

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11) 特許出願公表番号

特表2008-526940

(P2008-526940A)

(43) 公表日 平成20年7月24日(2008.7.24)

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
C O 7 C 51/36 (2006.01)	C O 7 C 51/36	4 C O 2 3
C O 7 B 53/00 (2006.01)	C O 7 B 53/00	4 G 1 6 9
C O 7 C 59/13 (2006.01)	C O 7 C 59/13	4 H O O 6
C O 7 D 333/24 (2006.01)	C O 7 D 333/24	4 H O 3 9
B O 1 J 31/22 (2006.01)	B O 1 J 31/22	Z
審査請求 未請求 予備審査請求 未請求 (全 34 頁) 最終頁に続く		

(21) 出願番号	特願2007-550847 (P2007-550847)	(71) 出願人	502132634 フェニックス・ケミカルズ・リミテッド イギリス国ウィラル シーエイチ62 3 ビーダブリュー, プロムボロ, クロフト・ ビジネス・パーク, サーズビー・ロード 34
(86) (22) 出願日	平成18年1月13日 (2006.1.13)	(74) 代理人	100089705 弁理士 社本 一夫
(85) 翻訳文提出日	平成19年9月14日 (2007.9.14)	(74) 代理人	100140109 弁理士 小野 新次郎
(86) 国際出願番号	PCT/GB2006/000129	(74) 代理人	100075270 弁理士 小林 泰
(87) 国際公開番号	W02006/075177	(74) 代理人	100080137 弁理士 千葉 昭男
(87) 国際公開日	平成18年7月20日 (2006.7.20)		
(31) 優先権主張番号	0500700.0		
(32) 優先日	平成17年1月14日 (2005.1.14)		
(33) 優先権主張国	英国 (GB)		
		最終頁に続く	

(54) 【発明の名称】 置換されたプロピオン酸類を製造するための方法

(57) 【要約】

本発明は、置換されたプロピオン酸を製造するための方法であって、式(I)で表される基質を用意する工程を含む方法に係る。そして、キラルリンまたは砒素置換基を有するメタロセン基を有する触媒リガンドを含むエナンチオ選択的水素化触媒の存在でエナンチオ選択的水素化条件の下、前記基質をエナンチオ選択的水素化に賦して、式(II)で表される生成物もしくはそのエナンチオマーまたは、適当な場合、そのジアステレオマーをエナンチオメトリック過剰に生じさせる方法。



(I)



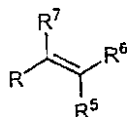
(II)

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

置換されたプロピオン酸類を製造するための方法であって、式(I)：

【化 1】



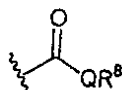
.....(I)

〔式中、Rは、水素；置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および未置換炭素環式アリールオキシ；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択され；

R⁵は、Rと同一または異なり；かつ、水素；置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ、N-アシル；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および未置換炭素環式アリールオキシ；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択され；

R⁶は、

【化 2】



〔式中、Qは、OまたはNから選択され；

R⁸は、水素；置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アミノ、アルキルアミノ；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択される。〕

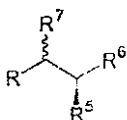
から選択され；

R⁷は、Rおよび/またはR⁵とは同一または異なり(RおよびR⁷が同一である場合以外は、R⁵は、水素でない)、かつ、水素；置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および未置換炭素環式アリールオキシ；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択される。〕

で表される基質を用意し；

キラルリンまたは砒素置換基を有するメタロセン基を有する触媒リガンドを含むエナンチオ選択的水素化触媒の存在でエナンチオ選択的水素化条件の下、前記基質をエナンチオ選択的水素化に賦して、式(II)：

【化 3】



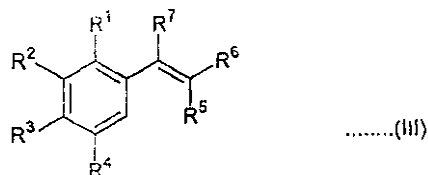
.....(II)

で表される生成物もしくはそのエナンチオマーまたは、適当な場合、そのジアステレオマーをエナンチオメトリック過剰に生じさせる方法。

【請求項 2】

基質が、式(III)：

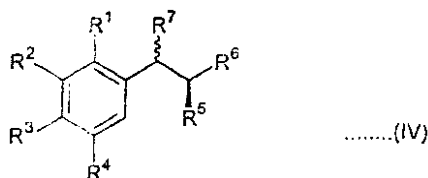
【化 4】



[式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 は、同一または異なり、かつ、独立に、水素、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、アルコキシ化されたアルキルおよびアルコキシ化されたアルコキシから選択される。]

を有し、本方法の生成物が、式(IV)：

【化 5】

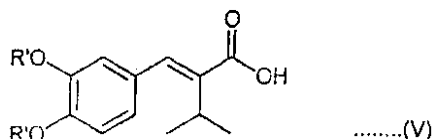


である、請求項1に記載の方法。

【請求項 3】

基質が、式(V)：

【化 6】



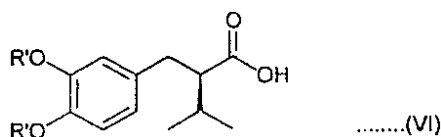
[式中、 $R'O$ は、いずれかの適当なアルコキシまたはアルコキシ化されたアルコキシ基であり、各 $R'O$ は、同一または異なってもよい。]

で表される基質である、請求項2に記載の方法。

【請求項 4】

生成物が、式(VI)：

【化 7】



で表される生成物である、請求項3に記載の方法。

【請求項 5】

メタロセン基が、キラルリンまたは砒素置換基のオルト位に第2のキラル置換基を含む、請求項1～4のいずれか1項に記載の方法。

【請求項 6】

メタロセン基上のキラルリンまたは砒素置換基が、さらに、結合部分により、第2のメタロセン基上の第2のリンまたは砒素置換基に結合されている、請求項1～5のいずれか1項に記載の方法。

【請求項 7】

キラルリンまたは砒素置換基のコンフィギュレーションが、第2のキラルリンまたは砒素置換基のコンフィギュレーションと同一である、請求項6に記載の方法。

【請求項 8】

触媒リガンドが、 C_2 対称を示す、請求項1～7のいずれか1項に記載の方法。

【請求項 9】

10

20

30

40

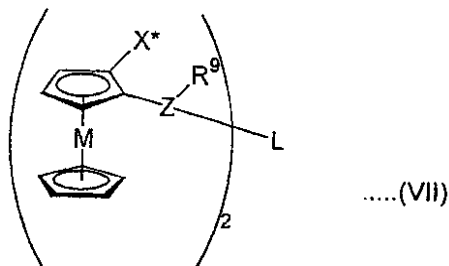
50

触媒リガンドが、塩基性である、請求項1～8のいずれか1項に記載の方法。

【請求項10】

触媒リガンドが、式(VII)：

【化8】



10

[式中、Mは、金属であり；

Zは、PまたはAsであり；

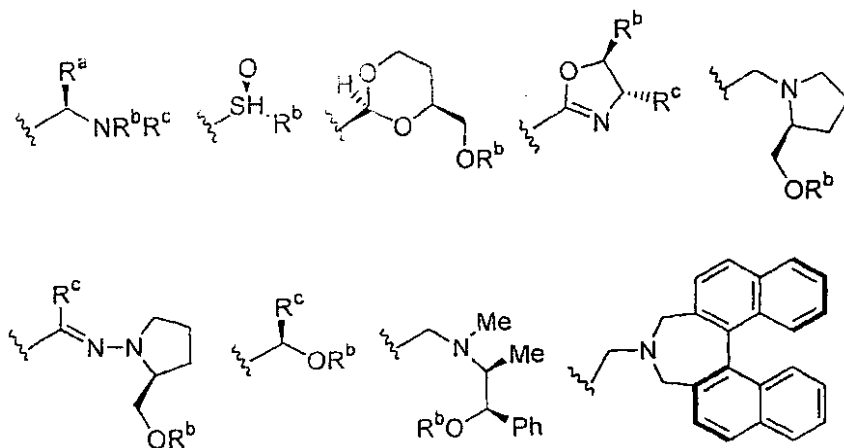
Lは、適当なリンカーであり；

R⁹は、置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルコキシ；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および未置換炭素環式アリールオキシ；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換ヘテロアリールオキシ；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択され；

20

X は、

【化9】



30

{式中、R^a、R^bおよびR^cは、独立に、置換および未置換分岐および直鎖アルキル；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換炭素環式アリール；および、置換および未置換ヘテロアリールから独立に選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択される。}

40

から選択される。]

を有する、請求項1～9のいずれか1項に記載の方法。

【請求項11】

R^bおよびR^cが、それらが結合する窒素と一緒に、任意の置換されたヘテロ環を形成する、請求項10に記載の方法。

【請求項12】

Lリンカーが、ジアニオン反応性種から誘導される、請求項10または請求項11に記載の方法。

【請求項13】

Lが、メタロセン類、ジフェニルエーテル類、キサンテン類、2,3-ベンゾチオフェン類、1

50

, 2-ベンゼン類、環式無水物およびコハク酸イミド類から選択される、請求項10～12のいずれか1項に記載の方法。

【請求項14】

リンカーが、フェロセンを含む、請求項13に記載の方法。

【請求項15】

エナンチオ選択的水素化触媒が、式(VII)を有するリガンドのエナチオマーまたはジアステレオマーを含む、請求項10～14のいずれか1項に記載の方法。

【請求項16】

置換されたプロピオンアルコールを製造するための方法であって、請求項1～15のいずれか1項に記載の方法により置換されたプロピオン酸を製造し、ついで、その酸を水素化する各工程を含む方法。

10

【請求項17】

置換されたプロピオンハライドを製造するための方法であって、請求項16の方法により置換されたプロピオンアルコールを製造し、そのアルコールをハロゲン化する各工程を含む方法。

【請求項18】

置換された乳酸を製造するための方法であって、請求項1～15のいずれか1項に記載の方法により、式(II)：[式中、R⁵は、アルコキシである]で表される置換されたプロピオン酸を製造し、そのアルコキシ基をヒドロキシ基に変換する各工程を含む方法。

20

【請求項19】

エナンチオ選択的水素化触媒が、触媒リガンドに配位した遷移金属を含む、請求項1～18のいずれか1項に記載の方法。

【請求項20】

遷移金属と触媒リガンドとの間の配位が、基質の存在でin situで生ずる、請求項19に記載の方法。

【請求項21】

遷移金属と触媒リガンドとが、基質と接触する前に予め配位される、請求項19に記載の方法。

【請求項22】

遷移金属が、VIb族またはVIII族の金属である、請求項19～21のいずれか1項に記載の方法。

30

【請求項23】

遷移金属が、ロジウム、ルテニウム、イリジウム、パラジウム、白金またはニッケルから選択される、請求項22に記載の方法。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、ある種の置換されたプロピオン酸類を合成するためのエナンチオ選択的方法に関する。

