



(19) **UA** (11) **78 511** (13) **C2**
(51)МПК

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ
УКРАИНЫ

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ДЕПАРТАМЕНТ
ИНТЕЛЛЕКТУАЛЬНОЙ СОБСТВЕННОСТИ

(12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ К ПАТЕНТУ УКРАИНЫ

(21), (22) Заявка: 2004010467, 21.06.2002

(24) Дата начала действия патента: 10.04.2007

(30) Приоритет: 22.06.2001 KR 10-2001-35889

(46) Дата публикации: 15.04.2007C07C 253/30
20070101AFI20070115RMUA C07C
255/37 20070101ALI20070115RMUA
C07B 61/00
20070101CLI20070115BVUA

(86) Заявка PCT:
PCT/US02/19753, 20020621

(72) Изобретатель:

Ким Кеун-Сик, KR,
Ким Кванг-ил, KR,
Ли Сунг-Воо, KR,
Парк Дзин-Соо, KR,
Чай Ки-Байунг, KR

(73) Патентовладелец:
УАЙТ, US

(54) СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ ПРОИЗВОДНЫХ ЦИКЛОГЕКСАНОЛА

(57) Реферат:

Способ получения производных циклогексанола формулы (I) путем взаимодействия соединения формулы (II) и соединения формулы (III) в присутствии основного катализатора формулы (IV) или (V). В приведенных выше формулах R1-R9, A, B, X и p имеют значения, приведенные в описании.

Официальный бюлетень "Промышленная собственность". Книга 1 "Изобретения, полезные модели, топографии интегральных микросхем", 2007, N 4, 15.04.2007. Государственный департамент интеллектуальной собственности Министерства образования и науки Украины.

У
А
7
8
5
1
1
C
2

У
А
7
8
5
1
1
C
2



(19) **UA** (11) **78 511** (13) **C2**
(51) Int. Cl.

MINISTRY OF EDUCATION AND SCIENCE OF
UKRAINE

STATE DEPARTMENT OF INTELLECTUAL
PROPERTY

(12) **DESCRIPTION OF PATENT OF UKRAINE FOR INVENTION**

(21), (22) Application: 2004010467, 21.06.2002

(24) Effective date for property rights: 10.04.2007

(30) Priority: 22.06.2001 KR 10-2001-35889

(46) Publication date: 15.04.2007C07C 253/30
20070101AFI20070115RMUA C07C
255/37 20070101ALI20070115RMUA
C07B 61/00
20070101CLI20070115BHUA

(86) PCT application:
PCT/US02/19753, 20020621

(72) Inventor:

KIM KEUN-SIK, KR,
KIM KWANG-IL, KR,
LEE SUNG-WOO, KR,
PARK JIN-SOO, KR,
CHAI KI-BYUNG, KR

(73) Proprietor:

WYETH, US

(54) A process for the preparation of cyclohexanol derivatives

(57) Abstract:

A process for the preparation of cyclohexanol derivatives of formula (I) by reacting a compound of formula (II) with a compound of formula (III) in the presence of a base catalyst of formula (IV) or (V). In the above formula R₁-R₉, A, B, X and p have the meanings given in the specification.

Official bulletin "Industrial property". Book 1 "Inventions, utility models, topographies of integrated circuits", 2007, N 4, 15.04.2007. State Department of Intellectual Property of the Ministry of Education and Science of Ukraine.

U A 7 8 5 1 1 C 2

U A 7 8 5 1 1 C 2



(19) **UA** (11) **78 511** (13) **C2**
(51)МПК

МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ

ДЕРЖАВНИЙ ДЕПАРТАМЕНТ
ІНТЕЛЕКТУАЛЬНОЇ ВЛАСНОСТІ

(12) ОПИС ВИНАХОДУ ДО ПАТЕНТУ УКРАЇНИ

(21), (22) Дані стосовно заявки:
2004010467, 21.06.2002

(24) Дата набуття чинності: 10.04.2007

(30) Дані стосовно пріоритету відповідно до Паризької конвенції : 22.06.2001 KR 10-2001-35889

