



(12)发明专利

(10)授权公告号 CN 107068909 B

(45)授权公告日 2019.08.06

(21)申请号 201610259331.6

(22)申请日 2016.04.25

(65)同一申请的已公布的文献号
申请公布号 CN 107068909 A

(43)申请公布日 2017.08.18

(73)专利权人 中节能万润股份有限公司
地址 264006 山东省烟台市经济技术开发
区五指山路11号

(72)发明人 李崇 张兆超 王立春

(74)专利代理机构 无锡华源专利商标事务所
(普通合伙) 32228
代理人 冯智文 聂启新

(56)对比文件

- CN 104183721 A, 2014.12.03,
- CN 103026789 A, 2013.04.03,
- CN 1576999 A, 2005.02.09,
- CN 102232068 A, 2011.11.02,
- CN 102471353 A, 2012.05.23,
- JP 2013203930 A, 2013.10.07,
- KR 20140055921 A, 2014.05.09,
- US 6093864 A, 2000.07.25,

审查员 李荣荣

(51) Int. Cl.

H01L 51/54(2006.01)

H01L 51/50(2006.01)

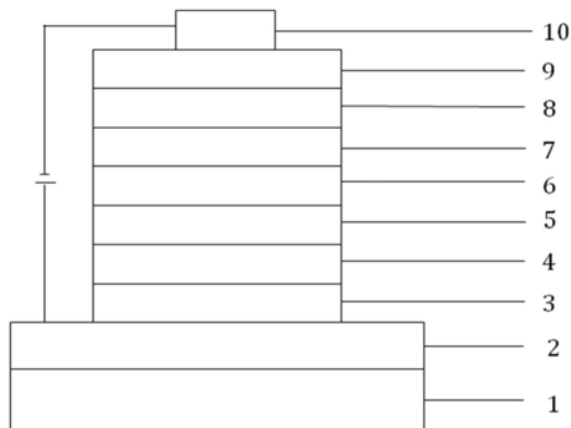
权利要求书13页 说明书33页 附图5页

(54)发明名称

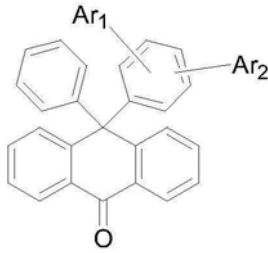
一种含10,10-二芳基蒽酮类化合物的有机
电致发光器件及其应用

(57)摘要

本发明公开了一种含10,10-二芳基蒽酮类化合物的有机电致发光器件及其应用,该器件包括空穴传输层、发光层、电子传输层,该器件发光层材料为含有10,10-二芳基蒽酮为核心基团的化合物,所述化合物的结构式如通式(1)所示。本发明以10,10-二芳基蒽酮为核心基团的材料因为具有较小的三线态和单线态能量差,因此易于实现主客体材料之间能量传递,使原本以热的形式散失的能量易于获得利用,从而更易于获得器件的高效率,更进一步的,当掺杂材料选择为荧光材料时,更易于获得掺杂材料的发光辐射,从而更容易获得材料的长寿命。



1. 一种含10,10-二芳基蒽酮类化合物的有机电致发光器件,该器件包括空穴传输层、发光层、电子传输层,其特征在于该器件发光层材料为以10,10-二芳基蒽酮为核心基团的化合物,所述化合物的结构式如通式(1)所示:

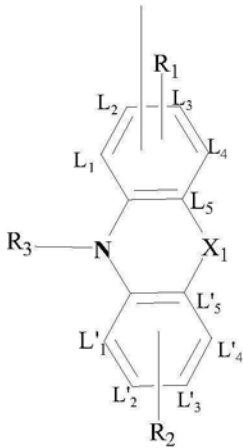


通式(1)

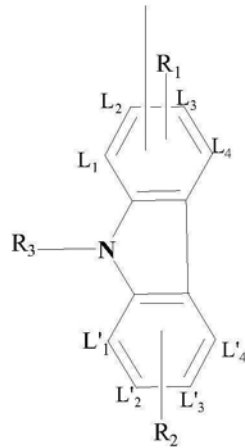
通式(1)中,Ar₁、Ar₂分别独立的表示氢、-Ar-R或-R;且Ar₁、Ar₂不同时为氢;

其中,Ar表示苯基、联苯基、三联苯基、萘基、蒽基或菲基;

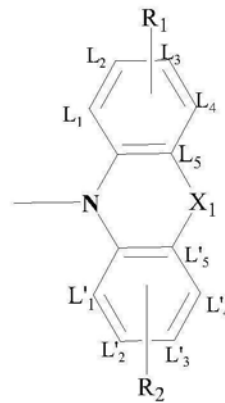
R采用通式(2)、通式(3)、通式(4)或通式(5)表示:



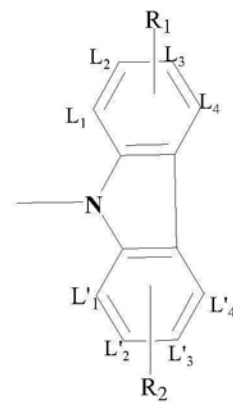
通式(2)



通式(3)



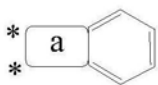
通式(4)





通式(5)

其中,X₁为氧原子、硫原子、C₁₋₁₀直链或支链烷基取代的亚烷基、苯基取代的亚烷基、苯基取代的胺基中的一种;

R₁、R₂分别独立的选取氢或通式(6)、通式(7)所示结构:




通式(6) 通式(7)

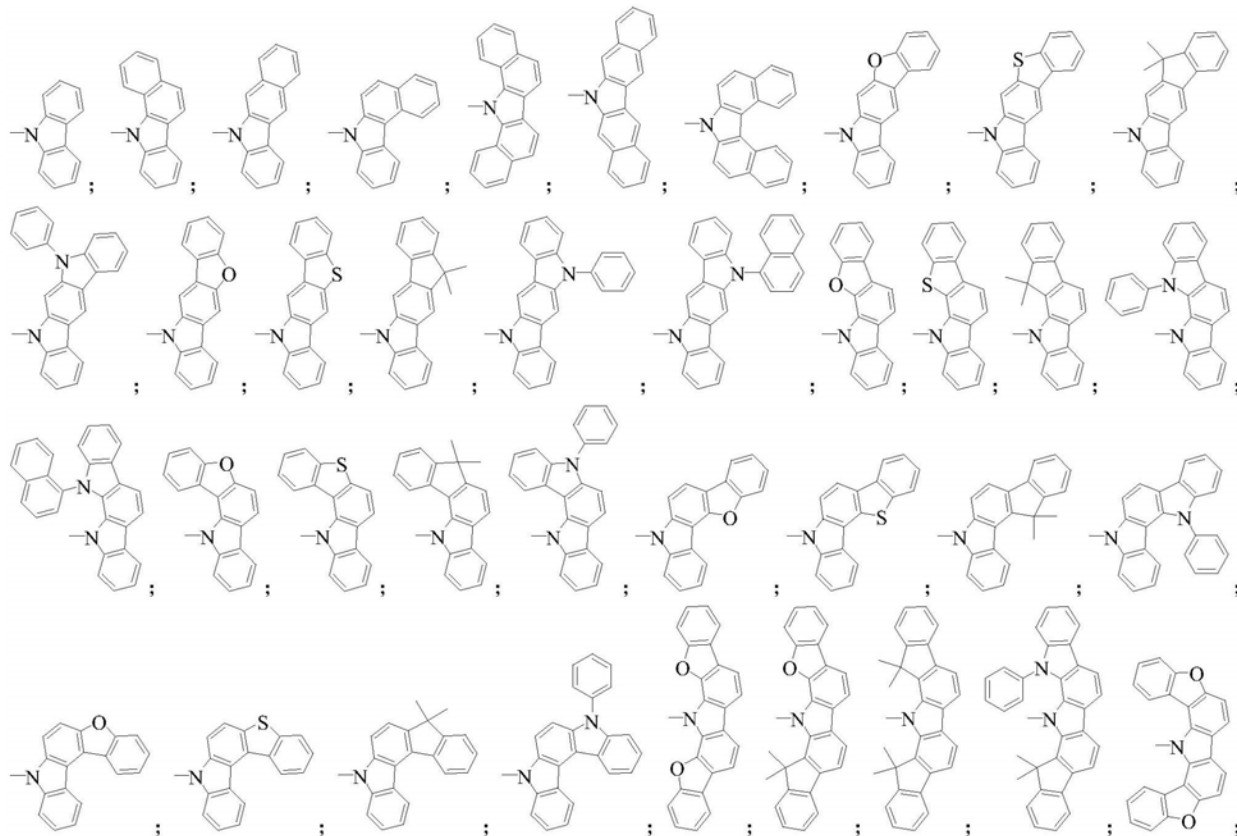
a为  X₂、 X₃,X₂表示为氧原子、硫原子、C₁₋₁₀直链或支链烷基取代的亚烷基、苯基或萘基取代的胺基中的一种;X₃表示为氧原子、硫原子、C₁₋₁₀直链或支链烷基取代的亚烷基、苯基取代的胺基中的一种;

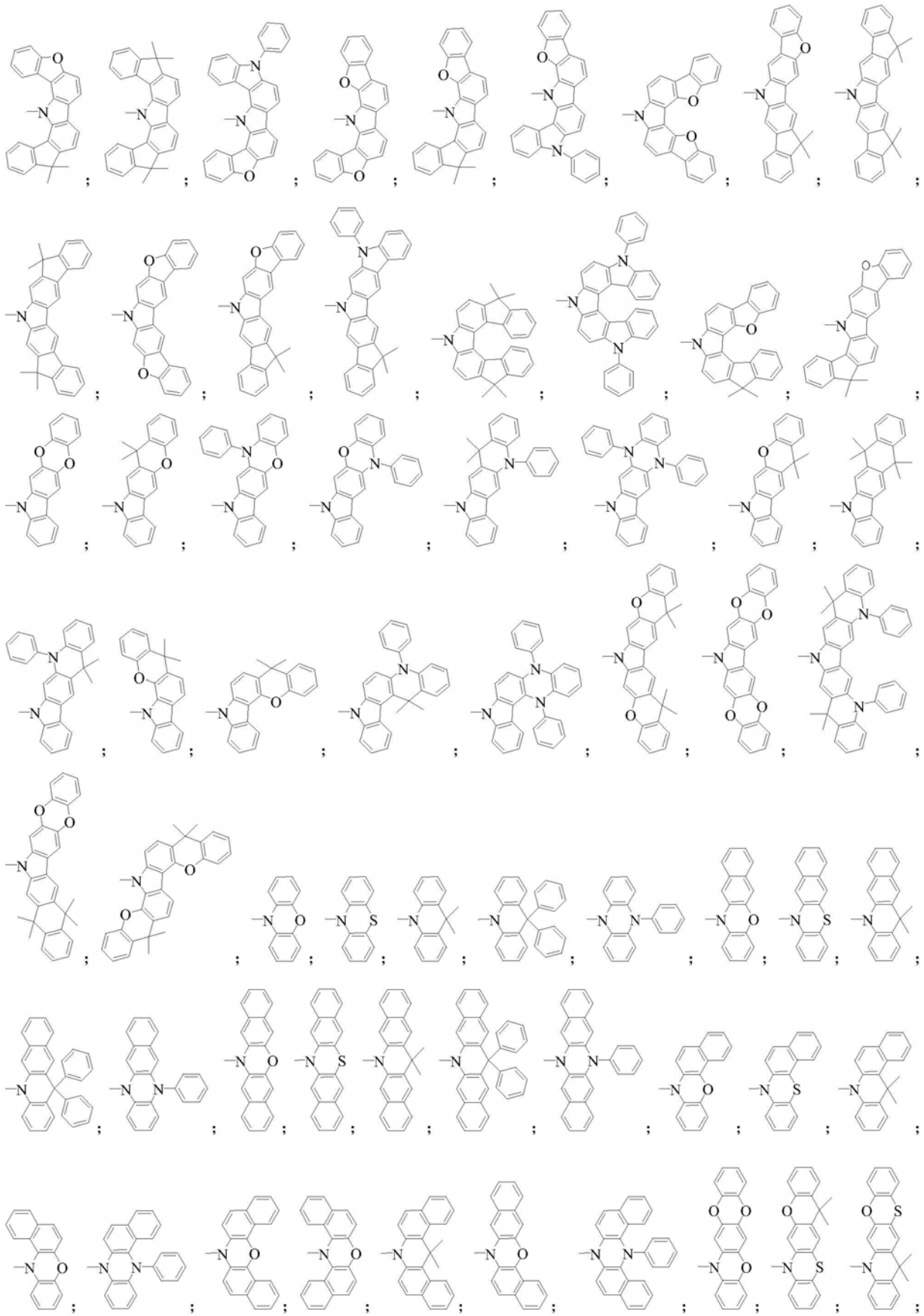
通式(6)、通式(7)与C_{L1}-C_{L2}键、C_{L2}-C_{L3}键、C_{L3}-C_{L4}键、C_{L4}-C_{L5}键、C_{L'1}-C_{L'2}键、C_{L'2}-C_{L'3}键、C_{L'3}-C_{L'4}键或C_{L'4}-C_{L'5}键连接;

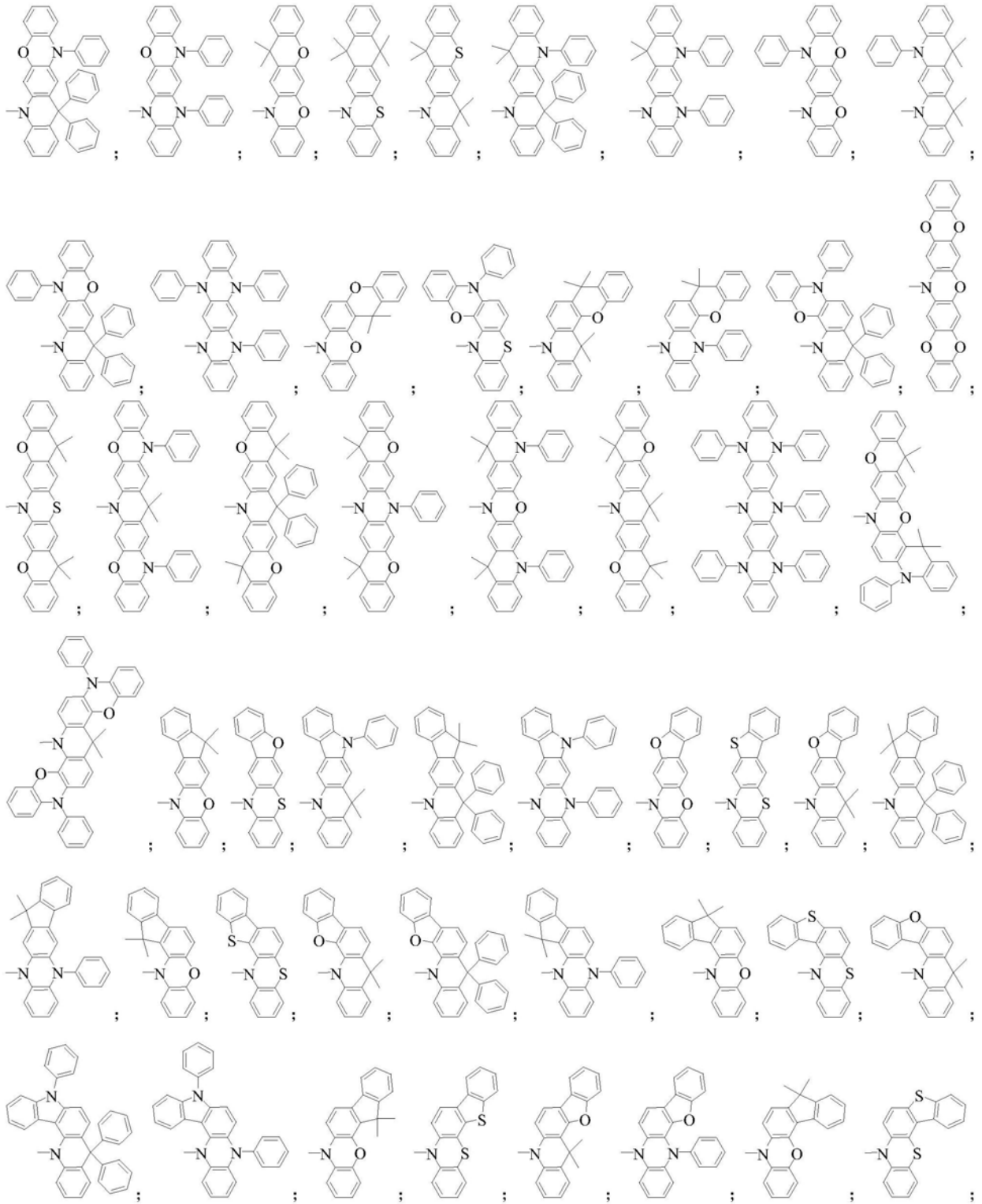
R₃表示苯基、联苯基、萘基、蒽基或菲基。

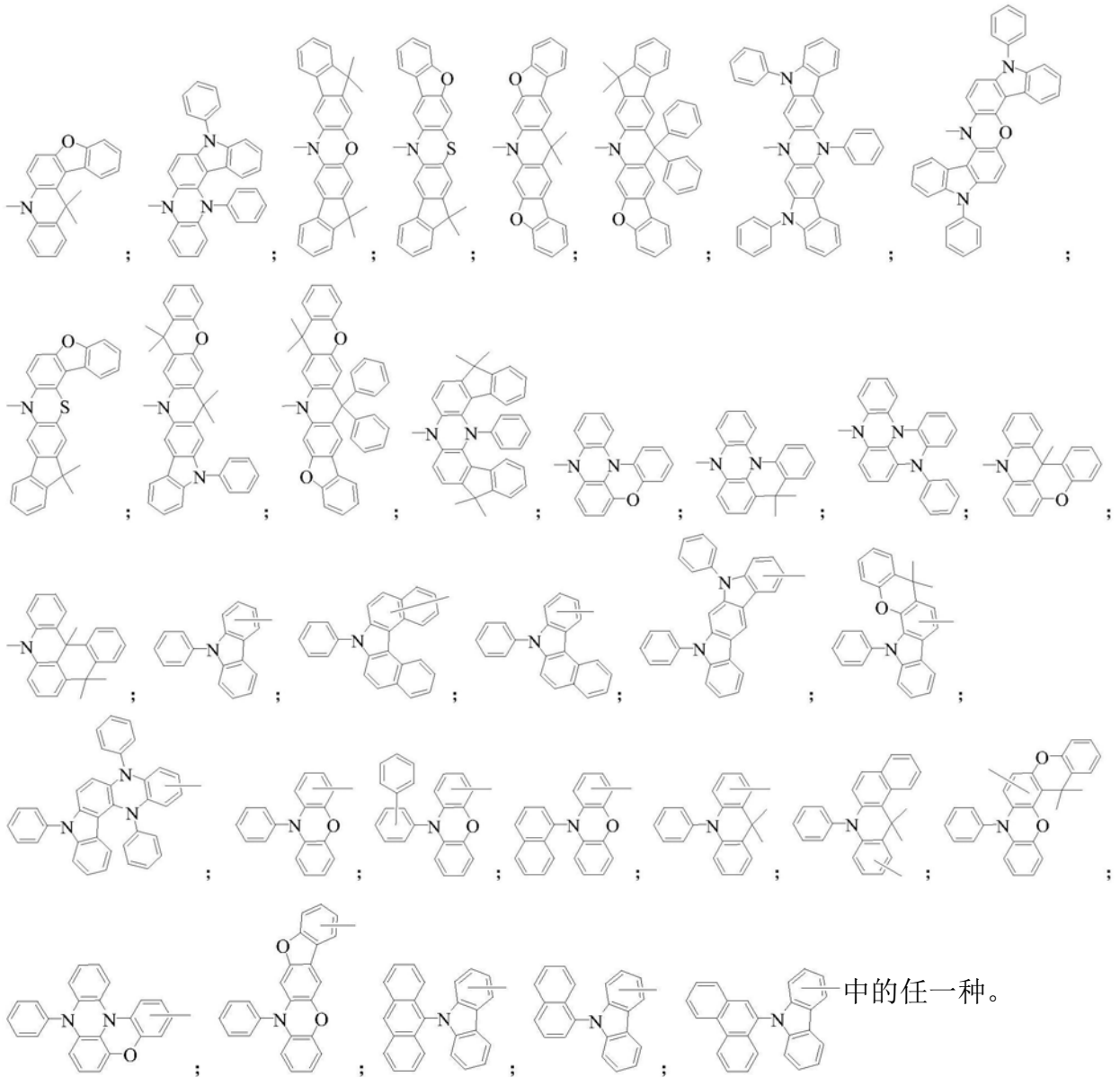
2. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述化合物当a表示 X_2  X_3 , 且与 $C_{L4}-C_{L5}$ 键或 $C_{L'4}-C_{L'5}$ 键连接时, X_1 和 X_2 的位置重叠,只取 X_1 或者 X_2 ; X_3 表示为氧原子、硫原子、 C_{1-10} 直链或支链烷基取代的亚烷基、苯基取代的胺基中的一种。

3. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述化合物中R为:

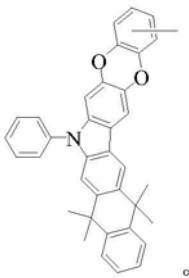




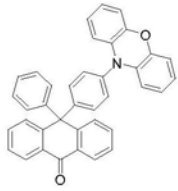




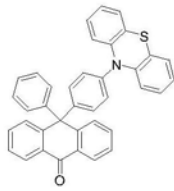
4. 一种权利要求1所述的有机电致发光器件，其特征在于所述R还可以为：



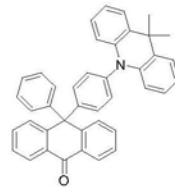
5. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件，其特征在于所述10,10-二芳基蒽酮类化合物的具体结构式为：



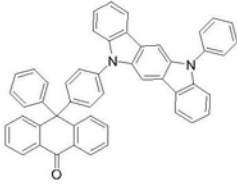
C01



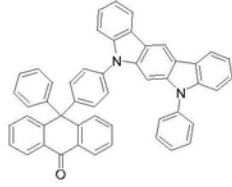
C02



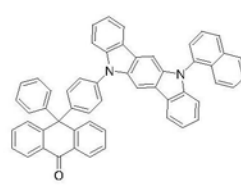
C03



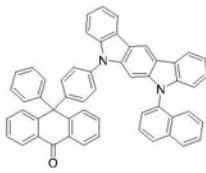
C04



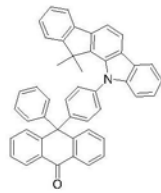
C05



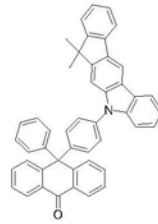
C06



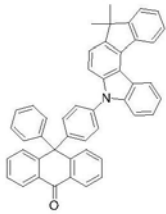
C07



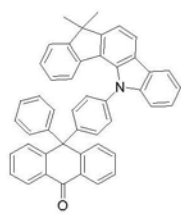
C08



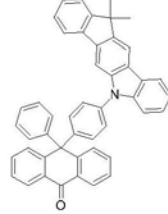
C09



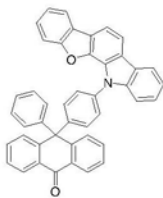
C10



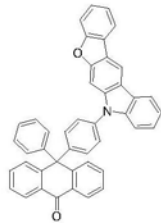
C11



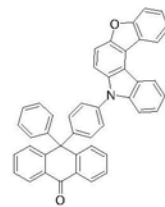
C12



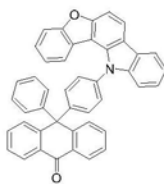
C13



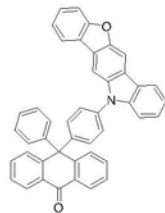
C14



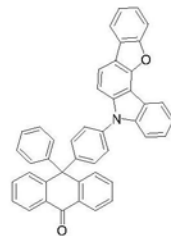
C15



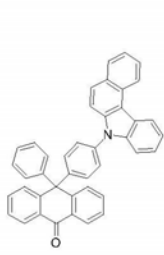
C16



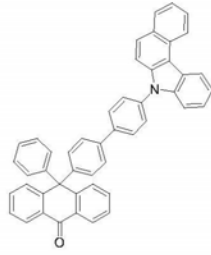
C17



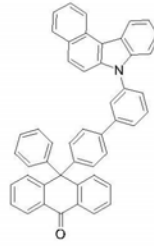
C18



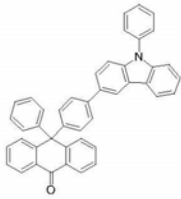
C19



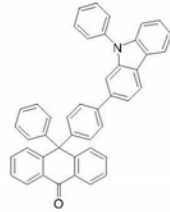
C20



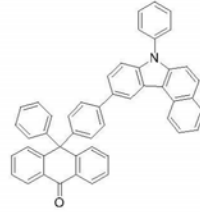
C21



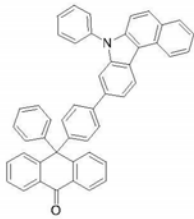
C22



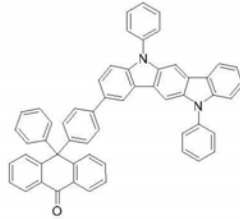
C23



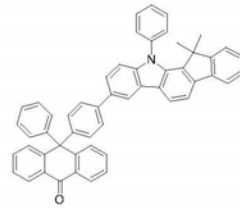
C24



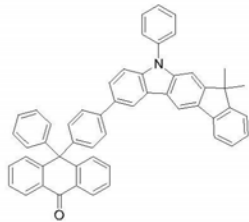
C25



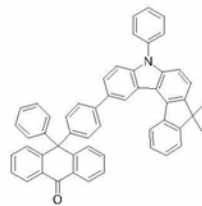
C26



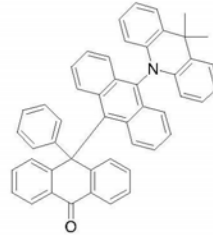
C27



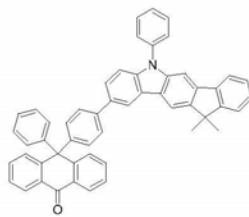
C28



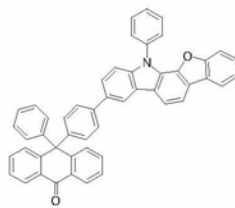
C29



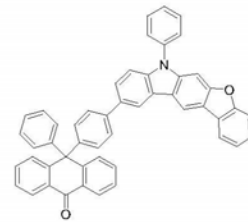
C30



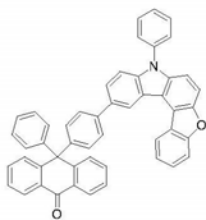
C31



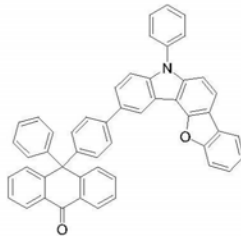
C32



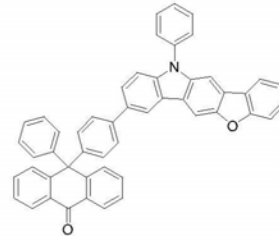
C33



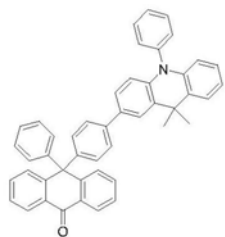
C34



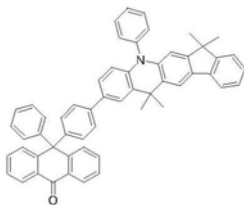
C35



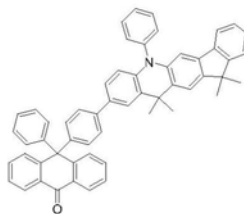
C36



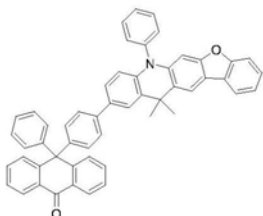
C37



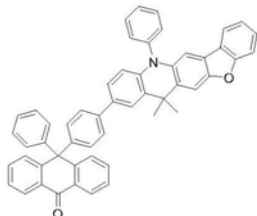
C38



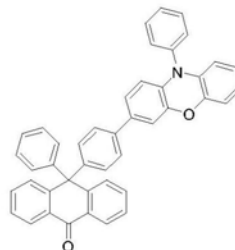
C39



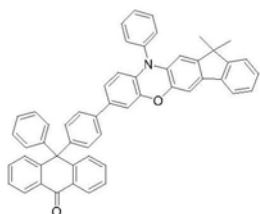
C40



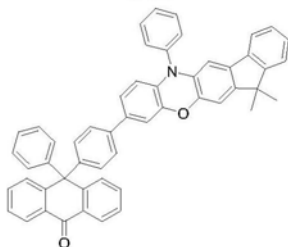
C41



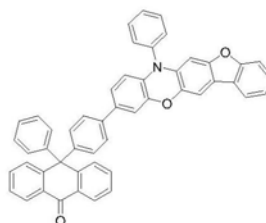
C42



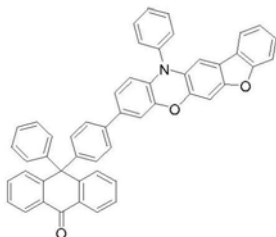
C43



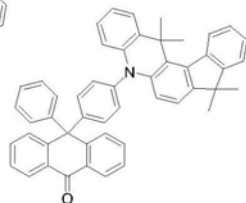
C44



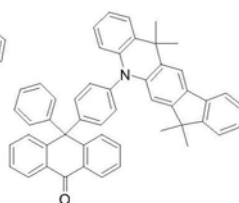
C45



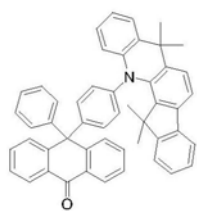
C46



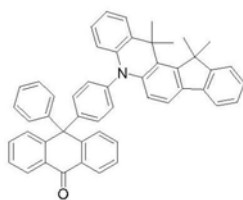
C47



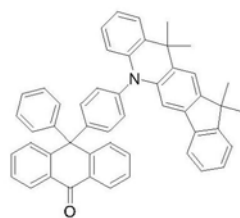
C48



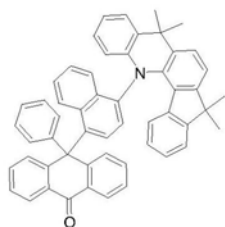
C49



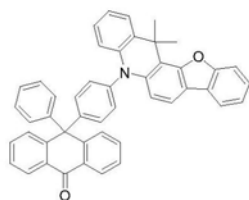
C50



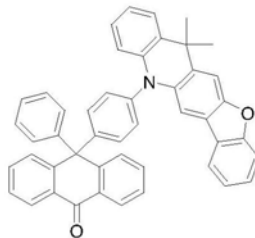
C51



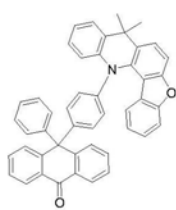
C52



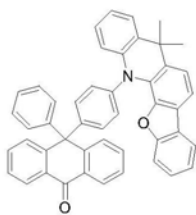
C53



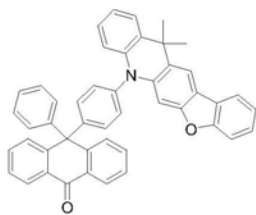
C54



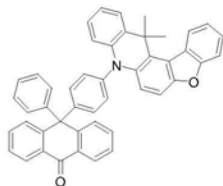
C55



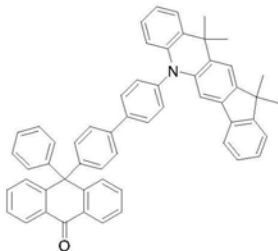
C56



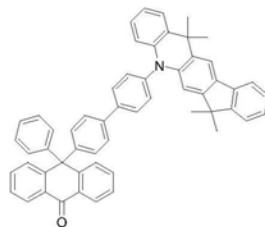
C57



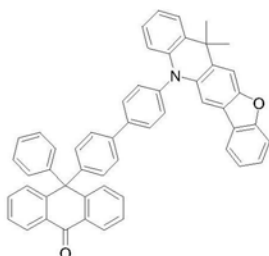
C58



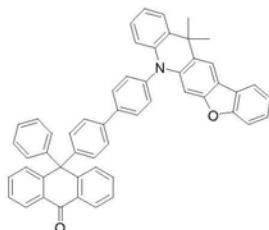
C59



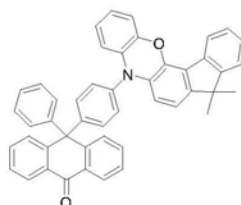
C60



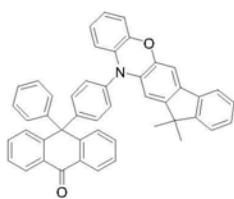
C61



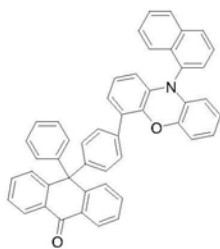
C62



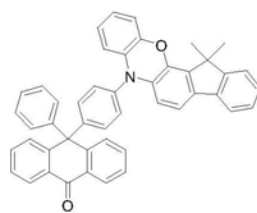
C63



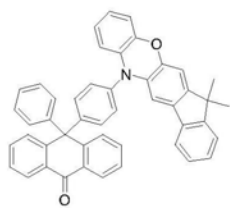
C64



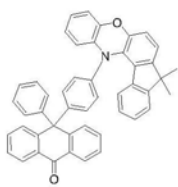
C65



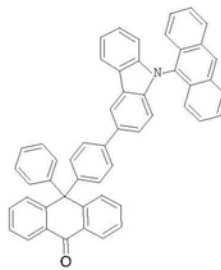
C66



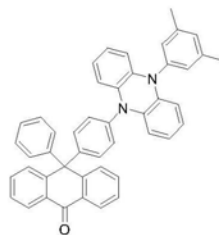
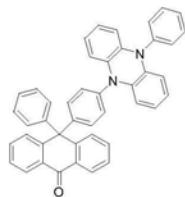
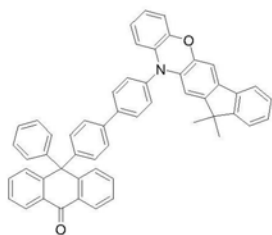
C67

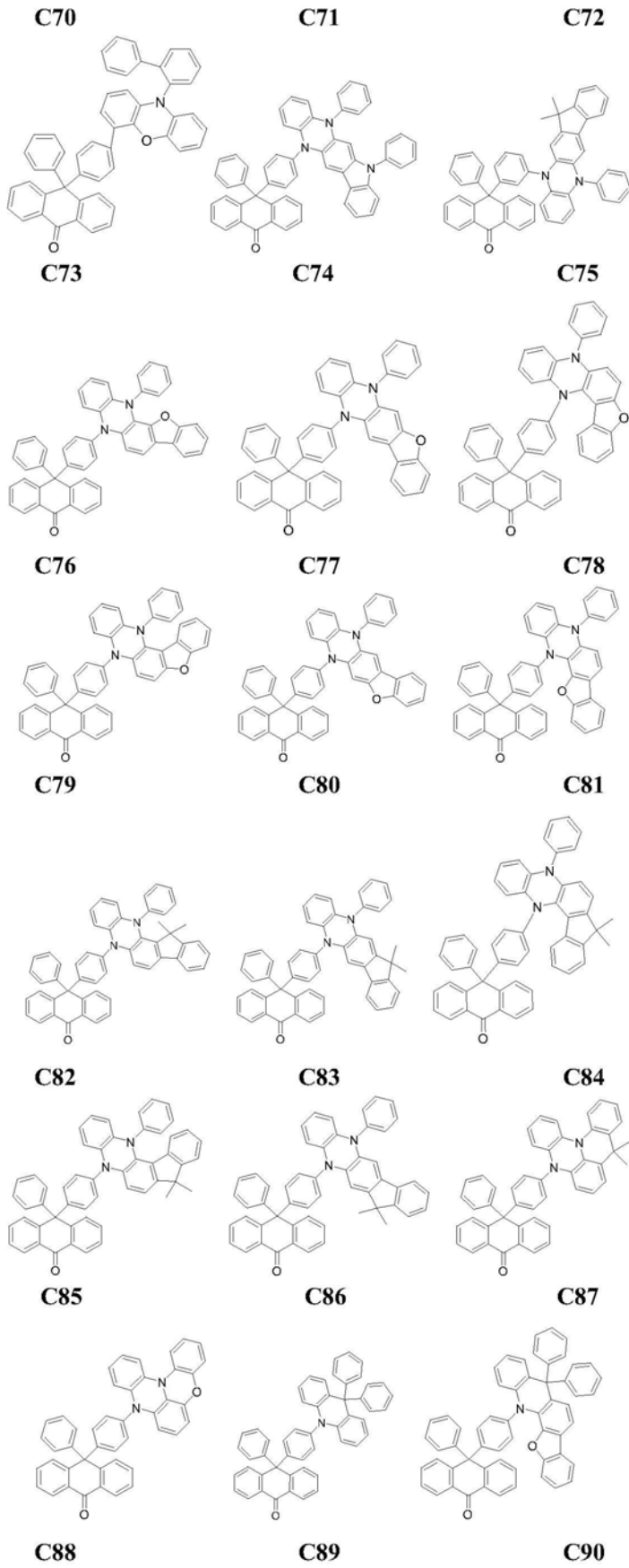


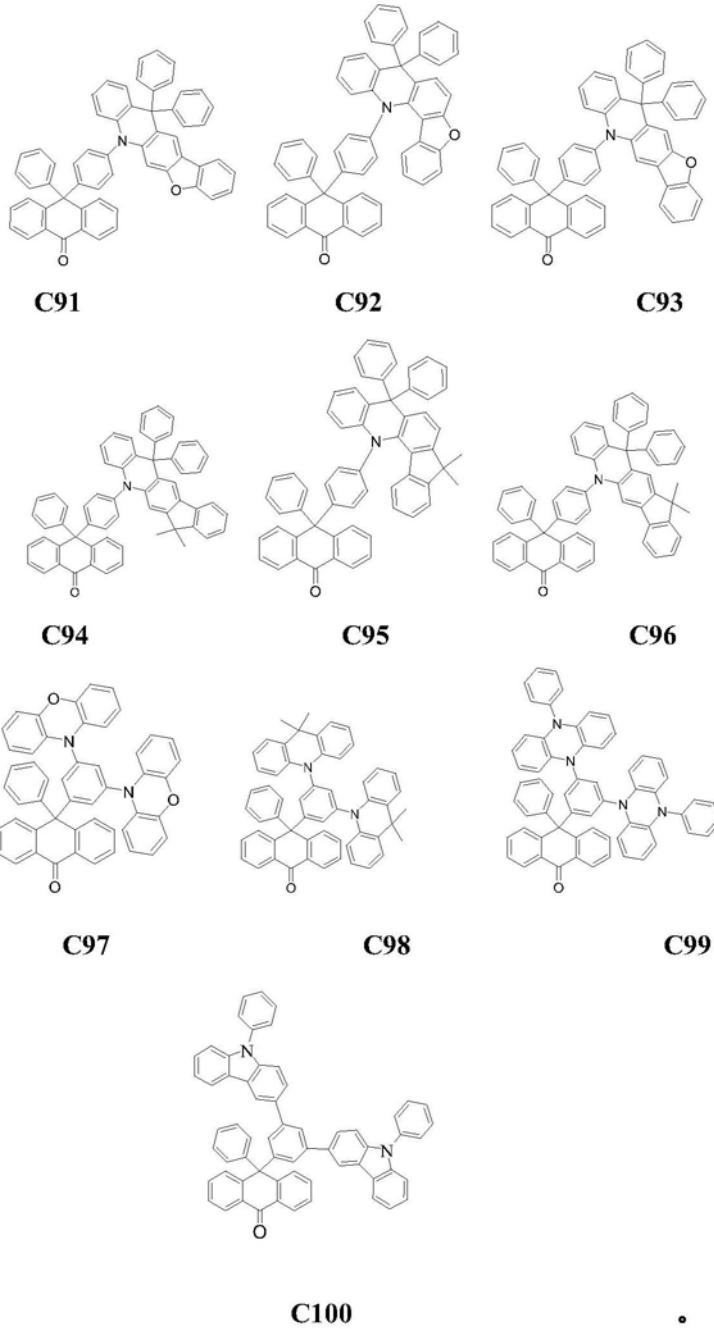
C68



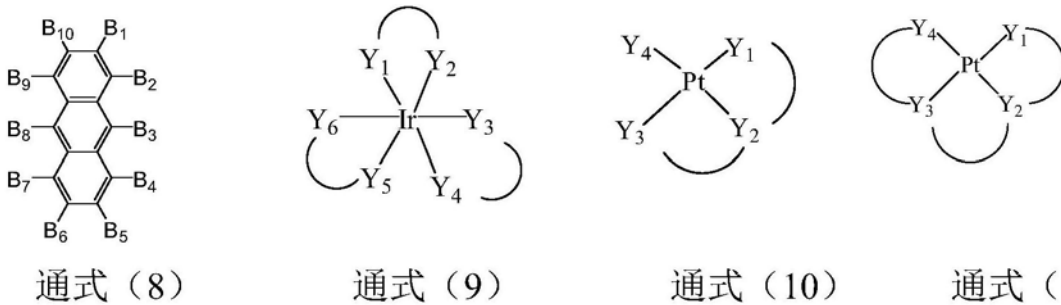
C69










6. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述通式(1)所示材料作为发光层的主体材料;所述发光层的掺杂材料为使用下列通式(8)、(9)、(10)、(11)所示材料中的一种:






通式(8)中,B1-B10选择为氢、C₁₋₃₀直链或支链烷基取代的烷基或烷氧基、取代或未取代

的C₆₋₃₀芳基、取代或未取代的3元至30元杂芳基;B1-B10不同时为氢;

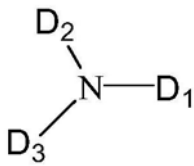
通式(9)中, Y1-Y6各自独立的表示为氧、碳、氮原子的一种; 

、 、  分别表示为含有两个原子的基团通过任意化学键相连成环;

通式(10)、通式(11)中Y1~Y4各自独立的表示为氧、碳、氮原子的一种;

、 、  分别表示为含有两个原子的基团通过任意化学键相连成环。

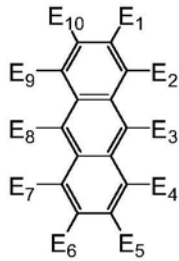
7. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述空穴传输层的材料为含有三芳基胺基团的化合物,该化合物的结构式通式如通式(12)所示:



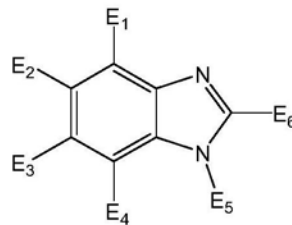
通式(12)

通式(12)中D1-D3各自独立表示取代或未取代的C₆₋₃₀芳基、取代或未取代的3元至30元杂芳基;D1-D3可以相同或者不同。

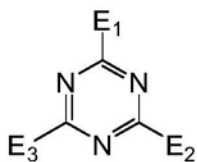
8. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述电子传输层的材料为下列通式(13)、(14)、(15)、(16)、(17)所示材料中的一种:



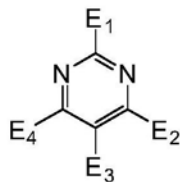
通式(13)



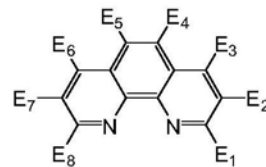
通式(14)



通式(15)



通式(16)

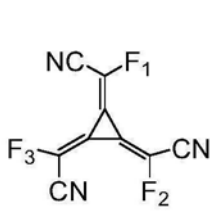


通式(17)

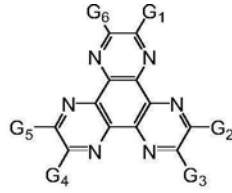
通式(13)、通式(14)、通式(15)、通式(16)、通式(17)中E1-E10选择为氢、C₁₋₃₀直链或支链烷基取代的烷基或烷氧基、取代或未取代的C₆₋₃₀芳基、取代或未取代的3元至30元杂芳基;E1-E10不同时为氢。

9. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述发光器件还包括空穴注

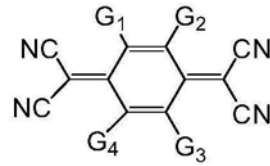
入层;所述空穴注入层材料为下列结构通式(18)、(19)、(20)所示材料中的一种:



通式(18)



通式(19)



通式(20)

通式(18)中,F1-F3各自独立表示取代或未取代的C₆₋₃₀芳基、取代或未取代的3元至30元杂芳基;F1-F3可以相同或者不同;

通式(19)、通式(20)中,G1-G6各自独立的表示氢原子、腈基、卤素、酰胺基、烷氧基、酯基、硝基、C₁₋₃₀直链或支链烷基取代的碳原子、取代或未取代的C₆₋₃₀芳基、3元至30元杂芳基;G1-G6不同时为氢。

10. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述发光器件还包括电子注入层;所述电子注入层材料为锂、锂盐或铯盐中的一种;所述锂盐为8-羟基喹啉锂、氟化锂、碳酸锂、叠氮化锂;所述铯盐为氟化铯、碳酸铯、叠氮化铯。

11. 根据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述通式(1)所示化合物做为发光层的掺杂材料使用。

12. 据权利要求1所述的有机电致发光器件,其特征在于所述发光层的掺杂材料与发光层的主体材料的质量比为0.005~0.2:1。

13. 一种权利要求1~12任一项所述有机电致发光器件的应用,其特征在于所述有机电致发光器件用于制备顶发光OLED发光器件。

14. 一种权利要求1~12任一项所述有机电致发光器件的应用,其特征在于所述有机电致发光器件应用于AM-OLED显示器。

一种含10,10-二芳基蒽酮类化合物的有机电致发光器件及其应用

技术领域

[0001] 本发明涉及半导体技术领域,尤其是涉及一种发光层材料为以10,10-二芳基蒽酮为核心的化合物的有机电致发光器件及其应用。

背景技术

[0002] 有机电致发光(OLED:Organic Light Emission Diodes)器件技术既可以用来制造新型显示产品,也可以用于制作新型照明产品,有望替代现有的液晶显示和荧光灯照明,应用前景十分广泛。

[0003] OLED发光器件犹如三明治的结构,包括电极材料膜层,以及夹在不同电极膜层之间的有机功能材料,各种不同功能材料根据用途相互叠加在一起共同组成OLED发光器件。作为电流器件,当对OLED发光器件的两端电极施加电压,并通过电场作用有机层功能材料膜层中的正负电荷,正负电荷进一步在发光层中复合,即产生OLED电致发光。

[0004] 有机发光二极管(OLED)在大面积平板显示和照明方面的应用引起了工业界和学术界的广泛关注。然而,传统有机荧光材料只能利用电激发形成的25%单线态激子发光,器件的内量子效率较低(最高为25%)。外量子效率普遍低于5%,与磷光器件的效率还有很大差距。尽管磷光材料由于重原子中心强的自旋-轨道耦合增强了系间窜越,可以有效利用电激发形成的单线态激子和三线态激子发光,使器件的内量子效率达100%。但磷光材料存在价格昂贵,材料稳定性较差,器件效率滚落严重等问题限制了其在OLEDs的应用。热激活延迟荧光(TADF)材料是继有机荧光材料和有机磷光材料之后发展的第三代有机发光材料。该类材料一般具有小的单线态-三线态能级差(ΔE_{ST}),三线态激子可以通过反系间窜越转变成单线态激子发光。这可以充分利用电激发下形成的单线态激子和三线态激子,器件的内量子效率可以达到100%。同时,材料结构可控,性质稳定,价格便宜无需贵金属,在OLED领域的应用前景广阔。

[0005] 虽然理论上TADF材料可以实现100%的激子利用率,但实际上存在如下问题:

[0006] (1) 设计分子的T₁和S₁态具有强的CT特征,非常小的S₁-T₁态能隙,虽然可以通过TADF过程实现高T₁→S₁态激子转化率,但同时导致低的S₁态辐射跃迁速率,因此,难于兼具(或同时实现)高激子利用率和高荧光辐射效率;

[0007] (2) 即使已经采用掺杂器件减轻T激子浓度猝灭效应,大多数TADF材料的器件在高电流密度下效率滚降严重。

[0008] 就当前OLED显示照明产业的实际需求而言,目前OLED材料的发展还远远不够,落后于面板制造企业的要求,作为材料企业开发更高性能的有机功能材料显得尤为重要。

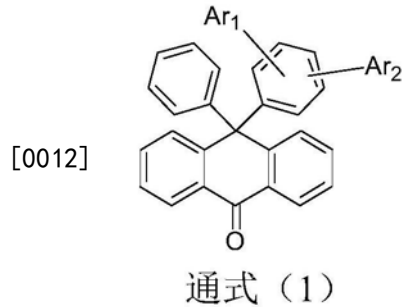
发明内容

[0009] 针对现有技术存在的上述问题,本发明提供了一种含10,10-二芳基蒽酮类化合物的有机电致发光器件。本发明基于TADF机理的以10,10-二芳基蒽酮为核心的化合物作为发

光层材料应用于有机发光二极管上,具有良好的光电性能,能够满足OLED器件企业,特别是OLED显示面板和OLED照明企业的需求。

[0010] 本发明的技术方案如下:

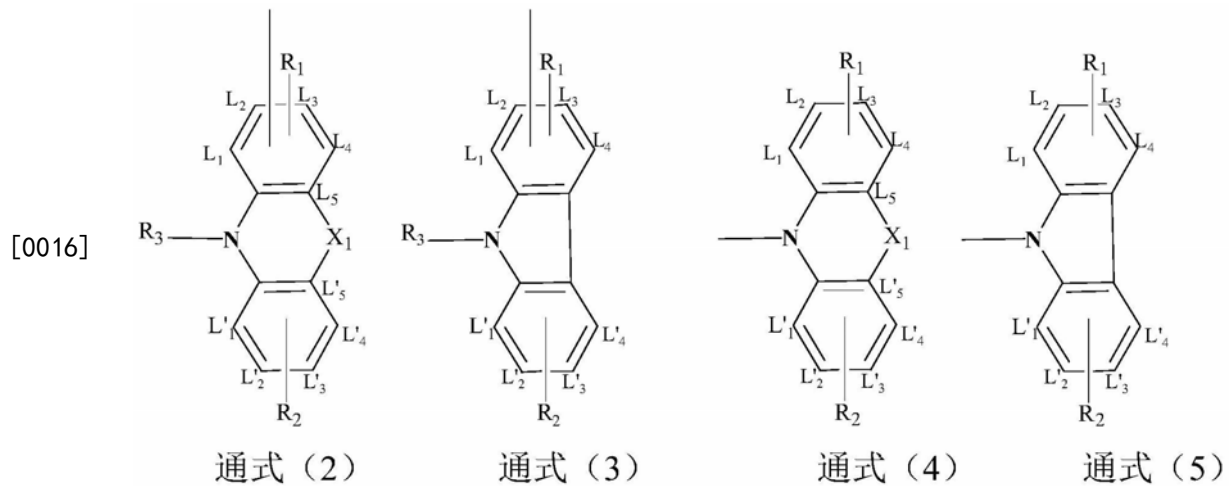
[0011] 一种含10,10-二芳基蒽酮类化合物的有机电致发光器件,该器件包括空穴传输层、发光层、电子传输层,该器件发光层材料含有以10,10-二芳基蒽酮为核心基团的化合物,所述化合物的结构式如通式(1)所示:



[0013] 通式(1)中,Ar₁、Ar₂分别独立的表示氢、-Ar-R或-R;且Ar₁、Ar₂不同时为氢;

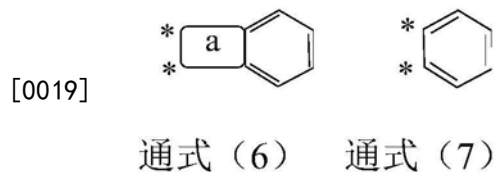
[0014] 其中,Ar表示苯基、联苯基、三联苯基、萘基、蒽基或菲基;

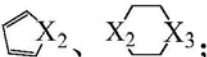
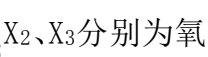
[0015] R采用通式(2)、通式(3)、通式(4)或通式(5)表示:



[0017] 其中,X₁为氧原子、硫原子、C₁₋₁₀直链或支链烷基取代的亚烷基、芳基取代的亚烷基、烷基或芳基取代的胺基中的一种;

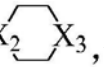
[0018] R₁、R₂分别独立的选取氢或通式(6)、通式(7)所示结构:



[0020] a为X₂、X₃,X₂、X₃分别为氧原子、硫原子、C₁₋₁₀直链或支链烷基取代的亚烷基、芳基取代的亚烷基、烷基或芳基取代的胺基中的一种;

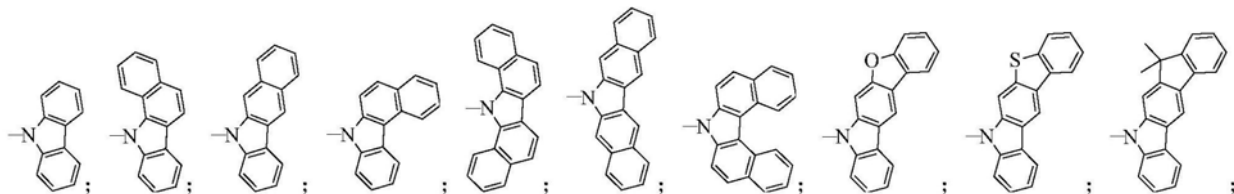
[0021] 通式(6)、通式(7)与C_{L1}-C_{L2}键、C_{L2}-C_{L3}键、C_{L3}-C_{L4}键、C_{L4}-C_{L5}键、C_{L'1}-C_{L'2}键、C_{L'2}-C_{L'3}键、C_{L'3}-C_{L'4}键或C_{L'4}-C_{L'5}键连接;

[0022] R₃表示苯基、联苯基、萘基、蒽基或菲基。

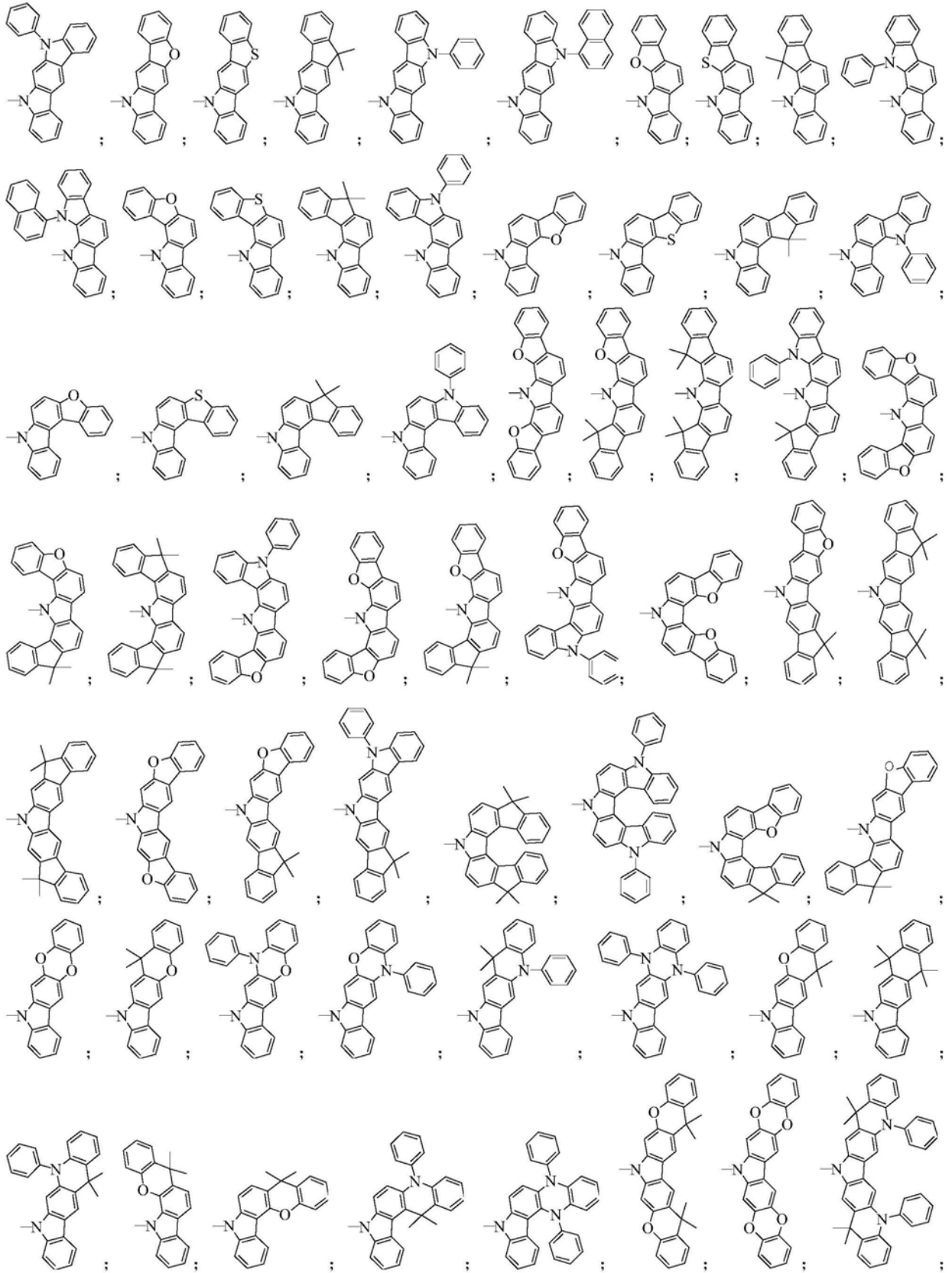
[0023] 所述化合物中当a表示 X_2  X_3 , 且与 $C_{L4}-C_{L5}$ 键或 $C_{L'4}-C_{L'5}$ 键连接时, X_1 和 X_2 的位置重叠, 只取 X_1 或者 X_2 ; X_3 表示为氧原子、硫原子、 C_{1-10} 直链或支链烷基取代的亚烷基、芳基取代的亚烷基、烷基或芳基取代的胺基中的一种。

[0024] 所述化合物中R为:

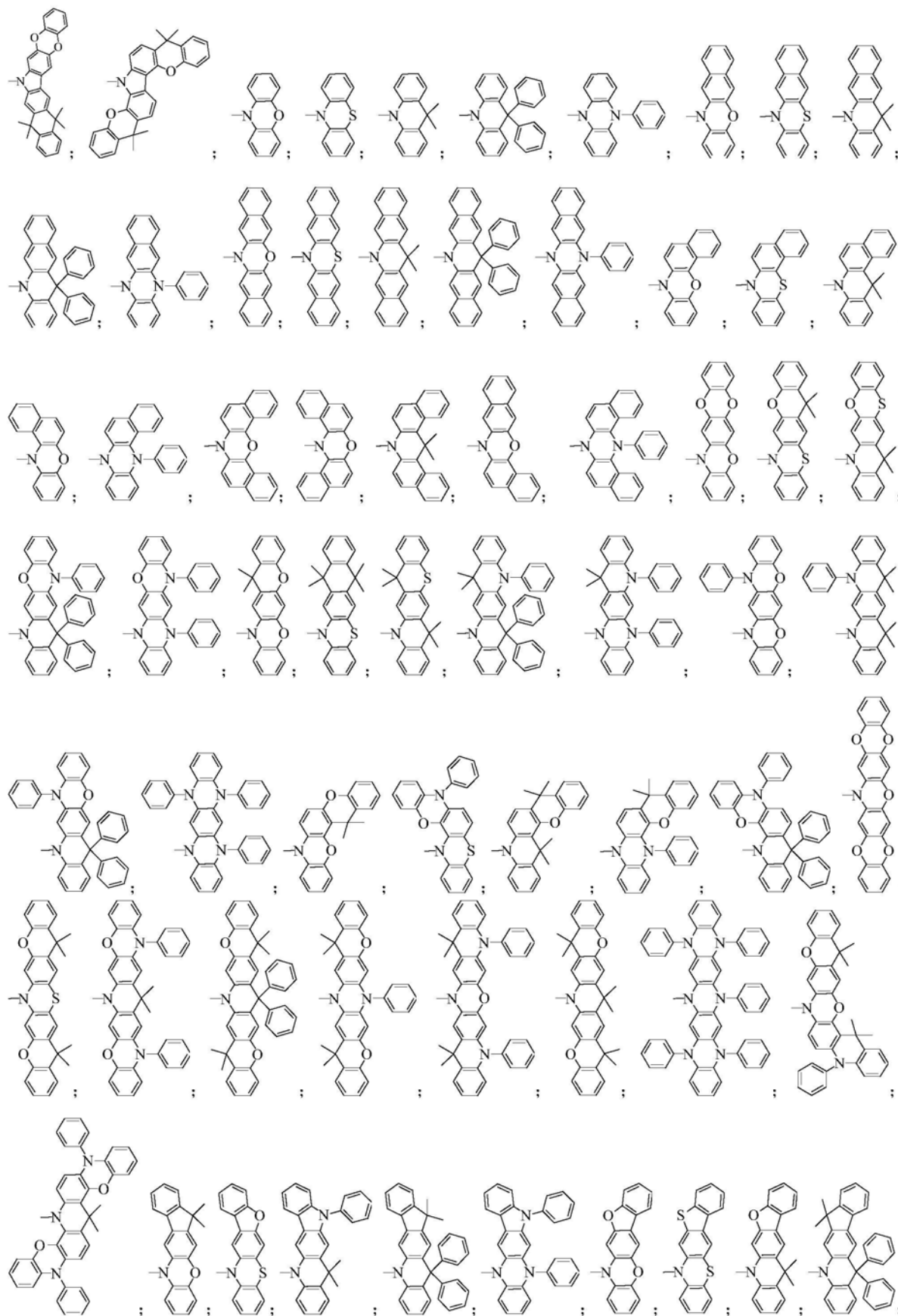
[0025]



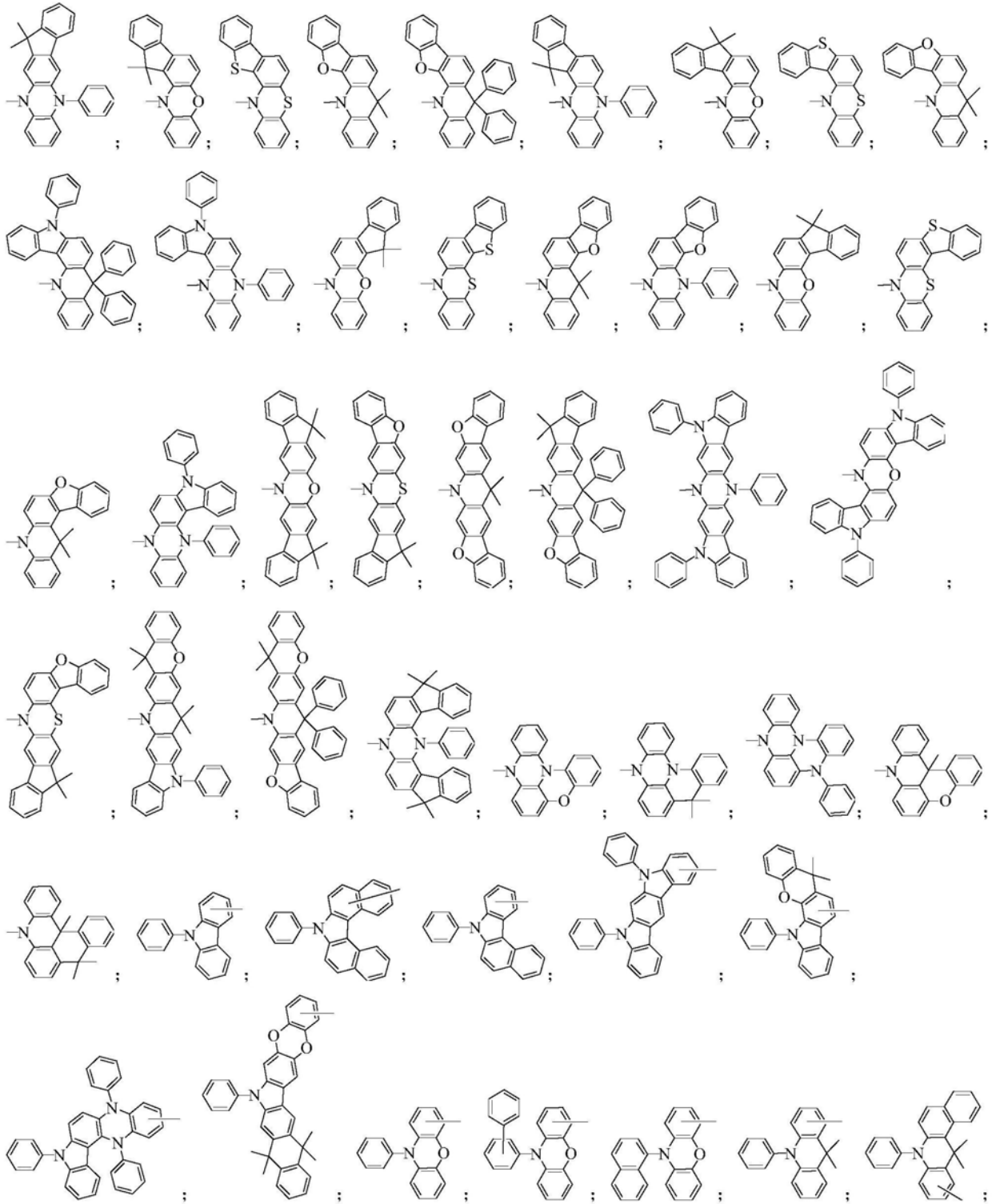
[0026]



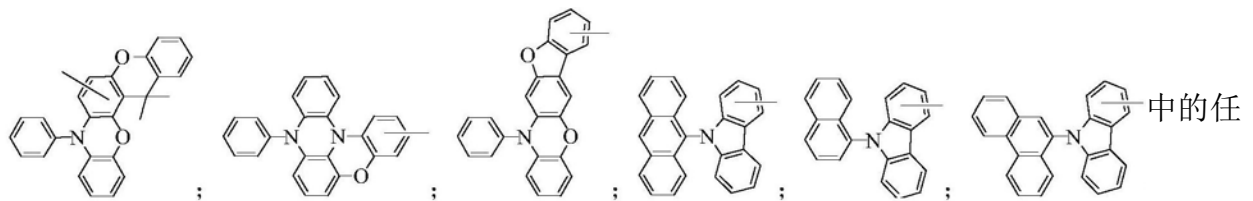
[0027]



[0028]

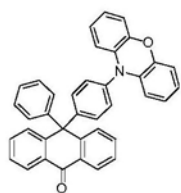
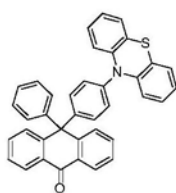
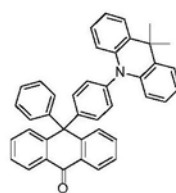
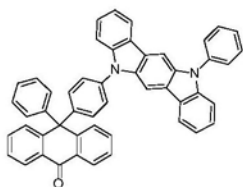
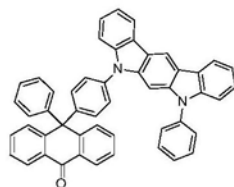
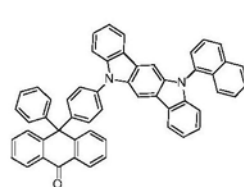
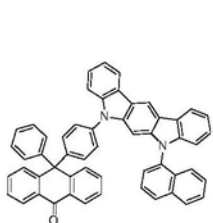
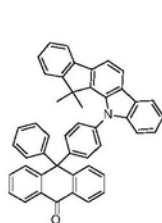
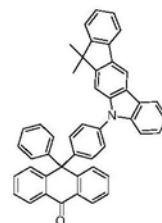


[0029]

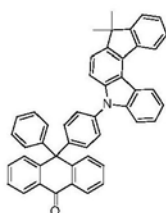
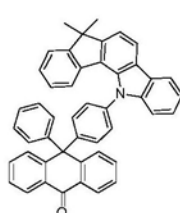
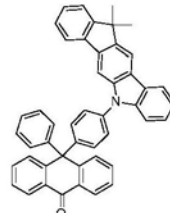
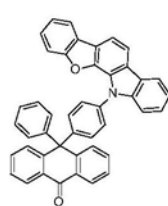
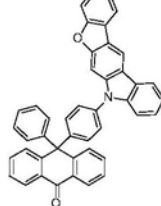
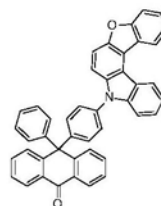
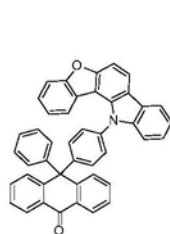
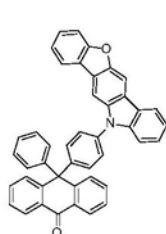
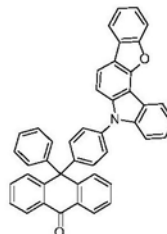


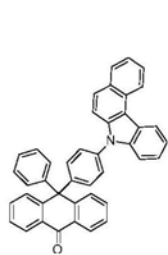
一种。

[0030] 所述10,10-二芳基蒽酮类化合物的具体结构式为：

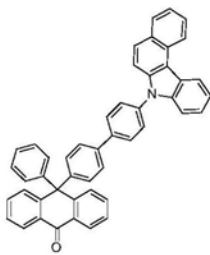
**C01****C02****C03****C04****C05****C06****C07****C08****C09**

[0031]

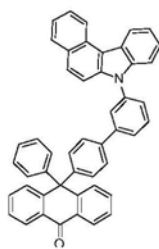
**C10****C11****C12****C13****C14****C15****C16****C17****C18**



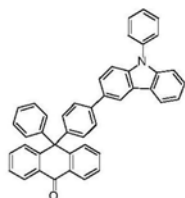
C19



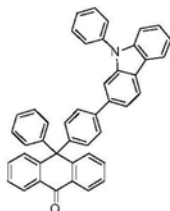
C20



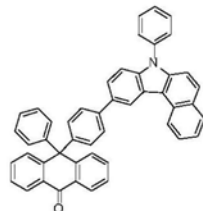
C21



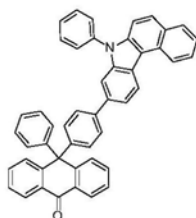
C22



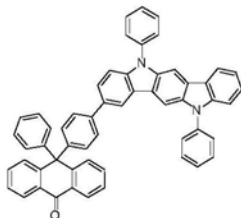
C23



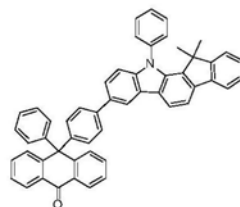
C24



C25

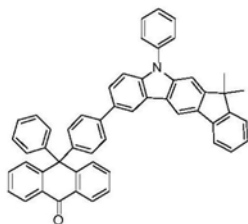


C26

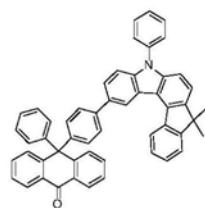


C27

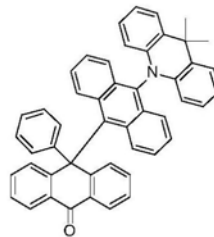
[0032]



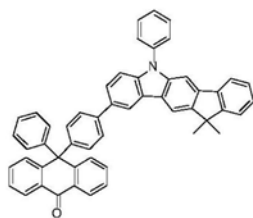
C28



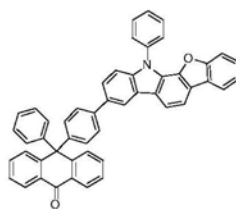
C29



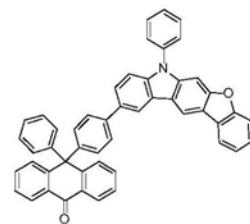
C30



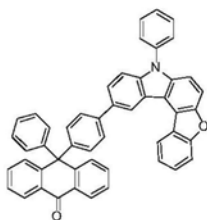
C31



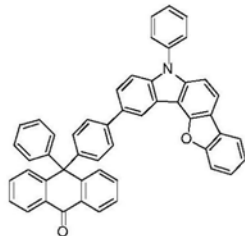
C32



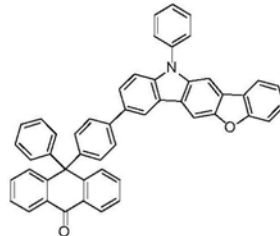
C33



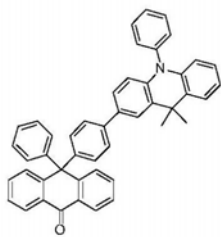
C34



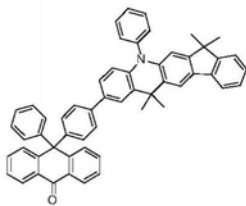
C35



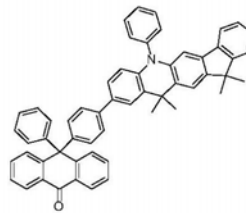
C36



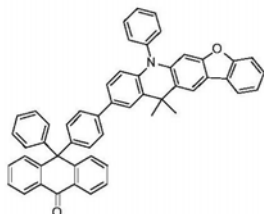
C37



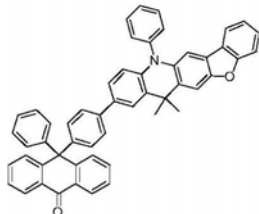
C38



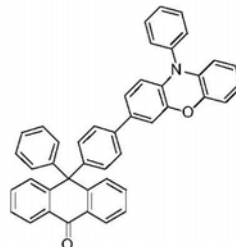
C39



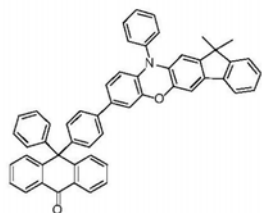
C40



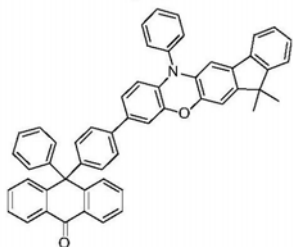
C41



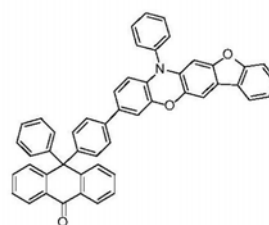
C42



C43

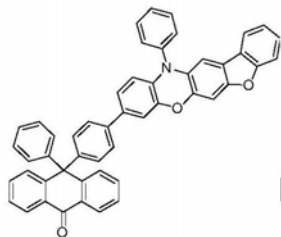


C44

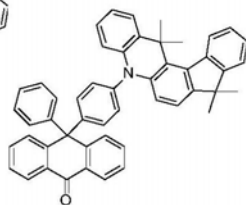


C45

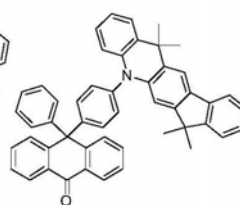
[0033]



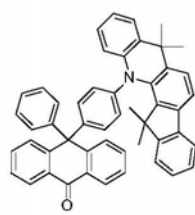
C46



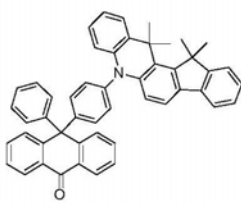
C47



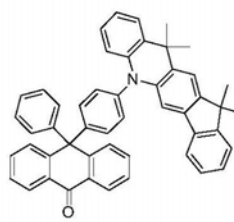
C48



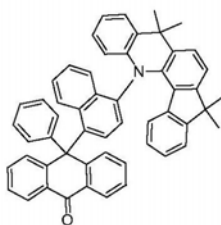
C49



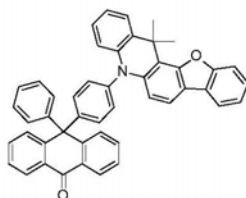
C50



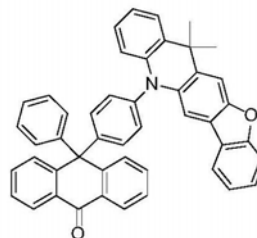
C51



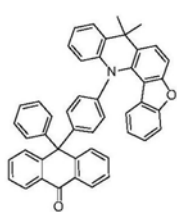
C52



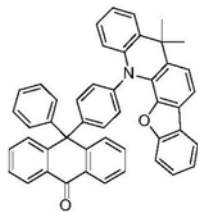
C53



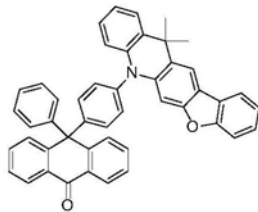
C54



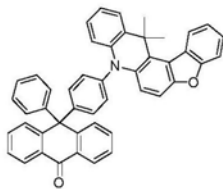
C55



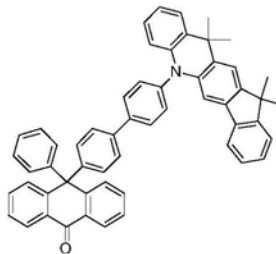
C56



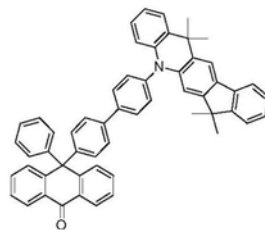
C57



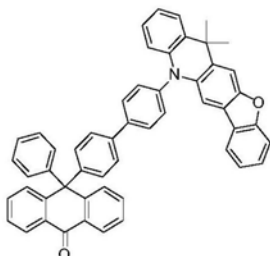
C58



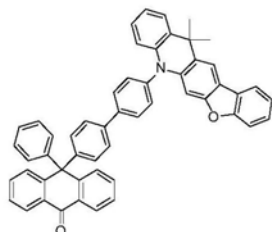
C59



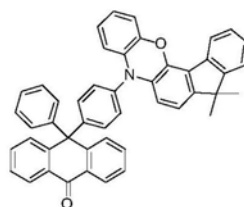
C60



C61

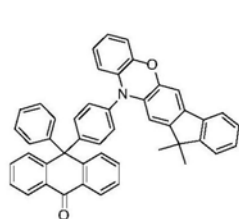


C62

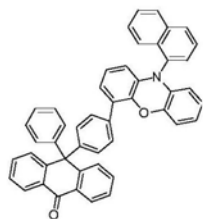


C63

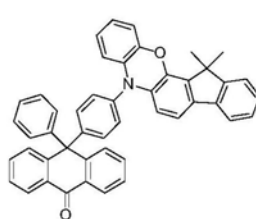
[0034]



