

(19) С2 (11) 43834 (13) UA

(98) Юридична фірма "Грищенко та Партнери", вул. Мечникова, 20, м. Київ-21, 01021

(85) null

(74) Льгова Майя Миколаївна, (UA)

(45) [2002-01-15]

(43) [1999-12-29]

(24) 2002-01-15

(22) 1995-02-08

(12) null

(21) 95028120

(46) 2002-01-15

(86)

(30) Р 44 04 183.7 1994-02-10 DE

(54) 4-АМИНО-1-ПІПЕРИДИЛБЕНЗОЇЛГУАНІДИНИ, СПОСІБ ЇХ ОДЕРЖАННЯ (ВАРІАНТИ), ФАРМАЦЕВТИЧНА КОМПОЗИЦІЯ НА ЇХ ОСНОВІ ТА СПОСІБ ЇЇ ОДЕРЖАННЯ

(56)

(71)

(72) DE ГЕРІКЕ Рольф DE Геріке Rolf DE БАУМГАРТ Манфред DE Baumgarth Manfred DE Baumgarth Manfred DE Дорш Дітер DE Дорш Dieter DE Байєр Норберт DE Bayer Norbert DE MIHK

Клаус-Ото DE Минк Клаус-Ото DE Minck Klaus-Otto DE Луес Інгеборг DE Lues Ingeborg

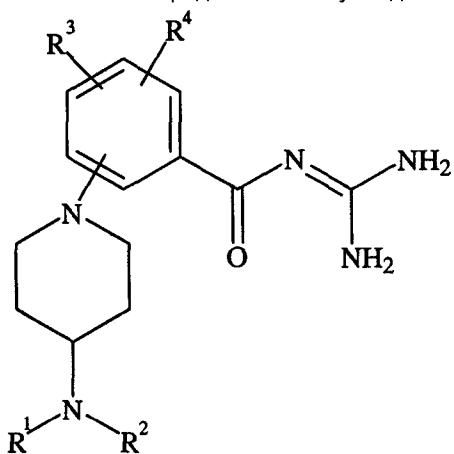
(73) DE МЕРК ПАТЕНТ ГМБХ DE MERK PATENT GMBH

Рассматриваются 4-Амино-1-пиперидилбензоилгуанидины и их физиологически приемлемые соли, используемые для приготовления лекарственных средств, предназначенных для лечения аритмии, стенокардии, инфарктов. Рассматриваются способы получения производных 4-амино-1-пиперидилбензоилгуанидина. Предлагается фармацевтическая композиция, обладающая активностью Na^+/H^+ -антисептика, содержащая 4-амино-1-пиперидилбензоилгуанидин, и способ ее получения.

Розглядаються 4-Аміно-1-піперидилбензоїлгуанідини та їх фізіологічно прийнятні солі, що використовуються для приготування лікарських засобів, призначених для лікування аритмії, стенокардії, інфарктів. Розглядаються способи одержання похідних 4-аміно-1-піперидилбензоїлгуанідину. Пропонується фармацевтична композиція, для якої характерна активність Na^+/H^+ -антіпортера, яка містить 4-Аміно-1-піперидилбензоїлгуанідин, і спосіб її одержання.

The 4-amino-1-piperidinobenzoilguanidines and their physiologically accepted salts are disclosed that are used for production of remedies for treatment of arrhythmia, stenocardia and infarction. The methods of production of these compound derivatives are disclosed. The pharmaceutical composition is proposed that has an activity of the Na⁺/H⁻ antiporter and contains the 4-amino-1-piperidinobenzoilguanidine, and the method of its production.

1. 4-Амино-1-пиперидилбензоилгуанидины формулы (I):



где

R¹ и R² каждый независимо друг от друга обозначают H, A, Ph, Ph-alk, CO-A, CO-Ph, CO-Гет или известную из химии пептидов защитную для аминогруппы группу, или

R¹ и R² вместе также обозначают алкилен с 4-5 С-атомами, причем одна или две CH₂-группы могут быть заменены на -O-, -S-, -CO-, -NH-, -NA- и/или >N-CH₂-Ph и в случае необходимости бензольное кольцо может быть приконденсировано таким образом, что образуется дигидроиндолильный, тетрагидрохинолинильный, тетрагидроизохинолинильный, или дигидробензимидазольный остаток,

R³ и R⁴ каждый независимо друг от друга обозначают H, A, Гал, -X-R⁵, CN, NO₂, CF₃, CH₂-CF₃, SO_n-R⁷ или SO₂-NR⁵R⁶

R⁵ обозначает H, A, CF₃, CH₂-CF₃, Ph, Ph-alk, C₅-С₇-циклоалкил или C₅-С₇-циклоалкил-alk,

R⁶ обозначает H или A, или

R⁵ и R⁶ вместе обозначают алкилен с 4-5 С-атомами, причем одна CH₂-группа может быть заменена на -O-, -S-, -NH-, -NA-, или >N-CH₂-Ph,

R⁷ обозначает A или Ph,

X обозначает O, S или N-R⁶,

A обозначает алкил с 1-6 С-атомами,

alk обозначает алкилен с 1-4 С-атомами,

Гал обозначает фтор, хлор, бром или йод,

Ph обозначает незамещенный или одно-, двух или трехкратно замещенный A, OA, Гал, CF₃, NH₂, NHA или NA₂ фенил,

Гет обозначает насыщенный или ненасыщенный, пяти- или шестичленный гетероциклический остаток с 1-4 атомами азота, кислорода и/или серы, и

п обозначает 1 или 2,

а также их физиологически приемлемые соли.

2. Соединения по п. 1, представляющие собой

(а) N-диаминометилен-4-(4-амино-пиперидино)-3-метилсульфонил-бензамид,

(б) N-диаминометилен-4-(4-ацетамидо-пиперидино)-3-метилсульфонил-бензамид,

(в) N-диаминометилен-4-[4-(2,3-дигидро-2-оксо-3-метилбензимидазол-1-ил)-пиперидино]-3-метилсульфонил-бензамид,

(г) N-диаминометилен-4-(4-трет-бутоксикарбониламинопиперидино)-3-метилсульфонил-бензамид,

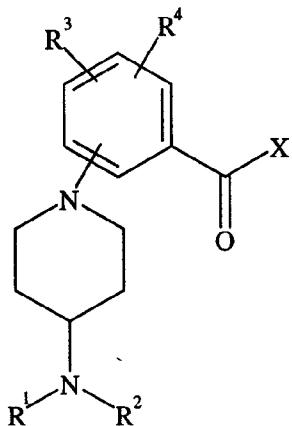
а также их физиологически приемлемые соли.

3. Соединения формулы (I) по п. 1 или их физиологически приемлемые соли, применяемые для приготовления лекарственного средства.

4. Соединения формулы (I) по п. 1 или их физиологически приемлемые соли, применяемые при борьбе с заболеваниями.

5. Соединения формулы (I) по п. 1, применяемые для приготовления лекарственных средств для лечения аритмий, стенокардии, инфарктов, а также для профилактической обработки указанных показаний.

6. Способ получения производных 4-амино-1-пиперидилбензоил-гуанидина формулы (I), а также их солей, отличающийся тем, что соединение формулы (II):



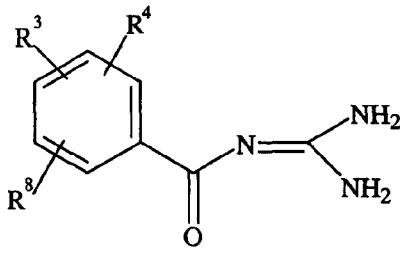
,

где

R¹, R², R³ и R⁴ имеют вышеуказанные значения и

X обозначает Cl, Br, OA, O-CO-A, O-CO-Ph, OH или другую реакционноспособную, этерифицированную до сложноэфирной, OH-группу, соответственно легко нуклеофильно замещаемую удаляемую группу, вводят во взаимодействие с гуанидином.