(46) Публікація відомостей про видачу патенту (деклараційного патенту): 15.04.2007C07C 253/30
20070101AFI20070115RMUA C07C
255/37 20070101ALI20070115RMUA
C07B 61/00
20070101CLI20070115VNUA

(86) Номер та дата подання міжнародної заявки відповідно до договору РСТ:
PCT/US02/19753, 20020621

(72) Винахідник(и):
Кім Кеун-Сік , KR,
Кім Кванг-іл , KR,
Лі Сунг-Воо , KR,
Парк Дзін-Сoo , KR,
Чай Кі-Байунг , KR

(73) Власник(и):
УАЙТ, US

(54) СПОСІБ ОДЕРЖАННЯ ПОХІДНИХ ЦИКЛОГЕКСАНОЛУ

(57) Реферат:

Спосіб одержання похідних циклогексанолу формули (I) шляхом взаємодії сполуки формули (II) і сполуки формули (III) в присутності основного

каталізатора формули (IV) або (V). У приведених вище формулах R₁-R₉, A, B, X і p мають значення, приведені в описі.

UA 78511 C2

UA 78511 C2

Опис винаходу

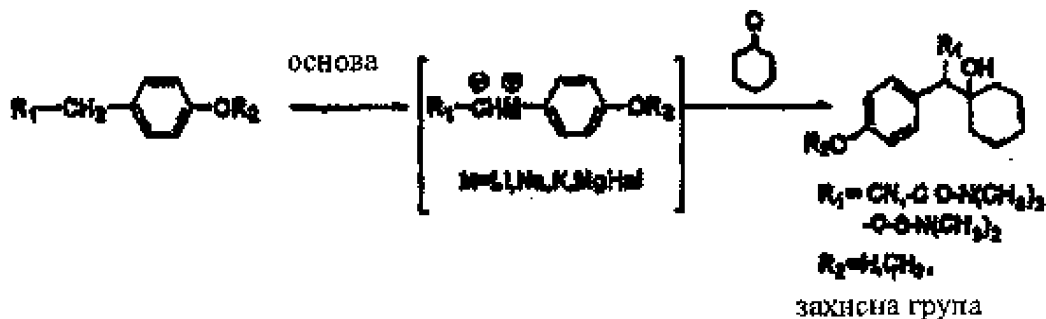
Даний винахід відноситься до способу одержання похідних циклогексанолу таких, як 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанол.

Стан області техніки, що відноситься до проблеми

Похідні циклогексанолу такі, як 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанол, являють собою корисні проміжні сполуки для одержання сполук типу венлафаксину, які володіють антидепресантним ефектом за рахунок інгібування повторного поглинання нейромедіаторів, норепінефрину і серотоніну. Як описано в патенті США № 4535186, похідні циклогексанолу можна одержати шляхом взаємодії циклоалканону або циклоалкенону з аніоном відповідним чином заміщеного (орто або пара) фенілацетонітрилу.

Спосіб одержання, описаний в патенті США № 4535186, включає використання металоорганічної основи такої, як n-бутиллітій, для утворення в даній реакції аніону фенілацетонітрилу. Металоорганічна основа є дорогою, повинна використовуватися в кількості, щонайменше, одного еквівалента реагенту при низькій температурі нижче за -50°C , звичайно чутлива до вологи повітря з ризиком займання або вибуху, і дає низький вихід продукту, менше за 50 процентів. Тому металоорганічні основи вважаються незручними для синтезу в промисловому масштабі.

У патенті США № 5043466 описаний спосіб одержання похідних циклогексанолу, в якому використовують металоорганічну основу таку, як діізопропіламід літію, що показано наступним механізмом реакції. У патенті США № 5043466 змінюють пропорцію змішування вуглеводневих розчинників, намагаючись поліпшити температуру і вихід реакції, але проблема, пов'язана з основою все ж залишається, причому діізопропіламід літію незручний для синтезу в промисловому масштабі, оскільки він є дуже дорогим, складним в поводженні і може стати причиною виникнення пожежі або вибуху.