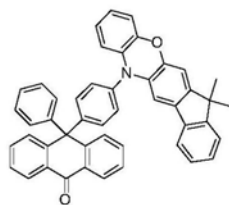
C64



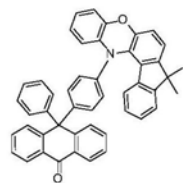
C65



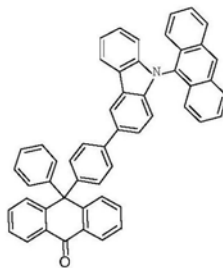
C66



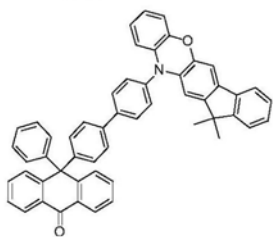
C67



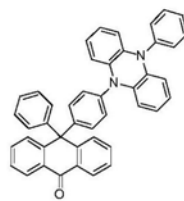
C68



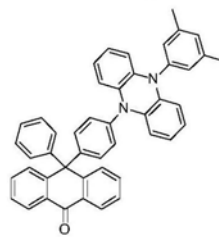
C69



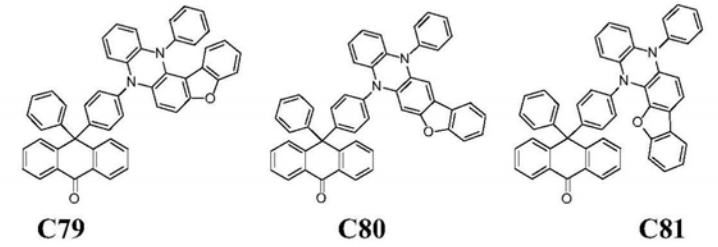
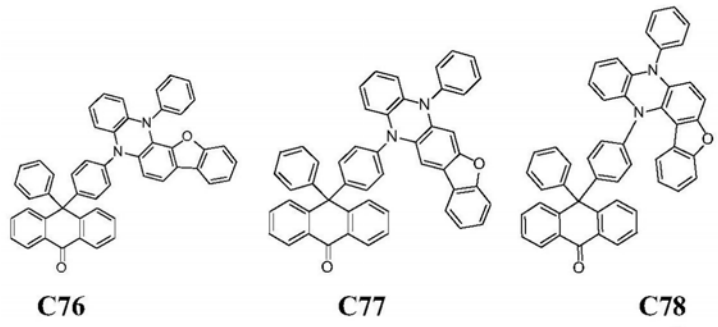
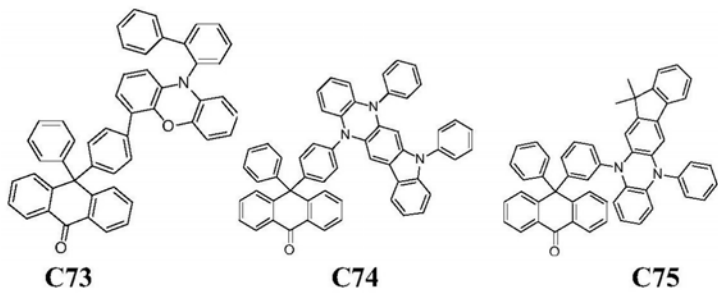
C70



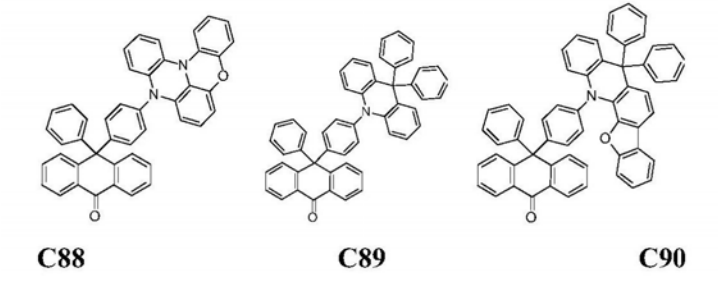
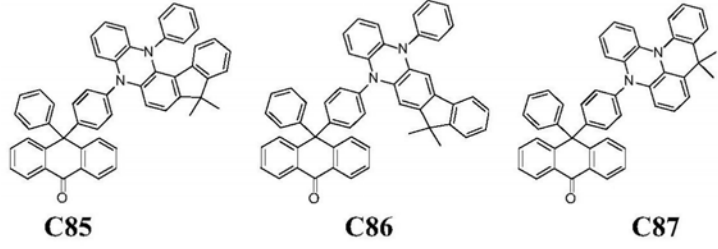
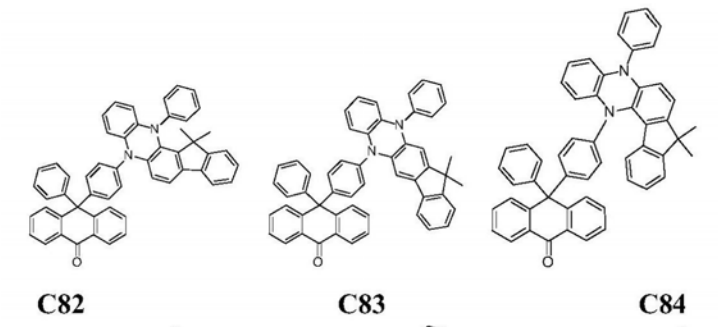
C71

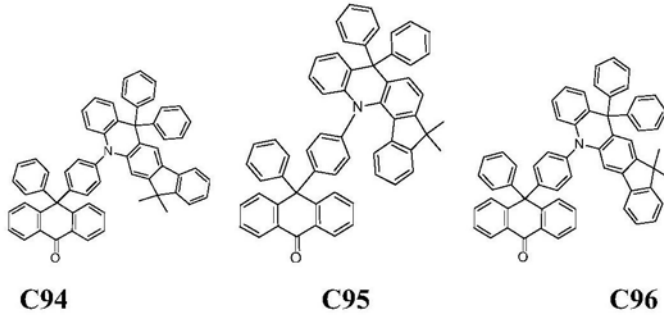
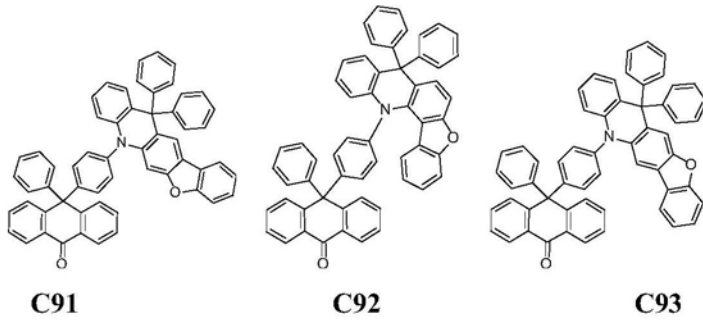


C72

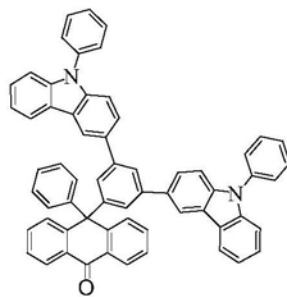
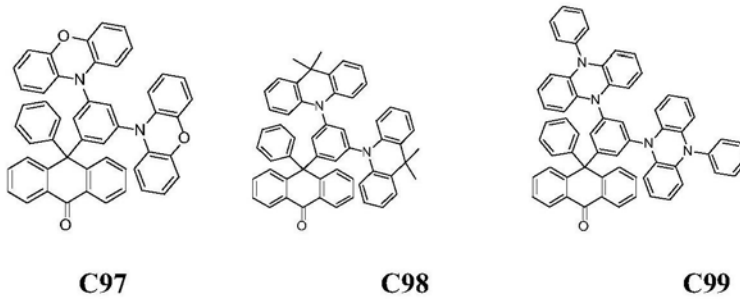


[0035]

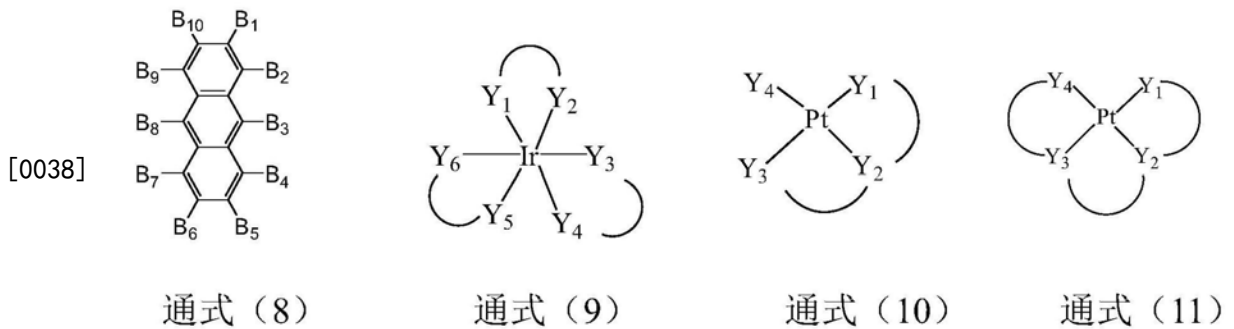




[0036]






[0037] 所述通式(1)所示材料作为发光层的主体材料;所述发光层的掺杂材料为使用下列通式(8)、(9)、(10)、(11)所示材料中的一种:






[0038]

[0039] 通式 (8) 中, B1-B10 选择为氢、C₁₋₃₀ 直链或支链烷基取代的烷基或烷氧基、取代或未取代的 C₆₋₃₀ 芳基、取代或未取代的 3 元至 30 元杂芳基; B1-B10 不同时为氢;

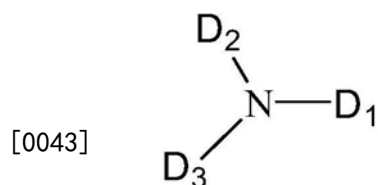
[0040] 通式 (9) 中, Y1-Y6 各自独立的表示为氧、碳、氮原子的一种; 

、、 分别表示为含有两个原子的基团通过任意化学键相连成环;

[0041] 通式 (10)、通式 (11) 中 Y1~Y4 各自独立的表示为氧、碳、氮原子的一种;

、、 分别表示为含有两个原子的基团通过任意化学键相连成环。

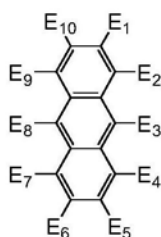
[0042] 所述空穴传输层的材料为含有三芳基胺基团的化合物, 该化合物的结构式通式如通式 (12) 所示:



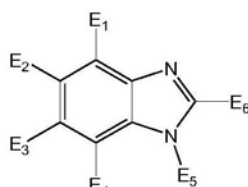
通式 (12)

[0044] 通式 (12) 中 D1-D3 各自独立表示取代或未取代的 C₆₋₃₀ 芳基、取代或未取代的 3 元至 30 元杂芳基; D1-D3 可以相同或者不同。

[0045] 所述电子传输层的材料为下列通式 (13)、(14)、(15)、(16)、(17) 所示材料中的一种:

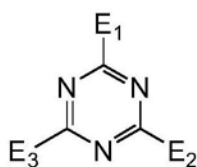


通式 (13)

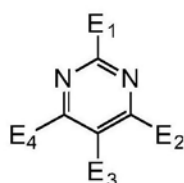


通式 (14)

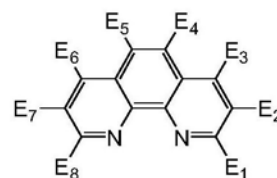
[0046]



通式 (15)



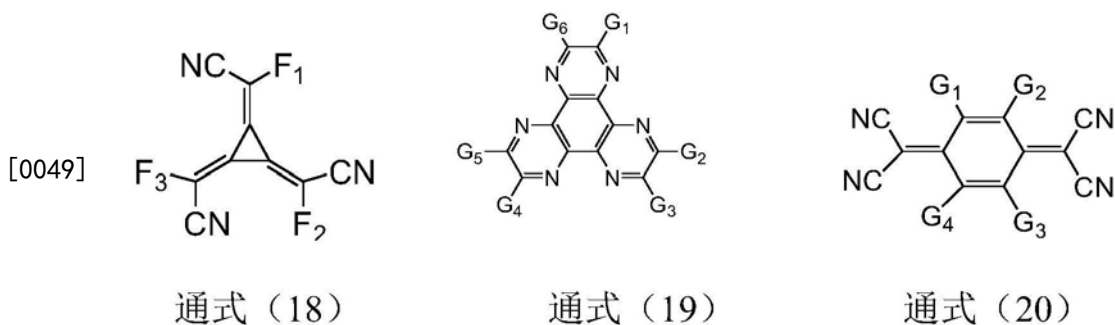
通式 (16)



通式 (17)

[0047] 通式 (13)、通式 (14)、通式 (15)、通式 (16)、通式 (17) 中 E1-E10 选择为氢、C₁₋₃₀ 直链或支链烷基取代的烷基或烷氧基、取代或未取代的 C₆₋₃₀ 芳基、取代或未取代的 3 元至 30 元杂芳基; E1-E10 不同时为氢。

[0048] 所述发光器件还包括空穴注入层；所述空穴注入层材料为下列结构通式(18)、(19)、(20)所示材料中的一种：



[0050] 通式(18)中，F1-F3各自独立表示取代或未取代的C₆₋₃₀芳基、取代或未取代的3元至30元杂芳基；F1-F3可以相同或者不同；

[0051] 通式(19)、通式(20)中，G1-G6各自独立的表示氢原子、腈基、卤素、酰胺基、烷氧基、酯基、硝基、C₁₋₃₀直链或支链烷基取代的碳原子、取代或未取代的C₆₋₃₀芳基、3元至30元杂芳基；G1-G6不同时为氢。

[0052] 所述发光器件还包括电子注入层；所述电子注入层材料为锂、锂盐或铯盐中的一种；所述锂盐为8-羟基喹啉锂、氟化锂、碳酸锂、叠氮化锂；所述铯盐为氟化铯、碳酸铯、叠氮化铯。

[0053] 所述通式(1)所示化合物还可以做为发光层的掺杂材料使用。

[0054] 所述发光层的掺杂材料与发光层的主体材料的质量比为0.005~0.2:1。

[0055] 一种所述有机电致发光器件的应用，所述有机电致发光器件用于制备顶发光OLED发光器件。

[0056] 一种所述有机电致发光器件的应用，所述有机电致发光器件应用于AM-OLED显示器。

[0057] 本发明有益的技术效果在于：

[0058] 组成本发明所述OLED发光器件的含10,10-二芳基蒽酮类化合物具有TADF的结构特点，容易实现非常小的S₁-T₁态能隙差，在激发情况下，容易实现三线态到单线态的反系间窜越，使原本不能发光，以热的形式散失的热量转化为可产生光能的能量，并有望获得极高的效率。

[0059] 基于以上原理分析，本发明所述OLED发光器件，既可以选择荧光材料作为掺杂材料，也可以选择磷光材料作为掺杂材料，亦可以将本发明所述TADF材料直接作为掺杂材料使用。

[0060] 所述以10,10-二芳基蒽酮为核心的化合物作为OLED发光器件的主体材料搭配铱，铂类磷光材料或蒽类荧光材料使用时，器件的电流效率，功率效率和外量子效率均得到很大改善；同时，对于器件寿命提升非常明显。进一步的，在OLED器件层结构搭配上，引入空穴和电子注入层后，使透明阳极、金属阴极和有机材料接触界面更稳定，空穴、电子注入效果提升；空穴传输层又可叠层为两层或多层，邻接发光层一侧的空穴传输层又可以命名为电子阻挡层(EBL)，提供电子阻挡作用，使发光层内激子复合效率提升，邻接空穴注入层一侧的空穴传输层则起到空穴传输及降低激子传递壁垒的作用；电子传输层又可叠层为两层或多层，邻接发光层一侧的电子传输层又可以命名为空穴阻挡层(HBL)，提供空穴阻挡作用，

使发光层内激子复合效率提升,邻接电子注入层一侧的电子传输层则起到电子传输及降低激子传递壁垒的作用。然而,应当指出,这些层中的每个都并非必须存在。

[0061] 本发明所述OLED器件化合物的组合效果:使得器件的驱动电压降低,电流效率、功率效率、外量子效率得到进一步提高,器件寿命提升效果明显。在OLED发光器件中具有良好的应用效果,具有良好的产业化前景。

[0062] 令人预料不到地,已经发现,在下文中更详细描述化合物组合实现了这个目的,并且导致有机电致发光器件的改进,特别是电压、效率和寿命的改进。这特别适用于红色或绿色磷光的电致发光器件,尤其是在使用本发明的器件结构及材料组合时,情况如此。

附图说明

[0063] 图1为本发明实施例叠层OLED器件的结构示意图;

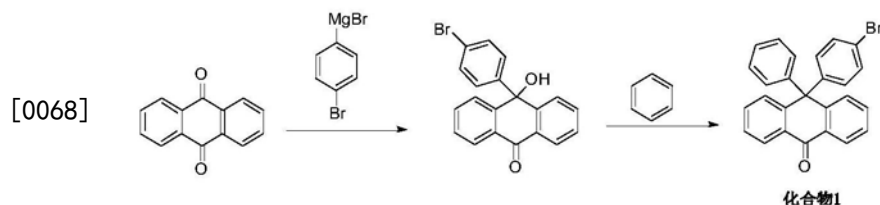
[0064] 图1中:1为透明衬底、2为ITO阳极层、3为空穴注入层(HIL)、4为空穴传输层(HTL)、5为电子阻挡层(EBL)、6为发光层(EML)、7为空穴阻挡层(HBL)、8为电子传输层(ETL)、9为电子注入层(EIL)、10为阴极反射电极层。

[0065] 图2为本发明器件实施例所用关键原料的结构式。

具体实施方式

[0066] 下面结合附图和实施例,对本发明进行具体描述。

[0067] 实施例1化合物1的制备



[0069] 在配有恒压滴液漏斗的1L三口瓶中,加入金属镁(5.1g,0.21mol),将对溴碘苯(56.6g,0.20mol)溶解在300g四氢呋喃中,并置于恒压滴液漏斗中,使用氮气保护,加热三口瓶至瓶内温度达到65℃,通过恒压滴液漏斗加入对溴碘苯的四氢呋喃溶液,首先加入50mL,待反应引发后,慢慢滴入剩余部分,1h滴加完毕,回流温度下反应2h,降至室温后转移至恒压漏斗中待用;

[0070] 将蒽醌(41.6g,0.20mol)溶解在200g四氢呋喃之中加到2L三口瓶中,而后缓慢滴加上述待用溶液,回流温度下反应3h,反应结束后,降温至25℃,将以上反应液慢慢倾入200g质量浓度为10%的稀盐酸中,搅拌15min,分液,收集有机相,减压脱去溶剂,得到粘稠液体,不进行精制,直接用于下一步反应中;

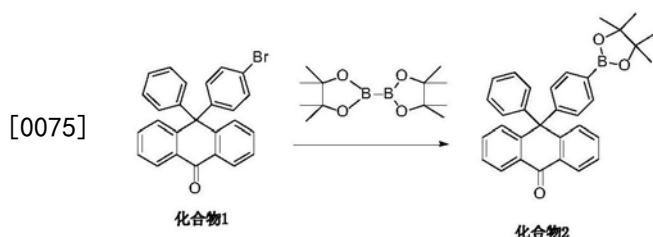
[0071] 向上述所得粘稠液体中加入250g苯,搅拌下加入1.42g(0.01mol)三氟化硼乙醚溶液,60~65℃反应4h,淬灭反应,减压脱除溶剂,柱层析得到化合物1,HPLC纯度99.5%,收率45%。

[0072] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₂₆H₁₇BrO,理论值424.0463,测试值424.0466。

[0073] 元素分析(C₂₆H₁₇BrO):理论值C:73.42,H:4.03,O:3.76,测试值:C:73.44,H:

4.01,0:3.79。

[0074] 实施例2化合物2的制备

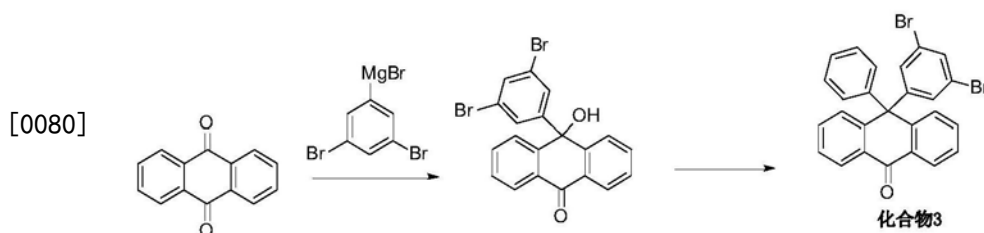


[0076] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入8.51g (0.02mol) 化合物1,7.62g (0.03mol) 双联硼酸频哪醇酯,3.92g (0.04mol) 乙酸钾,0.30g $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$,0.20g三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流20小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到化合物2,HPLC纯度99.7%,收率87.57%。