7. Способ получения производных 4-амино-1-пиперидилбензоил-гуанидина формулы (I), а также их солей, **отличающийся** тем, что веноилгуанидин формулы (III):

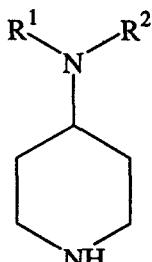


,

где

R³ и R⁴ имеют вышеуказанные значения и

R⁸ обозначает Cl, F, NO₂ или другую нуклеофильно вытесняемую группу, вводят во взаимодействие с производными пиперидина формулы (IV):



,

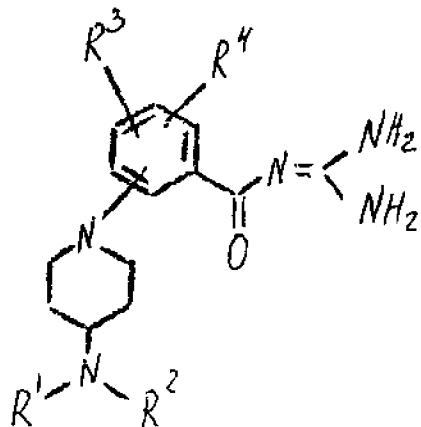
где R¹ и R² имеют указанные значения.

8. Способ получения производных 4-амино-1-пиперидилбензоил-гуанидина формулы (I), а также их солей, **отличающийся** тем, что иное соответствующее формуле (I) соединение, которое, однако вместо одного или нескольких атомов водорода содержит одну или несколько сольволизируемых групп, обрабатывают сольволизирующими средством, и/или полученное основание формулы 1 путем обработки кислотой превращают в одну из его солей.

9. Способ получения фармацевтических композиций, **отличающийся** тем, что эффективное количество соединения формулы (I) по п. 1 и/или одной из его физиологически приемлемых солей вместе по меньшей мере с одним твердым, жидким или полужидким носителем, или вспомогательным веществом доводят до пригодной дозировочной формы.

10. Фармацевтическая композиция, обладающая активностью Na⁺H⁺-антиторптера, **отличающаяся** тем, что она содержит эффективное количество по меньшей мере одного соединения общей формулы (I) по п. 1 и/или одной из его физиологически приемлемых солей.

Изобретение относится к 4-амино-1-пиперидинлбензоилгуанидинам формулы (I):



где

R¹ и R² каждый независимо друг от друга обозначают H, A,
Ph , Ph -алк, CO-A, CO-Ph , CO-Гет или известную из химии пептидов защитную для амино-группы группу;

R¹ и R² вместе также обозначают алкилен с 4-5 С-атомами, причем одна или две CH² - группы могут быть заменены на -O-, -S-, -CO-, -NH-, -NA- и/или > N- CH₂ Ph и в случае необходимости бензольное кольцо может быть приконденсировано таким образом, что образуется дигидроиндолильный, тетрагидроизохинолинильный или дигидробензимидазольный остаток»

R³ и R⁴ каждый независимо друг от друга обозначают H, A,

Гал, -X- Я5, CN, NO₂, CF₃, CH₂-CF₃, S_n0 -R7 или
SO₂-NR⁵R⁶;

R⁵ обозначает H, A, CF₃, CH₂-CF₃, Ph , Ph-alk, C₅-C₇ -циклоалкил или C₅-C₇ -циклоалкил-alk ;

R⁶ обозначает H или A, или

R⁵ или R⁶ вместо также обозначают алкилен с 4-5 С-атомами, причем одна CH₂-группа может быть заменена на -O-, -S-, -NH-, или >/V-CH₂-Ph;

R⁷ обозначает A или Ph;

X обозначает O, S или /V - R⁶;

A обозначает алкил с 1-6 С-атомами;

alk обозначает алкилен с 1-4 С-атомами;

Гал обозначает F , Cl, Br или I ;

Ph обозначает незамещенный или одно-, двух или трехкратно замещенный A, OA, Гал, CF₃, NH₂ ,NHA или NA₂ фенил;

Гет обозначает насыщенный или ненасыщенный пяти- или шести членный гетероциклический остаток с 1-4 атомами азота, кислорода и/или серы; и

"n" обозначает 1 или 2;

а также к их физиологически приемлемым солям.

В основу изобретения положена задача получения новых соединений с ценными свойствами, в особенности таких, которые могут применяться для получения лекарственных средств.

Найдено, что соединения формулы (1) и их физиологически приемлемые соли при хорошей совместности обладают цennыми фармакологическими свойствами.

В отношении новых соединений речь идет об ингибиторах клеточного Na⁺/H⁺-антитортера (Antiporters), т.е. о биологически активных веществах, которые ингибируют механизм Na⁺/H⁺-обмена клеток (Dusing и др., Med Klin 87, 378-384, 1982) в которые таким образом представляют собой хорошие антиаритмические средства, которые в особенности пригодны для лечения аритмий, происходящих вследствие недостатка кислорода.

Самым известным биологически активным веществом из группы ацилгуанидинов является амилорид. Это вещество, однако, обладает в первую очередь снижающим кровяное давление и салуретическим действием, что особенно нежелательно при лечении нарушений ритма сердца, в то время как антиаритмические свойства выражены только очень слабо.

Сверх того, известны структурно подобные соединения, например, из европейского патента 04 16 499.

Предлагаемые согласно изобретению вещества настоящей заявки обладают хорошим кардиозащитным действием и поэтому особенно пригодны для лечения инфаркта, профилактики инфаркта и для лечения стенокардии. Далее, вещества противодействуют всем патологическим гипоксическим и ишемическим повреждениям, так что можно лечить вызываемые благодаря этому первичные или вторичные заболевания. Биологически активные вещества также хорошо пригодны для предохранительных применений.

На основании защитных действий этих веществ при патологических гипоксических и ишемических ситуациях существуют дальнейшие возможности применения при хирургических вмешательствах для защиты временно менее обеспеченных для существования органов, при трансплантациях для защиты извлеченных органов, при антопластических вмешательствах в сосуды или сердце, при ишемиях нервной системы, при терапии шоковых состояний и для превентивного препятствования эссенциальной гипертонии.

Далее, соединения также можно применять в качестве терапевтических средств в случае

обусловленных пролиферацией клеток заболеваний, как артериосклерозы, поздние диабетические осложнения, опухолевые заболевания, фибротические заболевания, в особенности легких, печени и почек, а также гипертрофии и гиперплазии органов. Сверх того, вещества пригодны для диагностического применения с целью распознавания заболеваний, которые сопровождаются повышенной активностью Na^+/H^+ -антиторпера, например, в эритроцитах, тромбоцитах или лейкоцитах

Воздействия соединений можно определять с помощью само по себе известных методов, которые указываются, например, N.E Scobles и Y.Figueroa в Y.Membrane Biol. 120, 41-49 (1991) или L.Gounillon, W.Scholz, H.L.Land и Y.Poussegur в Mol.Pharmacol. 44, I04I-I045 (1993).

В качестве подопытных животных пригодны, например, мыши, крысы, морские свинки, собаки, кошки, обезьяны или свиньи.

Соединения поэтому можно применять в качестве биологически активных лекарственных средств в медицине человека в ветеринаров. Далее, их можно применять в качестве промежуточных продуктов для получения других биологически активных веществ лекарственных средств.

В указанных формулах "A" обозначает предпочтительно неразветвленную алкильную группу с 1-6, предпочтительно 1-4, в особенности 1, 2 или 3 C-атомами, в частности, предпочтительно метил, далее предпочтительно этил, пропил, изопропил, бутил, изобутил, далее предпочтительно втор.-бутил, трет.-бутил, пентил, изопентил (3-метилбутил), гексил или изогексил (4-метилпентил).

