

[19] 中华人民共和国国家知识产权局

[51] Int. Cl.
C09K 11/06 (2006.01)



[12] 发明专利说明书

专利号 ZL 02154815.3

[45] 授权公告日 2006 年 8 月 9 日

[11] 授权公告号 CN 1268714C

[22] 申请日 2002.11.28 [21] 申请号 02154815.3
[71] 专利权人 铼宝科技股份有限公司
地址 台湾省新竹县湖口乡新竹工业区光复北路 12 号
[72] 发明人 徐湘伦 梁文傑 王申申
审查员 贺 芳

[74] 专利代理机构 北京中原华和知识产权代理有限公司
代理人 寿 宁 张华辉

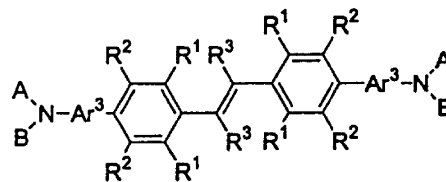
权利要求书 3 页 说明书 15 页 附图 2 页

[54] 发明名称

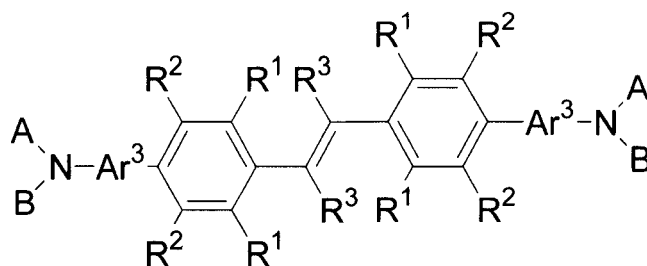
有机电致发光材料及电致发光装置

[57] 摘要

本发明涉及一种有机电致发光材料，其具有下式的结构：其中， R^1 、 R^2 、 R^3 为各别独立的氢原子、卤素原子、腈基、烷基 (alkyl)、环烷基 (cycloalkyl)、烷氧基 (alkyloxy)、链烯基 (alkenyl)、胺基、芳香族烃基、芳香族复环基、芳烷基、或是丙烯氧基， Ar^3 为芳香族烃基、或是芳香族复环基，而 A 及 B 为各别独立的氢原子、烷基、环烷基、烷氧基、链烯基、胺基、芳香族烃基、芳香族复环基、芳烷基、或是丙烯氧基，另外，本发明亦提供一种具有上述有机电致发光材料的电致发光装置。



1、一种有机电致发光材料，其特征在于，其具有下式（I）的结构：



式(I)

5 其中，R¹、R²、R³为各别独立的氢原子，或是R¹为烷基且R²、R³为各别独立的氢原子，Ar³为芳香族烃基，而A及B为各别独立芳香族烃基。

2、如权利要求1所述的有机电致发光材料，其特征在于，R¹、R²为各别独立的具有1至10个碳原子的取代的烷基、具有1至10个碳原子的不取代的烷基、具有1至10个碳原子的取代的环烷基、或具有1至10个碳原子的不取代的环烷基。

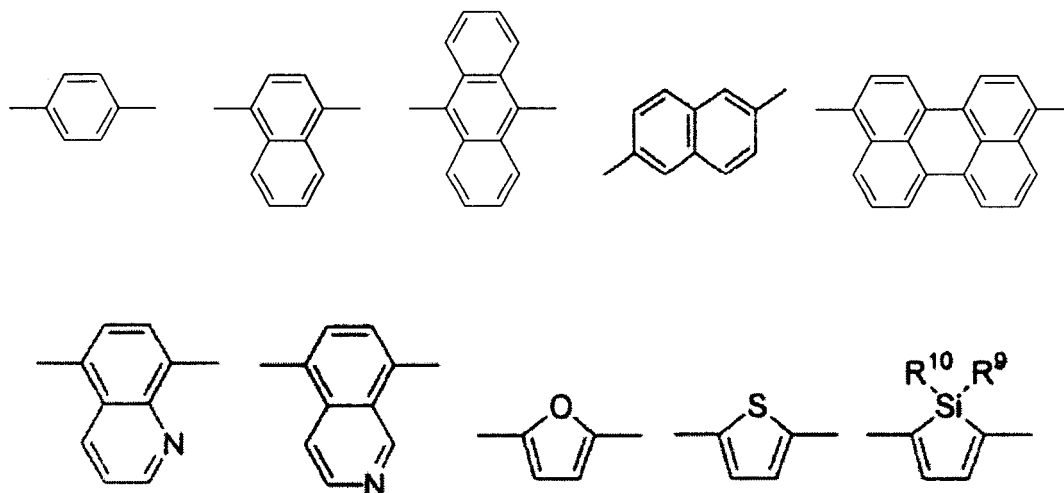
3、如权利要求1所述的有机电致发光材料，其特征在于，Ar³为具有6至30个碳原子的取代的芳香族烃基或具有6至30个碳原子的不取代的芳香族烃基。

4、如权利要求3所述的有机电致发光材料，其特征在于，Ar³为具有6至30个碳原子的取代的芳香族稠环基或是具有6至30个碳原子的不取代的芳香族稠环基。

5、如权利要求3所述的有机电致发光材料，其特征在于，Ar³与A有键结。

6、如权利要求3所述的有机电致发光材料，其特征在于，Ar³与B有键结。

7、如权利要求3所述的有机电致发光材料，其特征在于，Ar³为

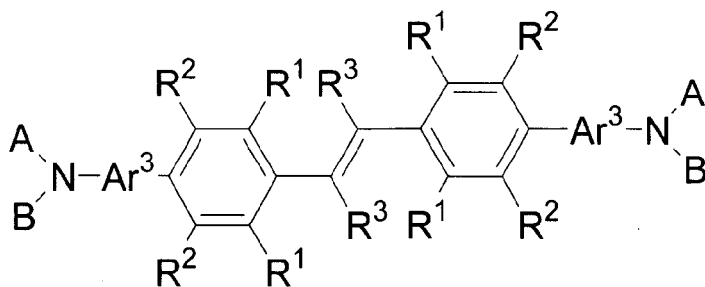


其中， R^9 及 R^{10} 为各别独立的具有 1 至 10 个碳原子的取代的烷基或具有 1 至 10 个碳原子的不取代的烷基。

8、如权利要求 1 所述的有机电致发光材料，其特征在于，A 及
5 B 为各别独立的具有 6 至 30 个碳原子的取代的芳香族烃基或具有 6 至 30 个碳原子的不取代的芳香族烃基。

9、如权利要求 8 所述的有机电致发光材料，其特征在于，其中 A
及 B 为各别独立的具有 6 至 30 个碳原子的取代的芳香族稠环基、具有
6 至 30 个碳原子的不取代的芳香族稠环基、具有 6 至 30 个碳原子的
10 取代的芳烷基、具有 6 至 30 个碳原子的不取代的芳烷基。

