



(51) МПК
C07D 403/12 (2006.01)
A61K 31/4178 (2006.01)
A61P 31/12 (2006.01)
A61P 9/00 (2006.01)
A61P 3/10 (2006.01)
A61P 25/28 (2006.01)
A61P 25/32 (2006.01)
A61P 39/02 (2006.01)

(12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ПАТЕНТУ

(52) СПК

C07D 403/12 (2019.08); *A61K 31/4178* (2019.08); *A61P 31/12* (2019.08); *A61P 9/00* (2019.08); *A61P 3/10* (2019.08); *A61P 25/28* (2019.08); *A61P 25/32* (2019.08); *A61P 39/02* (2019.08)

(21)(22) Заявка: 2018128646, 06.08.2018

(24) Дата начала отсчета срока действия патента:
12.04.2013Дата регистрации:
18.12.2019

Приоритет(ы):

(62) Номер и дата подачи первоначальной заявки,
из которой данная заявка выделена:
2013116822 12.04.2013

(45) Опубликовано: 18.12.2019 Бюл. № 35

Адрес для переписки:

129090, Москва, ул. Большая Спасская, д. 25,
строение 3, ООО "Юридическая фирма
Городисский и Партнеры"

(72) Автор(ы):

**НЕБОЛЬСИН Владимир Евгеньевич (RU),
КРОМОВА Татьяна Александровна (RU),
ЖЕЛТУХИНА Галина Александровна (RU)**

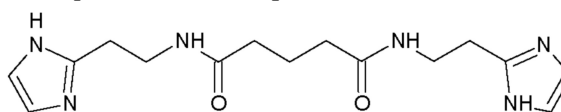
(73) Патентообладатель(и):

**ОБЩЕСТВО С ОГРАНИЧЕННОЙ
ОТВЕТСТВЕННОСТЬЮ
"ФАРМИНТЕРПРАЙСЕЗ" (RU)**(56) Список документов, цитированных в отчете
о поиске: *Elfriede Schumann et al.***"Bis[platinum(II)] and Bis[palladium(II)]
Complexes of α,ω -Dicarboxylic Acid Bis(1,2,4-
triaminobutane-N4) Amides", *Inorganic
Chemistry* (1995), v. 34(9), p. 2316-22. RU 2287524
C1, 20.11.2006. WO 2007059157 A1, 24.05.2007.****(54) ПРОИЗВОДНЫЕ БИСАМИДОВ ДИКАРБОНОВЫХ КИСЛОТ, ИХ ПРИМЕНЕНИЕ, ФАРМАЦЕВТИЧЕСКАЯ КОМПОЗИЦИЯ НА ИХ ОСНОВЕ, СПОСОБЫ ИХ ПОЛУЧЕНИЯ**

(57) Реферат:

Изобретение относится к производному бисамида дикарбоновой кислоты формулы 10, обладающему способностью к комплексообразованию или хелатированию ионов металлов. Также изобретение относится к применению производного формулы 10 и лекарственному средству на его основе для профилактики и/или лечения сердечно-сосудистых, вирусных, онкологических, нейродегенеративных, воспалительных заболеваний, диабета, геронтологических заболеваний, заболеваний, вызываемых токсинами микроорганизмов, а также алкоголизма, алкогольного цирроза печени, анемии, поздней порфирии, отравлений солями переходных металлов у человека и животных.

Также изобретение относится к фармацевтическим композициям на основе производного бисамида дикарбоновой кислоты формулы 10, способам профилактики и/или лечения указанных заболеваний у человека и животных и к способам получения производного бисамида дикарбоновой кислоты формулы 10. Технический результат: получение биосовместимого гетероциклического хелатора ионов металлов и его применение для лечения и/или профилактики указанных заболеваний. 43 н. и 25 з.п. ф-лы, 5 табл., 9 пр.



формула 10



(51) Int. Cl.
C07D 403/12 (2006.01)
A61K 31/4178 (2006.01)
A61P 31/12 (2006.01)
A61P 9/00 (2006.01)
A61P 3/10 (2006.01)
A61P 25/28 (2006.01)
A61P 25/32 (2006.01)
A61P 39/02 (2006.01)

(12) ABSTRACT OF INVENTION

(52) CPC

C07D 403/12 (2019.08); *A61K 31/4178* (2019.08); *A61P 31/12* (2019.08); *A61P 9/00* (2019.08); *A61P 3/10* (2019.08); *A61P 25/28* (2019.08); *A61P 25/32* (2019.08); *A61P 39/02* (2019.08)

(21)(22) Application: 2018128646, 06.08.2018

(24) Effective date for property rights:
12.04.2013Registration date:
18.12.2019

Priority:

(62) Number and date of filing of the initial application,
from which the given application is allocated:
2013116822 12.04.2013

(45) Date of publication: 18.12.2019 Bull. № 35

Mail address:

129090, Moskva, ul. Bolshaya Spasskaya, d. 25,
stroenie 3, OOO "Yuridicheskaya firma
Gorodisskij i Partnery"

(72) Inventor(s):

NEBOLSIN Vladimir Evgenevich (RU),
KROMOVA Tatyana Aleksandrovna (RU),
ZHELTUKHINA Galina Aleksandrovna (RU)

(73) Proprietor(s):

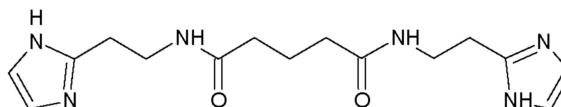
OBSHCHESTVO S OGRANICHENNOJ
OTVETSTVENNOSTYU
"FARMINTERPRAJSEZ" (RU)**(54) DERIVATIVES OF BISAMIDES OF DICARBOXYLIC ACIDS, USE THEREOF, PHARMACEUTICAL COMPOSITION BASED THEREON, METHODS FOR PRODUCTION THEREOF**

(57) Abstract:

FIELD: chemistry.

SUBSTANCE: invention relates to a bisamide derivative of dicarboxylic acid of formula 10, which is capable of complexing or chelating metal ions. Invention also relates to use of a derivative of formula 10 and a medicinal agent based thereon for preventing and/or treating cardiovascular, viral, oncological, neurodegenerative, inflammatory diseases, diabetes, gerontological diseases, diseases caused by toxins of microorganisms, as well as alcoholism, alcoholic hepatic cirrhosis, anaemia, late porphyria, poisonings with salts of transition metals in humans and animals. Invention also relates to pharmaceutical compositions

based on a dicarboxylic acid derivative of formula 10, methods for preventing and/or treating said diseases in humans and animals and to methods of producing a dicarboxylic acid derivative of formula 10.



formula 10.

EFFECT: technical result is obtaining a biocompatible heterocyclic chelator of metal ions and use thereof for treating and/or preventing said diseases.

68 cl, 5 tbl, 9 ex

Изобретение относится к новым биологически активным соединениям, производным бисамидов дикарбоновых кислот или их фармацевтически приемлемым солям, обладающим способностью к комплексообразованию или хелатированию ионов металлов, а также их применению в качестве средства, обладающего антиоксидантным действием, средства для профилактики и/или лечения сердечнососудистых, вирусных, онкологических, нейродегенеративных, воспалительных заболеваний, диабета, геронтологических заболеваний, заболеваний, вызываемых токсинами микроорганизмов, а также алкоголизма, алкогольного цирропосооза печени, анемии, поздней порфирии, отравлений солями переходных металлов.

Уровень техники

Ионы металлов играют важную роль как в нормальном функционировании клеток и всего организма, так и в развитии патологий.

Известны лекарственные препараты, которые осуществляют свое действие благодаря способности хелатировать ионы металлов. В связи с этим в настоящее время ведется поиск нетоксичных соединений, способных высокоэффективно и селективно хелатировать ионы металлов и пригодных для биомедицинского применения.

Соединения с хелатирующей способностью обнаружены среди различных классов соединений моно- и дитиолов, дисульфидов, азосоединений, нитрозоароматических соединений, производных полиаминокарбоновых кислот, тиосемикарбазона, пиридоксаль изоникотиноилгидраза, хинолина, адамантана, пирогаллола, фенантролина, тиопирофосфатов и других. Кроме того, они отмечены и среди прочих природных соединений, таких как, например, карнозин, фитин, пектин. Наибольший интерес представляют соединения, имеющие несколько функциональных групп, способные выступать в роли доноров электронов при комплексообразовании. В связи с этим такие соединения могут представлять собой лиганды, специфически взаимодействующие с ионами металла или группы металлов.

Широко известными в настоящее время комплексообразователями являются производные полиаминокарбоновых кислот (например, ЭДТА), D-пеницилламин, полициклические криптанды, которые успешно применяются при отравлении тяжелыми металлами. В качестве хелатора железа при некоторых железоизбыточных состояниях и гематохроматозе используется деферроксамин. Помимо этого, возможно применение хелаторов при патологиях, связанных с Ca-избыточными состояниями, например, при артрозах, атеросклерозе, почечно-каменной болезни. Известно также, что хелатотерапия препятствует отложению холестерина и восстанавливает его уровень в крови, понижает кровяное давление, позволяет избежать ангиопластики, подавляет нежелательные побочные эффекты некоторых сердечных препаратов, удаляет кальций из холестериновых бляшек, растворяет тромбы и восстанавливает эластичность кровеносных сосудов, нормализует аритмию, препятствует старению, восстанавливает силу сердечной мышцы и улучшает функции сердца, увеличивает внутриклеточное содержание калия, регулирует минеральный обмен, полезна при лечении болезни Альцгеймера, препятствует возникновению рака, улучшает память и проявляет множество других положительных эффектов. Однако сильные хелаторы, применяемые в настоящее время в хелатотерапии, как правило, обладают токсическим действием, которое проявляется, в основном, в повреждении слизистой оболочки тонкой кишки и нарушении функции почек. В некоторых случаях при быстром введении больших количеств известных хелаторов возможно нарушение возбудимости мышц и свертываемости крови. Кроме того, сильные хелаторы могут взаимодействовать с полезными биоэлементами (Na, K, Ca, Mg, Ca), а также могут изменять активность

жизненно важных металлоферментов [Зеленин К.Н. "Комплексоны в медицине", Соросовский Образовательный Журнал, 2001, т.7, № 1, стр.45-50].

В связи с этим проводится активный поиск новых высокоэффективных хелаторов с хелатирующей способностью, достаточной для осуществления биологического эффекта *in vivo*, лишенных побочных эффектов.

Особенно актуальна идея применения хелатотерапии в случае вирусных заболеваний, таких как ВИЧ, папиллома человека, герпес, гепатит С и другие.

Перспективной мишенью для этого представляется цинк-связывающие участки в структуре вирусных белков - так называемые «цинковые пальцы».

В настоящее время выявлено несколько соединений, воздействующих на «цинковые пальцы» важных белков этих вирусов.

В статье Andreas J.K., *Boorganic & Medicinal chemistry*, 2003, v.11, p.4599-4613, описано производное адамантана, имеющее тривиальное название бананин, которое является хелатором ионов цинка. Предполагается, что оно химически подходит для удаления цинка из белка NCp7 ВИЧ. Имеющее указанный выше механизм действия азапроизводное - азадикарбонамид находится в I/II стадии клинических испытаний против прогрессирующего СПИДа.

В статье Rice W.G., Schaeffer C.A., Harten B., *Nature*, 1993, v.4, p.473-475, раскрыт 3-нитрозобензамид, который удаляет цинк из NCp7 белка ВИЧ, ингибируя репликацию ВИЧ и его патогенность *in vitro* и *in vivo*.

В качестве мишени лекарственных средств был выбран также участок типа «цинковый палец» белка Е6 вируса папилломы человека. Этот вирус является возможным посредником в этиологии цервикальной карциномы.

В статье Beerheide W., Bernard H.-U., Tan Y.-J., Ganesan A.J., *National Cancer Institute*, 1999, v.91, № 14, 1211-1220, описаны испытания *in vitro* азасоединений, дисульфидных и нитрозоароматических производных. Показано, что соединения типа 4,4'-дитиодиморфолина провоцируют высвобождение ионов цинка. В результате наблюдали изменение структуры вирусного белка и нарушение его функций, связанных с биологией и патологией вируса папилломы человека. Однако клинические испытания данных соединений в этом отношении еще не закончены, и об их эффективности можно судить только на основании исследований *in vitro*.

Указанные выше соединения рассматриваются как перспективные для развития лекарственных средств против цервикального рака, остроконечных кондилом и латентных папилломавирусных инфекций половых органов. Вирус гепатита С принадлежит к числу наиболее широко распространенных человеческих патогенов. Современная терапия гепатита С основана практически исключительно на использовании интерферона, а также его комбинации с нуклеозидным аналогом - рибавирином [Козлов М.В., Поляков К.М., Иванов А.В., *Биохимия*, 2006, т.71, № 9, стр. 1253-12594]. Следует отметить невысокую эффективность такой терапии.

