



(19) RU (11) 2 183 622 (13) C2

(51) МПК⁷

C 07 C 401/00, A 61 K 31/59

РОССИЙСКОЕ АГЕНТСТВО
ПО ПАТЕНТАМ И ТОВАРНЫМ ЗНАКАМ

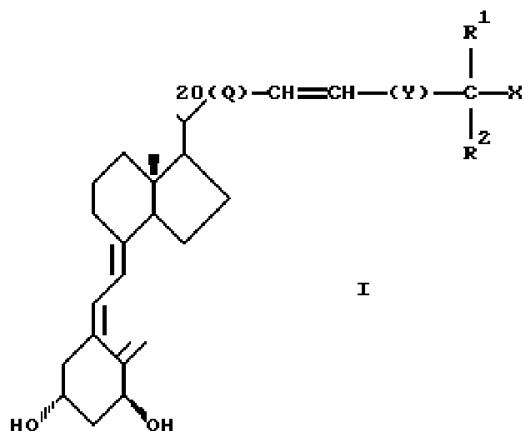
(12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ПАТЕНТУ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

- (21), (22) Заявка: 99111777/04, 27.10.1997
(24) Дата начала действия патента: 27.10.1997
(30) Приоритет: 30.10.1996 GB 9622590.9
(46) Дата публикации: 20.06.2002
(56) Ссылки: US 5552392, 1996. WO 9319044, 1993.
WO 9203414, 1992. ЕР 633245, 1995. WO
91/00271, 1991. МАШКОВСКИЙ М.Д.
Лекарственные средства. - Харьков, Торсинг,
1998, ч.2, с.99-100.
(85) Дата перевода заявки РСТ на национальную
фазу: 31.05.1999
(86) Заявка РСТ:
DK 97/00472 (27.10.1997)
(87) Публикация РСТ:
WO 98/18759 (07.05.1998)
(98) Адрес для переписки:
129010, Москва, ул. Б. Спасская, 25, стр.3,
ООО "Юридическая фирма Городисский и
Партнеры", Н.Г.Лебедевой

- (71) Заявитель:
ЛЕО ФАРМАСЬЮТИКАЛ ПРОДАКТС ЛТД. А/С
(ЛЕВЕНС КЕМИСКЕ ФАБРИК
ПРОДУКЦИОНСАКТИЕСЕЛЬСКАБ) (DK)
(72) Изобретатель: КЭЛВЕРЛИ Мартин Джон (DK),
ПЕДЕРСЕН Хенрик (DK)
(73) Патентообладатель:
ЛЕО ФАРМАСЬЮТИКАЛ ПРОДАКТС ЛТД. А/С
(ЛЕВЕНС КЕМИСКЕ ФАБРИК
ПРОДУКЦИОНСАКТИЕСЕЛЬСКАБ) (DK)
(74) Патентный поверенный:
Лебедева Наталья Георгиевна

(54) АНАЛОГИ ВИТАМИНА D, СПОСОБ ИХ ПОЛУЧЕНИЯ, ФАРМАЦЕВТИЧЕСКАЯ КОМОПЗИЦИЯ

(57)
Изобретение относится к аналогам витамина D общей формулы I, где X - гидрокси; R¹ и R² - одинаковые или разные, H, CH₃, C₂H₅ или их циклопропил; Q - метилен, этилен, три- или тетраметилен, необязательно замещенный гидроксигруппой или группой -OR³, где R³-H, метил или этил; Y - одинарная связь или C₁-C₂-гидроксикарбилин. Описан способ получения I. Соединения обладают способностью индуцировать аномальную дифференциацию и/или пролиферацию клеток. 3 с. и 6 з.п. ф.-лы, 3 табл.





(19) RU (11) 2 183 622 (13) C2
(51) Int. Cl. 7 C 07 C 401/00, A 61 K 31/59

RUSSIAN AGENCY
FOR PATENTS AND TRADEMARKS

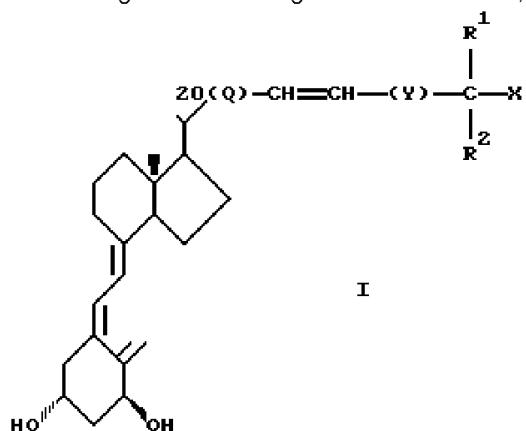
(12) ABSTRACT OF INVENTION

- (21), (22) Application: 99111777/04, 27.10.1997
(24) Effective date for property rights: 27.10.1997
(30) Priority: 30.10.1996 GB 9622590.9
(46) Date of publication: 20.06.2002
(85) Commencement of national phase: 31.05.1999
(86) PCT application:
DK 97/00472 (27.10.1997)
(87) PCT publication:
WO 98/18759 (07.05.1998)
(98) Mail address:
129010, Moskva, ul. B. Spasskaja, 25, str.3,
OOO "Juridicheskaja firma Gorodisskij
Partner", N.G.Lebedevoj

- (71) Applicant:
LEO FARMAS'JUTIKAL PRODAKTS LTD. A/S
(LEVENSKEMISKE FABRIK
PRODUKTsIONSAKTIESEL'SKAB) (DK)
(72) Inventor: KEHLVERLI Martin Dzhon (DK),
PEDERSEN Khenrik (DK)
(73) Proprietor:
LEO FARMAS'JUTIKAL PRODAKTS LTD. A/S
(LEVENSKEMISKE FABRIK
PRODUKTsIONSAKTIESEL'SKAB) (DK)
(74) Representative:
Lebedeva Natal'ja Georgievna

(54) VITAMIN D ANALOGS, METHOD FOR THEIR OBTAINING, PHARMACEUTICAL COMPOSITION

(57) Abstract:
FIELD: medicine, pharmaceutics.
SUBSTANCE: the innovation refers to vitamin D analogs of the general formula I,



where X hydroxy, R¹ and R², similar or distinct H, CH₃, C₂H₅ or their cyclopropyl; Q methylene, ethylene, tri- or tetramethylene not obligatory substituted with hydroxygroup, or group -OR³, where R³-H methyl or ethyl; Y single bond or C₁-C₂-hydroxycarbylene. The method to obtain formula I is, also, described. Compounds are of capacity to induce abnormal differentiation and/or proliferation of cells. EFFECT: higher efficiency. 9 cl, 3 tbl

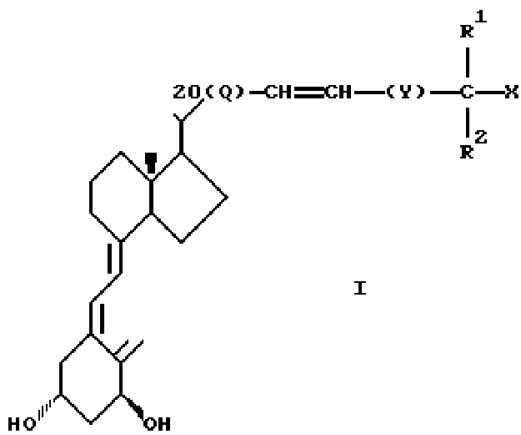
R U
2 1 8 3 6 2 2
C 2

R U
? 1 8 3 6 2 2
C 2

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

Данное изобретение относится к неизвестному до сих пор классу соединений, которые проявляют сильную активность в индуцировании дифференциации и ингибировании нежелательной пролиферации некоторых клеток, включая клетки кожи и раковые клетки, а также иммуномодулирующее и противовоспалительное действие, фармацевтическим препаратам, содержащим эти соединения, стандартным дозам (дозированным единицам) таких препаратов, и их использованию для лечения и/или профилактики болезней, характеризующихся аномальной дифференциацией клеток и/или пролиферацией клеток, например псориаза и других нарушений кератинизации, ВИЧ-связанных дерматозов, заживления ран, рака, включая рак кожи, и болезни иммунной системы или дисбаланса в иммунной системе, такого как реакция "хозяин против трансплантата" и "трансплантат против хозяина" и отторжение трансплантата, и аутоиммунных болезней, таких как дискоидная и системная красная волчанка, сахарный диабет и хронические дерматозы аутоиммунного типа, например, склеродермия и обыкновенная пузырчатка, и воспалительных болезней, таких как ревматоидный артрит и астма, а также ряда других болезненных состояний, включая гиперпаратиреоз, особенно вторичный гиперпаратиреоз, связанный с почечной недостаточностью, недостаточность познавательной способности или старческое слабоумие (болезнь Альтеймера) и другие нейродегенеративные болезни, гипертензии, акне, алопеции, атрофии кожи, например, индуцированной стероидами атрофии кожи, старение кожи, включая фотостарение, и их использованию для стимулирования остеогенеза и лечения/профилактики остеопороза и остеомалии.

Соединения изобретения образуют новый класс аналогов витамина D, представленных общей формулой 1:



где X представляет водород или гидрокси; R¹ и R², которые могут быть одинаковые или разные, представляют водород или С₁-С₅-гидрокарбиль (углеводородный радикал);

Q представляет метилен, этилен, три- или тетраметилен и может быть необязательно замещен оксигруппой; -OR³, где R³ представляет водород, метил или этил; Y представляет либо одинарную связь, либо С₁-С₂-гидрокарбиль (углеводородный

бирадикал); и один или несколько углеводородов в R¹, R² и/или Y могут быть необязательно замещены одним или несколькими атомами фтора или гидроксильной группой.

В контексте этого изобретения гидрокарбиль (гидрокарбиль) обозначает радикал (бирадикал), полученный после удаления 1(2) атома(ов) водорода у неразветвленного, развитвленного или циклического насыщенного или ненасыщенного углеводорода.

Примеры R¹ и R², когда они взяты по отдельности, включают, но не ограничиваются ими, водород, метил, трифторметил, гидроксиметил, этил, 1- или 2 гидроксиэтил, винил, этинил, нормальный, изо- и циклопропил, пропен-2-ил и 3-пентил. Примеры R¹ и R², когда они взяты вместе, включают этилен, три-, тетра- и пентаметилен.

Примеры Q с оксизаместителем включают, но не ограничиваются ими, гидроксиметилен, 1- или 2-гидроксиэтилен, 1-, 2- или 3-гидрокситриметилен и соответствующие бирадикалы, в которых гидрокси образует простой эфир с метилем или этилом.

Примеры Y (когда он не представляет одинарную связь) включают, но не ограничиваются ими, метилен, гидроксиметилен, дифторметилен, этилен, этилиден (:CH-CH₃), CH=CH, C≡C, 1- или 2-гидроксиэтилен.

Соединения формулы 1 включают более, чем одну диастереоизомерную форму (конфигурации E и Z двойной связи боковой цепи и дополнительно, например, конфигурации R и S у углерода, имеющего группу X, когда R¹ и R² отличаются друг от друга и от X, и конфигурации E или Z, когда двойная связь присутствует в группах Y или R (1 или 2). Изобретение включает все эти диастереоизомеры в чистой форме и также их смеси. Кроме того, рассматриваются также пролекарства 1, в которых одни или несколько гидроксигрупп замаскированы как группы, которые можно снова превратить в гидроксигруппы *in vivo*.

