



## (12) 发明专利申请

(10) 申请公布号 CN 104073238 A

(43) 申请公布日 2014. 10. 01

(21) 申请号 201310098669. 4

(22) 申请日 2013. 03. 26

(71) 申请人 海洋王照明科技股份有限公司

地址 518000 广东省深圳市南山区南海大道  
海王大厦 A 座 22 层申请人 深圳市海洋王照明技术有限公司  
深圳市海洋王照明工程有限公司

(72) 发明人 周明杰 梁禄生 王平 张振华

(74) 专利代理机构 深圳市隆天联鼎知识产权代  
理有限公司 44232

代理人 刘抗美 刘耿

(51) Int. Cl.

C09K 11/06 (2006. 01)

C07D 401/14 (2006. 01)

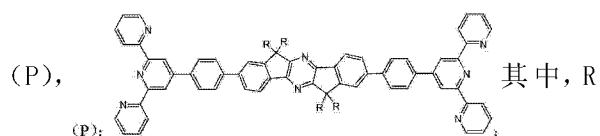
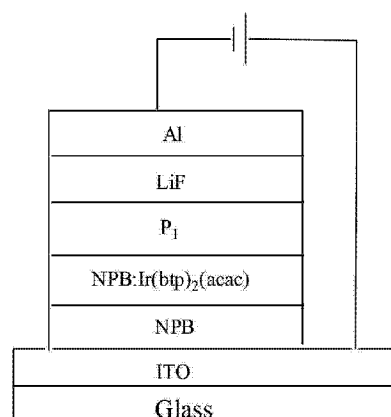
H01L 51/54 (2006. 01)

权利要求书2页 说明书9页 附图1页

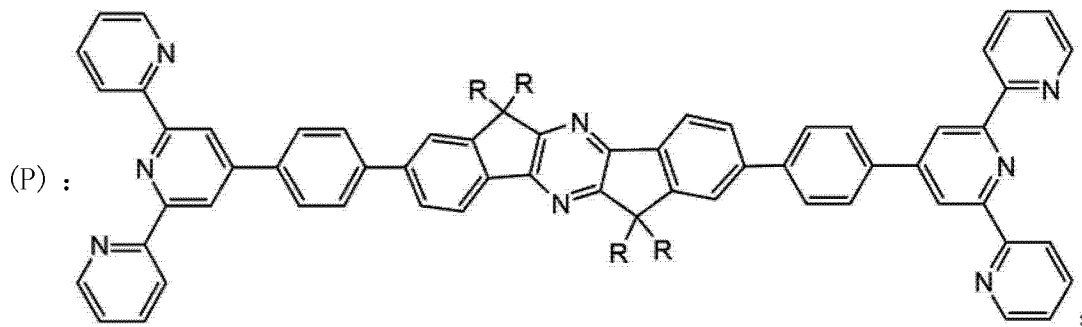
## (54) 发明名称

有机电致发光材料及其制备方法与有机电致  
发光器件

## (57) 摘要

本发明涉及一种有机电致发光材料及其制备  
方法与采用该有机电致发光材料制得的有机电  
致发光器件,该有机电致发光材料具有如下通式表示  $C_1 \sim C_{12}$  烷基中的一种。本发明的有机电致发  
光材料具有良好的载流子传输性能和热稳定性,  
以及优异的溶解性能和成膜性能。

1. 一种有机电致发光材料,其通式 (P) 如下:

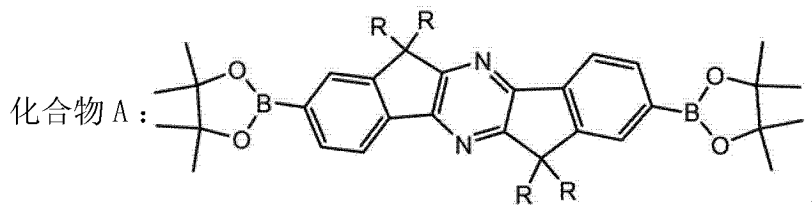


其中, R 为  $C_1 \sim C_{12}$  烷基中的一种。

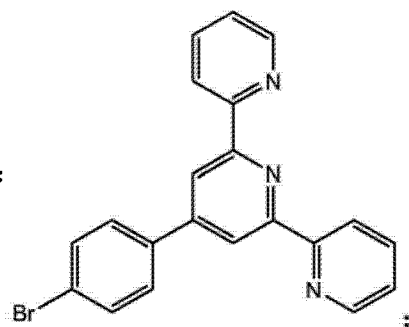
2. 根据权利要求 1 所述的有机电致发光材料,其特征在于,其中 R 为甲基、己烷基、或十二烷基。

3. 一种权利要求 1 所述的有机电致发光材料的制备方法,其特征在于,该制备方法包括以下步骤:

(a) 提供如下化合物 A 和化合物 B:



化合物 B:



其中, R 为  $C_1 \sim C_{12}$  烷基中的一种;