【背景技術】

40

【0002】

WO-A-2005/068477は、キラル触媒にて有用なある類のリガンドを開示し、WO-A-2005/068478は、これらおよびその他のリガンドを製造するための方法を開示している。

WO-A-2002/02500は、(R)-2-アルキル-3-フェニルプロピオン酸類の立体選択的合成であって、適当に置換されたプロピオン酸エステル類を適当に置換されたベンズアルデヒドに付加させて、対応する置換されたヒドロキシプロピオン酸エステル類を形成し、続いて、ヒドロキシ基を脱離基に変換し、脱離基を脱離させ、生ずる中間体を加水分解し、ついで、水素化する方法を開示している。

【0003】

Sturm et alは、Adv. Synth. Catal. 2003, 345, 160-164にて、Walphosリガンド属の

50

一連のジホスフィン類およびエナンチオ選択的水素化におけるそれらの使用を開示している。

【 0 0 0 4 】

WO-A-2005/030764およびOrganic Letters 2005, vol 7, pp1947は、キラルプロピオン酸誘導体を製造するための方法を開示している。

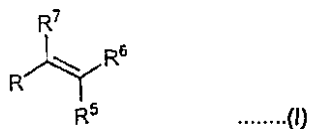
【 発 明 の 開 示 】

【 0 0 0 5 】

本発明に従えば、置換されたプロピオン酸類を製造するための方法であって、式(1)：

【 0 0 0 6 】

【 化 1 】



10

【 0 0 0 7 】

【式中、Rは、水素；置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および未置換炭素環式アリールオキシ；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択され；

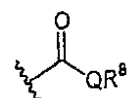
20

R⁵は、Rと同一または異なり；かつ、水素；置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ、N-アシル；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および未置換炭素環式アリールオキシ；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択され；

R⁶は、

【 0 0 0 8 】

【 化 2 】



30

【 0 0 0 9 】

{式中、Qは、OまたはNから選択され；

R⁸は、水素；置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アミノ、アルキルアミノ；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択される。}

40

R⁷は、Rおよび/またはR⁵とは同一または異なり(RおよびR⁷が同一である場合以外は、R⁵は、水素でない)、かつ、水素；置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および未置換炭素環式アリールオキシ；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択される。]

で表される基質を用意し；

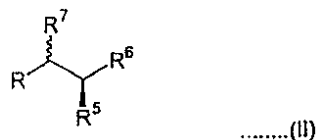
キラルリンまたは砒素置換基を有するメタロセン基を有する触媒リガンドを含むエナン

50

チオ選択的水素化触媒の存在でエナンチオ選択的水素化条件の下、前記基質をエナンチオ選択的水素化に賦して、式(II)：

【 0 0 1 0 】

【 化 3 】



【 0 0 1 1 】

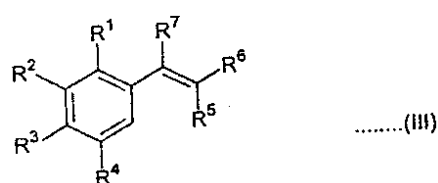
で表される生成物もしくはそのエナンチオマーまたは、適当な場合、そのジアステレオマーをエナンチオメトリック過剰に生じさせる方法が提供される。

10

本発明に従う1つの方法にて、基質は、式(III)：

【 0 0 1 2 】

【 化 4 】



【 0 0 1 3 】

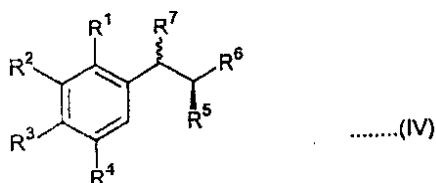
[式中、R¹、R²、R³およびR⁴は、同一または異なり、かつ、独立に、水素、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、アルコキシ化されたアルキルおよびアルコキシ化されたアルコキシから選択される。]

20

を有し、本方法の生成物が、式(IV)：

【 0 0 1 4 】

【 化 5 】



30

【 0 0 1 5 】

である。

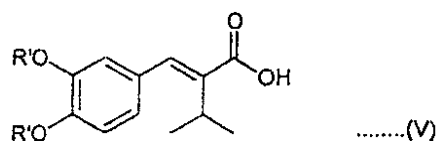
本発明の1つの特に好ましい方法は、置換されたアリアルプロピオン酸類、例えば、2-置換された-3-アリアルプロピオン酸類、例えば、2-アルキル-3-アリアルプロピオン酸類、例えば、2-アルキル-3-フェニルプロピオン酸類、特に、(R)-2-アルキル-3-フェニルプロピオン酸類を製造するためである。

【 0 0 1 6 】

本発明の方法で使用される好ましい基質は、式(V)：

【 0 0 1 7 】

【 化 6 】



40

【 0 0 1 8 】

[式中、R' Oは、いずれかの適当なアルコキシまたはアルコキシ化されたアルコキシ基であり、各R' Oは、同一または異なってもよい。]

で表される基質である。

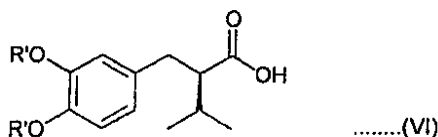
【 0 0 1 9 】

50

式(V)の基質が本発明に従う場合のエナンチオ選択的な水素化は、式(VI)：

【0020】

【化7】



【0021】

で表される生成物を生成する。

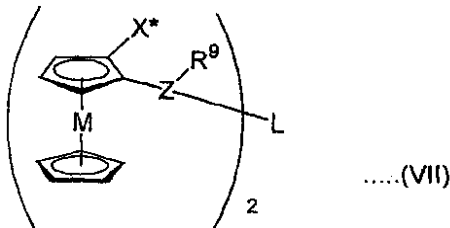
本発明の方法は、式(I)の基質および本明細書に記載のその他の基質を良好な収率および反応速度、かつ、重要なことに、所望されるエナンチオマーの高いエナンチオメトリック過剰で、エナンチオ選択的に水素化するのに適していることが見出された。良好なeeを達成するには、触媒のある種の特徴が重要であると考えられる。かくして、場合によっては、触媒リガンドのメタロセン基がキラルリンまたは砒素置換基のオルト位に第2のキラル置換基を含むことが好ましい。場合によっては、メタロセン基上のキラルリンまたは砒素置換基が、さらに、結合部分により、触媒リガンドの第2のメタロセン基上の第2のキラルリンまたは砒素置換基に結合されていることもまた望ましいかもしれない。この場合、キラルリンまたは砒素置換基のキラルコンフィギュレーションが第2のキラルリンまたは砒素置換基のキラルコンフィギュレーションと同一であることがまた好ましい。なお、その他の触媒特徴もまた重要であるかもしれず、若干の場合には、触媒リガンドが、C₂対称を示すことが望ましいことが見出された。若干の場合の触媒リガンドのなおさらに望ましい特徴は、それが、例えば、1つ以上の窒素含有置換基からの1つ以上のローンペアを受容する能力の結果として塩基性であることである。

【0022】

1つの好ましいエナンチオ選択的水素化触媒リガンドは、式(VII)：

【0023】

【化8】



【0024】

[式中、Mは、金属であり；

Zは、PまたはAsであり；

Lは、適当なリンカーであり；

R⁹は、置換および未置換分岐および直鎖アルキル、アルコキシ、アルキルアミノ；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換シクロアルコキシ；置換および未置換シクロアルキルアミノ；置換および未置換炭素環式アリール；置換および未置換炭素環式アリールオキシ；置換および未置換ヘテロアリール；置換および未置換ヘテロアリールオキシ；置換および未置換炭素環式アリールアミノ；および、置換および未置換ヘテロアリールアミノから選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択され；

X は、

【0025】

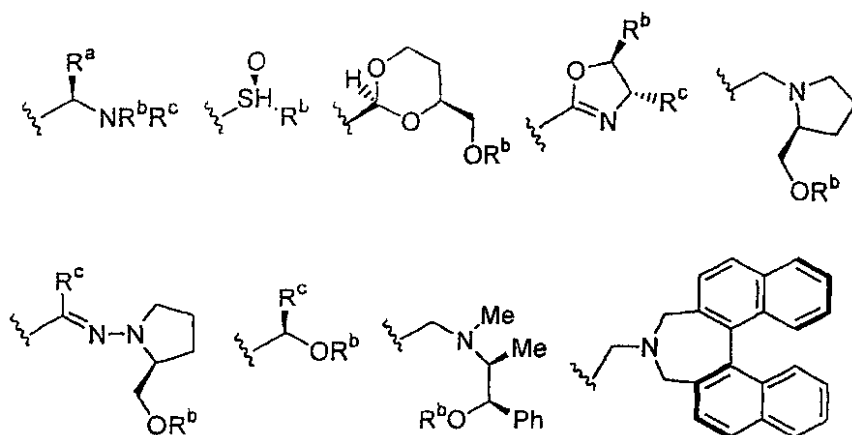
10

20

30

40

【化 9】



10

【0026】

{式中、 R^a 、 R^b および R^c は、独立に、置換および未置換分岐および直鎖アルキル；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換炭素環式アリール；および、置換および未置換ヘテロアリールから独立に選択され、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、硫黄、窒素および酸素から選択される。}

から選択される。]

を有する。

20

【0027】

X を定義する第1の構造にて、 R^b および R^c は、それらが結合する窒素と一緒に、任意に置換されたヘテロ環、例えば、モルホリン、ピロリジン、ピペリジンおよびそれらの誘導体を形成することができる。