[0077] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{32}\text{H}_{29}\text{B}_3\text{O}_3$,理论值472.2210,测试值472.2215。

[0078] 元素分析($\text{C}_{32}\text{H}_{29}\text{B}_3\text{O}_3$):理论值C:81.36,H:6.19,O:10.16,测试值:C:81.40,H:6.15,O:10.18。

[0079] 实施例3化合物3的制备



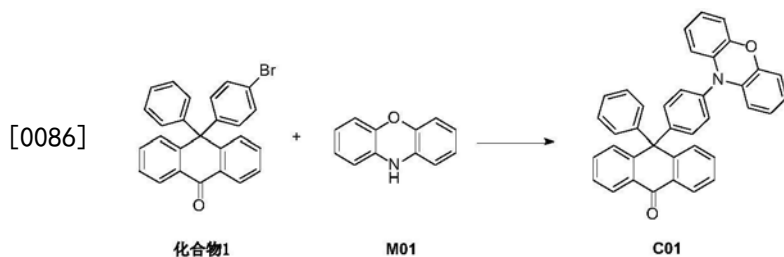
[0081] 在配有恒压滴液漏斗的1L三口瓶中,加入金属镁(5.1g,0.21mol),将均三溴苯(63.0g,0.2mol)溶解在300g四氢呋喃中,并置于恒压滴液漏斗中,使用氮气保护,加热三口瓶至瓶内温度达到65℃,通过恒压滴液漏斗加入均三溴苯的四氢呋喃溶液,首先加入50mL,待反应引发后,慢慢滴入剩余部分,1h滴加完毕,回流温度下反应2h,降至室温后转移至恒压漏斗中待用。将蒽醌(41.6g,0.2mol)溶解在200g四氢呋喃之中加到2L三口瓶中,而后缓慢滴加上述待用溶液,回流温度下反应3h,反应结束后,降温至25℃,将以上反应液慢慢倾入200g质量浓度为10%的稀盐酸中,搅拌15min,分液,收集有机相,减压脱去溶剂,得到粘稠液体,不进行精制,直接用于下一步反应中。

[0082] 向上述所得粘稠液体中加入250g苯,搅拌下加入1.42g (0.01mol) 三氟化硼乙醚溶液,60~65℃反应4h,淬灭反应,减压脱除溶剂,柱层析得到目标产品化合物3,HPLC纯度99.7%,收率42%。

[0083] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{26}\text{H}_{16}\text{Br}_2\text{O}$,理论值501.9568,测试值501.9562。

[0084] 元素分析($\text{C}_{26}\text{H}_{16}\text{Br}_2\text{O}$):理论值C:61.93,H:3.20,O:3.17,测试值:C:61.96,H:3.24,O:3.15。

[0085] 实施例4化合物C01的制备

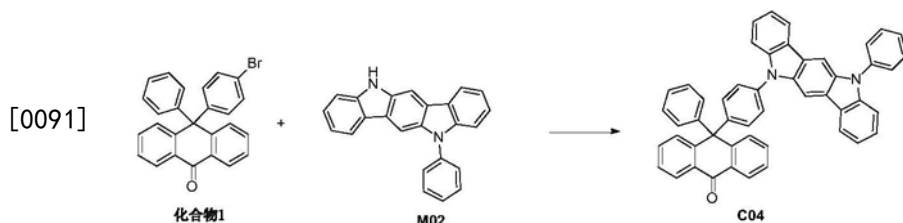


[0087] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M01,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流20小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.6%,收率76.00%。

[0088] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{38}\text{H}_{25}\text{N}_2\text{O}_2$,理论值527.1885,测试值527.1894。

[0089] 元素分析($\text{C}_{38}\text{H}_{25}\text{N}_2\text{O}_2$):理论值C:86.50,H:4.78,N:2.65,O:6.06,测试值:C:86.45,H:4.79,N:2.68,O:6.08。

[0090] 实施例5化合物C04的制备

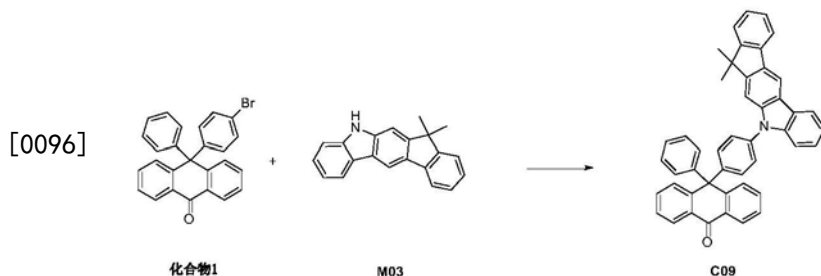


[0092] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M02,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.5%,收率62.35%。

[0093] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{50}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_2$,理论值676.2515,测试值676.2519。

[0094] 元素分析($\text{C}_{50}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_2$):理论值C:88.73,H:4.77,N:4.14,O:2.36,测试值:C:88.76,H:4.81,N:4.10,O:2.33。

[0095] 实施例6化合物C09的制备

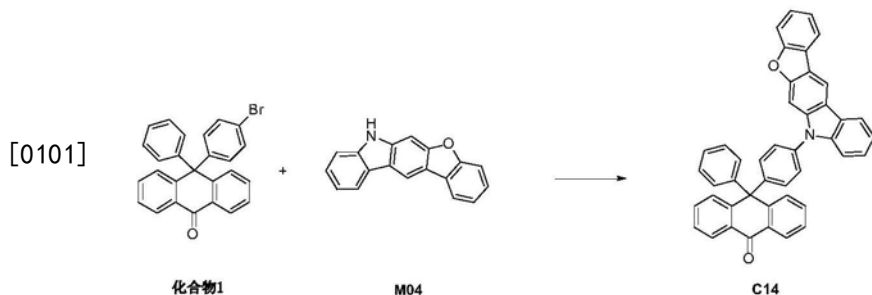


[0097] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M03,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.8%,收率70.06%。

[0098] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₄₇H₃₃N₀,理论值627.2562,测试值676.2519。

[0099] 元素分析(C₄₇H₃₃N₀),理论值C:89.92,H:5.30,N:2.23,O:2.55,测试值:C:89.90,H:5.31,N:2.20,O:2.59。

[0100] 实施例7化合物C14的制备

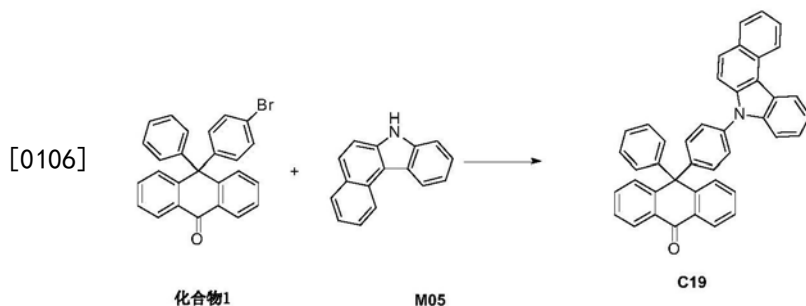


[0102] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M04,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol Pd₂(dba)₃, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.4%,收率61.37%。

[0103] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₄₄H₂₇N₀2,理论值601.2042,测试值601.2039。

[0104] 元素分析(C₄₄H₂₇N₀2),理论值C:87.83,H:4.52,N:2.33,O:5.32,测试值:C:87.88,H:4.52,N:2.30,O:5.30。

[0105] 实施例8化合物C19的制备

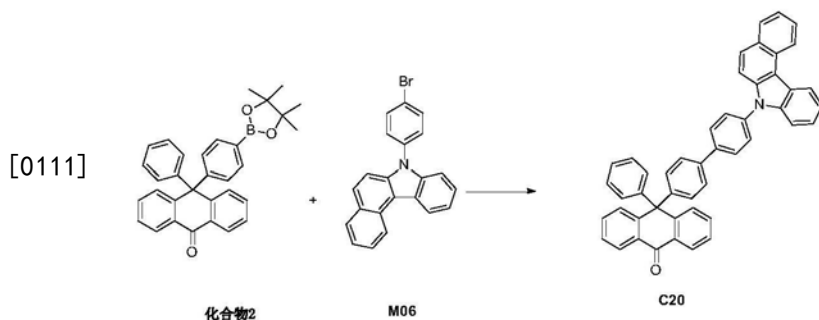


[0107] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M05,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol Pd₂(dba)₃, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.7%,收率67.55%。

[0108] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₄₂H₂₇N₀,理论值561.2093,测试值561.2088。

[0109] 元素分析(C₄₂H₂₇N₀),理论值C:89.81,H:4.85,N:2.49,O:2.85,测试值:C:89.83,H:4.88,N:2.47,O:2.82。

[0110] 实施例9化合物C20的制备

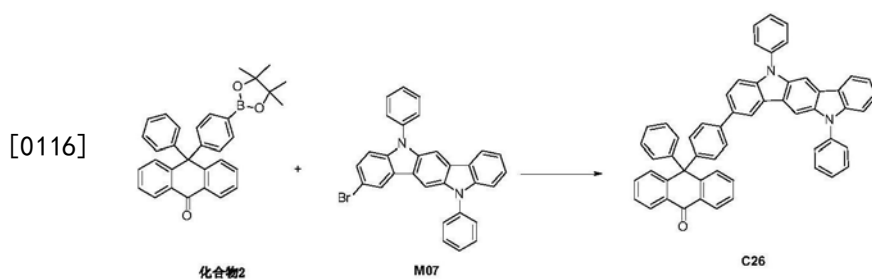


[0112] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物2,0.03mol化合物M06,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.4%,收率66.32%。

[0113] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{48}\text{H}_{41}\text{NO}$,理论值637.2406,测试值637.2411。

[0114] 元素分析($\text{C}_{48}\text{H}_{41}\text{NO}$),理论值C:90.40,H:4.90,N:2.20,O:2.51,测试值:C:90.36,H:4.88,N:2.23,O:2.53。

[0115] 实施例10化合物C26的制备

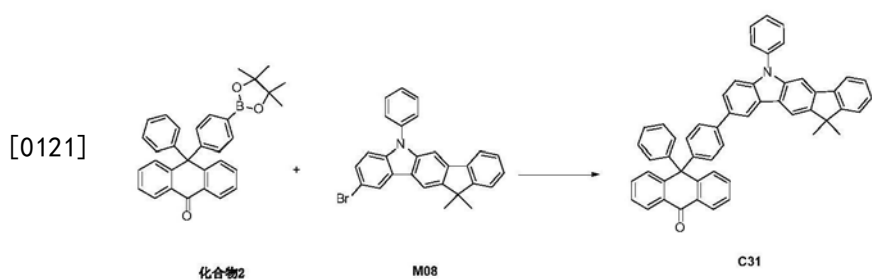


[0117] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物2,0.03mol化合物M07,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.2%,收率60.21%。

[0118] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{56}\text{H}_{36}\text{N}_2\text{O}$,理论值752.2828,测试值752.2824。

[0119] 元素分析($\text{C}_{56}\text{H}_{36}\text{N}_2\text{O}$),理论值C:89.33,H:4.82,N:3.72,O:2.13,测试值:C:89.35,H:4.80,N:3.74,O:2.11。

[0120] 实施例11化合物C31的制备



[0122] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物2,0.03mol化合物M08,

0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷, 100ml甲苯, 加热回流24小时, 取样点板, 反应完全; 自然冷却, 过滤, 滤液旋蒸, 柱层析得到目标产物, HPLC纯度99.9%, 收率64.58%。

[0123] 高分辨质谱, ESI源, 正离子模式, 分子式 $\text{C}_{53}\text{H}_{37}\text{N}_0$, 理论值703.2875, 测试值703.2871。

[0124] 元素分析 ($\text{C}_{53}\text{H}_{37}\text{N}_0$), 理论值C:90.44, H:5.30, N:1.99, O:2.27, 测试值:C:90.42, H:5.32, N:1.97, O:2.29。

[0125] 实施例12化合物C45的制备

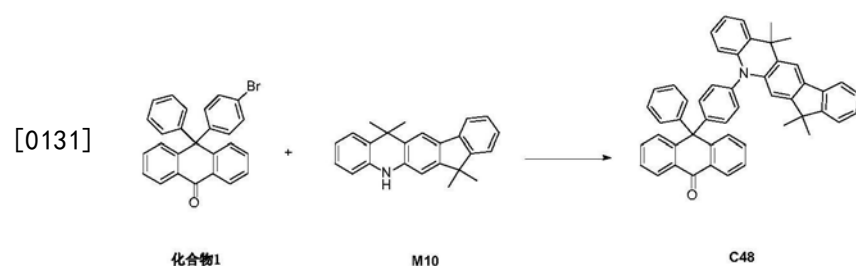


[0127] 在250ml的三口瓶中, 通氮气保护下, 加入0.01mol化合物2, 0.03mol化合物M09, 0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷, 100ml甲苯, 加热回流24小时, 取样点板, 反应完全; 自然冷却, 过滤, 滤液旋蒸, 柱层析得到目标产物, HPLC纯度99.1%, 收率61.17%。

[0128] 高分辨质谱, ESI源, 正离子模式, 分子式 $\text{C}_{50}\text{H}_{31}\text{N}_0_3$, 理论值693.2304, 测试值693.2309。

[0129] 元素分析 ($\text{C}_{50}\text{H}_{31}\text{N}_0_3$), 理论值C:86.56, H:4.50, N:2.02, O:6.92, 测试值:C:86.58, H:4.51, N:2.00, O:6.91。

[0130] 实施例13化合物C48的制备

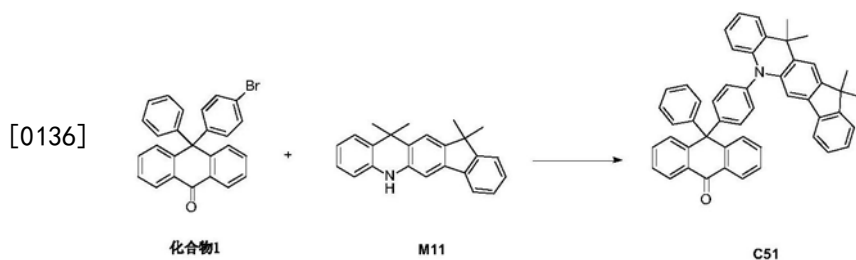


[0132] 在250ml的三口瓶中, 通氮气保护下, 加入0.01mol化合物1, 0.03mol化合物M10, 0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷, 100ml甲苯, 加热回流24小时, 取样点板, 反应完全; 自然冷却, 过滤, 滤液旋蒸, 柱层析得到目标产物, HPLC纯度99.9%, 收率67.58%。

[0133] 高分辨质谱, ESI源, 正离子模式, 分子式 $\text{C}_{50}\text{H}_{39}\text{N}_0$, 理论值669.3032, 测试值669.3037。

[0134] 元素分析 ($\text{C}_{50}\text{H}_{39}\text{N}_0$), 理论值C:89.65, H:5.87, N:2.09, O:2.39, 测试值:C:89.68, H:5.84, N:2.06, O:2.42。

[0135] 实施例14化合物C51的制备

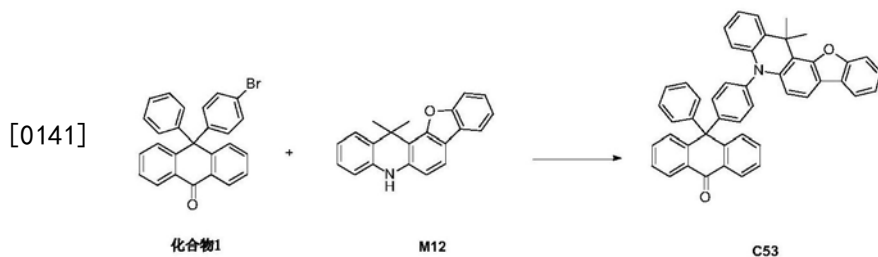


[0137] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M11,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.7%,收率65.74%。

[0138] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{50}\text{H}_{39}\text{N}_0$,理论值669.3032,测试值669.3036。

[0139] 元素分析($\text{C}_{50}\text{H}_{39}\text{N}_0$),理论值C:89.65,H:5.87,N:2.09,O:2.39,测试值:C:89.67,H:5.85,N:2.08,O:2.40。

[0140] 实施例15化合物C53的制备

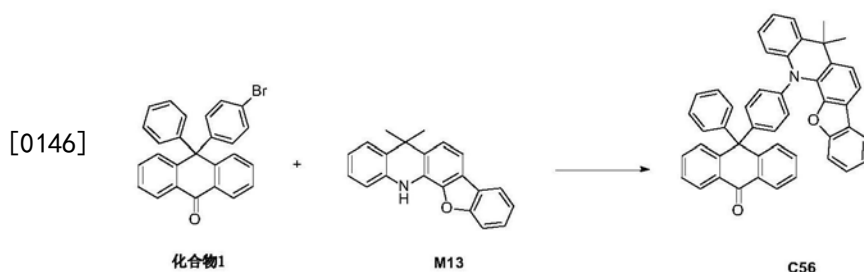


[0142] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M12,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.9%,收率66.68%。

[0143] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{47}\text{H}_{33}\text{N}_0\text{O}_2$,理论值643.2511,测试值643.2516。

[0144] 元素分析($\text{C}_{47}\text{H}_{33}\text{N}_0\text{O}_2$),理论值C:87.69,H:5.17,N:2.18,O:4.97,测试值:C:87.66,H:5.21,N:2.17,O:4.97。

[0145] 实施例16化合物C56的制备



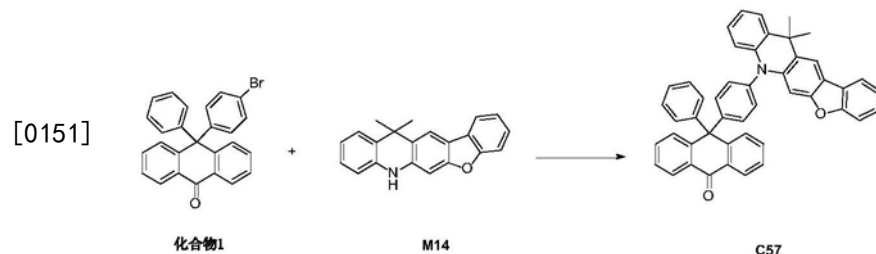
[0147] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M13,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度

99.8%，收率65.88%。

[0148] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₄₇H₃₃N₀O₂,理论值643.2511,测试值643.2515。

[0149] 元素分析(C₄₇H₃₃N₀O₂),理论值C:87.69,H:5.17,N:2.18,O:4.97,测试值:C:87.68,H:5.18,N:2.20,O:4.95。

[0150] 实施例17化合物C57的制备

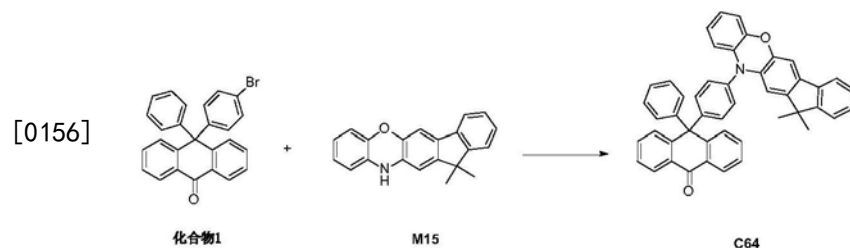


[0152] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M14,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol Pd₂(dba)₃, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.9%,收率64.81%。

[0153] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₄₇H₃₃N₀O₂,理论值643.2511,测试值643.2518。

[0154] 元素分析(C₄₇H₃₃N₀O₂),理论值C:87.69,H:5.17,N:2.18,O:4.97,测试值:C:87.66,H:5.18,N:2.19,O:4.97。

