

(12) 按照专利合作条约所公布的国际申请

(19) 世界知识产权组织
国际局

(43) 国际公布日
2019 年 10 月 24 日 (24.10.2019)



(10) 国际公布号
WO 2019/200525 A1

(51) 国际专利分类号:
C07F 5/04 (2006.01) *B01J 31/02* (2006.01)

(21) 国际申请号: PCT/CN2018/083253

(22) 国际申请日: 2018 年 4 月 17 日 (17.04.2018)

(25) 申请语言: 中文

(26) 公布语言: 中文

(71) 申请人: 南通纺织丝绸产业技术研究院 (NANTONG TEXTILE & SILK INDUSTRIAL TECHNOLOGY RESEARCH INSTITUTE) [CN/CN]; 中国江苏省南通市通州区新世纪大道 266 号江海智汇园 D1 号楼 1, Jiangsu 226300 (CN)。苏州大学(SOOCHOW UNIVERSITY) [CN/CN]; 中国江苏省苏州市相城区济学路 8 号 1, Jiangsu 215137 (CN)。

(72) 发明人: 薛明强(XUE, Mingqiang); 中国江苏省苏州市相城区济学路 8 号 1, Jiangsu 215137 (CN)。朱章野(ZHU, Zhangye); 中国江苏省苏州市相城区济学路 8 号 1, Jiangsu 215137 (CN)。郑煜(ZHENG, Yu); 中国江苏省苏州市相城区济

学路 8 号 1, Jiangsu 215137 (CN)。颜丹丹(YAN, Dandan); 中国江苏省苏州市相城区济学路 8 号 1, Jiangsu 215137 (CN)。徐晓娟(XU, Xiaojuan); 中国江苏省苏州市相城区济学路 8 号 1, Jiangsu 215137 (CN)。沈琪(SHEN, Qi); 中国江苏省苏州市相城区济学路 8 号 1, Jiangsu 215137 (CN)。

(74) 代理人: 苏州创元专利商标事务所有限公司 (SUZHOU CREATOR PATENT AND TRADEMARK AGENCY, LTD); 中国江苏省苏州市姑苏区干将西路 93 号 5 楼陶海峰, Jiangsu 215002 (CN)。

(81) 指定国(除另有指明, 要求每一种可提供的国家保护): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DJ, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JO, JP, KE, KG, KH, KN, KP, KR, KW, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL,

(54) Title: APPLICATION OF 2,6-DIISOPROPYLANILINO LITHIUM IN CATALYZING HYDROBORATION OF CARBONYL COMPOUND AND BORANE

(54) 发明名称: 2,6-二异丙基苯胺基锂在催化羰基化合物和硼烷硼氢化反应中的应用

(57) Abstract: Disclosed is an application of 2,6-diisopropylanilino lithium in catalyzing hydroboration of a carbonyl compound and borane. In an anhydrous oxygen-free environment, borane is added in an inert gas atmosphere to a reaction flask having been subjected to dehydration and deoxidation treatment, then a catalyst 2,6-diisopropylanilino lithium is added and uniformly mixed, a carbonyl compound is further added to carry out hydroboration, and the reaction is terminated by exposure to air to obtain a borate. The present invention has found for the first time that 2,6-diisopropylanilino lithium can be extremely efficient in catalyzing the hydroboration of carbonyl compounds, and thus provides a novel solution for the preparation of borates by hydroboration of carbonyl compounds with borane. The 2,6-diisopropylanilino lithium has high catalytic activity in the hydroboration of the carbonyl compound and borane with mild reaction conditions, a short reaction time, and a high reaction yield. The reaction is simple and controllable, involves simple post-treatment, and employs a solvent-free system, thereby reducing environmental pollution. The disclosed catalyst is widely applicable to aromatic aldehydes (ketones) having different substitution positions and different electronic effects and to heterocyclic aldehydes (ketones) and fatty aldehydes (ketones), thereby providing more choices for obtaining borate compounds with different substituent structures.

(57) 摘要: 本发明公开了 2,6-二异丙基苯胺基锂在催化羰基化合物与硼烷硼氢化反应中的应用, 无水无氧环境下, 惰性气体氛围中, 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中加入硼烷, 然后加入催化剂 2,6-二异丙基苯胺基锂, 混合均匀, 再加入羰基化合物, 发生硼氢化反应, 暴露于空气中终止反应, 得到硼酸酯。本发明首次发现 2,6-二异丙基苯胺基锂能极其高效的催化羰基化合物发生硼氢化反应, 为采用羰基化合物与硼烷发生硼氢化反应制备硼酸酯提供了新的方案; 2,6-二异丙基苯胺基锂催化羰基化合物与硼烷发生硼氢化反应的催化活性高、反应条件温和、反应时间短, 且反应产率高, 反应简单可控, 后处理简单, 反应采用无溶剂体系, 减少了对环境的污染。本发明公开的催化剂对于不同取代位置、不同电子效应的芳香醛(酮)以及对杂环醛(酮), 脂肪醛(酮)有着较好的普适性, 为得到不同取代基结构的硼酸酯化合物提供更多的选择。

SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG,
US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW。

- (84) 指定国(除另有指明, 要求每一种可提供的地区
保护): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ,
NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), 欧亚 (AM,
AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), 欧洲 (AL, AT, BE, BG,
CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU,
IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT,
RO, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI,
CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG)。

本国际公布:

- 包括国际检索报告(条约第21条(3))。

2,6-二异丙基苯胺基锂在催化羰基化合物和硼烷硼氢化反应中的应用

技术领域

[0001] 本发明涉及的2,6-二异丙基苯胺基锂的应用，具体涉及2,6-二异丙基苯胺基锂在催化羰基化合物与硼烷硼氢化反应中的应用。

背景技术

[0002] 各种各样的催化剂已经被用于羰基化合物的硼氢化反应，尤其在近些年，关于这类反应的报道非常之多。由于无催化剂条件下，羰基化合物的硼氢化反应很难发生。所以对于这一类反应的研究重点，就是开发高效的催化体系。但是，目前所报道的催化体系，催化剂都相对昂贵，或者反应条件较为苛刻。

