



(19) RU (11) 2 054 476 (13) С1
(51) МПК⁶ С 12 Н 1/12, С 07 Д 487/22

РОССИЙСКОЕ АГЕНТСТВО
ПО ПАТЕНТАМ И ТОВАРНЫМ ЗНАКАМ

(12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ПАТЕНТУ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

(21), (22) Заявка: 93036361/13, 14.07.1993
(46) Дата публикации: 20.02.1996
(56) Ссылки: R.H.Hynninen, Acta Chem. Scand., 1973, v.27, p.1771 - 1780; "Preparation and purification of Some derivatives of Chlorophylls a and b."

(71) Заявитель:
Малое индивидуальное предприятие "Вета"
(72) Изобретатель: Альбицкая О.Н.,
Ашмаров В.В., Мещерякова А.Л.
(73) Патентообладатель:
Мещерякова Аделия Леонидовна

(54) СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ

18-КАРБОКСИ-20-(КАРБОКСИМЕТИЛ)-8-ЭТЕНИЛ-13-ЭТИЛ-2,3-ДИГИДРО-3,7-12,17-ТЕТРАМЕТИЛ-21Н, 23НПОРФИН-2-ПРОПИОНОВОЙ КИСЛОТЫ ИЛИ ЕЕ СОЛЕЙ

(57) Реферат:
Использование: биотехнология, химико-фармацевтическая промышленность. Сущность изобретения: получение 18-карбокси-20(карбоксиметил)-8-этенил-13-этил-2,3-дигидро-3,7,12,17 - тетраметил-21Н,23Н порфин -2- пропионовой кислоты или ее солей. Получение хлорина осуществляют при использовании в качестве сырья биомассы цианобактерий, например, рода Spirulina, полученной путем выращивания в условиях искусственного или

солнечного освещения на питательных средах, имеющих pH 8,0 - 12,0, с предварительной обработкой биомассы спиртовым раствором щелочи. Полученный спиртовой экстракт хлорофилла обрабатывают кислотой с получением феофитина а. Феофитин промывают неполярным растворителем, например гексаном, и подвергают омылению до образования целевого продукта, который осаждают обработкой соляной кислотой. 4 з.п. ф-лы.

R U
2 0 5 4 4 7 6
C 1

RU 2 0 5 4 4 7 6 C 1



(19) RU (11) 2 054 476 (13) C1
(51) Int. Cl. 6 C 12 N 1/12, C 07 D 487/22

RUSSIAN AGENCY
FOR PATENTS AND TRADEMARKS

(12) ABSTRACT OF INVENTION

(21), (22) Application: 93036361/13, 14.07.1993

(46) Date of publication: 20.02.1996

(71) Applicant:
Maloe individual'noe predpriyatie "Veta"

(72) Inventor: Al'bitskaja O.N.,
Ashmarov V.V., Meshcherjakova A.L.

(73) Proprietor:
Meshcherjakova Adelija Leonidovna

(54) METHOD OF PRODUCING 18-CARBOXY-20-(CARBOXYMETHYL)-8-ETHENYL-13-ETHYL-2,3-DIHYDRO-3,7,12,17-TETRAMETHYL-21H,23H-PORPHYN-2-PROPIONIC ACID OR ITS SALTS

(57) Abstract:

FIELD: biotechnology. SUBSTANCE:
product:
18-carboxy-20-(carboxymethyl)-8-ethenyl-13-ethyl-2,3-dihydro-3,7,12,17-tetramethyl-21H,23H-porphyn-2-propionic acid or its salts.
Chlorine e₆ is prepared using cyanobacterium biomass as a raw, for example, of genus Spirulina prepared by growing under condition of artificial or solar illumination on nutrient media at pH

8.0-12.0 and with preliminary treatment of biomass with spirituous alkali solution. Prepared spirituous extract of chlorophyll is treated with acid and pheophytin ^a is obtained. Pheophytin is washed with nonpolar solvent, for example, hexane and subjected for saponification up to the end product formation which is precipitated with hydrochloric acid. EFFECT: improved method of preparing. 5 cl

R U
2 0 5 4 4 7 6
C 1

RU
2 0 5 4 4 7 6
C 1

Изобретение относится к органической химии, а именно к улучшенному способу получения порфиринов, в частности к способу получения хлорина e_6 (18-карбокси-20-(карбоксиметил)-8-этенил-13-этил-2,3-дигид-ро-3,7,12,17-тетраметил-21н, 23н. порфин-2-пропионовой кислоты) или ее солей, которые могут найти применение в химико-фармацевтической промышленности.