В случае, если R^1 и R^2 вместе обозначают алкилен, то алкиленовая группа предпочтительно неразветвлена, в частности, предпочтительно представляет собой $-(\text{CH}_2)_n$, причем $n = 4$ или 5; однако, также предпочтительно обозначает $-(\text{CH}_2)_2-\text{O}-(\text{CH}_2)_2$; $-(\text{CH}_2)_2-\text{NH}-(\text{CH}_2)_2$; $-(\text{CH}_2)_2-\text{NA}-(\text{CH}_2)_2$; $-\text{CH}_2-\text{O}-(\text{CH}_2)_2$; $-\text{CH}_2-\text{NH}-(\text{CH}_2)_2$; или $-\text{CH}_2-\text{NA}-(\text{CH}_2)_2$ соответственно, $-\text{CO}-(\text{CH}_2)_3$; $-\text{CO}-(\text{CH}_2)_4$ или $\text{CH}_2-\text{CO}-(\text{CH}_2)_2$.

Далее, образуемая R^1 и R^2 алкиленовая цепь, оба конца которой связаны с общим N-атомом, может быть связана с бензольным кольцом таким образом, что получается дигидроиндолильный, тетрагидроинолильный, тетрагидроизоинолильный или дигидробензимид-азолильный остаток.

Если R^1 и R^2 представляют собой независимые друг от друга остатки, то они, предпочтительно, каждый обозначают водород, A, COA, CO-Ph или CO-2-, -3- или -4-пиридил. Далее, предпочтительны соединения формулы (1), в которых одни из остатков R^1 и R^2 обозначает водород, в то время как другой обозначает само по себе известную группу, защитную для аминогруппы.

Выражение «защитная для аминогруппы группа» общизвестно и относится к группам, которые пригодны для защиты (блокирования) аминогруппы от химических превращений, которые, однако, легко удаляются после того, как в других местах молекулы прошла желательная химическая реакция. Типичными для таких групп являются в особенности незамещенные или замещенные ацильные, арильные, аралкоксиметильные или аралкильные группы. Их вид и размер, впрочем, не критические; однако, предпочтительны группы с 1-20, в особенности 1-8 C атомами. Выражение "ацильная группа" в связи с настоящим способом нужно понимать в самом широком смысле. Оно включает производимые от алифатических, аралифатических, ароматических или гетероциклических карбоновых кислот или сульфокислот ацильные группы, а также в особенности алcoxикарбонильные, арилоксикарбонильные и, прежде всего аралкоксикарбонильные группы. Примерами такого рода ацильных групп являются алканоил, как ацетил, пропионил, бутирил; аралканоил, как фенилацетил; ароил, как бензоил или толуил; арилоксиалканоил, как ФОА (феноксиацетил); алcoxикарбонил, как метоксикарбонил, этоксикарбонил, 2,2,2,-три-хлорэтоксикарбонил, БОК (трет-бутоксикарбонил), 2-иодэтоксикарбонил; аралкилоксикарбонил, как КБз (карбобензокси), 4-метоксибензилоксикарбонил, ФМОК (9-флуоренилметоксикарбонил); арилсульфонил, как Мтр (4-мтекси-2,3,6-триметилфенил-сульфонил). Предпочтительными защитными для аминогрупп группами являются БОК, далее КВз, ФМОК, бензил и ацетил.

R^3 и R^4 каждый независимо друг от друга предпочтительно обозначают H, A, $-\text{SO}_2-\text{A}$, $-\text{SO}_2-\text{NH}_2$, $-\text{SO}_2-\text{Ph}$, Гал, в особенности хлор или бром; $-\text{O}-\text{Ph}$, о- или п-хлор-фенокси или, однако, С/V, соответственно CF_3 , особенно предпочтительно $-\text{SO}_2-\text{CH}_3$ и метил.

Группа "alk" предпочтительно обозначает $-\text{CH}_2-$ или $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$

«Гал» предпочтительно обозначает хлор или бром, в то время как Ph предпочтительно обозначает незамещенный или однократно замещенный Гал, A OA, NH₂, NHA, NA₂ или CF₃ фенил.

«Гет» предпочтительно представляет собой 2- или 3-фурил; 2- или 3-тиенил; I-, 2- или 3-пирролил; I-, 2-, 4- или 5-имид-азолил; I-, 3-, 4- или 5-пиразолил; 2-, 4- или 5-оксазолил; 3-, 4- или 5-изоксазолил; 2-, 4- или 5-тиазолил; 3-, 4- или 5-изо-тиазолил; 2-, 3- или 4-пиридинил; 2-, 4-, 5- или 6-пиридинидил; далее предпочтительно 1, 2, 3-триазол-1-, -4- или -5-ил; 1, 2, 4- триазол-1-, -3- или -5-ил; I- или 5-тетразолил; 1, 2, 3-оксадиазол-4- или -5-ил; 1, 2, 4-оксадиазол-3- или -5-ил; 1, 3, 4-тиадиазол-2- или -5-ил; 1, 2, 4-тиадиазол-3- или -5-ил; 1, 2, 3-тиадиазол-4- или -5-ил; 2-, 3-, 4-, 5- или 6-2Н-тиопиранил; 2-, 3- или 4-4Н-тиопиранил; 3- или 4-пиридазинил; пиразинил; 2-, 3-, 4-, 5-, 6-или 7-бензофуренил; 2-, 3-, 4-, 5-, 6- или 7-бензотиенил; I-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6- или 7-индолил; 1-, 2-, 3-, 4- или 5-бензимидазолил; 1-, 3-, 4-, 5-, 6- или 7-бензопиразолил; 2-, 4-, 5-, 6- или 7-бензоксазолил; 3-, 4-, 5-, 6- или 7-бензоксазолил; 2-, 4-, 5-, 6- или 7-бензотиазолил; 4-, 5-, 6- или 7-бенз-2,1,3-оксадиазолил; 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- или 8-хинолинил; I-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7- или 8-изохинолинил; I-, 2-, 3-, 4- или 9-карбазопил; 1-, 2-, 3-, 4-, 5-, 6-, 7-, 8-или 9-акридинил; 3-, 4-, 5-, 6-, 7- или 8-циннолинил; 2-, 4-, 5-, 6-, 7- или 8-хинаозлинил. Гетероциклические остатки могут также быть частично или полностью гидрированы. «Тет», следовательно, также может представлять собой 2,3-дигидро-2-, -3-, -4- или -5-фурил; 2,5-дигидро-2-, -3-, -4- или -5-фурил; тетра-гидро-2- или -3-фурил; 1,3-диоксолан-4-ил; тетрагидро-2- или -3-тиенил; 2,3-гидро-1-, -3-, -4-, -5- или -6-пирролил; 2,5-дагидро-1-, -2-, -3-, -4- или -5-пирролил; 1-, 2- или 3-пирролидинил; тетрагидро-1-, -2- или -4-имидаэзолил; 2,3-дигидро-1-, -2-, -3-, -4- или -5-пиразолил; тетраищро-1-, -3- или -4-пиразолил; 1-, 4-дигидро-1-, -2-, -3- или -4-пиридинил; 1,2,3,4-тетрагидро-1-, -2-, -3-, -4- или -5-пиридинил; 1,2,3,6-тетрагидро-1-, -2-, -3-, -4-, -5- или -6-пиридинил; 1-, 2-, 3- или 4-пиперидинил; 2-, 3- или 4-морфолинил; тетрагидро-2-, -3- или -4-пиринаил; 1-, -диоксанил; 1,3-диоксан-2-, -4- или -5-ил; гексагидро-1-, или -4-пиридинил; гексагидро-1-, -2-, -4- или -5-пиридинил; 1-, 2- или 3-пиперазинил; 1,2,3,4-тетрагидро-1-, -2-, -3-, -4-, -5-, -6-, -7- или -8-хинолинил; 1-, 2-, 3-, 4-

тетрагидро-1-, -2-, -3-, -4-, -5-, -6-, -7-, или -8-изохинолинил.