[0003] 对于当量催化羰基类化合物的硼氢化反应，对得到的硼酸酯类产物进行水解，也是当代有机合成化学中，合成醇的非常有效的方法。因此，对于不饱和键的硼氢化反应研究，对于现代工业和有机合成化学都具有重要的意义，从而引起了科研工作者广泛的关注。

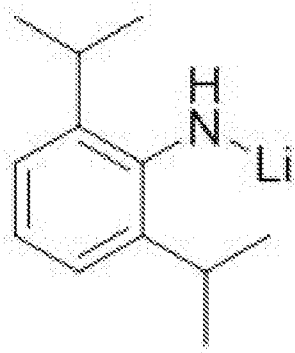
[0004] 所以，开发新的温和条件下高效催化醛的硼氢化反应的催化体系尤为迫切。

发明概述

技术问题

[0005] 本发明的发明目的是提供2,6-二异丙基苯胺基锂的应用，即以2,6-二异丙基苯胺基锂为高效催化剂催化羰基化合物与硼烷发生硼氢化反应的应用；所述2,6-二异丙基苯胺基锂化学式为：2,6- $i\text{Pr}_2\text{PhNHLi}$ ，化学结构式如下：

[0006]



。

问题的解决方案

技术解决方案

[0007] 为达到上述发明目的，本发明采用的技术方案是：2,6-二异丙基苯胺基锂在催化羰基化合物与硼烷硼氢化反应中的应用。

[0008] 本发明还公开了2,6-二异丙基苯胺基锂催化羰基化合物与硼烷发生硼氢化反应的方法，包括以下步骤：

[0009] 无水无氧环境下，惰性气体氛围下，在经过脱水脱氧处理的反应瓶中加入硼烷，然后加入催化剂2,6-二异丙基苯胺基锂，混合均匀，再加入羰基化合物，发生硼氢化反应。

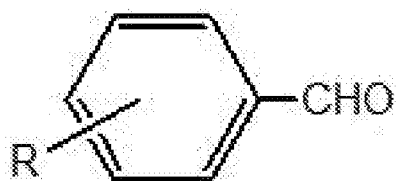
[0010] 本发明进一步的公开了一种硼酸酯的制备方法，包括以下步骤：

[0011] 无水无氧环境下，惰性气体氛围中，在经过脱水脱氧处理的反应瓶中加入硼烷，然后加入催化剂2,6-二异丙基苯胺基锂，混合均匀，再加入羰基化合物，发生硼氢化反应，暴露于空气中终止反应，得到硼酸酯。

[0012] 上述技术方案中，所述羰基化合物选自芳香醛、杂环醛、脂肪醛、芳香酮、杂环酮或脂肪酮；

[0013] 所述芳香醛的化学结构通式如下：

□



[0014] 所述芳香酮的化学结构通式如下：

□



[0015] 其中R、R'独立的选自吸电子基团或给电子基团中的一种，可选自卤素，甲基，甲氧基；

[0016] 所述杂环醛选自2吡啶甲醛或2-噻吩甲醛；

[0017] 所述脂肪醛选自环己基甲醛、丙醛、正庚醛；

[0018] 所述杂环酮选自2-乙酰噻吩；

[0019] 所述脂肪酮选自甲基异丙基甲酮、4-庚酮；

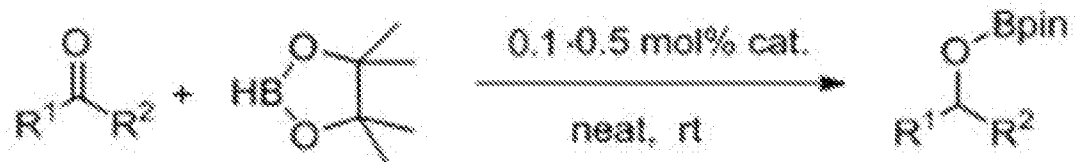
[0020] 所述硼烷选自频哪醇硼烷；

[0021] 所述催化剂的用量为羰基化合物摩尔量的0.1-0.5%，羰基化合物与硼烷的摩尔比为1:1.1；

[0022] 硼氢化反应的温度为室温，时间为10-40分钟。

[0023] 上述技术方案可表示如下：

[]



[0024] R^1 、 R^2 来自于原料羰基化合物。

发明的有益效果

有益效果

[0025] 由于上述技术方案的运用，本发明与现有技术相比有如下优点：

[0026] 1.本发明首次发现2,6-二异丙基苯胺基锂能极其高效的催化醛/酮与硼烷发生硼氢化反应，为采用羰基化合物与硼烷发生硼氢化反应制备硼酸酯提供了新的方案。

[0027] 2.本发明公开的2,6-二异丙基苯胺基锂催化羰基化合物与硼烷发生硼氢化反应的催化活性高(催化剂用量仅为0.1-0.5 mol%)，反应条件温和(室温)，反应时间短(10min)，且反应产率高，反应简单可控，后处理简单，反应采用无溶剂体系，减少了对环境的污染。

[0028] 3.本发明公开的催化剂对于不同取代位置、不同电子效应的芳香醛（酮）以及对杂环醛（酮），脂肪醛（酮）有着较好的普适性，为得到不同取代基结构的硼酸酯化合物提供更多的选择。

发明实施例

本发明的实施方式

[0029] 下面结合实施例对本发明做进一步描述：

[0030] 实施例一： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化苯甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0031] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入20 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.1 mol%用量，下同)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1016 mL苯甲醛，混合物在室温下搅拌，反应10 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 $C_6H_5CH_2OB(OC(CH_3)_2C(CH_3)_2O)$ 。 1H NMR (400 MHz, $CDCl_3$) δ 7.36-7.23 (m, 5H, Ar-H), 4.92 (s, 2H, OCH_2), 1.26 (s, 12H, CH_3). ^{13}C NMR (101 MHz, $CDCl_3$) δ 138.76 (Ar-C), 127.81 (Ar-C), 126.89 (Ar-C), 126.24 (Ar-C), 82.48 (OC), 66.20 (OCH_2), 24.15 (CH_3)。