[0155] 实施例18化合物C64的制备

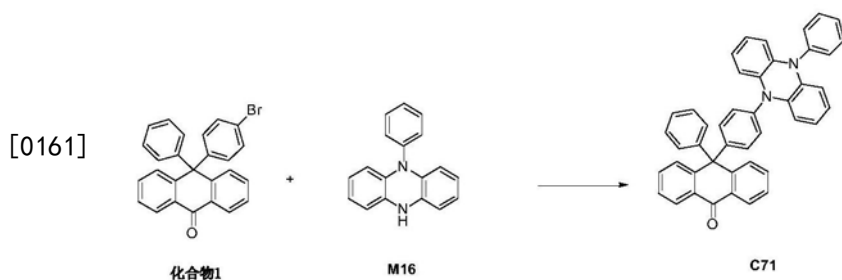


[0157] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M15,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol Pd₂(dba)₃, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.5%,收率59.68%。

[0158] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₄₇H₃₃N₀O₂,理论值643.2511,测试值643.2514。

[0159] 元素分析(C₄₇H₃₃N₀O₂),理论值C:87.65,H:5.17,N:2.18,O:4.97,测试值:C:87.68,H:5.15,N:2.15,O:5.02。

[0160] 实施例19化合物C71的制备

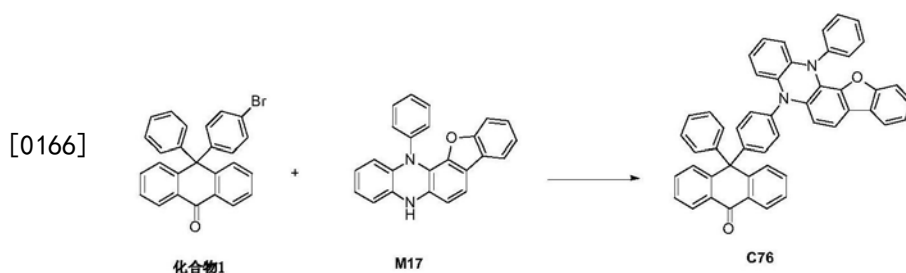


[0162] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M16,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.9%,收率68.86%。

[0163] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{44}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}$,理论值602.2358,测试值602.2355。

[0164] 元素分析($\text{C}_{44}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}$),理论值C:87.68,H:5.02,N:4.65,O:2.65,测试值:C:87.69,H:5.05,N:4.63,O:2.63。

[0165] 实施例20化合物C76的制备

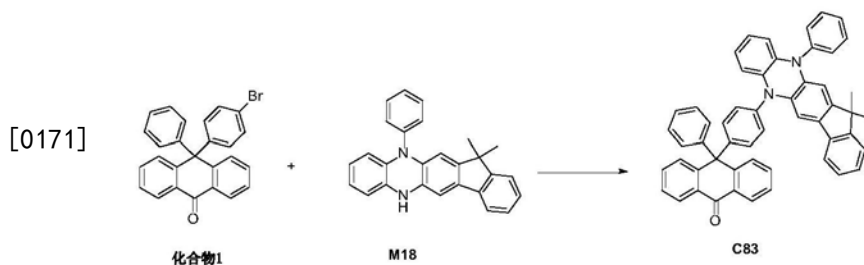


[0167] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M17,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.7%,收率67.55%。

[0168] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{50}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_2$,理论值692.2464,测试值692.2462。

[0169] 元素分析($\text{C}_{50}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_2$),理论值C:86.68,H:4.66,N:4.04,O:4.62,测试值:C:86.67,H:4.67,N:4.05,O:4.61。

[0170] 实施例21化合物C83的制备



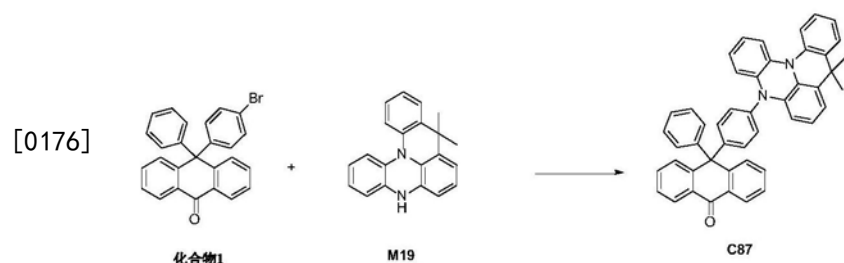
[0172] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M18,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度

99.3%，收率63.28%。

[0173] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₅₃H₃₈N₂O,理论值718.2984,测试值718.2981。

[0174] 元素分析(C₅₃H₃₈N₂O),理论值C:88.55,H:5.33,N:3.90,O:2.23,测试值:C:88.58,H:5.31,N:3.88,O:2.23。

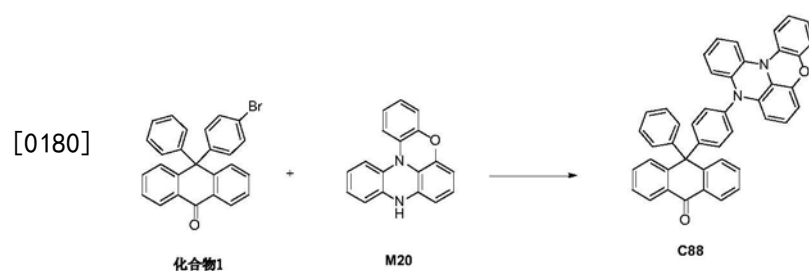
[0175] 实施例22化合物C87的制备



[0177] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M19,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol Pd₂(dba)₃, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.4%,收率61.64%。

[0178] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₄₇H₃₄N₂O,理论值642.2671,测试值642.2673。元素分析(C₄₇H₃₄N₂O),理论值C:87.82,H:5.33,N:4.36,O:2.49,测试值:C:87.80,H:5.35,N:4.37,O:2.48。

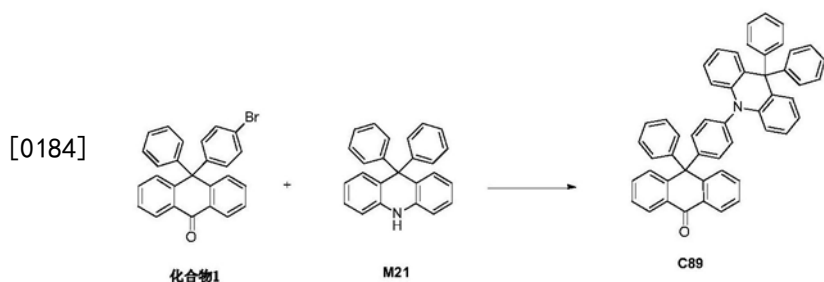
[0179] 实施例23化合物C88的制备



[0181] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M20,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol Pd₂(dba)₃, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.7%,收率63.72%。

[0182] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₄₄H₂₈N₂O₂,理论值616.2151,测试值616.2155。元素分析(C₄₄H₂₈N₂O₂),理论值C:85.69,H:4.58,N:4.54,O:5.19,测试值:C:85.67,H:4.59,N:4.55,O:5.19。

[0183] 实施例24化合物C89的制备

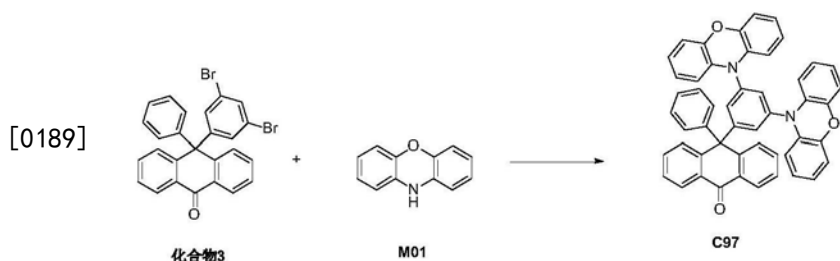


[0185] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物1,0.03mol化合物M21,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.8%,收率66.82%。

[0186] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{51}\text{H}_{35}\text{N}_0$,理论值677.2719,测试值677.2722。

[0187] 元素分析($\text{C}_{51}\text{H}_{35}\text{N}_0$),理论值C:90.37,H:5.20,N:2.07,O:2.36,测试值:C:90.33,H:5.21,N:2.09,O:2.37。

[0188] 实施例25化合物C97的制备

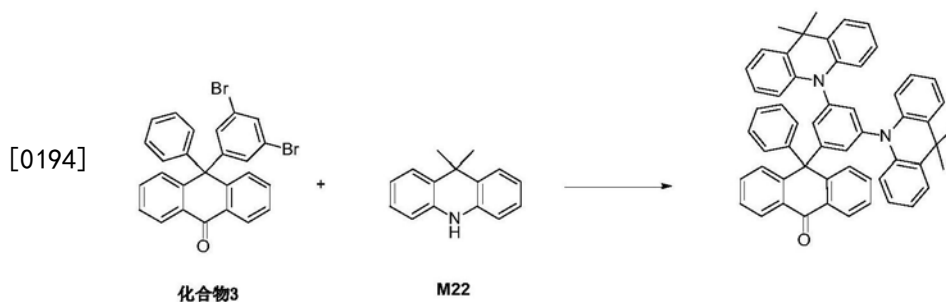


[0190] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物3,0.03mol化合物M01,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.9%,收率63.58%。

[0191] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式 $\text{C}_{50}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_3$,理论值708.2413,测试值708.2411。

[0192] 元素分析($\text{C}_{50}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_3$),理论值C:84.73,H:4.55,N:3.95,O:6.77,测试值:C:84.75,H:4.58,N:3.96,O:6.71。

[0193] 实施例26化合物C98的制备



[0195] 在250ml的三口瓶中,通氮气保护下,加入0.01mol化合物3,0.03mol化合物M22,0.03mol叔丁醇钠, 1×10^{-4} mol $\text{Pd}_2(\text{dba})_3$, 1×10^{-4} mol三叔丁基磷,100ml甲苯,加热回流24

小时,取样点板,反应完全;自然冷却,过滤,滤液旋蒸,柱层析得到目标产物,HPLC纯度99.7%,收率60.54%。

[0196] 高分辨质谱,ESI源,正离子模式,分子式C₅₆H₄₄N₂O,理论值760.3454,测试值760.3458。

[0197] 元素分析(C₅₆H₄₄N₂O),理论值C:88.39,H:5.83,N:3.68,O:2.10,测试值:C:88.37,H:5.85,N:3.66,O:2.12。

[0198] 本发明化合物可以作为发光层材料,对本发明化合物C47、化合物C98、现有材料CBP进行热性能、发光光谱、荧光量子效率以及循环伏安稳定性的测试,检测结果如表1所示。

[0199] 表1

[0200]

化合物	T _g (°C)	T _d (°C)	λ _{PL} (nm)	Φ _f	循环伏安稳定性
化合物C47	133	385	485	65.2	优
化合物C98	128	378	490	62.8	优
材料CBP	113	353	369	26.1	差

[0201] 注:玻璃化温度T_g由示差扫描量热法(DSC,德国耐驰公司DSC204F1示差扫描量热仪)测定,升温速率10°C/min;热失重温度T_d是在氮气气氛中失重1%的温度,在日本岛津公司的TGA-50H热重分析仪上进行测定,氮气流量为20mL/min;λ_{PL}是样品溶液荧光发射波长,利用日本拓普康SR-3分光辐射度计测定;Φ_f是固体粉末荧光量子效率(利用美国海洋光学的Maya2000Pro光纤光谱仪,美国蓝菲公司的C-701积分球和海洋光学LLS-LED光源组成的测试固体荧光量子效率测试系统,参照文献Adv.Mater.1997,9,230-232的方法进行测定)。

[0202] 循环伏安稳定性是通过循环伏安法测试材料的氧化还原特性来进行鉴定;测试条件:测试样品溶于体积比为2:1的二氯甲烷和乙腈混合溶剂,浓度1mg/mL,电解液是0.1M的四氟硼酸四丁基铵或六氟磷酸四丁基铵的有机溶液。参比电极是Ag/Ag⁺电极,对电极为钛板,工作电极为ITO电极,循环次数为20次。

[0203] 由上表数据可知,本发明化合物具有合适的发光光谱,较高的Φ_f,适合作为发光层材料;同时,本发明化合物具有较好的氧化还原稳定性,较高的热稳定性,使得应用本发明化合物的OLED器件效率和寿命得到提升。

[0204] 以下通过器件实施例1~16和器件比较例1详细说明本发明化合物组合在器件中应用效果。本发明所述器件实施例2~16、器件比较例1与器件实施例1相比所述器件的制作工艺完全相同,并且所采用了相同的基板材料和电极材料,所不同的是,器件测层叠结构、搭配材料及膜层厚度有所不同。器件叠层结构如表2所示。各实施例器件的性能测试结果如表3所示。

[0205] 器件实施例1

[0206] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包含空穴传输层4、发光层6、电子传输层8。

[0207] ITO阳极层2(厚度:150nm)/空穴传输层4(厚度:120nm,材料:HT6)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C01和GD1按重量比90:10混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET2和EI1,质量比1:1)/Al(厚度:100nm)。

[0208] 具体制备过程如下：

[0209] 对ITO阳极层2(膜厚为150nm)洗涤,依次进行碱洗涤、纯水洗涤、干燥后进行紫外线-臭氧洗涤以清除透明ITO表面的有机残留物。

[0210] 在所述洗涤后的ITO阳极层2上,利用真空蒸镀装置,蒸镀空穴传输层4,空穴传输层材料使用HT6,膜厚为120nm,此层作为器件结构中的空穴传输层4;

[0211] 在空穴传输层4上,通过真空蒸镀方式,蒸镀发光层6,发光层材料使用化合物C01作为主体材料,GD1作为掺杂材料,掺杂质量比例为90:10,发光层膜厚为40nm,此层作为器件结构中的发光层6;

[0212] 在发光层6上,通过真空蒸镀方式,蒸镀电子传输层8,电子传输层材料使用ET2和EI1混合掺杂,掺杂质量比为1:1,膜厚为35nm,此层作为器件结构中的电子传输层8;

[0213] 在电子传输层8上,通过真空蒸镀方式,蒸镀阴极铝层,膜厚为100nm,此层为阴极反射电极层10使用。

[0214] 如上所述地完成OLED发光器件制作后,用公知的驱动电路将阳极和阴极连接起来,测量器件的发光效率,发光光谱以及器件的电流-电压特性。

[0215] 器件实施例2

[0216] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包含空穴注入层3、空穴传输层4、发光层6和电子传输层8。

[0217] ITO阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:10nm,材料:HI1)/空穴传输层4(厚度:110nm,材料:HT2)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C04和GD2按重量比88:12混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET02和EI1,质量比1:1)/Al(厚度:100nm)。

[0218] 器件实施例3

[0219] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包含空穴注入层3、空穴传输层4、发光层6、电子传输层8和电子注入层9。

[0220] ITO阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:10nm,材料:HI2)/空穴传输层4(厚度:110nm,材料:HT4)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C09和GD2按重量比88:12混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET3和EI1,质量比1:1)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:LiN3)/Al(厚度:100nm)。

[0221] 器件实施例4

[0222] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6和电子传输层8。

[0223] ITO阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:10nm,材料:HI1)/空穴传输层4(厚度:90nm,材料:HT3)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB2)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C19和GD3按重量比89:11混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET3和EI1,质量比1:1)/Al(厚度:100nm)。

[0224] 器件实施例5

[0225] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、发光层6、电子传输层8和电子注入层9。

[0226] ITO阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI3和HT3,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:70nm,材料:HT3)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C31

和GD3按重量比89:11混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET3)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:Li)/Al(厚度:100nm)。

[0227] 器件实施例6

[0228] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、发光层6、电子传输层8和电子注入层9。

[0229] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI4和HT3,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:70nm,材料:HT6)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C53和GD4按重量比92:8混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET4和EI1,质量比1:1)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:LiF)/Al(厚度:100nm)。

[0230] 器件实施例7

[0231] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6、空穴阻挡层7和电子传输层8。

[0232] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:10nm,材料:HI1)/空穴传输层4(厚度:90nm,材料:HT6)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB1)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C57和GD4按重量比92:8混掺构成)/空穴阻挡层7(厚度:20nm,材料:HB1)/电子传输层8(厚度:15nm,材料:ET2和EI1,质量比1:1)/Al(厚度:100nm)。

[0233] 器件实施例8

[0234] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6、电子传输层8和电子注入层9。

[0235] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI5和HT3,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:50nm,材料:HT5)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB3)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C64和GD5按重量比92:8混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET2和EI1,质量比1:1)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:Cs2CO3)/Al(厚度:100nm)。

[0236] 器件实施例9

[0237] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6、电子传输层8和电子注入层9。

[0238] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI6和HT4,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:50nm,材料:HT6)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB2)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C71和GD6按重量比95:5混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET2和EI1,质量比1:1)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:EI1)/Al(厚度:100nm)。

[0239] 器件实施例10

[0240] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6、空穴阻挡层7、电子传输层8和电子注入层9。

[0241] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:10nm,材料:HI1)/空穴传输层4(厚度:90nm,材料:HT3)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB1)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C77和GD5按重量比92:8混掺构成)/空穴阻挡层7(厚度:25nm,材料:HB1)/电子传输层8(厚度:10nm,材料:ET5)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:EI1)/Al(厚度:100nm)。

[0242] 器件实施例11

[0243] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6、空穴阻挡层7、电子传输层8和电子注入层9。

[0244] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI5和HT6,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:50nm,材料:HT6)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB2)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C83和GD4按重量比92:8混掺构成)/空穴阻挡层7(厚度:15nm,材料:HB1)/电子传输层8(厚度:20nm,材料:ET2和EI1,质量比1:1)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:Li2CO3)/Al(厚度:100nm)。

[0245] 器件实施例12

[0246] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、发光层6、空穴阻挡层7、电子传输层8和电子注入层9。

[0247] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI5和HT3,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:70nm,材料:HT6)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C88和GD6按重量比95:5混掺构成)/空穴阻挡层7(厚度:15nm,材料:HB1)/电子传输层8(厚度:20nm,材料:ET6)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:CsF)/Al(厚度:100nm)。

[0248] 器件实施例13

[0249] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6、电子传输层8和电子注入层9。

[0250] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI5和HT3,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:50nm,材料:HT6)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB2)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C89和GD2按重量比88:12混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET2和EI1,质量比1:1)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:CsN3)/Al(厚度:100nm)。

[0251] 器件实施例14

[0252] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6、空穴阻挡层7和电子传输层8。

[0253] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI5和HT3,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:50nm,材料:HT6)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB2)/发光层6(厚度:40nm,材料:化合物C97、GH2和GD2按重量比60:30:10混掺构成)/空穴阻挡层7(厚度15nm,材料:EB2)/电子传输层8(厚度:20nm,材料:ET2和EI1,质量比1:1)/Al(厚度:100nm)。

[0254] 器件实施例15

[0255] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻挡层5、发光层6、空穴阻挡层7、电子传输层8和电子注入层9。

[0256] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:50nm,材料:HI5和HT6,按质量比5:95混掺构成)/空穴传输层4(厚度:50nm,材料:HT6)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB2)/发光层6(厚度:40nm,材料:GH3和化合物C75按重量比88:12混掺构成)/空穴阻挡层7(厚度:25nm,材料:HB1)/电子传输层8(厚度:10nm,材料:ET5)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:EI1)/Al(厚度:100nm)。

[0257] 器件实施例16

[0258] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴注入层3、空穴传输层4、电子阻

挡层5、发光层6和电子传输层8。

[0259] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴注入层3(厚度:10nm,材料:HI1)/空穴传输层4(厚度:90nm,材料:HT6)/电子阻挡层5(厚度:20nm,材料:EB1)/发光层6(厚度:40nm,材料:GH4和化合物C99按重量比92:8混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET3和EI1,质量比1:1)/Al(厚度:100nm)。

[0260] 器件比较例1

[0261] 器件叠层结构如器件结构示意图1所示:包括空穴传输层4、发光层6、电子传输层8和电子注入层9。

[0262] IT0阳极层2(厚度:150nm)/空穴传输层4(厚度:120nm,材料:HTI)/发光层6(厚度:40nm,材料:GH1和GD1按重量比90:10混掺构成)/电子传输层8(厚度:35nm,材料:ET1)/电子注入层9(厚度:1nm,材料:LiF)/Al(厚度:100nm)。