Что касается развития терапевтических агентов против вируса гепатита С, то одной из мишеней является NS3-сериновая протеиназа, в поддержании стабильности структуры которой важную роль играет цинковый участок [Andrea Urbani, Renzo Bazzo, Maria Chiara Nardi, Daniel Oscar Cicero, Raffaele De Francesco, *J. Biol. Chem*, 1998, v.273, № 30, p. 18760-18769]. Ингибирование или изменение ее активности путем применения соединений, способных к извлечению цинка, в некоторых литературных источниках оценено в качестве многообещающей стратегии управления болезнью, вызванной вирусом гепатита С.

В статье Timothy L. Tellinghuisen, Matthew S. Paulson, Charles M. Rice, *J. Virology*, 2006,

v. 80, № 15, p. 7450-7458, описано, что металлохелаторы (ЭДТА и 1,10-фенантролин) были эффективными ингибиторами протеазы, оцененными относительно NS2/3 авторасщепления. Имеются также сведения о том, что 1,10-фенантролин действовал в этом случае именно через хелатирование цинка.

5 В статье Sperandio D., Gangloff A.R., Litvak J. Goldsmith R., *Bioorg. Med. Chem. Lett.*, 2002, v.12, № 21, 3129-3133, описан скрининг группы бисбензимидазолов с целью поиска ингибиторов сериновой протеазы NS3/NS4A вируса гепатита С, который также привел к идентификации соответствующего мощного Zn^{2+} -зависимого ингибитора.

10 При разработке новых подходов к терапии гепатита С другой привлекательной мишенью можно назвать РНК-зависимую РНК-полимеразу вируса гепатита С (вирусный белок NS5B), имеющий в своей структуре цинк-связывающий участок [Timothy L. Tellinghuisen, Matthew S. Paulson, Charles M. Rice, *J. Virology*, 2006, v. 80, № 15, p. 7450-7458].

15 В норме клетка печени не содержит белков, обладающих аналогичной активностью [Козлов М.В., Поляков К.М., Иванов А.В., *Биохимия*, 2006, т.71, № 9, стр. 1253-12594].

Известные в настоящее время ингибиторы РНК-зависимой РНК полимеразы вируса гепатита С можно условно разделить на два основных класса: производные нуклеозидов и нуклеозидные ингибиторы различной природы [Maria Bretner, *Acta biochemica polonica*, 2005, v.52, № 1, p. 57-70]. Кроме того, обнаружено ингибирование активности
20 данного фермента производными пирогаллола. Примечательно, что механизм ингибирования производными пирогаллола, как полагают, заключается в хелатировании катионов магния, принимающих участие в каталитическом акте на стадии переноса фосфорильного остатка [Козлов М.В., Поляков К.М., Иванов А.В., *Биохимия*, 2006, т.71, № 9, стр. 1253-12594].

25 Заболевания, вызываемые герпесвирусами, широко распространены. Так, известно несколько человеческих герпесвирусов - вирус простого герпеса 1 и 2 (HSV-1 и HSV-2), цитомегаловирус (CMV), вирус ветряной оспы, вирус Эпштейна-Барра. Деструктивные действия, которые при этом оказываются на центральную нервную систему, вызывают
30 такие заболевания, как энцефалит и менингит. Можно отметить интерес к исследованиям влияния хелатирующих цинк соединений, например, диэтилентриаминпентауксусной кислоты, на ингибирование репликации человеческого цитомегаловируса *in vitro* [Kanekiyo M., Itoh N., Mano M., *Antiviral Res.*, 2000, v. 47, p. 207-214].

Однако следует отметить и тот факт, что герпесвирусы, так же как и вышеуказанные вирусы, имеют белки, содержащие мотив типа «цинковый палец». Химические изменения
35 в «цинковом пальце» могут приводить к высвобождению цинка и изменениям в структуре функционирования вирусных белков [Yan Chen, Christine M. Livingston, Stacy D. Carrington-Lawrence, *J. of Virology*, 2007, v.81, № 16, p. 8742-8751].

40 «Цинковые пальцы» могут служить мишенью для препаратов нового поколения антивирусного действия. Уже выявлено несколько таких соединений. Однако в настоящее время об их эффективности можно судить, только основываясь на исследованиях, проведенных *in vitro*.

Вышеприведенная информация позволяет утверждать о важной роли ионов металлов как в нормальном функционировании клеток и всего организма, так и в развитии патологий. Способность некоторых соединений к хелатированию ионов металлов
45 может служить основой для создания препаратов, способных к лечению разнообразных заболеваний, в частности, вирусных.

В статье Megan Whitnall, Jonathan Howard, Prem Ponka, "A class of iron chelators with a wide spectrum of potent antitumor activity that overcomes resistance to chemotherapeutics",

PNAS, 2006, v. 103, № 40, p. 14901-14906, раскрыты эффективные хелаторы железа, которые демонстрируют высокую антипролиферативную и противоопухолевую активность, сравнимую с активностью известных цитостатиков, и перспективны для клинических исследований.

5 В статье Kik K., Szmigiero L., “Dexrazoxane (ICRF-187)- a cardioprotectant and modulator of some anticancer drugs”, *Postepy Hig Med Dosw Online*, 2006, v. 60, p. 584-590, указано, что некоторые хелаторы железа могут быть использованы в качестве «помощников» при противораковой терапии, так как обладают кардиопротекторным действием.

10 Хелатирование ионов меди ингибирует ангиогенез и уменьшает рост опухоли [Yu Yu, Jacky Wong, David B. Loveioy, “Chelators at the cancer coalface: Desferrioxamine to Triapine and Beyond”, *Clin. Cancer Res.*, 2006, v. 12, p. 6876-6883].

Хелатор цинка - клиохинол, связывая ионы Zn^{2+} , вызывает апоптоз раковых клеток человека [Haijun Yu, Yunfeng Zhou, Stuart E. Lind, “Clioquinol targets zinc to lysosomes in human cancer cells”, *Biochem. J.*, 2009, v. 417, p. 133-139].

15 В качестве ингибиторов альдегиддегидрогеназы хелаторы используются для лечения алкоголизма [Shian S.G., Kao Y.R., Wu F.Y., Wu C.W., “Inhibition of invasion and angiogenesis by zinc-chelating agent disulfiram”, *Mol. Pharmacol.*, 2003, v. 64(5), p. 1076-84], а также при алкогольном циррозе печени, железоизбыточной анемии, поздней порфирии кожи [Schroterova L., Kaiserova H., Baliharova V., “The effect of new lipophilic chelators on the activities of cytosolic reductases and P450 cytochromes involved in the metabolism of anthracyclin as antibiotics: studies in vitro”, *Physiol Res.*, 2004, v. 53(6), p. 683-691].

20 Активность некоторых антиоксидантов обусловлена хелатированием ионов переходных металлов (Fe, Cu), что сопровождается снижением металлозависимого перекисного окисления липидов [Babizhayev M.A., Seguin Marie-C., Gueyne J., Evstigneev R.P., Ageyeva E.A., Zheltuchina G.A., “L-Carnosine(-alanyl-L-histidine) and carcine f-alanylhistamine) act as natural antioxidants with hydroxyl-radical-scavenging and lipid-peroxidase activities”, *Biochem. J.*, 1994, v. 304, p. 509-516].

25 Применение антиоксидантов может способствовать рассасыванию катаракты, устраняет заболевания сетчатки и снижает потребность в инсулине у диабетиков, устраняет пигментацию кожи, а также способствует устранению последствий инсульта. Хелатирование полезно также при лечении воспалительных заболеваний, таких как остеоартриты, ревматоидные артриты. [Зеленин К.Н., “Комплексоны в медицине”, *Соросовский Образовательный журнал*, 2001, т. 7, №1, стр. 45-50].

30 Хелаторы могут быть использованы в медицине в качестве комплексонов для транспортировки и легкого выведения из организма мышьяка, ртути, сурьмы, кобальта, цинка, хрома, никеля [Жолнин А.В., “Комплексные соединения”, Челябинск: ЧГМА, 2000, стр. 28].

35 Известно ингибирование ботулинического токсина посредством хелатирования ионов цинка [Anne C., Blommaert A., “Thio-derived disulfides as potent inhibitors of botulinum neurotoxin B: implications of zinc interaction”, *Bioorg. Med. Chem.*, 2003, v. 11(21), p. 4655-60], кроме того, хелатирование защищает при газовой гангрене [Зеленин К.Н., “Комплексоны в медицине”, *Соросовский Образовательный журнал*, 2001, т. 7, №1, стр. 45-50].

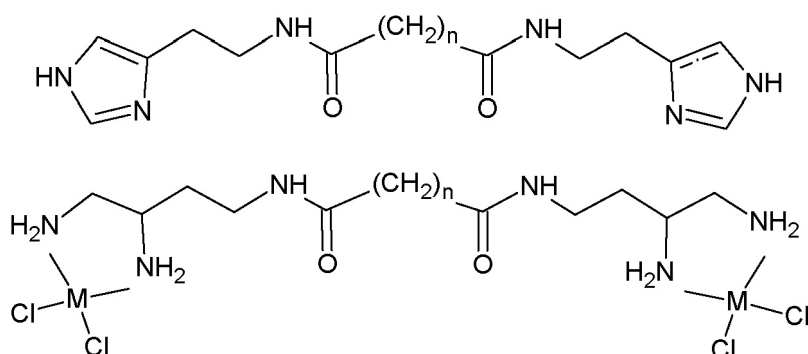
40 Хелатотерапия полезна при лечении нейродегенеративных заболеваний, в частности, болезни Альцгеймера, способствуя улучшению памяти [Bossy-Wetzel E., Schwarzenbacher R., Lipton S.A., “Molecular pathways to neurodegeneration”, *Nat. Med.*, 2004, v. 10, p. 2-9]; болезни Паркинсона [Kevin J. Barnham, Colin L. Masters, Ashley I. Bush, “Neurodegenerative diseases and oxidative stress”, *Nature Reviews Drug Discovery*, 2004, v. 3, p. 205-214]; болезни

Вильсона [Yu Yu, Jacky Wong, David B. Lovejoy, "Chelators at the Cancer Coalface: Desferrioxamine to Triapine and Beyond", Clin. Cancer Res. 2006, v. 12, p. 6876-6883]; болезни Гентингтона [Whitnall M., Richardson D.R., "Iron: a new target for pharmacological interention in neurodegenerative diseases", Semin Pediatr Neurol, 2006, v. 13, p. 186-197]; бокового амиотрофического склероза [Kevin J. Bernham, Colin L. Masters, Ashley I. Bush, "Neurodegenerative diseases and oxidative stress", Nature Reviews Drug Discovery, 2004, v. 4] и прионных заболеваний [Daniel L. Cox, Jianping Pan, Rajiv R.P. Singh, "A Mechanism for Copper Inhibition of Infection Prion Conversion", Biophysical Journal, 2006, v. 91, L11-L13]. Хелаторы препятствуют возникновению рака [Megan Whitnall, with a wide spectrum of potent antitumor activity that overcomes resistance to chemotherapeutics", PNAS, 2006, v. 103, № 40, p. 14901-14906].

Значительное место в ряду известных хелаторов занимают производные гетероциклических соединений, например, имидазола, содержащие в своем составе имидо- и амидогруппы.

В статье М.А. Podyminogin, V.V. Vlassov, "Synthesis RNA-cleaving molecules mimicking ribonuclease A active center. Design and cleavage of tRNA transcripts", Nucleic Acids Research, 1993, v. 21, №25, стр. 5950-5956, описано бисгистаминовое производное глутаровой кислоты, которое может служить моделью активного центра нуклеаз и проявляет слабую активность при расщеплении молекул РНК.

В статье Elfriede Schuhmann et al., "Bis[platinum(II)] and Bis[Palladium (II)] complexes of α,ω -Dicarboxylic Acid Bis(1,2,4-triaminobutane- N^4)-Amides", Inorg. Chem., 1995, v. 34, p. 2316-2322, описаны бисгистаминовые производные глутаровой и адипиновой кислот, которые являются промежуточными соединениями для синтеза комплексов с платиной и палладием:



$n=3-6,8$

$M=\text{Pt}, \text{Pd}$

Способ синтеза N^1,N^1 -глутарилбис(гистамина), включающий взаимодействие гистамина дигидрохлорида и дихлорангидрида глутаровой кислоты в диметилформамиде в присутствии 4-кратного избытка триэтиламина описан в статье Elfriede Schuhmann et al., "Bis[platinum(II)] and Bis[Palladium (II)] complexes of α,ω -Dicarboxylic Acid Bis(1,2,4-triaminobutane- N^4)-Amides", Inorg. Chem., 1995, v. 34, p. 2316-2322.

Авторами настоящего изобретения впервые было обнаружено, что бисгистаминовое производное глутаровой кислоты, а именно - N^1,N^1 -глутарил бис(гистамин), способно к образованию комплексов с ионами металлов.