【0028】

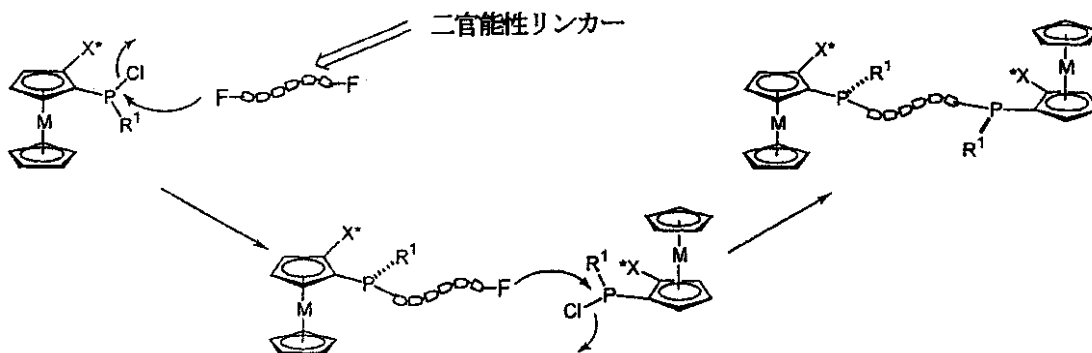
Lは、好ましくは、各官能基にて、例えば、リンまたは砒素と結合する能力を有する二官能性部分を含む。概して、リンカー(L)は、二官能性化合物、特に、例えば、リンまたは砒素と結合しうる少なくとも2つの官能基を有する化合物から誘導されるであろう。二官能性化合物は、便宜上、ジ-リチエート化されるかまたは反応してジ-グリニヤール試薬を形成するか、あるいは、処理されてジアニオン反応性種を形成し、ついで、ジアステレオ選択風にリンまたは砒素と直接結合して、例えば、キラルリンまたは砒素を形成する化合物を含むのがよい。この場合、ジアニオン反応性種の第1のアニオン成分は、本発明に従うリガンドの第1のリガンド前駆体のリン(または砒素)置換基と結合するのがよく、ジアニオン反応性種の第2のアニオン成分は、再度、ジアステレオ選択風に、再度、リガンドの第2のリガンド前駆体中のリン(または砒素)置換基と結合して、本発明に従うキラルリン(または砒素)中心を形成して(第1および第2のリガンド前駆体は、相互に同一である)、第1および第2のリガンド前駆体をリンカーにより一緒に結合するのがよい。通常、脱離基、例えば、ハライドは、第1および第2のリガンド前駆体のリン(または砒素)置換基上に生じ、この脱離基は、アニオン性成分のリン(または砒素)置換基との結合から離れる。以下のスキームは、本方法の例である：

30

40

【0029】

【化10】



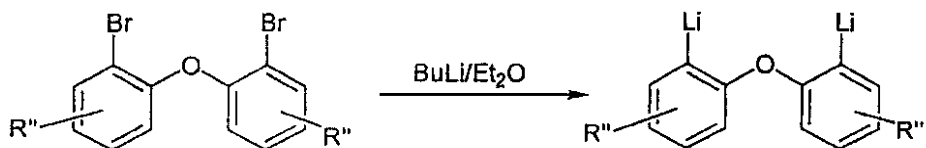
10

【0030】

例えば、Lは、フェロセンおよびその他のメタロセン類、ジフェニルエーテル類、キサンテン類、2,3-ベンゾチオフェン、1,2-ベンゼン、コハク酸イミド、環式無水物および多くのその他から選択することができる。便宜上、必ずしも必要ではないが、このようなジアニオン性リンカーは、対応するジハロ-前駆体、例えば：

【0031】

【化11】



20

ジリチオジフェニルエーテル

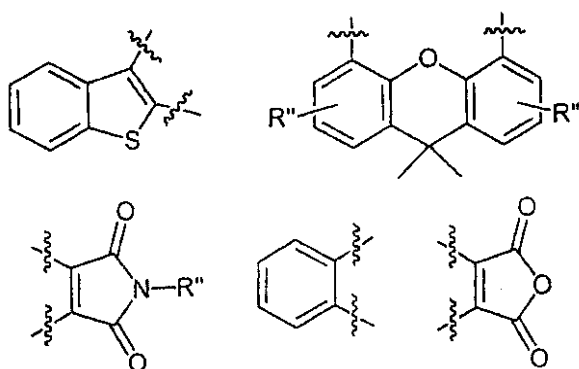
【0032】

[式中、R'' は、いずれか適当な数の適当な置換基類である。]
から製造することができる。

ある種の適当なジアニオン性リンカー(再度、R'' は、単にいずれか適当な数のいずれか適当な置換基である)は、以下のように表すことができる：

【0033】

【化12】



40

【0034】

しかし、フェロセンが本発明に従う好ましいリンカーである。

好ましくは、Mは、Feであるが、若干の場合に、Ruが、もう1つの好ましいMであるのがよい。

【0035】

好ましいR^aとしては、フェニル、メチル、シクロヘキシルおよびt-ブチル基が挙げられる。

好ましいR^bおよびR^cとしては、独立に、メチル、エチル、イソプロピルおよびt-ブチル基が挙げられる。また、R^bおよびR^cは、それらが結合する窒素と一緒に、任意に置換され

50

たヘテロ環、例えば、モルホリン、ピロリジン、ピペリジンおよびそれらの誘導体を形成してもよい。

【0036】

式(V)で表される基質の不斉水素化のための非常に多くの公知リガンドでは、エナンチオ選択率80%が達成される(Adv. Synth. Catal. 2003, 345, 160)。同論文にて、SturmおよびWO 02/2500 A1にて、Heroldは、Walphos属のある種のリガンドは、式(V)で表される基質について、95%のエナンチオ選択性を提供しうることを開示している。一般式(VII)を有するここで記載するある種のリガンドが、式(V)で表される基質のエナンチオ選択的水素化のために特に有用であり、工業的に有用な反応速度で99%以上のエナンチオ選択性を提供しうるのは、驚くべき発見であった。この改良は、式(VI)で表される化合物またはそれらのエナンチオマーを工業的に製造する間の有意なコスト節約を提供することができる。

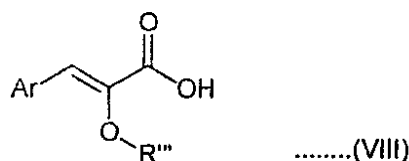
10

【0037】

同様に、ここで記載するある種のリガンドは、また、式(VIII)：

【0038】

【化13】



20

【0039】

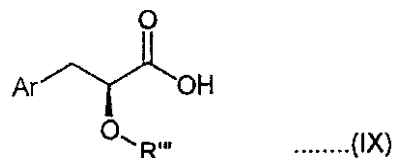
で表される基質(式中、R' ' 'は、いずれかの適当な置換基、例えば、置換および未置換分岐および直鎖アルキル；置換および未置換シクロアルキル；置換および未置換炭素環式アリール；および、置換および未置換ヘテロアリールであり、そのまたは各ヘテロ原子が、独立に、例えば、硫黄、窒素および酸素から選択される)のエナンチオ選択的水素化のための適当な金属との組み合わせにて触媒としてもまた適している。

【0040】

かくして、化合物、例えば、式(IX)：

【0041】

【化14】



30

【0042】

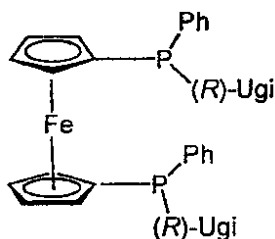
は、また、ここで記載するリガンドおよび方法を使用して、高度にエナンチオ選択性を達成することができる。

本発明の方法で有用なある種のリガンドは、Ugiのアミンから誘導され、本発明の方法に従い使用するのに好ましい1つのリガンド(ここで、ジアニオン性リンカーは、フェロセンである)は、

40

【0043】

【化 1 5】



【 0 0 4 4】

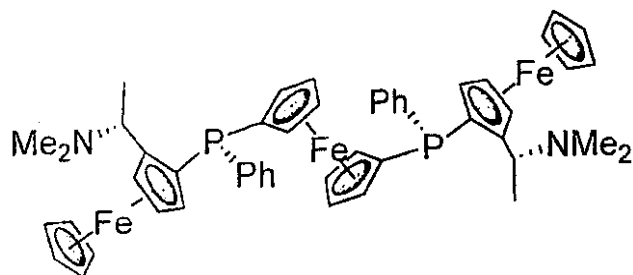
のように、表すことができる。

10

同好ましいリガンドは、十分に表わされたUgiアミン基を有し、

【 0 0 4 5】

【化 1 6】



20

【 0 0 4 6】

のように、示すことができる。

上記リガンドは、3つのキラル要素：すなわち、炭素中心キラリティ；リン中心キラリティ；および、リガンドに存在する各タイプの2つの例を有するプラナーキラリティを有する。その対称(C_2 対称)性により、これらの要素は、標識RまたはSがそれらの通常の意味を有し、 S_P がリン中心、 R_C が炭素中心を、 S_{Fe} がプラナーキラリティを指す2つの同一群2(S_P, R_C, S_{Fe})にある。

【 0 0 4 7】

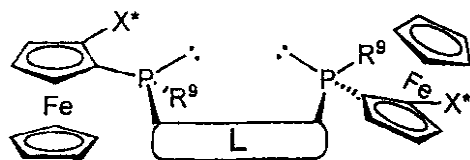
本発明は、また、本発明の方法にて上記記載したリガンドのエナンチオマー類およびジアステレオマー類の使用に関する。

30

本発明の方法で使用されるリガンドは、また、以下のように：

【 0 0 4 8】

【化 1 7】



【 0 0 4 9】

[式中、M、L、 R^9 およびX は、先に定義した通りである。]

40

表すこともできる。

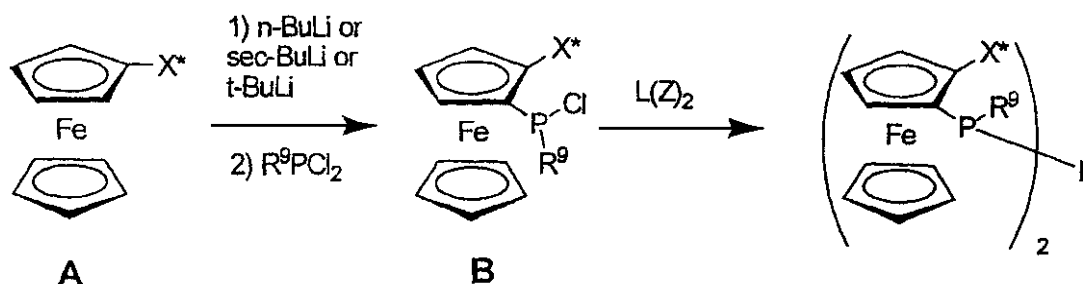
また、本発明に従い、前述のリガンドに配位した少なくとも1つの遷移金属を含む遷移金属の本発明の方法における使用も提供する。金属は、好ましくは、VIb族またはVIII金属、特に、ロジウム、ルテニウム、イリジウム、パラジウム、白金およびニッケルである。

【 0 0 5 0】

フェロセン基体のリンキラルホスフィン類の合成は、以下のスキーム：

【 0 0 5 1】

【化 18】



10

スキーム 1.0 本明細書に開示するリガンドの製造のための一般的合成スキーム

【0052】

に従い、達成することができる。

上記式中、Lは、有機リチウム種またはグリニヤール試薬 L(Z)_2 から誘導されるリンカーであり、X および R^9 は、先に定義した通りである。有機ジリチウムまたはジ-グリニヤール試薬(上記スキーム中のリンカー L(Z)_2)は、クロロホスフィン中間体Bに付加して、WO2005/068478 A1に見られるように、非常に良好なジアステレオ選択性を有するリンキラル中心を生ずる。これらのリガンドの合成に使用されるその他の反応は、公知であるかまたは公知反応に類似している。同合成スキームは、概して、本発明に従い使用されるその他のキラルメタロセン基体のリガンドに適用可能である。

