DAD) и колонку, как определено в соответствующих способах. MS-детектор (SQD, TOF) оснастили источником электрораспылительной ионизации. Азот использовали в качестве распылительного газа. Температуру источника поддерживали при 140°C. Сбор данных проводили с помощью программного обеспечения MassLynx-Openlynx.

В1: Масс-спектры получили на одиночном квадрупольном SQD-детекторе путем сканирования от 100 до 1000 за 0,1 с с применением межканальной задержки 0,08 с. Напряжение капиллярной иглы составляло 3,0 кВ. Напряжение на конусе составляло 20 В для режима положительной ионизации и 30 В для режима отрицательной ионизации.

В2: Масс-спектры получили на времяпролетном (TOF) детекторе путем сканирования от 100 до 750 за 0,5 с с использованием времени пребывания 0,3 с. Напряжение капиллярной иглы составляло 2,5 кВ для режима положительной ионизации и 2,9 кВ для режима отрицательной ионизации. Напряжение на конусе составляло 20 В как для режима положительной, так и режима отрицательной ионизации. Лейцин-энкефалин был стандартным веществом, применяемым для калибровки при помощи фиксированной массы.

Способ 2

В дополнение к общей методике В1: обращено-фазовую ВЭЖХ проводили на колонке Eclipse Plus-C18 (3,5 мкм, 2,1×30 мм) от Agilent со скоростью потока 1,0 мл/мин, при 60°C. Применяемые градиентные условия: 95% А (6,5 мМ NH₄AcO в H₂O/MeCN 95/5), 5% В (MeCN/MeOH 1/1), до 100% В через 5,0 мин, удерживали до 5,15 мин и уравнивали до начальных условий при 5,30 мин до 7,0 мин. Объем вводимой пробы составлял 2 мкл.

Способ 3

В дополнение к общей методике В2: обращено-фазовую ВЭЖХ проводили на колонке Eclipse Plus-C18 (3,5 мкм, 2,1×30 мм) от Agilent со скоростью потока 1,0 мл/мин, при 60°C. Применяемые градиентные условия: 95% А (6,5 мМ NH₄AcO в H₂O/MeCN 95/5), 5% В (MeCN/MeOH 1/1), до 100% В через 5,0 мин, удерживали до 5,15 мин и уравнивали до начальных условий при 5,3 мин до 7,0 мин. Объем вводимой пробы составлял 2 мкл.

Способ 4

В дополнение к общей методике В2: обращено-фазовую ВЭЖХ проводили на колонке Eclipse Plus-C18 (3,5 мкм, 2,1×30 мм) от Agilent со скоростью потока 1,0 мл/мин, при 60°C. Применяемые градиентные условия: 95% А (6,5 мМ NH₄AcO в H₂O/MeCN 95/5), 5% В (MeCN), удерживали 0,2 мин, до 100% В через 3,0 мин, удерживали до 3,15 мин и уравнивали до начальных условий при 3,3 мин до 5,0 мин. Объем вводимой пробы составлял 2 мкл.

Общая методика С

Измерение с помощью LC проводили с применением системы для UPLC (сверхэффективной жидкостной хроматографии) Acquity (Waters), включающей насос для двухкомпонентных смесей с дегазатором, автоматический дозатор, детектор на диодной матрице (DAD) и колонку, как определено в соответствующих способах ниже, причем колонку выдерживали при температуре 40°C. MS-детектор оснастили источником электрораспылительной ионизации. Масс-спектры получили на тройном квадрупольном детекторе Quattro (Waters) путем сканирования от 100 до 1000 за 0,2 с с применением задержки между сканированиями 0,1 с. Напряжение капиллярной иглы составляло 3 кВ, и температуру источника поддерживали при 130°C. Напряжение на конусе составляло 20 В для режима положительной и отрицательной ионизации. Азот использовали в качестве распылительного газа. Сбор данных проводили с помощью программного обеспечения MassLynx-Openlynx (Waters).