Хлорин e_6 относится к классу растительных порфиринов, получаемых на основе хлорофилла a. Известно, что растительные порфирины, в том числе хлорофилл и его производные, являются фармакологически активными соединениями и могут быть использованы в медицинской практике, в том числе как фотосенсибилизаторы для фотодинамической диагностики и терапии онкологических заболеваний. В настоящее время известны способы получения хлорина e_6 , основанные на химических превращениях хлорофилла в целевой продукт.

В частности, наиболее распространен способ получения хлорина e_6 путем обработки хлорофильного экстракта, полученного из соевых бобов, 30%-ной соляной кислотой с получением смеси феофорбидов a и b, которую затем обрабатывают 0,5%-ным метанольным раствором щелочи в вакууме. Целевой продукт извлекают из реакционной массы с помощью эфира.

Известен также способ получения хлорина e_6 из листьев крапивы. Для этого листья крапивы заливают этанолом. В результате получают экстракт, содержащий смесь хлорофиллов a и b. Экстракт обрабатывают концентрированной соляной кислотой, в результате чего из каждой формы хлорофилла, содержащейся в экстракте, образуется соответствующая форма феофитина a и b. Последующее щелочное омыление разных форм феофитина приводит к образованию в реакционной массе как минимум двух продуктов хлорина e_6 и родина g_7 . Соотношение этих продуктов составляет 4:1 соответственно. Наряду с этими основными продуктами в реакционной смеси присутствуют их эфиры, а также фитинные остатки.

Для выделения хлорина e_6 из смеси продуктов реакционную смесь сначала нейтрализуют концентрированной соляной кислотой до pH 7,0, а затем добавляют дополнительно концентрированную соляную кислоту в количестве, соответствующем солянокислому числу хлорина e_6 . При этом из реакционной смеси извлекают 2/3 растворенного в ней хлорина e_6 .

Расход концентрированной соляной кислоты на очистку хлорина e_6 составляет 120 мл на 1 л реакционной смеси, а всего на получение 1 г хлорина расходуют 2,5 л концентрированной соляной кислоты.

По указанному способу получают 1 г хлорина e_6 из 1 кг сухих листьев крапивы, при этом чистота продукта составляет от 30% до 60% основного вещества. Для получения более чистого целевого продукта используют

метод колоночной хроматографии окиси алюминия (элюент-метиленхлорид:бензол (2 к 1)).

Таким образом, в известных методах получения хлорина e_6 на первой стадии технологического цикла используются экстракты хлорофилла, полученные из хлорофиллодержащих частей высших растений или зеленых водорослей. Известно, что все зеленые растения содержат несколько форм хлорофилла, а именно хлорофиллы a и b. При этом соотношение отдельных форм хлорофилла у разных растений неодинаково и зависит от приспособляемости растений к различным условиям освещения. У "светолюбивых" растений соотношение хлорофиллов a и b в листьях составляет в среднем 3:1, у "теневыносливых" оно уменьшается.

При обработке зеленых растений органическими растворителями извлекаются все формы хлорофилла (a и b) и при последующей обработке этих экстрактов образуется либо смесь феофорбидов a и b (по первому способу), либо смесь феофитинов a и b (как указано во втором способе), что в конечном счете приводит к образованию смеси хлорина e_6 и родина g_7 .

