

(19)日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平11 - 255773

(43)公開日 平成11年(1999) 9月21日

(51) Int.Cl. ⁶	識別記号	F I	
C07F 5/02		C07F 5/02	C
C07B 53/00		C07B 53/00	C
// C07M 7:00			

審査請求 有 請求項の数 1 O L (全12頁)

(21)出願番号	特願平10 - 59346	(71)出願人	391012394 東北大学長 宮城県仙台市青葉区片平 2 丁目 1 番 1 号
(22)出願日	平成10年(1998) 3月11日	(72)発明者	山本 嘉則 宮城県仙台市青葉区一番町 2 丁目10 - 26 - 1003
		(72)発明者	中村 浩之 宮城県仙台市太白区八木山本町 1 丁目42 - 4 - 206
		(72)発明者	藤原 優 宮城県仙台市太白区緑ヶ丘 4 丁目12 - 12 - 201
		(74)代理人	弁理士 杉村 暁秀 (外 8 名)

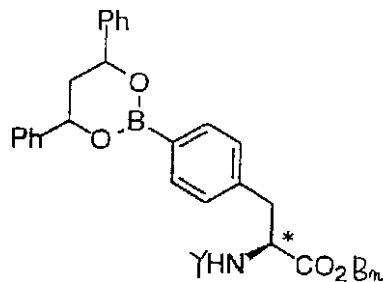
(54)【発明の名称】 L - パラボロノフェニルアラニンの製造方法

(57)【要約】 (修正有)

ルアラニンを得る。

【課題】 光学異性体を最終段階で分離することなく、 L - パラボロノフェニルアラニンを合成する新たな方法、低コストの化合物を原料とし、光学異性体の分離精製プロセスを不要として分離精製等のコストを削減し、不要な廃金属を出さない環境にやさしいコンバージョンタイプの合成法を確立する。

【解決手段】



(ベンジロキシカルボニル基および t - ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、 B n はベンジル基である) の化合物を、パラジウム系触媒の存在下に水素添加することによって、 L - パラボロノフェニ

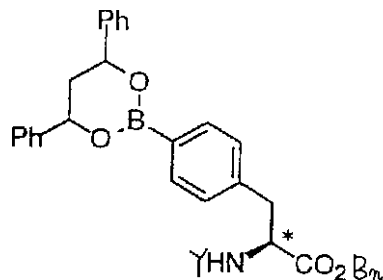
1

2

【特許請求の範囲】

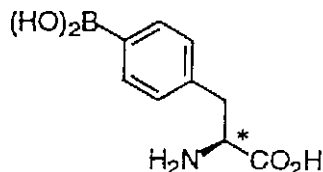
【請求項 1】

【化 1】



(Y は、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基および t - ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、B n はベンジル基である) の化合物を、パラジウム系触媒の存在下に水素添加することによって、

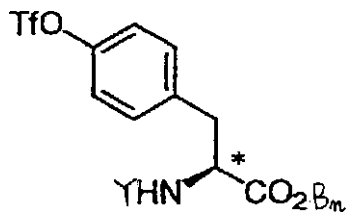
【化 2】



の L - パラボロノフェニルアラニンを得ることを特徴とする、L - パラボロノフェニルアラニンの製造方法。

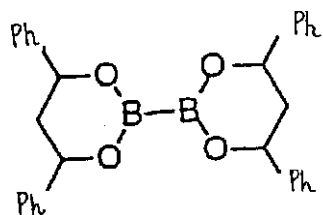
【請求項 2】 N - ベンジロキシカルボニル - L - チロシン、N - アリロキシカルボニル - L - チロシンおよび N - t - ブトキシカルボニル - L - チロシンからなる群より選ばれた原料から

【化 3】



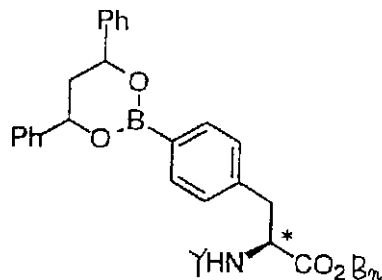
のトリフラート誘導体 (T f は、トリフルオロメタンスルホニル基であり、Y は、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基および t - ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、B n はベンジル基である) を得、このトリフラート誘導体を、

【化 4】



のテトラアルコキシジボロンと反応させることによって、

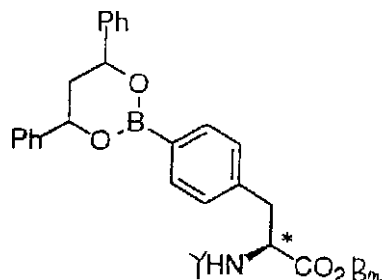
【化 5】



(Y は、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基および t - ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、B n はベンジル基である) の化合物を得ることを特徴とする、請求項 1 記載の L - パラボロノフェニルアラニンの製造方法。

【請求項 3】

【化 6】



(Y は、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基および t - ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、B n はベンジル基である) の構造式を有することを特徴とする、L - パラボロノフェニルアラニンの中間体。