(b) 将所述化合物 A、所述化合物 B 和催化剂混合,在惰性气体氛围内,加入碱性溶液与有机溶剂,于  $75 \sim 120^\circ\text{C}$  下进行 Suzuki 耦合反应 24 ~ 48 小时,制得反应液,萃取提纯,得到所述的有机电致发光材料;其中,所述化合物 A 和化合物 B 摩尔比为 1:2 ~ 3。

4. 根据权利要求 3 所述的制备方法,其特征在于,所述催化剂为有机钯,所述有机钯与所述化合物 A 的摩尔比为 0.001 ~ 0.1:1。

5. 根据权利要求 4 所述的制备方法,其特征在于,所述有机钯为四(三苯基膦)钯、双(三苯基膦)二氯化钯或者三(二亚苄基丙酮)二钯。

6. 根据权利要求 3 所述的制备方法,其特征在于,所述惰性气体为氮气、氩气中的一种或两种。

7. 根据权利要求 3 所述的制备方法,其特征在于,所述碱性溶液为  $\text{Cs}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{K}_2\text{CO}_3$  或  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液,所述碱性溶液的浓度为 2mol/L,所述碱性溶液中的溶质与所述化合物 A 的摩尔

比为 20 ~ 25:1。

8. 根据权利要求 3 所述的制备方法,其特征在于,所述有机溶剂为四氢呋喃、乙二醇二甲醚或甲苯。

9. 根据权利要求 3 所述的制备方法,其特征在于,所述萃取提纯步骤如下:将步骤(b)中所述的反应液倒入饱和氯化铵水溶液中,用二氯甲烷萃取,有机相用氯化钠水溶液洗,干燥,旋蒸除去溶剂后得到粗产物,随后将粗产物进行硅胶柱层析分离提纯。

10. 一种有机电致发光器件,其包括依次层叠的基底、阳极层、空穴传输层、发光层、电子传输层、缓冲层以及阴极层,其特征在于,所述电子传输层的材料为权利要求 1 所述的有机电致发光材料。

## 有机电致发光材料及其制备方法与有机电致发光器件

### 技术领域

[0001] 本发明涉及光电材料领域,尤其涉及一种有机电致发光材料。本发明还涉及所述有机电致发光材料的制备方法以及采用所述有机电致发光材料而制得的有机电致发光器件。

### 背景技术

[0002] 随着信息时代的发展,具有高效、节能、轻质的有机电致发光平板显示器(OLEDs)及大面积白光照明越来越受到人们的关注。OLED 技术被全球的科学家关注,相关的企业和实验室都在进行这项技术的研发。作为一种新型的 LED 技术,具有主动发光、轻、薄、对比度好、能耗低、可制成柔性器件等特点的有机电致发光器件对材料提出了较高的要求。

[0003] 1987 年,美国 Eastman Kodak 公司的 Tang 和 VanSlyke 报道了有机电致发光研究中的突破性进展。而要实现全色显示及照明等应用目的,发光器件必须具有一定的效率和寿命。目前具有高迁移率、高稳定性的材料较缺乏,影响了 OLED 器件效率和寿命的提升。

[0004] 因此,本发明设计、合成了含苯并噻吩砜和茈的有机半导体材料,这种材料具有很好的电子注入、传输性能和热稳定性能。

### 发明内容

[0005] 针对上述背景技术存在的缺陷或不足,本发明的第一目的在于提供一种有机电致发光材料,所述有机电致发光材料具有很好的电子注入、传输性能和热稳定性能。

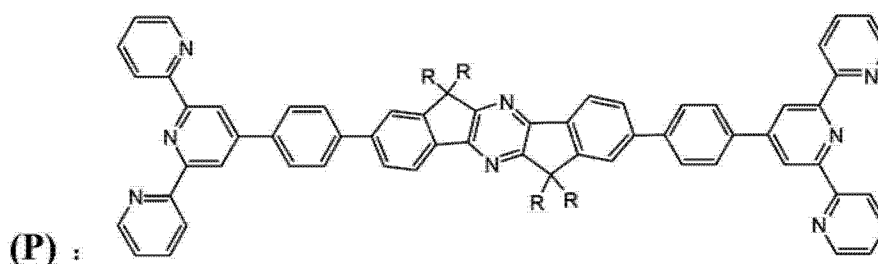
[0006] 本发明的第二目的在于提供一种有机电致发光材料的制备方法。

[0007] 本发明的第三目的在于提供一种由有机电致发光材料而制得的有机电致发光器件。

[0008] 为了实现本发明的第一个目的,本发明所采用的技术方案为:

[0009] 本发明的有机电致发光材料具有下述通式 (P),

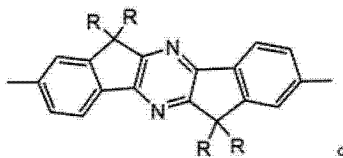
[0010]



[0011] 其中, R 表示  $C_1 \sim C_{12}$  烷基中的一种。优选地, R 表示为甲基、己烷基、或十二烷基。

[0012] 在本技术方案中,所述有机电致发光材料含二茈吡嗪基团,该二茈吡嗪基团的结构式如下:

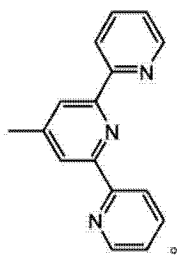
[0013]



[0014] 该二茚吡嗪基团具有刚性平面结构使所述有机电致发光材料具有高的化学热稳定性和热稳定性。该二茚吡嗪基团在薄膜中有效的  $\pi - \pi$  堆叠使得所述有机电致发光材料具有好的载流子迁移率。

[0015] 在本技术方案中,所述有机电致发光材料含 2,2':6',2''-三联吡啶基团,该 2,2':6',2''-三联吡啶基团的结构式如下:

[0016]

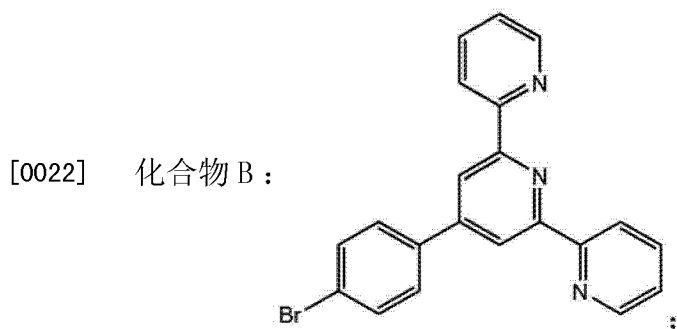
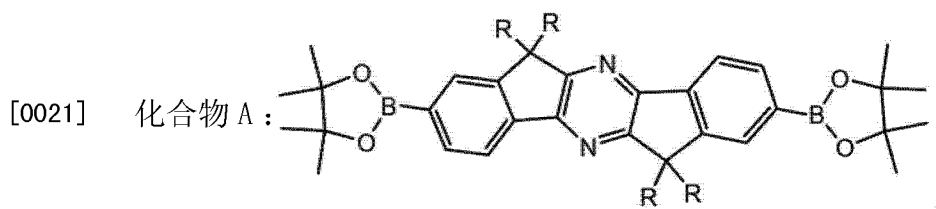


[0017] 该 2,2':6',2''-三联吡啶基团为缺电子基团,有利于所述有机电致发光材料的电子传输,其两个吡啶同时取代在同一个吡啶的 2,6 位上形成的基团结构,也赋予材料一定的位阻,能够提高所述有机电致发光材料的热稳定性。

[0018] 为了实现本发明的第二目的,本发明所采用的技术方案为:

[0019] 上述有机电致发光材料的制备方法,包括以下步骤:

[0020] (a) 提供如下化合物 A 和 B;



[0023] 其中, R 表示  $C_1 \sim C_{12}$  烷基中的一种。

[0024] (b) 将所述化合物 A、所述化合物 B 和催化剂混合,在惰性气体氛围内,加入碱性溶液与有机溶剂,于  $75 \sim 120^\circ\text{C}$  下进行 Suzuki 耦合反应(亦称 Suzuki 耦合反应) 24 ~ 48 小时,制得反应液,萃取提纯,得到所述的有机电致发光材料;其中,所述化合物 A 和化合物 B 摩尔比为 1:2 ~ 3。

[0025] 在上述步骤(b)中,所述催化剂为有机钯,所述有机钯与所述化合物 A 的摩尔比为

0.001 ~ 0.1:1。

[0026] 在上述步骤(b)中,所述有机钯为四(三苯基膦)钯、双(三苯基膦)二氯化钯或者三(二亚苄基丙酮)二钯。

[0027] 在上述步骤(b)中,所述惰性气体为氮气、氩气中的一种或两种。

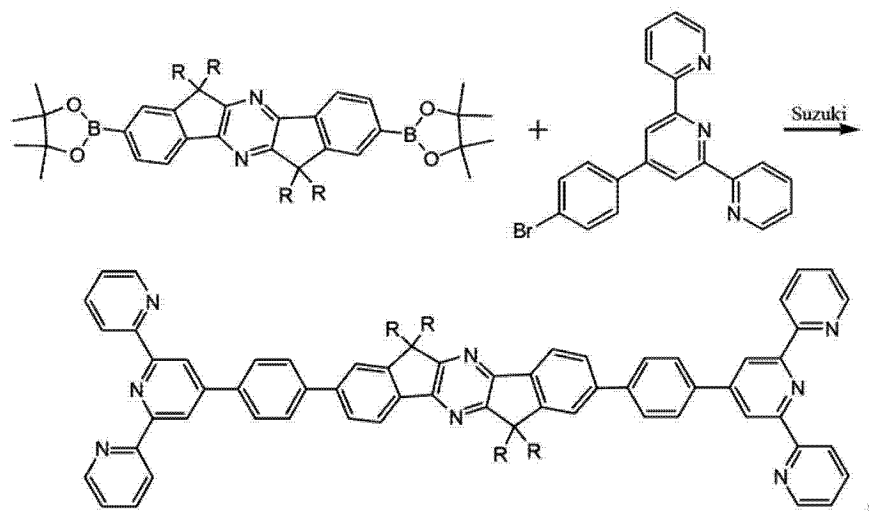
[0028] 在上述步骤(b)中,所述碱性溶液为  $\text{Cs}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{K}_2\text{CO}_3$  或  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液,所述碱性溶液的浓度为 2mol/L,所述碱性溶液中的溶质与所述化合物 A 的摩尔比为 20 ~ 25:1。