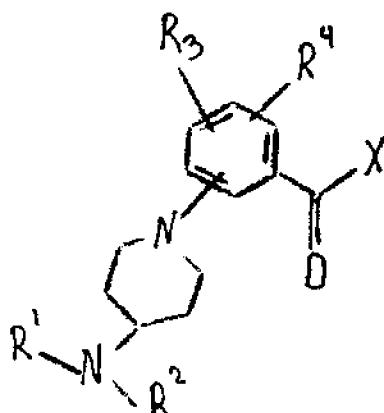
Соответственно этому, в объем изобретения в особенности входят те соединения формулы (1), в которых, по меньшей мере, один из указанных остатков имеет одно из предпочтительных вышеуказанных значений. Некоторые предпочтительные группы соединений могут быть выражены нижеследующими формулами (Ia) + (Ih), которые соответствуют формуле (1) и где подробнее не указанные остатки имеют указанное в случае формулы (1) значение, где, однако:

в Ia: R¹ и R² каждый обозначают H или R³ -SO₂CH₃; -SO₂-NH₂ или фенокси-группу в замещенной или незамещенной форме;
в Ib: R¹ = H, R² = БОК и R⁴ или R⁴ обозначают -SO₂-CH₃, -SO₂-NH₂ или замещенную или незамещенную фенокси-группу;
в Ic: один из остатков R¹ или R² обозначает H, а другой остаток обозначает -CO-Ph, -CO-Гет или A;

в Id: R¹ и R² вместе обозначают -(CH₂)₄- , -(CH₂)₅- , -CO-(CH₂)₃- , -CO-(CH₂)₄- , -CH₂-CO-(CH₂)₂- , -CH₂-CO-(CH₂)₃- , -(CH₂)₂-CO-(CH₂)₂- , -(CH₂)₂-NH-(CH₂)₂- , -(CH₂)₂-NA-(CH₂)₂- , -(CH₂)₂-O-(CH₂)₂- , -CH₂-NH-(CH₂)₂- , -CH₂-NA-(CH₂)₂- , или -CH₂-O-(CH₂)₂-;

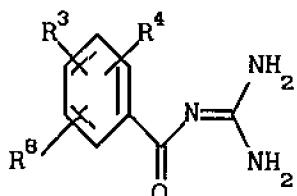
в Ie: замещенная пиперидиновая группа находится в π-положении к гуанидинокарбонильной группе;
в If: замещенная пиперидиновая группа находится в m-положении к гуанидинокарбонильной группе;
в Ig: замещенная пиперидиновая группа находится в o-положении к гуанидинокарбонильной группе;
в Ih: R⁴ обозначает CH₃ и находится в o-положении к гуанидинокарбонильной группе.

Предметом изобретения далее является способ получения соединений формулы (1) по п.1 формулы изобретения, отличающийся тем, что соединение формулы (II)



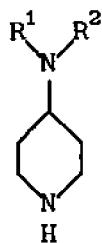
где R¹, R², R³ и R⁴ имеют вышеуказанные значения и X обозначает Cl, Br, OAc, O-CO-A, O-CO-Ph, OH или другую реакционноспособную, сложноэфирно-этерифицированную OH-группу, соответственно легко нуклеофильно замещаемую, удаляемую группу;

вводят во взаимодействие с гуанидином; или бензоилгуанидин формулы (III)



где R³ и R⁴ имеют вышеуказанные значения, и R⁸ обозначает F, Cl, NO₂ или другую нуклеофильно вытесняемую группу;

вводят во взаимодействие с пиперидиновым производным формулы (IV):



где R¹ и R² имеют указанные значения; или иное соответствующее формуле (1) соединение, которое, однако, вместо одного или нескольких атомов водорода содержит одну или несколько восстановляемых групп и/или одну или несколько дополнительных C-C- и/или C-N- связей, обрабатывают восстановителем;

или иное соответствующее формуле (1) соединение, которое, однако, вместо одного или нескольких атомов водорода содержит одну или несколько сольволизируемых групп, обрабатывают сольволизирующим средством

и/или полученное основание формулы (1) путем обработки кислотой превращают в одну из его солей.

При осуществлении способа используют приемы, которые описаны в литературе (например, в стандартных работах, как Губен-Вейль Методы органической химии, изд. Geord-Thieme, Штутгарт; Organic Reactions, John Wiley and Sons Inc., New York; а также в вышеуказанной патентной заявке), а именно при реакционных условиях, которые известны и пригодны для указанных превращений. При этом можно использовать также само по себе известные, здесь подробнее не упомянутые, варианты.

Исходные вещества в желательном случае также получать *in situ*, таким образом, что их не выделяют из реакционной смеси, а тотчас вводят во взаимодействие далее для получения соединений формулы (I).

Предпочтительно соединения формулы (I) получают тем, что активированное производное карбоновой кислоты формулы (II), причем X особенно предпочтительно обозначает хлор или $-O-CH_3$, вводят во взаимодействие с гуанидином. Особенно пригодны варианты реакции, при которых свободную карбоновую кислоту формулы (II) (X = OH) само по себе известным образом превращают в соответствующее активированное производное и его затем непосредственно, без промежуточного выделения, вводят во взаимодействие с гуанидином. Способы, при которых не нужно промежуточное выделение, представляют собой, например, активирование с помощью карбонилдиimidазола, дициклогексилкарбодимида или Ми Кацама (Angew. Chem 91, 788-812, 1979), причем последний особенно пригоден.

Карбоновые кислоты формулы (II) получают путем нуклеофильного ароматического замещения, исходя из пригодных производных бензойной кислоты, путем введения во взаимодействие с соответствующими *p*-замещенными пиперидинами формулы (IV). Взаимодействие осуществляют по аналогии с реакцией соединения формулы (III) с пиперидиновым производным формулы (IV) и оно описывается ниже.

Взаимодействие реакционноспособного производного карбоновой кислоты форлулы (P) с гуанидином осуществляют само по себе известным образом, предпочтительно в протонном или аprotонном, полярном или неполярном, инертном органическом растворителе.

Пригодные растворители указываются ниже соединений формулы (Ш) с соединениями формулы (IV). Особенно предпочтительными растворителями являются, однако, метанол, ТГФ, диметоксистан, диоксан или получаемые из них смеси, а также вода. В качестве температуры реакции пригодны температуры от 20°C до температуры кипения растворителя. Времена реакции составляют от 5 минут да 12 часов. При реакции целесообразно использовать кислотоулавливатель. Для этой цели пригодны любые виды оснований, которые сами не мешают реакции. Особенно пригодно, однако, применение неорганических оснований, как карбонат калия, или органических оснований, как триэтиламин или пиридин, или, однако, избыток гуанидина.

Соединения формулы (I) до п.1 формули изобретения, далее, можно получать тем, что бензоилгуанидин формулы (III) вводят во взаимодействие с пиперидином формулы (IV). Исходные вещества формулы (Ш) можно получать простым образом путем взаимодействия соответственно замещенных бензойных кислот или производимых от них реакционно-способных производных, как, например, галоидангидриды, сложные эфиры или ангидриды, с гуанидином, при реакционных условиях, которые известны и общеупотребительны для получения амидов.