【発明の詳細な説明】

【 0 0 0 1】

【産業上の利用分野】本発明は、L - パラボロノフェニルアラニンの製造方法、およびこれに使用できる中間体に関するものである。

【 0 0 0 2】

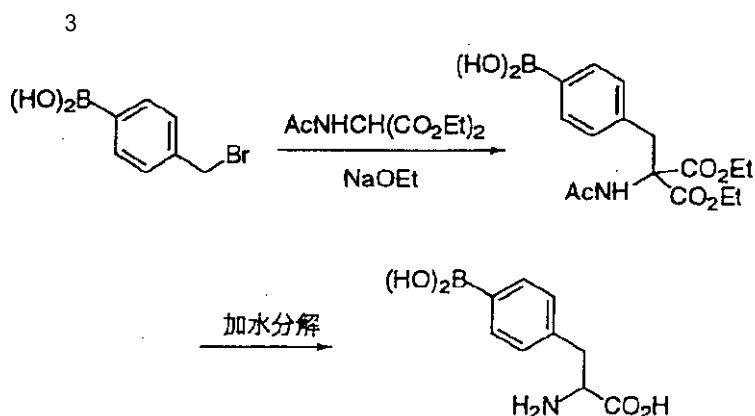
【従来の技術】いわゆる中性子捕捉法は、これまでは日本でのみ臨床応用されてきたガン治療法であったが、最近では、アメリカ合衆国、欧州、オーストラリアでも臨床応用が始まりつつある。現在、臨床応用されている治療薬は、B S H と L - パラボロノフェニルアラニンの 2 つしかない。L - パラボロノフェニルアラニンは、皮膚ガンだけでなく、脳腫瘍にもよく取り込まれる唯一の治療薬であり、現在は米国の B B I 社によって供給されている。現在用いられている合成法を以下に示す。

【 0 0 0 3】

【化 7】

30

40

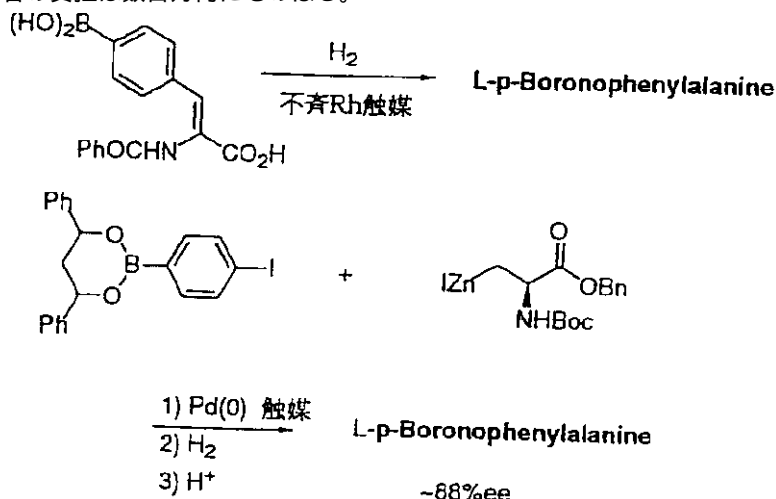
**DL-p-Boronophenylalanine**

【0004】この合成法では、パラボロフェニルアラニンがLD体として得られるので(H. R. Synder, A. J. Reedy, W. M. J. Lennarz, J. Am. Chem. Soc. 1958年、80、835頁)、最終的に光学分割によってL体を分離精製する必要があった。このため、コストが高く、一回の治療における患者の負担は数百万円にもものぼる。

【0005】このため、最近では光学活性L-パラボロフェニルアラニンの選択的合成法が開発されてきたので、例示する。

【0006】

【化8】



【0007】

【発明が解決しようとする課題】上記のような、ロジウム触媒を用いた不斉還元法では、不斉収率が最高88%であり、最終的にはL体を分離精製する必要がある(E. G. Samsel, 米国特許第5157149号、1992年)。また、上記のような、L-セリンから誘導する方法では、ヨウ化アリールとのカップリング反応の収率が50-55%と低いことが問題点であった(C. Malan, C. Morin, 「SYNLETT」1996年、167)。

【0008】本発明の課題は、光学異性体を最終段階で分離することなく、L-パラボロフェニルアラニンを合成する新たな方法を提供することである。

【0009】また、本発明の課題は、低コストの化合物を出発原料とし、光学異性体の分離精製プロセスを不要とすることによって、分離精製等によるコストを削減することである。

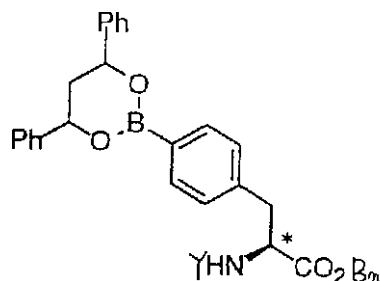
【0010】また、本発明の課題は、不要な廃金属を出さない、環境にやさしいコンバージェントタイプの合成

法を確立することである。

【0011】

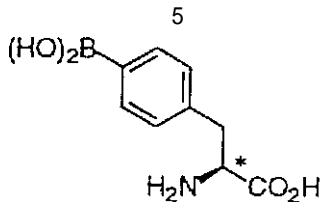
【課題を解決するための手段】本発明は、

【化9】



(Yは、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基およびt-ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、Bnはベンジル基である)の化合物を、パラジウム系触媒の存在下に水素添加することによって、

【化10】

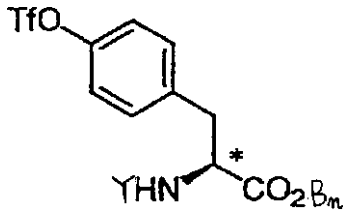


の L - パラポロノフェニルアラニンを得ることを特徴とする。

【 0 0 1 2 】 この水素添加の際のパラジウム系触媒としては、水酸化パラジウムが最も好ましく、パラジウムブラックや活性炭担持パラジウムも使用可能性がある。水素添加の際の溶媒としては、例えば酢酸エチル、クロロホルム、メタノール、エタノール、ジクロロメタン、テトラヒドロフランが使用できる。反応温度は、例えば室温 - 4 0 °C で実施できる。

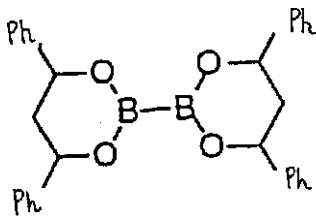
【 0 0 1 3 】 本発明の製造方法において、好ましくは、N - t - ブトキシカルボニル - L - チロシン、N - アリロキシカルボニル - L - チロシンまたは N - ベンジロキシカルボニル - L - チロシンから