10、一种电致发光装置，其特征在于，其包含二电极、及一位于
该等电极之间的有机电致发光层，该有机电致发光层包含一有机电致
发光材料，该有机电致发光材料具有下式（I）的结构：



式(I)

其中， R^1 、 R^2 、 R^3 为各别独立的氢原子，或是 R^1 为烷基且 R^2 、 R^3 为各别独立的氢原子， Ar^3 为芳香族烃基，而A及B为各别独立的芳香族烃基。

11、如权利要求10所述的电致发光装置，其特征在于，该有机电致发光层还包含芳香族胺化合物。

12、如权利要求11所述的电致发光装置，其特征在于，芳香族胺化合物具有芳香族烃基类取代基。

13、如权利要求11所述的电致发光装置，其特征在于，芳香族胺化合物具有芳香族稠环基类取代基。

14、如权利要求11所述的电致发光装置，其特征在于，该有机电致发光层的玻璃转化温度大于 100°C 。

15、如权利要求10所述的电致发光装置，其特征在于，该有机电致发光材料为该有机电致发光层的掺杂物质。

16、如权利要求15所述的电致发光装置，其特征在于，该有机电致发光材料的掺杂浓度高于 $0.01\text{wt}\%$ 。

17、如权利要求15所述的电致发光装置，其特征在于，该有机电致发光材料的掺杂浓度低于 $10\text{wt}\%$ 。

18、如权利要求10所述的电致发光装置，其特征在于，该有机电致发光材料为该有机电致发光层的空穴传输层的掺杂物质。

有机电致发光材料及电致发光装置

5 技术领域

本发明涉及一种发光材料及发光装置，特别是一种有机电致发光材料及电致发光装置。

背景技术

10 随着电子技术进步，重量轻、效率高的显示器亦随着蓬勃地发展，例如液晶显示器（LCD），然而液晶显示器仍然存在着一些缺点，例如其视角不够广，应答时间不够快而无法使用在高速的动画下，而且其需要使用背光板因而增加了耗电量。另外，液晶显示器仍然无法轻易地制作出大型面板。

15 有鉴于此，有机发光二极管（Organic Light-Emitting Diode）以其自发光、无视角、省电、制程容易、成本低、高应答速度以及全彩化等优点，使有机发光二极管具有极大的应用潜力，可望成为下一代的平面显示器及平面光源照明，包括特殊光源及一般照明。

请参照图 1 所示，有机发光二极管 1 包括一透明基板 11、一透明
20 阳极 12、一有机电致发光层 13 以及一阴极 14。当施以一直流电流于有机发光二极管 1 时空穴由透明阳极 12 注入，同时电子由阴极 14 注入，此时，由于外加电场所造成的电位差，使得载子在有机电致发光层 13 中移动、相遇而产生再结合，而由电子与空穴结合所产生的激子（exciton）能够激发有机电致发光层 13 中的发光分子，然后激发态的
25 发光分子以光的形式释放出能量。

凡熟悉该项技术者都了解，有机发光二极管是一种利用有机官能性材料（organic functional materials）的自发光的特性来达到显示效果的

组件。

承上所述，关于有机电致发光层的有机材料的研究已经发展了相当长的时间，例如 W. Helfrich , Dresmer, Williams 等人成功的使蒽 (Anthracene)晶体发出蓝色光 (J. Chem.Phys.44 , 2902 (1966)) , 另外
5 Vincett , Barfow 等人利用气相沉积法沉积多芳香环化合物以制得发光组件 (Thin solid Film 94,2902(1982)) , 然而其所制作的发光组件的发光强度不高且发光效率较低。于 1987 年, C.W.Tang 及 S.A.VanSlyke 针对有机电致发光层的设计发表一双层结构, 其包括一有机薄膜层及一含有空穴或是电子传输特性的薄膜层; 此有机电致发光层的特性依材料基
10 态和激发态之间的能阶差而有发光色度不同的特性。其所发出的绿光最大亮度达到 1000cd/m^2 , 而发光效率达到 1lm/W (Appl. Phys. Lett. , Vol.51 , 913 (1987)) ; 接着, 如 Japanese Journal of Applied Physics , Vol.27 , No.2 , pp L269-L271 (1988) 及 Journal of Applied Physics, Vol65, No.9, pp.3610-3616(1989)所示, 科学家们发展出三层结构的有机
15 电致发光层, 以降低有机发光二极管的驱动电压及提高其亮度, 此三层结构为有机发光层、空穴传输层及电子传输层。

另外, 有文献报导中显示, 科学家利用常见的激光染料二苯乙烯基苯 (distyrylbenzene) 化合物来作为有机发光材料, 其最大亮度达到 80cd/m^2 (EP0319881) 。例如, 在过去十年中, 日本出光兴产提出二苯
20 乙烯基苯 (distyrylbenzene) 的衍生物并发表多篇相关化合物的专利, 如 USP5121029 、 USP5126214 、 USP5130603 、 USP5516577 、 USP5536949 、 USP6093864 和 WO 02/20459 等。此外, 亦有文献报导以苯乙烯基苯 (styrylbenzene) 化合物及其衍生物作为有机发光材料, 如 Synthetic Metal 121(2001)1661、Synthetic Metal 121 (2001)1665 、 Appl.
25 Phys. Lett.67(26)1995、Materials Science、以及 Engineering B85(2001)126 等文献。

近十年来, 苯乙烯基苯 (styrylbenzene) 的衍生物受到广泛的研究

以应用于有机电致发光材料及其电致发光装置,但始终存在着一些缺点,例如亮度不足、发光效率不高、驱动电压过高、色彩纯度不高等问题。举例而言,如 USP5130603 所示,其是利用 N,N'-二苯基-N,N'-二(3-甲基苯基)-1,1'-联苯-4,4'-二胺(N,N'-diphenyl-N,N'-bis-(3-methylphenyl)-[1,1'-biphenyl]-4,4'-diamine)(TPD)做为空穴传输层,并以 2,5-二(2,2-二-对-聚乙烯基)二甲苯(2,5-bis(2,2-di-p-tolyvinyl)xylene)(DTVX)做为有机发光层,结果于 5V 电压下,其发光亮度为 300cd/m²,发光波长为 486nm,而在 7V 电压下,其发光亮度可达 1000cd/m²。另外,在 USP5536949 中,其利用 TPD 做为空穴传输层,4,4'-二(2,2-二苯基乙烯基)联苯(4,4'-Bis(2,2-diphenylvinyl)biphenyl)(DPVBi)做为有机发光层,而且有机发光层中并掺杂有 4,4'-二[2-{4-(N,N-二苯基氨基)苯}乙烯基]联苯(4,4'-Bis[2-{4-(N,N-diphenylamino)phenyl}vinyl]biphenyl(DPAVBi),然后以 8-羟基喹啉(8-hydroxyquinoline)做为电子传输层,结果于 8V 电压下,其发光亮度为 400cd/m²,发光波长为 494nm。此外在 USP6093864 中所显示的结果皆与上述类似,且二苯乙烯基苯(distyrylbenzene)系列衍生物于利用真空蒸镀来形成于有机发光二极管中时,其分子的热稳定较差,因此于实际生产时所进行的测试中,甚至有分子裂解的情况发生。

