

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特許公報(B2)

(11) 特許番号

特許第4599169号
(P4599169)

(45) 発行日 平成22年12月15日(2010.12.15)

(24) 登録日 平成22年10月1日(2010.10.1)

(51) Int.Cl.

F 1

C07F	9/6568	(2006.01)	C07F	9/6568
C07F	1/00	(2006.01)	C07F	1/00
C07F	1/02	(2006.01)	C07F	1/02
C07F	1/04	(2006.01)	C07F	1/04
C07F	1/06	(2006.01)	C07F	1/06

E

請求項の数 3 (全 13 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願2004-556322 (P2004-556322)
 (86) (22) 出願日 平成15年11月24日 (2003.11.24)
 (65) 公表番号 特表2006-509007 (P2006-509007A)
 (43) 公表日 平成18年3月16日 (2006.3.16)
 (86) 國際出願番号 PCT/EP2003/050873
 (87) 國際公開番号 WO2004/050668
 (87) 國際公開日 平成16年6月17日 (2004.6.17)
 審査請求日 平成18年11月14日 (2006.11.14)
 (31) 優先権主張番号 02406055.0
 (32) 優先日 平成14年12月4日 (2002.12.4)
 (33) 優先権主張国 歐州特許庁 (EP)

(73) 特許権者 396023948
 チバ ホールディング インコーポレーテッド
 Ciba Holding Inc.
 スイス国, 4057 バーゼル, クリベツ
 クシュトラーセ 141
 (74) 代理人 100078662
 弁理士 津国 肇
 (74) 代理人 100116919
 弁理士 齋藤 房幸
 (74) 代理人 100119079
 弁理士 伊藤 佐保子

前置審査

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】シクロオルガニルホスファンおよびジ(アルカリ金属/アルカリ土類金属)オリゴホスファンジイドの合成方法

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項 1】

式: $R^1 PHa1_2$ で示されるジハロ(オルガニル)ホスファンを、エーテルおよびポリエーテル、アミンおよびポリアミン、芳香族 N-複素環式化合物および炭酸誘導体からなる群から選択される活性化剤の存在下に、非極性有機溶媒中で、アルカリ金属またはアルカリ土類金属と、反応させることによって、式(I): $(R^1 P)_n$ で示されるシクロオルガニルホスファンを製造する

(式中、 R^1 は、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキル、 $C_3 \sim C_{12}$ シクロアルキル、アリールまたはヘテロアリールであり、 $Ha1$ は、F、Cl、Br または I であり、そして n は、3 ~ 20 の数である)

方法であって、

活性化剤に対する非極性溶媒の容積比が、10:0.1 ~ 10:5 である方法。

【請求項 2】

非極性有機溶媒が、トルエンであり、そして活性化剤が、テトラメチルエチレンジアミンまたはジメトキシメタンである、請求項 1 記載の方法。

【請求項 3】

 R^1 が、フェニルである、請求項 1 記載の方法。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、ジハロ（オルガニル）ホスファンからシクロオルガニルホスファンおよびジ（アルカリ金属／アルカリ土類金属）オリゴホスファンジイドを合成する方法に関し、そして新規なジ（アルカリ金属／アルカリ土類金属）オリゴホスファンジイドおよび有機リン化合物の製造におけるそれらの使用に関する。

【0002】

シクロオルガニルホスファン：(RP)_nおよび金属ホスファニド：M_x(P_nR_n)は、多数の異なる分類の有機リン化合物の製造における貴重な出発原料である。

【0003】

シクロオルガニルホスファンは、エーテル性溶媒、例えばテトラヒドロフラン（THF）中で塩基性金属、例えばLi、Na、KおよびMgを用いたジハロ（オルガニル）ホスファン：RPHal₂の脱ハロゲン化によって製造することができる（A. Hinke, W. Kuchen, Chem. Ber. 1983, 116, 3003-3010）。

【0004】

Monatshefte fuer Chemie, volume 90, 1959, page 148-156において、H. Schindlbauerは、二塩化フェニルホスフィンを金属ナトリウムと反応させることによるフェニルホスフィンおよびテトラフェニルシクロテトラホスフィンの製造を記載している。

【0005】

ジクロロ（オルガニル）ホスファンの、特に魅力的な脱ハロゲン化剤である亜鉛との反応は、詳細には検討されておらず、文献の報告によれば、それは、トリメチルホスファン：PMe₃の存在下でのみ、十分な反応速度で進行し、十分な収率が得られる（S. Shah, J. D. Protasiewicz, Coord. Chem. Rev. 2000, 210, page 181-201）。その反応において、RP = PMe₃型の化合物が、分離される。

【0006】

塩基、例えばアミンの存在下、第1級ホスファン：RPH₂とジクロロ（オルガニル）ホスファンとの縮合反応で、良好な収率のシクロオルガニルホスファンが得られる（W.M.A. Henderson, Jr., M. Epstein, F. S. Seichter, J. Am. Chem. Soc. 1963, 85, 2462）。

【0007】

シクロオルガニルホスファンの製造に関して記載された方法は、多数の明白な欠点を有している。脱ハロゲン化反応で得られた収率は、多くの場合ごく並である。加えて、記載された反応の多くは、再現性があるものの困難である。これらの欠点は、特にフェニルで置換されたポリホスファンに当たはまるが、それは、PhPCl₂の入手し易さの点で特に興味深い。その縮合法の主な欠点は、多くの場合自然発火性で毒性がある第1級ホスファン：RPH₂の使用に帰する。

【0008】

金属ホスファニドが、エーテル性溶媒、好ましくはテトラヒドロフラン（THF）またはジメトキシエタン（DME）中で、ジハロ（オルガニル）ホスファン：RPHal₂および金属：M（M = アルカリ金属またはアルカリ土類金属）、好ましくはリチウムから製造できることは公知である（K. Issleib, Z. Chem. 1962, 2 163-173）。