[0032] 实施例二： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化对氟苯甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0033] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入40 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.2 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1072 mL对氟苯甲醛，混合物在室温下搅拌，反应10 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 $p-F-C_6H_4CH_2OB(OC(CH_3)_2C(CH_3)_2O)$ 。 1H NMR (400 MHz, $CDCl_3$) δ 7.34-7.29 (m, 2H, Ar-H), 7.04-6.98 (m, 2H, Ar-H), 4.87 (s, 2H, OCH_2), 1.26 (s, 12H, CH_3). ^{13}C NMR (101 MHz, $CDCl_3$) δ 161.71 (ds, Ar-C), 134.50 (d, $J = 3.2$ Hz, Ar-C), 128.14 (d, $J = 8.1$ Hz, Ar-C), 114.60 (ds, Ar-C), 82.54 (OC), 65.56 (OCH_2), 24.11 (CH_3)。

[0034] 实施例三： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化间氯苯甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0035] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入40 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.2 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.0899 mL间氯苯甲醛，混合物在室温下搅拌，反应10 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 $m-Cl-C_6H_4CH_2OB(OC(CH_3)_2C(CH_3)_2O)$ 。 1H NMR (400 MHz, $CDCl_3$) δ 7.36 (s, 1H, Ar-H), 7.28-7.19 (m, 3H, Ar-H), 4.89 (s, 2H, OCH_2), 1.27 (s, 12H, CH_3). ^{13}C NMR (101 MHz, $CDCl_3$) δ 140.75 (Ar-C), 133.75 (Ar-C),

129.08 (Ar-C), 126.99 (Ar-C), 126.30 (Ar-C), 124.17 (Ar-C), 82.61 (OC), 65.41 (OCH₂), 24.05 (CH₃)^o.

[0036] 实施例四： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化对甲基苯甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0037] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入60ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.3 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1184 mL对甲基苯甲醛，混合物在室温下搅拌，反应10 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 *p*-Me-C₆H₄CH₂OB(OC(CH₃)₂C(CH₃)₂O)^o. ¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 7.24-7.22 (m, 2H, Ar-H), 7.13-7.11 (m, 2H, Ar-H), 4.87 (s, 2H, OCH₂), 2.32 (s, 3H, Ar-CH₃), 1.24 (s, 12H, CH₃). ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 136.51 (Ar-C), 135.79 (Ar-C), 128.49 (Ar-C), 126.40 (Ar-C), 82.45 (OC), 66.13 (OCH₂), 24.14 (CH₃), 20.66 (CH₃)^o.

[0038] 实施例四： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化邻甲基苯甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0039] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入60 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.3 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1156 mL邻甲基苯甲醛，混合物在室温下搅拌，反应20 min后，核磁产率大于99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 *o*-Me-C₆H₄CH₂OB(OC(CH₃)₂C(CH₃)₂O)^o. ¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 7.39 (dq, *J* = 7.2, 3.6 Hz, 1H, Ar-H), 7.18-7.11 (m, 3H, Ar-H), 4.92 (s, 2H, OCH₂), 2.30 (s, 3H, Ar-CH₃), 1.26 (s, 12H, CH₃). ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 136.69 (Ar-C), 135.13 (Ar-C), 129.49 (Ar-C), 126.86 (d, *J* = 25.25, Ar-C), 125.35 (Ar-C), 82.45 (OC), 64.49 (OCH₂), 24.15 (CH₃), 18.18 (CH₃)^o.

[0040] 实施例五： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化2,4,6-三甲基苯甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0041] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入60 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.3 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1475 mL 2,4,6-三甲基苯甲醛，混合物在室温下搅拌，

反应20 min后,核磁产率为99%,之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷,即得到相应的频哪醇硼酸酯 $2,4,6\text{-Me}_3\text{-C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{OB(OC(CH}_3)_2\text{C(CH}_3)_2\text{O)}$ 。¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 6.83 (s, 2H, Ar-H), 4.96 (s, 2H, OCH₂), 2.38 (s, 6H, Ar-CH₃), 2.25 (s, 3H, Ar-CH₃), 1.26 (s, 12H, CH₃)。 ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 137.25 (Ar-C), 137.08 (Ar-C), 128.67 (Ar-C), 128.41 (Ar-C), 82.28 (OC), 60.72 (OCH₂), 24.15 (CH₃), 20.49 (CH₃), 18.95 (CH₃)。

[0042] 实施例六: 2,6-二异丙基苯胺基锂催化对甲氧基苯甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0043] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中,氩气保护下加入40 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.4 mol%用量),然后用注射器加入0.1596 mL硼烷,混合均匀,再用注射器加入0.1214 mL对甲氧基苯甲醛,混合物在室温下搅拌,反应30 min后,核磁产率为99%,之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷,即得到相应的频哪醇硼酸酯 $p\text{-MeO-C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{OB(OC(CH}_3)_2\text{C(CH}_3)_2\text{O)}$ 。¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 7.29-7.25 (m, 2H, Ar-H), 6.87-6.84 (m, 2H, Ar-H), 4.84 (s, 2H, OCH₂), 3.78 (s, 3H, Ar-CH₃), 1.21 (s, 12H, CH₃)。 ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 158.56 (Ar-C), 130.98 (Ar-C), 128.03 (Ar-C), 113.19 (Ar-C), 82.38 (OC), 65.95 (OCH₂), 54.74 (OCH₃), 24.14 (CH₃)。