除此之外,亦有科学家提出使用三取代苯乙烯基苯(tris-styrylbenzene)系列衍生物(Synthetic Metal 121(2001)1661)或四取代苯乙烯基苯(tetrakis-styrylbenzene)系列衍生物(Synthetic Metal 121(2001)1665)来作为有机发光材料,然而除了所制得的有机发光二极管的发光效益不佳外,当应用于实际量产时仍有实施上的困难性及复杂性。

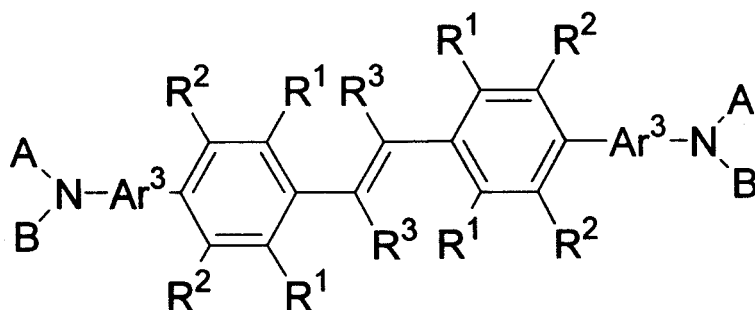
因此,提供一种有机电致发光材料及其电致发光装置,以期能够解决亮度不足、发光效率不高、驱动电压过高、色彩纯度不高等问题,另

外,还能够提高分子于真空蒸镀时的热稳定性,而不会有裂解的情形,正是当前有机电致发光材料研究的重要课题之一。

发明内容

- 5 针对上述问题,本发明的目的为提供一种能够加强发光亮度、增加发光效率、降低驱动电压、提高色彩纯度及提高热稳定性的有机电致发光材料及其电致发光装置。

为达上述目的,依本发明的有机电致发光材料,其具有下式(I)的结构:



10

式(I)

- 其中, R¹、R²、R³ 为各别独立的氢原子、卤素原子、腈基、烷基 (alkyl)、环烷基(cycloalkyl)、烷氧基(alkyloxy)、链烯基(alkenyl)、胺基、芳香族烃基、芳香族稠环基、芳烷基、或是丙烯氧基, Ar³ 为芳香族烃基、或是芳香族稠环基, 而 A 及 B 为各别独立的氢原子、烷基、环烷基、烷氧基、链烯基、胺基、芳香族烃基、芳香族稠环基、芳烷基、或是丙烯氧基。

- 另外, 本发明亦提供一种电致发光装置, 其包括二电极、及一有机电致发光层。在本发明中, 有机电致发光层位于二电极之间, 而且其包括有上述的有机电致发光材料。

20

附图说明

图 1 为一示意图, 显示现有有机发光二极管的示意图。

图 2 为一坐标图，显示本发明较佳实施例电致发光装置的 EL 光谱量测图。

图 3 为一坐标图，显示本发明较佳实施例电致发光装置的电流-亮度量测图。

5 图 4 为一坐标图，显示本发明较佳实施例电致发光装置的电流-电压测量图。

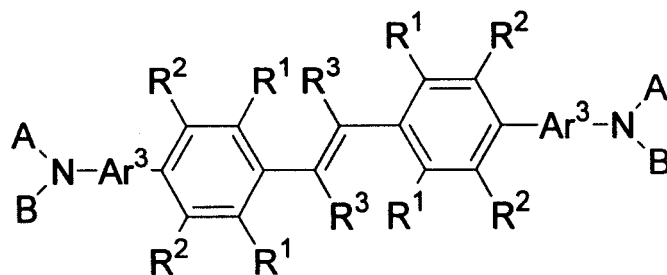
图中符号说明

1	有机发光二极管
11	透明基板
10 12	透明阳极
13	有机电致发光层
14	阴极

具体实施方式

15 以下将参照相关附图，说明依本发明较佳实施例的有机电致发光材料及电致发光装置，其中相同的组件将以相同的参照符号加以说明。

在本发明中，有机电致发光材料具有一般式 (I) 的结构：

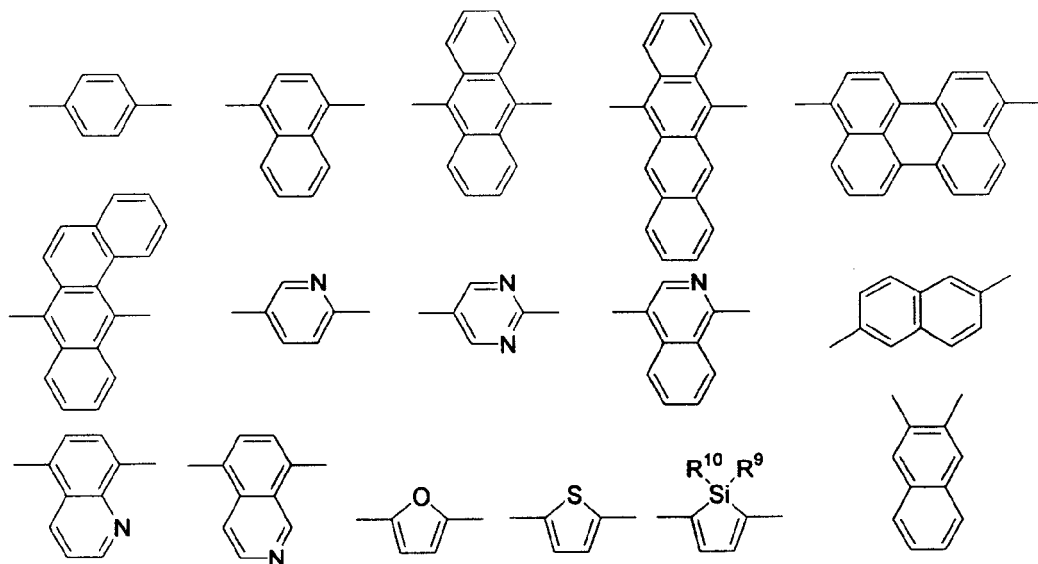


一般式(I)

20 在一般式 (I) 中， R^1 、 R^2 、 R^3 为各别独立的氢原子、卤素原子、腈基、烷基、环烷基、烷氧基、链烯基、胺基、芳香族烃基、芳香族稠环基、芳烷基、或是丙烯氧基。更具体的举例， R^1 、 R^2 、 R^3 可以是各别独立的氢原子、卤素原子、腈基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不

取代的烷基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的环烷基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的烷氧基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的链烯基、取代或不取代的胺基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳香族烃基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳香族稠环基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳烷基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的丙烯氧基。