[0029] 在上述步骤(b)中,所述有机溶剂为四氢呋喃、乙二醇二甲醚或甲苯。

[0030] 在上述步骤(b)中,所述萃取提纯步骤如下:将所述的反应液倒入饱和氯化铵水溶液中,用二氯甲烷萃取,有机相用氯化钠水溶液洗,干燥,旋蒸除去溶剂后得到粗产物,随后将粗产物进行硅胶柱层析分离提纯。

[0031] 上述有机电致发光材料的制备方法中所涉及的反应式如下:

[0032]



[0033] 式中, R 表示  $\text{C}_1 \sim \text{C}_{12}$  烷基中的一种。

[0034] 为了实现本发明的第三目的,本发明所采用的技术方案为:

[0035] 一种有机电致发光器件,其包括依次层叠的基底、阳极层、空穴传输层、发光层、电子传输层、缓冲层以及阴极层。所述电子传输层的材料为上述的有机电致发光材料。

[0036] 与现有技术相比,本发明所述的有机电致发光材料具有良好的载流子传输性能和热稳定性能,以及具有优异的溶解性能和成膜性能,能够溶于常见的如四氢呋喃、二氯甲烷、三氯甲烷、甲苯等常用的有机溶剂中。采用所述有机电致发光材料制得的有机电致发光器件使用理想。

## 附图说明

[0037] 图 1 是由实施例 1 制备的有机电致发光器件的结构图。

[0038] 图 2 是由本实施例 4 制备的有机电致发光器件的电致发光光谱图。

## 具体实施方式

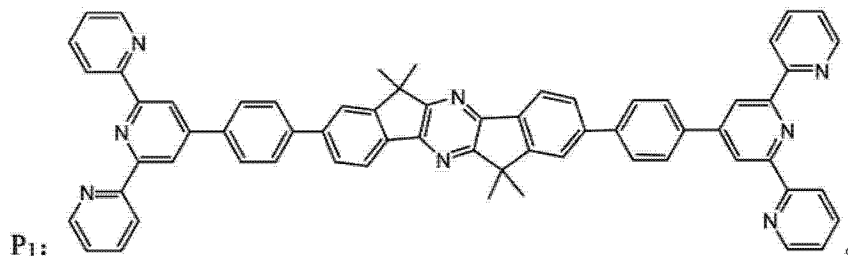
[0039] 以下所述是本发明的优选实施方式。应当指出,对于本技术领域的普通技术人员来说,在不脱离本发明原理的前提下,还可以做出若干改进和调整,这些改进和调整也视为

在本发明的保护范围内。

[0040] 实施例 1

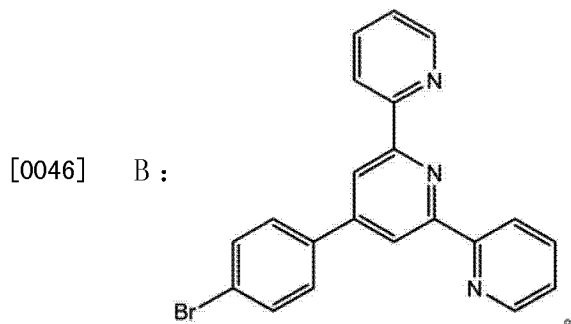
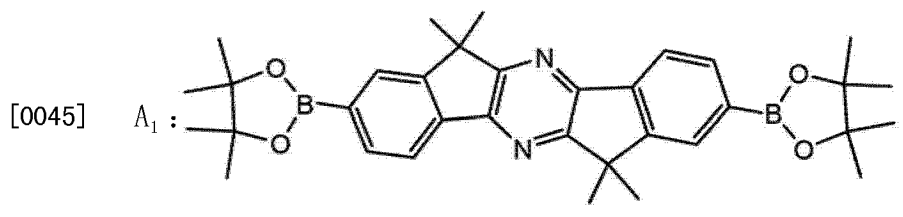
[0041] 本实施例公开有机半导体材料中的一种有机电致发光材料  $P_1$ : 2,8-二((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪,其简称为 DTPyPMIPy,所述有机电致发光材料  $P_1$  的结构式如下:

[0042]



[0043] 为制备所述化合物  $P_1$ ,所涉及的方法包括如下步骤:

[0044] (1) 分别取如下结构式表示的化合物  $A_1$  (2,8-二(4'-(4-溴苯基)-2,2':6',2''-三联吡啶)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪)和化合物 B (4'-(4-溴苯基)-2,2':6',2''-三联吡啶);