Пиперидины формулы (IV), также как способы их получения, сами по себе известны. Если они неизвестны, то их можно получать само по себе известными способами. Так, например, 4-аминопиперидин можно гидрировать до соответствующего 4-аминопиперидина и затем в случае необходимости превращать его далее для получения различных N-замещенных 4-аминопиперидинов.

Предпочтительными реакциями при этом являются реакции алкилирования и ацилирования, в особенности также введение защитных групп. Далее, возможно, что в 4-галогенпиперидине атом галогена заменяют группой $-NR^1N^2-$, причем R^1 в R^2 имеют указанные значения. Особенно предпочтительны реакции с циклическими атомами, как пирролидин, или первичными или вторичными ароматическими аминами, как, например, анилин, или производимыми от них производными.

Получение соединения формулы (II), а также взаимодействие соединения формулы (III) с пиперидиновым производным формулы (IV) осуществляют само по себе известным образом, предпочтительно в протоном или аprotоном, полярном инертном органическом растворителе.

При получении соединения формулы (II), в случае взаимодействия соединения (II) с гуанидином или при взаимодействии соединения формулы (III) с соединением формулы (IV) целесообразно работать в присутствии основания или с избытком основной компоненты. В качестве оснований предпочтительно пригодны, например, гидроксиды, карбонаты, алкоголяты щелочных или щелочноземельных металлов, или органические основания, как триэтиламин или пиридин, которые применяются также в избытке и тогда одновременно могут служить в качестве растворителя.

В качестве инертных растворителей в особенности пригодны спирты, как метанол, этанол, изопропанол, н-бутанол или трет-бутанол; простые эфиры, как дизотропиловый эфир, тетрагидрофуран (ТГФ) или диоксан; простые гликоловые эфиры, как этиленгликольмонометиловый или $-O-CH_2-CH_2-O-$ монометиловый простой эфир (метилгликоль или этилгликоль), этиленгликольдиметиловый простой эфир (диглимы); кетоны, как ацетон или бутанон; нитрилы, как ацетонитрил; нитросоединения, как нитрометан или нитробензол; сложные эфиры, как этилацетат или гексаметилтриамид фосфорной кислоты (гексаметапол); сульфоксиды, как диметилсульфоксид (ДМСО); хлорированные углеводороды, как дихлорметан, хлороформ, трихлорэтилен, 1,2-дихлорэтан или тетрахлорид углерода; углеводороды, как бензол, толуол или ксиол. Далее, пригодны смеси этих растворителей друг с другом.

Особенно предпочтительный вариант состоит в том, что вещества, без добавки растворителей, прямо сплавляют вместе при температурах 100-400°C, особенно предпочтительно при 100-200°C.

Производные с первичной или вторичной аминогруппой (R^1 и/или $R^2 = H$) целесообразно вводят во взаимодействие в защищенной форме, независимо от того, проводится ли реакция в присутствии растворителя или в расплаве.

В качестве защитных групп принимают во внимание обычные защитные для аминогруппы группы, которые применяются, например, в химии пептидов. Некоторыми характерными группами являются, например, 2-алкокси-этокси-метил, как 2-метокси-этокси-метил (МЭМ); отщепляется, например, с помощью

ZnBr_2 или TiCl_4 в дихлорметане), или 2-триалкилсилил-этокси-метил, как 2-триметилсилил-этокси-метил ("СЭМ"; отщепляется, например, с помощью F-ионов). Особенno предпочтителен, правда, трет-буто-кси-карбонил ("БОК"; отщепляется с помощью H^+).

Далее, в соединении формулы (I) один или несколько остатков R^1 , R^2 , R^3 и/или R^4 можно превращать в другие остатки R^1 , R^2 , R^3 и/или R^4 .

Например, можно H-атом путем галогенирования заменить на атом галогена или путем нитрования заменить на нитро-группу и/или нитро-группу восстановить до аминогруппы и/или амино- или гидроксильную группу алкилировать или ацилировать и/или бензильный остаток гидрогенолитически отщепить (например, с помощью H_2 в присутствии катализатора, как палладий, или с помощью формиата аммония в метаноле).

Нитрование проводят при обычных условиях, например, с помощью смеси из концентрированной HNO_3 и концентрированной H_2SO_4 , при температурах 0-30°C.

Галогенирование можно осуществлять, например, с помощью элементного хлора или брома в одном из обычных инертных растворителей, при температурах примерно 0-30°C.

Первичную или вторичную аминогруппу и/или OH-группу путем обработок с помощью алкилирующих средств можно превращать в соответствующую вторичную или третичную аминогруппу и/или алcoxильную группу. В качестве алкилирующих средств пригодны, например, соединения формул A-Cl, A-B_x или A-J, или соответствующие сложные эфиры серной кислоты или сульфо-кислоты, как метилхлорид, метилбромид, метилиодид, диметил-сульфат, метил-п-толуолсульфонат. Далее, можно вводить, например, одну или две метильные группы с помощью формальдегида в присутствии муравьинной кислоты. Алкилирование целесообразно осуществлять в присутствии или отсутствии одного из указанных инертных растворителей, например, как DMF, при температурах примерно 0° + примерно 120°C, причем также можно добавлять катализатор, предпочтительно основание, как трет-бутилат калия или NaH.

В качестве ацилирующих средств для ацилирования Мино- или гидроксильных групп целесообразно пригодны галогениды (например, хлориды или бромиды) или ангидриды карбоновых кислот формулы Ac-OH, например, ацетангидрид, пропеонхлорид, изобути-рилбромид, смешанный ангидрид муравьиной и уксусной кислот, бензоилхлорид. При ацилировании возможна добавка основания, как пирдин или триэтиламин. Ацилируют целесообразно в присутствии или отсутствии инертного растворителя, например, углеводорода, как толуол; нитрила, как ацетонитрил; амида, как DMF; или избытка третичного основания, как пиридин или триэтилвмин; при температурах примерно 0-160°C, предпочтительно при 20-120°C. Формилирование также осуществляют с помощью муравьиной кислоты в присутствии пиридина.

Основание формулы (I) с помощью кислоты можно переводить в соответствующую соль присоединения кислоты. Для этого превращения принимают во внимание кислоты, которые дают физиологически приемлемые соли. Так, можно применять неорганические кислоты, например, как серная кислота, азотная кислота, галогенводородные кислоты, как соляная или бромоводородная кислота, фосфорные кислоты, как ортофосфорная кислота, сульфаминовая кислота; далее, органические кислоты, в особенности алифатические, алициклические, арапифатические, ароматические или гетероциклические одно- или многоосновные карбоновые, сульфоновые или серные кислоты, например, как муравьиная кислота, уксусная кислота, пропионовая кислота, пивалиновая кислота, диэтилуксусная кислота, малоновая кислота, пимелиновая кислота, фумаровая кислота, молочная кислота, винная кислота, яблочная кислота, бензойная кислота, салициловая кислота, 2- или 3-фенилпропионовая кислота, лимонная кислота, глюконовая кислота, аскорбиновая кислота, никотиновая кислота, изоникотиновая кислота, метан- или этансульфокислота, этандисульфокислота, 2-гидрокситетансульфокислота, бензолсульфокислота, п-толуолсульфокислота, нафталин-моно- и -ди-сульфокислоты, лаурилсерная кислота.

Соединения формулы (I) и их физиологически приемлемые соли могут применяться для приготовления фармацевтических композиций, в особенности нехимическим путем. При этом их вместе по меньшей мере с одним твердым, жидким и/или полужидким носителем или вспомогательным веществом и в случае необходимости в комбинации с одним или несколькими другими биологически активными веществами можно переводить в природную дозировочную форму.

Предметом изобретения, далее, являются средства, в особенности фармацевтические композиции, содержащие, по меньшей мере, одно соединение формулы (I) и/или одну из его физиологически приемлемых солей.