[0044] 实施例七: 2,6-二异丙基苯胺基锂催化2-吡啶甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0045] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中,氩气保护下加入40ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.2 mol%用量),然后用注射器加入0.1596 mL硼烷,混合均匀,再用注射器加入0.095 mL 2-吡啶甲醛,混合物在室温下搅拌,反应10 min后,核磁产率为99%,之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷,即得到相应的频哪醇硼酸酯 $2\text{-C}_5\text{H}_4\text{NCOCH}_2\text{OB(OC(CH}_3)_2\text{C(CH}_3)_2\text{O)}$ 。¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 8.61 (d, $J = 5.4$ Hz, 1H, Ar-H), 7.91 (t, $J = 7.7$ Hz, 1H, Ar-H), 7.49-7.41 (m, 2H, Ar-H), 5.10 (s, 2H, OCH₂), 1.32 (s, 12H, CH₃)。 ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 159.82 (Ar-C), 143.72 (Ar-C), 139.56 (Ar-C), 123.39 (Ar-C), 120.09 (Ar-C), 81.04 (OC), 66.47 (OCH₂), 25.47 (CH₃)。

[0046] 实施例八: 2,6-二异丙基苯胺基锂催化2-噻吩甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0047] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入40 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.2 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.092 mL 2-噻吩甲醛，混合物在室温下搅拌，反应10 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 $2\text{-C}_4\text{H}_3\text{NCOCH}_2\text{OB(OC(CH}_3)_2\text{C(CH}_3)_2\text{O)}$ 。 $^1\text{H NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) δ 7.25 (d, $J = 4.3$ Hz, 1H, Ar-H), 7.02-6.94 (m, 2H, Ar-H), 5.04 (s, 2H, OCH_2), 1.27 (s, 12H, CH_3). $^{13}\text{C NMR}$ (101 MHz, CDCl_3) δ 141.97 (Ar-C), 126.59 (Ar-C), 125.89 (Ar-C), 125.51 (Ar-C), 83.14 (OC), 61.63 (OCH_2), 24.63 (CH_3)。

[0048] 实施例九： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化环己基苯甲醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0049] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入40 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.2 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.095 mL 2-吡啶甲醛，混合物在室温下搅拌，反应10 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{OB(OC(CH}_3)_2\text{C(CH}_3)_2\text{O)}$ 。 $^1\text{H NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) δ 8.61 (d, $J = 5.4$ Hz, 1H, Ar-H), 7.91 (t, $J = 7.7$ Hz, 1H, Ar-H), 7.49-7.41 (m, 2H, Ar-H), 5.10 (s, 2H, OCH_2), 1.32 (s, 12H, CH_3). $^{13}\text{C NMR}$ (101 MHz, CDCl_3) δ 159.82 (Ar-C), 143.72 (Ar-C), 139.56 (Ar-C), 123.39 (Ar-C), 120.09 (Ar-C), 81.04 (OC), 66.47 (OCH_2), 25.47 (CH_3)。

[0050] 实施例十： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化丙醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

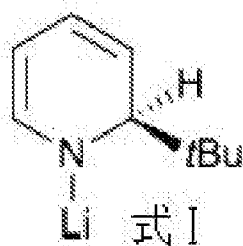
[0051] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入40 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.2 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.072 mL丙醛，混合物在室温下搅拌，反应10 min后，核磁产率大于99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{OB(OC(CH}_3)_2\text{C(CH}_3)_2\text{O)}$ 。 $^1\text{H NMR}$ (400 MHz, CDCl_3) δ 3.80 (t, $J = 6.6$ Hz, 2H, OCH_2), 1.63-1.54 (m, 2H, CH_2), 1.25 (s, 12H, CH_3), 0.91 (t, $J = 7.4$ Hz, 3H, CH_3). $^{13}\text{C NMR}$ (101 MHz, CDCl_3) δ 82.04 (OC), 66.02 (OCH_2), 24.14 (CH_3CH_2), 24.05 (CH_3), 9.55 (CH_2CH_3)。

[0052] 实施例十一： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化正庚醛与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0053] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入40ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.2 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1392 mL正庚醛，混合物在室温下搅拌，反应10 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯 $C_6H_{13}COCH_2OB(OC(CH_3)_2C(CH_3)_2O)$ 。 1H NMR (400 MHz, $CDCl_3$) δ 3.82 (t, $J = 8$ Hz, 2H, OCH_2), 1.52-1.58 (m, 2H, CH_2), 1.27-1.34 (m, 8H, CH_2), 1.24 (s, 12H, CH_3), 0.87 (t, $J = 8$ Hz, 3H, CH_3). ^{13}C NMR (100 MHz, $CDCl_3$) δ 82.02 (OC), 64.40 (OCH_2), 31.29 (CH_2), 30.92 (CH_2), 28.44 (CH_2), 25.02 (CH_2), 24.00 (CH_3), 22.05 (CH_2), 13.51 (CH_3)。

[0054] 将2,6-二异丙基苯胺基锂替换为式I的胺基锂化合物，几乎无法得到产物，收率小于8%。

I



[0055] 实施例十二： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化苯乙酮与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0056] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入60 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.3 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.117 mL苯乙酮，混合物在室温下搅拌，反应20 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯。 $C_6H_5CH(CH_3)OB(OC(CH_3)_2C(CH_3)_2O)$ 。 1H NMR (400 MHz, $CDCl_3$) δ 7.38-7.21 (m, 5H, Ar-H), 5.24 (q, $J = 6.5$ Hz, 1H, OCH), 1.49 (d, $J = 6.5$ Hz, 3H, CH_3), 1.22 (d, $J = 11.9$ Hz, 12H, CH_3). ^{13}C NMR (101 MHz, $CDCl_3$) δ 144.09 (Ar-C), 127.71 (Ar-C), 126.62 (Ar-C), 124.86 (Ar-C), 82.26 (OC), 72.10 (OCH), 24.98 (CH_3), 24.07 (d, $J = 4.5$ Hz, CH_3)。

[0057] 实施例十三： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化对氟苯乙酮与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0058] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入80 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂

的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.4 mol%用量), 然后用注射器加入0.1596 mL硼烷, 混合均匀, 再用注射器加入0.1208 mL对氟苯乙酮, 混合物在室温下搅拌, 反应20 min后, 核磁产率为99%, 之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷, 即得到相应的频哪醇硼酸酯。 ^1H NMR (400 MHz, CDCl_3) δ 7.35-7.30 (m, 2H, Ar-H), 7.02-6.96 (m, 2H, Ar-H), 5.22 (q, $J = 6.4$ Hz, 1H, OCH), 1.47 (d, $J = 6.5$ Hz, 3H, CH_3), 1.22 (d, $J = 11.6$ Hz, 12H, CH_3). ^{13}C NMR (101 MHz, CDCl_3) δ 161.94 (ds, Ar-C), 140.34 (d, $J = 3.1$ Hz, Ar-C), 127.02 (d, $J = 8.0$ Hz, Ar-C), 114.93 (ds, Ar-C), 82.80 (OC), 72.00 (OCH), 25.40 (CH_3), 24.52 (d, $J = 6.1$ Hz, CH_3)。

[0059] 实施例十四: 2,6-二异丙基苯胺基锂催化间氟苯乙酮与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0060] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中, 氩气保护下加入80 μl 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.4 mol%用量), 然后用注射器加入0.1596 mL硼烷, 混合均匀, 再用注射器加入0.1226 mL间氟苯乙酮, 混合物在室温下搅拌, 反应20 min后, 核磁产率为99%, 之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷, 即得到相应的频哪醇硼酸酯。 ^1H NMR (400 MHz, CDCl_3) δ 7.29-7.24 (m, 1H, Ar-H), 7.12-7.08 (m, 2H, Ar-H), 6.94-6.89 (m, 1H, Ar-H), 5.23 (q, $J = 6.4$ Hz, 1H, OCH), 1.48 (d, $J = 6.5$ Hz, 3H, CH_3), 1.23 (d, $J = 11.4$ Hz, 12H, CH_3). ^{13}C NMR (101 MHz, CDCl_3) δ 162.85 (ds, Ar-C), 147.26 (d, $J = 6.9$ Hz, Ar-C), 129.67 (d, $J = 8.2$ Hz, Ar-C), 120.88 (d, $J = 2.8$ Hz, Ar-C), 113.87 (ds, Ar-C), 112.33 (ds, Ar-C), 82.87 (OC), 71.95 (d, $J = 1.8$ Hz, OCH), 25.30 (CH_3), 24.52 (d, $J = 4.2$ Hz, CH_3)。

[0061] 实施例十五: 2,6-二异丙基苯胺基锂催化对氯苯乙酮与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0062] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中, 氩气保护下加入80 μl 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.4 mol%用量), 然后用注射器加入0.1596 mL硼烷, 混合均匀, 再用注射器加入0.1297 mL对氯苯乙酮, 混合物在室温下搅拌, 反应20 min后, 核磁产率为99%, 之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷, 即得到相应的频哪醇硼酸酯。 ^1H NMR (400 MHz, CDCl_3) δ 7.31-7.26 (m, 4H, Ar-H), 5.21 (q, $J = 6.4$ Hz, 1H, OCH), 1.46 (d, $J = 6.5$ Hz, 3H, CH_3), 1.22 (d, $J = 11.4$ Hz, 12H, CH_3). ^{13}C NMR (101 MHz, CDCl_3) δ 142.62 (Ar-C), 132.26 (Ar-C), 127.83 (Ar-C), 126.29 (Ar-C), 82.35 (OC), 71.45 (OCH), 24.87 (CH_3), 24.04 (d, $J = 4.7$ Hz,

CH₃)°

[0063] 实施例十六： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化对甲基苯乙酮与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0064] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入80 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.4 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1335

mL对甲基苯乙酮，混合物在室温下搅拌，反应20 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯。 ¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 7.26-7.24 (m, 2H, Ar-H), 7.11-7.13 (m, 2H, Ar-H), 5.21 (q, *J* = 6.4 Hz, 1H, OCH), 2.32 (s, 3H, Ar-CH₃), 1.47 (d, *J* = 6.5 Hz, 3H, CH₃), 1.22 (d, *J* = 10.4 Hz, 12H, CH₃). ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 141.17 (Ar-C), 136.17 (Ar-C), 128.38 (Ar-C), 124.82 (Ar-C), 82.21 (OC), 71.96 (OCH), 24.99 (CH₃), 24.08 (d, *J* = 3.7 Hz, CH₃), 20.61 (s, Ar-CH₃)°

[0065] 实施例十七： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化对2-乙酰噻吩与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0066] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入80 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.4 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1097 mL 2-乙酰噻吩，混合物在室温下搅拌，反应20 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯。 ¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 7.20-7.18 (m, 1H, Ar-H), 6.97-6.91 (m, 2H, Ar-H), 5.48 (q, *J* = 6.4 Hz, 1H, OCH), 1.60 (d, *J* = 6.4 Hz, 3H, CH₃), 1.24 (d, *J* = 4.9 Hz, 12H, CH₃). ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 147.72 (Ar-C), 125.90 (Ar-C), 123.63 (Ar-C), 122.79 (Ar-C), 82.44 (OC), 68.15 (OCH), 24.58 (CH₃), 24.09 (d, *J* = 9.8 Hz, CH₃)°

[0067] 实施例十八： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化甲基异丙基甲酮与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0068] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入100 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.5 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，

混合均匀，再用注射器加入0.1072 mL甲基异丙基甲酮，混合物在室温下搅拌，反应30 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯。¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 3.94 (p, *J* = 6.2 Hz, 1H, OCH), 1.66 (dq, *J* = 13.5, 6.8 Hz, 1H, CH₃CH), 1.25 (s, 12H, CH₃), 1.14 (d, *J* = 6.3 Hz, 3H, CH₃), 0.91-0.85 (m, 6H, CHCH₃). ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 82.34 (OC), 75.40 (OCH), 34.25 (OCHCH), 24.50 (d, *J* = 7.4 Hz, CH₃), 19.30 (CH₃), 18.10 (CH₃), 17.74 (CH₃)。