[0047] (2) 将 4.0mmol 的化合物  $A_1$  (2,8-二(4,4,5,5-四甲基-1,3,2-二氧杂硼烷-2-基)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪)、8.0mmol 的化合物 B (4'-(4-溴苯基)-2,2':6',2''-三联吡啶)和 0.4mmol 的催化剂(四(三苯基膦)钯)加入到反应瓶中,抽真空后通氮气循环 3 次,使反应体系处于无氧状态,在氮气保护下,加入 55ml 四氢呋喃溶液、40ml 的 2mol/L 的  $Na_2CO_3$  溶液,将混合液加热进行耦合反应,75 ~ 80℃回流反应 24h,制得含 2,8-二((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪的反应液,将反应液倒入饱和氯化铵的水溶液中,二氯甲烷萃取三次,有机相用氯化钠水溶液洗,干燥,旋蒸除去溶剂后得到粗产物,经过硅胶柱层析分离提纯,最后得到纯化后的固体产物 2,8-二((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪,即所述有机电致发光材料  $P_1$ 。

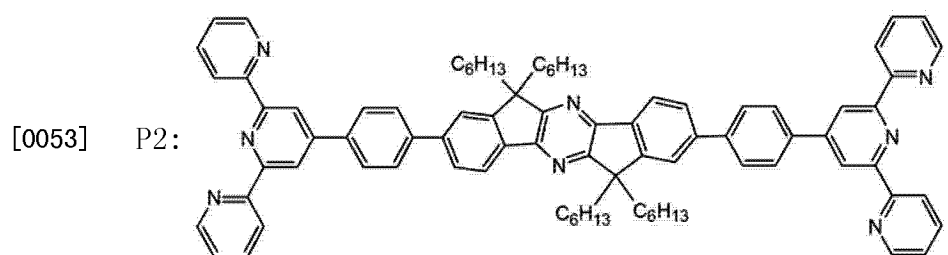
[0048] 本实施例中, 2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪的产率为47%。

[0049] 对所述2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪进行质谱分析,得到的测试结果为:MS:m/z=927(M<sup>+</sup>)。

[0050] 对所述2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪进行元素分析,得到的测试结果为:分子式为C<sub>64</sub>H<sub>44</sub>N<sub>8</sub>,其中C的质量分数为82.84%;H的质量分数为5.05%;N的质量分数为12.12%。

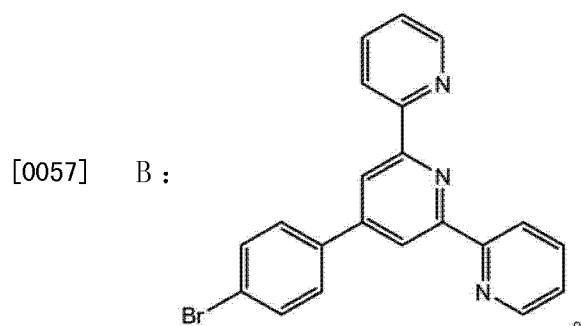
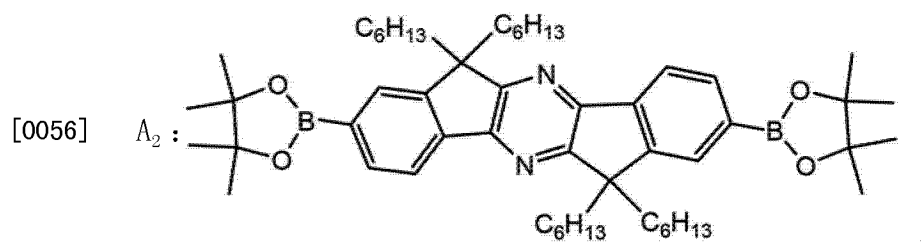
[0051] 实施例2

[0052] 本实施例公开有机半导体材料中的一种有机电致发光材料P<sub>2</sub>:2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四己基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪,其简称为DTPyPHIPy,所述有机电致发光材料P<sub>2</sub>的结构式如下:



[0054] 为制备所述化合物P<sub>2</sub>,所涉及的方法包括如下步骤:

[0055] (1) 分别取如下结构式表示的化合物A<sub>2</sub>(2,8-二(4,4,5,5-四甲基-1,3,2-二氧杂硼烷-2-基)-6,6,12,12-四己基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪)和化合物B(4'-(4-溴苯基)-2,2':6',2''-三联吡啶),



[0058] (2) 将4.0mmol的化合物A<sub>2</sub>(2,8-二(4,4,5,5-四甲基-1,3,2-二氧杂硼烷-2-基)-6,6,12,12-四己基-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪)、9.0mmol的化合物B(4'-(4-溴苯基)-2,2':6',2''-三联吡啶)和0.12mmol的催化剂(三(二亚苄基丙酮)二钯)加入到反应瓶中,抽真空后通氩气循环3次,使反应体系处于无氧状态,在氩气保护下,加入70mL乙二醇二甲醚、45mL的2mol/L的K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>溶液,将混合液加热进行Suzuki