Ar^3 为芳香族烃基、或是芳香族稠环基。更具体的举例， Ar^3 可以是具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳香族烃基、或是具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳香族稠环基。在本实施例中， Ar^3 的结构式举例如下所示：



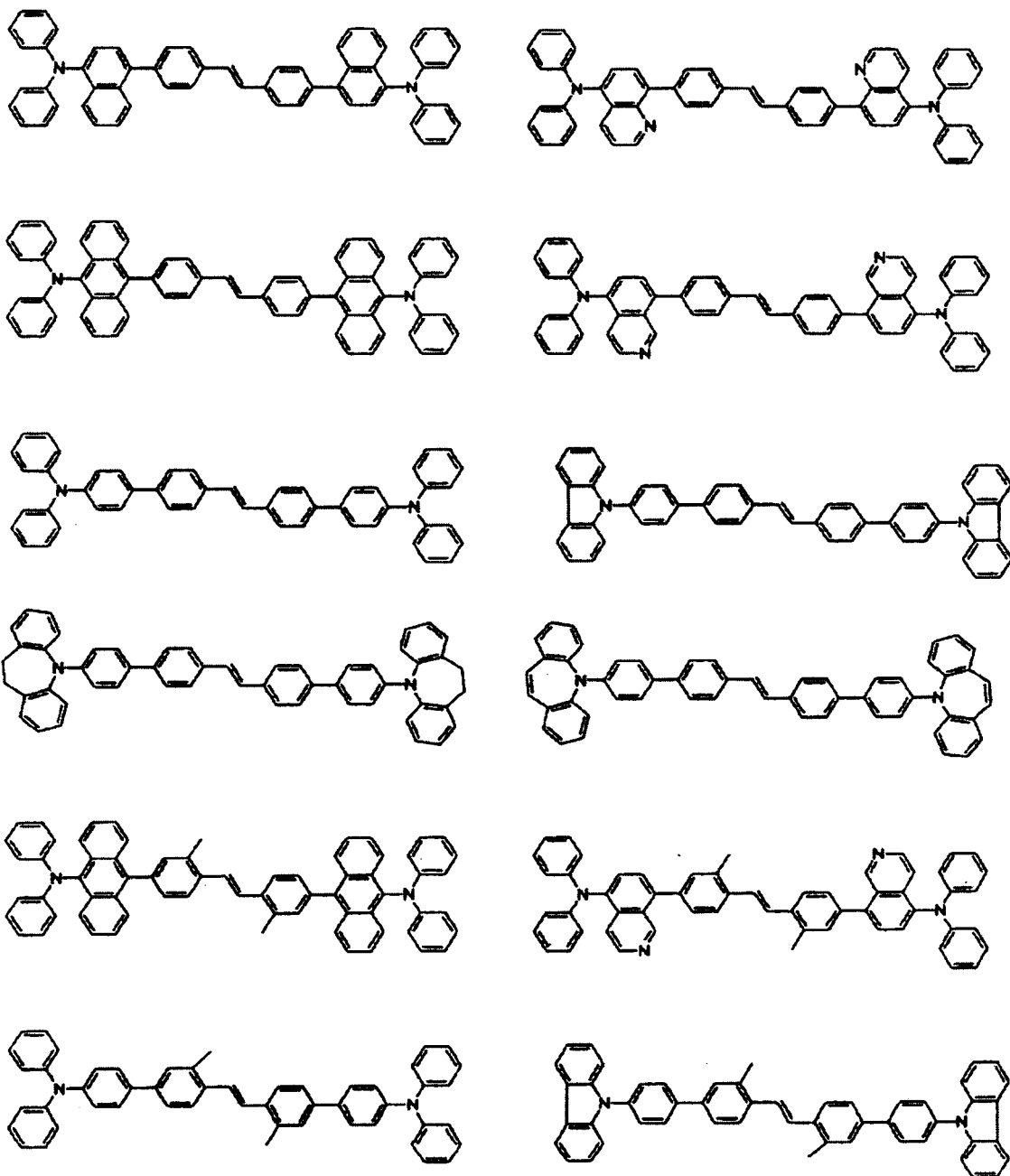
其中， R^9 及 R^{10} 可以是各别独立的具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的烷基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳香族烃基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳香族稠环基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳烷基。

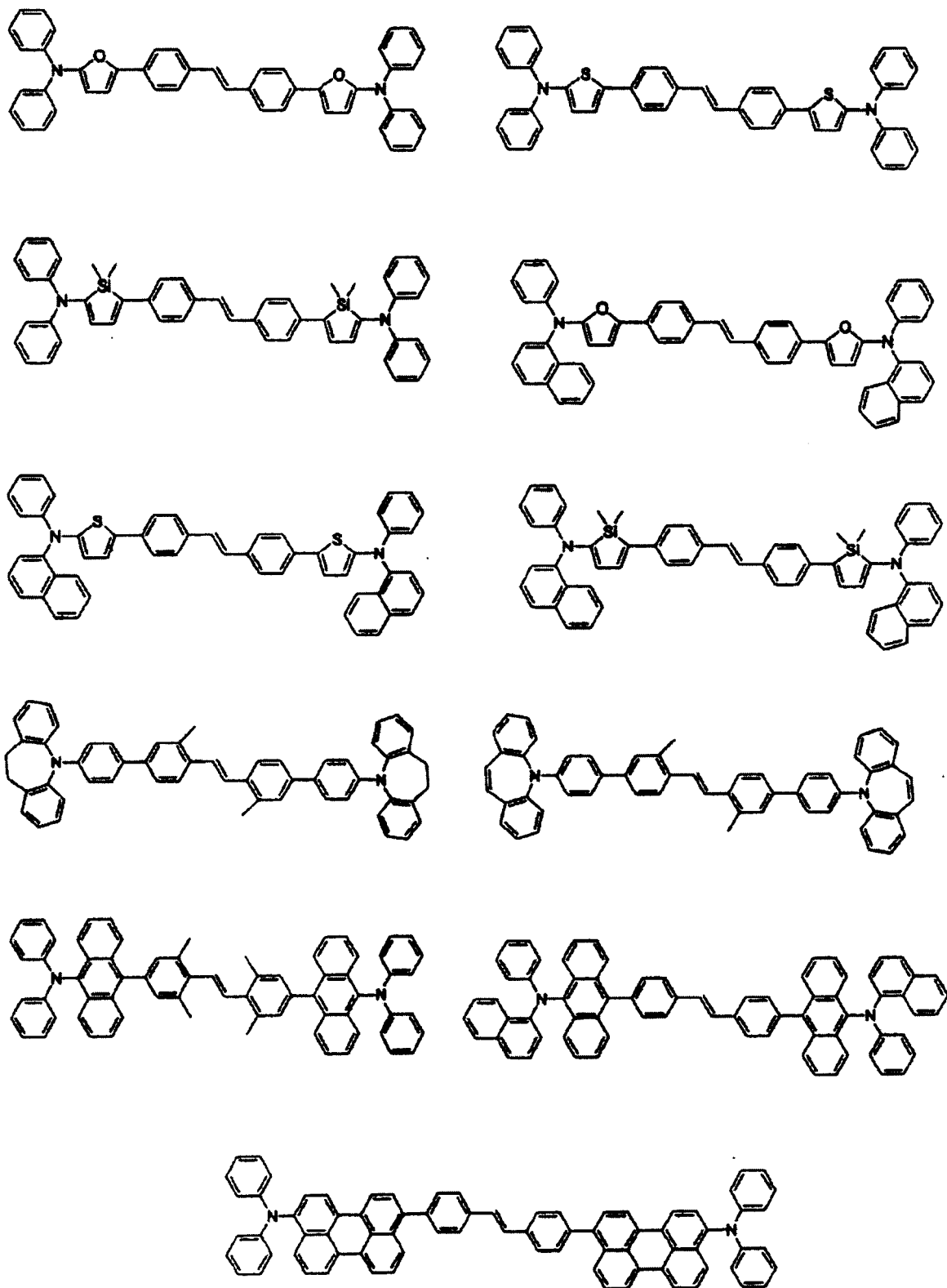
请再参考上述一般式 (I) 所示，其中 A 及 B 为各别独立的氢原子、烷基、环烷基、烷氧基、链烯基、胺基、芳香族烃基、芳香族稠环基、芳烷基、或是丙烯氧基。更具体的说，A 及 B 可以是各别独立的氢原子、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的烷基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的环烷基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取