У китайській патентній публікації № 1225356 (CNO1225356A) описано використання таких основ, як метилат натрію, етилат натрію, гідрид натрію і амід натрію для одержання похідних циклогексанолу, щоб підвищити температуру реакції до інтервалу від 0 до 5°C . Однак, описані основи використали в кількостях, щонайменше, одного еквівалента реагенту і, крім того, вони небезпечні, оскільки також схильні до займання або вибуху.

Приведені вище відомі способи складаються з двох стадій, тобто взаємодії фенілацетонітрилу з основою для утворення аніону і приєднання даного аніону до кетонної сполуки. Зокрема, реакція на стадії утворення аніону включає деякі складності відносно кінцевої точки даної стадії і кількісного аналізу одержаного аніону. Подібні проблеми приводять до коливань виходу на стадії приєднання і, таким чином, з цієї причини вони також складні для промислового використання.

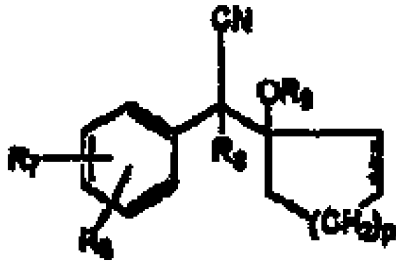
Відповідно, даний винахід спрямований на спосіб одержання похідних циклогексанолу, який значною мірою долає труднощі і недоліки звичайної області техніки.

Метою даного винаходу є надання способу одержання похідних циклогексанолу шляхом взаємодії фенілацетонітрилу з циклогексанолом, щоб зробити можливим економічне і розумне промислове масове виробництво.

Наступна мета даного винаходу полягає в наданні способу одержання похідних циклогексанолу, який є безпечним і сприятливим по відношенню до навколишнього середовища без ризику пожежі або вибуху, і більш простим, ніж звичайні синтези, оскільки всі реагенти змішують в одній реакції.

Одним з аспектів даного винаходу є спосіб одержання похідних циклогексанолу формули I,

5



10

15

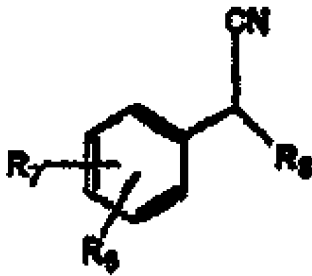
(II)

в якій R₆ і R₇ являють собою орто- або паразаступники, незалежно вибрані з групи, що включає водень, гідроксил, C₁-C₆ алкіл, C₁-C₆ алкокси, C₇-C₉ аралкокси, C₂-C₇ алканолкокси, C₁-C₆ алкілмеркапто, галоген або трифторметил; R₈ являє собою водень або C₁-C₆ алкіл; P є одним з цілих чисел 0, 1, 2, 3 або 4; а R₉ являє собою водень або C₁-C₆ алкіл;

20

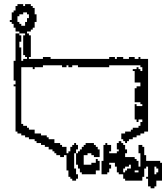
що включає взаємодію сполуки формули II із сполукою формули III,

25



30

(II)

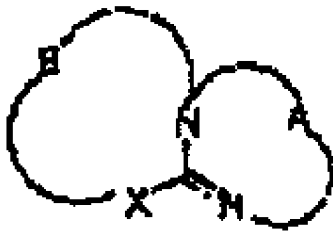


(III)

35

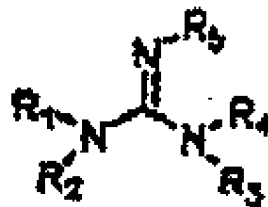
в присутності не-металоорганічних основних каталізаторів, представлених формулою IV або V, в присутності або за відсутності реакційного розчинника,

40



45

(IV)



(V)

50

де A являє собою -(CH₂)_n-, де n є цілим числом від 2 до 4; B являє собою -(CH₂)_m-,

де m є цілим числом від 2 до 5; X є CH₂, O, NH або NR', де R' являє собою C₁-C₄ алкіл або ацил, або алкілнесучий полімер; кожний з R₁ до R₄ незалежно являє собою водень, алкіл, циклоалкіл, або алкіл- або циклоалкілнесучий полімер, і всі від R₁ до R₄ не є воднями, R₅ є алкілом, циклоалкілом або алкіл- або циклоалкіл-несучим полімером, і де R₉ являє собою алкіл, причому алкільна група вводиться алкілуванням.