20

【0053】

触媒として使用される金属錯体は、別個に調製されかつ単離され、ついで、反応に添加されるか、または、それらは、反応前にin-situで調製され(単離されず)、ついで、水素化される物質と混合することができる。ここで記載するリガンドでは、ここで記載する酸基質のエナンチオ選択的な水素化を実施する時、リガンドおよび金属源の溶液を混合することによって(in-situか別個に単離して)触媒を予め形成する必要がないことは予想し得ない発見であった。かくして、好都合なことに、反応に必要とされる全ての固体物質(リガンド、金属源および基質)は、容器内に入れることができ、溶剤は、移され、容器は、必要とされる温度および圧力下に置かれ、反応が開始された。このように、超リガンド、その他のリガンドおよび/またはその他の添加剤を反応に加えることが好都合である。添加剤、例えば、プロトン酸および第4級アンモニウムハライドは、助触媒として使用することができる。

30

【0054】

エナンチオ選択的な水素化反応は、いずれかの適当な温度、例えば、約0～約120、または、例えば、約20～約80の温度で実施することができる。

エナンチオ選択的な水素化反応は、いずれかの適当な圧力、例えば、水素圧5～200バールで実施することができる。

【0055】

エナンチオ選択的な水素化反応は、いずれかの適当な基質：触媒比、例えば、約0.0001：約10mol%の量で反応混合物中に存在する触媒を使用して実施することができる(100mol%が水素化される物質の量である)。範囲0.001～5mol%が好ましく、(0.01～1mol%の範囲が特に好ましい)。

40

【0056】

エナンチオ選択的な水素化反応は、溶剤の使用ありなしで実施することができる。溶剤を使用する時、基質および/または触媒に関して少なくとも実質的に不活性であることが好ましい。溶剤は、存在する時、例えば、アルコール類(例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、ブタノール、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル)；脂肪族、脂環式および芳香族炭化水素類(ペンタン、ヘキサン、石油エーテル、シクロヘキサン、メチル

50

シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン、キシレン)；脂肪族ハロゲン化された炭化水素類(ジクロロメタン、クロロホルム、ジアンテトラクロロエタン)；ニトリル類(アセトニトリル、プロピオニトリル、ベンゾニトリル)；ケトン類(アセトン、メチルイソブチルケトン)；炭酸エステル類およびラクトン類(酢酸エチルまたはメチル、バレロラクトン)；N-置換されたラクタム類(N-メチルピロリドン)；カルボキサミド類(ジメチルアミド、ジメチルホルムアミド)；アクリル尿素類(ジメチルイミダゾリン)；および、スルホキシド類およびスルホン類(ジメチルスルホキシド、ジメチルスルホン、テトラメチレンスルホキシド、テトラメチレンスルホン)；水；および、それらの2つ以上の適当な混合物の1種以上を含むのがよい。

【0057】

10

さて、以下の実施例を参考としつつ、本発明をさらに詳しく例示しよう。これらの実施例にて、合成した基質は、多くの場合、それら自体、新規化合物である。本発明に従えば、以下の実施例の1つ以上で以降に示される構造を有する新規化合物；および、それらの誘導体および緊密な変種が提供される。

【実施例】

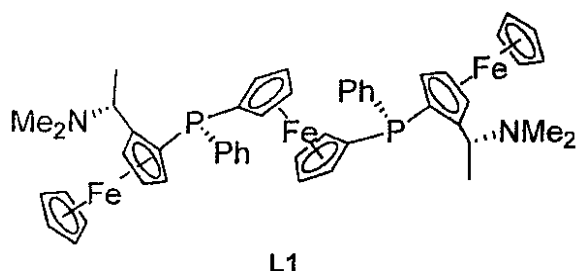
【0058】

実施例1

【0059】

【化19】

20



【0060】

1,1'ビス[(S_P , R_C , S_{Fe})(1-N,N-ジメチルアミノ)エチルフェロセニル]フェニルホスフィン]フェロセンL1

30

(R)-N,N-ジメチル-1-フェロセニルエチルアミン[(R)-Ugiのアミン](3.09g, 12mmol)のEt₂O(20ml)溶液に、1.5M t-BuLiのペンタン溶液(8.0ml, 12.0mmol)を-78℃で加えた。添加が完了した後、混合物を室温まで温め、室温で1.5時間攪拌した。ついで、混合物を、再度、-78℃まで冷却し、ジクロロフェニルホスフィン(1.63ml, 12.0mmol)を一度に加えた。-78℃で20分間攪拌後、混合物を室温まで緩やかに温め、室温で1.5時間攪拌した。ついで、混合物を-78℃まで再度冷却し、1,1'-ジチオフェロセン[1,1'-ジブromoフェロセン(1.72g, 5.0mmol)およびペンタン中1.5M t-BuLi溶液(14.0ml, 21.0mmol)からEt₂O(20ml)中-78℃で調製した]の懸濁液をカニューレにより緩やかに加えた。混合物を室温まで温め、12時間攪拌させた。NaHCO₃飽和溶液(20ml)を加えることによって、反応をクエンチした。有機層を分離し、MgSO₄上で乾燥させ、減圧下で溶剤を除去した。濾液を濃縮した。残渣をクロマトグラフィー(SiO₂, ヘキサン-EtOAc-Et₃N=85:10:5)により精製すると、95%ビス-(S_P , R_C , S_{Fe}) 標題化合物L1と5% (R_P , R_C , S_{Fe} - S_P , R_C , S_{Fe})メソ化合物との混合物としてオレンジ色の固体(3.89g, 85%)を与えた。メソ化合物は、クロマトグラフィー(SiO₂, ヘキサン-EtOAc-Et₃N=85:10:5)を使用し、さらに注意深く精製することによって除去することができる。オレンジ/黄色の結晶固体。

40

【0061】

【化 2 0】

m.p. 190-192 °C. $[\alpha]_D$

= -427 ° (c=0.005 (g/ml), トルエン); ^1H NMR (CDCl_3 , 400.13 MHz): δ 1.14 (d, 6H, J = 6.7 Hz), 1.50 (s, 12H); 3.43 (m, 2H); 3.83 (m, 2H); 3.87 (m, 2H); 4.01 (s, 10H), 4.09 (t, 2H, J = 2.4 Hz); 4.11 (m, 2H); 4.20 (m, 2H); 4.28 (m, 2H); 4.61 (m, 2H); 4.42 (d, 2H, J = 5.3 Hz); 7.18 (m, 6H); 7.42 (m, 4H) ppm. ^{13}C NMR (CDCl_3 , 100.61 MHz): δ 38.28, 57.40 (d, J = 5.6 Hz); 67.02, 69.04 (d, J = 4.0 Hz); 69.16 (d, J = 51.6 Hz); 69.66, 71.60 (d, J = 4.8 Hz), 71.91 (d, J = 7.2 Hz), 72.18 (d, J = 5.6 Hz), 75.96 (d, J = 35.7 Hz), 79.96 (d, J = 6.4 Hz), 95.73 (d, J = 19.1 Hz), 127.32 (d, J = 7.9 Hz), 127.62, 133.12 (d, J = 21.4 Hz), 139.73 (d, J = 4.0 Hz). ^{31}P NMR (CDCl_3 , 162 MHz): δ -34.88 (s). 測定値: C, 65.53; H, 5.92; N 3.01 $\text{C}_{60}\text{H}_{54}\text{Fe}_3\text{N}_2\text{P}_2$ の計算値 C, 65.81; H, 5.97; N,

10

20

3.07. HRMS (10eV, ES+): $\text{C}_{60}\text{H}_{54}\text{Fe}_3\text{N}_2\text{P}_2$ の計算値 $[\text{M}+\text{H}]^+$: 913.1889; 測定値: 913.1952.

【 0 0 6 2】

標識 S_P は、リンでのSコンフィギュレーションを指し、 R_C は、炭素(またはその他の助剤)でのRコンフィギュレーションを指し、 S_{Fe} は、プラナーなキラル要素でのSコンフィギュレーションを指す。

【 0 0 6 3】

注意: リンでのコンフィギュレーションを定める時本研究の全てにて一貫性を維持するために、我々は、Ugiのアミン(1-N,N-ジメチルアミノ)エチルフェロセニル)フラグメントに優先権1を与え、生ずるリチウムまたはグリニヤール求核剤(上記実施例にて、リチオフェロセン)に優先権2を与え、残りの群に優先権3を与えた。本方法は、厳密なアプローチとは必ずしも一致しないだろう。これらの規則および提案するリンコンフィギュレーションは、単結晶X線結晶法を使用してチェックした。

30

【 0 0 6 4】

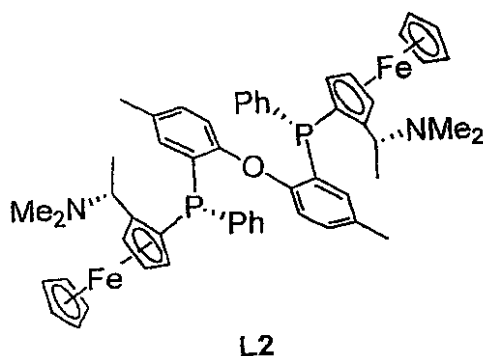
実施例2

2,2'ビス[(S_P , R_C , S_{Fe})(1-N,N-ジメチルアミノ)エチルフェロセニル]フェニルホスフィン]-4-トリルエーテルL2

【 0 0 6 5】

40

【化 2 1】



10

【 0 0 6 6】

2,2'-ジチオ-4-トリルエーテル[2,2'-ジブromo-4-トリルエーテル(1.78g, 5.0mmol)およびペンタン中1.5M t-BuLi溶液(14.0ml, 21.0mmol)から公知の方法によってEt₂O(20ml)中-78℃で調製した]の懸濁液を、1,1'-ジリチオフェロセンよりむしろリンカー試薬として使用した以外は、上記した方法と同様の方法を使用。

【 0 0 6 7】

【化 2 2】

黄色結晶固体 $[\alpha]_D = -105^\circ$ (c=0.005 (g/ml), トルエン; ¹H NMR

20

(CDCl₃, 400.13 MHz): δ 1.23 (d, 6H), 1.72 (s, 12H); 2.28 (s, 6H); 4.11 (s,

10H); 4.12 (m, 2Hオーバーラップ); 4.28 (m, 2H); 4.31 (m, 4H); 4.35 (m, 2H,

オーバーラップ); 7.00-7.30 (m, 14H) ppm. ³¹P NMR (CDCl₃, 162 MHz): δ -40.69

(br s) ppm.