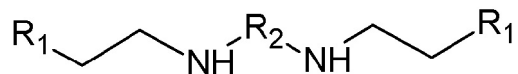
Таким образом, целью настоящего изобретения является получение биосовместимых гетероциклических хелаторов ионов металлов и их применение в качестве лекарственного средства для лечения и/или профилактики различных заболеваний,

используя способность заявляемых соединений хелатировать ионы металлов.

Задачей изобретения также является разработка простых, использующих доступные реагенты, способов получения таких соединений.

Краткое описание изобретения

5 Настоящее изобретение относится к производным бисамидов дикарбоновых кислот общей формулы I:



10 в которой

R_1 представляет собой 5-членную ненасыщенную гетероциклическую группу, содержащую от 1 до 2 гетероатомов, выбранных из N и/или S, необязательно конденсированную с 6-членной ненасыщенной циклической группой;

R_2 представляет собой группу $-C(O)-R_3-C(O)-$, где R_3 представляет собой группу $-(CH_2)_n-$, необязательно замещенную одним или двумя C_1-C_6 алкилами, или фенил, n представляет собой целое число от 0 до 4; или их фармацевтически приемлемым солям.

Настоящее изобретение также относится к производным бисамидов дикарбоновых кислот общей формулы I, обладающим способностью хелатировать ионы металлов (Zn, Cu, Fe, Mg, Ca и др.); а также их применению в качестве средства для профилактики и/или лечения сердечно-сосудистых, вирусных, онкологических, нейродегенеративных, воспалительных заболеваний, диабета, геронтологических заболеваний, а также заболеваний, вызываемых токсинами микроорганизмов, а также алкоголизма, алкогольного цирроза печени, анемии, поздней порфирии, отравлений солями переходных металлов.

Настоящее изобретение также относится к способам получения соединений общей формулы I, включающим:

взаимодействие дикарбоновой кислоты и соответствующего амина при нагревании; или

30 взаимодействие дикарбоновой кислоты с N-гидроксисукцинимидом в присутствии N,N'-дициклогексилкарбодиимида с получением соответствующего бис-N-оксисукцинимидного эфира, который конденсируют с амином; или

взаимодействие диэфира дикарбоновой кислоты с гидразингидратом, обработку полученного дигидразида нитритом натрия с получением соответствующего азиды, который конденсируют с амином; или

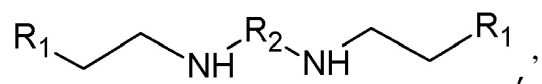
нагревание раствора имида, образованного из дикарбоновой кислоты, и соответствующего амина в органическом растворителе; или

взаимодействие соответствующего амина и дикарбоновой кислоты в молярных соотношениях 2:1 в присутствии конденстрирующего агента.

40 Предлагаемые способы получения гетероциклических биспроизводных дикарбоновых кислот общей формулы I просты в осуществлении, протекают в достаточно мягких условиях, без образования побочных продуктов, технологичны, позволяют получать целевые продукты с хорошим выходом (до 82%) и высокой степенью чистоты.

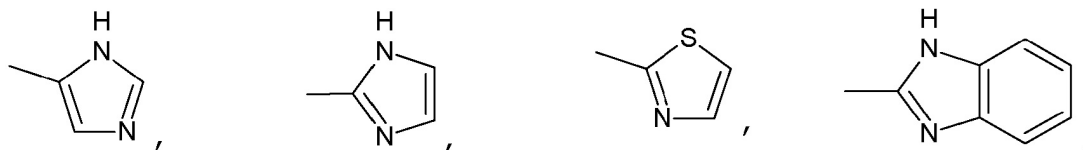
Детальное описание изобретения

45 Предпочтительными соединениями настоящего изобретения являются соединения общей формулы I:

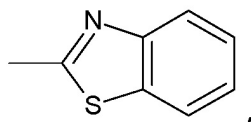


где R₁ представляет собой группу, выбранную из:

5

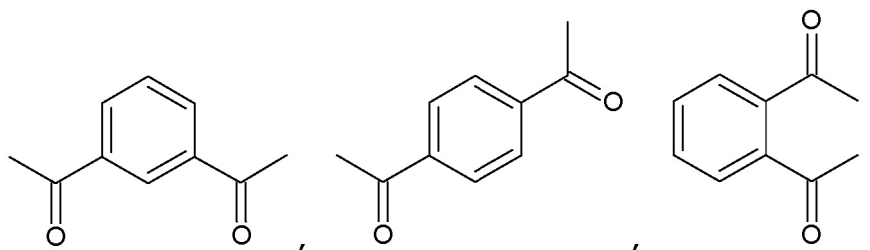


10



R₂ представляет собой группу, выбранную из: -C(O)-(CH₂)₀-C(O)-, -C(O)-(CH₂)₁-C(O)-, -C(O)-(CH₂)₂-C(O)-, -C(O)-(CH₂)₃-C(O)-, -C(O)-(CH₂)₄-C(O)-, -C(O)-CH₂-CH(CH₃)-CH₂-C(O)-, -C(O)-CH₂-C(CH₃)₂-CH₂-C(O)-, или группу

20



Наиболее предпочтительными соединениями настоящего изобретения являются соединения, представленные в таблице 1.

25

30

35

40

45

Таблица 1

| Номер соединения | Структура |
|------------------|-----------|
| 1 | |
| 2 | |
| 3 | |
| 4 | |
| 5 | |
| 6 | |
| 7 | |
| 8 | |
| 9 | |
| 10 | |

В качестве фармацевтически приемлемых солей соединений по настоящему изобретению могут быть использованы аддитивные соли органических кислот (например, формиат, ацетат, малеат, тартрат, метансульфонат, бензолсульфонат, толуолсульфонат и др.), аддитивные соли неорганических кислот (например, гидрохлорид, гидробромид, сульфат, фосфат и др.), соли с аминокислотами (например, соль аспарагиновой кислоты, соль глутаминовой кислоты и т.д.), предпочтительно, хлоридраты и ацетаты.

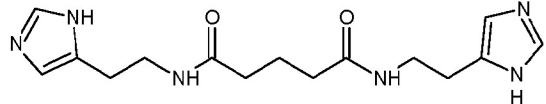
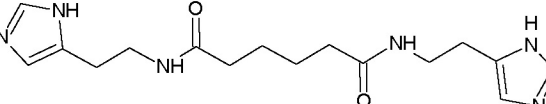
Наиболее предпочтительными известными соединениями, которые могут быть использованы в фармацевтической композиции и способе лечения по настоящему изобретению, являются производные глутаримидов, представленные в таблице 2.

Таблица 2

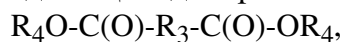
5

10

15

| Номер соединения | Структура |
|------------------|--|
| 11 |  |
| 12 |  |

Соединения настоящего изобретения могут быть получены способом, включающим конденсацию дикарбоновой кислоты общей формулы II:



20

где R_3 представляет собой группу $-(CH_2)_n-$, необязательно замещенную одним или двумя C_1-C_6 алкилами, или фенил,

n представляет собой целое число от 0 до 4,

R_4 представляет собой водород, C_1-C_6 алкил,

и амина общей формулы III:

25



где R_1 представляет собой 5-членную ненасыщенную гетероциклическую группу, содержащую от 1 до 2 гетероатомов, выбранных из N и/или S, необязательно конденсированную с 6-членной ненасыщенной циклической группой;

30

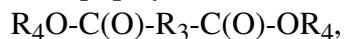
при нагревании, необязательно в присутствии растворителя.

Предпочтительным является использование диметилового эфира, и нагревание до температуры 150-170°C, еще более предпочтительно проводить конденсацию при кипении.

35

В качестве растворителей могут быть использованы диглим или спирты, наиболее предпочтительно, изоамиловый спирт.

Еще одним способом получения производных бисамидов дикарбоновых кислот общей формулы I является способ, включающий взаимодействие дикарбоновой кислоты общей формулы II:



40

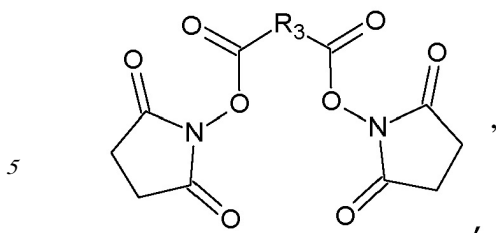
где R_3 представляет собой группу $-(CH_2)_n-$, необязательно замещенную одним или двумя C_1-C_6 алкилами, или фенил,

n представляет собой целое число от 0 до 4,

R_4 представляет собой водород,

45

с N-гидроксисукцинимидом в присутствии N,N'-дициклогексилкарбодиимида в N,N'-диметилформамиде с получением соответствующего бис-N-оксисукцинимидного эфира, общей формулы IV:



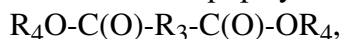
который конденсируют с амином общей формулы III:



10 где R_1 представляет собой 5-членную ненасыщенную гетероциклическую группу, содержащую от 1 до 2 гетероатомов, выбранных из N и/или S, необязательно конденсированную с 6-членной ненасыщенной циклической группой.

Предпочтительным является охлаждение до температуры 0-5°C.

15 Еще одним способом получения производных бисамидов дикарбоновых кислот общей формулы I является способ, включающий взаимодействие эфира дикарбоновой кислоты общей формулы II:

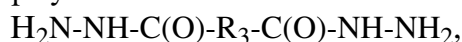


где R_3 представляет собой группу $-(\text{CH}_2)_n-$, необязательно замещенную одним или двумя C_1-C_6 алкилами, или фенил,

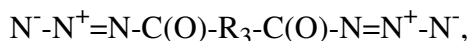
20 n представляет собой целое число от 0 до 4,

R_4 представляет собой C_1-C_6 алкил,

с гидразингидратом в органическом растворителе с получением бисгидразида общей формулы V:



25 обработку бисгидразида нитритом натрия в кислой среде при температуре около 0°C с получением бисазида общей формулы VI:



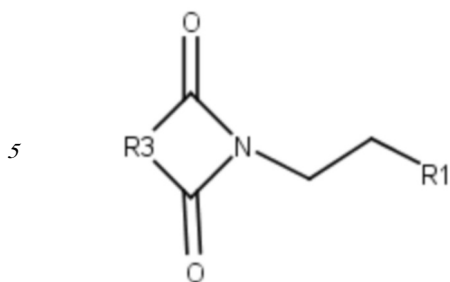
30 конденсацию бисазида с амином общей формулы III:



35 где R_1 представляет собой 5-членную ненасыщенную гетероциклическую группу, содержащую от 1 до 2 гетероатомов, выбранных из N и/или S, необязательно конденсированную с 6-членной ненасыщенной циклической группой, в органическом растворителе.

Предпочтительно в качестве органического растворителя используют спирты, наиболее предпочтительно, изопропанол. Способ прост, но применим в случае, если количество метиленовых звеньев в исходной дикарбоновой кислоте больше или равно трем, так как получаемые в процессе синтеза бисазиды для кислот с меньшим числом метиленовых групп нестабильны.

40 Производные бисамидов дикарбоновых кислот общей формулы I также могут быть получены способом, включающим конденсацию имида общей формулы VII:



где R3 представляет собой группу $-(CH_2)_n-$, необязательно

10 замещенную одним или двумя C1-C6 алкилами,

n представляет собой целое число от 0 до 4,

с эквимолярным количеством амина общей формулы III:



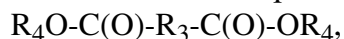
где R1 представляет собой 5-членную ненасыщенную гетероциклическую группу,

15 содержащую от 1 до 2 гетероатомов, выбранных из N и/или S, необязательно конденсированную с 6-членной ненасыщенной циклической группой,

в органическом растворителе при нагревании.

Предпочтительно в качестве органического растворителя используют спирты, наиболее предпочтительно, изопропанол и конденсацию проводят при кипячении.

20 Еще одним способом настоящего изобретения является способ получения производных бисамидов дикарбоновых кислот общей формулы I, включающий взаимодействие дикарбоновой кислоты общей формулы II:



25 где R3 представляет собой группу $-(CH_2)_n-$, необязательно замещенную одним или двумя C1-C6 алкилами, или фенил,

n представляет собой целое число от 0 до 4,

R4 представляет собой водород,

и амина общей формулы III:

30 $NH_2-(CH_2)_2-R_1,$

где R1 представляет собой 5-членную ненасыщенную гетероциклическую группу,

содержащую от 1 до 2 гетероатомов, выбранных из N и/или S, необязательно конденсированную с 6-членной ненасыщенной циклической группой;

35 при молярном соотношении 1:2-2,5 в растворе тетрагидрофурана в присутствии конденсирующего агента, предпочтительно, карбонилдиимдазола.