Соединения 1, у которых X является гидрокси, представляют предпочтительные соединения, но соединения 1, у которых X представляет водород, являются действительно другим типом пролекарства. Эти соединения относительно неактивны *in vitro*, но превращаются в активные соединения формулы 1 ферментативным гидроксилированием боковой цепи в одном или нескольких положениях в части -(Y)CHR¹R² молекулы после введения пациенту.

Соединения 1 можно получить в кристаллической форме либо непосредственно концентрированием из органического растворителя, либо кристаллизацией или перекристаллизацией из органического растворителя или смеси этого растворителя и сорасторителя, который может быть органическим или неорганическим, таким как вода. Кристаллы можно выделить в форме, по существу не содержащей растворитель, или в виде сольватов, такого как гидрат. Это изобретение включает все кристаллические модификации и формы, а также их смеси.

C 2
C 2
C 2
C 2
C 2
C 2
C 2
C 2
C 2
C 2

R U

R
U
2
1
8
3
6
2
2
C
2

Недавно был описан ряд аналогов витамина D, которые проявляют некоторую степень селективности в пользу активности по индукции дифференциации клеток *in vitro* по сравнению с действием на метаболизм кальция *in vivo* (как измерено при повышенной концентрации кальция в сыворотке крови и/или повышенной мочевой экскреции кальция), который неблагоприятно ограничивает дозу, которую можно было бы ввести безопасно. Одно из первых появившихся таких соединений, кальцитропиол (INN) или кальцитропиен (USAN), было разработано на основе этой селективности и теперь признается во всем мире как эффективное и безопасное лекарственное средство для местного лечения псориаза.

Исследование с другими аналогами (ЕВ 1089), выбранными на этой основе подтверждает концепцию, что системно введенные аналоги витамина D могут ингибировать пролиферацию клеток рака молочной железы *in vivo* при субтоксичных дозах (Colston, K.W. et al., Biochem/Pharmacol. 44, 2273-2280 (1992)).

Был сделан обзор подающих надежды иммуносупрессивной активности аналогов витамина (D. Binderup, L., Biochem. Pharmacol. 43, 1885-1892 (1992)). Так, ряд аналогов 20-эпи-витамина D был идентифицирован в качестве сильнодействующих ингибиторов активации Т-лимфоцитов *in vitro* (Binderup, L., Biochem. Pharmacol. 42, 1569-1575 (1991)). Два из этих аналогов, МС 1288 и КН 1060, вводимых системно, обнаружили иммуносупрессивную активность *in vivo* на экспериментальных моделях животных. Дополнительное или синергическое действие наблюдалось в сочетании с низко токсичным циклоспорином А. Было показано, что КН 1060, отдельно или в комбинации с циклоспорином А, предотвращает аутоиммунную деструкцию трансплантированных островков у диабетических мышей NOD (Bouillon, R. Et al. In; Vitamin D, Proceedings of the Ninth Workshop on Vitamin D, Orlando, Florida, Walter de Gruyter, Berlin, 1994, pp. 551-552). МС 1288 был способен пролонгировать срок жизнеспособности трансплантатов сердца и тонкой кишки у крыс (Johnsson, C. et al. In: Vitamin D, Proceedings of the Ninth Workshop on Vitamin D, Orlando, Florida, Walter de Gruyter, Berlin, 1994, pp. 549-550). Однако во всех этих исследованиях дозы аналога, которые оказывали значительную иммуносупрессию, вызывали также повышение уровня кальция в сыворотке крови. Следовательно, существует постоянная потребность в новых аналогах с приемлемой комбинацией пролонгированной терапевтической активности и минимальным токсичным действием.

Соединения настоящего изобретения представляют собой до сих пор нераскрытый ряд аналогов 1 α -гидрокси-20-эпи-витамина D, характеризующихся присутствием дистальной углерод-углеродной двойной связи в боковой цепи, т. е. расположенной таким образом, что несвязанный двойной связью атом непосредственно соединяется с

С-20. [Ряд аналогов 20-эпи-витамина D, которые не содержат двойную связь в боковой цепи или 22,23-двойную связь (С-22 связывается непосредственно с С-20), описываются в Международной патентной заявке с номером публикации WO 91/00271. Появились сообщения о соединениях, имеющих природную конфигурацию у С-20 и содержащих 23,24- или 24,24а-двойную связь (Uskokovic, M. R. et al. In; Vitamin D: Gene Regulation, Structure-Function Analysis and Clinical Application, edited by Norman, A.W., Bouillon, R. And Thomasset, M. Berlin; Walter de Gruyter, 1991, pp. 139-145, Baggioolini E.G. et al. , US 5 087 619-A (1992), Chodynski M. Et al., Steroids 56, 311-315 (1991)]. С даты подачи настоящей заявки была опубликована заявка (Kutner, A. Et al. ЕП 742 203 (1966), описывающая ряд, который, по-видимому, формально частично совпадает с соединениями 1. Однако просмотр этой заявки еще раз показывает, что рассматриваются исключительно соединения, имеющие природную конфигурацию у С-20, так как несмотря на неоднозначность общей формулы, нет указания на конфигурацию, и называют только промежуточные продукты, имеющие природную конфигурацию. Можно указать, что единственным указываемым в качестве примера соединением является фактически 20-эпимер соединения 0106. Отмечается, что приведенное в качестве примера соединение не является более сильнодействующим ("в равной степени активно", стр. 13, строка 27), чем природный гормон витамин D (кальцитропиол), в его действии на дифференциацию раковых клеток. В противоположность этому, наши испытания с соединением 0106 показывают, что оно действует по меньшей мере в 10 раз сильнее. Аналогично этому, было обнаружено, что три других соединения данного изобретения (0101, 0103, 0105), более сильнодействующие в их действии на раковые клетки, чем их 20-эпимеры, синтезированные для целей сравнения. Действительно, было обнаружено, что ряд соединений, описанных в данной заявке, обладают исключительно высокой активностью по ингибированию пролиферации раковых клеток в сочетании с высокой иммуносупрессивной активностью.

Соединения формулы 1 можно получить общим способом схемы 1. В этой схеме исходным материалом является альдегид II, являющийся блоком образования кольца витамина D, у которого альдегидный углерод находится в положении, подходящем для образования двойной связи боковой цепи, указанной в формуле 1. В дальнейшем символ Q_a означает, что эта связующая группа может быть либо идентичной с Q в соединении I, либо, альтернативно, может быть группой, которую можно превратить в Q в любой последующей стадии синтеза. Кроме того, идентичность Q_a может изменяться от одного промежуточного продукта к другому промежуточному продукту по схеме реакций. Однако действительная идентичность будет очевидна из конкретного контекста.

По показанной синтетической схеме:

1. II подвергают реакции с реагентом для введения двойной связи боковой цепи и удлинения цепи. Типично, это может быть реакция Виттига (или типа реакции Виттига)

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

или реакции типа Julia). Эти способы хорошо известны в области химии витаминов D. Промежуточные продукты, имеющие Е- или Z-конфигурацию двойной связи, образованной в условиях стереоспецифической реакции, можно удобно отделить на этой стадии.

Символы Y_a используют для обозначения необязательной идентичности с Y или способности превращаться в Y (см. выше для аналогичного использования Q_a) и символ W имеет аналогичное отношение к группе $C(R^1)(R^2)(X)$ в I.

Остальные стадии в синтезе включают:

2. Необязательное превращение группы Q_a в Q;
3. Необязательное превращение группы Y_a в Y;
4. Необязательное превращение группы W в $(C(R^1)(R^2)(X))$;
5. Сенсибилизированную триплетом фотоизомеризацию триенового витамина D (5E в 5Z) и
6. Удаление силильных защитных групп кольца витамина D.

Последовательность стадий от 1 до 6 может быть изменена (например, стадия (5) фотоизомеризации может предшествовать реакции (стадия 1), вводящей двойную связь) и несколько стадий могут быть объединены (например, условия стадии (6) десилилирования могут вызвать также удаление защитной группы X спирта (стадия 4)). Примеры условий и реагентов для указанных реакций (т. е. для стадий 5 и 6) хорошо известны в предшествующем уровне синтезов аналогов витамина D. Пути, альтернативные путям, показанным для любого из промежуточных продуктов II, III или IV или соединения I, доступны и будут очевидны специалисту данной области.

Соединения настоящего изобретения предназначаются для использования в фармацевтических композициях, которые можно использовать при локальном или системном лечении нарушений у человека и нарушений в ветеринарии, как описано выше.

Данные соединения можно использовать в комбинации с другими фармацевтическими средствами или другими способами лечения. При лечении псориаза данные соединения можно использовать в комбинации, например, со стероидами или другими способами лечения, например, фототерапией или УФ-терапией или комбинированной PUVA-терапией. При лечении рака данные соединения можно использовать в комбинации с другими антираковыми лекарственными средствами или антираковыми терапиями, такими как лучевая терапия. При профилактике отторжения трансплантата и реакции "трансплантат против хозяина" или при лечении аутоиммунных болезней данные соединения можно успешно использовать в комбинации с другими иммunoисупрессивными /иммунорегулирующими лекарственными средствами или терапиями, например, с циклоспорином А.

Количество соединения формулы 1 (далее называемого активным ингредиентом), требуемое для терапевтического действия, будет, конечно, изменяться в зависимости как от конкретного соединения, пути введения, так и млекопитающего, подвергаемого

лечению. Соединения изобретения можно вводить парентеральным, внутрисуставным, энтеральным или местным путем. Они хорошо абсорбируются при энтеральном введении, и это предпочтительный путь введения при лечении системных нарушений. При лечении дерматологических нарушений, подобных псориазу или глазных болезней предпочтительны местные или энтеральные формы.

Хотя активный ингредиент можно вводить отдельно в виде необработанного химического продукта, предпочтительно, чтобы он присутствовал в виде готовой препаративной фармацевтической формы. Пригодно, когда активный ингредиент содержится в количестве от 0,1 м. д. до 0,1 мас.% готовой препаративной формы.

Готовые препаративные формы данного изобретения, как для использования в ветеринарии, так и для медицинского использования при лечении людей, таким образом, включают активный ингредиент в сочетании с его фармацевтически приемлемым носителем и необязательно другим терапевтическим ингредиентом(ами). Носитель(и) должен быть "приемлем" в том смысле, что он совместим с другими ингредиентами готовых препаративных форм и не вреден для его реципиента.

Готовые препаративные формы включают, например, формы, подходящие для перорального, офтальмического, ректального, парентерального (включая подкожный, внутримышечный и внутривенный), чрескожного, внутрисуставного и местного, назального или трансбукиального введения.

Термин "единица дозы" означает стандартную дозу, т.е. разовую дозу, которую можно вводить пациенту и с которой можно легко обращаться и которую можно упаковать, оставляя в виде физически и химически стабильной стандартной дозы, включающей либо активный материал как таковой, либо этот материал в смеси с твердыми или жидкими фармацевтическими разбавителями или носителями.

Готовые препаративные формы можно удобно представить в стандартной лекарственной форме и можно получить любым из способов, хорошо известных в области фармации. Все способы включают стадию ассоциации активного ингредиента с носителем, который состоит из одного или нескольких дополнительных ингредиентов. В общем, готовые препаративные формы получают путем создания однородной и тесной ассоциации активного ингредиента с жидким носителем или тонко измельченным твердым носителем или тем и другим и затем, если необходимо, формование продукта в целевую готовую препаративную форму.