Эти композиции могут применяться в качестве лекарственных средств в медицине человека или ветеринарии. В качестве носителей принимают во внимание органические или неорганические вещества, которые пригодны для кишечного, орального, парентерального или топического введения и не реагируют с новыми соединениями, например, как вода, растительные масла, бензиловые спирты, полиэтиленгликоли, триацетат глицерина, желатина, углеводы, как лактоза или крахмал, стеарат магния, тальк, ланолин, вазелин. Для орального применения служат в особенности таблетки, драже, капсулы, сиропы, соки или капли; для ректального (кишечного) применения служат свечи; для парентерального применения служат растворы, предпочтительно масляные или водные растворы; далее, суспензии, эмульсии или имплантаты; для топического применения служат мази, кремы, пасты, лосьоны, желе, пульверизуемые препараты, пены, аэрозоли, растворы (например, растворы в спиртах, как этианол или изопропанол, ацетонитрила, DMF, диметилацетамида, 1,2-пропандиола или их смесях друг с другом и/или с водой) или порошки. Новые соединения также можно лиофилизировать и полученные лиофилизаты применять, например, для приготовления препаратов для инъекций. В особенности для топического применения принимают во внимание также липосомальные композиции. Указанные композиции могут быть стерилизованы и/или могут содержать вспомогательные вещества, как желирующие средства, консерванты, стабилизаторы и/или смачиватели, эмульгаторы, соли для влияния на осмотическое давление, буферные вещества, красители, вкусовые и/или ароматизирующие вещества. Если желательно, они могут также содержать одно или несколько других биологически активных веществ, например, один или несколько витаминов.

Соединения формулы (I) и их физиологически приемлемые соли можно вводить людям или животным,

в особенности млекопитающим, как обезьяны, собаки, кошки, крысы или мыши, и применять при терапевтической обработке организма человека или животного, а также при борьбе с заболеваниями, в особенности при терапии и/или профилактике нарушений сердечно-сосудистой системы. Поэтому они пригодны для лечения аритмии, в особенности, когда они возникают вследствие недостатка кислорода; стенокардии, инфарктов, ишемии нервной системы, как, например, инсульт или отек головного мозга; шоковых состояний и для профилактики.

Вещества, далее, можно применять в качестве терапевтических средств при заболеваниях, при которых играют роль пролиферации клеток, как артериосклероз, поздние диабетические осложнения, опухолевые заболевания, фиброзы, а также гипертрофии и гиперплазии органов.

При этом предлагаемые согласно изобретению вещества, как правило, вводятся по аналогии с известными антиаритмическими средствами, например, как Априндин, предпочтительно в дозах примерно 0,01-5 мг, в особенности 0,02-0,5 мг» на дозировочную единицу. Суточная доза предпочтительно составляет примерно 0,0001-0,1, в особенности 0,0003-0,01 мг/кг веса тела. Специальная доза для каждого определенного пациента, однако, зависит от самых различных факторов, например, от эффективности используемого специального соединения, от возраста, веса тела, общего состояния здоровья, пола, стоимости, момента и пути введения, от скорости выделения, комбинации лекарственных средств и тяжести соответствующего заболевания, которое имеет значение для терапии. Предпочтительно оральное введение.

В нижеследующих примерах выражение "обычная обработка" обозначает:

если необходимо, добавляют воду, экстрагируют с помощью органического растворителя, как этилацетат, отделяют, органическую фазу сушат над сульфатом натрия, отфильтровывают, выпаривают и очищают путем хроматографии и/или кристаллизации.

Ниже, как в вышеуказанные, все значения температуры даны в °С.

Пример I

Раствор 550 мг метилового эфира 3-метилсульфонил-4-(4-БОК-аминопиперидино)-бензойной кислоты (т.пл. = 149°-150°C) получается путем взаимодействия 3-метилсульфонил-4-хлорбензойной кислоты с 4-БОК-аминопиперидином в расплаве в последующей этерификации до сложного эфира продукта с помощью метилиодида с K₂CO₃ в диметилформамиде (МДФ) и 383 мг гуанидина в 6 мл метанола (абсолютного) перемешивают в течение 45 минут при 60°C. После удаления растворителя в обычной обработке получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид. Т.пл. = 224°-226°C.

Аналогичным образом, путей введения во взаимодействие гуанидина

с метиловым эфиром 3-аминосульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-

-бензойной кислоты получают 3-аминосульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензоилгуанидин;

с метиловым эфиром 3-метилсульфонил-4-(4-N, N-диметил-амино-пиперидино) бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-метил-сульфонил-4-(4-N, N-диметил-амино-пиперидино) бензамид; т.пл.249°-252°C;

с метиловым эфиром 3-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино) -5-хлор-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-хлорбензамид;

с метиловым эфиром 2-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфо-нилбензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонилбензамид;

с метиловым эфиром 3-метилсульфонил-4-(4-БОК-4-N-метиламино-пиперидино) бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-метил-сульфонил-4-(4-БОК-4-N-метиламино-пиперидино)-бензамид;

с метиловым эфиром 3-(4-БОК-аминопиперидино)-5-метилсульфонилбензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4-метилсульфонилбензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4-метилсульфонилбензамид;

с метиловым эфиром 3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4(2-хлорфенокси)-бензольной кислоты получают N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4(2-хлорфенокси)-бензамид;

с метиловым эфиром 3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4-хлорбензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4-хлорбензамид;

с метиловым эфиром 2метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино) бензамид;

с метиловым эфиром 2-(4-БОК-амино-пиперидино)-3-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-(4-БОК-амино-пиперидино)-3-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 3-метилсульфонил-4-(4-пирролидино-пиперидино)-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-метилсульфо-нил-4-(4-пирролидино-пиперидино)-бензамид; т.пл. 255°C;

с метиловым эфиром 2-(4-БОК-амино-пиперидино)-6-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-(4-БОК-амино-пиперидино)-6-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 3-аминосульфонил-4-метил-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензойной кислоты получают 3-аминосульфонил-4-метил-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензоилгуанидин;

с метиловым эфиром 2-метилсульфонил-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-метилсульфонил-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид;

с метиловым эфиром 2-метилсульфонил-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-метилсульфонил-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид;

с метиловым эфиром 2-(2-хлорфенокси)-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-(2-хлорфенокси)-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид;

с метиловым эфиром 2-(2-хлорфенокси)-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-(2-хлорфенокси)-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид;

с метиловым эфиром 3-(4-БОК-амино-пиперадино)-5-(2-хлорфенокси) бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-(2-хлорфенокси)-бензамид;

с метиловым эфиром 3-метилсульфонил-4-(4-пиперидино-пиперидино) бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-пиперидино-пмпермдмно)-бензамид; т.пл. 255°C.

Пршер 2

Аналогично примеру 1, исходя из метилового эфира 3-метилсульфонил-4-[4-(3-N-метил-2,3-дигидро-бензимидазол-2-он-1-ил)-пиперидино]-бензойной кислоты [получается путем взаимодействия 3-метилсульфонил-4-хлорбензойной кислоты с 4-(3-N-метил-2,3-дигидро-бензимидазол-2-он-1-ил)-пиперидином в расплаве и последующей этерификации до сложного эфира продукта с помощью метилиодида с K₂CO₃ в диметилформамиде (ДМФ)] путем м введения во взаимодействие с гуанидином получают 1-[1-(4-диаминометилен-карбамоил-2-метилсульфонил-фенил)-пиперид-4-ил]-2, 3-дигидро-3-метил-бензи-мидазол-2-он, из которого после обработки с помощью разбавленного вод-ного раствора HCl получают соответствующий гидрохлорид. Т.пл. = 217°-220°C.