Способ 5

В дополнение к общей методике: обращено-фазовую UPLC проводили на колонке Waters Acquity VEN (мостиковый гибрид этилсилоксана/кремнезема) с фенилгексилем (1,7 мкм, 2,1×100 мм) со скоростью потока 0,343 мл/мин. Две подвижные фазы (подвижная фаза А: 95% 7 мМ NH₄AcO/5% MeCN; подвижная фаза В: 100% MeCN) использовали для запуска условий градиента от 84,2% А и 15,8% В (выдерживали в течение 0,49 мин) до 10,5% А и 89,5% В через 2,18 мин, выдерживали в течение 1,94 мин и возвращали к начальным условиям через 0,73 мин, выдерживали в течение 0,73 мин. Использовали объем вводимой пробы 2 мл.

Точки плавления

Значения представляли собой либо значения пика, либо диапазоны плавления, и были получены с экспериментальными неточностями, которые обычно связаны с этим аналитическим способом.

Аппарат Mettler FP81HT/FP90 или FP62

Для ряда соединений определили точки плавления в открытых капиллярных трубках либо на аппарате Mettler FP62, либо Mettler FP81HT/FP90. Точки плавления измеряли при температурном градиенте 1, 3, 5 или 10°C/мин. Максимальная температура составляла 300°C. Точку плавления считывали с цифрового дисплея.

Для ряда соединений точки плавления (т.п.) определили с помощью аппарата для определения точки плавления WRS-2A, который приобрели у Shanghai Precision and Scientific Instrument Co. Ltd. Точки плавления измеряли со скоростью линейного нагрева 0,2-5,0°C/мин. Представленные значения представляют собой диапазоны плавления. Максимальная температура составляла 300°C.

Таблица 2. Данные анализа - R_t означает время удерживания (в мин), $[M+H]^+$ означает массу протонированного соединения, причем способ относится к способу, применяемому для (LC)MS

Соед. №	R_t	$[M+H]^+$	Способ	Точка плавления
1	0,83	304	1	87,2°C (FP81HT/FP90)
2	2,62	370	1	162,6°C (FP81HT/FP90)
3	1,83	380	1	н.о.
4	1,57	377	1	221°C (FP81HT/FP90)
5	2,81	398	3	197,3°C (FP62)
6	2,27	389	4	180°C (FP81HT/FP90)
7	1,68	400	1	197°C (FP81HT/FP90)
8	1,64	413	1	211°C (FP81HT/FP90)
9	2,09	457	1	150,2°C (FP62)
10	2,23	471	1	204,1°C (FP62)
11	2,51	431	5	252,7°C (FP81HT/FP90)
12	2,50	431	5	н.о.
13	2,50	431	5	н.о.
14	1,97	418	1	224,9°C (FP81HT/FP90)
15	1,98	475	1	242,4°C (FP62)
16	1,38	386	1	н.о.
17	1,78	400	1	174°C (FP81HT/FP90)
18	2,08	454	1	н.о.
19	2,91	450	2	>300°C (FP62)
20	1,84	436	1	н.о.
21	1,81	436	1	н.о.
22	2,15	438	1	160,6°C (FP62)
23	2,37	504	1	227°C (FP62)
24	2,26	493	1	н.о.
25	2,28	480	1	н.о.
26	2,09	501	1	н.о.
27	2,22	493	1	126,1°C (FP81HT/FP90)
28	2,21	493	1	121,8°C (FP81HT/FP90)
29	2,21	480	1	134,7°C (FP81HT/FP90)
30	2,22	480	1	137,6°C (FP81HT/FP90)
31	2,52	501	5	253,5°C (FP81HT/FP90)
32	2,54	501	5	250°C (FP81HT/FP90)

н.о. означает не определена

SFC-MS способы

Общая методика для SF-MS способов

Измерение с помощью SFC проводили с применением аналитической системы SFC от Berger instrument, включающей модуль контроля насоса для двухкомпонентных смесей FCM-1200 для доставки диоксида углерода (CO₂) и модификатора, автоматический дозатор для жидкости CTC Analytics, модуль термического контроля TCM-20000 для нагревания колонки от комнатной температуры до 80°C. Использовали детектор с фотодиодной матрицей Agilent 1100 UV, оборудованный проточной кюветой высокого давления, установленного до 400 бар. Поток из колонки разделили в MS-спектрометр. MS-детектор оснастили источником ионизации при атмосферном давлении. Параметры ионизации для масс-

спектрометра Waters ZQ были следующими: корона: 9 мкА, темп, источника: 140°C, конус: 30 В, температура зонда 450°C, экстрактор 3 В, газ-осушитель 400 л/ч, газ через конус 70 л/ч. В качестве распылительного газа использовали азот. Сбор данных проводили с помощью системы обработки данных Waters-Micromass MassLynx-Openlynx.