Готовые препаративные формы данного изобретения, пригодные для перорального введения, могут быть в форме дискретных единиц, например капсул, саше, таблеток или лепешек, причем каждая содержит предварительно определенное количество активного ингредиента; в форме порошка или гранул; в форме раствора или суспензии в водной жидкости или неводной жидкости; или в форме эмульсии типа масло-в-воде или эмульсии типа вода-в-масле. Активный ингредиент можно ввести также в форме болюса, лекарственной каши или пасты.

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

Готовые препаративные формы для ректального введения могут быть в форме суппозитория, включающего активный ингредиент и носитель, или в форме клизмы.

Готовые препаративные формы, подходящие для парентерального введения, удобно включают стерильный масляный или водный препарат активного ингредиента, который, предпочтительно, изотоничен с кровью реципиента. Чрескожные готовые препаративные формы могут быть в форме пластиря.

Готовые препаративные формы, подходящие для внутрисуставного или офтальмического введения, могут быть в форме стерильного водного препарата активного ингредиента, который может быть в микрокристаллической форме, например, в форме водной микрокристаллической суппензии. Липосомные готовые препаративные формы или биоразлагаемые полимерные системы можно также использовать для введения активного ингредиента как внутрисуставным, так и офтальмическим путем.

Готовые препаративные формы, подходящие для местного или офтальмического введения, включают жидкые или полужидкие препараты, такие как линименты, лосьоны, гели, примочки, эмульсии типа масло-в-воде или вода-в-масле, такие как кремы, мази или пасты; растворы или суппензии, такие как капли.

Готовые препаративные формы, подходящие для введения в нос или щечный карман, включают порошок, самодиспергируемые и распыляемые готовые препаративные формы, такие как аэрозоли и распылители.

Кроме вышеуказанных ингредиентов готовые препаративные формы данного изобретения могут включать один или несколько дополнительных ингредиентов, таких как разбавители, связующие, консерванты и так далее.

Композиции могут дополнительно содержать другие терапевтически активные соединения, обычно применяемые при лечении вышеуказанных патологических состояний, такие как другие иммуносупрессанты при лечении иммунологических болезней или стероиды при лечении дерматологических болезней.

Данное изобретение далее относится к способу лечения пациентов, страдающих одним из вышеуказанных патологических состояний, причем этот способ состоит из введения пациенту, нуждающемуся в лечении, эффективного количества одного или нескольких соединений формулы 1, взятого отдельно или в комбинации с одним или несколькими другими терапевтически активными соединениями, обычно применяемыми при лечении этих патологических состояний. Лечение данными соединениями и/или дополнительными терапевтически активными соединениями можно проводить одновременно или с интервалами.

При системном лечении вводят суточные дозы от 0,001 до 2 мкг на килограмм массы тела, предпочтительно от 0,002 до 0,3 мкг/кг массы тела млекопитающего, например, 0,003-0,3 мкг/кг соединения формулы 1,

типовично соответствующие суточной дозе для взрослого человека от 0,2 до 25 мкг. При местном лечении дерматологических нарушений наносят мази, кремы или лосьоны, содержащие от 0,1 до 500 мкг/г, предпочтительно, от 0,1 до 100 мкг/г, соединения формулы I. Для местного использования в офтальмологии вводят мази, капли или гели, содержащие от 0,1 до 500 мкг/г, предпочтительно, от 0,1 до 100 мкг/г, соединения формулы I. Пероральные композиции изготавливают, предпочтительно, в форме таблеток, капсул или капель, содержащих от 0,05 до 50 мкг, предпочтительно, от 0,1 до 25 мкг, соединения формулы I на стандартную лекарственную дозу (единица дозы).

Изобретение далее иллюстрируется следующими неограничивающими его способами получения и примерами:

ПОЛУЧЕНИЯ И ПРИМЕРЫ

В таблице 1 перечисляются указываемые в качестве примеров соединения 1, тогда как исходные материалы и промежуточные продукты общих формул II, III и IV перечисляются в таблице 2. В таблице 3 перечисляются соединения, которые являются промежуточными продуктами в иллюстрированном взаимном превращении соединений II. Структуры этих промежуточных продуктов приводятся в схеме 2, и включенные в схему реакции хорошо известны в области химии витаминов D.

В описании используют следующие аббревиатуры: Me = метил, Et = этил, TBS = трет-бутилдиметилсилил.

ОБЩИЕ ЗАМЕЧАНИЯ

Термин простой эфир относится к простому диэтиловому эфиру. Петролейный эфир относится к пентановой фракции. Тетрагидрофuran (TГF) сушили над системой натрий/бензофенон. Реакции проводили обычным образом в атмосфере аргона, если не оговорено особо. При очистке продуктов колоночной хроматографией указывают только последнюю композицию элюента: обычно элюирование начиналось со смеси, содержащей больше петролейного эфира.

Для спектров ^1H ядерного магнитного резонанса (300 МГц) величины химических сдвигов (δ) (в м.д.) указываются, если не оговорено особо, для растворов в дейтериохлороформе относительно внутреннего тетраметилсилана ($\delta = 0,00$) или хлороформа ($\delta = 7,25$). Величина для мультиплета приводится либо определенная (дублет (d), триплет (t), квартет (q), либо неопределенная (m), приблизительно в средней точке, если только не указывается диапазон (δ = синглет, шир=широкий). Каждые константы взаимодействия (J) вычисляют как абсолютные величины (часто до самой приблизительной единицы) в Герцах для выбранных определенных мультиплетов. Следующие неполные спектры были общими для определенных типов описанных соединений и поэтому не приводятся для индивидуального соединения: для соединений типа II (включая промежуточные продукты от 0001 до 007 в схеме 2) и III: δ 0,05 (12Н, шир.c), 0,86 (9Н, c), 0,89 (9Н, c), 2,30 (1Н, шир.c, J 14), 2,55 (1Н, d, J 5 14), 2,86 (1Н, шир. d), 4,21 (1Н, m), 4,52 (1Н, m), 4,93 (1Н, m), 4,98 (1Н, m), 5,81 (1Н, d, J 11), 6,45 (1Н, d, J 11);

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

R U

соединений типа IV: 0,05 (12Н, м), 0,87 (18Н, с), 2,20 (1Н, дд), 2,44 (1Н, дд), 2,81 (Н, шир. д, J 11), 4,18 (Н, м), 4,36 (Н, м), 4,85 (1Н, м), 5,17 (1Н, м), 6,00 (Н, д, J 11), 6,22 (Н, д, J 11); соединений типа I: 2,31 (1Н, дд, J 6,5 13); 2,59 (1Н, дд, J 3 13), 2,83 (1Н, дд, J 4 11), 4,22 (1Н, м), 4,42 (1Н, м), 5,00 (1Н, шир. с), 5,33 (1Н, шир.с), 6,02 (1Н, д, J 11), 6,37 (1Н, д, J 11). Некоторые или все из характеристических сигналов не включены в общие спектры и приводятся для индивидуальных соединений.

Получение 01: Соединения 0001 и 0002

К выдерживаемому при около 25°C раствору соединения 0201 (2,013 г, 3,5 ммоль) в сухом ТГФ (6 мл) добавляли через шприц винилмагнийбромид (1 М в ТГФ) (9 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 30 мин реакционную смесь распределяли между простым эфиром и насыщенным раствором хлорида аммония. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (100 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанные в заголовке соединения. 0001 (элюируется первым): δ 0,57 (3Н, с), 0,83 (3Н, д, J 6,6), от 1,25 до 2 (14Н, м), 2,07 (1Н, т, J 9), 4,41 (1Н, шир. с), 5,13 (1Н, дт, J 2 11), 5,22 (1Н, дт, J 2 17), 5,86 (1Н, дdd, J 5 11 17); 0002: δ 0,58 (3Н, с), 0,85 (3Н, д, J 7), от 1,2 до 2,1 (15Н, м), 4,36 (1Н, м), 5,2 (1Н, шир. д, J 11), 5,28 (1Н, шир. д, J 17), 5,92 (1Н, дdd, J 5 11 17).

Получение 02а: Соединение 0004

К выдерживаемому приблизительно при -40°C раствору 18-краун-6 (0,35 г, 1,33 ммоль) и соединения 0001 (0,637 г, 1,06 ммоль) в сухом ТГФ (20 мл) добавляли порциями гидрид калия (20% дисперсия в масле) (3 ммоль), затем бромэтан (1 мл, 14 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 10 мин и затем при 25 °C в течение 90 мин реакционную смесь распределяли между простым эфиром и водой. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (150 г) (элюент: 02% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение: δ 0,54 (3Н, с), от 0,8 до 0,97 (3Н, д), от 1,05 до 1,97 (13Н, м), 1,16 (3Н, т, J 7), 2,04 (1Н, т, J 9), 3,25 (1Н, м), 3,51 (1 Н, м), 3,75 (1Н, дд, J 3 47), 5,13 (1Н, м), 5,15 (1Н, м), 5,76 (1Н, м).

Получение 02б: Соединение 0005

К выдерживаемому приблизительно при 5 °C раствору 2,6-лутидина (0,75 мл, 6,5 ммоль) и соединения 0001 (0,955 г, 1,67 ммоль) в сухом дихлорметане (5 мл) добавляли через шприц трет-бутилдиметилсилилтрифторметансульфонат (0,860 г, 3,3 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 1 час реакционную смесь распределяли между простым эфиром и водой. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида

натрия, сушили над безводным сульфатом магния и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (100 г) (элюент: 2% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 02с: Соединение 0006а

К выдерживаемому приблизительно при -40°C раствору 18-краун-6 (0,35 г, 1,33 ммоль) и соединения 0003 (0,617 г, 1,00 ммоль) в сухом ТГФ (20 мл) добавляли порциями гидрид калия (20% дисперсии в масле) (3 ммоль), затем иодметан (0,9 мл, 14 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 10 мин и затем при 25 °C в течение 90 мин реакционную смесь распределяли между простым эфиром и водой. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (150 г) (элюент: 2% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 03а: Соединение 0008

К выдерживаемому приблизительно при -40°C раствору соединения 0004 (0,630 г, 1 ммоль) в простом эфире (6 мл) быстро добавляли жидкий диоксид серы (100 мл). После перемешивания при такой же температуре в течение 10 мин и затем при -10 °C в течение 40 мин реакционную смесь концентрировали в вакууме. Остаток сушили в вакууме, получая твердый продукт. Без дальнейшей очистки этот продукт, содержащий указанное в заголовке соединение, использовали в следующей стадии.

Получение 03б: Соединение 0009

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 03а, но с использованием соединения 0005 (1,060 г, 1,48 ммоль) в простом эфире (3 мл) в качестве исходного материала.

Получение 03с: Соединение 0010а

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 03а, но с использованием соединения 0006а (0,820 г, 1,3 ммоль) в простом эфире (3 мл) в качестве исходного материала.

Получение 04 а: Соединение 0012

Выдерживаемый приблизительно при -70 °C раствор соединения 0008, полученного в виде сырого продукта из соединения 0004 (0,630 г, 1 ммоль), в дихлорметане (8 мл) и метаноле (3 мл) обрабатывали озонированным кислородом до тех пор, пока исходный материал не мог больше обнаруживаться тонкослойной хроматографией. Раствор затем продували азотом и добавляли трифенилfosфин (0,4 г). После перемешивания при такой же температуре в течение 10 мин и затем при 0 °C в течение 30 мин реакционную смесь концентрировали в вакууме. Остаток сушили в высоком вакууме, получая твердый продукт. Очистка хроматографией на силикагеле (100 г) (элюент: 30% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 04б: Соединение 0013

C2 C2 C2 C2 C2 C2 C2

RU RU

R U
2 1 8 3 6 2 2
2 2 C 2

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 03а, но с использованием в качестве исходного материала соединения 0009, полученного в виде сырого продукта из соединения 0005 (1,48 ммоль), в дихлорметане (12 мл) и метаноле (4 мл). Использование трифенилfosфин (0,650 г).