Аналогичным образом, путем взаимодействия гуанидина с метиловым эфиром 3-метилсульфонил-4-[4-(3-оксо-пирролидино)-пиперидино] бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-[4-(2-оксо-пирролидино)-пиперидино]-бензамид.

Пример 3

3, 4г N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамида (т.пл. 224°-226°C) растворяют в 2 Н растворе HCl в диоксане и перемешивают 1,5 часа при комнатной температуре. Затем кристаллический остаток отсасывают и получают, после промывки диоксаном, N-диаминометилен-Зметилсульфонил-4-(4-аминопиперидино)-бензамид-тригидро-хлорид. Т.пл. = 232°-240°C.

Аналогичным образом путем удаления БОК-защитных групп:

из N-диаминометилен-3-аминосульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-бензамид, т.пл. 240°C (разложение);

из N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-5-хлорбензамида получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-5-хлорбензамид-дигидрохлорид, т.пл. 230°C;

из N-диаминометилен-2-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида получают N-диаминометилен-2-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид-дигидрохлорид, т.пл. 305°- 310°C;

из N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида получают N-диаминометилен-3-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонилбензамид;

из N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4-метил-5-метилсульфонил-бензамида получают N-диаминометилен-3-(4-амино-пиперидино)-4-метил-5-метилсульфонил-бензамид;

из N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4-метилсульфонил-бензамида получают N-диаминометилен-3-(4-амино-пиперидино)-4-метилсульфонил-бензамид-дигидрохлорид, т.пл. 225°C;

из N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4-(2-хлорфенокси)-бензамида получают N-диаминометилен-3-(4-амино-пиперидино)-4-(2-хлорфенокси) бензамид;

из N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-4-хлорбензамида получают N-диаминометилен-3-(4-амино-пиперидино)-4-хлорбензамид;

из N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-БОК-4-П-метиламино-пиперидино)-бензамида получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(2-N-метиламино-пиперидино)-бензамид, т.пл. 245°-248°C;

из N-диаминометилен-2-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамида получают N-диаминометилен-2-метилсульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-бензамид.;

из N-диаминометилен-2-(4-БОК-амино-пиперидино)-3-метилсульфонил-бензамида получают N-диаминометилен-2-(4-амино-пиперидино)-3-метилсульфонил-бензамид;

из N-диаминометилен-2-(4-БОК-амино-пиперидино)-6-метилсульфонил-бензамида получают N-диаминометилен-2-(4-амино-пиперидино)-6-метилсульфонил-бензамид;

из N-диаминометилен-3-аминосульфонил-4-метил-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамида получают N-диаминометилен-3-аминосульфонил-4-метил-5-(4-амино-пиперидино)-бензамид;

из N-диаминометилен-2-метилсульфонил-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамида получают N-диаминометилен-2-метилсульфонил-3-(4-амино-пиперидино)-бензамид;

из N-диаминометилен-2-метилсульфонил-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамида получают N-диаминометилен-2-метилсульфонил-5-(4-амино-пиперидино)-бензамид;

из N-диаминометилен-2-(2-хлорфенокси)-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид получают N-диаминометилен-2-(2-хлорфенокси)-3-(4-амино-пиперидино)-бензамид;

из N-диаминометилен-2-(2-хлорфенокси)-5-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамида получают N-диаминометилен-2-(2-хлорфенокси)-5-(4-амино-пиперидино)-бензамид;

из N-диаминометилен-3-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-(2-хлорфенокси)-бензамида получают N-диаминометилен-3-(4-амино-пиперидино)-5-(2-хлорфенокси)-бензамид.

Пример 4

3,9 г N Диаминометилин-3метилсульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-бензамид-тригидрохлорида (т.пл. 232-240°C) растворяют в 50 мл воды и с помощью 1н раствора N aOH устанавливают pH = 12 и перемешивают. Образовавшийся осадок отсасывают, промывают с помощью 5 мл вода и высушивают при 50°C. Получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-бензамид. Т.пл. 239-241°C.

Пример 5

2,5 г N Диаминометилин-3метилсульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-бензамида (т.пл. 239-241°C) суспендируют в 75 мл воды и при перемешивании смешивают с 14,7 мл 1н HCl. После удаления растворителя и лиофилизации получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-бензамид-дигидрохлорид. Т.пл. > 260°C.

Аналогичным образом, исходя из соответствующих оснований, получают;

N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-N,N-диметиламино-пиперидино)-бензамид-дигидрохлорид, т.пл. 198-206°C

N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-пиперамидо-пиперамидо)-бензамид-дигидрохлорид. т.пл. >

250°C;

3-аминосульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-бензоилгуаниди-дигидрохлорид, т.пл. 240°C;

N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-пиперамило-пиперамило)-бензамид-дигидрохлорид. т.пл. >

250°C;

N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-N-метиламино-пиперамило)-бензамид-дигидрохлорид.

т.пл. > 255°C;

Примор 6

2,1 г N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-фтор-бензамида [получается путем взаимодействия метилового эфира 3-метилсульфонил-4-фтор-бензойной кислоты с гуанидином] сплавляют вместе с 7,0 г 4-БОК-амино-пиперидина при 150°C. После времени расплавления 1,3 часа, смесь охлаждают и остаток после сплавления растворяют в 10 мл смеси дихлорметана с метанолом. Обычная обработка и хроматография на силикагеле (этилацетат/метанол) дают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид. Т.пл. 225-226°C.

Примор 7

1,0 г 3-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензойной кислоты получается путем взаимодействия метилового эфира 3-метилсульфонил-4-фтор-бензойной кислоты с 4-БОК-амино-пиперидином и последующего омыления продукта до свободной кислоты растворяют в 15 мл 1-метилпирролидона, смешивают с 0,67 г 1-метил-2-хлорпиридинийхлорида и перемешивают в течение 15 минут.. Затем добавляют 0,9 г гуанидинийхлорида, а также 2,6 мл дизоприпилэтамина и перемешивают 1 час при комнатной температуре. После обычной обработки и после хроматографии на силикагеле (флэш—хроматография, этилацетат/ 10 % метанола) получают

N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид.

Пример 8

Аналогично примеру 7, путем введения во взаимодействие 3-метилсульфонил-4-(4-ацетамидо-пиперидино)-бензойной кислоты с гуанидинийхлоридом получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-ацетамидо-пиперидино)-бензамид-гидрохлорид. Т.пл. 199-203°C.

Аналогичным образом, путем введения во взаимодействие с гуанидинийхлоридом, исходя

из 3-метилсульфонил-4-(4-бензамидо-пиперидино)-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-бензамидо-пиперидино) бензамид, т.пл. 106-110°C;

из 3-метилсульфонил-4-(4-[4-пиридил-карбоксамило]-пиперидино)-бензойной кислоты, получают N-диаминоетилен-3-метилсульфонил-4-[4-(4-пиридил-карбоксамило)-пиперидино]-бензамид;

из 3-метилсульфонил-4-(4-формадимо-пиперидино)-бензойной кислоты, получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-формадимо-пиперидино)-бензамид;

из 3-метилсульфонил-4-[3-(4-пиридил-карбоксамило)-пиперидино]-бензойной кислоты получают диаминометилен-3-метилсульфонил-4-[3-(4-пиридил-карбоксамило)-пиперидино]-бензамид;

из 3-метилсульфонил-4-(4-п-хлор-бензамидо-пиперидино)-бензойной кислоты, получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-п-хлор-бензамидо-пиперидино)-бензамид;

из 3-метилсульфонил-4-[4-(2,4-диметокси-бензамидо)-пиперидино]-бензойной кислоты, получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-[4-(2,4-диметокси-бензамидо)-пиперидино]-бензамид;

из 3-метилсульфонил-4-[4-(2,4-дихлор-бензамидо)-пиперидино]-бензойной кислоты, получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-[4-(2,4-дихлор-бензамидо)-пиперидино]-бензамид;

из 3-метилсульфонил-4-[4-(2-метокси-4-хлор-бензамидо)-пиперидино]-бензойной кислоты, получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-[4-(2-метокси-4хлор-бензамидо)-пиперидино]-бензамид.