55

Не-металоорганічна основа, що використовується в даному винаході, включає амідини або гуанідини, представлені формулою IV або V. Більш конкретно, приклади не-металоорганічних основ даного винаходу включають амідини, наприклад, 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ен (DBU) і 1,5-діазабіцикло[4.3.0]нон-5-ен (DBN); циклічні гуанідини, наприклад, 1,5,7-триазабіцикло[4.4.0]дец-5-ен (TBD) і 7-метил-1,5,7-триазабіцикло[4.4.0]дец-5-ен (MTBD); алкілгуанідини, наприклад, тетраметилгуанідин (TMG), тетрабутилгуанідин, пентаметилгуанідин, пентабутилгуанідин і N'-бугаїї-N'', N''-дидициклогексилгуанідин. Основний каталізатор даного винаходу може бути гомогенним каталізатором або може являти собою каталізатор, що містить органічну амінну основу на основі амідину або гуанідину, іммобілізовану на полімерному носії (наприклад, полістиролі), або неорганічному носії (наприклад, оксиді кремнію). Не-металоорганічна основа даного винаходу являє собою, щонайменше, одну основу, вибрану з групи, що складається із згаданих вище

65

основ.

Кількість не-металоорганічної основи, що використовується спеціально не обмежена і може знаходитися в інтервалі від близько 0,0001 до близько 2 еквівалентів, а більш переважно, від близько 0,005 до близько 0,5 еквівалентів відносно одного еквівалента сполук формули II. Реакцію даного винаходу можна успішно здійснити при використанні основних каталізаторів лише в каталітичній кількості, що є переважним.

У даному винаході можна за вибором не використовувати органічний розчинник, що включає вуглеводні або прості ефіри, які потрібні при звичайному синтезі. Використовувати органічний розчинник чи ні, оптимально вирішується фахівцем в даній області, але звичайно вважають за краще не використовувати органічний розчинник.

При одержанні похідних циклогексанолу таких, як 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанол, представлених формулою I, відповідно до даного винаходу, температура реакції переважно знаходиться в інтервалі від близько -20 до 80°C, більш переважно, від близько 10 до 30°C. Спосіб даного винаходу можна здійснювати навіть при кімнатній температурі, що є переважним.

Даний винахід являє собою спосіб одержання похідних циклогексанолу шляхом взаємодії відповідним чином заміщеного парафенілацетонітрилу і циклогексанону в присутності не-металоорганічної аміної основи (наприклад, DBU, DBN, TBN, MTBD, TMG або N'-буТмі-N'', N''-дициклогексилгуанідину) відповідно до механізму реакції I.



У приведеній вище реакції R₆-R₉ і P такі, як визначено вище, а де R₉ є алкілом, його вводять алкілуванням.

При одержанні похідних циклогексанолу таких, як 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанол, представлених формулою I, для утворення аніону фенілацетонітрилу використовують не-металоорганічну основу таку, як DBU, DBN, TBD, MTBD, TMG або N'-бургмі-N'', N''-дициклогексилгуанідин, що являє собою аміну основу, замість металоорганічної основи такої, як n-бутиллітій або діізопропіламід літію, що використовуються в звичайних способах. Використання не-металоорганічної основи у відносно невеликій кількості, яка порівняно недорога, менш чутлива до гідратації, з якою можна працювати при кімнатній температурі, без ризику пожежі або вибуху, дає можливість здійснювати виробництво в промисловому масштабі за допомогою безпечного і відносно простого промислового способу. Лише каталітичні кількості не-металоорганічної основи потрібні в даному винаході, згідно з яким одержують похідні циклогексанолу високої чистоти, з високим виходом.