【 化 1 1 】



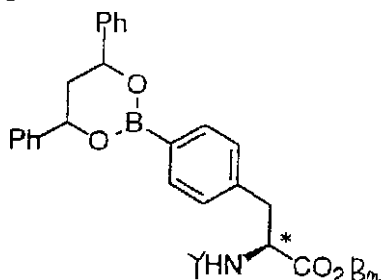
のトリフラート誘導体 (Tf は、トリフルオロメタンスルホニル基であり、Y は、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基および t - ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、B n はベンジル基である) を得、このトリフラート誘導体を、

【 化 1 2 】



のテトラアルコキシジボロンと反応させることによって、

【 化 1 3 】



の化合物を得る。

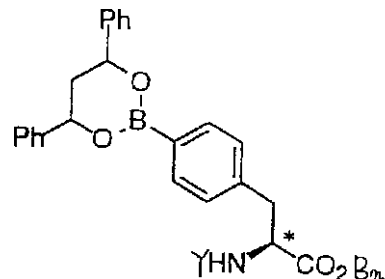
6

【 0 0 1 4 】 N - ベンジロキシカルボニル - L - チロシンは市販品として入手でき、あるいは L - チロシンから周知の方法によって合成できる。N - アリロキシカルボニル - L - チロシン、N - t - ブトキシカルボニル - L - チロシンは、L - チロシンから周知の方法によって合成できる。N - ベンジロキシカルボニル - L - チロシン、N - アリロキシカルボニル - L - チロシンまたは N - t - ブトキシカルボニル - L - チロシンから、上記のトリフラート誘導体を合成する際には、CsCO₃ の存在下に臭化ベンジルと反応させてカルボキシル基をベンジルエステル化し、次いで Tf₂O と反応させることができる (W. Wang, N. U. Obeyesekere, J. S. McMurra y, 「Tetrahedron Lett. 1996, 37, 6661」) 。

【 0 0 1 5 】 前記のテトラアルコキシジボロンは、ジボロンをプロパンジオール化合物と反応させることで、得ることができる。また、前記のトリフラート誘導体とテトラアルコキシジボロンとのカップリング反応は、パラジウム系触媒の存在下に進行させることができ、このパラジウム系触媒としては、塩化パラジウムが最も好ましく、p - アリルパラジウムクロリドやパラジウムテトラキストリフェニルホスフィンも使用可能性がある。この際の溶媒としては、例えばジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジメチルスルホキシドが使用できる。反応温度は、例えば 8 0 °C - 1 0 0 °C で実施できる。

【 0 0 1 6 】 また、本発明は、

【 化 1 4 】



(Y は、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基および t - ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、B n はベンジル基である) の構造式を有することを特徴とする、L - パラポロノフェニルアラニンの中間体に係るものである。

【 0 0 1 7 】 以上の製造方法および中間体を使用することによって、低コストの L - チロシンから、高い収率で L - パラポロノフェニルアラニンを不斉合成することに成功した。

【 0 0 1 8 】 従来のホウ素導入反応では、イオン性な強塩基条件を必要とするため、反応性の高い官能基 (例えばアミノ酸、カルボニル基、カルボキシル基などの生体関連物質に必須の官能基) を有する化合物への応用が困難であった。その結果、化合物を合成する過程で、まずホウ素原子導入を行った後、化合物の骨格の構築および官能基の導入を行うため、キラルな化合物のラセミ化

や、反応点の立体制御などが問題となり、最終的には混合物を分離精製せざるを得なかった。

【0019】本発明は、基質の水酸基をきっかけにして、その水酸基の位置にホウ素原子を導入できるものであり、従来のイオニックな反応とは異なり、パラジウム系触媒を用いることにより、非常に温和な反応条件下で行うことができる。この結果、反応性の高い官能基（例えばアミノ酸、カルボニル基、カルボキシル基などの生体関連物質に必須の官能基）を有する化合物への応用が可能になった。

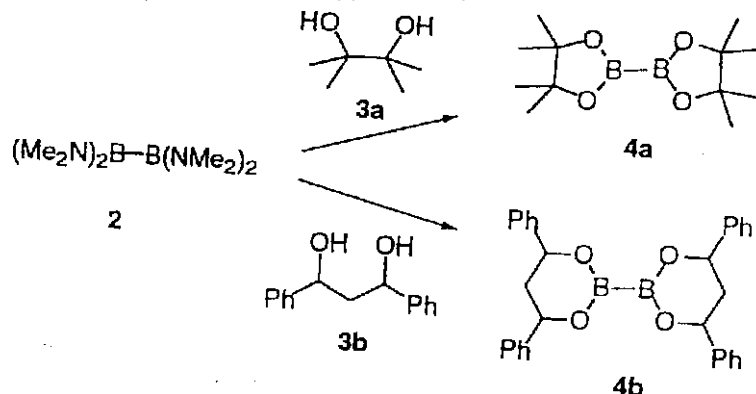
【0020】また、従来の化学量論的な反応とは異なり、本発明における触媒反応は、不要な廃金属を出さない、環境にやさしいコンバージョンタイプの合成法である。

【0021】

【実施例】以下、更に具体的な実験結果について述べる。低コストで入手可能な L - チロシンを出発原料と

$^1\text{H NMR}$ (CDCl_3) δ 7.32 (s, 9H), 7.02 (s, 5H), 5.25 (d, $J=8.0$ Hz, 1H), 5.07 (s, 4H), 4.68 (m, 1H), 3.14 (dd, $J=13.2, 5.6$ Hz, 1H), 3.05 (dd, $J=13.2, 5.6$ Hz, 1H). $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3) δ 170.74, 155.38, 148.44, 136.20, 135.97, 134.69, 131.09, 128.79, 128.73, 128.66, 128.51, 128.27, 128.14, 121.24, 120.99, 67.53, 67.11, 54.55, 37.40. $[\alpha]_D^{20.9^\circ\text{C}} +2.87^\circ$ ($c=1.055, \text{CHCl}_3$).