Получение 04с: Соединение 0014а

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 03а, но с использованием в качестве исходного материала соединения 0010а, полученного в виде сырого продукта из соединения 0006а (1,3 ммоль), в дихлорметане (12 мл) и метаноле (4 мл). Использовали трифенилfosфин (0,650 г).

Получение 05: Соединение 0205

К энергично перемешиваемой и выдерживаемой приблизительно при 25°C смеси соединения 0012 (0,300 г, 0,43 ммоль) в толуоле (5 мл) добавляли 5% водный раствор бикарбоната натрия (5 мл) и смесь дегазировали. После перемешивания при такой же температуре в течение 5 мин и затем при 85°C в течение 90 мин реакционную смесь распределяли между простым эфиrom и водой. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфитом магния и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (30 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,59 (3Н, с), от 0,75 до 0,95 (3Н, д), от 1,15 до 2,15 (14Н, м), 1,26 (3Н, т, J 7), 3,42 (1Н, м), 3,71 (1Н, м), 3,82 (1Н, м), 9,72 (1Н, д, J 1).

Получение 06: Соединение 0206

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 05, но с использованием соединения 0013 (0,468 г, 0,59 ммоль) в качестве исходного материала в толуоле (7 мл) и 5% водного раствора бикарбоната натрия (7 мл). Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 2% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,06 (6Н, с), 0,55 (3Н, с), от 0,8 до 0,95 (3Н, д), 0,94 (9Н, с), от 1,15 до 2,1 (14Н, м), 4,09 (1Н, м), 9,62 (1Н, м).

Получение 07: Соединение 0207

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 06, но с использованием соединения 0014 в качестве исходного материала. δ 0,05 (6Н, с), 0,49 (3Н, с), 0,85 (3Н, д), 0,88 (9Н, с), от 1,15 до 2,05 (14Н, м), 2,52 (2Н, м), 4,24 (1Н, м), 9,77 (1Н, т, J 2).

Получение 08: Соединение 0208

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 06, но с использованием соединения 0015 в качестве исходного материала.

Получение 09: Соединение 0301а и 0302а

К смеси бензойной кислоты (10 мг) и метил(трифенилfosфоранилиден)ацетата (0,646 г, 1,93 ммоль) в сухом метаноле (8 мл), выдерживаемой приблизительно при -20°C, по каплям добавляли соединение 0202 (0,630 г, 1,07 ммоль) в сухом ТГФ (2 мл). После перемешивания при такой же температуре в течение 15 мин и затем при 22°C в течение ночи реакционную смесь распределяли

между этилацетатом и водой. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (100 г) (элюент: 2% этилацетат в петролейном эфире) давала указанные в заголовке соединения.

0301 (элюирован первым): δ 0,56 (3Н, с), 0,84 (3Н, д), от 1,1 до 2,15 (15Н, м), 2,49 (1Н, м), 3,71 (3Н, с), 5,8 (1Н, д, J 16), 6,94 (1Н, м); 0302а: δ 0,57 (3Н, с), от 0,75 до 1 (3Н, д), от 1,2 до 2,1 (14Н, м), 2,6 (1Н, м), 2,86 (1Н, м), 3,69 (3Н, с), 5,82 (1Н, м), 6,25 (1Н, д).

Получение 10: Соединение 0303а

К выдерживаемому приблизительно при 25°C раствору соединения 0203 (0,360 г, 0,6 ммоль) в дегазированном толуоле (20 мл) в виде одной порции добавляют метил(трифенилfosфоранилиден)ацетат (0,400 г, 1,2 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 5 мин и затем при 100°C в течение 2 ч, реакционную смесь частично концентрировали в вакууме и разбавляли простым эфиrom и метанолом. Раствор оставляли для кристаллизации и фильтровали, получая указанное в заголовке соединение. Игольчатые кристаллы, т.пл. 82-83°C; δ 0,53 (3Н, с), 0,85 (3Н, д), от 1,2 до 2,15 (17Н, м), 2,27 (1Н, м), 3,72 (3Н, с), 5,81 (1Н, д, J 16), 6,97 (1Н, дт, J 7 16).

Получение 11: Соединения 0304а и 0305а

К выдерживаемому приблизительно при 25°C раствору соединения 0204 (0,110 г, 0,16 ммоль) в дегазированном толуоле (20 мл) в виде одной порции добавляют метил(трифенилfosфоранилиден)ацетат (0,130 г, 0,39 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 5 мин и затем при 100°C в течение 3 ч, реакционную смесь частично концентрировали в вакууме и разбавляли простым эфиrom. Раствор оставляли для кристаллизации и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (30 г) (элюент: 5% простой эфир в петролейном эфире) давала указанные в заголовке соединения. 0304а; δ 0,52 (3Н, с), 0,83 (3Н, д, J 6,4), от 1,1 до 2,5 (18Н, м), 2,16 (2Н, м), 3,71 (3Н, с), 5,8 (1Н, д, J 16), 6,97 (1Н, дт, J 7 16); 0305а (элюирован первым) δ 0,52 (3Н, с), 0,84 (3Н, с), от 1,1 до 2,05 (18Н, м), 2,63 (2Н, м), 3,69 (3Н, с), 5,76 (1Н, дт, J 2 11,5), 6,22 (1Н, дт, J 7,5, 11,5).

Получение 12: Соединение 0306а

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 11, но с использованием соединения 0206 (0,520 г, 0,72 ммоль) в качестве исходного материала. Использовали метил(трифенилfosфоранилиден)ацетат (0,500 г, 1,5 ммоль). δ 0,05 (6Н, с), 0,48 (3Н, с), от 0,8 до 0,95 (3Н, д), 0,92 (9Н, с), от 1,1 до 2,05 (14Н, м), 3,74 (3Н, с), 4,24 (1Н, м), 5,94 (1Н, дд, J 1,5 16), 6,95 (1Н, дд, J 5 16).

Получение 13: Соединение 0307а

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 12, но с использованием соединения 0208 в качестве исходного материала.

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

Получение 14: Соединение 0308а

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 11, но с использованием соединения 0205 (0,216 г, 0,34 ммоль) в качестве исходного материала. Использовали метил(трифенилfosфорилиден)ацетат (0,220 г, 0,66 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 5% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,53 (3Н, с), 0,85 (3Н, д), от 1,15 до 2 (13Н, м), 1,18 (3Н, т, J 7), 2,05 (1Н, т, J 9), 3,31 (1Н, м), 3,48 (1Н, м), 3,74 (3Н, с), 4,01 (1Н, м), 5,93 (1Н, дд, J 1 16), 6,87 (1Н, дд, J 6 16).

Получение 15: Соединение 0309а

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 11, но с использованием соединения 0207 (0,045г, 0,06 ммоль) в качестве исходного материала в дегазированном толуоле (2 мл). Использовали

метил(трифенилfosфорилиден)ацетат (0,045 г, 0,12 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (30 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,05 (6Н, с), 0,46 (3Н, с), 0,83 (3Н, д, J 7), 0,88 (9Н, с), от 1,2 до 2,1 (14Н, м), 2,32 (2Н, м), 3,72 (3Н, с), 3,81 (1Н, м), 5,83 (1Н, д, J 16), 6,9 (1Н, дт, J 8 16).

Получение 16: Соединение 0301б

К выдерживаемому приблизительно при -20°C раствору соединения 0301а (0,091 г, 0,14 ммоль) в сухом простом эфире (5 мл) добавляли через шприц метиллитий (1,6 М в простом эфире) (1,6 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 1 час реакционную смесь гасили водой и распределяли между простым эфиром и водой. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 5% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,55 (3Н, с), 0,81 (3Н, д), от 1 до 2,06 (16Н, м), 1,29 (6Н, с), 2,3 (1Н, м), 5,57 (2Н, м).

Получение 17: Соединение 0302б

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0302а (0,84 г, 0,286 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала. 10% этилацетат в петролейном эфире использовали в качестве элюента. δ 0,55 (3Н, с), 0,85 (3Н, д), от 1 до 2,08 (15Н, м), 1,35 (6Н, с), 2,18 (1Н, м), 5,28 (1Н, м), 5,5 (1Н, д, J 2).

Получение 18: Соединение 0303б

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0303а (0,237 г, 0,36 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и этиллития (1,4 М в простом эфире) (0,9 ммоль) в качестве реагента. 20% простой эфир в петролейном эфире использовали в качестве элюента. δ 0,52 (3Н, с), 0,85 (6Н, т, J

7,5), 0,85 (3Н, д), от 1,1 до 2,25 (19Н, м), 1,51 (2Н, к, J 7,5); 1,52 (2Н, к, J 7,5), 1,52 (2Н, к, J 7,5), 5,38 (1Н, д, J 16), 5,57 (1Н, дт, J 7 16).

Получение 19: Соединение 0304б

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0304а (0,067 г, 0,1 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и метиллития (1,6 М в простом эфире) (0,5 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,52 (3Н, с), 0,83 (3Н, д, J 6,5) от 1,1 до 2,1 (21Н, м), 1, 29 (6Н, с), 5,59 (2Н, м).

Получение 20: Соединение 0305б

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0305а (0,055 г, 0,082 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и метиллития (1,6 М в простом эфире) (0,4 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 мл) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,53 (3Н, с), 0,83 (3Н, д, J 6,4), от 1,1 до 2,1 (19Н, м), 1,36 (6Н, с), от 2,15 до 2,37 (2Н, м), 5,3 (1Н, дт, J 7,4 12), 5,47 (1Н, шир. д, J 12).

Получение 21: Соединение 0306б

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0306а (0,100 г, 0,13 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и метиллития (1,6 М в простом эфире) (0,64 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,00 (3Н, с), 0,03 (3Н, с), 0,49 (3Н, с), 0,82 (3Н, д), 0,9 (9Н, с), от 1,15 до 2,05 (15Н, м), 1,31 (6Н, с), 4,08 (1Н, дд, J 3 6), 5,6 (1Н, дд, J 6 16), 5,68 (1Н, д, J 16).

Получение 22: Соединение 0307б

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0307а (0,073 г, 0,094 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и метиллития (1,6 М в простом эфире) (0,5 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,00 (3Н, с), 0,03 (3Н, с), 0,54 (3Н, с), 0,8 (3Н, д, J 6,8), 0,89 (9Н, с), т 1,15 до 2,05 (15Н, м), 1,32 (6Н, с), 4,3 (1Н, м), 5,64 (1Н, дд, J 5 16), 5,79 (1Н, дд, J 1 16).

Получение 23: Соединение 0308б

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0308а (0,133 г, 0,19 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и метиллития (1,6 М в простом эфире) (0,96 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,53 (3Н, с), 0,85 (3Н, д), от 1 до 1,97 (14Н, м), 1,16 (3Н, т, J 7), 1,33 (6Н, с); 2,03 (1Н, т, J 9,5), 3,24 (1Н,

R U 2 1 8 3 6 2 2 C 2

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

R U 2 1 8 3 6 2 2 C 2

м), 3,48 (1Н, м), 3,77 (1Н, дд, J 3,7), 5,57 (1Н, дд, J 7 16), 5,73 (1Н, д, J 16).