【0009】

ポリホスファン：[RP]_n（R = 有機基、n = 3～）が、エーテル性溶媒中で還元性金属：Mと反応して、金属ホスファニド：M_x(P_nR_n)を形成することも公知である。そのような反応は、例えば（a）J. W. B. Reesor, G. F. Wright, J. Org. Chem. 1957, 22, 385-387；（b）W. Kuchen, H. Buchwald, Chem. Ber. 1958, 91, 2296；（c）K. Issleib, K. Krech, Chem. Ber. 1966, 99, 1310-1314；（d）P. R. Hoffman, K. G. Caulton, J. Am. Chem. Soc. 1975, 97, 6370-6374に記載されている。

【0010】

更に、ポリホスファン：[RP]_nが、エーテル溶媒中で金属ホスファニド：M₂(PR¹)またはM(PR¹)₂と反応して、金属（オリゴホスファニド）：M_m[PR¹_k(RP)_{n-k-1}PR]（m = 1、k = 2、m = 2、k = 1）を形成することは公知である（K. Issleib

10

20

30

40

50

, F. Krech, J. prakt. Chem. 1969, 311, 464)。

【0011】

そのような合成方法の明白な欠点は、エーテルおよび強度の還元作用を有するアルカリ金属からなる非常に攻撃的な反応媒体を使用することにある。そのような混合物は、潜在的に有害性が高い。特に強塩基性の金属ホスファンは、溶媒として使用したエーテルを分解し、アルコラートおよび容易に揮発する炭化水素、例えばエチレンを形成する。危険性は、一般に、酸素と接触すると、起爆性の高い過酸化物を形成することにある。

【0012】

本発明の目的は、より危険性が低く、簡便で選択性がありかつ効率的なシクロオルガニルホスファンおよびジ(アルカリ金属/アルカリ土類金属)オリゴホスファンジドの合成方法を付与することにあった。

10

【0013】

したがって本発明は、式: $R^1 P H a l_2$
(式中、 R^1 は、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキル、 $C_3 \sim C_{12}$ シクロアルキル、アリールまたはヘテロアリールであり、 $H a l$ は、F、Cl、BrまたはIであり、そしてnは、3~20の数である)で示されるジハロ(オルガニル)ホスファンを、

20

(a) 有機溶媒中で、活性化亜鉛と、または

(b) エーテルおよび、ポリエーテル、アミンおよびポリアミン、芳香族N-複素環式化合物および炭酸誘導体からなる群から選択される活性化剤の存在下に、非極性有機溶媒中でアルカリ金属またはアルカリ土類金属と、

反応させることによって、式(I): $(R^1 P)_n$ で示されるシクロオルガニルホスファンを製造する方法であって、

活性化剤に対する非極性溶媒の容積比が、10:0.1~10:5である方法に関する。

【0014】

適切なアリール基としては、6~24個の構造原子、例えば好ましくはフェニル、ナフチル、ビフェニル、ビナフチル、フェナントリルおよびアントリルを有する炭素環構造を有するものが挙げられる。

【0015】

適切なヘテロアリール基は、5~24個の構造原子を有する複素環式炭素環構造を有するもので、その場合、各環内の0、1、2または3個の構造原子は、ヘテロ原子であるが、分子全体では少なくとも1個の構造原子は、ヘテロ原子である。ヘテロ原子は、窒素、硫黄および酸素からなる群からの原子であり、ヘテロアリール基の例は、好ましくはピリジル、オキサゾリル、チエニル、ベンゾフラニル、ベンゾチオフェニル、ジベンゾフラニル、ジベンゾチオフェニル、フリル、インドリル、ピリダジニル、ピラジニル、イミダゾリル、ピリミジニルおよびキノリニルである。

30

【0016】

アリール基またはヘテロアリール基は、環あたり最大5個の同一または異なる置換基によって置換されていてもよい。置換基は、フッ素、塩素、ニトロ、シアノ、遊離または保護ホルミル、ヒドロキシ、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキル、 $C_1 \sim C_{12}$ ハロアルキル、 $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシ、 $C_1 \sim C_{12}$ ハロアルコキシ、 $C_3 \sim C_{12}$ シクロアルキル、 $C_6 \sim C_{24}$ アリール、例えばフェニル、 $C_6 \sim C_{24}$ アリールアルキル、例えばベンジル、ジ($C_1 \sim C_{12}$ アルキル)アミノ、($C_1 \sim C_{12}$ アルキル)アミノ、CO($C_1 \sim C_{12}$ アルキル)、OCO($C_1 \sim C_2$ アルキル)、N($C_1 \sim C_6$ アルキル)CO($C_1 \sim C_{12}$ アルキル)、CO($C_6 \sim C_{24}$ アリール)、OCO($C_6 \sim C_{24}$ アリール)、N($C_1 \sim C_6$ アルキル)CO($C_6 \sim C_{24}$ アリール)、COO-($C_1 \sim C_{12}$)アルキル、COO-($C_6 \sim C_{24}$)アリールおよびCON($C_1 \sim C_{12}$ アルキル)₂からなる群からのものである。

40

【0017】

適切な $C_1 \sim C_{12}$ アルキル基としては、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチルおよびヘキシルが挙げられる。

【0018】

50

適切な $C_3 \sim C_{12}$ シクロアルキル基としては、例えばシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチルなどが挙げられる。