【0024】また、下記の反応式に示すように、ジボロン 2 をプロパンジオール 3 a、3 b とそれぞれ反応させ、テトラアルコキシジボロン 4 a、4 b をそれぞれ合



【0026】テトラアルコキシジボロン 4 b の合成例を述べる。ジボロン 2 (3 . 1 6 g、1 6 . 0 m m o l) をテトラヒドロフラン (4 0 m l) に溶かし、1 , 3 - ジフェニル - 1 , 3 - プロパンジオール 3 b (7 . 3 g、3 2 m m o l) のテトラヒドロフラン (4 0 m l) 溶液を室温でゆっくりと加えた。5 0 で一昼夜攪拌

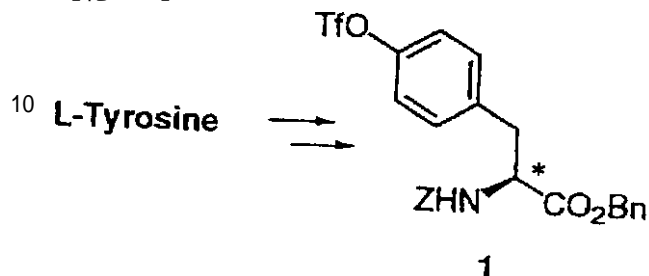
$^1\text{H NMR}$ (CDCl_3) δ 7.34 (m, 20H), 5.08 (t, $J=5.3$ Hz, 4H), 2.36 (dd, $J=5.3, 5.3$ Hz, 4H). $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3) δ 141.94, 128.40, 127.36, 125.18, 69.77, 41.84.

【0028】トリフラート誘導体 1 を、パラジウム系触

し、(W. Wang, N. U. Obeyesekere, J. S. McMurray, 「Tetrahedron Lett. 1996, 37, 6661) に記載の方法に従って、下記のトリフラート誘導体 1 を得た。ただし、Z はベンジロキシカルボニル基である。また、トリフラート誘導体 1 の理化学的性質を表 1 に示す。

【0022】

【化 1 5】



【0023】

【表 1】

成した。

【0025】

【化 1 6】

し、減圧下で溶媒を留去し、得られた粗生成物をテトラヒドロフランから再結晶させ、化合物 4 b を得た。(白色固体、5 . 4 3 g、収率 7 2 %)。この理化学的性質を表 2 に示す。

【0027】

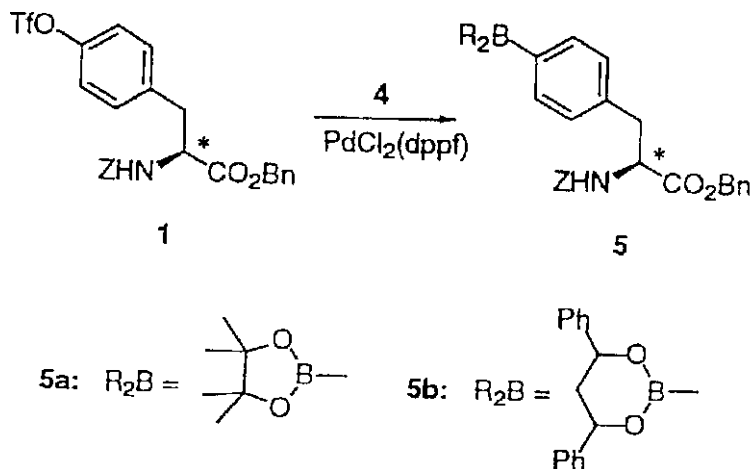
【表 2】

媒下、テトラアルコキシジボロン 4 (4 a または 4 b)

と反応させたところ、カップリング反応が進行し、目的のアリールボレート 5 (5 a または 5 b) が高い収率で生成した。

【 0 0 2 9 】

【 化 1 7 】



【 0 0 3 0 】ピナコールから誘導したテトラアルコキシジボロン 4 a では、ジオキサン中、80℃、5時間で反応が終了し、アリールボレート 5 a をほぼ定量的に与えた (T. Ishiyama, M. Murata, N. Miyaura, J. Org. Chem. 1995, 60, 7508)。また、1, 3 - ジフェニル - 1, 3 - プロパンジオール 3 b から誘導したテトラアルコキシジボロン 4 b では、ジメチルホルムアミド中、100℃、3時間で反応が終了し、アリールボレート 5 b を 65% の収率で与えた。

【 0 0 3 1 】以下、化合物 5 b の合成例を述べる。トリフラート誘導体 1 (1.34 g, 2.49 mmol)、ビス (1, 3 - ジフェニル - 1, 3 - プロパンジオール) ジボロン 4 b (1.30 g, 2.74 mmol)、

$^1\text{H NMR}$ (CDCl₃) δ 7.86 (d, *J* = 7.3 Hz, 2H), 7.36 (m, 20H), 7.08 (d, *J* = 7.3 Hz, 2H), 5.25 (m, 1H), 5.21 (t, *J* = 5.2 Hz, 2H), 5.15 (s, 2H), 5.10 (s, 2H), 4.75 (m, 1H), 3.15 (bs, 2H), 2.40 (dd, *J* = 5.2, 5.2 Hz, 2H).