[0263] 通过标准方法表征所述OLED,从呈现朗伯发射特性的电流/电压/发光密度特性线计算,和测量寿命。确定在1000cd/m²亮度下的电致发光光谱,计算CIE_x和_y颜色坐标,器件测试数据如表3所示。

[0264] 表2

[0265]

器件实施 例	HIL 厚度	HTL 厚度	EBL 厚度	EML 厚度	HBL 厚度	ETL 厚度	EIL 厚度
1	---	HT6 120nm	---	化合物 C01: GD1 (90%:10%)40nm	---	ET2: E11 (50%:50%)35nm	---
2	H11 10nm	HT2 110nm	---	化合物 C04: GD2 (88%:12%)40nm	---	ET2: E11 (50%:50%)35nm	---
3	H12 10nm	HT4 110nm	---	化合物 C09: GD2 (88%:12%)40nm	---	ET3: E11 (50%:50%)35nm	LiN3 1nm
4	H11 10nm	HT3 90nm	EB2 20nm	化合物 C19: GD3 (89%:11%)40nm	---	ET3: E11 (50%:50%)35nm	---
5	H13: HT3 (5%:95%)50nm	HT3 70nm	---	化合物 C31: GD3 (89%:11%)40nm	---	ET3 35nm	Li 1nm
6	H14: HT3 (5%:95%)50nm	HT6 70nm	---	化合物 C53: GD4 (92%:8%)40nm	---	ET4: E11 (50%:50%)35nm	LiF 1nm
7	H11 10nm	HT6 90nm	EB1 20nm	化合物 C57: GD4 (92%:8%)40nm	HB1 20nm	ET2: E11 (50%:50%)15nm	---
8	H15: HT3 (5%:95%)50nm	HT5 50nm	EB3 20nm	化合物 C64: GD5 (92%:8%)40nm	---	ET2: E11 (50%:50%)35nm	Cs2CO3 1nm
9	H16: HT4 (5%:95%)50nm	HT6 50nm	EB2 20nm	化合物 C71: GD6 (95%:5%)40nm	---	ET2: E11 (50%:50%)35nm	E11 1nm
10	H11 10nm	HT3 90nm	EB1 20nm	化合物 C77: GD5 (92%:8%)40nm	HB1 25nm	ET5 10nm	E11 1nm

[0266]

11	HI5: HT6 (5%:95%)50nm	HT6 50nm	EB2 20nm	化合物 C83: GD4 (92%:8%)40nm	HB1 15nm	ET2: EI1 (50%:50%)20nm	Li2CO3 1nm
12	HI5: HT3 (5%:95%)50nm	HT6 70nm	---	化合物 C88: GD6 (95%:5%)40nm	HB1 15nm	ET6 20nm	CsF 1nm
13	HI5: HT3 (5%:95%)50nm	HT6 50nm	EB2 20nm	化合物 C89: GD2 (88%:12%)40nm	---	ET2: EI1 (50%:50%)35nm	CsN3 1nm
14	HI5: HT3 (5%:95%)50nm	HT6 50nm	EB2 20nm	化合物 C97: GH2: GD2 (60%:30%:10%)40nm	HB1 15nm	ET2: EI1 (50%:50%)20nm	---
15	HI5: HT6 (5%:95%)50nm	HT6 50nm	EB2 20nm	GH3: 化合物 C75 (88%:12%)40nm	HB1 25nm	ET5 10nm	EI1 1nm
16	HI1 10nm	HT6 90nm	EB1 20nm	GH4: 化合物 C99 (92%:8%)40nm	---	ET3: EI1 (50%:50%)35nm	---
比较例 1	---	HT1 120nm	---	GH1: GD1 (90%:10%)40nm	---	ET1 35nm	LiF 1nm

[0267] 表3

编号	电压 (v)	电流效率 (cd/A)	CIE (x, y)	寿命@5000cd/m ² LT (95)
器件实施例1	0.86	1.66	0.34, 0.62	6.35
器件实施例2	0.71	1.89	0.32, 0.62	7.71
器件实施例3	0.67	2.01	0.34, 0.62	8.75
器件实施例4	0.65	2.09	0.34, 0.63	8.65
器件实施例5	0.69	2.04	0.34, 0.62	9.96
[0268] 器件实施例6	0.65	2.20	0.33, 0.61	7.46
器件实施例7	0.71	2.07	0.34, 0.62	8.07
器件实施例8	0.67	2.09	0.33, 0.64	7.69
器件实施例9	0.65	1.28	0.34, 0.63	9.77
器件实施例10	0.69	2.20	0.35, 0.62	8.65
器件实施例11	0.67	2.07	0.33, 0.63	7.35
器件实施例12	0.65	1.13	0.32, 0.63	9.40
器件实施例13	0.67	2.21	0.32, 0.62	7.68
器件实施例14	0.57	2.49	0.33, 0.63	8.72
器件实施例15	0.73	1.25	0.29, 0.61	6.47
[0269] 器件实施例16	0.79	1.22	0.30, 0.60	5.77
器件比较例1	1.0	1.0	0.34, 0.63	1.0

[0270] 注：器件测试性能以比较例1作为参照，比较例1器件各项性能指标设为1.0。比较例1的电流效率为32.6cd/A (@1000cd/m²)；驱动电压为5.6v (@1000cd/m²)；5000亮度下LT95寿命衰减为3.5Hr。

[0271] 表3总结了所述OLED器件在1000cd/m²亮度所需的电压、达到的电流效率及电致发光光谱的色坐标，以及在5000cd/m²亮度下LT95衰减寿命。器件实施例1对比器件比较例1，更换本发明的发光层主体材料，并按本发明的材料组合成叠层器件后，器件电压降低，电流效率提升60%，寿命提升6倍；器件实施例2~13按本发明设计的材料搭配和器件叠层组合，使得器件数据进一步提升；如器件实施例14，本发明的以10,10-二芳基蒽酮为核心基团的材料作为混合主体材料时，进一步的获得了非常好的性能数据；如器件实施例15、16，本发明以10,10-二芳基蒽酮为核心基团的材料作为发光层掺杂材料使用时，同样获得了非常好的性能数据。

[0272] 综上，以上所述仅为本发明的较佳实施例，并不用以限制本发明，凡在本发明的精神和原则之内，所作的任何修改、等同替换、改进等，均应包含在本发明的保护范围之内。

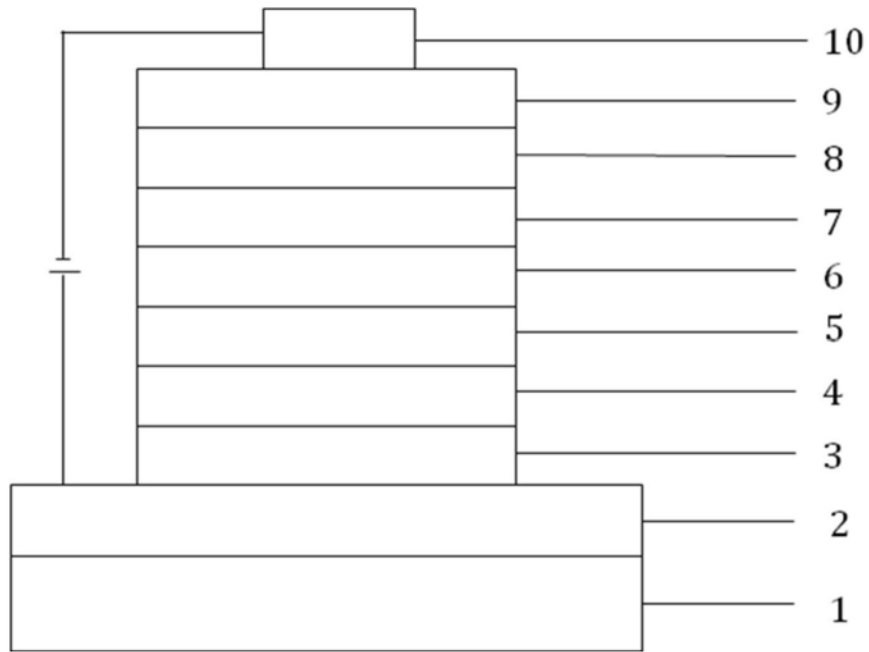
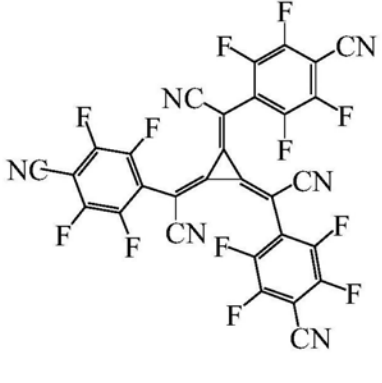
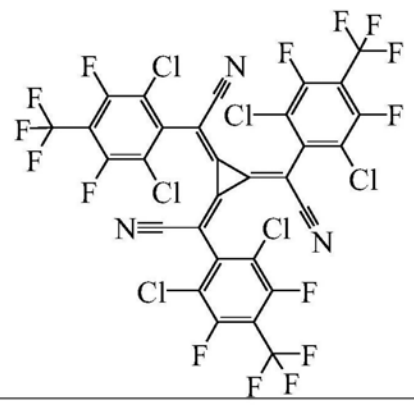
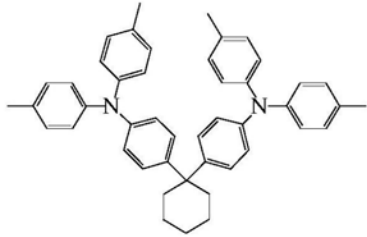
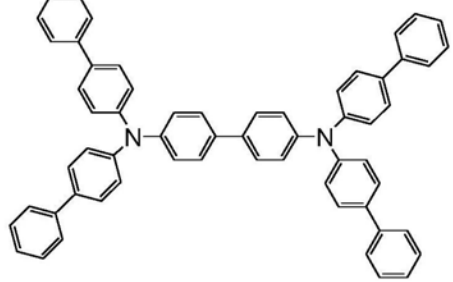
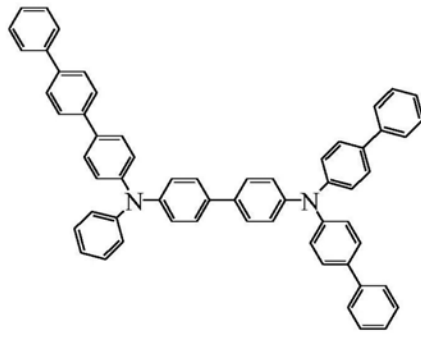
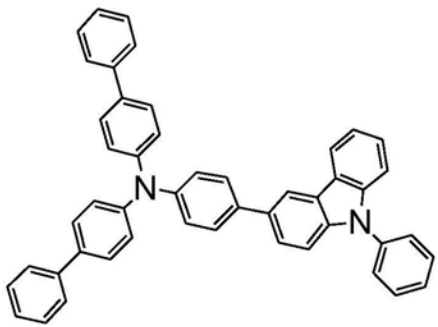
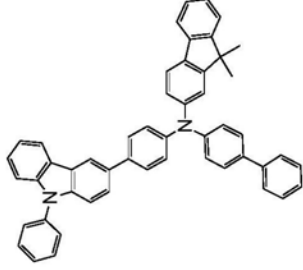
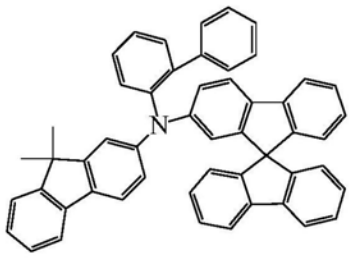
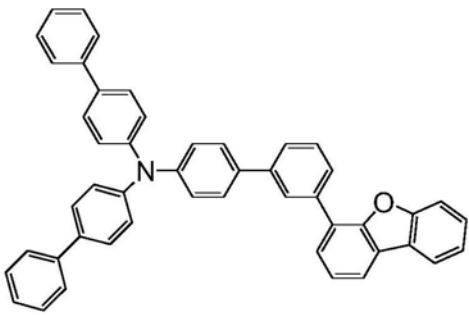
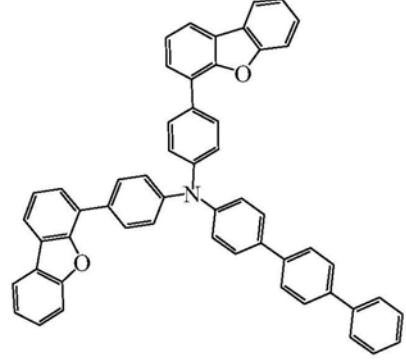
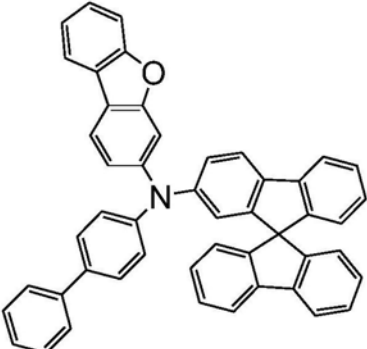
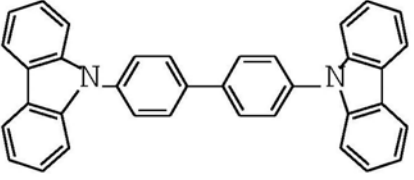
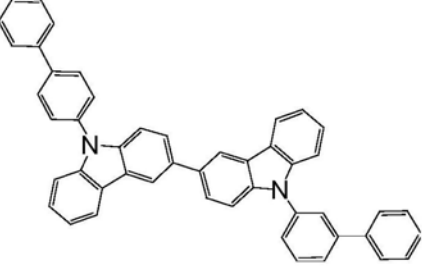
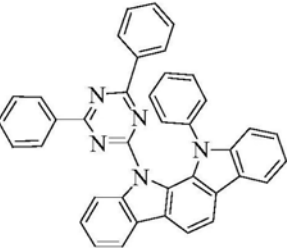
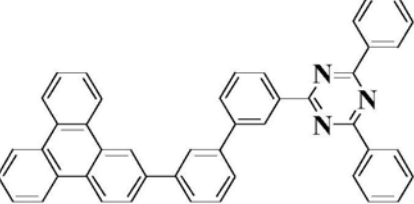
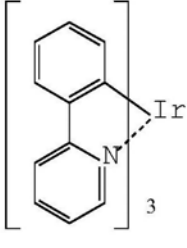
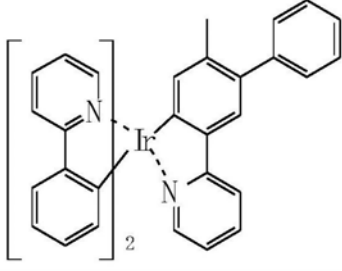
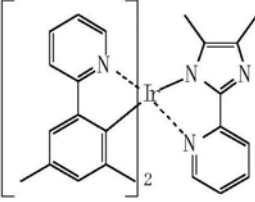
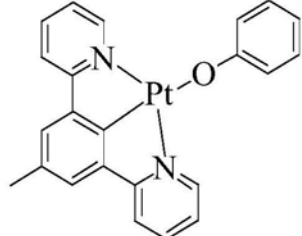
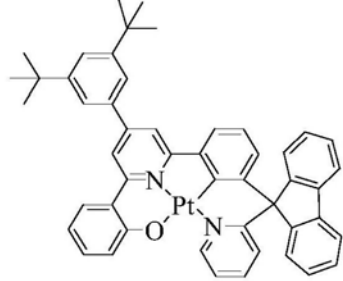
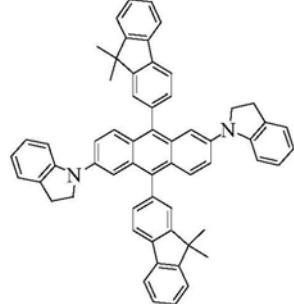
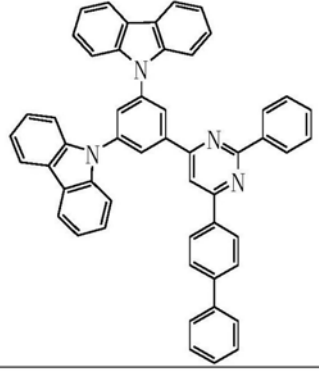


图1

功能层	结构式	
HIL		
	HI1	HI2
	HI3	HI4

		
	HI5	HI6
HTL		
	HT1	HT2
		
	HT3	HT4
		
	HT5	HT6

EBL		
	EB1	EB2
		
	EB3	
EML		
	GH1	GH2
		
	GH3	GH4

		
	GD1	GD2
		
	GD3	GD4
		
	GD5	GD6
HBL		
	HB1	

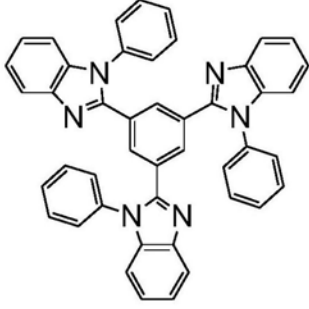
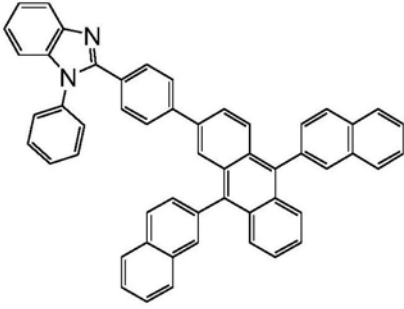
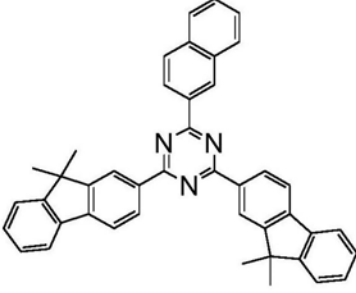
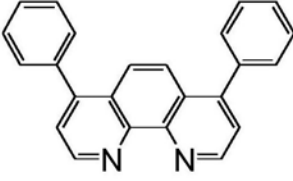
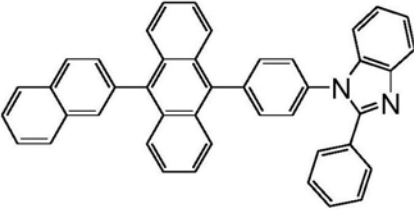
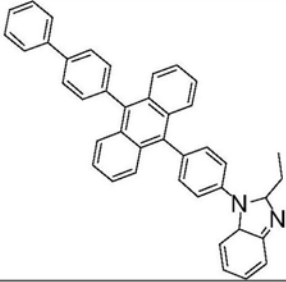
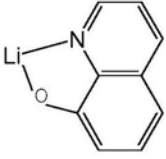
ETL		
	ET1	ET2
		
	ET3	ET4
		
	ET5	ET6
EIL		
	EI1	

图2

专利名称(译)	一种含10,10-二芳基蒽酮类化合物的有机电致发光器件及其应用		
公开(公告)号	CN107068909B	公开(公告)日	2019-08-06
申请号	CN201610259331.6	申请日	2016-04-25
[标]申请(专利权)人(译)	中节能万润股份有限公司		
申请(专利权)人(译)	中节能万润股份有限公司		
当前申请(专利权)人(译)	中节能万润股份有限公司		
[标]发明人	李崇 张兆超 王立春		
发明人	李崇 张兆超 王立春		
IPC分类号	H01L51/54 H01L51/50		
CPC分类号	H01L51/0032 H01L51/0052 H01L51/50 H01L2251/30 H01L2251/50		
代理人(译)	冯智文		
审查员(译)	李荣荣		
其他公开文献	CN107068909A		
外部链接	Espacenet SIPO		

摘要(译)

本发明公开了一种含10,10-二芳基蒽酮类化合物的有机电致发光器件及其应用，该器件包括空穴传输层、发光层、电子传输层，该器件发光层材料为含有10,10-二芳基蒽酮为核心基团的化合物，所述化合物的结构式如通式(1)所示。本发明以10,10-二芳基蒽酮为核心基团的材料因为具有较小的三线态和单线态能量差，因此易于实现主客体材料之间能量传递，使原本以热的形式散失的能量易于获得利用，从而更易于获得器件的高效率，更进一步的，当掺杂材料选择为荧光材料时，更易于获得掺杂材料的发光辐射，从而更容易获得材料的长寿命。