- 代的烷氧基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的链烯基、取代或不取代的胺基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳香族烃基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳香族稠环基、具有 6 至 30 个碳原子的取代或不取代的芳烷基、具有 1 至 10 个碳原子的取代或不取代的丙烯氧基。

5 在本实施例中，Ar3 与 A 有键结，或是与 B 有键结。另外，A 与 B 之间可以是有键结。

因此，依本发明较佳实施例的有机电致发光材料可以是具有下列的结构式的化合物：





另外,在本发明另一较佳实施例中,上述的有机电致发光材料被应用于一电致发光装置,其包括一透明基板、一透明阳极、一有机电致发光层

以及一阴极。

在本实施例中，透明阳极形成于透明基板之上；有机电致发光层形成于透明阳极之上；阴极形成于有机电致发光层之上。

透明基板可为一玻璃基板、一塑料（Plastic）基板或是一柔性（flexible）基板。其中，塑料基板与柔性基板可为一聚碳酸酯（polycarbonate, PC）基板或是一聚酯（polyester, PET）基板。

透明阳极可以是利用溅镀（sputtering）方式或是离子电镀（ion plating）方式形成于透明基板上，此透明阳极的材质可以为一种导电的金属氧化物，例如是氧化铟锡（ITO）或是氧化铝锌（AZO）。

有机电致发光层包括有上述的有机电致发光材料（如一般式（I）所示）。一般而言，有机电致发光层通常为一种以上的沉积构造，以下列举数种位于透明阳极与阴极之间的有机电致发光层的沉积构造：

（1）阳极 / 发光层 / 阴极

（2）阳极 / 发光层 / 电子传输层 / 阴极

（3）阳极 / 空穴传输层 / 发光层 / 阴极

（4）阳极 / 空穴传输层 / 发光层 / 电子传输层 / 阴极

（5）阳极 / 空穴注入层 / 空穴传输层 / 发光层 / 阴极

（6）阳极 / 空穴注入层 / 空穴传输层 / 发光层 / 电子传输层 / 阴极

（7）阳极 / 空穴注入层 / 空穴传输层 / 发光层 / 电子传输层 / 电子注入层 / 阴极

在本实施例中，发光层由上述的有机电致发光材料（如一般式（I）所示）所构成；此外，有机电致发光材料为发光层的掺杂物质，其掺杂浓度约为高于 0.01 wt % 或低于 10 wt %，而发光层中可以还包括具有芳香族烃基类取代基或芳香族稠环基类取代基的芳香族胺化合物、芳香族二胺化合物或是芳香族三胺化合物，此发光层的玻璃转化温度大于 100 °C。

除此之外，上述的有机电致发光材料（如一般式（I）所示）亦可以作为有机电致发光层的空穴传输层的掺杂物质。

承上所述，空穴注入层的主要材料为铜酞菁(copper phthalocyanine) (CuPc);空穴传输层的材料主要为 4,4-二[N-(1-萘基)-N-苯基氨基]联苯 (4,4-bis[N- (1-naphthyl) -N - phenylamino]biphenyl) (NPB) ; 电子注入层的材料主要为氟化锂 (LiF) ; 电子传输层的材料主要为三(8-喹啉-N1,08)-铝 (tris (8-quinolinato-N1,08)-aluminum) (Alq) 。而且，有机电致发光层的各层构造可以是以蒸镀 (evaporation) 、旋转涂布 (spin coating) 、喷墨印刷 (ink jet printing) 或是印刷 (printing) 方式形成于透明阳极之上。在本实施例中，上述的有机电致发光材料（如一般式（I）所示）可依照以下现有的成膜法来形成，如真空蒸镀法、分子束蒸着法 (MBE)、沉浸法、旋转涂布法、铸造法 (casting)、条形码法 (bar code) 、滚筒涂布法 (roll coating) 等。

阴极可以是利用蒸镀法、电子束镀膜法 (E-gun) 或是溅镀法 (sputtering) 所形成，其材质可为铝、铝 / 锂、钙、镁银合金或是银等导电性材料。

为使本发明的内容更容易理解，以下将举数个实验例，以说明依本发明较佳实施例的有机电致发光材料的合成方法、及电致发光装置的制造流程。

20

实验例 1

本实验例系说明依本发明较佳实施例的有机电致发光材料（如一般式（I）所示）的合成方法。

首先，于 250 毫升两颈的圆底瓶中，加入 60 克 (0.24 摩尔) 4-溴苯甲基化溴 (4-bromobenzyl bromide) 和 80 毫升 (0.46 摩尔) 三乙基氧化磷 (triethyl phosphite) ，接着于 100℃ 下加热回流 12 小时，然后于 75℃ 下减压蒸馏，将未反应的三乙基氧化磷除去，可得 4-溴苯甲