【0019】

工程ステップ (a) に適した溶媒および溶媒混合物を、A) ~ F) に列挙する。

【0020】

(A) エーテル性溶媒、例えば組成: $R^2 - O - R^3$ または $R^2 - O - [(C_2H_2 - C_2H_2) - O]_n - R^3$ を有するもの。基 R^2 および R^3 は、同一または異なっていてもよい。それらは、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキル、 $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシ、 $C_3 \sim C_{12}$ シクロアルキル、 $C_6 \sim C_{24}$ アリール、例えばフェニル、 $C_6 \sim C_{24}$ アリールアルキル、例えばベンジル、 $C O (C_1 \sim C_{12}$ アルキル)、 $C O (C_6 \sim C_{24}$ アリール)、 $C O N (C_1 \sim C_{12}$ アルキル)₂、 $C O N (C_6 \sim C_{24}$ アリール)₂ および $C O N (C_1 \sim C_{12}$ アルキル) ($C_6 \sim C_{24}$ アリール) からなる群からのものである。置換基 R^2 および R^3 は、5 ~ 24 個の構造原子を有する複素環式炭素環構造を有するヘテロアリール基であってもよく、その場合、各環内の 0、1、2 または 3 個の構造原子は、ヘテロ原子であるが、分子全体では少なくとも 1 個の構造原子は、ヘテロ原子である。ヘテロ原子は、窒素、硫黄および酸素からなる群からのものであり、ヘテロアリール基の例は、好ましくはピリジル、オキサゾリル、チエニル、ベンゾフラニル、ベンゾチオフェニル、ジベンゾフラニル、ジベンゾチオフェニル、フリル、インドリル、ピリダジニル、ピラジニル、イミダゾリル、ピリミジニルおよびキノリニルである。基 R^2 および R^3 は、アルキレン架橋 - $[CR_2]_n$ - (式中、 $n = 1 \sim 12$ 、R は、先に定義したとおりの基である) であってもよく、こうして環状エーテルが形成される。加えて、そのような溶媒のいずれの混合物も、反応媒体として適している。

【0021】

好ましいエーテル性溶媒は、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメチルエーテル、ジエチルエーテル、ジ(イソピロピル)エーテル、メチル(tert-ブチル)エーテル、1,2-ジメトキシエタン(DME)である。好ましいグリコール性溶媒: $R^2 - O - [(C_2H_2 - C_2H_2) - O]_n - R^3$ は、ジエチレングリコールジメチルエーテル、トリエチレングリコールジメチルエーテルおよびテトラエチレングリコールジメチルエーテルである。

【0022】

(B) アミン、例えば組成: $R^4 R^5 R^6 N$ および $R^4 R^5 N - [(C_2H_2 - C_2H_2) - N R^4]_n - R^5$ (式中、基 R^4 、 R^5 および R^6 は、それぞれの場合に同一または異なっていてもよい) を有するもの。それらは、H、 $C_1 \sim C_{12}$ アルキル、 $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシ、 $C_3 \sim C_1$ シクロアルキル、 $C_6 \sim C_{24}$ アリール、例えばフェニル、 $C_6 \sim C_{24}$ アリールアルキル、例えばベンジル、 $C O (C_1 \sim C_{12}$ アルキル)、 $C O (C_6 \sim C_{24}$ アリール)、 $C O N (C_1 \sim C_{12}$ アルキル)₂、 $C O N (C_6 \sim C_{24}$ アリール)₂ および $C O N (C_1 \sim C_{12}$ アルキル) ($C_6 \sim C_{24}$ アリール) からなる群からのものである。置換基 $R^4 \sim R^6$ は、5 ~ 24 個の構造原子を有する複素環式炭素環構造を有するヘテロアリール基であってもよく、その場合、各環内の 0、1、2 または 3 個の構造原子は、ヘテロ原子であるが、分子全体では少なくとも 1 個の構造原子は、ヘテロ原子である。ヘテロ原子は、窒素、硫黄および酸素からなる群からのものであり、ヘテロアリール基の例は、好ましくはピリジル、オキサゾリル、チエニル、ベンゾフラニル、ベンゾチオフェニル、ジベンゾフラニル、ジベンゾチオフェニル、フリル、インドリル、ピリダジニル、ピラジニル、イミダゾリル、ピリミジニルおよびキノリニルである。基 R^4 、 R^5 および R^6 は、アルキレン架橋 - $[CR_2]_n$ - (式中、 $n = 1 \sim 12$ 、R は、先に定義したとおりの基である) であってもよく、こうして環状アミンが形成される。加えて、そのような溶媒のいずれの混合物も、反応媒体として適している。

【0023】

好ましいアミン性溶媒は、トリエチルアミン、ブチルアミン、ジブチルアミン、トリブチルアミン、モルホリン、ピペリジン、N-メチルモルホリン、N-メチルピペリジン、N,N,N',N'-テトラメチルエチレンジアミン(TMEDA)、ペンタメチルジエチレントリアミン(PMDETA)、ヘキサメチルトリエチレンテトラアミン、ジエチレン

トリアミン、トリエチレンテトラアミンである。

【0024】

(C) エーテル基およびアミノ基の両方を含む溶媒は、例えばモノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、プロパノールアミン、ならびにそれらのO-C₁~C₁₂アルキル誘導体および/またはN-C₁~C₁₂アルキル誘導体、例えば特にジメチルアミノエタノールおよびN,N,O-トリメチルエタノールアミンである。

【0025】

(D) 適切な溶媒としては、芳香族窒素複素環式化合物、例えばピリジンおよびキノリンも挙げられる。

【0026】

(E) 適切な溶媒には、特に一般式: RCO(OR²)、RCO(NR³R⁴)、O=C(OR²)₂、O=C(OR²)(NR³R⁴)およびO=C(NR³R⁴)₂(式中、R²~R⁴は、それぞれの場合に、それぞれ他とは独立して、先に(A)および(B)で定義したとおりの基である)で示されるカルボン酸エステルおよびアミド、ならびに炭酸エステルおよびアミドもある。特に適している溶媒は、ジメチルホルムアミド(DMF)およびテトラメチル尿素(TMU)である。

【0027】

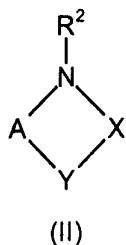
(F) 適切な溶媒には、特に一般式II:

【0028】

【化2】

10

20



【0029】

[式中、R²は、先に(A)および(B)で定義したとおりの基であり、Xは、C=OまたはC=N R³基であり、Yは、NR⁴基または酸素原子であり、そしてAは、アルキレン架橋-[CR₂]_n- (式中、n=1~12)である]で示される環状炭酸誘導体もある。基R、R²、R³およびR⁴は、それぞれの場合に、それぞれ他とは独立して、(A)および(B)で先に定義したとおりの基である。

30

【0030】

適切な溶媒は、特に炭酸エチレン、炭酸プロピレンおよび1,3-ジメチル-3,4,5,6-テトラヒドロ-2(1H)-ピリミジノン(=ジメチルプロピレン尿素、DMPU)である。

【0031】

活性化亜鉛との反応は、好ましくはエーテル性溶媒、特にテトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメチルエーテル、ジエチルエーテル、ジ(イソピロピル)エーテル、メチル(tert-ブチル)エーテルまたは1,2-ジメトキシエタン(DME)の存在下で実施される。

40

【0032】

工程ステップ(b)に適した非極性有機溶媒は、例えばベンゼン、トルエン、o-、m-およびp-キシレン、1,3,5-トリメチルベンゼン(メシチレン)、エチルベンゼン、ジフェニルエタン、1,2,3,4-テトラヒドロナフタレン(テトラリン)、イソブロピルベンゼン(クメン)、1-メチルナフタレンなどのアレーン、およびそれらの溶媒の混合物である。

【0033】

50

活性化亜鉛は、例えば超音波の補助によるか、またはE. Erdik, Tetrahedron, 1987, 43, 2203-2212に記載された方法の一つを用いて、化学的、熱的、電気化学的に活性化された亜鉛パウダー、亜鉛ダストまたは亜鉛グラニュールである。

【0034】

亜鉛は、少量のI₂、ハロゲン化炭素化合物、ハロゲン化ケイ素化合物またはHgCl₂を添加することによって、化学的に活性化することができる。亜鉛の電気化学的活性化は、カソード電圧を印加することによって実行することができる。熱活性化は、亜鉛グラニュールまたは亜鉛パウダーを真空で加熱することによって実行することができる。活性化は、超音波によっても実行することができる。

【0035】

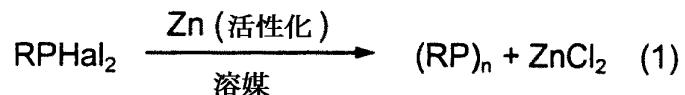
工程ステップ(b)に適した活性化剤としては、例えばエーテルおよびポリエーテル、アミンおよびポリアミンならびに芳香族N-複素環式化合物および炭酸誘導体が挙げられる。好ましいエーテルは、THF、ジオキサン、メチル(tert-ブチル)エーテル(MTBE)および特に1,2-ジ-メトキシエタン(DME)である。好ましいポリエーテルは、ジエチレングリコールジメチルエーテル、トリエチレングリコールジメチルエーテルおよびテトラエチレングリコールジメチルエーテルである。好ましいアミンは、トリエチルアミン、トリブチルアミン、ピペリジン、モルホリン、N-メチルピペリジンおよびN-メチルモルホリンである。好ましいポリアミンは、テトラメチルエチレンジアミン(TMEDA)およびペンタメチルエチレンジアミン(PMDETA)である。好ましい芳香族窒素複素環式化合物は、ピリジンおよびキノリンである。好ましい炭酸誘導体は、ジメチルホルムアミド(DMF)、テトラメチル尿素(TMU)および1,3-ジメチル-3,4,5,6-テトラヒドロ-2(1H)-ピリミジン(=ジメチルプロピレン尿素、DMPU)である。

【0036】

工程ステップ(a)は、好ましくは室温で実施され、以下のスキーム:

【0037】

【化3】



30

【0038】

で表すことができる。

【0039】

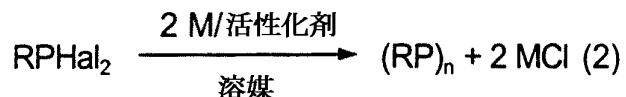
その工程ステップにおいて、有利には予め約200で真空乾燥した亜鉛を、溶媒、好ましくはテトラヒドロフランの層で覆う。その後、ジハロ(オルガニル)ホスファンを添加すると、発熱反応が起る。反応生成物を、有機合成で慣例的な公知の方法によって仕上げる。

【0040】

工程ステップ(b)は、-78 ~ 200の範囲の温度で実施し、以下のスキーム:

【0041】

【化4】



40

【0042】

で表すことができる。

【0043】

目的のために、有利には還元作用を有する金属: M (M = Li, Na, K, Cs, Mg)

50

)を活性化剤の存在下で非極性有機溶媒に入れ、その後、ジハロ(オルガニル)ホスファンを添加する。反応時間は、10分～8時間である。反応生成物を、有機合成で慣例的な公知の方法によって仕上げる。