【 0 0 3 3 】次いで、アリールボレート 5 a は、ピナコール保護を外す条件である過ヨウ素酸ナトリウムと酢酸アンモニウムのアセトン溶液中では、ラセミ化が見られた。

【 0 0 3 4 】そこで、アリールボレート 5 b を用いて、水酸化パラジウム触媒下で、水素添加を行うことによ

20

酢酸カリウム (0.73 g, 7.48 mmol)、ジクロロ (ビス - ジフェニルフォスフィノフェロセン) パラジウム (0.15 g, 0.20 mmol) を、ジメチルホルムアミド (20 ml) に溶かし、100℃で3時間攪拌した。反応混合物を、室温まで冷却し、酢酸エチルで希釈後、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下で溶媒の留去を行い、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフ (ヘキサン / 酢酸エチル = 6 / 1) で精製し、化合物 5 b を得た (白色固体、1.04 g、収率 65%)。この理化学的性質を、表 3 に示す。

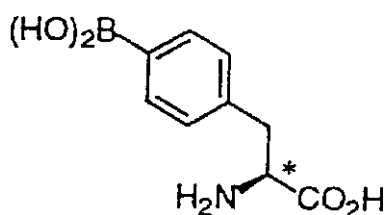
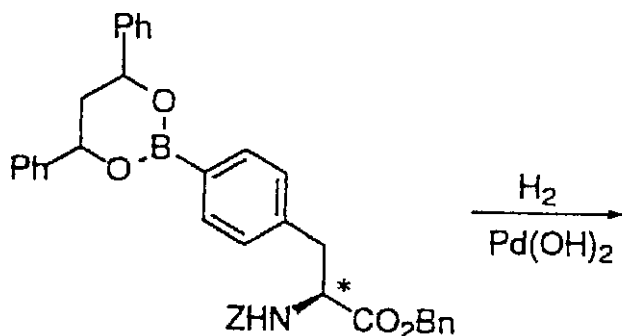
【 0 0 3 2 】

【 表 3 】

て、すべての保護基を離脱させることを試みたところ、下記に示すように、目的化合物である L - パラボロノフェニルアラニン (L - B P A) が、ラセミ化を伴うことなく、74% の収率で得られた。

【 0 0 3 5 】

【 化 1 8 】



【0036】即ち、アリールボレート5b(0.38g、0.59mmol)を、酢酸エチル(5ml)、クロロホルム(5ml)、メタノール(5ml)の混合溶媒に溶かし、水酸化パラジウム(0.10g)を加えた後、酢酸を一滴加え、水素置換を行い、40℃で24時間

20 間攪拌した。セライト濾過により、パラジウムを除去し、水1mlを反応混合物に加え、減圧下に溶媒を留去し、得られた白色粉末を塩化メチレンで洗い、L-パラボロノフェニルアラニンを得た(0.09g、収率74%)。

【手続補正書】

【提出日】平成11年2月19日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

【補正内容】

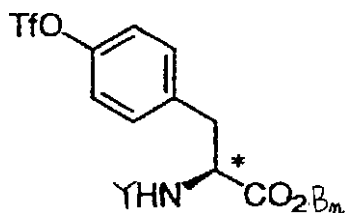
【書類名】明細書

【発明の名称】L-パラボロノフェニルアラニンの製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】N-ベンジロキシカルボニル-L-チロシン、N-アリロキシカルボニル-L-チロシンおよびN-t-プトキシカルボニル-L-チロシンからなる群より選ばれた原料から

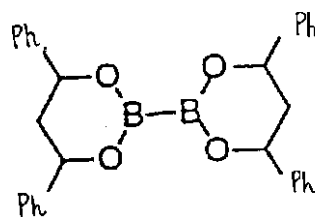
【化1】



のトリフラート誘導体(Tfは、トリフルオロメタンスルホニル基であり、Yは、ベンジロキシカルボニル基、

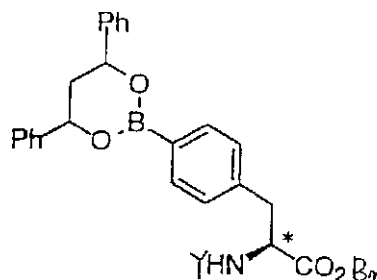
アリロキシカルボニル基およびt-プトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、Bnはベンジル基である)を得、このトリフラート誘導体を、

【化2】



のテトラアルコキシジボロンと反応させることによって、

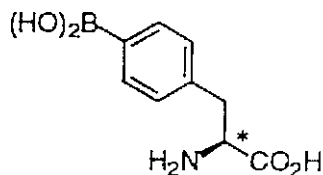
【化3】



(Yは、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボ

ニル基および t - ブトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、B n はベンジル基である) の化合物を得、この化合物を、パラジウム系系触媒の存在下に水素添加することによって、