25

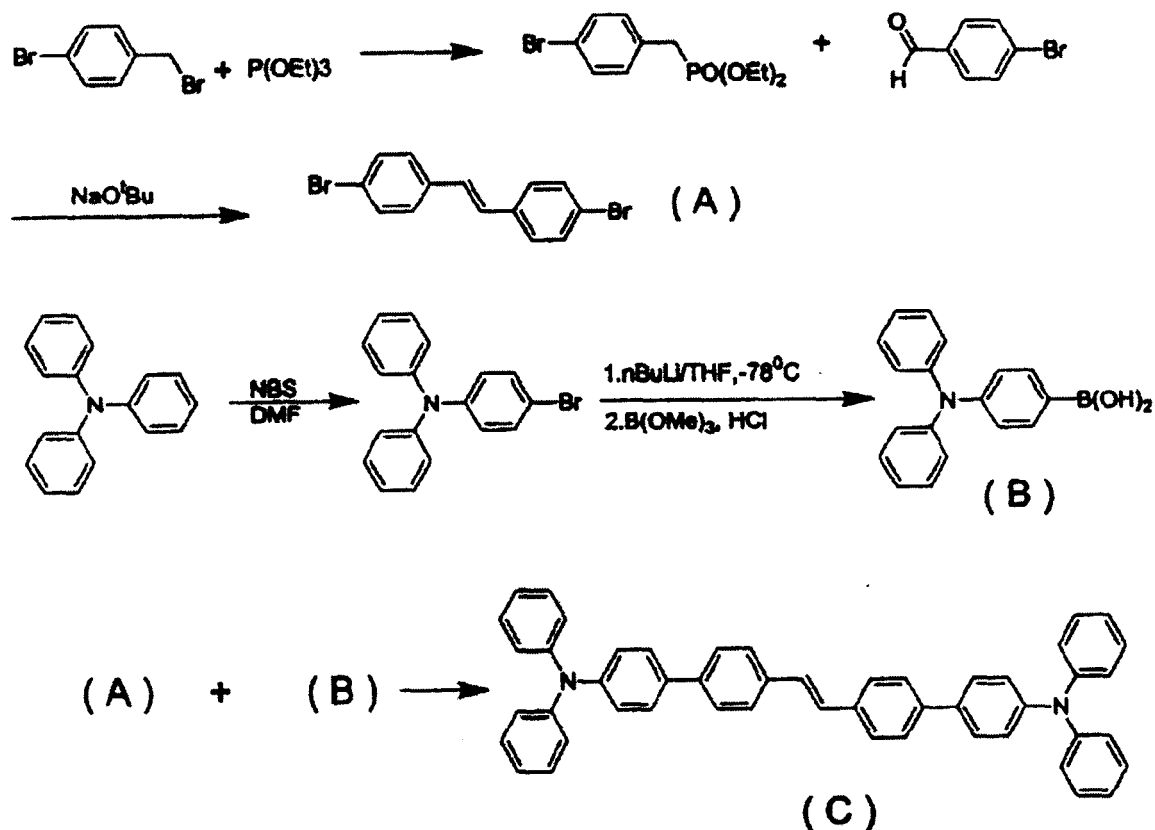
基化磷酸酯(4-bromobenzyl phosphonic acid ester) 70 克 (0.23 摩尔, 收率 95 %) , 再将 4-溴苯甲基化磷酸酯 2.0 克 (6.54 毫摩尔) 于无水四氢呋喃 (tetrahydrofuran) 下加入 1.32 克 (7.19 毫摩尔) 4-溴苯甲醛 (4 - bromobenzaldehyde) 及 0.65 克 (6.54 毫摩尔) 新丁氧基钠 (sodium tert - butyoxyl) , 然后于 80 °C 下加热回流 6 小时, 可得化合物 (A) 1.87 克 (5.53 毫摩尔, 收率 85 %) 。

接着, 于 100 毫升两颈的圆底瓶中, 加入 15 克 (61 毫摩尔) 三苯基胺 (triphenylamine) 和 50 毫升 N , N-二甲基甲酰胺 (N , N - dimethylformide) , 然后于室温下加入 N - 溴代丁二酰亚胺 (N - bromosuccinimide) 11.4 克 (64 毫摩尔), 搅拌 12 小时后, 加入 20 毫升水, 此时会有白色固体析出, 过滤烘烤得固体 11.70 克 (36 毫摩尔, 收率 60 %) , 此产物为 N,N-二苯基-4-溴苯胺 (N,N-diphenyl-4-bromoaniline) , 取 8.26 克 (25 毫摩尔) N , N-二苯基-4-溴苯胺置于 250 毫升两颈的圆底瓶中, 然后加入 100 毫升无水四氢呋喃, 将此反应液冷却至 - 78 °C 后, 慢慢滴入 24 毫升 (38 毫摩尔, 1.6M) 正丁基锂 (n-butyl lithium) , 搅拌 2 小时并回温至 0 °C , 再将此反应液冷却至 - 78 °C 后慢慢滴入 5.2 毫升 (46 毫摩尔) 三乙基硼酸酯 (boric acid trimethyl ester) , 搅拌 12 小时后加入 20 毫升 ZN 盐酸水溶液以终止反应, 并用 100 毫升乙醚萃取有机层, 接着利用无水硫酸镁 (MgSO₄) 除去有机层中的水份并将有机层减压浓缩后, 加入己烷使得白色固体析出, 将白色固体过滤烘干得 4.3 克化合物 (B) (15 毫摩尔, 收率 60 %) 。

将化合物 (A) 1.0 克 (3.1 毫摩尔)、化合物 (B) 2.0 克 (7.0 毫摩尔) 与 1 % 摩尔 (52 毫克) 触媒双苯磷菲罗林钯二氯 ([1 , 1' bis (diphenylphosphino) ferrocene] palladium (II) chloride) 置于 100 毫升两颈的圆底瓶中, 并加入 30 毫升四氢呋喃, 加热回流后慢慢加入饱和碳酸氢钠 10 毫升, 并继续加热回流 12 小时, 之后, 将反应液降温至

室温并加入甲醇,此时会有黄色固体析出,将黄色固体过滤烘干得 2.0 克化合物 (C) (2.9 毫摩尔, 收率 96 %)。

合成化合物 (A)、化合物 (B) 及化合物 (C) 的方程式如下所示:



5

承上所述,将化合物(C)升华纯化分析结果如下: 1H -NMR ($CDCl_3$, 400 MHz) δ =7.59 (s, 4H); 7.52 (d, 2H); 7.3 (t, 4H); 7.16 (t, 7H); 7.05 (t, 2H)。DSC 测试得其熔点为 $242^\circ C$, 而其玻璃转化温度为 $105^\circ C$ 。