【 0 0 6 8】

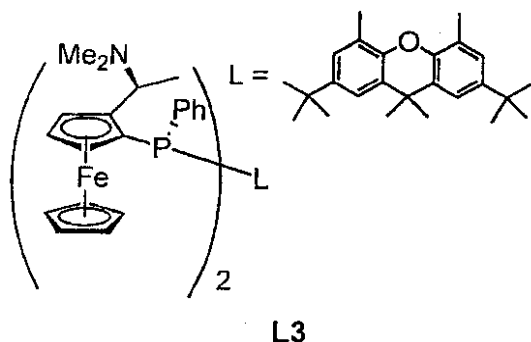
実施例3

2,7-ジ-t-ブチル-4,5-ビス-[(S_P, R_C, S_{Fe}) (1-N,N-ジメチルアミノ)エチルフェロセニル]フェニルホスフィノ]-9,9-ジメチル-9H-キサンテン

30

【 0 0 6 9】

【化 2 3】



40

【 0 0 7 0】

2,7ジ-t-ブチル-4,5-ジリチオ-9,9-ジメチル-9H-キサンテン[2,7-ジ-t-ブチル-4,5-ジブromo-9,9-ジメチル-9H-キサンテンおよびペンタン中1.5M t-BuLi溶液から公知の方法によってEt₂O中-78℃で調製した]の懸濁液を、1,1'-ジリチオフェロセンよりむしろリンカー試薬として使用した以外は、上記した方法と同様の方法を使用。

【 0 0 7 1】

【化 2 4】

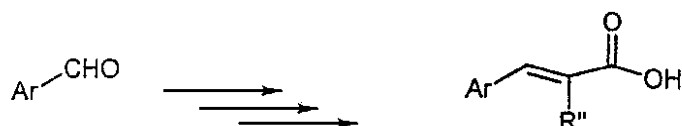
オレンジ/黄色結晶固体 ; ^1H NMR (CDCl_3 , 400.13 MHz): δ 1.12 (s, 18H); 1.13 (m, 6 Hオーバーラップ); 1.78 (s, 6H); 1.98 (s, 12H); 3.99 (m, 2H); 4.15 (s, 10Hオーバーラップ); 4.32 (m, 2H); 4.41 (m, 4H); 7.00-7.40 (m, 14H) ppm. ^{31}P NMR (CDCl_3 , 162 MHz): δ -41.78 (br s) ppm. HRMS (10eV, ES+):

$\text{C}_{48}\text{H}_{76}\text{Fe}_2\text{N}_2\text{O}_2\text{P}_2$ の計算値 $[\text{M}+\text{H}]^+$: 1049.4053; 測定値: 1049.4222

10

【 0 0 7 2 】

【化 2 5】



スキーム 2.0 (R'' がいずれかの適当な置換基である)式(III)の基質の合成ルート

20

【 0 0 7 3 】

実施例4

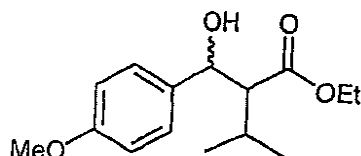
(E)-2-(4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタン酸

工程1

エチル-2-ヒドロキシ(4-メトキシフェニル)-メチル-3-メチルブタノエート

【 0 0 7 4 】

【化 2 6】



30

【 0 0 7 5 】

ジイソプロピルアミン(66ml, 467mmol)と無水THF(394ml)との溶液を(-30)まで冷却した。これに、シリンジを使用し、(20分間かけて)窒素流下、n-ブチルリチウム(1.6M, 292 ml)を滴下した。n-BuLiの添加後、反応混合物を-30 で10分間攪拌した。THF(250ml)中エチルイソパラレート(55.8ml, 428mmol)を(10分間かけて)滴下した。反応混合物をさらに15分間攪拌し、ついで、4-メトキシベンズアルデヒド(34g, 250mmol)のTHF(250ml)溶液を、(-30 の温度に維持しつつ)30分間かけて加えた。反応混合物を-30 で2時間攪拌し、ついで、塩化アンモニウム飽和溶液(325ml)を30分間かけて滴下した。ついで、生成物をEtOAc(200ml)で抽出し、塩水で洗浄し、硫酸ナトリウム上で乾燥させた。減圧下、溶剤を蒸発させると、無色のオイル66.5g(93%)を与え、これは、TLCによりワンスポットのみを与えた。

40

【 0 0 7 6 】

【化 2 7】

$m/z = [(ES) 289 (M + Na)^+, 555 (2M + Na)^+, C_{15}H_{22}O_4Na \text{ の計算値}$

289.1428, 測定値 289.1426]. 1H NMR (250 MHz, $CDCl_3$) δ 7.33-

7.24 (2H, m, Ar), 6.92-6.84 (2H, m, Ar), 4.93 (1H, d), 3.93 (2H, q, CH_2CH_3),

3.89 (3H, s, OCH_3), 2.73 (1H, m), 2.44 (1H, m, CH), 2.40 (1H, m, OH), 1.19

(3H, t, CH_2CH_3), 1.17 (3H, d, CH CH_3), 1.15 (3H, d, CH_3), 1.13 (3H, d, CH

10

CH_3).

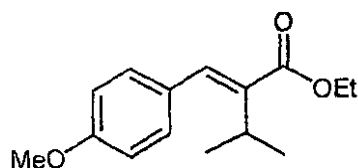
【0 0 7 7】

工程2

(E)-エチル2-(4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタノエート

【0 0 7 8】

【化 2 8】



20

【0 0 7 9】

エチル-2-ヒドロキシ(4-メトキシフェニル)-メチル-3-メチルブタノエート(31.56g, 118mmol)とジメチルアミノピリジン(DMAP)(0.72g, 5.9mmol)の無水THF(200ml)溶液を、氷浴を使用して、0℃まで冷却した。この混合物に、無水酢酸(12.3ml, 12.5mmol)を滴下し、ついで、反応混合物を0℃で2時間攪拌放置した。265mlのTHF中カリウム-t-ブトキシドをついでシリンジを使用して滴下した。反応混合物を、ついで、0℃で2時間、室温で一晩攪拌した。混合物を、ついで、0℃まで冷却し、水(150ml)で処理した。混合物をTBME(100ml)で抽出し、塩水で洗浄し、硫酸ナトリウム上で乾燥させた。減圧下、溶剤を蒸発させると、無色の明るいオイル18.52g(63%)を与えた。

30

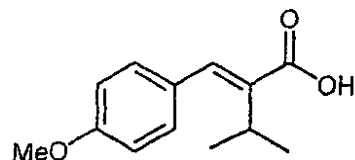
【0 0 8 0】

工程3

(E)-2-(4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタン酸

【0 0 8 1】

【化 2 9】



40

【0 0 8 2】

上記(2-(4-メトキシベンジリデン)-3-メトキシエチルブタノエートからのオイル(16g, 64.5mmol)をメタノール(150ml)に溶解させた。これに、ついで、無水水酸化リチウム(10g, 417mmol)を室温に加え、オイル浴上で窒素プラグの下、混合物を12時間還流させた。混合物をついで0~10℃まで冷却し、水(100ml)でクエンチした。塩基性の溶液をEtOAc(3×50ml)で洗浄し、ついで、HCl(2モル)で酸性とし、沈殿した生成物をEtOAc(3×50ml)で抽出し、塩水で洗浄し、硫酸ナトリウム上で乾燥させた。減圧下、溶剤を蒸発させると、固体の残渣を与え、これは、ついで、EtOAc/ヘキサンから再結晶すると、白色微結晶として標

50

題化合物6.8g(48%)を与えた。

【 0 0 8 3 】

【 化 3 0 】

m.p. 137-138°C. ^1H NMR (250 MHz, CDCl_3) δ ppm: 11.50 (1H, br s, COOH), 7.71 (1H, s, CH=C), 7.34-7.38 (2H, m, Ar), 6.87-6.97 (2H, m, Ar), 3.81 (3H, s, OCH_3), 3.21 (1H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$), 1.26 (6H, d, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$). M/z [(Cl) 221 (M+H)⁺ 45%, 238 (M+NH₄) 100%].

10

【 0 0 8 4 】

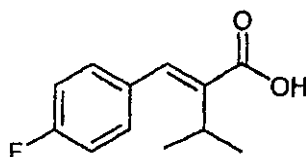
上記した方法と同様の方法を使用し、以下の化合物を製造した。

実施例5

(E)-2-(4-フルオロベンジリデン)-3-メチルブタン酸

【 0 0 8 5 】

【 化 3 1 】



20

白色結晶固体 ^1H NMR (250 MHz, CDCl_3) δ ppm: 12.44 (1H, br s, COOH), 7.68 (1H, s, CH=C), 7.19-7.25 (2H, m, Ar), 6.99-7.19 (2H, m, Ar), 3.01-3.19 (1H, m, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$), 1.33 (6H, d, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$).

【 0 0 8 6 】

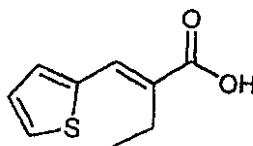
実施例6

(E)-2-((チオフェン-2-イル)メチレン)ブタン酸

30

【 0 0 8 7 】

【 化 3 2 】



白色結晶固体 M.p. 116-117 °C.; ^1H NMR (250 MHz, CDCl_3) δ ppm: 12.46 (1H, br s, COOH), 7.92 (1H, s, CH=C), 7.47 (1H, m, Ar), 7.24 (1H, m, Ar), 7.08 (1H, m, Ar), 2.69 (2H, q, CH_2)および1.25 (3H, s, CH_3) ppm.

40

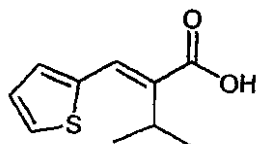
【 0 0 8 8 】

実施例7

(E)-3-メチル-2-((チオフェン-2-イル)メチレン)ブタン酸

【 0 0 8 9 】

【化 3 3】



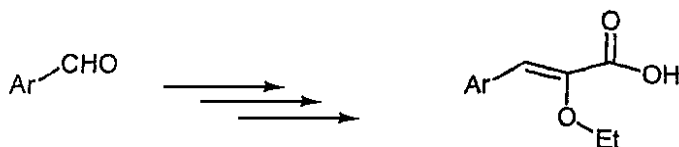
ベージュ色の結晶固体 M.p. 116-117 °C.; ¹H NMR (250 MHz, CDCl₃) δ ppm:

12.57 (1H, br s, COOH), 7.87 (1H, s, CH=C), 7.52 (1H, d, Ar), 7.26 (1H, d, Ar), 7.09 (1H, dd, Ar), 3.40-3.59 (1H, m, CH), 1.33 (6H, d, CH(CH₃)₂). M/z [(Cl) 196 (M)⁺ 10%, 197 (M+H)⁺ 30%, 214 (M+NH₄)⁺ 100%].