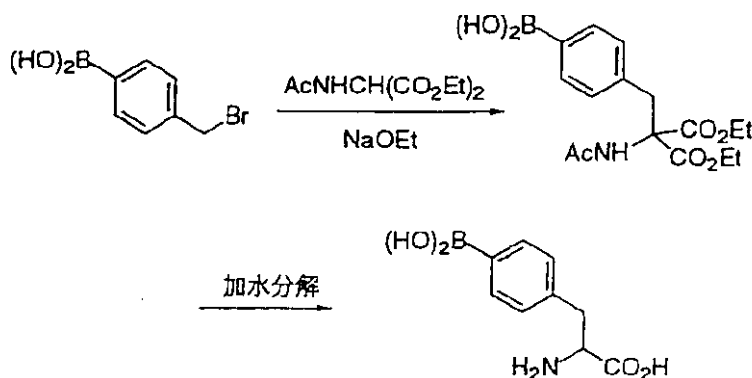
【化 4】



の L - パラボロノフェニルアラニンを得ることを特徴とする、L - パラボロノフェニルアラニンの製造方法。

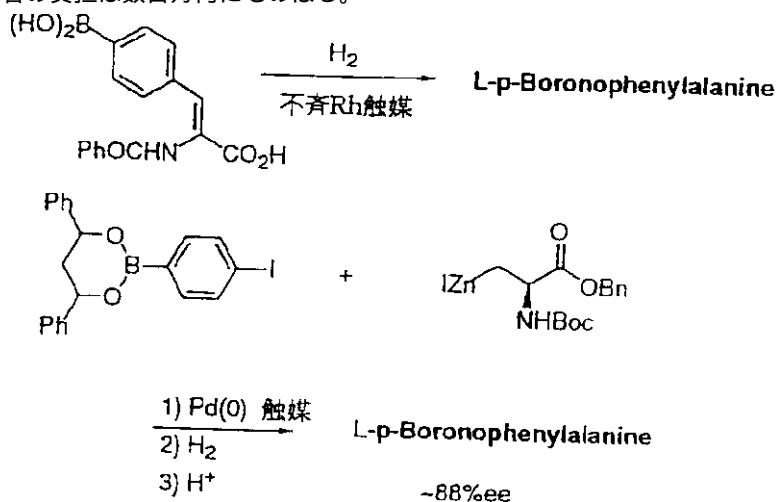
【発明の詳細な説明】

【0001】



DL-p-Boronophenylalanine

【0004】この合成法では、パラボロノフェニルアラニンがLD体として得られるので (H. R. Synder, A. J. Reedy, W. M. J. Lennarz, J. Am. Chem. Soc.」1958年、80、835 頁)、最終的に光学分割によってL体を分離精製する必要があった。このため、コストが高く、一回の治療における患者の負担は数百万円にもものぼる。



【0007】

【発明が解決しようとする課題】上記のような、ロジウ

【産業上の利用分野】本発明は、L - パラボロノフェニルアラニンの製造方法、およびこれに使用できる中間体に関するものである。

【0002】

【従来の技術】いわゆる中性子捕捉法は、これまでは日本でのみ臨床応用されてきたガン治療法であったが、最近では、アメリカ合衆国、欧州、オーストラリアでも臨床応用が始まりつつある。現在、臨床応用されている治療薬は、BSHとL - パラボロノフェニルアラニンの2つしかない。L - パラボロノフェニルアラニンは、皮膚ガンだけでなく、脳腫瘍にもよく取り込まれる唯一の治療薬であり、現在は米国のBBI社によって供給されている。現在用いられている合成法を以下に示す。

【0003】

【化 5】

【0005】このため、最近では光学活性L - パラボロノフェニルアラニンの選択的合成法が開発されてきたので、例示する。

【0006】

【化 6】

△触媒を用いた不斉還元法では、不斉収率が最高88%であり、最終的にはL体を分離精製する必要がある(E.

G. Samsel, 米国特許第5157149号、1992年)。また、上記のような、L-セリンから誘導する方法では、ヨウ化アリールとのカップリング反応の収率が50 - 55%と低いことが問題点であった(C. Malan, C. Morin, 「SYNLETT」1996年、167)。

【0008】本発明の課題は、光学異性体を最終段階で分離することなく、L-パラボロノフェニルアラニン合成する新たな方法を提供することである。

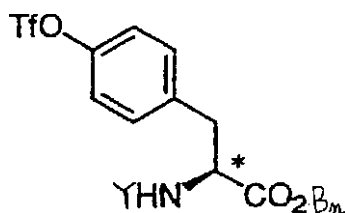
【0009】また、本発明の課題は、低コストの化合物を出発原料とし、光学異性体の分離精製プロセスを不要とすることによって、分離精製等によるコストを削減することである。

【0010】また、本発明の課題は、不要な廃金属を出さない、環境にやさしいコンバージェントタイプの合成法を確立することである。

【0011】

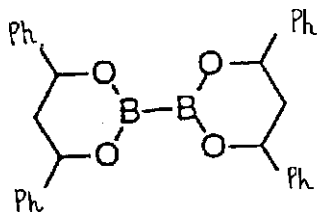
【課題を解決するための手段】本発明では、N-t-プトキシカルボニル-L-チロシン、N-アリロキシカルボニル-L-チロシンまたはN-ベンジロキシカルボニル-L-チロシンから

【化7】



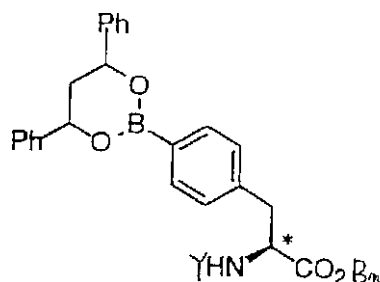
のトリフラート誘導体(Tfは、トリフルオロメタンスルホニル基であり、Yは、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基およびt-プトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、Bnはベンジル基である)を得、このトリフラート誘導体を、

【化8】



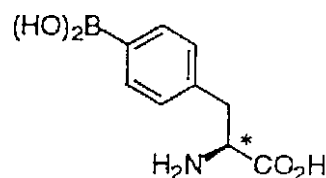
のテトラアルコキシジボロンと反応させることによって、

【化9】



(Yは、ベンジロキシカルボニル基、アリロキシカルボニル基およびt-プトキシカルボニル基からなる群より選ばれた保護基であり、Bnはベンジル基である)の化合物を得、この化合物を、パラジウム系触媒の存在下に水素添加することによって、

【化10】



のL-パラボロノフェニルアラニンを得ることを特徴とする。

【0012】この水素添加の際のパラジウム系触媒としては、水酸化パラジウムが最も好ましく、パラジウムブラックや活性炭担持パラジウムも使用可能性がある。水素添加の際の溶媒としては、例えば酢酸エチル、クロロホルム、メタノール、エタノール、ジクロロメタン、テトラヒドロフランが使用できる。反応温度は、例えば室温 - 40 °C で実施できる。

【0013】N-ベンジロキシカルボニル-L-チロシンは市販品として入手でき、あるいはL-チロシンから周知の方法によって合成できる。N-アリロキシカルボニル-L-チロシン、N-t-プトキシカルボニル-L-チロシンは、L-チロシンから周知の方法によって合成できる。N-ベンジロキシカルボニル-L-チロシン、N-アリロキシカルボニル-L-チロシンまたはN-t-プトキシカルボニル-L-チロシンから、上記のトリフラート誘導体を合成する際には、CsCO3の存在下に臭化ベンジルと反応させてカルボキシル基をベンジルエステル化し、次いでTf2Oと反応させることができる(W. Wang, N. U. Obeyesekere, J.S. McMurray, 「Tetrahedron Lett. 1996, 37, 6661」)。