Настоящее изобретение также относится к лекарственному средству,

фармацевтической композиции, содержащим производные бисамидов дикарбоновых кислот общей формулы I, и способу, включающему введение производных бисамидов

40 дикарбоновых кислот общей формулы I, для профилактики и/или лечения у человека и животных вирусных заболеваний, в том числе заболеваний, вызванных вирусом гепатита С, вирусом папилломы человека, ВИЧ или онкогенными РНК вирусами,

такими как вирус лейкемии; сердечнососудистых заболеваний, в том числе заболеваний, вызванных кардиотоксичностью цитостатиков, отложением холестерина, повышенным

45 кровяным давлением; заболеваний, связанных с металлотоксицидными реакциями свободнорадикального окисления, в том числе геронтологических заболеваний, таких как катаракта, заболевания сетчатки, пигментация кожи; последствия инсульта;

атеросклероз; воспалительных заболеваний, таких как остеоартрит, ревматоидный артрит;

диабета и его сосудистых осложнений; нейродегенеративных заболеваний, в том числе болезни Альцгеймера, болезни Паркинсона, Вильсона, Гентингтона, бокового амиотрофического склероза, прионных заболеваний;

5 онкологических заболеваний; заболеваний, вызываемых токсинами микроорганизмов, в частности, ботулизма или газовой гангрены;

алкоголизма и алкогольного цирроза печени; железоизбыточной анемии, поздней порфирии; отравлений солями переходных металлов.

Соединения настоящего изобретения вводятся в эффективном количестве, которое обеспечивает желаемый терапевтический результат.

10 Соединения общей формулы (I) могут быть введены перорально, местно, парентерально, интраназально, ингаляционно и ректально в виде стандартных лекарственных форм, содержащих нетоксичные фармацевтически приемлемые носители. Используемый в настоящем описании термин «парентеральное введение» означает

15 подкожные, внутривенные, внутримышечные или внутригрудные инъекции или вливания. Соединения настоящего изобретения могут быть введены пациенту в дозах, составляющих от 0,1 до 100 мг/кг веса тела в день, предпочтительно, в дозах от 0,25 до 25 мг/кг один или более раз в день.

При этом следует отметить, что конкретная доза для каждого конкретного пациента будет зависеть от многих факторов, включая активность данного используемого
20 соединения, возраст, вес тела, пол, общее состояние здоровья и режим питания пациента, время и способ введения лекарственного средства, скорость его выведения из организма, конкретно используемую комбинацию лекарственных средств, а также тяжесть заболевания у данного индивида, подвергаемого лечению.

Фармацевтические композиции по настоящему изобретению содержат соединение
25 общей формулы (I) в количестве, эффективном для достижения желаемого результата, и могут быть введены в виде стандартных лекарственных форм (например, в твердой, полутвердой или жидкой форме), содержащих соединения настоящего изобретения в качестве активного ингредиента в смеси с носителем или наполнителем, пригодным для внутримышечного, внутривенного, перорального, сублингвального,
30 ингаляционного, интраназального и интаректального введения. Активный ингредиент может быть включен в композицию вместе с обычно используемыми нетоксичными фармацевтически приемлемыми носителями, пригодными для изготовления растворов, таблеток, пилюль, капсул, драже, эмульсий, суспензий, мазей, гелей и любых других лекарственных форм.

35 В качестве наполнителей могут быть использованы различные вещества, такие как сахараиды, например, глюкоза, лактоза или сахароза, маннит или сорбит, производные целлюлозы и/или фосфаты кальция, например, трикальций фосфат или кислый фосфат кальция, в качестве связующего компонента могут быть использованы, такие компоненты, как крахмальная паста, например, кукурузный, пшеничный, рисовый,
40 картофельный крахмал, желатин, трагакант, метилцеллюлоза, гидроксипропилметилцеллюлоза, натрий карбоксиметилцеллюлоза и/или поливинилпирролидон. При необходимости могут быть использованы разрыхляющие агенты, такие как вышеупомянутые крахмалы и карбоксиметилкрахмал, поперечносшитый поливинилпирролидон, агар или альгиновая кислота или ее соль,
45 такая как альгинат натрия.

Могут быть использованы необязательные добавки, такие как агенты, регулирующие текучесть, и смазывающие агенты, такие как диоксид кремния, тальк, стеариновая кислота и ее соли, такие как стеарат магния или стеарат кальция, и/или пропиленгликоль.

Ядро драже обычно покрывают слоем, который устойчив к действию желудочного сока. Для этой цели могут быть использованы концентрированные растворы сахаридов, которые могут необязательно содержать аравийскую камедь, тальк, поливинилпирролидон, полиэтиленгликоль и/или диоксид титана, и подходящие органические растворители или их смеси.

В качестве добавок могут быть также использованы стабилизаторы, загустители, красители и отдушки.

В качестве мазевой основы могут быть использованы углеводородные мазевые основы, такие как вазелин белый и желтый (*Vaselinum album*, *Vaselinum flavum*), вазелиновое масло (*Oleum Vaselini*), мазь белая и жидкая (*Unguentum album*, *Unguentum flavum*), а в качестве добавок для придания более плотной консистенции - такие как твердый парафин и воск; абсорбтивные мазевые основы, такие как гидрофильный вазелин (*Vaselinum hydrophylicum*), ланолин (*Lanolinum*), кольдкрем (*Unguentum leniens*); мазевые основы, смываемые водой, такие как гидрофильная мазь (*Unguentum hydrophylum*); водорастворимые мазевые основы, такие как полиэтиленгликолевая мазь (*Unguentum Glycolis Polyethyleni*), бентонитовые основы и другие.

В качестве основы для гелей могут быть использованы метилцеллюлоза, натриевая соль карбоксиметилцеллюлозы, окипропилцеллюлоза, полиэтиленгликоль или полиэтиленоксид, карбопол.

В качестве основы для суппозитория могут быть использованы основы, не растворимые в воде, такие как масло какао; основы, растворимые в воде или смешиваемые с водой, такие как желатино-глицериновые или полиэтиленоксидные; комбинированные основы - мыльно-глицериновые.

При приготовлении стандартной лекарственной формы количество активного ингредиента, используемого в комбинации с носителем, может варьироваться в зависимости от реципиента, подвергающегося лечению, от конкретного способа введения лекарственного средства.

Так, например, при использовании соединений настоящего изобретения в виде растворов для инъекций, содержание активного агента в них составляет до 5% по массе. В качестве разбавителей могут быть использованы 0,9% раствор хлорида натрия, дистиллированная вода, раствор новокаина для инъекций, раствор Рингера, раствор глюкозы, специфические добавки для растворения. При введении в организм соединений настоящего изобретения в виде таблеток и суппозитория, их количество составляет до 200 мг на стандартную лекарственную форму.

Лекарственные формы настоящего изобретения получают по стандартным методикам, таким как, например, процессы смешивания, гранулирования, формирование драже, растворение и лиофилизация.

Детальное описание соединений настоящего изобретения, их получения и исследования активности представлено в нижеследующих примерах, предназначенных для иллюстрации предпочтительных вариантов изобретения, и не ограничивающими его объем.

Примеры синтеза производных глутаримидов общей формулы I

Средства и методы

Индивидуальность полученных соединений проверяют методом ТСХ на пластинках "Kieselgel 60 F254" (фирмы "Merck", Германия) в системе растворителей: пиридин-уксусная кислота-вода (20:6:11) - система А, А:этилацетат 3:1 (1), хлороформ-метанол 9:1 (2).

Электрофорез на бумаге (бумага для электрофореза Кондопожского ЦБК, 120×320

мм) проводят в буфере с pH 5,1 состава пиридин-уксусная кислота-вода 12:10:1000 в камере (150×320×150 мм) с градиентом 15 В/см в течение 1,5 часа.

Хроматограммы и электрофореграммы проявляют хлор-тетраметилбензидиновым реактивом и реактивом Паули.

5 Температуру плавления определяют на приборе ПТП (завод лаб. приборов, Россия, г. Клин).

Спектры ИК-Фурье снимают в таблетках KBr на приборе "Magna 750" ("Nicolet" (США)).

10 Спектры ¹H-ЯМР регистрируют на приборе AMX-400 (Германия), Bruker DPX-400 (Германия).

Масс-спектры высокого разрешения получают на времяпролетном масс-спектрометре методом матричной лазерно-десорбционной ионизации с использованием в качестве матрицы 2,5-дигидроксибензойной кислоты, на приборе Ultraflex ("Bruker", Германия).

15 ЖХ/МС-система анализа многокомпонентных смесей Shimadzu Analytical HPLC SCL10Avr, масс-спектрометр PE SCIEX API 165 (150), (Канада).

Аналитическую обращенно-фазовую ВЭЖХ проводили на приборе: хроматограф HPLC Shimadzu в условиях: колонка Luna C18 (2) 100 А, 250×4,6 мм (сер.599779-23), градиент элюирования в системе фосфатный буферный раствор pH 3,0:метанол (условия А). На приборе хроматограф Beckman (USA) «System Gold» с УФ-детектором (λ=220
20 нм), колонка «Gemini» C-18, 150×2,0 мм Phenomenex, подвижная фаза градиент в 0,05 М фосфатном буфере (pH 3,0) 90% MeCN в воде, скорость элюции 0,25 мл/мин, инъекция по 10 мкл (условия Б).

Пример 1

25 Бис-1,5-(N^β-гистаминил)глутаровая кислота; (N,N'-бис-[2-(1H-имидазол-4-ил)этил] пентандиаמיד (соединение 11)

К 5 г (0,031 моль) диметилового эфира глутаровой кислоты прибавляют 8 г (0,072 моль) гистамина и нагревают при 170°C в течение 3,5-4 ч до прекращения выделения паров метилового спирта. Полноту протекания реакции контролируют методом ТСХ
30 или электрофореза. Затем реакционную массу суспендируют в изопропиловом спирте и оставляют на 24 ч при +4°C. Продукт отделяют, промывают изопропиловым спиртом, сушат. Выход 6,8 г (69%). R_f 0,42 (1). E⁺ 49 мм. Т.пл. 166-168°C. ЖХ/МС, индивидуальный пик, время удерживания 0,3 мин [M+H]⁺=319. ВЭЖХ в условиях А, индивидуальный
35 пик, время удерживания 5,58 мин. Спектр ¹H-ЯМР (400,13 МГц, DMSO-d₆, δ, м.д., J/Гц): 1,70 (пент., 2H, CH₂CH₂CH₂, J=7,3 Гц), 2,03 (т, 4H, CH₂CH₂CH₂, J=7,3 Гц), 2,61 (т, 4H, CCH₂CH₂N, J=7,5 Гц), 3,26 (кв., 4H, CCH₂CH₂N, J=7,5 Гц), 6,76 (шир.с, 2H, CCH), 7,50 (с, 2H, NCHN), 7,94 (шир.т, 2H, NH). Спектр ИК-Фурье (в таблице KBr, ν, см⁻¹): 1651 (ν C=O амид I), 1580 (δ NH амид II), 1425 (-CH₂-CO-). Найдено, %: С 56,40, Н 6,86, N 26,31. С₁₅Н₂₂Н₆О₂. Вычислено, %: С 56,59, Н 6,96, N 26,40.

Пример 2

45 Бис-1,4-(N^β-гистаминил)янтарная кислота; (N,N'-бис-[2-(1H-имидазол-4-ил)этил] бутандиаמיד) (соединение 3)

К 5,5 г (0,046 моль) янтарной кислоты прибавляют 12,2 г (0,11 моль) гистамина и нагревают при 170°C в течение 3,5-4 ч до прекращения выделения паров воды. Полноту протекания реакции контролируют методом ТСХ или электрофореза. Затем реакционную массу суспендируют в 50 мл воды и оставляют на 24 ч при +4°C. Продукт

отделяют, промывают водой, сушат. Выход 10,7 г (76%). R_f 0,51 (1). E^{+51} мм. Т.пл. 230-231°C. $[M+H]^+$ 304,95. Спектр 1H -ЯМР (D_2O): δ , м.д.: 2,48 (с, 4H, CH_2 -Suc), 2,80-2,84 (т, 4H, β - CH_2 -HA), 3,44-3,48 (т, 4H, α - CH_2 -HA), 6,97 (с, 2H, 5-CH-Im), 7,78 (с, 2H, 2-CH-Im).

Спектр ИК-Фурье (в таблице КВг, ν , cm^{-1}): 1634 (ν C=O амид I), 1583 (δ NH амид II), 1429 (ν $-CH_2-CO-$). Найдено, %: C 55,40, H 6,66, N 27,31. $C_{14}H_{20}N_6O_2$. Вычислено, %: C 55,25, H 6,62, N 27,61.

Пример 3

Бис-1,3-(N^β -гистаминил)малоновая кислота; (N,N'-бис-[2-(1H-имидазол-4-ил)этил]пропандиаמיד) (соединение 2)

К 6,4 г (0,039 моль) диэтилового эфира малоновой кислоты прибавляют 9,0 г (0,081 моль) гистамина и нагревают при 170°C в течение 2,5-3 ч до прекращения выделения паров этилового спирта. Полноту протекания реакции контролируют методом ТСХ или электрофореза. Затем реакционную массу суспендируют в 20 мл воды и оставляют на 72 ч при +4°C. Продукт отделяют, промывают изопропиловым спиртом, сушат.