Способ 1

В дополнение к общей методике: хиральное разделение в SFC проводили на колонке CHIRALCEL OD-H DAICEL (5 мкм, 4,6×250 мм) при 35°C со скоростью потока 3,0 мл/мин. Подвижная фаза представляет собой CO₂, 40% EtOH (+ 0,3% iPrNH₂), причем выдерживали 7 мин при изократическом режиме.

Способ 2

В дополнение к общей методике: хиральное разделение в SFC проводили на колонке CHIRALPAK AD-H DAICEL (10 мкм, 4,6×250 мм) при 35°C со скоростью потока 3,0 мл/мин. Подвижная фаза представляет собой CO₂, 15% EtOH, 15% изопропанол (+0,3% iPrNH₂), причем выдерживали 7 мин при изократическом режиме.

Таблица 3. Данные анализа SFC - R_t означает время удерживания (в мин), [M+H]⁺ означает массу протонированного соединения, причем способ относится к способу, применяемому для анализа энантиомерно чистых соединений с помощью SFC/MS.

Соед. №	R _t	[M+H] ⁺	UV площадь, %	Способ	Порядок элюирования изомера*
12	2,34	431	100	1	А
13	3,18	431	100	1	В
31	1,80	501	100	2	А
32	2,64	501	100	2	В

*А означает первый изомер, который элюируется. В означает второй изомер, который элюируется

Оптическое вращение

Оптическое вращение измеряли на поляриметре Perkin-Elmer 341 с натриевой лампой и представляли, как указано ниже: $[\alpha]_{\lambda}^{t^{\circ}\text{C}}$ (к. г/100 мл, растворитель).

Таблица 4. Данные анализа - значения оптического вращения для энантиомерно чистых соединений

Соед. №	α_{D} (°)	Длина волны (нм)	Концентрация, вес./об. %	Растворитель	Темп. (°C)
5	103,6	589	0,45	DMF	20
6	91,4	589	0,47	DMF	20
7	84,7	589	0,63	DMF	20
8	104,0	589	0,53	DMF	20
9	111,7	589	0,53	DMF	20
12	198,0	589	0,26	DMF	20
13	-207,5	589	0,86	DMF	20
15	108,7	589	0,55	DMF	20
16	-24,4	589	0,54	DMF	20
17	-28,3	589	0,53	DMF	20
18	-45,4	589	0,56	DMF	20
27	-142	589	0,5	DMF	20
28	134,2	589	0,48	DMF	20
29	130,1	589	0,49	DMF	20
30	-110,7	589	0,5	EtOH	20
31	-109,8	589	0,48	DMF	20
32	107,9	589	0,47	DMF	20

Фармакологические примеры

Соединения, представленные в настоящем изобретении, являются ингибиторами APP-расщепляющего по β-сайту фермента 1 (BACE1). Полагают, что ингибирование BACE1, аспарагиновой протеазы, является существенным для лечения болезни Альцгеймера (AD). Полагают, что продуцирование и накопление β-амилоидных пептидов (Aβ) из белка-предшественника β-амилоида (APP) играет ключевую роль в возникновении и развитии AD. Aβ продуцируется из белка-предшественника амилоида (APP) путем последовательного расщепления на N- и C-концах Aβ домена β-секретазой и γ-секретазой соответственно.

Предполагается, что соединения формулы (I) действуют главным образом на BACE1 в силу своей способности ингибировать ферментативную активность. Поведение таких ингибиторов, которые тестировали с помощью биохимического анализа на основе резонансного переноса энергии флуоресценции (FRET) и клеточного анализа "αlisa" на клетках SKNBE2, которые описаны ниже и которые являются

подходящими для идентификации таких соединений и, конкретнее, соединений согласно формуле (I), показано в табл. 1.