Крім того, даний винахід є більш простим і сприятливим по відношенню до навколишнього середовища, не приводить до металоорганічних побічних продуктів, оскільки в ньому уникають використання органічних розчинників.

Тепер даний винахід буде детально описаний з посиланням на наступні приклади, які не призначені для обмеження об'єму даного винаходу.

Приклад 1

У колбу вміщували 100г (0,68 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 100г (1,02 моль) циклогексанону і 32г (0,21 моль) 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену (DBU) і витримували при 15-20°C при перемішуванні протягом 48 годин. Потім до одержаного розчину додавали 1н HCl для доведення рН до кислого рівня. Після однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворювався, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і n-гексаном, одержуючи 140г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 84%, температура плавлення 123,7°C).

Аналіз ¹H ЯМР (DMCO-сіб): δ 7,27-6,93 (4H, кв, ароматичні), 4,85 (1H, с, OH), 4,05 (3H, с, OCH₃), 3,76 (1H, с, CHCN), 1,69-1,08 (10H, м, циклогексил)

Аналіз ¹ЯМР (CDC1₃): δ 7,23-6,89 (4H, кв, ароматичні), 3,82 (3H, с, OCH₃), 3,73 (1H, с, CHCN), 1,72-1,16 (10H, м, циклогексил)

Аналіз ¹³СЯМР (DMCO-єб): δ 159,4, 131,3, 125,8, 121,4, 114,1, 72,2, 55,8, 48,8,36,0,34,7,25,9,22,0,21,9

Мас-спектральний аналіз: молекулярна маса 245 [M⁺за С.І.М.С.]

ІЧ (таблетка KBr): 3408 см⁻¹ (-OH), 2249 см⁻¹ (-CN)

Приклад 2

У колбу вміщували 52,7г (0,36 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 35,8г (0,36 моль) циклогексанону і 28,6г (0,19 моль) 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену і витримували при 15-20°C при перемішуванні протягом 90 годин.

Потім до одержаного розчину додавали 1н НС1 для доведення рН до кислого рівня. Після однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 62 г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 70%).

Приклад 3

Дії здійснювали аналогічно тим, як описано в прикладі 1, за винятком того, що використали 0,5 еквіваленту 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену в 6-денній реакції, одержуючи 67 г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 80%).

Приклад 4

У колбу вміщували 100г (0,68 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 167г (1,70 моль) циклогексанону і 52г (0,34 моль) 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену і витримували при 0°C при перемішуванні протягом 60 годин. Потім до одержаного розчину додавали 1н НС1 для доведення рН до кислого рівня. Після однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 147г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 88%).

Приклад 5

Дії здійснювали аналогічно тим, як описано в прикладі 1, за винятком того, що використали 0,5 еквіваленту 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену в 8-годинній реакції, одержуючи 116г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 70%).

Приклад 6

У колбу вміщували 25,4г (0,17 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 41,8г (0,42 моль) циклогексанону і 13,2г (0,087 моль) 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену і витримували при 25°C при перемішуванні протягом 24 годин. Потім до одержаного розчину додавали 1н НС1 для доведення рН до кислого рівня. Після додання 50 мл метилового спирту і однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 23,7 г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 56,1%).

Приклад 7

У колбу вміщували 50,3г (0,34 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 34,8г (0,35 моль) циклогексанону і 43,3г (0,35 моль) 1,5-діазабіцикло[4.3.0]нон-5-ену (DBN) і витримували при 20-25°C при перемішуванні протягом 90 годин. До одержаного розчину додавали 50мл метилового спирту і 200мл очищеної води.

Після однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 116г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 70%).