Получение 24: Соединение 0309b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0309a (0,024 г, 0,03 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и метиллптия (1,2 М в простом эфире) (0,1 ммоль) в качестве реагента. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,05 (6Н, с), 0,46 (3Н, с), 0,83 (3Н, д), 0,85 (6Н, т), 0,89 (9Н, с), от 1,15 до 2,05 (15Н, м), 1,51 (4Н, к, J 7,5), 2,2 (2Н, м), 3,82 (1Н, т, J 7), 5,42 (1Н, 1, О 16), 5,53 (1Н, дт, J 7 16).

Получение 25: Соединение 0401b

К выдерживаемому приблизительно при 10°C раствору соединения 0301b (0,091 г, 0,141 ммоль) в дегазированном дихлорметане (10 мл) добавляли антрацен (0,091 г, 0,512 ммоль) и триэтиламин (0,1 мл). После освещения УФ-лампой (тип: Hapau TQ 718Z2) при такой же температуре в течение 22 мин реакционную смесь частично концентрировали в вакууме и разбавляли петролейным эфиром. Раствор фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 20% этилацетата в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,54 (3Н, с), 0,81 (3Н, д), от 1,15 до 2,05 (16Н, м), 1,3 (6Н, с), 2,32 (1Н, м), 5,57 (2Н, м).

Получение 26: Соединение 0405b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0303b (0,120 г, 0,17 ммоль) в дихлорметане (7 мл) в качестве исходного материала с антраценом (0,150 г, 0,84 ммоль). Время освещения было 35 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 27: Соединение 0406b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0304b (0,063 г, 0,093 ммоль) в дегазированном толуоле (4 мл) в качестве исходного материала с антраценом (0,075 г, 0,42 ммоль). Время освещения было 35 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,51 (3 Н, с), 0,82 (3Н, д, J 6,4), от 1,05 до 2,05 (21Н, м), 1,29 (6Н, с), 5,59 (2Н, м).

Получение 28: Соединение 0407b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 27, но с использованием соединения 0305b (0,033 г, 0,049 ммоль) в качестве исходного материала с антраценом (0,036 г, 0,2 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 29: Соединение 0408b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 27, но с использованием соединения 0306b (0,080 г, 0,103 ммоль) в качестве исходного

материала с антраценом (0,030 г, 0,17 ммоль). Очистка хроматографией на си-ликагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,01 (3Н, с), 0,02 (3Н, с), 0,48 (3Н, с), 0,82 (3Н, д, J 6,8), 0,88 (9Н, с), от 1,15 до 2 (15Н, м), 1,3 (3Н, с), 1,31 (3Н, с), 4,07 (1Н, дд, J 3 6), 5,6 (1Н, дд, J 6 16), 5,67 (1Н, д, J 16).

Получение 30: Соединение 0409b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 27, но с использованием соединения 0307b в качестве исходного материала.

Получение 31: Соединение 0410b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 27, но с использованием соединения 0308b (0,060 г, 0,087 ммоль) в качестве исходного материала с антраценом (0,020 г, 0,12 ммоль). δ 0,52 (3Н, с), 0,86 (3Н, д), от 1,05 до 1,95 (14Н, м), 1,16 (3Н, т, J 7), 1,32 (3Н, с), 1,33 (3Н, с), 1,98 (1Н, т, J 9), 3,24 (1Н, м), 3,48 (1Н, м), 3,76 (1Н, дд, J 3 7), 5,57 (1Н, дд, J 7 16), 5,73 (11Н, д, J 16).

Получение 32: Соединение 0411b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 27, но с использованием соединения 0309b (0,020 г, 0,025 ммоль) в качестве исходного материала с антраценом (0,010 г, 0,06 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 33: Соединение 0402b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0302b (0,137 г, 0,213 ммоль) в дихлорметане (6 мл) в качестве исходного материала с антраценом (0,137 г, 0,77 ммоль). Время освещения было 25 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 5% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,54 (3Н, с), от 0,8 до 1 (3Н, д), от 1,5 до 2,08 (15Н, м), 1,36 (6Н, с), 2,18 (1Н, м), 2,59 (1Н, м), 5,28 (1Н, м), 5,5 (1Н, д, J 12).

Получение 34: Соединение 0401a

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0302a (0,389 г, 0,6 ммоль) в дихлорметане (6 мл) в качестве исходного материала с антраценом (0,389 г, 2,2 ммоль). Время освещения было 30 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 2% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,54 (3Н, с), 0,84 (3Н, д), от 1,2 до 2,15 (5Н, м), 2,45 (1Н, м), 3,72 (3Н, с), 5,8 (1Н, д, J 16), 6,94 (1Н, д).

Получение 35: Соединение 0402a

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0301a (0,153 г, 0,238 ммоль) в дихлорметане (6 мл) в качестве исходного материала с антраценом (0,153 г, 0,858 ммоль). Время освещения было 25 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 1% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение, δ 0,56 (3Н, с), от 0,8 до 1 (3Н, д), от 1,2 до 2,1 (14Н, м),

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

2,61 (1H, м), 2,84 (1H, м), 3,69 (3H, с), 5,8 (1H, д), 6,24 (1H, м).

Получение 36: Соединение 0403b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0401a (0,252 г, 0,392 ммоль) в сухом ТГФ (8 мл) в качестве исходного материала и этилптия (1,4 М в простом эфире) (2,4 ммоль) в качестве реагента. Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 5% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,53 (3H, с), 0,83 (3H, д), 0,85 (6H, т) от 1,2 до 2,1 (20H, м), 2,2 (1H, дд), 2,35 (1H, м), 5,35 (1H, д, J 16), 5,54 (1H, м).

Получение 37: Соединение 0404b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0402a (0,082 г, 0,127 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и этилптия (1,4 М в простом эфире) (1,2 ммоль) в качестве реагента. Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 2% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,54 (3H, с), 0,85 (3H, д), 0,89 (6H, т), от 1,15 до 2,08 (19H, м), 2,18 (1H, м), 2,6 (1H, м), 5,25 (1H, д, J 12), 5,39 (1H, м).

Получение 38: Соединение 0207a

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 06, но с использованием соединения 0014a в качестве исходного материала.

Получение 39: Соединение 0310a

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 11, но с использованием соединения 0207a (0,050 г, 0,08 ммоль) в дегазированном толуоле (2 мл) в качестве исходного материала. Использовали метил(трифенилfosкофоранилиден)ацетат (0,045 г, 0,12 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (30 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 40: Соединение 0310b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0310a (0,034 г, 0,05 ммоль) в сухом ТГФ (2 мл) в качестве исходного материала и этилптия (1,2 М в простом эфире) (0,1 ммоль) в качестве реагента. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 41: Соединение 0412b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 27, но с использованием соединения 0310b (0,018 г, 0,025 ммоль) в качестве исходного материала с антраценом (0,010 г, 0,06 ммоль). Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 42: Соединение 0204a

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике повторной гомологизации, описанной в: Calverley, M.J. and Pedersen, H. Novel vitamin D analogues, WO 9410139-A1 (1994), получение 3, но с использованием тозилата, полученного из

соединения 10 этого патента. Очистка хроматографией на силикагеле (100 г) (элюент: 5% этилацетата в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,53 (3H, с), 0,83 (3H, д), от 1,1 до 2,5 (20H, м), 2,41 (2H, дт), 9,76 (1H, т).

Получение 43: Соединение 0311a

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 11, но с использованием соединения 0204a (0,380 г, 0,6 ммоль) в качестве исходного материала. Использовали метил(трифенилфосфоранилиден)ацетат (0,500 г, 1,5 ммоль). δ 0,52 (3H, с), 0,83 (3H, д, J 6,4) от 1,1 до 2,05 (20H, м), 2,16 (2H, м), 3,71 (3H, с), 5,8 (1H, д, J 16), 7,0 (1H, дт, J 7 16).

Получение 44: Соединение 0311b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0311a (0,069 г, 0,1 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и метилптия (1,6 М в простом эфире) (0,5 ммоль) в качестве реагента. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,52 (3H, с), 0,83 (3H, д, J 6,5), от 1,1 до 2,1 (23H, м), 1,29 (6H, с), 5,6 (2H, м).

Получение 45: Соединение 0413b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0311b (0,055 г, 0,08 ммоль) в дегазированном толуоле (4 мл) в качестве исходного материала с антраценом (0,038 г, 0,21 ммоль). Время освещения было 35 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 20% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,51 (3H, с), 0,82 (3H, д, J 6,4), от 1,05 до 2,05 (23H, м), 1,29 (6H, с), 5,6 (2H, м).

Получение 46: Соединение 0312a

К выдерживаемому приблизительно при 25°C раствору соединения 0202 (0,120 г, 0,20 ммоль) в дегазированном толуоле (6 мл) в виде одной порции добавляли циклопропилкарбонилметилентрифенилфосфоран (0,138 г, 0,40 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 5 мин и затем при 100°C в течение 3 ч реакционную смесь частично концентрировали в вакууме и разбавляли простым эфиром. Раствор оставляли для кристаллизации и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (30 г) (элюент: 5% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение. δ 0,57 (3H, с), от 0,8 до 0,9 (3H, д), от 0,8 до 0,9 (4H, м), 1,07 (1H, м), 2,52 (1H, м), 6,21 (1H, д, J 16), 6,88 (1H, дд).

Получение 47: Соединение 0312b

К выдерживаемому приблизительно при 5 °C соединению 0312a (0,090 г, 0,14 ммоль) в ТГФ (1 мл) и метаноле (2 мл), содержащему гептагидрат хлорида церия (0,2 ммоль) в виде одной порции добавляли борогидрид натрия (0,02 г, 0,5 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 10 мин

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

реакционную смесь распределяли между этилацетатом и водой. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (30 г) (элюент: 10% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение в виде смеси приблизительно 1: 1 эпимеров. Эпимеры можно разделить хроматографией на этой стадии, если необходимо. δ 0,22 (1H, м), 0,32 (1H, м), 0,5 (2H, м), 0,56 (3H, с), от 0,8 до 0,9 (3H, д), 0,98 (1H, м), 2,34 (1H, м), 3,46 (1H, м), 5,52 (1H, дд, J 6,5 15), 5,62 (1H, дт, J 7 15).