Недостатками известных способов получения хлорина e_6 являются сложность технологического процесса, использование больших объемов концентрированной соляной кислоты (2,5 л на 1 г хлорина e_6), небольшой выход и низкая чистота целевого продукта (из 1 кг сухих листьев крапивы получают 1 г хлорина e_6 , чистота которого не выше 60%), использование хроматографического способа очистки целевого продукта. Кроме того, учитывая сложную экологическую обстановку, не исключена возможность загрязнения растительного сырья пестицидами и другими ядохимикатами, и использование спонтанно выросшей биомассы зеленых растений в качестве источника хлорофилла может привести в конечном счете к загрязнению медицинских препаратов.

Целью предлагаемого изобретения является повышение выхода целевого продукта, существенное снижение расхода коррозионно-опасной соляной кислоты и получение целевого продукта чистотой не ниже 90% без использования хроматографической очистки.

Это достигается предлагаемым способом получения хлорина e_6 , заключающимся в том, что в качестве исходного сырья используют биомассу цианобактерий обычно рода Spirulina, преимущественно выращенных на свету в контролируемых условиях на искусственных питательных средах, имеющих водородный показатель от 8,0 до 12,0. Биомассу цианобактерий обрабатывают водно-спиртовым раствором щелочи, преимущественно при соотношении вода:спирт как 1 к 2-3 и концентрацией щелочи 10^{-2} - 10^{-3} н. отфильтровывают и экстрагируют хлорофилл "a" этиловым спиртом. Объединенные экстракты

обрабатывают органической или соляной кислотой, образовавшийся феофитин α отфильтровывают, промывают неполярным органическим растворителем, обычно гексаном.

Щелочной гидролиз

феофитина α проводят в отсутствие кислорода воздуха в спиртовой среде при нагревании. При этом образуются щелочные соли хлорина. После охлаждения реакционную смесь доводят соляной кислотой до pH 6,0-7,0 (расход кислоты 50-55 мл на 1 л реакционной массы, образовавшийся осадок хлорина ϵ_6 отфильтровывают, промывают и сушат до постоянного веса. Хлорин ϵ_6 может быть переведен в соли обычными приемами.

Использование предлагаемого способа позволяет повысить выход целевого продукта по меньшей мере в 3 раза и получить продукт с чистотой не ниже 90%. Кроме того, расход концентрированной соляной кислоты сокращен приблизительно в 10 раз.

Для удаления водорастворимых белков, углеводородов и других примесей биомассу цианобактерий предварительно обрабатывают водно-спиртовым раствором щелочи, например, при соотношении воды и спирта 1 к 2-3 и концентрации щелочи $10^{-2}\text{-}10^{-3}$ н. Для повышения выхода целевого продукта целесообразно согласно заявляемому изобретению использовать биомассу цианобактерий, содержащую (по сухому остатку) 2,0-4,5 мас. хлорофилла α , 46-62 мас. белков, 4-9 мас. липидов, 10-20 мас. углеводов, 10-12 мас. зольных элементов.

Дальнейшие цели и преимущества заявляемого изобретения станут ясны из последующего подробного описания способа получения хлорина ϵ_6 и конкретных примеров осуществления этого способа.

В соответствии с заявленным изобретением получение 18-карбокси-20-(карбоксиметил)-8-этенил-13-этил-2,3-дигидро-3,7,12, 17-тетраметил-21н.23н. порфин-2-пропионовой кислоты, называемой хлорин ϵ_6 , осуществляют из вещества, содержащего хлорофилл только формы α из биомассы

цианобактерий, получаемой при их культивировании на искусственных питательных средах, в условиях солнечного или искусственного освещения.

Монокульттуру цианобактерий выращивают в специальных ферментах закрытого типа, исключающих заражение зелеными водорослями, а следовательно, и попадание в биомассу хлорофилла формы β .

Использование хлорофилла, содержащего растительного сырья стандартного состава, выращенного в альгологически и экологически чистых условиях, гарантирует получение высокой чистоты хлорина ϵ_6 , свободного от следов тяжелых металлов и других примесей, вызванных загрязнением окружающей среды. Это обстоятельство особенно важно при производстве медицинских препаратов.