10 元素分析 (理论值) C % = 90.13 % (90.09 %); H % = 5.75 % (5.71 %)。

根据以上结果可以判定化合物 (C) 的结构。

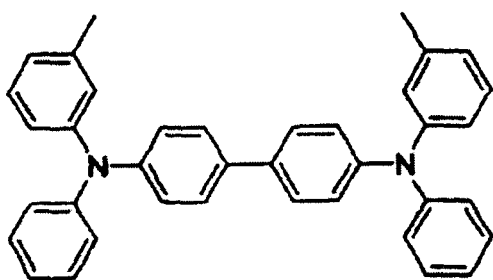
实验例 2

本实验例说明依本发明较佳实施例的电致发光装置的制造流程。

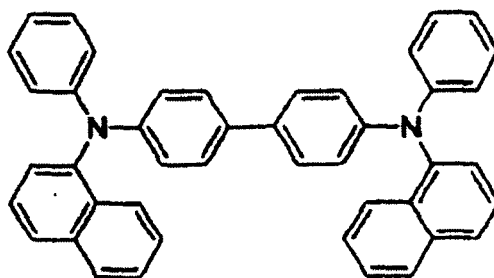
首先，提供一个 $100\text{mm} \times 100\text{mm}$ 的玻璃基板，然后于此玻璃基板上镀上 150nm 厚度的氧化铟锡，并经由黄光蚀刻形成 $10\text{mm} \times 10\text{mm}$ 发光区域的图样后，在真空度 10^{-5} Pa 下进行真空蒸镀，第一层先镀上 35nm 厚的空穴传输材料，此空穴传输材料可以为 TPD 或是 NPB

5 N,N'-二苯基-N,N'-二(1-萘基)-[1,1'-联苯]-4,4'-二胺(N,N'-diphenyl-N,N'-bis-(1-naphthalenyl)-[1,1'-biphenyl]-4,4'-diamine)，其结构如下所示，空穴传输材料的蒸镀速率维持在 0.2 nm/sec 。

TPD :



NPB :



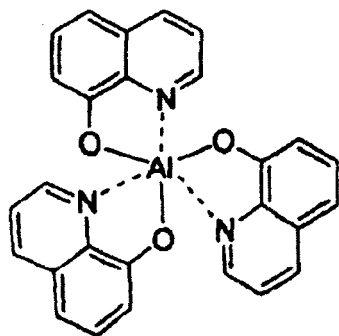
10

接着，第二层再镀上有机电致发光材料（如上述化合物（C））以作为一发光层，其厚度约为 45nm ，蒸镀速率维持在 0.2 nm/sec 。

然后，第三层镀上 AlQ3 三(8-喹啉)铝(tris(8-quinolino)aluminum)，其结构如下所示，其作为电子传输层，其厚度约为 20nm ，

15 蒸镀速率是 0.2 nm/sec 。

AlQ3:



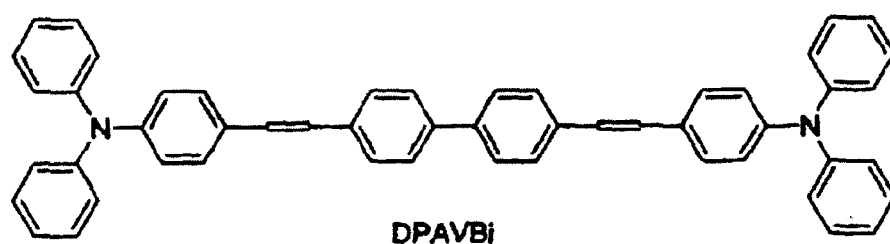
最后，以 LiF (1.2nm) 及 Al (150nm) 为材料镀于上述的电子传输层上，以作为阴极。如此，依本发明较佳实施例的电致发光装置便制作完成。

而针对所制得的电致发光装置的发光特性量测是利用直流(DC)电压来驱动电致发光装置，并利用仪器 (Keithly 2000) 量测，结果显示发光颜色为蓝色。此外，电致发光装置的 EL 光谱量测是利用 Otsuka 电子公司 (Otsuka Electronic Co.) 的光谱仪，并使用光电二极管阵列 (photodiode array) 当作为侦测器，所测得的光谱图形如图 2 所示，其显示发光波长在 455 nm，而电致发光装置的电流 - 亮度值 (I-B) 如图 3 所示，其电流 - 电压值 (I - V) 如图 4 所示，因此，当施加 6V 的电压给所制得的电致发光装置时，可以得到亮度 5180cd/m^2 、电流密度 83mA/cm^2 、发光效率 3.88lm/W 和 6.2cd/A ，C.I.E. = (0.17, 0.17)。

15 实验例 3

本实验例说明依本发明较佳实施例的有机电致发光材料与现有的有机电致发光材料的特性的比较结果。

一种现有的有机电致发光材料，其结构如下式 (II) 所示：



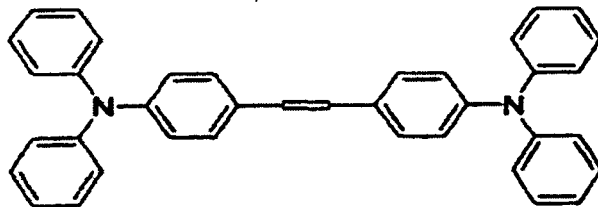
式(II)

20

当电致发光装置利用如式 (II) 所示的化合物作为发光层的材料，则当施加 6V 的电压给所制得的电致发光装置时，可以得到亮度 1660cd

/m²、电流密度 71 mA / cm²、发光效率 1.84 lm/W 和 2.34 cd / A , C.I.E. = (0.15, 0.20) 。

另一种现有的有机电致发光材料，其结构如下式 (III) 所示：



式(III)

- 5 当电致发光装置利用如式 (III) 所示的化合物作为发光层的材料，则当施加 6V 的电压给所制得的电致发光装置时，可以得到亮度为 1550 cd / m²、电流密度 45 mA / cm²、发光效率 1.25 lm / W 和 2.7 cd / A , C.I.E.= (0.14, 0.16) 。

比较上述的结果可以清楚了解，不论是以最大亮度或是发光效率而言，利用本发明较佳实施例的有机电致发光材料（如式 (I) 所示）所制得的电致发光装置皆明显优于利用现有的有机电致发光材料（如式 (II) 或式 (III) 所示）所制得的电致发光装置。

另外，由于依本发明的有机电致发光材料如上述一般式 (I) 中所示的一对称的化合物，因而使得其具有较高的玻璃转化温度，所以当本发
15 明的有机电致发光材料于低压高温下升华时，不易发生分子裂解的情形，亦即是依本发明的有机电致发光材料具有较高的热稳定性。