Получение 48: Соединение 0414b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0312b (0,078 г, 0,12 ммоль) в дихлорметане (5 мл) в качестве исходного материала с антраценом (0,015 г, 0,084 ммоль). Время освещения было 35 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 10% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 49: Соединение 0313b

К выдерживаемому приблизительно при -25°C 3-этил-3-гидроксипентилфенилсульфону (155 мг, 0,60 ммоль) в сухом ТГФ (4 мл) добавляли через шприц динопропиламид лития (3 мл, 1,2 ммоль, 0,4 М раствор в смеси ТГФ-гексаны, 3: 1). После перемешивания при такой же температуре в течение 30 мин реакционную смесь охлаждали до -40°C для добавления раствора соединения 0202 (0,293 г, 0,50 ммоль) в ТГФ (2 мл). После перемешивания при такой же температуре в течение 30 мин по каплям добавляли бензоилхлорид (0,15 мл, 1,3 ммоль) и смесь оставляли для нагревания до комнатной температуры в течение дополнительных 30 мин. Реакционную смесь распределяли между простым эфиром и водой. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Его снова растворяли в этилацетате (2 мл) и разбавляли метанолом (12 мл, насыщен динатрийгидрофосфатом и содержит супендированный динатрийгидрофосфат). К этому раствору, выдерживаемому приблизительно при 5°C, добавляли приблизительно 5% амальгаму натрия (4 г) и перемешивание продолжали при такой же температуре в течение 15 мин. Реакционную смесь распределяли между этилацетатом и водой (вода декантации ртути) и органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (50 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 50: Соединение 0415b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0313b (0,120 г, 0,18 ммоль) в дихлорметане (7 мл) в

качестве исходного материала с антраценом (0,075 г, 0,42 ммоль). Время освещения было 35 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 51: Соединение 0314a

К выдерживаемому приблизительно при 25°C соединению 0202 (1,00 г, 1,70 ммоль) в хлороформе (6 мл) добавляли в виде одной порции

метил-4-(трифенилfosфорилиден)кротонат (0,645 г, 1,79 ммоль). После перемешивания при такой же температуре в течение 5 мин и затем при 60°C в течение 24 ч реакционную смесь частично концентрировали в вакууме и разбавляли простым эфиром. Раствор оставляли для кристаллизации и фильтровали и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (100 г) (элюент: 1% этилацетат в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

Получение 52: Соединение 0314b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 16, но с использованием соединения 0314a (0,20 г, 0,3 ммоль) в сухом ТГФ (3 мл) в качестве исходного материала и этиллития (1,4 М в простом эфире) (0,9 ммоль) в качестве реагента. 20% простой эфир в петролейном эфире использовали в качестве элюента.

Получение 53: Соединение 0416b

Указанное в заголовке соединение получали аналогично методике получения 25, но с использованием соединения 0314b (0,104 г, 0,15 ммоль) в дихлорметане (7 мл) в качестве исходного материала с антраценом (0,075 г, 0,42 ммоль). Время освещения было 35 мин. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: 10% простой эфир в петролейном эфире) давала указанное в заголовке соединение.

ПРИМЕРЫ ОТ 1 ДО 16:

Для удаления сильных защитных групп и выделения и очистки использовали следующую общую методику. К раствору исходного материала соединения IV (приблизительно от 0,02 до 0,16 ммоль) в сухом ТГФ (от 2 до 5 мл; x мл), выдерживаемому приблизительно при 5°C, добавляли в виде одной порции тригидрат фторида тетрабутиламмония (приблизительно от 0,2 до 1,6 ммоль, у г). После перемешивания при такой же температуре в течение 5 мин и затем при 60 °C в течение 1 ч реакционную смесь распределяли между этилацетатом и 5% раствором бикарбоната натрия. Органический слой отделяли, промывали насыщенным раствором хлорида натрия, сушили над безводным сульфатом магния и концентрировали в вакууме, получая масло. Очистка хроматографией на силикагеле (15 г) (элюент: этилацетат) давала указанное в заголовке соединение.

ПРИМЕР 1:

1(S), 3(R),
25-Тригидрокси-20(S)-9,10-секохолеста-5(Z),
(7E), 10(19), 23(E)-тетраен (соединение 0101)

Исходный материал: соединение 0401b (0,063 г, 0,098 ммоль); x=5; y= 0,308. δ 0,56 (3H, с), 0,82 (3H, д), от 1,2 до 2,1 (18H, м), 1,31 (6H, с), 2,31 (1H, м), 5,57 (2H, м).

ПРИМЕР 2:

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

(1S), 3(R), 25-Тригидрокси-20(S)-9,10-секохолеста-5(Z), (7E),10(19),
23(Z)-тетраен (соединение 0102)

Исходный материал: соединение 0402b (0,024 г, 0,037 ммоль); x=5; y= 0,132. δ 0,56 (3Н, с), 0,86 (3Н, д), от 1,1 до 1,2 (17Н, м), 1,37 (6Н, с), 2,18 (1Н, м), 2,6 (1Н, м), 5,28 (1Н, м), 5,51 (1Н, д, J 12).

ПРИМЕР 3:

26,27-Диметил-1(S),3(R),25-тригидрокси-20(S)-9,10-секохолеста-5(Z),(7E),
10(19),23(E)-тетраен (соединение 0103)

Исходный материал: соединение 0403b (0,108 г, 0,16 ммоль); x=5; y=0,51. δ 0,57 (3Н, с), 0,83 (3Н, д), 0,86 (6Н, т), от 1,15 до 2,1 (22Н, м), 2,34 (1Н, м), 5,36 (1Н, д), 5,55 (1Н, м).

ПРИМЕР 4:

26,27-Диметил-1(S),3(R),25-тригидрокси-20(S)-9,10-секохолеста-5(Z),(7E),
10(19),23(Z)-тетраен (соединение 0104).

Исходный материал: соединение 0404b (0,036 г, 0,054 ммоль); x=5; y=0,17. δ 0,56 (3Н, с), 0,86 (3Н, д), 0,9 (6Н, т), от 1,2 до 2,1 (21Н, м), 2,18 (1Н, м), 2,6 (1Н, м), 5,26 (1Н, д, J 12), 5,4 (1Н, м).

ПРИМЕР 5:

1(S),
3(R)-Дигидрокси-20(S)-(5'-гидрокси-5-этил-3'(E)-гептен-1'-ил]
-9,10-секопрегна-5(Z),(7E),10(19)-триен
(соединение 0105)

Исходный материал: соединение 0405b (0,048 г, 0,07 ммоль); x=4; y=0,10. δ 0,54 (3Н, с), 0,85 (6Н, т, J 7,5), 0,85 (3Н, д, J 6), от 1,15 до 2,25 (21Н, м), 1,51 (2Н, к, J 7,5), 1,52 (2Н, к, J 7,5), 5,38 (1Н, д, J 16), 5,57 (1Н, дт, J 7 16).

ПРИМЕР 6:

1(S),
3(R)-Дигидрокси-20(S)-(6'-гидрокси-6'-метил-4'(E)-гептен-1'-ил)-9,10-секопрегна-5(Z),(7E),
10(19)-триен (соединение 0106)

Исходный материал: соединение 0406b (0,043 г, 0,06 ммоль); x=3; y=0,21. δ 0,54 (3Н, с), 0,83 (3Н, д), от 1,05 до 2,1 (23Н, м), 1,3 (6Н, с), 5,6 (2Н, м).

ПРИМЕР 7:

1(S),
3(R)-Дигидрокси-20(S)-(6'-гидрокси-6'-метил-4'(Z)-гептен-1'-ил)-9,10-секопрегна-5(Z),(7E),
10(19)-триен (соединение 0107).

Исходный материал: соединение 0407b (0,026 г, 0,04 ммоль); x=3; y=0,13. δ 0,54 (3Н, с), 0,83 (3Н, д), от,05 до 2,1 (21Н, м), 1,36 (6Н, с), 2,3 (2Н, м), 5,3 (1Н, дт, J 7,12), 5,47 (1Н, шир. д, J 12).

ПРИМЕР 8:

1(S), 3(R), 22(S),
25-Тетрагидрокси-20(R)-9,10-секохолеста-5(Z),
, (7E), 10(19),23(E)-тетраен (соединение 0108)

Исходный материал соединение 0408b (0,069 г, 0,09 ммоль); x=3; y=0,25. δ 0,57 (3Н, с), 0,82 (3Н, д, J 6,5), от 1,2 до 2,1 (18Н, м), 1,33 (6Н, с), 4,42 (1Н, м), 5,67(1Н, дд, J 5 16), 5,81 (1Н, дд, J 1 16).

ПРИМЕР 9:

(1S), 3(R), 22(R),
25-Тетрагидрокси-20(R)-9,10-секохолеста-5(Z)
, (7E), 10(19),23(E)-тетраен (соединение 0109)

Исходный материал: соединение 0409b (0,039 г, 0,05 ммоль); x=3; y=0,10. δ 0,58 (3Н, с), 0,85 (3Н, д, J 6,8), от 1,2 до 2,1 (18Н, м), 1,35 (6Н, с), 4,36 (1Н, т, J 4,5), 5,74 (1Н, дд, J 5,5 16), 5,87 (1Н, д, J 16).

ПРИМЕР 10:

22(S)-Этокси-1(S),
3(R),25-тригидрокси-20(R)-9,10-секохолеста-5(Z),(7E), 10(19),23(E)-тетраен (соединение 0110)

Исходный материал: соединение 0410b (0,040 г, 0,058 ммоль); x=3; y=0,07. δ 0,54 (3Н, с), 0,86 (3Н, д, J 7), от 1,1 до 2,1 (17Н, м), 1,17 (3Н, т, J 7), 1,34 (6Н, с), 3, 25 (1Н, м), 3,48 (1Н, м.), 3,76 (1Н, дд, J 3 7), 5,58 (1Н, дд, J 7 16), 5,74 (1Н, д, J 16).

ПРИМЕР 11:

1(S), 3(R)-Дигидрокси-20(R)-(1'(R),
5'-дигидрокси-5'-этил-3'(E)-гептен-1'-ил)-9,1
0-секопрегна-5(Z),(7E),10(19)-триен
(соединение 0111)

Исходный материал: соединение 0411b (0,015 г, 0,018 ммоль); x=2; y=0,05

ПРИМЕР 12:

1(S),
3(R)-Дигидрокси-20(R)-(1'(R)-метокси-5'-гидро
кси-5'-этил-3'(E)-гептен-1'-ил)-9,10-секопрег
на-5(Z),(7E),10(19)-триен (соединение 0112)

Исходный материал: соединение 0412b (0,015 г, 0,021 ммоль); x=2; y=0,05.

ПРИМЕР 13:

1(S),
3(R)-Дигидрокси-20(S)-(1'-гидрокси-7'-метил-5
'(E)-октен-1'-ил)-9,10-секопрегна-5(Z),(7E),1
0(19)-триен (соединение 0113)

Исходный материал: соединение 0413b (0,034 г, 0,05 ммоль); x=3; y=0,21. δ 0,54 (3Н, с), 0,83 (3Н, д), от 1,05 до 2,1 (25Н, м), 1,3 (6Н, с), 5,6 (2Н, м).

ПРИМЕР 14:

1(S),
3(R)-Дигидрокси-20(S)-(4'-гидрокси-4'-циклогор
опил-2'(E)-бутен-1'-ил)-9,10-секопрегна-5(Z),
(7E),10(19)-триен (соединение 0114).

Исходный материал: соединение 0414b (0,035 г, 0,053 ммоль); x=3; y=0,15. δ 0,22 (1Н, м), 0,32 (1Н, м), 0,5 (2Н, м), 0,56 (3Н, с), 0,83 (3Н, м), 0,98 (1Н, м), 2,34 (1Н, м), 3,46 (1Н, м), 5,52 (1Н, дд), 5,62 (1Н, дт).

ПРИМЕР 15:

1(S),
3(R)-Дигидрокси-20(S)-(5'-гидрокси-5'-этил-2'
(E)-гептен-1'-ил)-9,10-секопрегна-5(Z),(7E),1
0(19)-триен (соединение 0115)

Исходный материал: соединение 0415b (0,050 г, 0,073 ммоль); x=3; y=0,18.