Биомассу цианобактерий целесообразно обрабатывать горячим водно-спиртовым раствором щелочи, например, при температуре 40-60°C, соотношении воды и спирта 1 к 2-3 и концентрации щелочи $10^{-2}\text{-}10^{-3}$ н. При такой обработке происходит разрушение клеточных оболочек, удаляются низкомолекулярные фракции углеводов и водорастворимые белки, которые затрудняют последующую экстракцию хлорофилла α и загрязняют экстракт, а следовательно, целевой продукт. Биомассу после обработки экстрагируют этиловым спиртом, извлекая хлорофилл α . На полученный экстракт воздействуют минеральной или органической кислотой, например уксусной или соляной, для образования в реакционной массе феофитина α , который выделяют фильтрованием.

Полученный феофитин α , выход которого составляет 10 г из 1 кг биомассы цианобактерий, промывают неполярным растворителем, например гексаном, для удаления каротиноидов и липидов с поверхности кристаллов феофитина α .

Затем очищенный феофитин α растворяют и подвергают омылению щелочью в отсутствие кислорода, например, в токе азота. При этом в реакционной массе образуется целевой продукт хлорин ϵ_6 . Для выделения хлорина ϵ_6 реакционную смесь нейтрализуют соляной кислотой, взятой согласно изобретению в количестве 50-55 мл на 1 л реакционной массы до выпадения кристаллов хлорина ϵ_6 , которые отделяют фильтрованием.

Таким образом, предлагаемый способ позволяет получать из 1 кг биомассы цианобактерий 3,5 г хлорина ϵ_6 с чистотой не менее 90% при расходе концентрированной соляной кислоты в количестве 220 мл на 1 г целевого продукта, что в 10 раз меньше количества кислоты, используемого в способе-аналоге.

Пример 1. Биомассу цианобактерий рода *Spirulina* выращивают в закрытом стеклянном ферментере в условиях солнечного или искусственного освещения на жидкой питательной среде, представляющей собой водный раствор солей, содержащих макро- и микроэлементы, необходимые для интенсивного культивирования цианобактерий. Питательная среда имеет водородный показатель от 8,0 до 12,0. Источником углерода служит углекислый газ, периодически вводимый в питательную среду. После достижения в суспензии определенной концентрации клеток (2,5-3,0 г/л) биомассу цианобактерий отделяют от питательной среды фильтрованием. 1 кг полученной таким образом биомассы цианобактерий с влажностью 75-80% заливают 2,5 л подогретого до 60°C щелочного раствора этилового спирта, полученного при растворении 4 г NaHCO_3 в 1 л дистиллированной воды и последующем смешении с этиловым спиртом в соотношении 1:3 соответственно.

Смесь биомассы с указанным раствором

перемешивают в течение 3-5 мин, после чего фильтруют. Биомассу на фильтре трижды экстрагируют этиловым спиртом, экстракты, содержащие хлорофилл α , суммируют и обрабатывают ледяной уксусной кислотой из расчета 1,5 мл на 1 л экстракта. Образовавшиеся при этом кристаллы феофитина α фильтруют и промывают гексаном. Выход феофитина α составляет 10 г.

Феофитин α в количестве 10 г растворяют в 3 л спирта при кипячении в токе азота, добавляют 400 г KOH и проводят реакцию омыления в течение 10 мин. После этого смесь нейтрализуют раствором, содержащим 45 мл концентрированной соляной кислоты на 1 л реакционной смеси, до образования кристаллов хлорина e_6 .

Реакционную смесь фильтруют. Кристаллы сушат на воздухе без доступа света. Чистота полученного продукта 92%.

Пример 2. Используют биомассу цианобактерий, полученную в условиях, аналогичных указанным в примере 1.

1 кг названной биомассы цианобактерий заливают 1,5 л щелочного раствора этилового спирта, который получают при растворении 40 мл 1 н. NaOH в 1 л дистиллированной воды и последующем смешивании с этиловым спиртом в соотношении 1 к 2 соответственно.

Смесь биомассы с указанным раствором перемешивают в течение 3-5 мин, фильтруют, биомассу трижды экстрагируют этиловым спиртом для извлечения хлорофилла α .