Биохимический анализ на основе FRET

Данный анализ основан на резонансном переносе энергии флуоресценции (FRET). Субстратом для этого анализа является образованный из APP 13-аминокислотный пептид, который содержит "шведскую" мутацию Lys-Met/Asn-Leu сайта расщепления белка-предшественника амилоида (APP) β -секретазой. Этот субстрат также содержит два флуорофора: (7-метоксикумарин-4-ил)уксусную кислоту (Mca), которая является донором флуоресценции с длиной волны возбуждения 320 нм и излучения 405 нм, и 2,4-динитрофенил (Dnp), который является соответствующим гасителем-акцептором. Расстояние между этими двумя группами выбрали так, что при возбуждении света энергия флуоресценции донора в значительной степени гасится акцептором посредством резонансного переноса энергии. При расщеплении с помощью BACE1 флуорофор Mca отделяется от гасящей группы Dnp, восстанавливая полный выход флуоресценции донора. Усиление флуоресценции линейно связано со скоростью протеолиза (Koike H et al. J. Biochem. 1999, 126, 235-242).

Вкратце, в 384-луночном формате рекомбинантный белок BACE1 при конечной концентрации 1 мкг/мл инкубируют в течение 120 мин. при комнатной температуре с 10 мкм субстрата в инкубационном буфере (40 мМ цитратный буфер, pH 5,0, 0,04% PEG, 4% DMSO) в отсутствии или в присутствии соединения. Далее величину протеолиза непосредственно измеряют путем измерения флуоресценции при T=0 и T=120 (возбуждение при 320 нм и излучение при 405 нм). Результаты выражают в RFU как разницу между T120 и T0.

Кривую наилучшего приближения подбирают при помощи методики наименьших квадратов для графика зависимости % мин. контроля от концентрации соединения. Из него можно получить значение IC50 (ингибирующая концентрация, вызывающая 50% ингибирование активности).

LC = медиана значений низкого контроля

= низкий контроль: реакция без фермента

HC = медиана значений высокого контроля

= высокий контроль: реакция с ферментом

% эффекта = $100 - [(образец - LC) / (HC - LC) \cdot 100]$

% контроля = $(образец / HC) \cdot 100$

% мин контроля = $(образец - LC) / (HC - LC) \cdot 100$.

Осуществляли тестирование следующих соединений, представленных в качестве примера, главным образом, как описано выше, и они показали следующую активность.

Таблица 5

Соед. №	Биохимический анализ на основе FRET pIC ₅₀
1	4,92
2	5,43
3	6,87
4	6,63
5	7,43
6	7,71
7	7,38
8	7,48
9	7,47
10	7,32
11	6,97
12	7,43
13	4,74
14	6,76
15	7,44
16	7,31
17	7,17
18	7,08
19	6,75
20	6,99
21	7,02
22	6,65
23	6,74
24	5,50
25	5,30
26	5,54
27	<4,3
28	5,72
29	5,69
30	4,46
31	<4,3
32	5,76

Клеточный анализ "αlisa" на клетках SKNBE2

В двух анализах "αlisa" количественно определяли уровни общего Аβ и Аβ42, продуцированных и секретированных в среду клеток SKNBE2 нейробластомы человека. Анализ основан на клетках SKNBE2 нейробластомы человека, экспрессирующих белок-предшественник амилоида дикого типа (hAPP695). Соединения разводят и добавляют к этим клеткам, инкубируют в течение 18 ч и затем осуществляют измерения Аβ42 и общего Аβ. Общий Аβ и Аβ42 измеряют с помощью сэндвич-анализа "αlisa". "αlisa" представляет собой сэндвич-анализ, в котором используется биотинилированное антитело AbN/25, прикрепленное к покрытым стрептавидином гранулам, и гранулы акцептора, конъюгированные с антителом Ab4G8 или cAb42/26, для выявления общего Аβ и Аβ42 соответственно. В присутствии общего Аβ или Аβ42 гранулы приближаются друг к другу. Возбуждение гранул донора вызывает высвобождение молекул синглетного кислорода, что запускает каскад переноса энергии на гранулы акцептора, что приводит к свечению. Свечение измеряют спустя 1 ч инкубирования (возбуждение при 650 нм и излучение при 615 нм).