Пример 9

Аналогично примеру 1 путем взаимодействия метилового эфира 2-метил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензойной кислоты с гуанидином получают N-диаминометилен-2метил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид.

Аналогичным образом путем взаимодействия гуанида с метиловым эфиром 2-этил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-этил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 2-трифторметил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-трифторметил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 2-хлор-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-хлор-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 2-БОК-амино-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-БОК-амино-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 2-циан-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-циан-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 2-гидрокси-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-гидрокси-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 3-трифторметил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-трифторметил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамид-тригидрохлорид;

с метиловым эфиром 2-метокси-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензойной кислоты получают N-диаминометилен-2-метокси-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамид;

с метиловым эфиром 3-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-нитробензойной кислоты получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-нитро-бензамид.

Пример 10

Аналогично примеру 3, путей удаления БОК-защитных групп исходя

из N-диаминометилен-2-этил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида, получают N-

диаминометилен-2-этил-4-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида;

из N-диаминометилен-2-трифторметил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида, получают N-диаминометилен-2-трифторметил-4-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида;

из N-диаминометилен-2-хлор-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида, получают N-диаминометилен-2-хлор-4-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида-дигидрохлорид, т.пл. 302-305°C;

из N-диаминометилен-2-БОК-амино-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида, получают N-диаминометилен-2-амино-4-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида;

из N-диаминометилен-3-трифторметил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-бензамида, получают N-диаминометилен-3-трифторметил-4-(4-амино-пиперидино)-бензамида-тригидрохлорид, т.пл. 235°C;

из N-диаминометилен-2-метил-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида, получают N-диаминометилен-2-метил-4-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида-дигидрохлорид, т.пл. 305-310°C;

из N-диаминометилен-2-циан-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида, получают N-диаминометилен-2-циан-4-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида;

из N-диаминометилен-2-гидрокси-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида, получают N-диаминометилен-2-гидрокси-4-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида;

из N-диаминометилен-2-метокси-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида, получают N-диаминометилен-2-метокси-4-(4-амино-пиперидино)-5-метилсульфонил-бензамида-дигидрохлорид, т.пл. 270°C;

из N-диаминометилен-3-метилсульфонили-4-(4-БОК-амино-пиперидино)-5-нитро-бензамида, получают N-диаминометилен-3-метилсульфонил-4-(4-амино-пиперидино)-5-нитробензамида-дихлорид, т.пл. 264°C.

Ниже следующие примеры относятся к фармацевтическим композициям:

Пример А: Стеклянные емкости с препаратом дня инъекции

В растворе 100 г биологически активного вещества формулы (1) и 5 г динатрийгидрофосфата в 3 л дважды перегнанной воды с помощью 2Н соляной кислоты устанавливают pH ≈ 6,5, раствор стерильно фильтруют, заполняют им емкости для препарата для инъекции, лиофилизируют в стерильных условиях и стерильно закрывают. Каждая емкость с препаратом для инъекции содержит 5 мг биологически активного вещества.

Пример Б: Свечи

Расплавляют смесь 20 г биологически активного вещества формулы (1) со 100 г соевого лецитина и 1400г масла какао, разливают в формы и оставляют охлаждаться. Каждая свеча содержит 20 мг биологически активного вещества.

Пример В: Раствор

Готовят раствор из 1 г биологически активного вещества формулы (1); 9,38 г Na₂HPO₄·2H₂O; 28,48 г Na₂HPO₄·12H₂O И 0,1 г бензальконийхлорида в 940 мл дважды перегнанной воды. Устанавливают pH = 6,8, доливают до общего объема 1 л и стерилизуют путем облучения. Этот раствор можно применять, например, в виде глазных капель.

Пример Г: Мазь

Смешивают 500 мг биологически активного вещества формулы (1) & 99,5 г вазелина в асептических условиях.

Пример Д: Таблетка

Смесь из 1 кг биологически активного вещества формулы (1), 4 кг лактозы, 1,2 кг картофельного крахмала, 0,2 кг талька и 0,1 кг стеарата магния обычным образом прессуют в таблетки, таким образом, что каждая таблетка содержит 10 мг биологически активного вещества.

Пример Е: Драже

Аналогично примеру Д прессуют таблетки, которые затем обычным образом покрывают покрытием из сахарозы, картофельного крахмала, талька, траганта и красителя.

Пример Ж: Капсулы

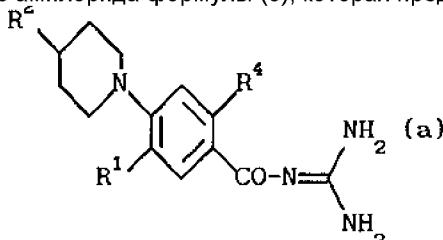
2 кг биологически активного вещества формулы (1) обычным образом вносят в капсулы из твердой желатины, так, что каждая капсула содержит 20 мг биологически активного вещества.

Пример З: Ампулы.

Раствор 1 кг биологически активного вещества формулы (1) в 60 л дважды перегнанной воды стерильно фильтруют, разливают в ампулы, лиофилизируют в стерильных условиях и стерильно закрывают. Каждая ампула содержит 10 мг биологически активного вещества.

Фармакологические данные

Исследовали биологическую активность 4-амино-1-пиперидил-бензоилгуанидинов общей формулы (а), а также амилорида формулы (б), которая представляет собой ацилгуанидин



Исследование Na⁺ /H⁺ - обмена проводилось на выделенных эритроцитах кроликов согласно методу, описанному L Counillon и др., Mol. pharmacol., 44,1041 - 1045 (1993) и W. Scholz и др., J. Pharmacol., 109, 562- 568(1993). Ингибирирование Na⁺ /H⁺ - обмена представлено значением IC 50 в наномолярной концентрации.

Получение и выделение эритроцитов кроликов проводили в соответствии с методом, описанным N. Escobal и др. J. Membrane Biol., 120, 41 - 49 (1991).

Полученные данные представлены в таблице (сокращения: Me = метил, Ph= фенил)

примеры	T _{пп.} [°C]	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	e	фарм.данны
							IC50 [нМ]
1,6	224 - 226	-SO ₂ Me	-NH-BOC	H	H		330
4	239-241	-SO ₂ Me	-NH ₂ :	H	H		160
2	217-220	-SO ₂ Me	2,3-дигидро 3-метил- бензимидазол-2- он-1-ил	H	H		130
8	199-203	-SO ₂ Me	-NH-CO-Me	H	H		130
5	198-206	-SO ₂ Me	-NMe ₂	H	H		120
8	106-110	-SO ₂ Me	-NHCOPh	H	H		100
3	230	-SO ₂ Me	-NH ₂	Cl	H		220
1	255-256	-SO ₂ Me	-пиперидино	H	H		140
1	>255	-SO ₂ Me	-пирролидино	H	H		70
10	264	-SO ₂ Me	-NH ₂	NO ₂	H		90
10	235	-NH ₂	-CF ₃	H	H		24
3	245-248	-SO ₂ Me	-NHMe	H	H		150
10	302-305	-SO ₂ Me	4-NH ₂	H	Cl		20
10	305-310	-SO ₂ Me	4-NH ₂	H	Me		7
10	270	-SO ₂ Me	4-NH ₂	H	OMe		73