[0069] 实施例十九： 2,6-二异丙基苯胺基锂催化4-庚酮与频哪醇硼烷硼氢化反应

[0070] 在经过脱水脱氧处理的反应瓶中，氩气保护下加入100 ul 2,6-二异丙基苯胺基锂的四氢呋喃溶液(0.05M)(0.5 mol%用量)，然后用注射器加入0.1596 mL硼烷，混合均匀，再用注射器加入0.1398 mL 4-庚酮，混合物在室温下搅拌，反应40 min后，核磁产率为99%，之后减压除去少量的四氢呋喃和过量的硼烷，即得到相应的频哪醇硼酸酯。¹H NMR (400 MHz, CDCl₃) δ 4.03 (td, *J* = 8.0, 3.9 Hz, 1H, CH), 1.51 – 1.31 (m, 8H, CH₂), 1.24 (s, 12H, CH₃), 0.90 (t, *J* = 7.1 Hz, 6H, CH₃). ¹³C NMR (101 MHz, CDCl₃) δ 81.82 (OC), 73.55 (OCH), 38.18 (CH₂), 23.97 (CH₃), 18.10 (CH₃), 13.48 (CH₃)。

[0071] 将2,6-二异丙基苯胺基锂替换为金属锂，无法得到产物。

[0072] 本发明首次发现2,6-二异丙基苯胺基锂能够以极高的催化活性催化醛/酮的硼氢化反应，并且具有非常广的底物实用范围。廉价的催化剂，以及较低的催化剂用量，温和的催化条件，为工业化应用提供了可能。

权利要求书

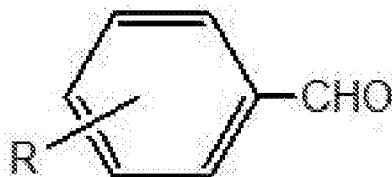
[权利要求 1] 2,6-二异丙基苯胺基锂在催化羰基化合物与硼烷硼氢化反应中的应用；所述羰基化合物选自芳香醛、芳香酮、杂环酮、杂环醛、脂肪醛或脂肪酮。

[权利要求 2] 根据权利要求1所述的应用，其特征在于，所述硼氢化反应包括以下步骤：

无水无氧环境下，惰性气体氛围下，在经过脱水脱氧处理的反应瓶中加入硼烷，然后加入2,6-二异丙基苯胺基锂，混合均匀，再加入羰基化合物，发生硼氢化反应。

[权利要求 3] 根据权利要求1所述的应用，其特征在于，所述硼烷选自频哪醇硼烷；

所述芳香醛的化学结构通式如下：



所述芳香酮的化学结构通式如下：



其中R、R'独立的选自吸电子基团或给电子基团中的一种；

所述杂环醛选自2吡啶甲醛或2-噻吩甲醛；

所述脂肪醛选自环己基甲醛、丙醛、正庚醛；

所述杂环酮选自2-乙酰噻吩；

所述脂肪酮选自甲基异丙基甲酮、4-庚酮。

[权利要求 4] 根据权利要求1所述的应用，其特征在于，所述2,6-二异丙基苯胺基锂的用量为羰基化合物摩尔量的0.1-0.5%，羰基化合物与硼烷的摩尔比为1:1.1。

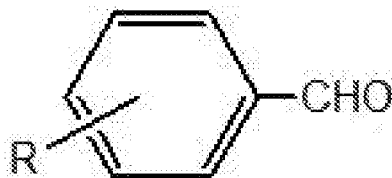
[权利要求 5] 根据权利要求1所述的应用，其特征在于，硼氢化反应的温度为室温

，时间为10-40分钟。

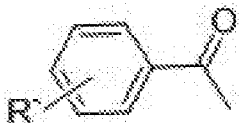
[权利要求 6] 一种硼酸酯的制备方法，包括以下步骤：

无水无氧环境下，惰性气体氛围中，在经过脱水脱氧处理的反应瓶中加入硼烷，然后加入催化剂2,6-二异丙基苯胺基锂，混合均匀，再加入羰基化合物，发生硼氢化反应，暴露于空气中终止反应，得到硼酸酯；所述羰基化合物选自芳香醛、芳香酮、杂环酮、杂环醛、脂肪醛或脂肪酮。

[权利要求 7] 根据权利要求6所述硼酸酯的制备方法，其特征在于，所述芳香醛的化学结构通式如下：



所述芳香酮的化学结构通式如下：



其中R、R'独立的选自吸电子基团或给电子基团中的一种；

所述杂环醛选自2吡啶甲醛或2-噻吩甲醛；

所述脂肪醛选自环己基甲醛、丙醛、正庚醛；

所述杂环酮选自2-乙酰噻吩；

所述脂肪酮选自甲基异丙基甲酮、4-庚酮。

[权利要求 8] 根据权利要求6所述硼酸酯的制备方法，其特征在于，所述硼烷选自频哪醇硼烷。

[权利要求 9] 根据权利要求6所述硼酸酯的制备方法，其特征在于，所述催化剂的用量为羰基化合物摩尔量的0.1-0.5%，羰基化合物与硼烷的摩尔比为1:1.1。

[权利要求 10] 根据权利要求6所述硼酸酯的制备方法，其特征在于，硼氢化反应的温度为室温，时间为10-40分钟。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/CN2018/083253

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

C07F 5/04(2006.01)i; B01J 31/02(2006.01)i

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)

C07F5, B01J31

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 practicable, search terms used)

CNKI, CNABS, CPRSABS, DWPI, SIPOABS, CAPLUS (STN); 苯胺, 锂, 丙基, 硼氢化, 硼烷, 硼酸酯, 羰基化合物, 醛, 酮, tolylamide, benzenamine, anilino, propyl, lithium, hydroboration, borane, borate, carbonyl compound, aldehyde, ketone