耦合反应, 95℃回流反应 40h, 制得含 2, 8-二((2, 6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6, 6, 12, 12-四己基-6, 12-二氢二茚[1, 2-b; 1', 2'-e]吡嗪的反应液, 将反应液倒入饱和氯化铵的水溶液中, 二氯甲烷萃取三次, 有机相用氯化钠水溶液洗, 干燥, 旋蒸除去溶剂后得到粗产物, 经过硅胶柱层析分离提纯, 最后得到纯化后的固体产物 2, 8-二((2, 6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6, 6, 12, 12-四己基-6, 12-二氢二茚[1, 2-b; 1', 2'-e]吡嗪, 即所述有机电致发光材料 P<sub>2</sub>。

[0059] 本实施例中, 2, 8-二((2, 6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6, 6, 12, 12-四己基-6, 12-二氢二茚[1, 2-b; 1', 2'-e]吡嗪的产率为 64%。

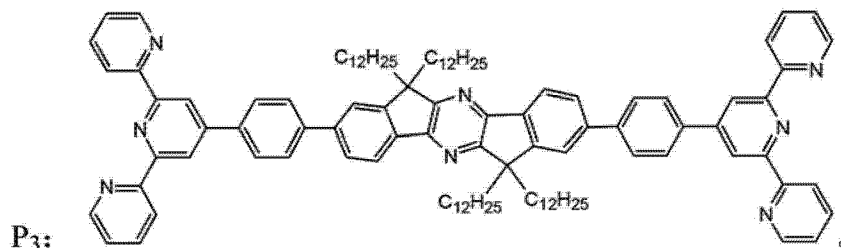
[0060] 对所述 2, 8-二((2, 6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6, 6, 12, 12-四己基-6, 12-二氢二茚[1, 2-b; 1', 2'-e]吡嗪进行质谱分析, 得到的测试结果为: MS:m/z=1207 (M<sup>+</sup>)。

[0061] 对所述 2, 8-二((2, 6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6, 6, 12, 12-四己基-6, 12-二氢二茚[1, 2-b; 1', 2'-e]吡嗪进行元素分析, 得到的测试结果为: 分子式为 C<sub>84</sub>H<sub>86</sub>N<sub>8</sub>, C 的质量分数为 83.47%; H 的质量分数为 7.21%; N 的质量分数为 9.32%。

[0062] 实施例 3

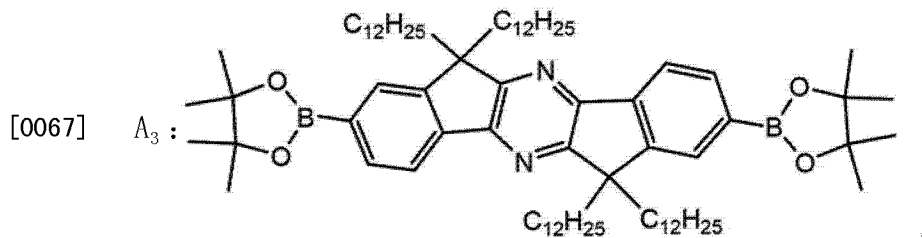
[0063] 本实施例公开有机半导体材料中的一种有机电致发光材料 P<sub>3</sub>: 2, 8-二((2, 6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6, 6, 12, 12-四(十二烷基)-6, 12-二氢二茚[1, 2-b; 1', 2'-e]吡嗪, 其简称为 DTPyPDIPy, 所述有机电致发光材料 P<sub>3</sub> 的结构式如下:

[0064]

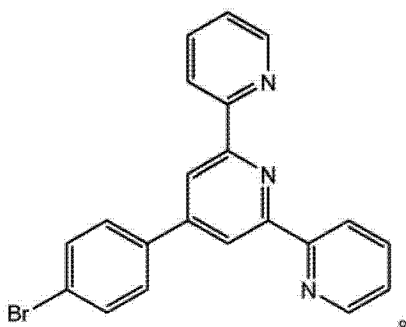


[0065] 为制备所述化合物 P<sub>3</sub>, 所涉及的方法包括如下步骤:

[0066] (1) 分别取如下结构式表示的化合物 A<sub>3</sub> (2, 8-二(4, 4, 5, 5-四甲基-1, 3, 2-二氧杂硼烷-2-基)-6, 6, 12, 12-四(十二烷基)-6, 12-二氢二茚[1, 2-b; 1', 2'-e]吡嗪) 和化合物 B (4'-(4-溴苯基)-2, 2':6', 2''-三联吡啶),



[0068] B:



[0069] (2) 将 4.0mmol 的化合物 A<sub>3</sub> (2,8-二(4,4,5,5-四甲基-1,3,2-二氧杂硼烷-2-基)-6,6,12,12-四(十二烷基)-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪)、12.0mmol 的化合物 B (4'-(4-溴苯基)-2,2':6',2''-三联吡啶) 和 0.004mmol 的催化剂(双(三苯基膦)二氯化钯)加入到反应瓶中,抽真空后通氮气和氩气的混合气体循环 3 次,使反应体系处于无氧状态,在氮气和氩气的混合气体保护下,加入 60mL 甲苯溶液、50ml 的 2mol/L Cs<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 溶液,将混合液加热进行 Suzuki 耦合反应,120℃回流反应 48h,制得含 2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四(十二烷基)-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪的反应液,将反应液倒入饱和氯化铵的水溶液中,二氯甲烷萃取三次,有机相用氯化钠水溶液洗,干燥,旋蒸除去溶剂后得到粗产物,经过硅胶柱层析分离提纯,最后得到纯化后的固体产物 2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四(十二烷基)-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪,即所述有机电致发光材料 P<sub>3</sub>。