ПРИМЕР 16:

1(S),
3(R)-Дигидрокси-20(S)-(6'-гидрокси-6'-этилокт
а-2'(E),
4'(E)-диен-1'-ил)-9,10,-секопрегна-5(Z),(7E),
10(19)-триен (соединение 0116)

Исходный материал: соединение 0416b (0,052 г, 0,075 ммоль); x=3; y=0,20.

ПРИМЕР 17: Капсулы, содержащие соединение 0110

Соединение 0110 растворяли в арахисовом масле до конечной концентрации 1 мкг соединения 0110/мл масла. 10 частей по массе желатина, 5 частей по массе глицерина, 0,08 частей по массе сорбата калия и 14 частей по массе дистиллированной воды смешивали вместе с нагреванием и формовали в мягкие желатиновые капсулы. Каждую из них затем заполняли 100 мкп соединения 0110 в растворе масла так, чтобы каждая капсула содержала 0,1 мкг соединения 0110.

ПРИМЕР 18: Дерматологический

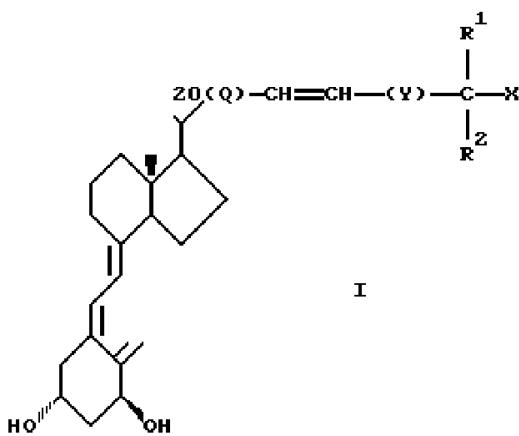
R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

препарат, содержащий соединение 0110.

В 1 г миндального масла растворяли 0,05 мг соединения 0110. К этому раствору добавляли 40 г минерального масла и 20 г самоэмульгирующегося пчелиного воска. Смесь нагревали до разжижения. После добавления 40 мл горячей воды смесь хорошо перемешивали. Получаемый крем содержит приблизительно 0,5 мкг соединения 0110 на грамм крема.

Формула изобретения:

1. Аналоги витамина D общей формулы I



в которой X представляет гидрокси;

R¹ и R² - одинаковые или различные, представляют водород, метил, этил или циклопропил;

Q представляет метилен, этилен, три- или тетраметилен, который может быть замещен гидроксигруппой или OR³ группой, где R³ представляет метил или этил;

Y представляет одинарную связь или C_{1-C₂}-гидрокарбилин.

2. Соединение формулы I по п. 1, в которой X представляет гидрокси и Y представляет одинарную связь.

3. Соединение формулы I по пп. 1 и 2, в которой R¹ и R² - одинаковые и представляют метил, или этил, или разные и представляют водород и циклопропил.

4. Соединение по любому из пп. 1 и 2, отличающееся тем, что представлено в чистой форме диастереоизомера или смеси таких диастереоизомеров, причем соединение выделяют либо в кристаллической форме непосредственно или в виде сольватата, такого, как гидрат, либо в аморфной форме.

5. Соединение по п. 1, которое представляет собой:

а) 1(S), 3(R), 25-тригидрокси-20(S)-9,10-секохолеста-5(Z), 7(E), 10(19), 23 (E)-тетраен;

б) 1(S),

3(R)-дигидрокси-20(S)-(6'-гидрокси-6'-метил-4'(E)-гептен-1'-ил)-9,10-секопрегна-5(Z), 7(E), 10(19)-триен;

в) 1(S), 3(R), 22(S), 25-тетрагидрокси-20(R)-9,10-секохолеста-5(Z), 7(E), 10(19), 23(E)-тетраен;

г) 22(S)-этокси-1(S), 3(R), 25-тригидрокси-20(R)-9,10-секохолеста-5(Z), 7(E), 10(19), 23(E)-тетраен;

д) 1(S),

3(R)-дигидрокси-20(R)-(1'-(R)-метокси-5'-гидрокси-5'-этил-3'(E)-гептен-1'-ил)-9,10-секопрегна-5(Z), 7(E), 10(19)-триен;

е) 1(S),

3(R)-дигидрокси-20(S)-(4'-гидрокси-4'-цикlopропил-2'(E)-бутен-1'-ил)-9,10-секопрегна-5(Z), 7(E), 10(19)-триен.

6. Способ получения соединения формулы I по п. 1, в котором альдегид, который представляет собой

1(S), 3(R)-бис-(трет-бутилдиметилсилокси)-20(S)-формилметил-9,10-секопрегна-5(E), 7(E), 10(19)-триен или 1(S), 3(R)-бис-(трет-бутилдиметилсилокси)-20(S)-(2-формилэтил)-9,10-секопрегна-5(E), 7(E),

20 10(19)-триен, или 1(S), 3(R)-бис-(трет-бутилдиметилсилокси)-20(R)-(3-формилпропил)-9,10-секопрегна-5(E), 7(E), 10(19)-триен, или соответствующее производное одного из этих соединений, у которого метилен, связанный с C-20, имеет в качестве заместителя метокси, этокси или трет-бутилдиметилсилокси, подвергают

25 действию либо реагента Виттига, содержащего карбонильную группу, такого, как метил(трифенилfosфоранилиден)ацетат, и полученный продукт подвергают действию органопитиевого реагента или реактива Гриньяра, или восстанавливающего агента, либо производного лития необязательно гидроксилированного алкилфенилсульфона с последующим восстановительным

30 элиминированием, например, амальгамой натрия, для получения продукта, который подвергают произвольной

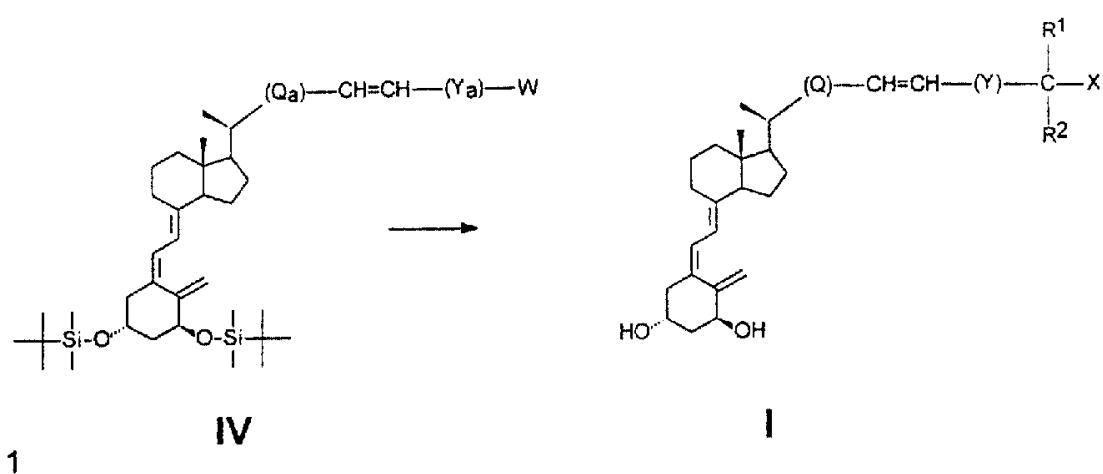
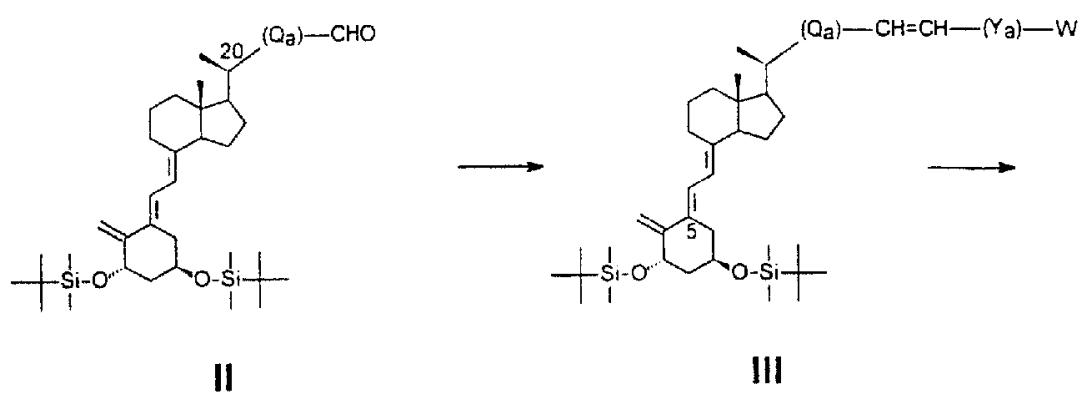
35 последовательности из изомеризации УФ-светом в присутствии триплетного сенсилизатора (например антрацена) и удаления силильных групп, например, фторидом тетрабутиламмония.

7. Фармацевтическая композиция, индуцирующая дифференацию и ингибирующая нежелательную пролиферацию клеток, содержащая эффективное количество одного или нескольких соединений по пп. 1-5 вместе с фармацевтически приемлемыми нетоксичными носителями и/или вспомогательными агентами.

8. Фармацевтическая композиция по п. 7 в стандартной лекарственной форме, содержащая от 0,1 м. д. до 0,1% от массы стандартной лекарственной формы соединения формулы I.

9. Соединение по любому из пп. 1-5, обладающее активностью индуцирования дифференциации клеток и ингибирования нежелательной пролиферации клеток.