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
E	CN 108503659 A (SOOCHOW UNIVERSITY) 07 September 2018 (2018-09-07) entire document, particularly claims 1-10	1-10
E	CN 108383863 A (SOOCHOW UNIVERSITY) 10 August 2018 (2018-08-10) entire document, particularly claims 1-10	1-10
E	CN 108395447 A (ZHANGJIAGANG INSTITUTE OF INDUSTRIAL TECHNOLOGIES SOOCHOW UNIVERSITY ET AL.) 14 August 2018 (2018-08-14) entire document, particularly claims 1-10	1-10
E	CN 108558925 A (NANTONG TEXTILE & SILK INDUSTRIAL TECHNOLOGY RESEARCH INSTITUTE ET AL.) 21 September 2018 (2018-09-21) entire document, particularly claims 1-10	1-10
X	CN 104045666 A (ZHANGJIAGANG INSTITUTE OF INDUSTRIAL TECHNOLOGIES SOOCHOW UNIVERSITY) 17 September 2014 (2014-09-17) entire document, particularly claims 1-7, and embodiments 1-23	1-10
A	CN 1329621 A (BP CHEMICALS LIMITED) 02 January 2002 (2002-01-02) entire document, particularly embodiment 1	1-10

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.☒ 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 application or patent 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

10 January 2019

Date of mailing of the international search report

24 January 2019

Name and mailing address of the ISA/CN

State Intellectual Property Office of the P. R. China
No. 6, Xitucheng Road, Jimenqiao Haidian District, Beijing
100088
China

Authorized officer

Facsimile No. (86-10)62019451

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/CN2018/083253**C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT**

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	CN 103554365 A (DALIAN UNIVERSITY OF TECHNOLOGY) 05 February 2014 (2014-02-05) entire document	1-10
A	US 5486414 A (HENKEL CORP.) 23 January 1996 (1996-01-23) entire document	1-10
A	KAITHAL, A. et al. "Ruthenium Catalyzed Selective Hydroboration of Carbonyl Compounds" <i>Org. Lett.</i> , Vol. vol. 17, 18 September 2015 (2015-09-18), pp. 4790-4793	1-10

INTERNATIONAL SEARCH REPORT
Information on patent family members

International application No.

PCT/CN2018/083253

Patent document cited in search report			Publication date (day/month/year)	Patent family member(s)			Publication date (day/month/year)
CN	108503659	A	07 September 2018	None			
CN	108383863	A	10 August 2018	None			
CN	108395447	A	14 August 2018	None			
CN	108558925	A	21 September 2018	None			
CN	104045666	A	17 September 2014	CN	104045666	B	22 June 2016
CN	1329621	A	02 January 2002	AT	226964	T	15 November 2002
				AU	5815199	A	26 April 2000
				AU	754409	B2	14 November 2002
				DE	69903753	D1	05 December 2002
				BR	9914358	A	27 November 2001
				EA	200100390	A1	22 October 2001
				CZ	20011215	A3	17 October 2001
				PL	348255	A1	20 May 2002
				WO	0020462	A3	08 September 2000
				EP	1141034	B1	30 October 2002
				AR	024218	A1	25 September 2002
				EG	22810	A	31 August 2003
				MY	119600	A	30 June 2005
				CA	2346544	A1	13 April 2000
				WO	0020462	A2	13 April 2000
				NO	994876	A	10 April 2000
				SK	4462001	A3	07 January 2002
				JP	2002526607	A	20 August 2002
				ES	2188235	T3	16 June 2003
				US	2003199650	A1	23 October 2003
				US	6891005	B2	10 May 2005
				DE	69903753	T2	20 March 2003
				ID	28541	A	31 May 2001
				NO	994876	D0	07 October 1999
				EA	004039	B1	25 December 2003
				EP	1141034	A2	10 October 2001
				TR	200100965	T2	21 August 2001
				CN	1152891	C	09 June 2004
CN	103554365	A	05 February 2014	CN	103554365	B	28 October 2015
US	5486414	A	23 January 1996	ZA	9505842	B	21 February 1996
				US	5691048	A	25 November 1997
				CN	1090558	C	11 September 2002
				AU	3092695	A	16 February 1996
				ZA	9505842	A	21 February 1996
				TR	199500869	A2	21 June 1996
				TR	9500869	A2	21 June 1996
				EP	0773870	A4	25 November 1998
				CZ	9700130	A3	16 July 1997
				HU	T76685	A	28 October 1997
				WO	9602384	A1	01 February 1996
				PL	318325	A1	09 June 1997
				AU	688083	B2	05 March 1998
				CN	1152891	A	25 June 1997
				JP	H10502884	A	17 March 1998

International application No.
PCT/CN2018/083253

Patent document cited in search report	Publication date (day/month/year)	Patent family member(s)	Publication date (day/month/year)
		BR 9508316 A	06 January 1998
		EP 0773870 A1	21 May 1997
		CA 2195439 A1	01 February 1996

国际检索报告

国际申请号

PCT/CN2018/083253

A. 主题的分类

C07F 5/04(2006.01)i; B01J 31/02(2006.01)i

按照国际专利分类(IPC)或者同时按照国家分类和IPC两种分类

B. 检索领域

检索的最低限度文献(标明分类系统和分类号)

C07F5, B01J31

包含在检索领域中的除最低限度文献以外的检索文献

在国际检索时查阅的电子数据库(数据库的名称, 和使用的检索词(如使用))

CNKI, CNABS, CPRSABS, DWPI, SIPOABS, CAPLUS (STN); 苯胺, 锂, 丙基, 硼氢化, 硼烷, 硼酸酯, 羰基化合物, 醛, 酮, tolylamide, benzenamine, anilino, propyl, lithium, hydroboration, borane, borate, carbonyl compound, aldehyde, ketone