Выход 5,0 г (44%). R_f 0,41 (1). E^{+57} мм. Т.пл. 187-188°C. Спектр 1H -ЯМР (D_2O): δ , м.д.: 2,74-2,78 (т, 4H, β - CH_2 -HA), 3,15 (с, 2H, CH_2 -Mal), 3,41-3,44 (т, 4H, α - CH_2 -HA), 6,78 (с, 2H, 5-CH-Im), 7,66 (с, 2H, 2-CH-Im). Спектр ИК-Фурье (в таблице КВг, ν , cm^{-1}): 1643 (ν C=O амид I), 1574 (δ NH амид II), 1426 (ν $-CH_2-CO-$). Найдено, %: C 53,24, H 6,51, N 28,56. $C_{13}H_{18}N_6O_2$. Вычислено, %: C 53,78, H 6,25, N 28,95.

Пример 4

Бис-1,2-(N^β -гистаминил)щавелевая кислота; (N,N'-бис-[2-(1H-имидазол-4-ил)этил]этандиаמיד) (соединение 1)

К раствору 7,3 г (0,05 моль) диэтилового эфира щавелевой кислоты в 35 мл изоамилового спирта прибавляют 12,2 г (0,11 моль) гистамина и кипятят в течение 4 ч. Полноту протекания реакции контролируют методом ТСХ или электрофореза.

Реакционную смесь оставляют на 16 ч при +4°C. Осадок отделяют, промывают изопропиловым спиртом, сушат. Выход 10 г (72%). R_f 0,55 (1). E^{+55} мм. Т.пл. 235-236°C.

Спектр 1H -ЯМР (ДМСО): δ , м.д.: 2,66-2,72 (т, 4H, β - CH_2 -HA), 3,33-3,41 (м, 4H, α - CH_2 -HA), 6,81 (с, 2H, 5-CH-Im), 7,54 (с, 2H, 2-CH-Im), 8,78-8,84 (т, 2H, NH-CO). Спектр

ИК-Фурье (в таблице КВг, ν , cm^{-1}): 1651 (ν C=O амид I), 1566 (δ NH амид II), 1425 (ν $-CH_2-CO-$). Найдено, %: C 52,24, H 5,51, N 29,97. $C_{12}H_{16}N_6O_2$. Вычислено, %: C 52,17, H 5,84, N 30,42.

Пример 5

Бис-1,3-(N^β -гистаминил)изофталева кислота (соединение 6)

В 30 мл диметилформамида растворяют 5 г (30 ммоль) изофталева кислоты и 7,93 г (69 ммоль) N-гидроксисукцинимид. К полученному раствору, охлажденному до 5°C, прибавляют охлажденный раствор 14,24 г (69 ммоль) N,N'-дициклогексилкарбодиимида в 10 мл диметилформамида, реакционную смесь оставляют на ночь при 5°C. Мочевину отделяют, промывают 15 мл диметилформамида и сушат. Исходя из массы полученной мочевины, выход реакции считают равным 80%. Раствор N-гидроксисукцинимидного диэфира изофталева кислоты охлаждают до 5°C, после чего к нему порциями приливают расплав 6,84 г (61,6 ммоль) гистамина. Реакционную смесь оставляют на 2 ч.

Растворитель удаляют в вакууме. Остаток, представляющий собой желтое масло, растворяют в 120 мл воды и пропускают через колонку с Amberlite IRA-96 (27×115). Фракции, содержащие продукт, объединяют. Выпавшие кристаллы целевого продукта отделяют. Полученный технический продукт перекристаллизовывают из смеси 35 мл изопропанола с 10 мл воды. Кристаллы продукта фильтруют, промывают водой (3×30 мл) и изопропанолом (2×13 мл), сушат. Получают целевой продукт в виде белых кристаллов. Выход 1,55 г (18%, считая на гистамин, или 14% - на изофталевую кислоту). R_f 0,42 (1). Т.пл. 218-219°C. E^{+40} мм. Масс-спектр: $[M+1]^+$ 353. Спектр 1H -ЯМР: (300 МГц, $DMCO-d_6$): δ , м.д.: 2,74-2,79 (т, 4H, β - CH_2 -Ha), 3,46-3,52 (т, 4H, α - CH_2 -Ha), 6,81 (с, 2H, 5-CH-Im), 7,52-7,56 (м, 3H, ArH+2-CH-Im), 7,92-7,95 (д, 2H, ArH), 8,28 (с, 1H, ArH), 8,65 (шир.с, 2H, -C(O)-NH-), 11,80 (шир.с, 2H, -NH-). ВЭЖХ в условиях Б, индивидуальный пик, время выхода 12,5 мин.

Пример 6

Бис-1,5-(N^β -гистаминил)глутаровая кислота; (N,N'-бис-[2-(1H-имидазол-4-ил)этил]пентандиаמיד) (соединение 11)

К раствору 13,2 г (0,10 моль) глутаровой кислоты в 50 мл метанола при охлаждении и перемешивании порциями добавляют 8 мл PCl_3 . Растворитель из реакционной смеси удаляют в вакууме. Полученный остаток перегоняют в вакууме. Получают 14,7 г (92%) диметилового эфира глутаровой кислоты с т.кип. 110-112°C.

К 20 мл изопропилового спирта приливают 7,5 мл гидразингидрата, нагревают до кипения и по каплям добавляют 8 г (0,05 моль) диметилового эфира глутаровой кислоты, реакционную смесь оставляют при +20°C на 16 ч. Выпавший в осадок продукт отделяют, промывают изопропиловым спиртом. Сушат. Получают 7,3 г (91%) дигидразида глутаровой кислоты с т.пл. 210-212°C.

К раствору 1,61 г (0,010 моль) дигидразида глутаровой кислоты в смеси 20 г льда с 2,5 мл соляной кислоты и 10 мл предварительно охлажденного хлороформа при перемешивании порциями прибавляют 1,45 г (0,021 моль) нитрита натрия. Слой хлороформа отделяют, промывают 10 мл охлажденной до +4°C воды и приливают к охлажденному раствору 2,6 г (0,023 моль) гистамина в 5 мл изопропанола. Реакционную смесь оставляют при +20°C на 2 ч, затем растворитель удаляют в вакууме. Полученный остаток растворяют в 20 мл воды и пропускают через колонку с 50 мл ионообменной смолы КУ-2-20 в H^+ -форме. Смолу промывают 0,5%-ным раствором аммиака, собирая фракции продукта, не содержащего гистамин. Элюаты объединяют, растворитель удаляют в вакууме, полученный остаток перекристаллизовывают из 2 мл изопропанола, сушат. Получают 1,8 г (55%). R_f 0,42 (1). E^{+49} мм. Т.пл. 166-168°C. Спектр 1H -ЯМР (D_2O): δ , м.д.: 1,73-1,78 (м, 2H, β - CH_2 -Glt), 2,10-2,15 (т, 4H, α - CH_2 -Glt), 2,78-2,82 (т, 4H, β - CH_2 -HA), 3,43-3,48 (т, 4H, α - CH_2 -HA), 6,94 (с, 2H, 5-CH-Im), 7,69 (с, 2H, 2-CH-Im). Спектр ИК-Фурье (в таблице KBr , ν , cm^{-1}): 1651 (ν C=O амид I), 1580 (δ NH амид II), 1425 (ν $\underline{C}H_2$ -CO-). Найдено, %: C 56,40, H 6,86, N 26,31. $C_{15}H_{22}N_6O_2$. Вычислено, %: C 56,59, H 6,96, N 26,40.

Пример 7

Бис-1,5-(N^β -гистаминил)адипиновая кислота; (N,N'-бис-[2-(1H-имидазол-4-ил)этил]гександиаמיד) (соединение 12)

К раствору 7,40 г (0,05 моль) адипиновой кислоты в 25 мл метанола при охлаждении по каплям добавляют 4 мл треххлористого фосфора. Растворитель из реакционной

смеси удаляют в вакууме, полученный остаток перегоняют в вакууме. Получают 7,5 г (86%) диметилового эфира адипиновой кислоты, т.кип. 115-117°C.

К смеси 20 мл изопропилового спирта и 5 мл гидразингидрата, нагретой до кипения, по каплям прибавляют 7,5 г (0,04 моль) диметилового эфира адипиновой кислоты, реакционную смесь оставляют при +20° на 16 ч. Выпавший в осадок продукт отделяют, промывают изопропиловым спиртом, сушат. Получают 6,2 г (83%) дигидразида адипиновой кислоты с т.пл. 182-182,5°C.

К раствору 2,2 г (0,013 моль) дигидразида адипиновой кислоты в смеси 30 г льда с 3 мл соляной кислоты и 15 мл охлажденного хлороформа при перемешивании постепенно порциями присыпают 1,8 г (0,026 моль) нитрита натрия. Слой хлороформа отделяют, промывают 10 мл охлажденной до +4°C воды и приливают к охлажденному раствору 3 г (0,027 моль) гистамина в 8 мл изопропанола. Полноту протекания реакции контролируют методом ТСХ или электрофореза. Реакционную смесь оставляют на 24 ч при +4°C, осадок отделяют, промывают изопропиловым спиртом,

перекристаллизовывают из воды, сушат. Получают 2,8 г (65%). R_f 0,48 (1). E^{+45} мм.

Т.пл. 184-186°C. $[M+H]^+$ 332,92. Спектр 1H -ЯМР (D_2O): δ , м.д.: 1,37-1,41 (м, 4H, β - CH_2 -Adip), 2,11-2,15 (м, 4H, α - CH_2 -Adip), 2,74-2,78 (т, 4H, β - CH_2 -HA), 3,40-3,44 (т, 4H, α - CH_2 -HA), 6,88 (с, 2H, 5-CH-Im), 7,63 (с, 2H, 2-CH-Im). Спектр ИК-Фурье (в таблице КBr, ν , cm^{-1}): 1646 (ν C=O амид I), 1581 (δ NH амид II), 1425 ($-CH_2-CO-$). Найдено, %: C 57,45, H 7,15, N 24,97. $C_{16}H_{24}N_6O_2$. Вычислено, %: C 57,81, H 7,28, N 25,28.

В соответствии с вышеуказанной методикой получены следующие соединения:

| Номер соединения | Структурная формула | Физико-химические данные |
|------------------|---------------------|---|
| Соединение 8 | | Масс-спектр: $[M+1]^+=353$. ВЭЖХ: в условиях Б, индивидуальный пик, время выхода 16,1 мин. Спектр 1H -ЯМР (400 МГц, $DMCO-d_6$): δ , м.д.: 1,63-1,75 (2H, м, CH_2), 1,96-2,11 (4H, т, $J=7,46$, $2CH_2$), 3,06-3,16 (4H, т, $J=6,97$, CH_2), 3,35-3,46 (4H, дд, $J_1=6,61$, $J_2=6,11$, CH_2), 7,66-7,74 (2H, д, $J=3,18$, Ar), 7,66-7,74 (2H, д, $J=3,18$, Ar), 7,9-8,0 (2H, м, NH). |
| Соединение 10 | | ЖХ/МС, индивидуальный пик, время удерживания 0,3 мин $[M+H]^+=319$. ВЭЖХ в условиях А, индивидуальный пик, время удерживания 4,12 мин. Спектр 1H -ЯМР (400,13 МГц, $DMCO-d_6$, δ , м.д., J /Гц): 1,69 (пент., 2H, $CH_2CH_2CH_2$, $J=7,3$ Гц), 2,01 (т, 4H, $CH_2CH_2CH_2$, $J=7,3$ Гц), 2,73 (т, 4H, $CH_2CH_2CH_2N$, $J=7,5$ Гц), 3,31 (кв., 4H, $CH_2CH_2CH_2N$, $J=7,5$ Гц), 6,87 (с, 4H, CHN), 8,00 (шир.т, 2H, NH). |

Пример 8

Бис-1,4-(N^{β} -гистаминил)янтарная кислота; (N,N'-бис-[2-(1H-имидазол-4-ил)этил]бутандиамид) (соединение 3)

К раствору 0,10 г (0,9 ммоль) гистамина в 3 мл изопропилового спирта прибавляют 0,15 г (0,78 ммоль) сукцинимидогистамина и нагревают до кипения в течение 2,5-3 ч. Полноту протекания реакции контролируют методом ТСХ или электрофореза. Затем реакционную массу охлаждают до комнатной температуры и оставляют на 26 ч при +4°C. Продукт отделяют, промывают изопропиловым спиртом, сушат. Выход 0,20 г (81%). R_f 0,44 (1). E^{+51} мм. Т.пл. 231°C. $[M]^+$ 304,12. Спектр 1H -ЯМР (D_2O): δ , м.д.: 2,48 (с, 4H, CH_2 -Suc), 2,80-2,84 (т, 4H, β - CH_2 -HA), 3,44-3,48 (т, 4H, α - CH_2 -HA), 6,97 (с, 2H, 5-CH-Im), 7,78 (с, 2H, 2-CH-Im). Спектр ИК-Фурье (в таблице КBr, ν , cm^{-1}): 1634 (ν C=O

амид I), 1583 (δ NH амид II), 1429 ($-\text{CH}_2-\text{CO}-$). Найдено, %: C 6,57, N 27,18. $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{N}_6\text{O}_2$. Вычислено, %: C 55,25, H 6,62, N 27,61.