[0070] 本实施例中 2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四(十二烷基)-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪的产率为 84%。

[0071] 对所述 2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四(十二烷基)-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪进行质谱分析,得到的测试结果为: MS:m/z1544(M<sup>+</sup>)。

[0072] 对所述 2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四(十二烷基)-6,12-二氢二茚[1,2-b;1',2'-e]吡嗪进行元素分析,得到的测试结果为: 分子式为 C<sub>108</sub>H<sub>134</sub>N<sub>8</sub>,其中 C 的质量分数为 84.18%;H 的质量分数为 8.74%;N 的质量分数为 7.29%。

[0073] 有机电致发光材料的热稳定性测试

[0074] 以下对上述实施例 1 至 3 有机电致发光材料利用热重分析仪(TGA)进行检测。该热重分析的分析条件为氮气气氛、扫描速度为 10℃/min。

[0075] 表 1 为由热重分析仪测得的实施例 1 至 3 有机电致发光材料的热分解温度数据。由表 1 可知,实施例 1 至 3 有机电致发光材料的热分解温度高达 410℃(5% 热失重)以上,说明此类化合物具有相当高的热稳定性。

[0076] 表 1

[0077]

化合物	实施例 1	实施例 2	实施例 3

热分解温度(5% 热失重)/°C	425	420	418
------------------	-----	-----	-----

[0078] 表 2 是通过飞行时间法方法测得的实施例 1 至 3 有机电致发光材料的电子迁移率数据。测试结果显示,在电场为  $8.0 \times 10^5 \text{Vcm}^{-1}$  时,实施例 1 至 3 有机电致发光材料的电子迁移率在  $1.0 \times 10^{-6} \text{cm}^2 (\text{Vs})^{-1}$  以上,说明本发明有机电致发光材料具有良好的电子传输性能。

[0079] 表 2

[0080]

化合物	实施例 1	实施例 2	实施例 3
电子迁移率 $/\text{cm}^2 (\text{Vs})^{-1}$	$2.7 \times 10^{-5}$	$4.2 \times 10^{-6}$	$1.2 \times 10^{-6}$

[0081]

[0082] 实施例 4

[0083] 图 1 示出本实施例的有机电致发光器件,该有机电致发光器件采用实施例 1 制得的有机电致发光材料  $P_1$  (DTPyPMIPy) 而制得。

[0084] 该有机电致发光器件包括依次层叠的基底、阳极层、空穴传输层、发光层、电子传输层、缓冲层以及阴极层。其中:

[0085] 基底的材料采用玻璃(glass);

[0086] 阳极层的材料优选为方块电阻为  $10\text{--}20 \Omega/\square$  的 ITO (氧化铟锡),厚度为 150nm;

[0087] 空穴传输层的材质为 N,N'-二( $\alpha$ -萘基)-N,N'-二苯基-4,4'-二胺(NPB),厚度 40nm;

[0088] 发光层的主体材料为 N,N'-二( $\alpha$ -萘基)-N,N'-二苯基-4,4'-二胺(NPB),发光层的客体材料为双(2-(2'-苯并噻吩基)吡啶-N,C3')(乙酰丙酮)合铱( $\text{Ir}(\text{btp})_2(\text{acac})$ ); $\text{Ir}(\text{btp})_2(\text{acac})$  按 4% 的质量百分比掺杂到 NPB 中,发光层的厚度为 30nm。

[0089] 电子传输层的材质为实施例 1 制得的有机电致发光材料  $P_1$  (DTPyPMIPy),即为 2,8-二(((2,6-二(吡啶-2-基)吡啶)-4-基)苯-4-基)-6,6,12,12-四甲基-6,12-二氢二茛[1,2-b;1',2'-e]吡嗪,电子传输层的厚度为 45nm;

[0090] 缓冲层的材料为氟化锂,即 LiF,厚度为 1nm;

[0091] 阴极层的材质为铝层,厚度 120nm。

[0092] 因此,如图 1 所示,该有机电致发光器件为复合层状结构,其结构为:glass/ITO/NPB/NPB: $\text{Ir}(\text{btp})_2(\text{acac})$ /P1/LiF/Al;其中,斜杆“/”表示层状结构,NPB: $\text{Ir}(\text{btp})_2(\text{acac})$  中的冒号“:”表示掺杂。

[0093] 该有机电致发光器件经过在室温下、大气环境中测试,红光的该有机电致发光器件取得了 9.6lm/W 的最大光效。

[0094] 图 2 为本实施例 4 有机电致发光器件的电致发光光谱图,其最大发光波长在 612nm 处,与红光掺杂剂  $\text{Ir}(\text{btp})_2(\text{acac})$  的本征发射峰一致,说明激子能量充分从发光层的主体材料转移到发光层的主体材料中发光。