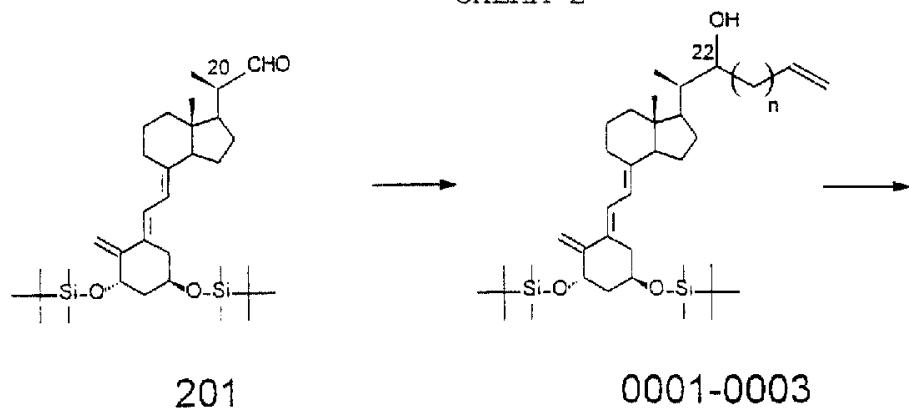
Схема 1



R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

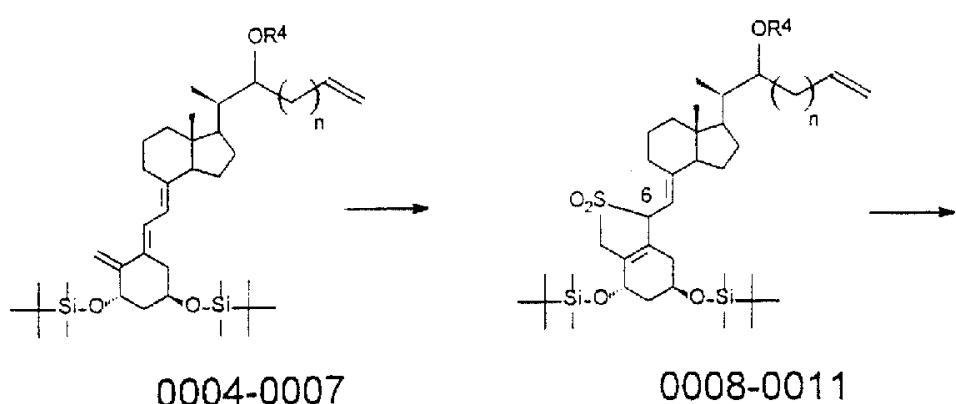
R U 2 1 8 3 6 2 2 C 2

CXEMA 2



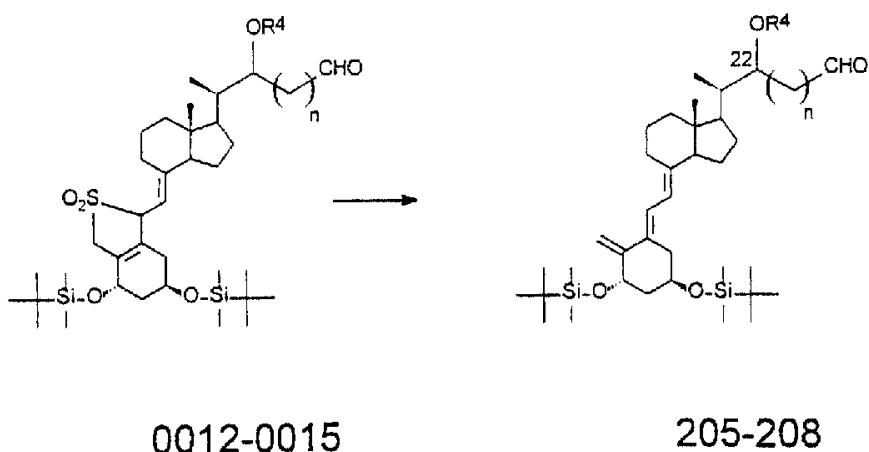
201

0001-0003



0004-0007

0008-0011



0012-0015

205-208

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

R U 2 1 8 3 6 2 2 C 2

Таблица 1

Приведенные в качестве примеров соединения I (Приводятся детали соединений, где дается номер примера; другие соединения можно получить с использованием аналогичных последовательностей реакций для подходящего соединения таблицы 2).

Номер соединения	Номер примера	Q	Конфигурации	Y	X	R ¹	R ²
0101	01	CH ₂	E я двойной связи	одинарная связь	OH	Me	Me
0102	02	CH ₂	Z	одинарная связь	OH	Me	Me
0103	03	CH ₂	E	одинарная связь	OH	Et	Et
0104	04	CH ₂	Z	одинарная связь	OH	Et	Et
0105	05	(CH ₂) ₂	E	одинарная связь	OH	Et	Et
0106	06	(CH ₂) ₃	E	одинарная связь	OH	Me	Me
0107	07	(CH ₂) ₃	Z	одинарная связь	OH	Me	Me
0108	08	CH(OH) #	E	одинарная связь	OH	Me	Me

Продолжение табл. 1

0109	09	CH(OH) #	E	одинарная связь	OH	Me
0110	10	CH(OH) #	E	одинарная связь	OH	Me
0111	11	CH(OH) - CH ₂ ##	E	одинарная связь	OH	Et
0112	12	CH(OMe) - CH ₂ ##	E	одинарная связь	OH	Et
0113	13	(CH ₂) ₄	E	одинарная связь	OH	Me
		CH ₂	E	одинарная связь	- (CH ₂) ₄	
		CH ₂	E	одинарная связь	OH	Этинил
0114	14	CH ₂	E	одинарная связь	OH	Н # ##
(14)		CH ₂	E	одинарная связь	OH	Циклопропил
(14)		CH ₂	E	одинарная связь	OH	Н # ####

Продолжение табл. 1

	CH_2	E	одинарная связь	OH	H ###	3-пентил
	CH_2	E	одинарная связь	H	Me	Me
0115	15	CH_2	E	CH_2	OH	Et
0116	16	CH_2	E	$\text{CH}=\text{CH}$ (E)	OH	Et
		CH_2	E	CF_2	OH	Et
		CH_2	E	$\text{CH}(\text{OH})$	OH	Et
		CH_2	E	одинарная связь	OH	H ###
						1- фторциклоги- опил

Примечания к таблице 1

22-Конфигурация: S; ## 22-Конфигурация: R; ### Смесь эпимеров; ##### R-конфигурация;

S-конфигурация

Таблица 2

Исходные материалы и промежуточные продукты общих формул II, III, и IV (приводятся детали соединений, где дается номер получения, другие соединения можно получить с использованием аналогичных последовательностей реакций для подходящего соединения II)

№ получения	Номер соединения	Тип	Q (a)	Конфигурация	Y (a)	W
*	0201	II	одинарная связь	двойной связи		
**	0202	II	CH ₂			
**	0203	II	(CH ₂) ₂			
**	0204	II	(CH ₂) ₃			
05	0205	II	CH(OEt) #			
06	0206	II	CH(O-TBS) #			
07	0207	II	CH(O-TBS)-CH ₂ # #			
08	0208	II	CH(O-TBS) ##			
09	0301а	III	CH ₂	E	одинарная связь	CO ₂ Me
09	0302а	III	CH ₂	Z	одинарная связь	CO ₂ Me
10	0303а	III	(CH ₂) ₂	E	одинарная связь	CO ₂ Me

Продолжение табл. 2

11	0304а	III	(CH ₂) ₃	E	одинарная связь	CO ₂ Me
11	0305а	III	(CH ₂) ₃	Z	одинарная связь	CO ₂ Me
12	0306а	III	CH(O-TBS) #	E	одинарная связь	CO ₂ Me
13	0307а	III	CH(O-TBS) ##	E	одинарная связь	CO ₂ Me
14	0308а	III	CH(OEt) #	E	одинарная связь	CO ₂ Me
15	0309а	III	CH(O-TBS)-CH ₂ ##	E	одинарная связь	CO ₂ Me
16	0301b	III	CH ₂	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂
17	0302b	III	CH ₂	Z	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂
18	0303b	III	(CH ₂) ₂	E	одинарная связь	C(OH)(Et) ₂
19	0304b	III	(CH ₂) ₃	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂
20	0305b	III	(CH ₂) ₃	Z	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂
21	0306b	III	CH(O-TBS) #	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂
22	0307b	III	CH(O-TBS) ##	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂
23	0308b	III	CH(OEt) #	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂
24	0309b	III	CH(O-TBS)-CH ₂	E	одинарная связь	C(OH)(Et) ₂

Продолжение табл. 2

25	0401b	IV	CH ₂	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂	
26	0405b	IV	(CH ₂) ₂	E	одинарная связь	C(OH)(Et) ₂	
27	0406b	IV	(CH ₂) ₃	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂	
28	0407b	IV	(CH ₂) ₃	Z	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂	
29	0408b	IV	CH(O-TBS) #	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂	
30	0409b	IV	CH(O-TBS) ##	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂	
31	0410b	IV	CH(OEt) #	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂	
32	0411b	IV	CH(O-TBS)-CH ₂ ##	E	одинарная связь	C(OH)(Et) ₂	
33	0402b	IV	CH ₂	Z	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂	
34	0401a	IV	CH ₂	E	одинарная связь	CO ₂ Me	
35	0402a	IV	CH ₂	Z	одинарная связь	CO ₂ Me	
36	0403b	IV	CH ₂	E	одинарная связь	C(OH)(Et) ₂	
37	0404b	IV	CH ₂	Z	одинарная связь	C(OH)(Et) ₂	
38	0207a	II	CH(OMe)-CH ₂ ##				
39	0310a	III	CH(OMe)-CH ₂ ##	E	одинарная связь	CO ₂ Me	

Продолжение табл. 2

40	0310b	III	CH(OMe)-CH ₂ ##	E	одинарная связь	C(OH)(Et) ₂		
41	0412b	IV	CH(OMe)-CH ₂ ##	E	одинарная связь	(C(OH)(Et) ₂) ₂		
42	0204a	II	(CH ₂) ₄					
43	0311a	III	(CH ₂) ₄	E	одинарная связь	CO ₂ Me		
44	0311b	III	(CH ₂) ₄	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂		
45	0413b	IV	(CH ₂) ₄	E	одинарная связь	C(OH)(Me) ₂		
46	0312a	III	CH ₂	E	одинарная связь	C(O)C ₃ H ₅		
47	0312b	III	CH ₂	E	одинарная связь	CH(OH)C ₃ H ₅		
48	0414b	IV	CH ₂	E	одинарная связь	CH(OH)C ₃ H ₅		
49	0313	III	CH ₂	E	одинарная связь	CH(OH)C ₃ H ₅		
50	0415b	IV	CH ₂	E	одинарная связь	CH ₂	C(OH)(Et) ₂	
51	0314a	III	CH ₂	E	CH=CH(E)	CO ₂ Me		
52	0314b	III	CH ₂	E	CH=CH(E)	C(OH)(Et) ₂		
53	0416b	IV	CH ₂	E	CH=CH(E)	C(OH)(Et) ₂		

ПРИМЕЧАНИЯ К ТАБЛИЦЕ 2

Данные относятся к схеме 1, где это пригодно.

* Исходный материал, описанный в: Calverley, M.J., Tetrahedron, Vol 43, pp.4609-4619 (1987)

** Исходные материалы, описанные в: Calverley, M.J. and Pedersen, H. Novel vitamin D analogues, WO 9410139-A1, полученные 1, 2 и 3, соответственно.

22-Конфигурация: S.

22-Конфигурация: R.

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

Таблица 3

Промежуточные продукты, иллюстрированные
для взаимных превращений соединений II
(схема 2)

Номер получения	Номер соединения	22-Конфигурация	n	R ⁴
1	0001	R	0	-
1	0002	S	0	-
*	0003	R	1	-
2a	0004	R	0	Et
2b	0005	R	0	TBS
*	0006	R	1	TBS
2c	0006a	R	1	Me
*	0007	S	0	TBS
3a	0008	R	0	Et
3b	0009	R	0	TBS
*	0010	R	1	TBS
3c	0010a	R	1	Me
*	0011	S	0	TBS
4a	0012	S	0	Et
4b	0013	S	0	TBS
*	0014	R	1	TBS
4c	0014a	R	1	Me
*	0015	R	0	TBS

R U 2 1 8 3 6 2 2 C 2

R U ? 1 8 3 6 2 2 C 2

ПРИМЕЧАНИЯ К ТАБЛИЦЕ 3

Данные относятся к схеме 2, в тех случаях, когда применимо. Аддукты с диоксидом серы (соединения от 0008 до 0015) получали и использовали в виде эпимерных смесей у С-6. Первая стадия в каждой последовательности представляет собой реакцию с реагентом Гриньяра $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{(CH}_2)_n-\text{MgBr}$ с последующим отделением промежуточного продукта (от 0001 до 0003), имеющего требуемую 22-конфигурацию, и остальными последовательностями являются:

0001 → 0004 → 0008 → 0012 → 0205;

0001 → 0005 → 0009 → 0013 → 0206;

0003 → 0006 → 0010 → 0014 → 0207;

0003 → 0006a → 0010a > 0014a → 0207a;

0002 → 0007 → 0011 → 0015 → 0208

* Полученные аналогичными реакциями для иллюстрированного получения.

R U 2 1 8 3 6 2 2 C 2