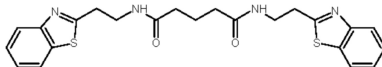
Пример 9

Бис-1,5-(N-этиламино-2-бензимидазолил)глутаровая кислота; (N,N'-бис-[2-(1H-бензимидазол-2-ил)этил]пентандиаמיד) (соединение 7)

К раствору 8 г (0,06 моль) глутаровой кислоты в 500 мл безводного тетрагидрофурана прибавляют 23,4 г (0,145 моль) карбонилдимидазола, перемешивают 2 ч. Затем к реакционной смеси добавляют 21,6 г (0,133 моль) бензимидазолил этиламин. Полученный раствор перемешивают 3ч и оставляют при комнатной температуре. Осадок продукта отделяют, промывают водой, сушат. Получают 21 г (82,9%). R_f 0,21 (2). Т.пл. 170-170,5°C.

$[\text{M}+1]^+$ 419. Спектр ^1H -ЯМР (ДМСО): δ , м.д.: 1,61-1,76 (м, 2H, CH_2), 1,95-2,07 (т, 2H, CH_2), 2,9-3,0 (т, 4H, 2CH_2), 3,45-3,55 (кв., 4H, 2CH_2), 7,06-7,14 (м, 4H, Ar), 7,39-7,54 (м, 4H, Ar), 7,98-8,08 (т, 2H, Ar), 11,6-12,7 (с, 2H, NH). ВЭЖХ в условиях Б, индивидуальный пик, время выхода 26,6 мин.

В соответствии с вышеуказанной методикой получены следующие соединения:

| Номер соединения | Структурная формула | Физико-химические данные |
|------------------|---|---|
| Соединение 9 |  | Масс-спектр: $[\text{M}+1]^+=453$. Спектр ^1H -ЯМР: (400 МГц, ДМСО- d_6): δ , м.д.: 1,65-1,77 (2H, м, CH_2), 2,0-2,1 (2H, т, $\text{J}=7,46$, CH_2), 3,16-3,26 (4H, т, $\text{J}=6,97$, 2CH_2), 3,45-3,56 (4H, кв., $\text{J}_1=6,48$, $\text{J}_2=5,87$, 2CH_2), 7,35-7,44 (1H, м, Ar), 7,44-7,52 (1H, м, Ar), 7,9-7,96 (2H, д, Ar, $\text{J}=7,82$), 7,9 6-8,02 (2H, т, NH, $\text{J}=5,5$), 8,02-8,07 (2H, д, Ar, $\text{J}=7,82$). ВЭЖХ в условиях Б, индивидуальный пик, время выхода 18,7 мин. |

Исследование хелатирующей способности описываемых соединений

Предлагаемые соединения общей формулы I, как показали дальнейшие исследования, обладают способностью к комплексообразованию или хелатированию ионов металлов. Они имеют несколько функциональных групп, способных выступать в роли доноров электронов при комплексообразовании, например, карбоксильная группа, имидо-, амидогруппы, и представляют собой лиганды, специфически взаимодействующие с ионами металлов, например, с ионами цинка, меди, железа, кальция, магния.

Важной характеристикой способности лиганда к комплексообразованию являются константы диссоциации ($\text{p}K_n$) исследуемых соединений в водном растворе. Величины $\text{p}K_n$ определяют, используя метод потенциометрического титрования. Расчет констант диссоциации проводят согласно методу Шварценбаха [Гринберг А.А., "Введение в химию комплексных соединений", изд.4-е, испр., Л., Химия, 1971].

Методы рН-потенциометрического титрования

Титрование проводилось на установке с использованием иономера лабораторного типа И 120.1. Созданная гальваническая ячейка состояла из двух электродов: индикаторного стеклянного и хлорсеребряного электрода сравнения. Значения рН определялись с точностью $\pm 0,2$.

Исходные 0,05 М растворы солей ионов металлов M^{Z+} готовили из нитратов цинка ($\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$), кальция ($\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$), сульфата меди ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$), хлорида магния ($\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) и соли Мора ($(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$). Стандартизацию исходных растворов солей M^{Z+} производили методами комплексонометрического титрования с трилоном Б ($\text{M}^{Z+}=\text{Zn}^{2+}$, Cu^{2+} , Mg^{2+} , Ca^{2+}), спектрофотометрически при 490 нм с помощью о-фенантролина ($\text{M}^{Z+}=\text{Fe}^{2+}$).

Типичная методика определения ступенчатых констант кислотной диссоциации (k_1, \dots, k_n) рН-метрическим титрованием по методу Шварценбаха

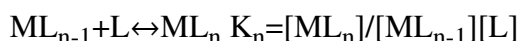
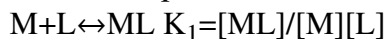
Навеску исследуемого соединения ($3 \cdot 10^{-4}$ моль) растворяли в 15,0 мл 0,5 М водного раствора KNO_3 . Полученный 0,02 М раствор при интенсивном перемешивании титровали 0,05 М водным раствором NaOH или HCl. Фиксировали в каждой точке титрования количество (V , мл) израсходованного титранта и рН раствора. Шаг титрования составлял 0,5 мл, вблизи точки эквивалентности - 0,2 мл. Титрование проводили до значений рН раствора 11,0-11,5. По кривой титрования $pH=f(a)$ определяли соответствующее значению $a=0,5$ и/или $a=1,5$ значение рН раствора, a - количество прибавленных г-эквивалентов титранта в пересчете на 1 моль титруемого вещества.

Результаты определения констант кислотной диссоциации [pK_n] по методу Шварценбаха исследуемых соединений представлены в таблице 3.

| Таблица 3 Значения pK исследуемых соединений в водном растворе, рассчитанные по методу Шварценбаха (C 0,02 М, ионная сила раствора 0,5 (KNO_3), 22°C) | | |
|---|---------------------|----------------------|
| Номер соединения | pK_1 | pK_2 |
| 2 | 7,11 ⁽¹⁾ | 11,27 ⁽²⁾ |
| 3 | 6,88 ⁽¹⁾ | 11,27 ⁽²⁾ |
| 11 | 7,16 ⁽¹⁾ | 11,89 ⁽²⁾ |
| 12 | 7,13 ⁽¹⁾ | 11,95 ⁽²⁾ |
| ⁽¹⁾ - титрование водным 0,05 М раствором HCl. ⁽²⁾ - титрование водным 0,05 М раствором NaOH. | | |

С учетом таких параметров, как количество исследуемого вещества, необходимого для потенциометрического титрования, методика его проведения и расчета констант, наиболее подходящим, информативным и простым является метод Бьеррума [Галактионов, М.А. Чистяков, В.Г. Севастьянов и др., "Ступенчатые константы устойчивости комплексов элементов III Б группы и лантаноидов с ацетилацетоном в водном растворе и произведения растворимости их триацетилацетонатов", Ж. Физ. Хим., 2004, т. 78, №9, с. 1596-1604].

Метод основывается на представлении о ступенчатости процесса комплексообразования. Главным допущением метода Бьеррума является предположение об образовании только моноядерных комплексов. Схематически процесс комплексообразования можно описать следующим образом:



Согласно методу Бьеррума исследуемое соединение титруется дважды раствором NaOH: в отсутствие и в присутствии иона металла. Титрование проводят при высокой постоянной концентрации индифферентного электролита, обеспечивающей постоянную ионную силу раствора.

Для этих целей применяют хорошо растворимые соли, например, нитрат калия. Экспериментально находят концентрационные ступенчатые константы устойчивости (K_n). Кроме того, возможно получение информации о составе образующихся комплексов, а именно - максимально возможном числе присоединяемых лигандов (n).

Типичная методика определения ступенчатых констант устойчивости комплексов рН-метрическим титрованием по методу Бьеррума

Навеску исследуемого соединения ($3 \cdot 10^{-4}$ моль) растворяли в 14,0 мл 0,5 М водного раствора KNO_3 . При интенсивном перемешивании добавляли 1,0 мл ($5 \cdot 10^{-4}$ моль) 0,05 М водного раствора соли M^{z+} . Исследовали системы с соотношением M^{z+} к L 1:6.

5 Фиксировали значения pH раствора при совместном присутствии лиганда и ионов металла в растворе. Титрование смеси осуществляли 0,05 М водным раствором NaOH в широком интервале pH (до значений pH 11,0-11,5). Фиксировали в каждой точке титрования количество израсходованного титранта (V_{NaOH} , мл) и pH раствора. В момент образования осадка, помутнения раствора или изменения его окраски

10 фиксировали значение pH, характер изменения и объем раствора NaOH, пошедшего на титрование. Шаг титрования равен 0,25 мл. По кривой Бьеррума $\bar{n}=f(pA)$ при каждом полу-целочисленном значении функции образования $\bar{n}=n-0,5$ определяли lgK_n .

В настоящее время метод Бьеррума часто применяется для изучения

15 комплексообразования. Этот метод предусматривает определение двух параметров - концентрации свободного лиганда в равновесных условиях - $[L^-]$ и функции образования \bar{n} , представляющей собой среднее число лигандов, входящих в комплекс. Так, в любой момент титрования, используя экспериментальные данные, можно рассчитать $[L^-]$ (а

20 именно, $-lg[L^-]=pA$) и по уравнению (1) - \bar{n} . Когда лиганд имеет несколько диссоциирующих групп, то в уравнении (1) K_L соответствует значению константы диссоциации, имеющей наибольшее значение pK .

Из построенной кривой Бьеррума (кривой образования) $\bar{n}=f(pA)$ по уравнению (2) при каждом полу-целочисленном значении функции образования $\bar{n}=n-0,5$ находят K_n .

25 Таким образом, ступенчатая константа устойчивости будет равна обратной концентрации свободного лиганда в точке $\bar{n}=n-0,5$. Соответственно, чем больше значение K_n , тем более устойчивым является комплексное соединение (хелат).

$$30 \quad \bar{n} = \frac{c_{L^-} - [L^-]}{c_{M^{z+}}} = \frac{(10^{-pH} + K_L) \cdot c_{NaOH}^0 \cdot V_{NaOH}^{добавл} - K_L \cdot n_L}{10^{-pH} \cdot n_{M^{z+}}} \quad (1)$$

$$K_{уст^n} = \frac{1}{[L^-]} \quad (2)$$

35 где c_{L^-} и $c_{M^{z+}}$ - общие концентрации присутствующих в растворе лиганда и металла, моль/л;

$[L^-]$ - концентрация свободных ионов лиганда, моль/л;

K_L - константа кислотной диссоциации лиганда;

40 $V_{NaOH}^{добавл}$ - объем раствора NaOH (c_{NaOH}^0 , моль/л) в любой момент титрования, добавленный к титруемой смеси M^{z+} и L, л;

n_L , $n_{M^{z+}}$ - количество вещества лиганда и соли M^{z+} в титруемом растворе, моль.

45 Найденные по методу Бьеррума значения lgK_1 для комплексов исследуемых соединений с ионами двухвалентных металлов, представлены в таблицах 4, 5. Выбор соотношения M^{z+} к L, равного 1:6, обусловлен наличием данных о максимально возможном координационном числе для Zn(II) и Fe(II), равном шести, и для Cu(II) -

равном четырем [Claudia A. Blindauer, M. Tahir Razi, Simon Parsons, Peter J. Sadler, Polyhedron, 2006, v. 25, p. 513-520].