Экстракты объединяют и добавляют по 1,2 мл концентрированной HCl на каждый литр экстракта. Образующиеся при этом кристаллы феофитина α фильтруют и промывают на

фильтре гексаном. Выход феофитина α составляет 10 г. 10 г феофитина α растворяют в 3,3 л этилового спирта при кипячении, затем добавляют 400 г KOH и проводят реакцию омыления в течение 10 мин в вакууме. После этого реакционную смесь нейтрализуют раствором соляной кислоты до pH 6-7. Расход концентрированной соляной кислоты при этом составляет 55 мл.

Кристаллы хлорина e_6 из реакционной смеси фильтруют и сушат. Вес полученного

хлорина 3,6 г. Чистота полученного продукта 91%.

Пример 3. Используют биомассу цианобактерий, полученную в условиях, аналогичных указанным в примере 1, при культивировании штамма Spirulina species Fr-A 127.

Спиртовой экстракт

хлорофилла α получают, как указано в

примере 1. На 1 л этого экстракта добавляют 2 мл 1,0 н. щавелевой кислоты. Образующиеся при этом кристаллы феофитина α фильтруют и промывают на фильтре гексаном. Выход феофитина α составляет 9,7 г.

Полученный феофитин α омыляют, как указано в примерах 1 и 2. Выход хлорина e_6 составляет 3,3 г при чистоте 90%.

Формула изобретения:

1. СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ 18-КАРБОКСИ-20-(КАРБОКСИМЕТИЛ)-8-ЭТЕНИЛ-13-ЭТИЛ-2,3-ДИГИДРО-3,7-12,17-ТЕТРАМЕТИЛ-21Н, 23НПОРФИН-2-ПРОПИОНОВОЙ КИСЛОТЫ ИЛИ ЕЕ СОЛЕЙ, ВКЛЮЧАЮЩИЙ ЭКСТРАКЦИЮ ХЛОРОФИЛЛА ИЗ РАСТИТЕЛЬНОГО СЫРЬЯ, ОБРАБОТКУ ЭКСТРАКТА КИСЛОТОЙ С ПОСЛЕДУЮЩИМ ЩЕЛОЧНЫМ ГИДРОЛИЗОМ И ВЫДЕЛЕНИЕМ ЦЕЛЕВОГО ПРОДУКТА В ВИДЕ КИСЛОТЫ ИЛИ СОЛИ, ОТЛИЧАЮЩИЙСЯ ТЕМ, ЧТО В КАЧЕСТВЕ ИСХОДНОГО СЫРЬЯ ИСПОЛЬЗУЮТ БИОМАССУ ЦИАНОБАКТЕРИЙ, КОТОРУЮ ПРЕДВАРИТЕЛЬНО ОБРАБАТЫВАЮТ ВОДНО-СПИРТОВЫМ РАСТВОРОМ ЩЕЛОЧИ, ПОСЛЕ ОБРАБОТКИ ЭКСТРАКТА ХЛОРОФИЛЛА КИСЛОТОЙ ПОЛУЧАЕМЫЙ ПРОДУКТ ОТФИЛЬТРОВЫВАЮТ И ПРОМЫВАЮТ НЕПОЛЯРНЫМ ОРГАНИЧЕСКИМ РАСТВОРИТЕЛЕМ И ПОДВЕРГАЮТ ЩЕЛОЧНОМУ ГИДРОЛИЗУ В ВАКУУМЕ.

2. Способ по п.1, отличающийся тем, что в качестве сырья используют биомассу цианобактерий рода Spirulina.

3. Способ по п.1 и 2, отличающийся тем, что используют биомассу цианобактерий рода Spirulina, выращенных на свету в контролируемых условиях на питательных средах, имеющих pH 8,0 - 12,0.

4. Способ по п. 1, отличающийся тем, что в качестве щелочи используют гидроксиды или карбонаты щелочных металлов.

5. Способ по п.1, отличающийся тем, что в качестве неполярного органического растворителя используют гексан.

50

55

60

-5-