Кривую наилучшего приближения подбирают при помощи методики наименьших квадратов для графика зависимости % мин. контроля от концентрации соединения. Из него можно получить значение IC50 (ингибирующая концентрация, вызывающая 50% ингибирование активности).

LC = медиана значений низкого контроля

= низкий контроль: клетки предварительно инкубируют без соединения, без биотинилированного Ab в "αlisa"

HC = медиана значений высокого контроля

= высокий контроль: клетки предварительно инкубируют без соединения

% эффекта = $100 - [(образец - LC) / (HC - LC) \cdot 100]$

% контроля = $(образец / HC) \cdot 100$

% мин. контроля = $(образец - LC) / (HC - LC) \cdot 100$.

Осуществляли тестирование следующих соединений, представленных в качестве примера, главным образом, как описано выше, и они показали следующую активность.

Таблица 6

Соед. №	Клеточный анализ "αlisa"	Клеточный анализ "αlisa"
	на клетках SKNBE2	на клетках SKNBE2
	Аβ42	Общий Аβ
	рIC ₅₀	рIC ₅₀
1	5,4	5,41
2	5,35	5,37
3	7	7,02
4	6,96	7,03
5	8,53	8,55
6	8,8	8,85
7	8,18	8,25
8	8,66	8,69
9	7,92	7,97
10	7,87	7,9
11	7,96	8,02
12	7,85	7,9
13	5,63	5,62
14	7,43	7,45
15	8,03	8,05
16	7,69	7,71
17	7,49	7,47
18	7,50	7,51
19	7,18	7,20
20	7,62	7,63
21	7,83	7,79
22	7,31	7,32
23	7,12	7,11
24	6,30	6,35
25	6,04	6,07
26	6,30	6,27
27	<5	<5
28	6,53	6,52
29	6,32	6,33
30	<5	<5
31	<5	<5
32	6,54	6,53

Демонстрация эффективности *in vivo*

Средства, снижающие уровень Аβ-пептида, по настоящему изобретению можно применять для ле-

чения AD у млекопитающих, таких как люди, или, в альтернативном случае, для демонстрации эффективности на животных моделях, таких как, но без ограничения, мышь, крыса или морская свинка. У млекопитающего может не выявляться AD, или оно может не иметь генетической предрасположенности к AD, но может быть трансгенным, так что у него сверхпродуцируется и в итоге накапливается A β подобно тому, как это наблюдается у людей, пораженных AD.

Средства, снижающие уровень A β -пептида, можно вводить в любой стандартной форме с помощью любого стандартного способа. Например, но без ограничения, средства, снижающие уровень A β -пептида, могут быть в форме раствора, таблеток или капсул, которые можно принимать перорально или инъекционно. Средства, снижающие уровень A β -пептида, можно вводить в любой дозе, достаточной для того, чтобы значительно снизить уровни A β -пептидов в крови, плазме крови, сыворотке, цереброспинальной жидкости (CSF) или головном мозге.

Для того чтобы определить, будет ли однократный прием средства, снижающего уровень A β 42-пептида, снижать уровни A β -пептида *in vivo*, использовали нетрансгенных грызунов, например, мышей или крыс. Животных, которые подвергались обработке средством, снижающим уровень A β -пептида, обследовали и сравнивали с теми, которые не подвергались обработке или подвергались обработке средой, и осуществляли количественный анализ уровней растворимого A β 42 и общего A β в головном мозге с помощью стандартных методик, например, с использованием ELISA. Периоды обработки варьировали от часов (ч) до дней, и их корректировали на основе результатов снижения уровня A β 42, как только можно было установить время возникновения эффекта.

Представлен стандартный протокол для измерения снижения уровня A β 42 *in vivo*, но это только один из многих вариантов, которые можно применять для оптимизации уровней выявляемого A β . Например, соединения, снижающие уровень A β пептида, были составлены в 20% гидроксипропил- β -циклодекстрине. Средства, снижающие уровень A β -пептида, вводили в однократной дозе перорально (п.о.) или в однократной дозе подкожно (п.к.) животным, которых не кормили в течение ночи. По истечении определенного времени, как правило 2 или 4 ч (как показано в табл. 7), животных умерщвляли и исследовали уровни A β 42.