Таблица 4
Первая константа устойчивости комплексов состава 1:1 исследуемых соединений с ионами двухвалентных металлов - $\lg K_1$, найденные по методу Бьеррума (водный раствор, $C_L=0,02$ М, соотношение M^{2+} к L 1:6, ионная сила 0,5 (KNO_3), 22°C)

| Номер соединения | Первая константа устойчивости комплексов состава 1:1 исследуемых соединений с ионами двухвалентных металлов - $\lg K_1$ | | | | | |
|------------------|---|--------|--------|---------|--------|-----------------|
| | Zn(II) | Cu(II) | Fe(II) | Fe(III) | Mg(II) | Ca(II) |
| 2 | 4,84 | 4,17 | 5,08 | 5,29 | 2,59 | 2,06 |
| 3 | 5,40 | 5,32 | 5,95 | 6,59 | 4,36 | 4,57 |
| 11 | 5,05 | 4,39 | 6,27 | 6,60 | 2,82 | $\bar{n} < 0,5$ |
| 12 | 5,46 | 4,62 | 6,40 | 6,10 | 3,72 | 3,60 |

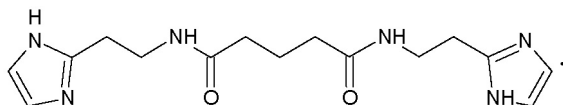
Таблица 5
Ступенчатые константы устойчивости комплексов состава 1:1 исследуемых соединений с ионами цинка, найденные по методу Бьеррума (водный раствор, $C_L=0,02$ М, соотношение M^{2+} к L 1:6, ионная сила раствора 0,5 (KNO_3), 22°C)

| Номер соединения | Ступенчатые константы устойчивости комплексов состава 1:1 исследуемых соединений с ионами цинка | | |
|------------------|---|--|--|
| | Первая константа устойчивости, $\lg K_1$ | Вторая константа устойчивости, $\lg K_2$ | Третья константа устойчивости, $\lg K_3$ |
| 2 | 4,84 | 4,50 | 2,60 |
| 3 | 5,40 | 5,05 | 3,80 |
| 6 | 5,62 | 5,15 | 4,04 |
| 8 | 6,25 | 5,80 | 5,05 |
| 10 | 5,50 | 5,24 | 4,48 |
| 11 | 5,05 | 4,70 | 2,87 |
| 12 | 5,46 | 5,03 | 3,38 |

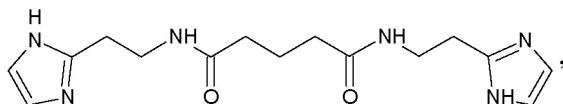
Таким образом, проведенные исследования показали, что испытанные соединения - производные бисамидов дикарбоновых кислот, являются эффективными комплексообразователями, для большинства из которых найдены высокие значения $\lg K_1 \geq 5$ по отношению к ионам переходных металлов. При этом наблюдается несколько повышенная комплексообразующая способность предлагаемых соединений общей формулы I по отношению к ионам железа.

(57) Формула изобретения

1. Производное бисамидов дикарбоновых кислот формулы 10:

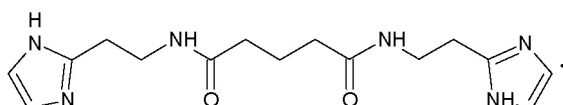


2. Хелатор ионов металлов, представляющий соединение формулы 10:



где ионы металлов представляют собой ионы Zn.

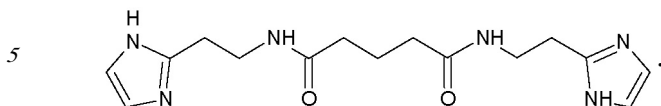
3. Лекарственное средство для профилактики и/или лечения вирусных заболеваний, представляющее собой в качестве хелатора соединение формулы 10:



4. Лекарственное средство по п.3, где вирусное заболевание вызвано вирусом гепатита С, вирусом папилломы человека, ВИЧ или онкогенными РНК вирусами, такими как

вирус лейкемии.

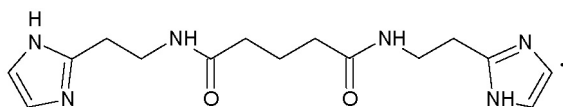
5. Лекарственное средство, обладающее антиоксидантным действием, представляющее собой в качестве хелатора соединение формулы 10:



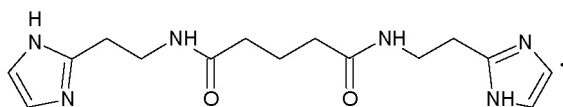
6. Лекарственное средство по п.5 для профилактики и/или лечения заболеваний, связанных с металлозависимыми реакциями свободнорадикального окисления.

10 7. Лекарственное средство по п.5 или 6, где заболевания, связанные с металлозависимыми реакциями свободнорадикального окисления, представляют собой геронтологические заболевания, такие как катаракта, заболевания сетчатки, пигментация кожи; последствия инсульта; атеросклероз; воспалительные заболевания, такие как остеоартрит, ревматоидный артрит.

15 8. Лекарственное средство для профилактики и/или лечения диабета и его сосудистых осложнений, представляющее собой в качестве хелатора соединение формулы 10:

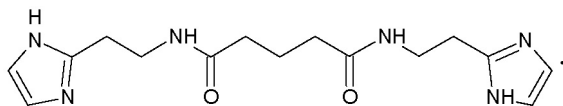


20 9. Лекарственное средство для профилактики и/или лечения нейродегенеративных заболеваний, представляющее собой в качестве хелатора соединение общей формулы 10:

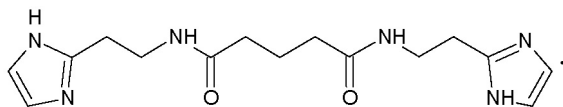


25 10. Лекарственное средство по п.9, где нейродегенеративное заболевание представляет собой болезнь Альцгеймера, болезнь Паркинсона, Вильсона, Гентингтона, боковой амиотрофический склероз, прионные заболевания.

30 11. Лекарственное средство для профилактики и/или лечения у человека и животных онкологических заболеваний, представляющее собой в качестве хелатора соединение формулы 10:

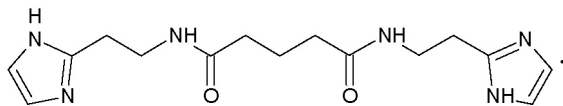


35 12. Лекарственное средство для профилактики и/или лечения заболеваний, вызываемых токсинами микроорганизмов, представляющее собой в качестве хелатора соединение формулы 10:



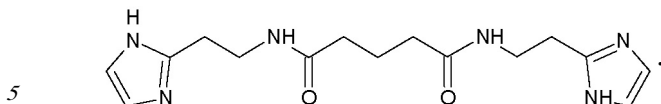
40 13. Лекарственное средство по п.12, где заболевания, вызываемые токсинами, представляют собой ботулизм или газовую гангрену.

45 14. Лекарственное средство для профилактики и/или лечения алкоголизма и алкогольного цирроза печени, представляющее собой в качестве хелатора соединение формулы 10:

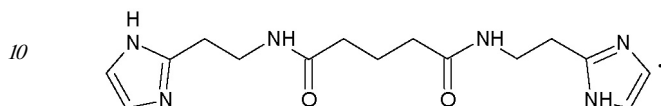


15. Лекарственное средство для профилактики и/или лечения у человека и животных

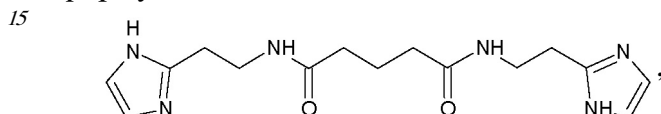
железоизбыточной анемии, поздней порфирии, представляющее собой в качестве хелатора соединение формулы 10:



16. Лекарственное средство для профилактики и/или лечения у человека и животных отравлений солями переходных металлов, представляющее собой в качестве хелатора соединение формулы 10:



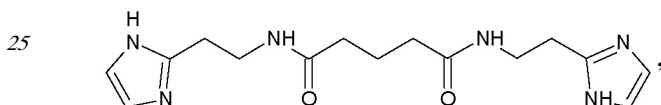
17. Фармацевтическая композиция для профилактики и/или лечения вирусных заболеваний, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:



и фармацевтически приемлемый носитель.

18. Фармацевтическая композиция по п. 17, где вирусное заболевание вызвано вирусом гепатита С, вирусом папилломы человека, ВИЧ или онкогенными РНК вирусами, такими как вирус лейкемии.

19. Фармацевтическая композиция, обладающая антиоксидантным действием, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:

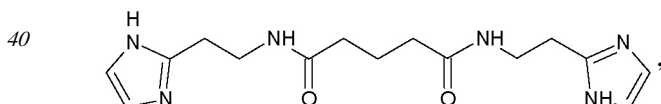


и фармацевтически приемлемый носитель.

20. Фармацевтическая композиция по п. 19 для профилактики и/или лечения заболеваний, связанных с металлозависимыми реакциями свободнорадикального окисления.

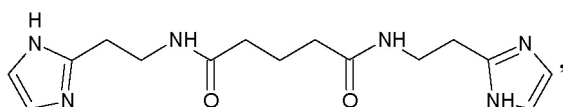
21. Фармацевтическая композиция по п. 19 или 20, где заболевания, связанные с металлозависимыми реакциями свободнорадикального окисления, представляют собой геронтологические заболевания, такие как катаракта, заболевания сетчатки, пигментация кожи; последствия инсульта; атеросклероз; воспалительные заболевания, такие как остеоартрит, ревматоидный артрит.

22. Фармацевтическая композиция для профилактики и/или лечения диабета и его сосудистых осложнений, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:



и фармацевтически приемлемый носитель.

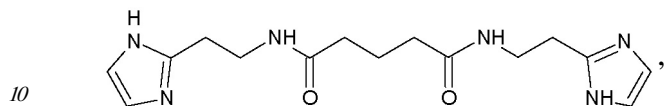
23. Фармацевтическая композиция для профилактики и/или лечения нейродегенеративных заболеваний, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:



и фармацевтически приемлемый носитель.

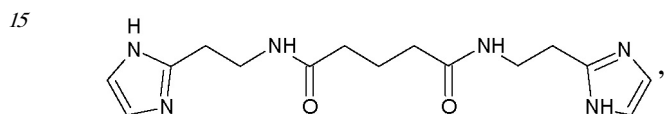
24. Фармацевтическая композиция по п.23, где нейродегенеративное заболевание представляет собой болезнь Альцгеймера, болезнь Паркинсона, Вильсона, Гентингтона, боковой амиотрофический склероз, прионные заболевания.

5 25. Фармацевтическая композиция для профилактики и/или лечения у человека и животных онкологических заболеваний, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:



и фармацевтически приемлемый носитель.

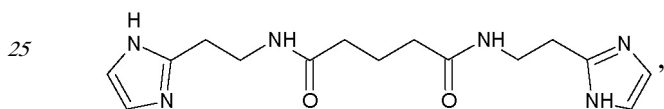
26. Фармацевтическая композиция для профилактики и/или лечения заболеваний, вызываемых токсинами микроорганизмов, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:



и фармацевтически приемлемый носитель.

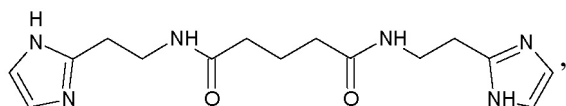
20 27. Фармацевтическая композиция по п.26, где заболевания, вызываемые токсинами, представляют собой ботулизм или газовую гангрену.

28. Фармацевтическая композиция для профилактики и/или лечения алкоголизма и алкогольного цирроза печени, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:



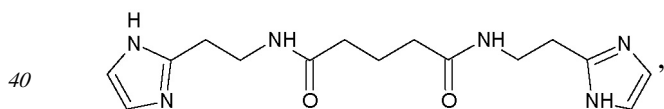
и фармацевтически приемлемый носитель.

30 29. Фармацевтическая композиция для профилактики и/или лечения у человека и животных железоизбыточной анемии, поздней порфирии, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:



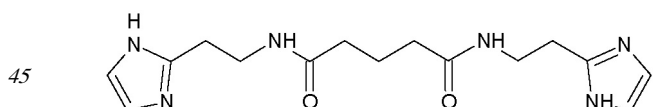
35 и фармацевтически приемлемый носитель.

30. Фармацевтическая композиция для профилактики и/или лечения у человека и животных отравлений солями переходных металлов, включающая в качестве хелатора эффективное количество соединения формулы 10:



и фармацевтически приемлемый носитель.

31. Применение соединения формулы 10:

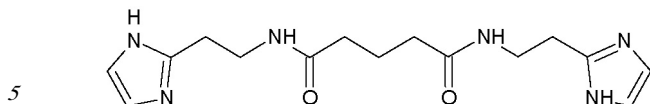


для профилактики и/или лечения вирусных заболеваний.

32. Применение по п.31, где вирусное заболевание вызвано вирусом гепатита С, вирусом папилломы человека, ВИЧ или онкогенными РНК вирусами, такими как вирус

лейкемии.

33. Применение соединения формулы 10:

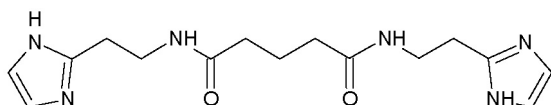


в качестве хелатора для получения лекарственного средства, обладающего антиоксидантным действием.

34. Применение по п.33 для профилактики и/или лечения заболеваний, связанных с металлозависимыми реакциями свободнорадикального окисления.