【0044】

活性化剤に対する非極性溶媒の容積比は、10:0.1～10:5、特に10:0.5～10:2である。

【0045】

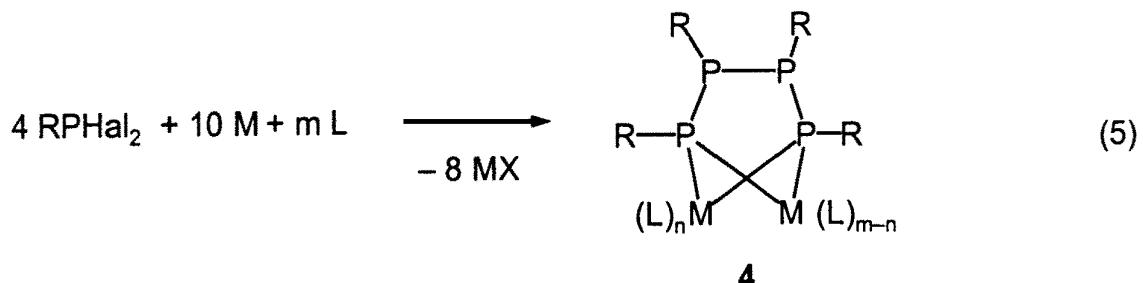
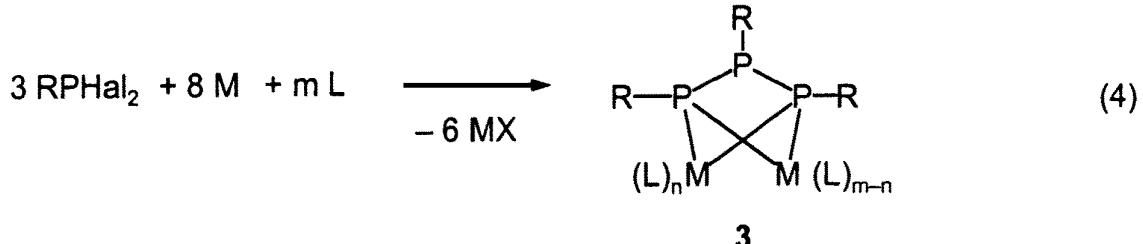
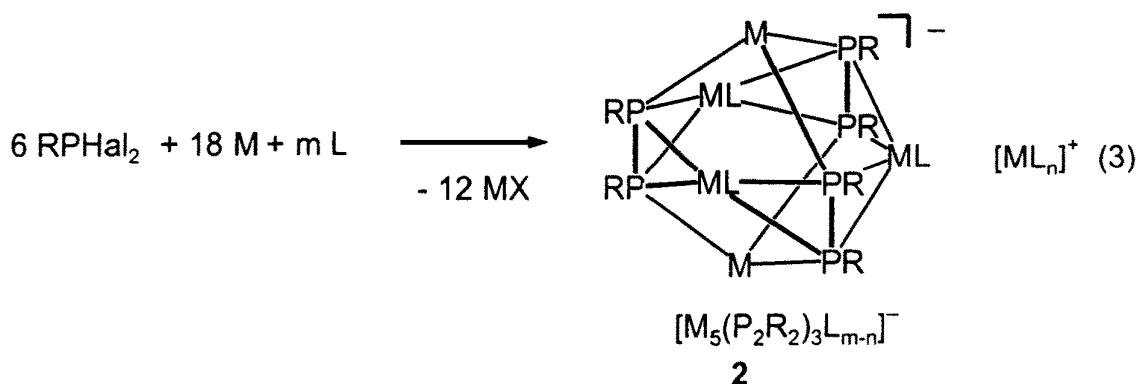
非極性有機溶媒は、特にトルエンであり、活性化剤は、特にテトラメチルエチレンジアミンまたは1,2-ジメトキシメタンである。

【0046】

工程ステップ(b)の金属を理論比を超える量で使用すると、新規なジ(アルカリ金属/アルカリ土類金属)オリゴホスファンジドが製造される。ジ(アルカリ金属/アルカリ土類金属)オリゴホスファンジドの合成は、スキーム(3)、(4)および(5)により進行する。

【0047】

【化5】

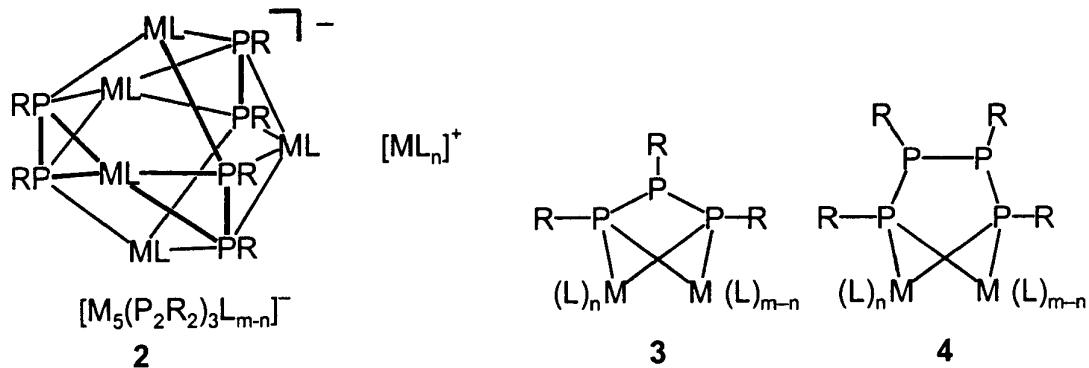


【0048】

本発明は、式(2)、(3)および(4)：

【0049】

【化 6】



10

〔 0 0 5 0 〕

(式中、

R は、C₁～C₆アルキル、C₃～C₆シクロアルキル、アリールまたはヘテロアリールであり；

Mは、Li、Na、K、CsまたはMgであり；

Hal は、F、Cl、Br または I であり；

レは、活性化剤であり；そして

n および m は、配位分子 L の数を示し、1 ~ 8 であることができる) で示されるジ(アルカリ金属 / アルカリ土類金属)オリゴホスファンジドにも関する。

【 0 0 5 1 】

アリールおよびヘテロアリールは、式(Ⅰ)に関して定義したとおりである。

【 0 0 5 2 】

活性化剤は、好ましくはエーテルもしくはポリエーテル、特に1, 2-ジメトキシエタン(DME)、またはアミンもしくはポリアミン、特にテトラメチルエチレンジアミン(TMEDA)である。