【0014】前記のテトラアルコキシジボロンは、ジボロンをプロパンジオール化合物と反応させることで、得ることができる。また、前記のトリフラート誘導体とテトラアルコキシジボロンとのカップリング反応は、パラジウム系触媒の存在下に進行させることができ、このパラジウム系触媒としては、塩化パラジウムが最も好ましく、-アリルパラジウムクロリドやパラジウムテトラ

キストリフェニルホスフィンも使用可能性がある。この際の溶媒としては、例えばジメチルホルムアミド、テトラヒドロフラン、ジメチルスルホキシドが使用できる。反応温度は、例えば 80 - 100 で実施できる。

【0015】以上の製造方法を使用することによって、低コストの L - チロシンから、高い収率で L - パラボロノフェニルアラニンを不斉合成することに成功した。

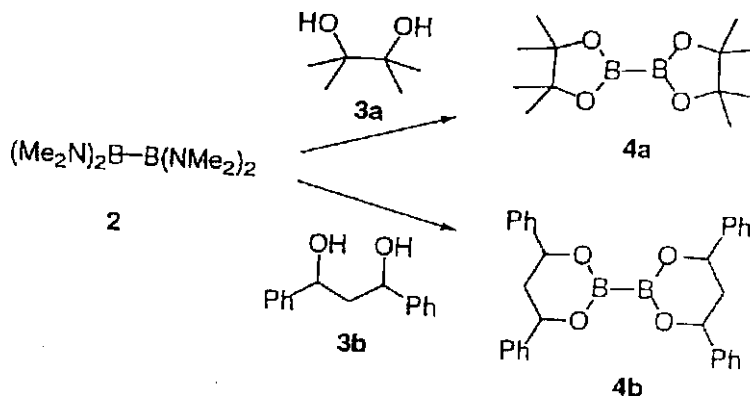
【0016】従来のホウ素導入反応では、イオニックな強塩基条件を必要とするため、反応性の高い官能基（例えばアミノ酸、カルボニル基、カルボキシル基などの生体関連物質に必須の官能基）を有する化合物への応用が困難であった。その結果、化合物を合成する過程で、まずホウ素原子導入を行った後、化合物の骨格の構築および官能基の導入を行うため、キラルな化合物のラセミ化や、反応点の立体制御などが問題となり、最終的には混合物を分離精製せざるを得なかった。

【0017】本発明は、基質の水酸基をきっかけにして、その水酸基の位置にホウ素原子を導入できるものであり、従来のイオニックな反応とは異なり、パラジウム系触媒を用いることにより、非常に温和な反応条件下で行うことができる。この結果、反応性の高い官能基（例えばアミノ酸、カルボニル基、カルボキシル基などの生体関連物質に必須の官能基）を有する化合物への応用が可能になった。

【0018】また、従来の化学量論的な反応とは異なる

$^1\text{H NMR}$ (CDCl_3) δ 7.32 (s, 9H), 7.02 (s, 5H), 5.25 (d, $J = 8.0$ Hz, 1H), 5.07 (s, 4H), 4.68 (m, 1H), 3.14 (dd, $J = 13.2, 5.6$ Hz, 1H), 3.05 (dd, $J = 13.2, 5.6$ Hz, 1H). $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3) δ 170.74, 155.38, 148.44, 136.20, 135.97, 134.69, 131.09, 128.79, 128.73, 128.66, 128.51, 128.27, 128.14, 121.24, 120.99, 67.53, 67.11, 54.55, 37.40. $[\alpha]_D^{20.9^\circ\text{C}} +2.87^\circ$ ($c = 1.055$, CHCl_3).

【0022】また、下記の反応式に示すように、ジボロン 2 をプロパンジオール 3 a、3 b とそれぞれ反応させ、テトラアルコキシジボロン 4 a、4 b をそれぞれ合成した。



【0024】テトラアルコキシジボロン 4 b の合成例を述べる。ジボロン 2 (3.16 g、16.0 mmol)

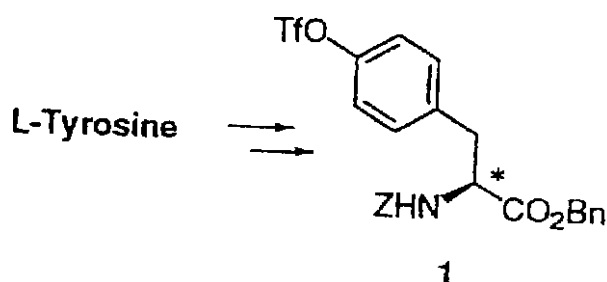
り、本発明における触媒反応は、不要な廃金属を出さない、環境にやさしいコンバージョンタイプの合成法である。

【0019】

【実施例】以下、更に具体的な実験結果について述べる。低コストで入手可能な L - チロシンを出発原料とし、(W. Wang, N. U. Obeyesekere, J. S. McMurray, 「Tetrahedron Lett. 1996, 37, 6661) に記載の方法に従って、下記のトリフラート誘導体 1 を得た。ただし、Z はベンジロキシカルボニル基である。また、トリフラート誘導体 1 の理化学的性質を表 1 に示す。