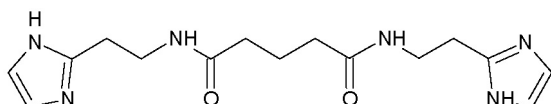
10 35. Применение по п.33 или 34, где заболевания, связанные с металлозависимыми реакциями свободнорадикального окисления, представляют собой геронтологические заболевания, такие как катаракта, заболевания сетчатки, пигментация кожи; последствия инсульта; атеросклероз; воспалительные заболевания, такие как остеоартрит, ревматоидный артрит.

15 36. Применение соединения формулы 10:



в качестве хелатора для профилактики и/или лечения диабета и его сосудистых осложнений.

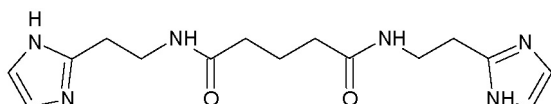
37. Применение соединения формулы 10:



в качестве хелатора для профилактики и/или лечения нейродегенеративных заболеваний.

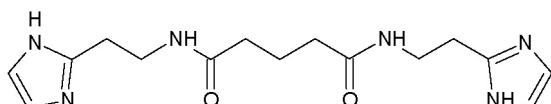
38. Применение по п.37, где нейродегенеративное заболевание представляет собой болезнь Альцгеймера, болезнь Паркинсона, Вильсона, Гентингтона, боковой амиотрофический склероз, прионные заболевания.

30 39. Применение соединения формулы 10:



в качестве хелатора для профилактики и/или лечения у человека и животных онкологических заболеваний.

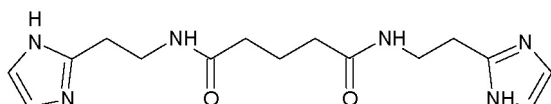
40. Применение соединения формулы 10:



в качестве хелатора для профилактики и/или лечения заболеваний, вызываемых токсинами микроорганизмов.

41. Применение по п.40, где заболевания, вызываемые токсинами, представляют собой ботулизм или газовую гангрену.

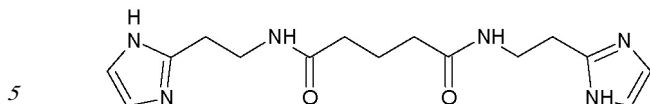
45 42. Применение соединения формулы 10:



в качестве хелатора для профилактики и/или лечения алкоголизма и алкогольного

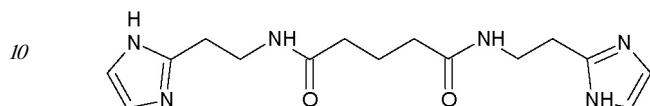
цирроза печени.

43. Применение соединения формулы 10:



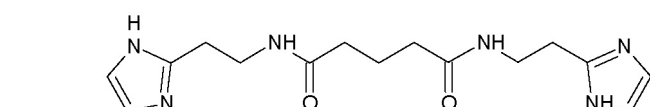
в качестве хелатора для профилактики и/или лечения у человека и животных железоизбыточной анемии, поздней порфирии.

44. Применение соединения формулы 10:



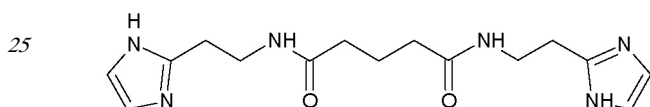
в качестве хелатора для профилактики и/или лечения у человека и животных отравлений солями переходных металлов.

45. Способ профилактики и/или лечения вирусных заболеваний, включающий введение в качестве хелатора эффективного количества соединения формулы 10:



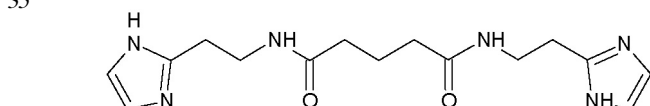
46. Способ по п.45, где вирусное заболевание вызвано вирусом гепатита С, вирусом папилломы человека, ВИЧ или онкогенными РНК вирусами, такими как вирус лейкемии.

47. Способ профилактики и/или лечения заболеваний, связанных с металлозависимыми реакциями свободнорадикального окисления, включающий введение в качестве хелатора эффективного количества соединения формулы 10:

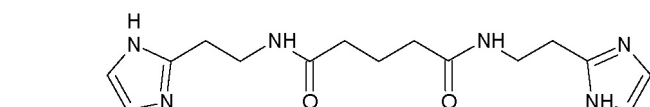


48. Способ по п.47, где заболевания, связанные с металлозависимыми реакциями свободнорадикального окисления, представляют собой геронтологические заболевания, такие как катаракта, заболевания сетчатки, пигментация кожи; последствия инсульта; атеросклероз; воспалительные заболевания, такие как остеоартрит, ревматоидный артрит.

49. Способ профилактики и/или лечения диабета и его сосудистых осложнений, включающий введение в качестве хелатора эффективного количества соединения формулы 10:



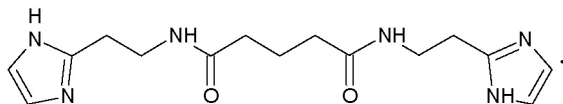
50. Способ профилактики и/или лечения нейродегенеративных заболеваний, включающий введение в качестве хелатора эффективного количества соединения формулы 10:



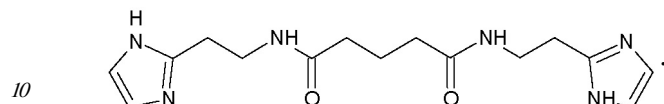
51. Способ по п.50, где нейродегенеративное заболевание представляет собой болезнь Альцгеймера, болезнь Паркинсона, Вильсона, Гентингтона, боковой амиотрофический склероз, прионные заболевания.

52. Способ профилактики и/или лечения у человека и животных онкологических заболеваний, включающий введение в качестве хелатора эффективного количества

соединения формулы 10:

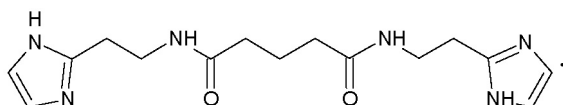


- 5 53. Способ профилактики и/или лечения заболеваний, вызываемых токсинами микроорганизмов, включающий введение в качестве хелатора эффективного количества соединения формулы 10:

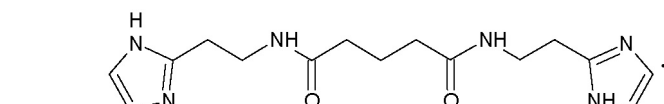


- 10 54. Способ п.53, где заболевания, вызываемые токсинами, представляют собой ботулизм или газовую гангрену.

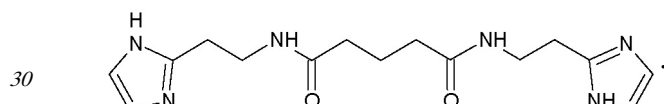
- 15 55. Способ профилактики и/или лечения алкоголизма и алкогольного цирроза печени, включающий введение в качестве хелатора эффективного количества соединения формулы 10:



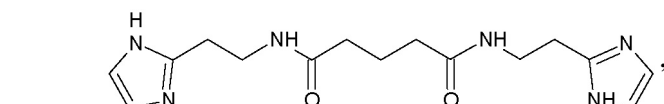
- 20 56. Способ профилактики и/или лечения у человека и животных железоизбыточной анемии, поздней порфирии, включающий введение эффективного количества соединения формулы 10:



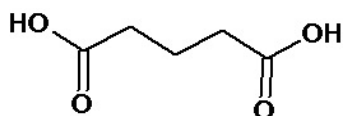
- 25 57. Способ профилактики и/или лечения у человека и животных отравлений солями переходных металлов, включающий введение в качестве хелатора эффективного количества соединения формулы 10:



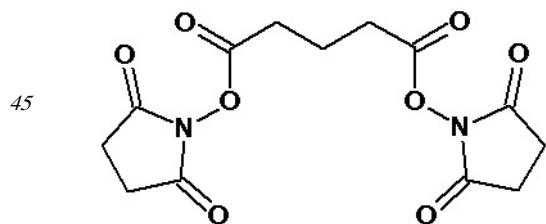
- 30 58. Способ получения соединения формулы 10:



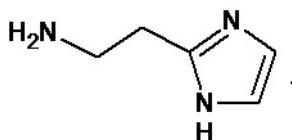
35 включающий взаимодействие дикарбоновой кислоты формулы:



- 40 с N-гидроксисукцинимидом в присутствии N,N'-дициклогексилкарбодиимида в N,N-диметилформамиде с получением соответствующего бис-N-оксисукцинимидного эфира формулы:

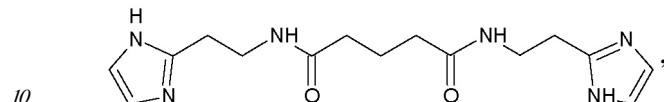


который конденсируют с амином

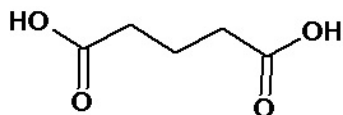


5 59. Способ по п.58, где конденсацию проводят при охлаждении до температуры 0-5°C.

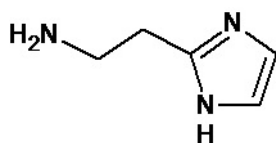
60. Способ получения соединения формулы 10:



включающий взаимодействие дикарбоновой кислоты формулы:



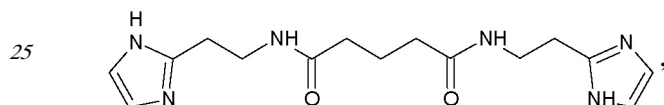
и амина формулы:



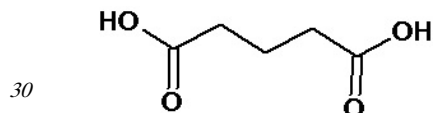
в органическом растворителе в присутствии конденсирующего агента.

61. Способ по п.60, в котором в качестве конденсирующего агента используют карбонилдиимидазол.

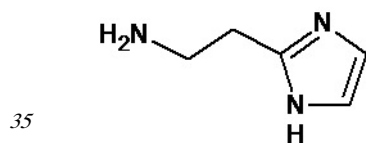
62. Способ получения соединения формулы 10:



включающий конденсацию дикарбоновой кислоты формулы:



и амина формулы

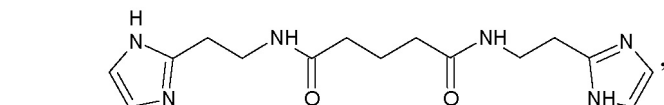


при нагревании, необязательно в присутствии растворителя.

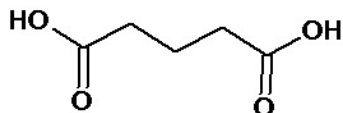
63. Способ по п.62, в котором в качестве растворителя используют диметилвый или диэтиловый эфир дикарбоновой кислоты и нагревание осуществляют до 150-170°C.

40 64. Способ по п.63, в котором конденсацию проводят в растворе изоамилового спирта при кипячении.

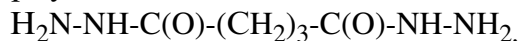
65. Способ получения соединения формулы 10:



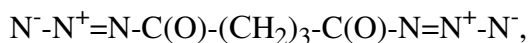
включающий взаимодействие эфира дикарбоновой кислоты формулы:



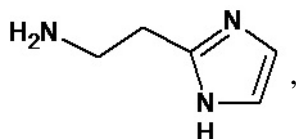
с гидразингидратом в органическом растворителе с получением бисгидразида общей формулы:



обработку бисгидразида нитритом натрия в кислой среде при температуре около 0°C с получением бисазида общей формулы:



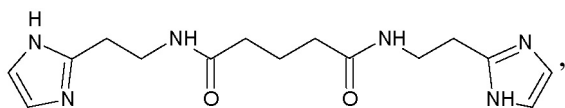
конденсацию азида с амином формулы:



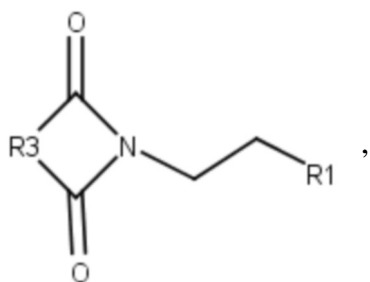
в органическом растворителе.

66. Способ по п.65, в котором в качестве органического растворителя используют спирты, предпочтительно изопропанол.

67. Способ получения соединения формулы 10:

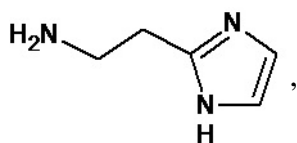


включающий конденсацию имида общей формулы:



где R₃ представляет собой группу -(CH₂)_n-, n представляет собой 3, а R₁ представляет собой 2-имидазоллил,

с эквимолярным количеством амина формулы:



в органическом растворителе при нагревании.

68. Способ по п.67, в котором в качестве органического растворителя используют спирты, предпочтительно изопропанол, и конденсацию проводят при кипячении.