Приклад 8

У колбу вміщували 20г (0,14 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 13,7г (0,14 моль) циклогексанону і 21,2г (0,14 моль) 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену, розбавляли 100 мл метилового спирту і витримували при 15-20°C при перемішуванні протягом 20 годин. До одержаного розчину додавали 20 мл метилового спирту і 150 мл очищеної води. Після однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 17,4г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 52%).

Приклад 9

Дії здійснювали аналогічно тим, як описано в прикладі 1, за винятком того, що використали 0,1 еквіваленту 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену в 6-денній реакції, одержуючи 76,1 г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 90,5%).

Приклад 10

У колбу вміщували 25,4г (0,17 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 83,6г (0,85 моль) циклогексанону і 26,7г (0,17 моль) 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену і витримували при 20-25°C при перемішуванні протягом 24 годин. До одержаного розчину додавали 50мл метилового спирту і 200мл очищеної води. Після однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 18,0г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 42,6%).

Приклад 11

Дії здійснювали аналогічно тим, як описано в прикладі 1, за винятком того, що температуру реакції підтримували в інтервалі від 35 до 40°C, одержуючи 30,6г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 36,8%).

Приклад 12

У колбу вміщували 100 г (0,68 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 100 г (1,02 моль) циклогексанону і 0,47 г (0,0034 моль) 1,5,7-триазабіцикло[4.4.0]дец-5-ену (TBD) і витримували при 20-25°C при перемішуванні протягом від 10 до 12 годин. До одержаного розчину додавали 1н НС1 для доведення рН до кислого рівня. Після однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 128 г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 77%).

Приклад 13

Дії здійснювали аналогічно тим, як описано в прикладі 1, за винятком того, що використали 0,03

еквіваленту 7-метил-1,5,7-триазабіцикло[4.4.0]дец-5-ену (MTBD) в 20-22-годинній реакції, одержуючи 128 г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 77%).

Приклад 14

У колбу вміщували 50г (0,34 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 50г (0,51 моль) циклогексанону і 0,24г (0,0017 моль) 1,5,7-триазабіцикло[4.4.0]дец-5-ену (TBD) і витримували при 20-25°C при перемішуванні протягом 19 годин. Реакційну суміш розчиняли в 500мл етилацетату і, після додання 200мл очищеної води, нейтралізували 6н НС1. Після розділення фаз при 30-35 °С, органічний розчинник видаляли у вакуумі, а до фільтрату додавали 500мл етилацетату і 200мл очищеної води. Після однієї години перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 74г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 89%).

Приклад 15

У колбу вміщували 25г (0,17 моль) п-метоксифенілацетонітрилу, 25г (0,25 моль) циклогексанону і 2,5г (0,0090 моль) N'-буТмі-N", N"-дициклогексилгуанідину і витримували при 20-25°C при перемішуванні протягом 24 годин. До одержаного розчину додавали 1н НС1 для доведення рН до кислого рівня. Після одного часу перемішування при кімнатній температурі осад, що утворився, відділяли фільтруванням і промивали очищеною водою, потім етилацетатом і н-гексаном, одержуючи 30г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил] циклогексанолу (вихід 72%).

Порівняльний приклад 1

50г (0,34 моль) п-метоксифенілацетонітрилу розбавляли 250 мл сухого тетрагідрофурану (ТГФ) і охолоджували до -70°C в атмосфері азоту. До одержаного розчину додавали по краплях 210 мл (0,34 моль) н-бутиллітію (п-BuLi), підтримуючи температуру розчину нижче за -50°C. Після цього розчин перемішували протягом 30 хвилин і, після додання 50г (0,51 моль) циклогексанону, перемішували ще 45 хвилин, в той час як температуру розчину підтримували нижче за -50°C. Після цього температуру реакційного розчину підняли до 0°C і додали насичений розчин хлориду амонію, щоб спричинити розділення фаз. Водний шар екстрагували діетиловим ефіром і об'єднували з органічним шаром. Потім органічний розчинник видаляли при зниженому тиску, одержуючи 25,2г цільової сполуки, 1-[щано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 34,2%).