Кровь собирали посредством декапитации и обескровливания в пробирки для сбора образцов, обработанные EDTA. Кровь центрифугировали при 1900 g в течение 10 мин при 4°C, и отделяли плазму, и подвергали сверхбыстрой заморозке для дальнейшего исследования. Головной мозг отделяли от черепа и заднего мозга. Отделяли мозжечок и разделяли левое и правое полушарие. Левое полушарие хранили при -18°C для количественного исследования уровней тестовых соединений. Правое полушарие промывали буфером на основе забуференного фосфатом солевого раствора (PBS), и моментально замораживали на сухом льду, и хранили при -80°C до гомогенизации для биохимических анализов.

Мышечные мозги от нетрансгенных животных повторно суспендировали в 8 объемах 0,4% DEA (диэтиламина)/50 mM NaCl, содержащих ингибиторы протеазы (Roche-11873580001 или 04693159001), на грамм ткани, например, к 0,158 г мозга добавляют 1,264 мл 0,4% DEA. Все образцы гомогенизировали в системе FastPrep-24 (MP Biomedicals) с использованием лизирующей матрицы D (MPBio #6913-100) при 6 м/с в течение 20 с. Гомогенаты центрифугировали при 221,300xg в течение 50 мин. Полученную при высоких скоростях надосадочную жидкость затем переносили в новые пробирки Эппендорфа. Девять частей надосадочной жидкости нейтрализовали 1 частью 0,5 M Tris-HCl, pH 6,8, и использовали для определения количества общего A β и A β 42.

Для определения количества общего A β и A β 42 в растворимой фракции гомогенатов головного мозга использовали иммуноферментные анализы. Вкратце, приготовили стандарты (раствор синтетического A β 1-40 и A β 1-42, Bachem) в 1,5-мл пробирках Эппендорфа в Ultraculture с конечными концентрациями в диапазоне 10000-0,3 пг/мл. Образцы и стандарты совместно инкубировали с антителом, меченым HRPO по N-концу, для выявления A β 42 и с антителом 4G8 на основе биотинилированного среднего домена для выявления общего A β . Затем 50 мкл смесей конъюгат/образец или конъюгат/стандарты добавили на планшет, покрытый антителами (иммобилизированные антитела селективно распознают C-концевую область A β 42, антитело JRF/cA β 42/26 для выявления A β 42, и N-конец A β , антитело JRF/rA β /2 для выявления общего A β). Обеспечили инкубирование планшета в течение ночи при 4°C с тем, чтобы обеспечить возможность образования комплекса антитело-амилоид. Вслед за этими этапами инкубирования и последующей отмывки ELISA для количественного анализа A β 42 завершили добавлением флуорогенного субстрата Quanta Flu для пероксидазы согласно инструкциям изготовителя (Pierce Corp., Рокфорд, Иллинойс). Считывание осуществляли спустя 10-15 мин (возбуждение при 320 нм/излучение при 420 нм).

Для выявления общего A β добавляли стрептавидин-пероксидазный конъюгат, после чего спустя 60 мин следовали дополнительным этапом отмывки и добавление флуорогенного субстрата Quanta Flu для пероксидазы согласно инструкциям изготовителя (Pierce Corp., Рокфорд, Иллинойс). Считывание осуществляли спустя 10-15 мин (возбуждение при 320 нм/излучение при 420 нм).

В этой модели по меньшей мере 20% снижение уровня A β 42 по сравнению с животными, которые

не подвергались обработке, будет преимущественным.

Осуществляли тестирование следующих соединений, представленных в качестве примера, главным образом, как описано выше, и они показали следующую активность.

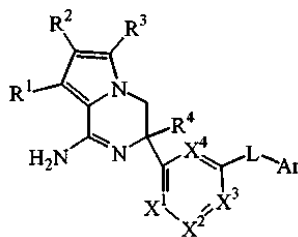
Таблица 7

Соед. №	Аβ42 (%контр) — Среднее	Общий Аβ (%контр) — Среднее	Доза	Путь введения	Время после введения
7	73	99	30 мг/кг	п.о.	4 ч.