10

【 0 0 9 0 】

【化 3 4】



20

スキーム 1.0 式(VI)の基質の合成のためのルート

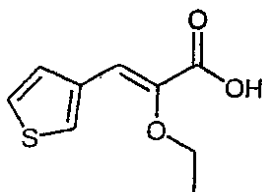
【 0 0 9 1 】

実施例8

(Z)-2-エトキシ-3-(チオフェン-3-イル)アクリル酸

【 0 0 9 2 】

【化 3 5】



30

【 0 0 9 3 】

エチルクロロアセテート(44.8ml, 421mmol)と無水エタノール(30ml)とを10~12 まで冷却した。エタノール中ナトリウムエトキシドの溶液(21%w/w, 165ml)を窒素下12~16で25分間かけて加えた。添加が完了した後、反応混合物を25 まで温め、1時間攪拌した。混合物を、ついで、10 まで冷却し、固形のNaOEt(33.3g, 488ml)を10~14 で0.5時間かけて小分けして加えた。エタノール(20ml)をついで加え、続いて、ジエチルカーボネート(31ml, 256mmol)を加えた。スラリーをついで0~5 まで冷却し、ついで、3-チオフェンカルボキサールデヒド(20.2g, 179.5mmol)を1時間かけて加えた。添加が完了した後、混合物をオイル浴中40 で15時間攪拌した。スラリーをついで10~15 まで冷却し、ついで、水(40ml)を加え、続いて、NaOH水溶液(10M溶液の55ml)を加えた。生ずるスラリーを、ついで、20 、pH14で3時間攪拌した。混合物をついで水(60ml)で希釈し、ついで、減圧下45 に置き、エタノールの大部分と若干の水とを除去した。生ずる粘着性のスラリーをついで氷浴中4 まで冷却し、ついで、濃HCl(115ml)で滴下処理した。生ずるスラリーをついで室温で1.5時間攪拌し、ついで、EtOAc(2×200ml)で抽出し、有機層を水、塩水で洗浄し、ついで、乾燥させた(硫酸ナトリウム)。減圧下、溶剤を蒸発させると、深い褐色の残渣を与えた。これを5M NaOH(250ml)に溶解させ、この溶液をEtOAc(100ml)で洗浄した

40

50

。塩基性の水溶液をついで4 まで冷却し、濃HCl(11M)でpH4~6まで酸性とした。生成物をジエチルエーテル(3×200ml)で抽出し、塩水で洗浄し、(硫酸ナトリウムで)乾燥させ、溶剤を減圧下で除去した。ついで、シリカのパッドを介して、残渣を濾過した(溶離液ヘキサン:EtOAc90:10)。減圧下、溶剤を除去し、ついで、残渣をEt₂O/ヘキサンから再結晶すると、黄色結晶として標題化合物を与えた(79%)。

【0094】

【化36】

M.p. 88-89 °C. ¹H NMR (CDCl₃, 250MHz) δ 11.16 (1H, br s, COOH), 7.73-7.75(1H, dd, j= 0.5 Hz, Ar), 7.44-7.47 (1H, dd, J= 1Hz, Ar), 7.25-7.28 (1H, m, Ar), 7.18 (1H, s, CH=C), 3.96-4.05 (2H, q, J= 7Hz, CH₂CH₃), 1.35 (3H, t, J = 7 Hz, CH₂CH₃),). 測定値: C, 54.64; H, 5.08; C₉H₁₀SO₃の計算値, C, 54.54; H, 5.08. M/z [(Cl) 222 (M)⁺ 30%, 223 (M+H)⁺ 50%, 240 (M+NH₄)⁺ 100%; 測定値: 223.09705; C₁₂H₁₅O₄の計算値 223.09155]. M/z [(Cl) 198 (M)⁺ 22%, 199 (M+H)⁺ 50%, 216 (M+NH₄)⁺ 100%].

10

20

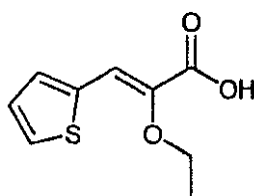
【0095】

上記した方法と同様の方法を使用して、以下の化合物を製造した。

実施例9

【0096】

【化37】



30

【0097】

(Z)-2-エトキシ-3-(チオフェン-2-イル)アクリル酸

【0098】

【化38】

ピンクの結晶固体 (77%). M.p. 103-104°C. ¹H NMR (CDCl₃, 250MHz) δ 12.15 (1H, br s, COOH), 7.48(1H, s CH=C), 7.40 (1H, m, Ar), 7.29 ((1H, m, Ar), 7.08 (1H, m, Ar), 4.11 (2H, q, J= 7Hz, CH₂CH₃), 1.48 (3H, t, J = 7 Hz, CH₂CH₃). 測定値: C, 54.82; H, 5.11, S, 16.00 C₉H₁₀SO₃の計算値 C, 54.54; H, 5.08; S, 16.16]. M/z [(Cl) 222 (M)⁺ 30%, 223 (M+H)⁺ 50%, 240 (M+NH₄)⁺ 100%; 測定値: 223.09705; C₁₂H₁₅O₄の計算値 223.09155. M/z [(Cl) 198 (M)⁺ 22%, 199 (M+H)⁺ 50%, 216 (M+NH₄)⁺ 100%].

40

【0099】

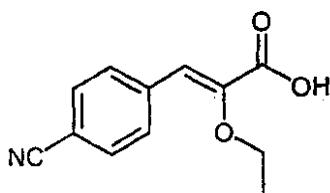
50

実施例10

(Z)-3-(4-シアノフェニル)-2-エトキシアクリル酸

【0100】

【化39】



10

【0101】

(Vol. 8, No. 6, 2004, Organic Research & Development)の改良法に従い、本化合物を以下のように合成した：エチルクロロアセテート(44.5ml, 421mmol)と無水エタノール(30ml)とを混合し、溶液を10~12℃まで冷却し、NaOEt(EtOH中21%w/w, 165ml, 421mmol)で30分間かけて緩やかに処理した。添加が完了した後、反応混合物を25℃まで温め、1時間攪拌し、ついで、10℃まで冷却した。この混合物に、ついで、10~12℃で0.5時間かけて、固形の水酸化ナトリウム(33.5g, 488mmol)を10~12℃で0.5時間かけて小分けして加え、エタノール(10ml)の添加に続き、ジエチルカーボネート(31ml, 256mmol)を加えた。混合物をついで5~8℃まで冷却し、ついで、4-シアノベンズアルデヒド(16.75ml, 175mmol)で1時間かけて非常に緩やかに処理した。試薬の添加が完了した後、反応混合物をオイル浴中35℃で15時間攪拌した。スラリーをついで15℃まで冷却し、ついで、水(38ml)を加え、続いて、NaOH水溶液(10M, 55ml, 55mmol)を加えた。(pH14の)塩基性のスラリーを、20℃で2.5時間攪拌した。混合物を水(120ml)で希釈し、エタノールの大部分と若干の水とを45℃でロータリーエバポレータで除去した。生ずる粘着性のスラリーをついで水(105ml)で希釈し、氷浴上10~12℃まで冷却した。ついで、スラリーを、希HCl(0.5M, pH7まで)で小分けして1時間処理した。幾分酸性の溶液をついでEtOAc(2×200ml)で抽出し、水で洗浄し、ついで、硫酸ナトリウムで乾燥させた。溶剤を蒸発させた後、標題化合物を固体として与え、EtOAc-ヘキサンから再結晶すると、微細な白色結晶として21g(54%)を与えた。

20

【0102】

【化40】

30

M.p. 171-172

°C. ^1H NMR (CDCl_3 , 250MHz) δ 10.75 (1H, br s, COOH), 7.87 (2H, m, Ar),7.67 (2H, m, Ar), 7.07 (1H, s, CH=C), 4.09-4.12 (2H, q, CH_2CH_3), 1.38 (3H, t,J= 5 and 7.5Hz, CH_2CH_3). 測定値: C, 66.28; H, 5.12; N, 6.42. $\text{C}_{12}\text{H}_{11}\text{NO}_3$ の計算値C, 66.36; H, 5.09; N, 6.45]. M/z [(Cl) 217 (M) $^+$ 250%, 218 (M+H) $^+$ 200%, 235 (M+NH $_4$) $^+$ 100%.

40

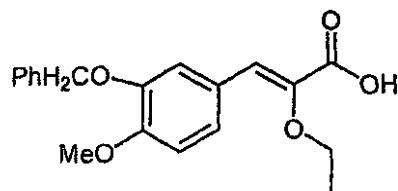
【0103】

実施例11

(Z)-3-(3-ベンジルオキシ)-4-メトキシフェニル)-2-エトキシアクリル酸

【0104】

【化 4 1】



ピンクの結晶固体 M.p. 147-148°C. ^1H NMR (CDCl_3 , 250MHz) δ 11.82

(1H, br s, COOH), 7.66 (1H, s, CH=C), 7.24-7.57 (8H, m, Ar), 5.17 (2H, s, CH₂O), 3.83-3.99 (2H, q, CH₂CH₃), 3.94 (3H, s, OCH₃), 1.22-1.29 (3H, t, CH₂CH₃). 測定値 : C, 69.40; H, 6.18, C₁₉H₂₀O₅ の計算値 C, 69.51; H, 6.15. M/z [(Cl) 328 (M)⁺ 20%, 329 (M+H)⁺ 45%, 346 (M+NH₄)⁺ 100%.

10

【 0 1 0 5 】

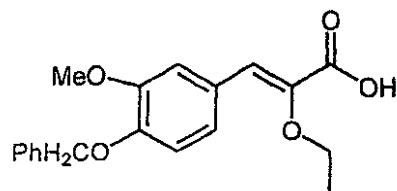
実施例 12

(Z)-3-(4-(ベンジルオキシ)-3-メトキシフェニル)-2-エトシアクリル酸

【 0 1 0 6 】

20

【化 4 2】



ピンクの結晶固体 M.p. 148-149°C. ^1H NMR (CDCl_3 , 250MHz) δ 9.62 (1H,

br s, COOH), 7.66 (1H, s, Ar), 7.11 (1H, s, (CH=C)), 7.10-7.45 (5H, m, Ar), 6.88 (2H, d, Ar), 4.17 (2H, q, CH₃CH₂), 3.94 (3H, s, OCH₃), 1.40 (3H, t, J = 7 Hz, & J = 5 Hz CH₂CH₃). 測定値 : C, 69.27; H, 6.11: C₁₉H₂₀O₅ の計算値 C, 69.51; H, 6.15. M/z [(Cl) 328 (M)⁺ 25%, 329 (M+H)⁺ 35%, 346 (M+NH₄)⁺ 100%.