【 0 0 5 3 】

式(2)～(4)で示されるジ(アルカリ金属/アルカリ土類金属)オリゴホスファンジドの製造は、式: $R_2P_2H_2Al_2$ (式中、

R は、C₁ ~ C₁₂アルキル、C₃ ~ C₁₂シクロアルキル、アリールまたはヘテロアリールであり、

Halは、F、Cl、BrまたはIであり、そして

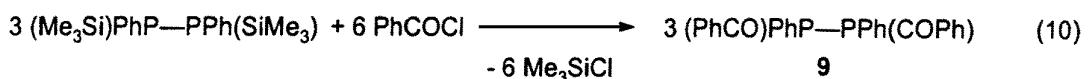
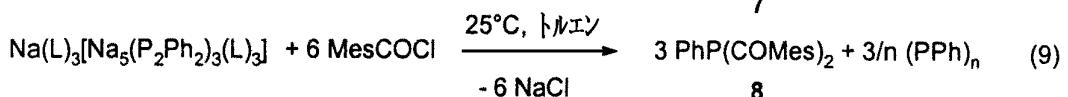
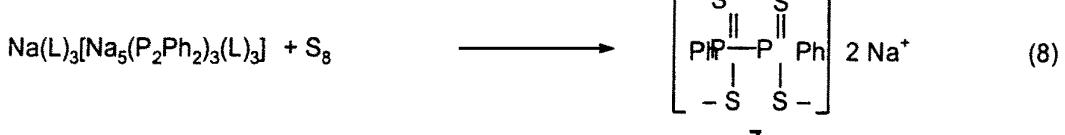
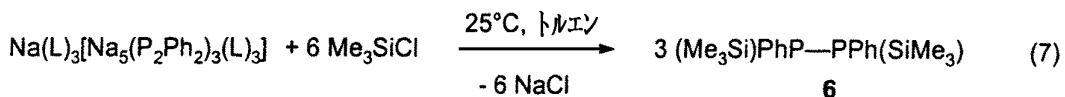
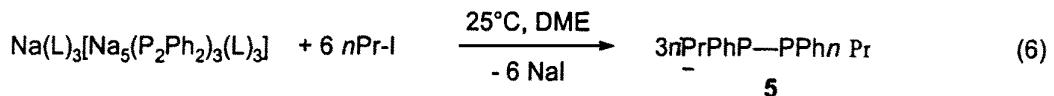
n は、3～20の数である)で示されるジハロ(オルガニル)ホスファンを、活性化剤の存在下で非極性有機溶媒中、アルカリ金属またはアルカリ土類金属と反応させることにより実行され、 $RPhal_2$ に対するアルカリ金属またはアルカリ土類金属のモル比は、1を超える。

[0 0 5 4]

式(2)、(3)および(4)で示されるジ(アルカリ金属/アルカリ土類金属)オリゴホスファンジドは、有機リン化合物の製造に適している。特に $[Na(tmeda)_3][Na_5(P_2Ph_2)_3(L)_3]$ (2A: L = TMEDA; 2B: L = DME) は、以下の反応スキーム:

[0 0 5 5]

【化7】



【0056】

で示される反応式(6)～(10)による有機リン化合物の製造に適している。

20

【0057】

したがってハロゲン化アルキル、例えばヨウ化n-プロピルを用いれば、ジホスファン5が、定量的収率(quantitative yield)で得られる(R,SおよびR,RまたはS,S異性体の混合物の形態で)。

【0058】

トリメチルシリルクロリド: Me_3SiCl を用いれば、現在のところ複雑な方法でしか得られないビスフェニルビス(トリメチルシリル)-ジホスファン6を、高収率で製造することができる。

【0059】

硫黄を用いれば、テトラチオハイポジホスホン酸(tetrathiohypodiphosphonic acid)7の新規な二ナトリウム塩が、定量的収率で得られる。現在のところ、ほとんど研究されていないテトラチオハイポジホスホン酸についてはニリチウム塩および、二カリウム塩、さらにニッケル錯体のみが、記載されている。実現された最大収率は、約60%であった。

30

【0060】

2と、アリールカルボン酸塩化物、例えば塩化メシトイルとの反応は、ビス(メシトイル)フェニルホスファン8およびシクロフェニルホスファン、特にシクロペンタホスファン1(PhP_5)中での不均化によって得られる。

【0061】

最後に、ビス(アシル)ジホスファン、例えばビス(ベンゾイル)ジホスファン9は、ビスシリルジホスファン6および等量の適切なカルボン酸塩化物から得ることができる。それらの化合物は、二ナトリウムジホスファンジド2を Me_3SiCl と反応させ、次に RCOCl を添加することによってワンポット法で得ることもできる。

40

【0062】

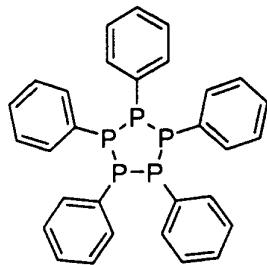
次の実施例は、本発明をより詳細に説明している。

【0063】

実施例1 ペンタフェニルシクロペンタホスファン(PhP_5)の製造

【0064】

【化8】



【0065】

10

方法a)

150ml Schlenk管において、亜鉛粉末8.18g(0.125モル)を、油ポンプでの真空中、約200で2時間乾燥させた。冷却した亜鉛粉末を、無水無酸素のTHF 60mlの層で覆った。反応溶液の温度が40を超えないようにして、激しく攪拌しながら、PhPCl₂ 17.0ml(0.125モル)を緩徐に滴下した。室温で更に30分間攪拌した後、THFを油ポンプでの真空中で留去した。CH₂Cl₂ 80ml中に淡黄色固体を取り出した後、淡黄色懸濁液を飽和NH₄Cl水溶液25ml/回で2回洗浄し、その後、Na₂SO₄で乾燥させた。CH₂Cl₂を油ポンプでの真空中で留去し、無色固体を適切な溶媒(例えばCH₃CN、Et₂O)から再結晶化させた。

【表1】

20

収率: 11.83g(88%); ³¹P NMR(C₆D₆): δ = -3.7ppm(m); (PhP)₄および(PhP)₆はそれぞれ2%未満

【0066】

実施例2 ペンタフェニルシクロペンタホスファン(PhP)₅の製造

方法b)