【0020】

【化 1 1】



【0021】

【表 1】

【0023】

【化 1 2】

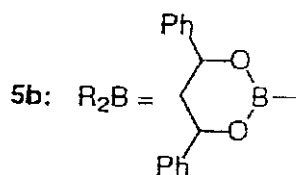
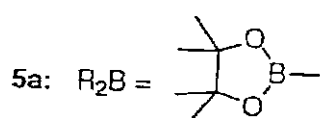
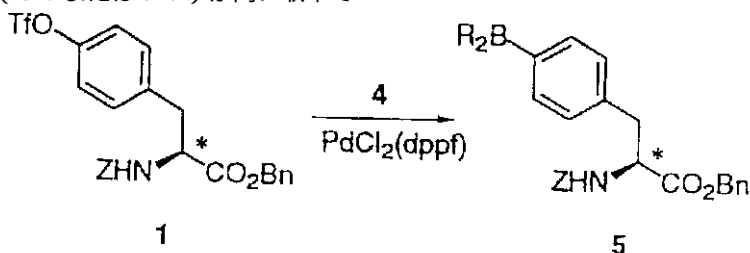
をテトラヒドロフラン (40 ml) に溶かし、1,3-ジフェニル - 1,3 - プロパンジオール 3 b (7.3

g, 3.2 mmol) のテトラヒドロフラン (40 ml) 溶液を室温でゆっくりと加えた。50 で一昼夜攪拌し、減圧下で溶媒を留去し、得られた粗生成物をテトラ

ヒドロフランから再結晶させ、化合物 4 b を得た。(白色固体、5.43 g、収率 72%)。この理化学的性質

$^1\text{H NMR}$ (CDCl_3) δ 7.34 (m, 20H), 5.08 (t, $J=5.3$ Hz, 4H), 2.36 (dd, $J=5.3, 5.3$ Hz, 4H). $^{13}\text{C NMR}$ (CDCl_3) δ 141.94, 128.40, 127.36, 125.18, 69.77, 41.84.

【0026】トリフラート誘導体 1 を、パラジウム系触媒下、テトラアルコキシジボロン 4 (4 a または 4 b) と反応させたところ、カップリング反応が進行し、目的のアリールボレート 5 (5 a または 5 b) が高い収率で



【0028】ピナコールから誘導したテトラアルコキシジボロン 4 a では、ジオキサン中、80、5 時間で反応が終了し、アリールボレート 5 a をほぼ定量的に与えた (T. Ishiyama, M. Murata, N. Miyaura, J. Org. Chem. 1995, 60, 7508)。また、1, 3 - ジフェニル - 1, 3 - プロパンジオール 3 b から誘導したテトラアルコキシジボロン 4 b では、ジメチルホルムアミド中、100、3 時間で反応が終了し、アリールボレート 5 b を 65% の収率で与えた。

【0029】以下、化合物 5 b の合成例を述べる。トリフラート誘導体 1 (1.34 g、2.49 mmol)、ビス (1, 3 - ジフェニル - 1, 3 - プロパンジオール) ジボロン 4 b (1.30 g、2.74 mmol)、酢酸カリウム (0.73 g、7.48 mmol)、ジク

$^1\text{H NMR}$ (CDCl_3) δ 7.86 (d, $J=7.3$ Hz, 2H), 7.36 (m, 20H), 7.08 (d, $J=7.3$ Hz, 2H), 5.25 (m, 1H), 5.21 (t, $J=5.2$ Hz, 2H), 5.15 (s, 2H), 5.10 (s, 2H), 4.75 (m, 1H), 3.15 (bs, 2H), 2.40 (dd, $J=5.2, 5.2$ Hz, 2H).

【0031】次いで、アリールボレート 5 a は、ピナコール保護を外す条件である過ヨウ素酸ナトリウムと酢酸アンモニウムのアセトン溶液中では、ラセミ化が見られた。

【0032】そこで、アリールボレート 5 b を用いて、水酸化パラジウム触媒下で、水素添加を行うことによ

を表 2 に示す。

【0025】

【表 2】

生成した。

【0027】

【化 13】

ロロ (ビス - ジフェニルフォスフィノフェロセン) パラジウム (0.15 g、0.20 mmol) を、ジメチルホルムアミド (20 ml) に溶かし、100 で 3 時間攪拌した。反応混合物を、室温まで冷却し、酢酸エチルで希釈後、飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下で溶媒の留去を行い、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフ (ヘキサン / 酢酸エチル = 6 / 1) で精製し、化合物 5 b を得た (白色固体、1.04 g、収率 65%)。この理化学的性質を、表 3 に示す。

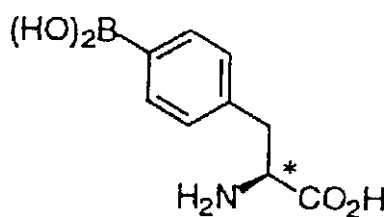
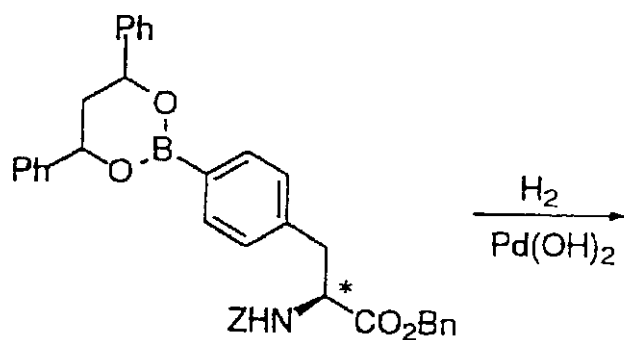
【0030】

【表 3】

て、すべての保護基を離脱させることを試みたところ、下記に示すように、目的化合物である L - パラボロノフェニルアラニン (L - BPA) が、ラセミ化を伴うことなく、74% の収率で得られた。

【0033】

【化 14】



【0034】即ち、アリアルボレート5b(0.38g、0.59mmol)を、酢酸エチル(5ml)、クロロホルム(5ml)、メタノール(5ml)の混合溶媒に溶かし、水酸化パラジウム(0.10g)を加えた後、酢酸を一滴加え、水素置換を行い、40℃で24時

間攪拌した。セライト濾過により、パラジウムを除去し、水1mlを反応混合物に加え、減圧下に溶媒を留去し、得られた白色粉末を塩化メチレンで洗い、L-パラボロノフェニルアラニンを得た(0.09g、収率74%)。