30

【 0 1 0 7 】

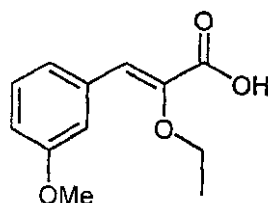
実施例 13

(Z)-2-エトキシ-3-(3-メトキシフェニル)アクリル酸

【 0 1 0 8 】

40

【化 4 3】



白色結晶固体 M.p. 99-100°C. ^1H NMR (CDCl_3 , 250MHz) δ 12.07

10

(1H, br s, COOH), 7.56 (1H, br s, Ar), 7.29 (2H, m, Ar), 7.15 (1H, s, CH=C),
6.92 (1H, m, Ar), 4.07 (2H, q, $J = 7.5\text{Hz}$, CH_2), 3.83 (3H, s, OCH_3)および1.37
(3H, t, $J = 7\text{ Hz}$). 測定値: C, 65.13; H, 6.37, $\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{O}_4$ の計算値 ; C, 64.86;
H, 6.35. M/z [(Cl) 222 (M) $^+$ 30%, 223 (M+H) $^+$ 50%, 240 (M+ NH_4) $^+$ 100%;

[測定値: 223.09705, $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{O}_4$ の計算値 ; 223.09155].

【 0 1 0 9】

20

実施例14

一般的な水素化スクリーニング法:

45mlのオートクレーブに、リガンド($3.25 \times 10^{-3}\text{mM}$)を入れ、容器を真空/Arサイクル下に置いた。容器をついでアルゴンでフラッシュした。MeOH中[(COD) $_2$ Rh]BF $_4$ のガス抜き溶液(0.64mM溶液5ml)をついでシリンジ/ニードルにより加え、不活性雰囲気を維持するために、容器の上にゴム栓をかぶせた。この混合物を10分間攪拌すると、透明な黄色溶液を与えた。MeOH中出発物質のガス抜き溶液を、ついで、シリンジ/ニードルにより加え、その間、不活性雰囲気を維持するように注意深く試みた。ついで、オートクレーブをParr 300 0マルチ反応器システムに連結し、ついで、Ar(5バール)下に置き、攪拌しつつ排気し、このプロセスを3回繰り返した。最終排気後、混合物をH $_2$ (50バール)下に置き、再度、注意深く排気した。混合物をついでH $_2$ (50バール)下に置き、シールし、所望される温度まで必要とされる時間加熱した。この時間後、反応混合物を冷却し、容器を排気した。ついで、分析用に、0.5~1.0mlのアリコートを採取した。

30

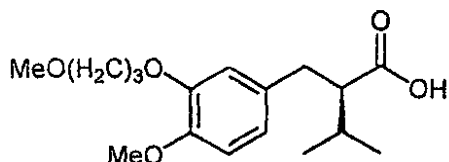
【 0 1 1 0】

実施例15

(S)-2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジル)-3-メチルブタン酸

【 0 1 1 1】

【化 4 4】



40

【 0 1 1 2】

45mlオートクレーブ中に、1,1'ビス-[(R $_p$, S $_c$, R $_{Fe}$)L1(0.0063g, 0.0069mmol)、[(COD) $_2$ Rh]BF $_4$ (0.0025g, 0.0061mmol)および(E)-2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタン酸(2g, 6.49mmol)を入れた。容器をついで真空/Arサイクル下に置いた。容器をついでアルゴンでフラッシュし、不活性雰囲気を維持するために、容器の上にゴム栓をかぶせた。ガス抜きしたMeOH(10ml)をついでカニューレにより加え、容器内の不活性雰囲気を維持するように注意した。容器をついでシールし、攪拌を開始した

50

。容器をついでAr(5パール)下に置き、排気し、このプロセスを3回繰り返した。オートクレーブをついでH₂(50パール)下に置き、再度、注意深く排気した。混合物をついでH₂(50パール)下に置き、シールし、40℃まで12時間加熱した。この時間後、反応混合物を冷却し、容器を排気した。ついで、分析用に、0.5～1.0mlのアリコートを採取した。転化率>98% , ee>98.5% (主要なエナンチオマー第2のランニングピーク)。

【 0 1 1 3 】

【 化 4 5 】

¹H NMR (CDCl₃, 250.13 MHz): δ 1.01 (m, 6H), 1.95 (m, 1H); 2.05 (m, 2H);

2.45 (m, 1H); 2.78 (m, 2H); 3.35 (s, 3H), 3.55 (m, 2H); 3.83 (s, 3H); 4.10 (m,

10

2H); 6.65-6.80 (m, 3H).

【 0 1 1 4 】

2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジル)-3-メチルブタン酸のe.e. 決定のためのHPLC法

Chiralpak-ADカラム(250mm×4.6mm), 94%ヘキサン, 3% 2-メチル-2-プロパノールおよび3%t-アミルアルコール, 流速: 1ml/分, 230nm. S-酸13.15分(ビス-[(R_p, S_c, R_{Fe})]1で最大ピーク), R-酸14.01分, 出発物質42.73分。

【 0 1 1 5 】

20

2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジル)-3-メチルブタン酸(メチルエステル)-ジアゾメタン誘導体化のe.e. 決定のためのHPLC法

10mlのバイアルに、攪拌子と粗製の水素化反応混合物とを入れた。激しく攪拌しつつ、ヘキサン中トリメチルシリルジアゾメタン(2M)を反応混合物に滴下すると、ジアゾメタンの良好な黄色が消え、同時に、良好なガスが発生する。反応混合物が黄色となり、ガス発生が止まるまで、この滴下プロセスを継続した。ニートの酢酸(15～30μl, 酢酸が多すぎないことと過剰のガス発生に注意)をついで加えると、その際、混合物は、非常に淡い黄色となった。この混合物のほぼ1/3を、ついで、Pasteurピペット中の湿潤したシリカの小さなパッドを介して濾過し、少量のヘキサン/IPA(80:20)で洗浄した。生じた溶液をついでHPLCを使用して分析した: Chiralpak-ADカラム(250mm×4.6mm), 95%ヘキサン, 5%i-プロピルアルコール, 流速: 1ml/分, 230nm. 生成物エナンチオマー; 9～10分, 出発物質; 14～16分。

30

注意: エナンチオマーの溶離の順序は、非誘導体化された酸についての分析に関して逆である。

【 0 1 1 6 】

1,1' ビス-[(S_p, R_c, S_{Fe})]L1は、(R)-2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジル)-3-メチルブタン酸を生成する。

1,1' ビス-[(R_p, S_c, R_{Fe})]L1は、(S)- 2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジル)-3-メチルブタン酸を生成する。

【 0 1 1 7 】

40

実施例16

【 0 1 1 8 】

【表 1】

表 1.0 50 バール H₂ 圧力での (E)-2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタン酸についてのビス-[(S_P, R_C, S_{F_e)]L1 によるエナンチオ選択的水素化の結果}

エントリー	s/c 比	T(°C)	基質 [M]	転化率 (%)	e.e. (%)
1	500 : 1	40	0.16	>95	99.6 ¹
2	500 : 1	50	0.16	>95	99.6 ²
3	500 : 1	65	0.16	>95	99.3 ²
4	1000 : 1	40	0.55	72	98.5 ³
5	2000 : 1	40	0.55	72	98.3 ³

10

1 反応は MeOH 中で 20 時間実施した

2 反応は MeOH 中で 5 時間実施した

3 反応は MeOH 中で 14 時間実施した

【 0 1 1 9 】

実施例 17

【 0 1 2 0 】

【表 2】

20

表 2.0 50 バール H₂ 圧力での (E)-2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタン酸についてのビス-[(S_P, R_C, S_{F_e)]L1 によるエナンチオ選択的水素化の結果}

エントリー	s/c 比	T(°C)	基質 [M]	溶剤 MeOH : 1-BuOH	e.e. (%)
1	1000 : 1	40	0.65	8.75 : 1	98.7
2	1000 : 1	50	0.65	8.75 : 1	98.2
3	1000 : 1	65	0.65	8.75 : 1	96.6

30

【 0 1 2 1 】

実施例 18

【 0 1 2 2 】

【表 3】

表 3.0 (固体添加法を使用する*) 50 バール H₂ 圧力での (E)-2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタン酸についてのビス-[(S_P, R_C, S_{F_e)]L1 によるエナンチオ選択的水素化の結果}

エントリー	時間 (h)	T(°C)	基質 [M]	s/c 比	e.e. (%)
1	4	50	0.55	1000 : 1	98.6
2	4	60	0.55	2000 : 1	98.4
3	4	1h で 60 ついで 50	0.55	1000 : 1	98.2

40

注 : 全ての場合に >98% 転化率が観測された

* 全ての固体(基質、リガンドおよび金属源)を容器に入れ、ついで、溶剤を添加した。

【 0 1 2 3 】

実施例 19

非常に高いエナンチオ選択性のためには、リガンド中に存在するメソ不純物 (R_P, R_C, S

50

$\text{Fe-Sp}, \text{Rc}, \text{SFe})$ -L1を最小にする必要があることが好ましいことが見出された。

【0124】

【表4】

表4.0 50バール H_2 圧力での(E)-2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタン酸についてのメソ不純物で不純化されたビス-[($\text{Sp}, \text{Rc}, \text{SFe}$)]L1によるエナンチオ選択的水素化の結果

エントリー	存在する メソ(%)	T(°C)	時間 (h)	溶剤 MeOH : 1-BuOH	転化率 (%)	e.e. (%)
1	~2	45	5	8.75 : 1	53	98.5
2	~2	55	5	8.75 : 1	92	98.2
3	~2	45	5	1 : 1.7	25	96.4
4	6~8	45	5	8.75 : 1	74	95.1
5	6~8	55	5	8.75 : 1	>99	94.5
6	6~8	45	5	1 : 1.7	40	90.2

10

全ての反応は、s/c 比 1000 : 1 で実施した。

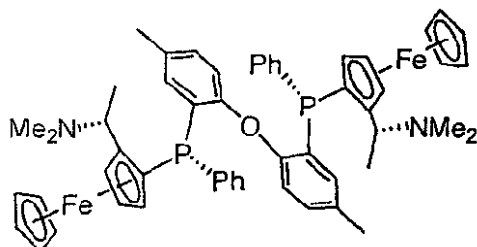
【0125】

実施例20

記載する酸基質、例えば、

【0126】

【化46】



L2

30

【0127】

のエナンチオ選択的水素化のためには、柔軟なリンカーユニットを含むリガンドが最も好ましいことが見出された。

【0128】

【表5】

表5.0 MeOH 中 50 バール H_2 圧力での(E)-2-(3-(3-メトキシプロポキシ)-4-メトキシベンジリデン)-3-メチルブタン酸についてのリガンド L1~L3 によるエナンチオ選択的水素化の結果