トルエン160ml(138g)およびT MEDA 6.5g(0.056モル)を、窒素雰囲気下で500ml Schlenk管に入れた。ナトリウム2.53g(0.110モル)を添加し、加熱溶融し、攪拌懸濁させた。懸濁液を約50に冷却した後、PhPCl₂ 10g(0.055モル)をそれに添加した。その後、混合物を140の浴温で約90分間加熱した。反応の開始時に、懸濁液が濁ってきてかすかに赤褐色になり、NaClが、反応の間に沈殿した。金属を全く含んでいない反応混合物を高真空中で濃縮乾固し、酸素を除去しながら飽和NH₄Cl水溶液50mlを残渣に添加し、CH₂Cl₂ 100mlで抽出した。CH₂Cl₂相を濃縮して高真空中で乾燥させた後、かすかに褐色がかかったペンタフェニルシクロペンタホスファンが残留した。収率5.28g(89%)、(PhP)₆および(PhP)₄の含量5%未満

30

【0067】

実施例3 式: [Na(tmeda)₃][Na₅(P₂Ph₂)₃(tmeda)₃] (2a) および [Na(dme)₃][Na₅(P₂Ph₂)₃(dme)₃] (2b) で示される二ナトリウム(ジフェニルジホスファンジイド)の製造

トルエン100mlおよびT MEDA 15mlを、窒素雰囲気下で500ml Schlenk管に入れた。ナトリウム3.86g(0.168モル)を添加し、加熱溶融し、攪拌懸濁させ、その後、懸濁液を約50に冷却した後、PhPCl₂ 10.00g(0.055モル)をそれに緩徐に添加した。その後、混合物を140の浴温で約6時間加熱した(還流)。反応の開始時に、懸濁液が濁ってきて緑色になり、その後、赤褐色になった。反応の終了が、結晶の形態の淡黄色残渣2aの沈殿によって示され、上清溶液は、明黄橙色であった。沈殿した固体2aをブフナー漏斗を用いて窒素雰囲気下で濾別した。それは、ジメトキシエタンまたはTHFに溶解し、濾過によってNaClから分離し、その後、溶液を濃縮することによって明橙色の六角柱2bの形態で結晶化させることができた。図式の構造2による[Na(tmeda)₃][Na₅(P₂Ph₂)₃(tmeda)₃]としての化合物2a、および[Na(dme)₃][Na₅(P₂Ph₂)₃(dme)₃]と

40

50

しての化合物 2 b の組成および構造を、³¹P - ¹H - NMR 分光法、²³Na - MAS - NMR 分光法、および 2 b の単結晶 X 線構造解析によって確認した。

【0068】

【表 2】

2a, 2b: ³¹P NMR (121.49 MHz, [D₈]THF): δ = -106.4 (s);
 2b: ¹H NMR (300.13 MHz, [D₈]THF): δ = 3.30 (s, 6H; dme, CH₃), 3.46 (s, 4H; dme, CH₂), 6.42 (app. t, 1H; p-Ph-H), 6.71 (app. t, 2H; m-Ph-H), 7.24 (app. d, 2H; o-Ph-H); ¹³C NMR (62.90 MHz, [D₈]THF): δ = 59.8 (s; dme, CH₃), 73.6 (s; dme, CH₂), 119.0 (s; p-Ph-C), 127.8 (s; m-Ph-C), 131.1 (m; o-Ph-C), 160.7 (m; ipso-Ph-C); ²³Na NMR (66.16 MHz, [D₈]THF): δ = 32 (br. s, b_{1/2} = 1300 Hz).

【0069】

[Na(dme)₃] [Na₅(P₂Ph₂)₃(dme)₃] 2 b の結晶データ：六角形、
 a = 15.04 (2)、b = 15.04 (2)、c = 20.93 (4)；α = 90°、
 β = 90°、γ = 120°

【0070】

実施例 4 式：Na₂(P₃Ph₃)(tmeda)₃(3) で示される二ナトリウム(トリフェニルトリホスファンジイド)の製造

PhPCl₂ 4.38 g (24.5ミリモル)を、トルエン 70 mL および TMEDA 10 mL 中のナトリウム 1.50 g (65.3ミリモル、2.67 当量)と一緒に 6 ~ 7 時間加熱還流し、その後、不溶性の生成物を濾過によって除去した。分別結晶作用によって、二ナトリウムトリホスファンジイド [Na₂(P₃Ph₃)(tmeda)₃] を赤色溶液から橙色固体の形態で得た。あるいはトリホスファンジイド 3 は、シンプロポーショネーション反応 (synproportionation reaction) によって 2 および 4 から 60 ~ 70 % の収率で製造することができる。

【0071】

【表 3】

³¹P NMR (101.25 MHz, [D₈]THF): 8 本 - AB₂ スピン系, δ_A = -54.0 (Ph-P), δ_B = -56.7, ¹J_{AB} = 242.4 Hz.

¹H NMR (250.13 MHz, [D₈]THF): δ = 2.15 (s, 36H; tmeda, CH₃), 2.30 (s, 12H; tmeda, CH₂), 6.35 (app. t, 2H; p-Ph-H, terminal), 6.67 (app. t, 4H; m-Ph-H, terminal)*, 6.76 (m, 1H; p-Ph-H, central), 6.88 (app. t, 2H; m-Ph-H, central)**, 7.46 (app. d, 4H; o-Ph-H, terminal)*, 7.72 (app. d, 2H; o-Ph-H, central)**; ¹³C NMR (62.90 MHz, [D₈]THF): δ = 47.1 (s; tmeda, CH₃), 59.8 (s; tmeda, CH₂), 118.3 (s; p-Ph-C, terminal), 124.6 (s; p-Ph-C, central), 127.7 (m; m-Ph-C, terminal, central), 130.5 (m; o-Ph-C, terminal)*, 132.7 (m; o-Ph-C, central)*; 161.4 (m; ipso-Ph-C, central)**, 162.9 (m; ipso-Ph-C, terminal)**.

[Na₂(P₃Ph₃)(tmeda)₃] の結晶データ：単斜晶系, a = 10.500(1), b = 14.914(1), c = 27.046(1), β = 91.890(4).