[0095] 上述内容,仅为本发明的较佳实施例,并非用于限制本发明的实施方案,本领域普通技术人员根据本发明的主要构思和精神,可以十分方便地进行相应的变通或修改,故本

发明的保护范围应以权利要求书所要求的保护范围为准。

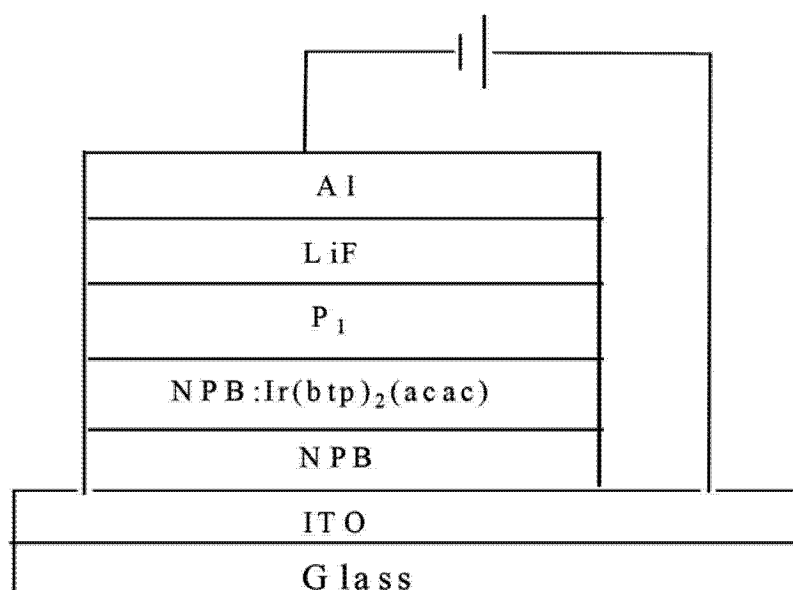


图 1

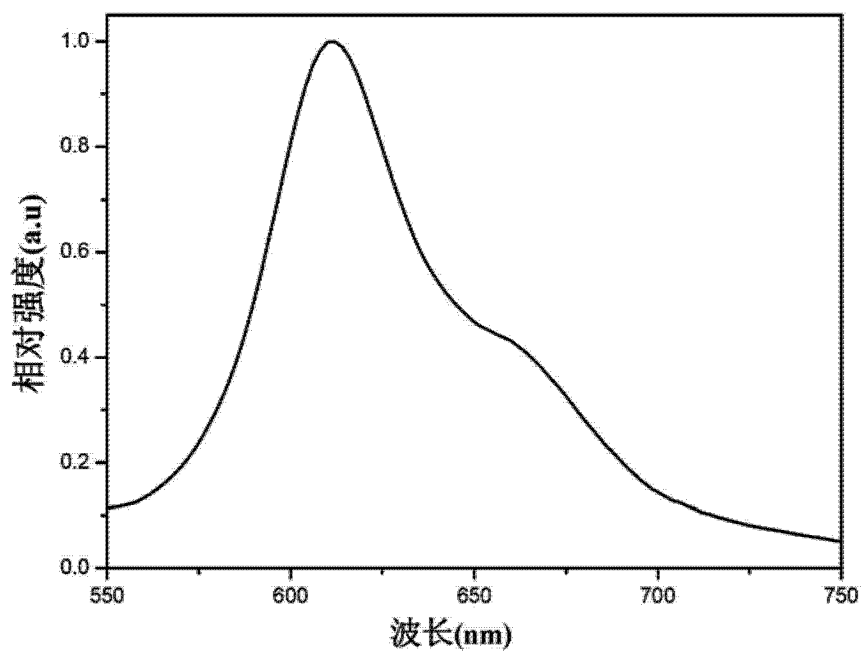


图 2

专利名称(译)	有机电致发光材料及其制备方法与有机电致发光器件		
公开(公告)号	<a href="#">CN104073238A</a>	公开(公告)日	2014-10-01
申请号	CN201310098669.4	申请日	2013-03-26
[标]申请(专利权)人(译)	海洋王照明科技股份有限公司 深圳市海洋王照明工程有限公司		
申请(专利权)人(译)	海洋王照明科技股份有限公司 深圳市海洋王照明技术有限公司 深圳市海洋王照明工程有限公司		
当前申请(专利权)人(译)	海洋王照明科技股份有限公司 深圳市海洋王照明技术有限公司 深圳市海洋王照明工程有限公司		
[标]发明人	周明杰 梁禄生 王平 张振华		
发明人	周明杰 梁禄生 王平 张振华		
IPC分类号	C09K11/06 C07D401/14 H01L51/54		
代理人(译)	刘耿		
外部链接	<a href="#">Espacenet</a> <a href="#">SIPO</a>		

# 摘要(译)

本发明涉及一种有机电致发光材料及其制备方法与采用该有机电致发光材料制得的有机电致发光器件，该有机电致发光材料具有如下通式（P），其中，R表示C1~C12烷基中的一种。本发明的有机电致发光材料具有良好的载流子传输性能和热稳定性，以及优异的溶解性能和成膜性能。