エントリー	リガンド	T (°C)	時間 (h)	S/C 比	転化率 (%)	e.e. (%)
1	L1	40	12	1000 : 1	83	>99
2	L2	40	12	1000 : 1	52	90.8

40

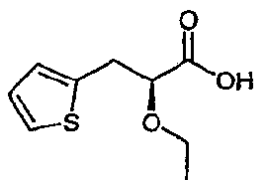
【0129】

実施例21

(S)-2-エトキシ-3-(チオフエン-2-イル)プロパン酸(メチルエステルとして)についての e.e. 決定のための HPLC 法

【0130】

【化 4 7】



【 0 1 3 1】

誘導体化後：

Chiralpak-ADカラム (250mm × 4.6mm) , 95%ヘキサン , 2.5% 2-メチル-2-プロパノールおよび2.5% t-アミルアルコール , 流速 : 1ml/分 , 236nm。エナンチオマー5.44および5.81分 (ビス-[(S_P , R_C , S_{F_e)1での最大ピーク]。 10}

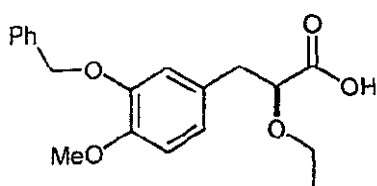
【 0 1 3 2】

実施例22

(S)-3-(3-ベンジルオキシ)-4-メトキシフェニル)-2-エトキシプロパン酸についてのe.e. 決定のためのHPLC法

【 0 1 3 3】

【化 4 8】



20

【 0 1 3 4】

Chiralpak-ADカラム (250mm × 4.6mm) , 93%ヘキサン , 7% -i-プロピルアルコール , 流速 : 1.2ml/分 , 235nm。エナンチオマー11.71分 , 13.33分 (ビス-[(R_P , S_C , R_{F_e)1での最大ピーク] , 出発物質36.68分。}

【 0 1 3 5】

実施例23

【 0 1 3 6】

【表 6】

30

表 6.0 48 バールの H₂ 圧力で 12 時間 (Z)-[(3-ベンジルオキシ-4-メトキシフェニル)]-2-エトキシアクリル酸についてのビス-[(S_P , R_C , S_{F_e)]1 によるエナンチオ選択的水素化の結果}

エントリー	s/c 比	T(°C)	基質[M]	e.e.(%)
1	2000 : 1	50	0.40	96.2
2	2000 : 1	50	0.83	93.4
3	250 : 1	55	0.25	97.1
4	500 : 1	55	0.5	97.6
5	1000 : 1	55	1.0	94.9
6	1500 : 1	55	1.5	90.9
7	1000 : 1	80	1	81.2

40

全ての反応は、MeOH 中で実施した。

全ての反応は、>98%転化率を達成した。

【 0 1 3 7】

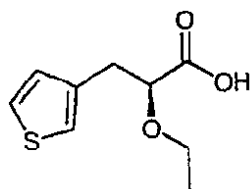
実施例24

(S)-2-エトキシ-3-(チオフェン-3-イル)プロパン酸についてのe.e.決定のためのHPLC法

【 0 1 3 8】

50

【化 4 9】



【 0 1 3 9】

Chiralpak-ADカラム (250mm × 4.6mm), 99%ヘキサン, 1% -i-プロピルアルコール, 流速: 0.7ml/分, 積分235 ~ 239nm。エナンチオマー9.71分, 10.88分(ビス-[(R_P, S_C, R_{Fe})1での最大ピーク], 出発物質16.35分。

10

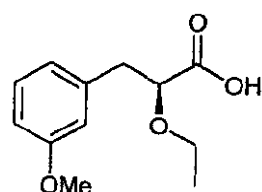
【 0 1 4 0】

実施例25

(S)-2-エトキシ-3-(3-メトキシフェニル)プロパン酸(メチルエステルとして)についてのe.e決定のためのHPLC法

【 0 1 4 1】

【化 5 0】



20

【 0 1 4 2】

誘導体化後:

Chiralpak-ADカラム (250mm × 4.6mm), 95%ヘキサン, 2.5% 2-メチル-2-プロパノールおよび2.5% t-アミルアルコール, 流速: 1ml/分, 積分280 ~ 290nm。エナンチオマー7.49および10.00分(ビス-[(S_P, R_C, S_{Fe})1での最大ピーク]。

【 0 1 4 3】

実施例26

30

【 0 1 4 4】

【表 7】

表 7.0 50 バール H₂ 圧力での種々の(Z)-置換された 3-アリール-2-エトキシアクリル酸基質についてのビス-[(S_P, R_C, S_{Fe})1] によるエナンチオ選択的水素化のスクリーニング結果

エントリー	s/c 比	T (°C)	基質 [M]	置換されたアリール	e.e.(%)
1	500 : 1	40	0.41	3-OMe	95.2
2	1000 : 1	40	0.82	3-OMe	94.6
3	500 : 1	35	0.50	4-CN	98.0
4	500 : 1	55	0.50	4-CN	96.5
5	500 : 1	50	0.41	2-チエニル	95.0
6	1000 : 1	55	0.41	3-チエニル	96.5

40

全ての反応は、MeOH 中で実施した。

【 国際調査報告 】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT		International application No PCT/GB2006/000129
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER INV. C07C51/36 C07C253/30 C07D333/24 C07C59/64 C07C59/70 ADD. C07C255/57		
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED		
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) C07C C07D		
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched		
Electronic data base consulted during the International search (name of data base and, where practical, search terms used) EPO-Internal, WPI Data, PAJ		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P,X	WO 2005/068477 A (STYLACATS LIMITED; CHEN, WEI-PING; WHITTALL, JOHN) 28 July 2005 (2005-07-28) Page 1, lines 4-10; page 86, lines 9-20; examples 39-41,60-63 ----- -/--	1,5,8,9, 19,21-23
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input checked="" type="checkbox"/> See patent family annex.		
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family		
Date of the actual completion of the international search 20 April 2006		Date of mailing of the international search report 08/05/2006
Name and mailing address of the ISA/ European Patent Office, P.B. 5618 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016		Authorized officer Cooper, S

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No

PCT/GB2006/000129

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	<p>MAIENZA F ET AL: "P-Stereogenic diphosphines in the ruthenium-catalysed asymmetric hydrogenation of C=C and C=O double bonds"</p> <p>TETRAHEDRON: ASYMMETRY, ELSEVIER SCIENCE PUBLISHERS, AMSTERDAM, NL, vol. 13, no. 16, 27 August 2002 (2002-08-27), pages 1817-1824, XP004380814</p> <p>ISSN: 0957-4166</p> <p>Table 3, entries 1-3; table 4, entries 1-4; table 5, entries 1 and 2; paragraph [4.10]</p>	1-4, 16-23
X	<p>ULRIKE NETTEKOVEN ET AL: "Phosphorus-Chiral Analogues of 1,1'-Bis(diphenylphosphino)ferrocene: Asymmetric Synthesis and Application in Highly Enantioselective Rhodium-Catalyzed Hydrogenation Reactions"</p> <p>J. ORG. CHEM., vol. 64, 5 June 1999 (1999-06-05), pages 3996-4004, XP002377515</p> <p>Last full paragraph on page 4003; table 1</p>	1-4, 16-23
X	<p>FRANCESCA MAIENZA ET AL: "Ferrocenyl Diphosphines Containing Stereogenic Phosphorus Atoms. Synthesis and Application in the Rhodium-Catalyzed Asymmetric Hydrogenation"</p> <p>ORGANOMETALLICS, vol. 18, 25 February 1999 (1999-02-25), pages 1041-1049, XP002377516</p> <p>Schemes 3 and 4; tables 3,4</p>	1-4, 16-23
X	<p>OOHARA N ET AL: "A novel P-chirogenic phosphine ligand, (S,S)-1,2-bis-[(ferrocenyl)methylphosphino]ethane: synthesis and use in rhodium-catalyzed asymmetric hydrogenation and palladium-catalyzed asymmetric allylic alkylation"</p> <p>TETRAHEDRON: ASYMMETRY, ELSEVIER SCIENCE PUBLISHERS, AMSTERDAM, NL, vol. 14, no. 15, 2003, pages 2171-2175, XP002370496</p> <p>ISSN: 0957-4166</p> <p>Experimental section 1.8; table 1</p> <p style="text-align: center;">-/--</p>	1-4,6,7, 16-23

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/GB2006/000129

2(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	BARBARO P ET AL: "Progress in stereoselective catalysis by metal complexes with chiral ferrocenyl phosphines" COORDINATION CHEMISTRY REVIEWS, ELSEVIER SCIENCE, AMSTERDAM, NL, vol. 248, no. 21-24, December 2004 (2004-12), pages 2131-2150, XP004917423 ISSN: 0010-8545 Last full paragraph of the left-hand column on p.2137-penultimate full paragraph of the right-hand column of p.2137; paragraph bridging the columns of p.2138	1-4,6,7, 16-23
A	Section 2 - section 2.1.1.1, apart from the passages cited above -----	1-23

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/GB2006/000129

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 2005068477 A	28-07-2005	GB 2410950 A	17-08-2005
		GB 2410951 A	17-08-2005
		WO 2005068478 A1	28-07-2005

フロントページの続き

(51)Int.Cl. F I テーマコード(参考)
C 0 7 B 61/00 (2006.01) C 0 7 B 61/00 3 0 0

(81)指定国 AP(BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), EA(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), EP(AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OA(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, LY, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW

(74)代理人 100096013
弁理士 富田 博行

(74)代理人 100114904
弁理士 小磯 貴子

(72)発明者 マコーマック, ピーター
イギリス国マーシーサイド シーエイチ6 2 3 ピーダブリュー, ウィラル, プロムボロ, クロフト・ビジネス・パーク, サーズビー・ロード 3 4, フェニックス・ケミカルズ・リミテッド

(72)発明者 チェン, ウェイピン
イギリス国リバプール エル1 6 3 ジービー, ボールドウィン・アベニュー 2 6

(72)発明者 モハメド, カリム
イギリス国リバプール エル1 5 3 エイチダブリュー, ガーモイル・ロード 2 0

F ターム(参考) 4C023 EA11

4G169 AA02 BA27A BA27B BA28A BA28B BC29A BC66A BC66B BC68A BC70A
BC71A BC72A BC74A BC75A BE16A BE16B BE25A BE29B BE31A BE37A
BE37B CB02 CB57
4H006 AA02 AC11 AC81 BA19 BA21 BA22 BA24 BA48 BA81 BE20
BJ50 BP10 BP30 BS10
4H039 CA19 CB10