【0072】

実施例 5 式：Na₂(P₄Ph₄)(tmeda)₂(4a) および Na₂(P₂Ph₄)(dme)₃(4b) で示される二ナトリウム(テトラフェニルテトラホスファンジイド)の製造

PhPCl₂ 10.00 g (56ミリモル)を、トルエン 100 mL および TMEDA 15 mL 中のナトリウム 3.21 g (140ミリモル、2.5 当量) gと一緒に 6 ~ 7

10

20

30

40

50

時間加熱還流し、その後、高温のうちに濾過した。二ナトリウムテトラホスファンジイド [$\text{Na}_2(\text{P}_4\text{Ph}_4)(\text{tmeda})_2$] 4aを、収率60~70%で黄色固体の形態で、赤色溶液から結晶化させた。ジメトキシエタンを用いた(4a)の再結晶化によって、(4b)を得た。

【0073】

【表4】

^{31}P NMR (101.25 MHz, $[\text{D}_6]$ THF, 298 K): $\delta = -24.2$ (m, 2P, $-\text{PPh}-\text{PPh}-\text{PPh}-\text{PPh}-$, -70.0 (br, s, 1P, $-\text{PPh}^-$) -85.0 (br, s, 1P, $-\text{PPh}^-$); ^1H NMR (250.13 MHz, $[\text{D}_6]$ THF): $\delta = 2.15$ (s, 24H; tmeda, CH_3), 2.30 (s, 8H; tmeda, CH_2), 6.43 (app. t, 2H; p-Ph-H, terminal), 6.68 (app. t, 4H; m-Ph-H, terminal), 6.91 (app. t, 2H; p-Ph-H, central), 7.04 (app. t, 4H; m-Ph-H, central), 7.31 (app. d, 4H; o-Ph-H, terminal), 7.87 (br. s, 4H; o-Ph-H, central); ^{13}C NMR (62.90 MHz, $[\text{D}_6]$ THF): $\delta = 47.1$ (s; tmeda, CH_3), 59.8 (s; tmeda, CH_2), 119.8 (s; p-Ph-C, terminal), 125.9 (s; p-Ph-C, central), 127.8 (s; m-Ph-C, terminal), 128.4 (s; m-Ph-C, central), 131.0 (m; o-Ph-C, terminal), 133.5 (m; o-Ph-C, central), 151.5 (br.; ipso-Ph-C, central), 159.4 (br.; ipso-Ph-C).

【0074】

[$\text{Na}_2(\text{P}_4\text{Ph}_4)(\text{tmeda})_2$] の結晶データ：三斜晶、 $a = 10.17$ (1)、 $b = 10.27$ (1)、 $c = 11.94$ (1); $\alpha = 76.403$ (18)°、 $\beta = 71.328$ (16)°、 $\gamma = 62.138$ (17)°。

【0075】

実施例6：式：[$\text{Na}_2\text{P}_2\text{Ph}_2(\text{tmu})_n$]_m ($n = 0 \sim 10$ 、そして $m = 1 \sim$) で示される二ナトリウム(ジフェニルジホスファンジイド)の製造

トルエン100m1およびN₂、N₂N⁺、N⁺-テトラメチル尿素(TMU)15m1を、窒素雰囲気下で500m1 Schlenk管に入れた。ナトリウム3.86g (0.168モル)を添加し、加熱溶融し、攪拌懸濁させ、その後、懸濁液を約50℃に冷却した後、 PhPCl_2 10.00g (0.055モル)をそれに緩徐に添加した。次に、混合物を140℃の浴温で約3~4時間加熱した(還流)。反応の終了が、多量の黄色固体の沈殿によって示され、それを吸引漏斗を用いて窒素雰囲気下で濾別した。固体は、NaClおよび純粋な $\text{Na}_2\text{P}_2\text{Ph}_2$ で構成されており、TMUの含量は詳細に確認しなかった。2a、bとは異なり、その物質は、THFへの溶解性が乏しく、 ^{31}P NMRおよびトリメチルシリルクロリドを用いた誘導体化によって同定した。

【0076】

【表5】

^{31}P NMR (121.49 MHz, $[\text{D}_6]$ THF): $\delta = -106.0$ (s);

過剰のトリメチルシリルクロリドの室温での添加後、直ちに脱色および唯一の生成物として $\text{Ph}_2\text{P}_2(\text{Si}[\text{CH}_3]_3)_2$ が形成された。

【表6】

^{31}P NMR (121.49 MHz, C_6D_6): -107.4 (s).

フロントページの続き

(51)Int.Cl. F I
C 07 F 3/02 (2006.01) C 07 F 3/02 Z

(72)発明者 グリュッツマッハー, ハンスイェルク
スイス国、ツェーハー- 8157 ディールスドルフ、レーブベルクシュトラーセ 1デー
(72)発明者 ガイアー, イエンズ
茨城県つくば市天久保2-1-1-104
(72)発明者 シェーンベルク, ハルトムート
スイス国、ツェーハー- 8802 キルヒベルク、ホルンハルデンシュトラーセ 3
(72)発明者 シェーラー, マルクス
スイス国、ツェーハー- 6215 ベロミュンスター、ドン・ボスコシュトラーセ 15
(72)発明者 シュタイン, ダニエル
ドイツ国、30926 ゼールツェ、メルラーカンプ 1
(72)発明者 ブールマーズ, スワド
スイス国、ツェーハー- 4127 ピルスフェルデン、アム・シュタウゼー 27/13

審査官 神野 将志

(56)参考文献 特開平09-124672 (JP, A)
特表2002-506872 (JP, A)
W. M. HENDERSON et al., Journal of the American Chemical Society, 1963年, vol.85,
pp.2462-2466
P. R. HOFFMAN, Journal of the American Chemical Society, 1975年, 97(22), pp.6370-6
374

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名)

C07F 9/6568