Температура плавлення: від 123 до 126°C.

Мас-спектральний аналіз: молекулярна маса 245 [M⁺за С.I.M.S]

Аналіз: ¹ЯМР (ДМСО-сiб): δ 7,32, 6,95 (4Н, кв, п-заміщена ароматика), 3,8 (3Н, с, ОСН₃), 3,76 (Ш, С.СНСN), 1,56 (10Н, м, аліфатичний циклогексил)

Порівняльний приклад 2

Підтримуючи внутрішню температуру нижче за 10°C, 76,5г п-метоксифенілацетонітрилу, розбавленого 75мл толуолу, повільно додавали до розчину діізопропіламіду літію, одержаного при доданні 73мл діізопропіламіну до 325мл 6М BuLi і 300мл толуолу в атмосфері азоту. Після 30 хвилин перемішування повільно додавали 46,0 г циклогексанону, розбавленого 50 мл толуолу, підтримуючи внутрішню температуру нижче за 10°C, і перемішували ще близько 30 хвилин. Після цього одержаний розчин додавали до 100мл водного розчину 12н НС1 і 1 л холодної очищеної води. Після фільтрування фільтрат розбавляли хлористим метиленом і промивали очищеною водою. Замінивши

хлористий метилен на діізопропіловий ефір, розчинник видаляли при зниженому тиску, фільтрат охолоджували і фільтрували, одержуючи 91,0 г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу (вихід 79%).

Посилальний приклад

12г (0,05 моль) 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу, одержаного в прикладі 1, розчиняли в 250мл суміші аміаку і етанолу при співвідношенні змішування 2:8 (об./об.) і додавали 2,8г 5%-ного родію на оксиді алюмінію, щоб викликати реакцію гідрування. Каталізатор відфільтровували і промивали етанолом, фільтрат концентрували при зниженому тиску, одержуючи сполуку у вигляді масла, яке потім розбавляли 100мл толуолу і підкислювали до рН 2. Після фільтрування одержували 9г білої твердої речовини як цільової сполуки, 1-[2-аміно-1-(4-метоксифеніл)етил]циклогексанолу (вихід 57%).

Температура плавлення: від 168 до 172°C.

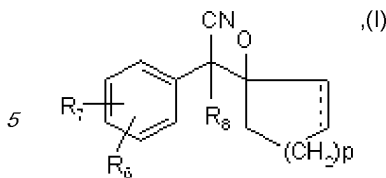
Мас-спектральний аналіз: молекулярна маса 250 [M⁺за С.I.M.S]

Аналіз: ¹НЯМР (ДМСО-сiб): δ 7,85 (3Н, с, NH³⁺), 3,75 (3Н, с, ОСН₃), 3,20 (3Н, м, СНСН₂), 1,35 (10Н, м, аліфатичний циклогексил)

Як описано вище, в даному винаході наданий безпечний і відносно простий спосіб виробництва в промисловому масштабі похідних циклогексанолу таких, як 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанол, згідно з формулою I. Даний винахід застосовує дійсно недорого, не-металоорганічну основу в невеликих кількостях, яка є сприятливою по відношенню до навколишнього середовища і дозволяє уникнути використання органічних розчинників, для одержання 1-[ціано(4-метоксифеніл)метил]циклогексанолу високої чистоти з високим виходом