C. 相关文件

类 型*	引用文件, 必要时, 指明相关段落	相关的权利要求
E	CN 108503659 A (苏州大学) 2018年 9月 7日 (2018 - 09 - 07) 全文, 特别是权利要求1-10	1-10
E	CN 108383863 A (苏州大学) 2018年 8月 10日 (2018 - 08 - 10) 全文, 特别是权利要求1-10	1-10
E	CN 108395447 A (苏州大学张家港工业技术研究院等) 2018年 8月 14日 (2018 - 08 - 14) 全文, 特别是权利要求1-10	1-10
E	CN 108558925 A (南通纺织丝绸产业技术研究院等) 2018年 9月 21日 (2018 - 09 - 21) 全文, 特别是权利要求1-10	1-10
X	CN 104045666 A (苏州大学张家港工业技术研究院) 2014年 9月 17日 (2014 - 09 - 17) 全文, 特别是权利要求1-7, 实施例1-23	1-10
A	CN 1329621 A (英国石油化学品有限公司) 2002年 1月 2日 (2002 - 01 - 02) 全文, 特别是实施例1	1-10
A	CN 103554365 A (大连理工大学) 2014年 2月 5日 (2014 - 02 - 05) 全文	1-10

☒ 其余文件在C栏的续页中列出。☒ 见同族专利附件。

* 引用文件的具体类型:

“A” 认为不特别相关的表示了现有技术一般状态的文件

“E” 在国际申请日的当天或之后公布的在先申请或专利

“L” 可能对优先权要求构成怀疑的文件, 或为确定另一篇引用文件的公布日而引用的或者因其他特殊理由而引用的文件 (如具体说明的)

“O” 涉及口头公开、使用、展览或其他方式公开的文件

“P” 公布日先于国际申请日但迟于所要求的优先权日的文件

“T” 在申请日或优先权日之后公布, 与申请不相抵触, 但为了理解发明之理论或原理的在后文件

“X” 特别相关的文件, 单独考虑该文件, 认定要求保护的发明不是新颖的或不具有创造性

“Y” 特别相关的文件, 当该文件与另一篇或者多篇该类文件结合并且这种结合对于本领域技术人员为显而易见时, 要求保护的发明不具有创造性

“&” 同族专利的文件

国际检索实际完成的日期

2019年 1月 10日

国际检索报告邮寄日期

2019年 1月 24日

ISA/CN的名称和邮寄地址

中国国家知识产权局(ISA/CN)
中国北京市海淀区蓟门桥西土城路6号 100088

受权官员

马进

传真号 (86-10)62019451

电话号码 86-(010)-62084479

C. 相关文件

类 型*	引用文件，必要时，指明相关段落	相关的权利要求
A	US 5486414 A (HENKEL CORP) 1996年 1月 23日 (1996 - 01 - 23) 全文	1-10
A	Akash Kaithal等. "Ruthenium catalyzed selective hydroboration of carbonyl compounds" Org. Lett., 第17卷, 2015年 9月 18日 (2015 - 09 - 18), 第4790-4793页	1-10

国际检索报告
关于同族专利的信息

国际申请号

PCT/CN2018/083253

检索报告引用的专利文件			公布日 (年/月/日)	同族专利			公布日 (年/月/日)
CN	108503659	A	2018年 9月 7日	无			
CN	108383863	A	2018年 8月 10日	无			
CN	108395447	A	2018年 8月 14日	无			
CN	108558925	A	2018年 9月 21日	无			
CN	104045666	A	2014年 9月 17日	CN	104045666	B	2016年 6月 22日
CN	1329621	A	2002年 1月 2日	AT	226964	T	2002年 11月 15日
				AU	5815199	A	2000年 4月 26日
				AU	754409	B2	2002年 11月 14日
				DE	69903753	D1	2002年 12月 5日
				BR	9914358	A	2001年 11月 27日
				EA	200100390	A1	2001年 10月 22日
				CZ	20011215	A3	2001年 10月 17日
				PL	348255	A1	2002年 5月 20日
				WO	0020462	A3	2000年 9月 8日
				EP	1141034	B1	2002年 10月 30日
				AR	024218	A1	2002年 9月 25日
				EG	22810	A	2003年 8月 31日
				MY	119600	A	2005年 6月 30日
				CA	2346544	A1	2000年 4月 13日
				WO	0020462	A2	2000年 4月 13日
				NO	994876	A	2000年 4月 10日
				SK	4462001	A3	2002年 1月 7日
				JP	2002526607	A	2002年 8月 20日
				ES	2188235	T3	2003年 6月 16日
				US	2003199650	A1	2003年 10月 23日
				US	6891005	B2	2005年 5月 10日
				DE	69903753	T2	2003年 3月 20日
				ID	28541	A	2001年 5月 31日
				NO	994876	D0	1999年 10月 7日
				EA	004039	B1	2003年 12月 25日
				EP	1141034	A2	2001年 10月 10日
				TR	200100965	T2	2001年 8月 21日
				CN	1152891	C	2004年 6月 9日
CN	103554365	A	2014年 2月 5日	CN	103554365	B	2015年 10月 28日
US	5486414	A	1996年 1月 23日	ZA	9505842	B	1996年 2月 21日
				US	5691048	A	1997年 11月 25日
				CN	1090558	C	2002年 9月 11日
				AU	3092695	A	1996年 2月 16日
				ZA	9505842	A	1996年 2月 21日
				TR	199500869	A2	1996年 6月 21日
				TR	9500869	A2	1996年 6月 21日
				EP	0773870	A4	1998年 11月 25日
				CZ	9700130	A3	1997年 7月 16日
				HU	T76685	A	1997年 10月 28日
				WO	9602384	A1	1996年 2月 1日
				PL	318325	A1	1997年 6月 9日
				AU	688083	B2	1998年 3月 5日
				CN	1152891	A	1997年 6月 25日
				JP	H10502884	A	1998年 3月 17日

表 PCT/ISA/210 (同族专利附件) (2015年1月)

国际申请号
PCT/CN2018/083253

检索报告引用的专利文件	公布日 (年/月/日)	同族专利	公布日 (年/月/日)
	BR	9508316 A	1998年 1月 6日
	EP	0773870 A1	1997年 5月 21日
	CA	2195439 A1	1996年 2月 1日

表 PCT/ISA/210 (同族专利附件) (2015年1月)