п.о. означает перорально

ФОРМУЛА ИЗОБРЕТЕНИЯ

1. Соединение формулы (I)



или его таутомерная или стереоизомерная форма, где

R^1 , R^2 , R^3 независимо выбраны из группы, состоящей из водорода, галогена, циано, C_{1-3} алкила, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила и C_{3-6} циклоалкила;

R^4 выбран из группы, состоящей из C_{1-3} алкила, метоксиметила, C_{3-6} циклоалкила, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила;

X^1 , X^2 , X^3 , X^4 представляют собой $C(R^5)$;

R^5 выбран из группы, состоящей из водорода, галогена;

L представляет собой связь или $-NHCO-$;

Ag представляет собой арил или гетероарил;

где арил представляет собой фенил, замещенный одним, двумя или тремя заместителями, выбранными из галогена;

гетероарил выбран из группы, состоящей из пиридила, пиримидила, пиазинила, пиазолила, причем каждый необязательно замещен одним, двумя или тремя заместителями, выбранными из группы, состоящей из галогена, циано, C_{1-3} алкила, C_{1-3} алкилокси, моно- и полигалоген C_{1-3} алкила и моно- и полигалоген C_{1-3} алкилокси;

или его соль.

2. Соединение по п.1, где

R^1 , R^2 и R^3 независимо выбраны из водорода и C_{1-3} алкила;

Ag представляет собой арил или гетероарил;

где арил представляет собой фенил, замещенный одним или двумя заместителями, выбранными из группы, состоящей из галогена;

гетероарил выбран из группы, состоящей из пиридила, пиримидила и пиазинила, причем каждый необязательно замещен одним или двумя заместителями, выбранными из группы, состоящей из галогена, циано, C_{1-3} алкила, C_{1-3} алкилокси и полигалоген- C_{1-3} алкилокси;

или его соль.

3. Соединение по п.1, где

R^1 , R^2 и R^3 представляют собой водород;

X^1 представляет собой CF;

X^2 , X^3 , X^4 представляют собой CH;

L представляет собой связь или $-NHCO-$;

Ag представляет собой арил или гетероарил;

где арил представляет собой фенил, замещенный хлором;

гетероарил выбран из группы, состоящей из пиридила и пиримидила, причем каждый необязательно замещен одним или двумя заместителями, выбранными из группы, состоящей из хлора, фтора, циано, метила и метокси;

или его соль.

4. Соединение по п.1, где

R^1 и R^3 представляют собой водород,

R^2 представляет собой водород, фтор или трифторметил;

R⁴ представляет собой метил или дифторметил;

X¹ представляет собой СН или CF;

X², X³ и X⁴ представляют собой СН;

L представляет собой -NHCO-;

Ag представляет собой 5-хлорпиридин-2-ил, 5-цианопиридин-2-ил, 5-фторпиридин-2-ил, 5-циано-3-фторпиридин-2-ил, 5-метоксипиразин-2-ил или 1-дифторметилпиразол-3-ил; или его соль.

5. Фармацевтическая композиция, содержащая терапевтически эффективное количество соединения по любому из пп.1-4 и фармацевтически приемлемый носитель.

6. Способ получения фармацевтической композиции по п.5, отличающийся тем, что фармацевтически приемлемый носитель равномерно смешивают с терапевтически эффективным количеством соединения по любому из пп.1-4.

7. Применение соединения по любому из пп.1-4 при лечении или предупреждении болезни Альцгеймера, умеренного когнитивного нарушения, угасания, деменции, деменции с тельцами Леви, синдрома Дауна, деменции, ассоциированной с инсультом, деменции, ассоциированной с болезнью Паркинсона, или деменции, ассоциированной с бета-амилоидом.

8. Способ лечения расстройства, выбранного из группы, состоящей из болезни Альцгеймера, умеренного когнитивного нарушения, угасания, деменции, деменции с тельцами Леви, синдрома Дауна, деменции, ассоциированной с инсультом, деменции, ассоциированной с болезнью Паркинсона, и деменции, ассоциированной с бета-амилоидом, включающий введение субъекту, нуждающемуся в этом, терапевтически эффективного количества соединения по любому из пп.1-4 или фармацевтической композиции по п.5.