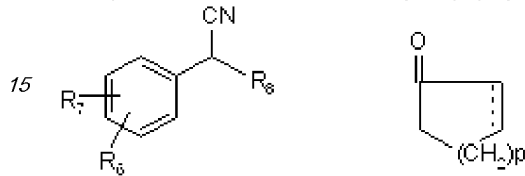
Формула винаходу

1. Спосіб одержання похідних циклогексанолу формули I

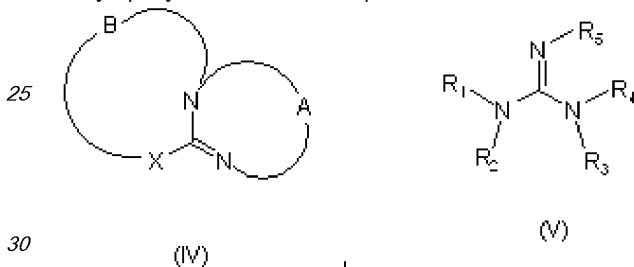


10 в якій R_6 і R_7 являють собою орто- або паразамісники, незалежно вибрані з групи, що складається з водню, гідроксилу, C_1-C_6 алкілу, C_1-C_6 алкокси, C_7-C_9 аралкокси, C_2-C_7 алканоліокси, C_1-C_6 алкілмеркапто, галогену або трифторметилу; R_8 являє собою водень або C_1-C_6 алкіл; p є одним з цілих чисел 0, 1, 2, 3 або 4; а R_9 являє собою водень або C_1-C_6 алкіл;

що включає взаємодію сполуки формули II із сполукою формули III



20 у присутності неметалоорганічних основних каталізаторів, представлених формулою IV або V



35 в якій А являє собою $-(CH_2)_n-$, де n є цілим числом від 2 до 4; В являє собою $-(CH_2)_m-$, де m є цілим числом від 2 до 5; Х являє собою CH_2 , О, NH або NR' , де R' являє собою C_1-C_4 алкіл або ацил, або алкілнесучий полімер; кожний з R_1-R_4 незалежно являє собою водень, алкіл, циклоалкіл, або алкіл- або циклоалкілнесучий полімер, і всі від R_1 до R_4 не є воднем, а R_5 є алкілом, циклоалкілом або алкіл- або циклоалкілнесучим полімером, і де R_9 являє собою алкіл, причому алкільну групу вводять алкілуванням.

2. Спосіб за п. 1, в якому сполука формули II являє собою *p*-метоксифенілацетонітрил.

3. Спосіб за п. 1, в якому сполука формули III являє собою циклогексанон.

4. Спосіб за будь-яким з пп. 1-3, в якому неметалоорганічний основний каталізатор є сумішшю каталізаторів, вибраних з одного або більше амідинів або гуанідинів формули (IV) або (V).

5. Спосіб за будь-яким з пп. 1-4, в якому основний каталізатор є або гомогенним, або іммобілізованим на полімерному носії.

6. Спосіб за будь-яким з пп. 1-5, в якому неметалоорганічну основу вибирають з групи, що складається з 1,8-діазабіцикло[5.4.0]ундец-7-ену (DBU), 1,5-діазабіцикло[4.3.0]нон-5-ену (DBN), 1,5,7-триазабіцикло[4.4.0]дец-5-ену (TBD), 7-метил-1,5,7-триазабіцикло[4.4.0]дец-5-ену (MTBD), тетраметилгуанідину (TMG) і *N'*-бутил-*N,N'*-дициклогексилгуанідину.

7. Спосіб за будь-яким з пп. 1-6, в якому кількість неметалоорганічної основи, що використовують, знаходиться в інтервалі від близько 0,005 до близько 0,5 еквівалентів відносно одного еквівалента сполуки формули II.

8. Спосіб за будь-яким з пп. 1-7, в якому не використовують розчинник.

9. Спосіб за будь-яким з пп. 1-7, в якому взаємодію сполуки формули II з сполукою формули III проводять в присутності розчинника.

10. Спосіб за будь-яким з пп.1-9, в якому температура реакції знаходиться в інтервалі від близько -20°C до 80°C .

11. Спосіб за п. 10, в якому температура реакції знаходиться в інтервалі від близько 10°C до 30°C .

12. Спосіб за будь-яким з пп. 1-11, в якому сполуки формул II і III і основні каталізатори використовують в еквівалентних співвідношеннях 1:1~1,5:0,05~0,5.

60 Офіційний бюлетень "Промислова власність". Книга 1 "Винаходи, корисні моделі, топографії інтегральних мікросхем", 2007, N 4, 15.04.2007. Державний департамент інтелектуальної власності Міністерства освіти і науки України.

65