综上所述，依本发明的有机电致发光材料及其电致发光装置能够有效地加强发光亮度、增加发光效率、降低驱动电压、提高色彩纯度及提高热稳定性的。

20 以上所述仅为举例性，而非为限制性。任何未脱离本发明的精神与范畴，而对其进行的等效修改或变更，均应包含于权利要求书的范围中。

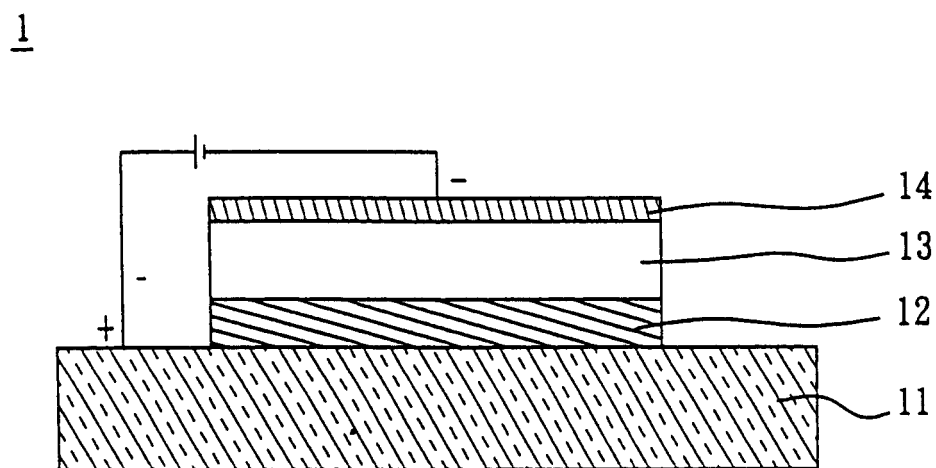


图 1

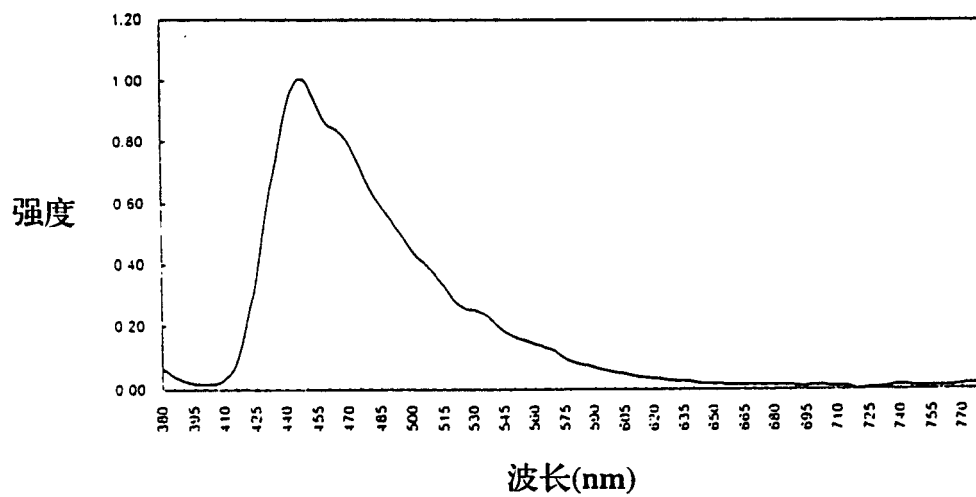


图 2

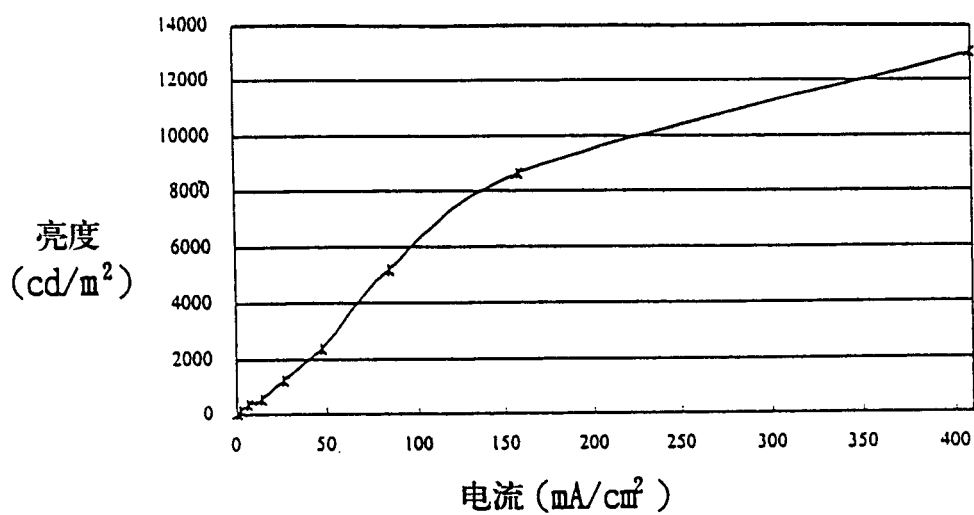


图 3

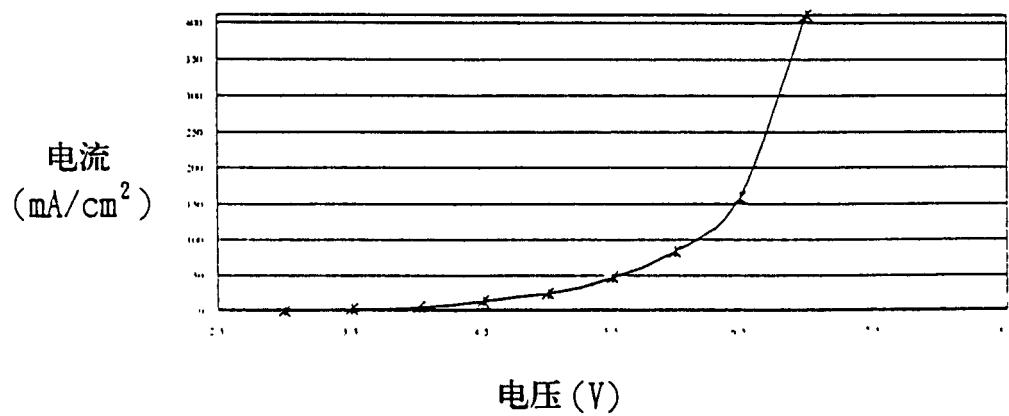


图 4

专利名称(译)	有机电致发光材料及电致发光装置		
公开(公告)号	CN1268714C	公开(公告)日	2006-08-09
申请号	CN02154815.3	申请日	2002-11-28
[标]申请(专利权)人(译)	铄宝科技股份有限公司		
申请(专利权)人(译)	铄宝科技股份有限公司		
当前申请(专利权)人(译)	铄宝科技股份有限公司		
[标]发明人	徐湘伦 梁文傑 王申申		
发明人	徐湘伦 梁文傑 王申申		
IPC分类号	C09K11/06		
代理人(译)	寿宁 张华辉		
其他公开文献	CN1504532A		
外部链接	Espacenet SIPO		

摘要(译)

本发明涉及一种有机电致发光材料，其具有下式的结构：. 其中，R₁、R₂、R₃为各别独立的氢原子、卤素原子、腈基、烷基(alkyl)、环烷基(cycloalkyl)、烷氧基(alkyloxy)、链烯基(alkenyl)、胺基、芳香族烃基、芳香族复环基、芳烷基、或是丙烯氧基，Ar₃为芳香族烃基、或是芳香族复环基，而A及B为各别独立的氢原子、烷基、环烷基、烷氧基、链烯基、胺基、芳香族烃基、芳香族复环基、芳烷基、或是丙烯氧基，另外，本发明亦提供一种具有上述有机电致发光材料的电致发光装置。

