



(12) 发明专利

(10) 授权公告号 CN 104073249 B

(45) 授权公告日 2016.01.20

(21) 申请号 201410293118.8

H01L 51/46(2006.01)

(22) 申请日 2014.06.25

(56) 对比文件

CN 101003516 A, 2007.07.25, 说明书实施例

1.

CN 102491950 A, 2012.06.13, 说明书实施例

1-11.

CN 1777592 A, 2006.05.24, 说明书实施例

1.

审查员 李佳博

(72) 发明人 黄锦海 苏建华

(74) 专利代理机构 上海容慧专利代理事务所

(普通合伙) 31287

代理人 于晓菁

(51) Int. Cl.

C07D 403/14(2006.01)

C07D 401/14(2006.01)

C07D 409/14(2006.01)

C07D 405/14(2006.01)

C09K 11/06(2006.01)

H01L 51/54(2006.01)

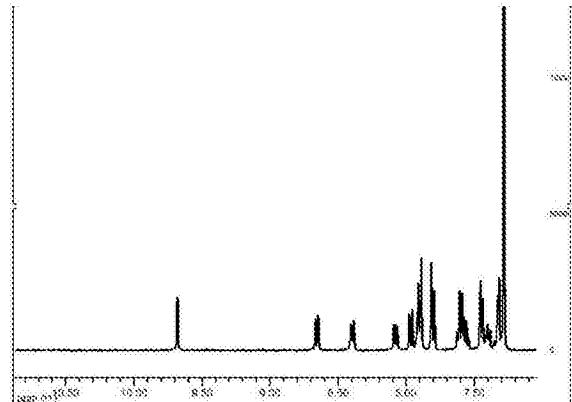
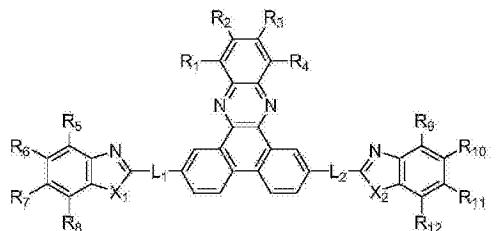
权利要求书5页 说明书15页 附图2页

(54) 发明名称

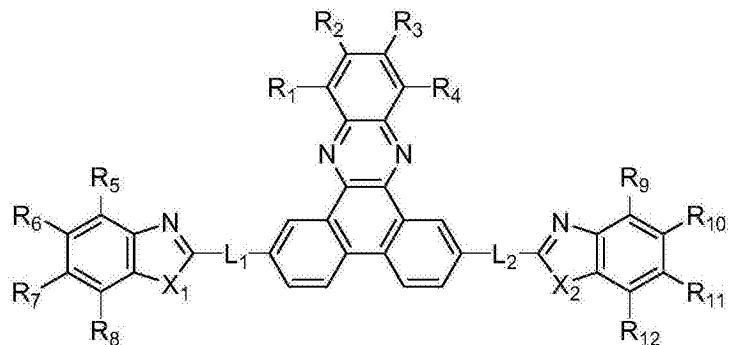
一种有机电子传输化合物

(57) 摘要

本发明提供了一种如下结构式(I)有机电子传输化合物，该化合物具有较好热稳定性，高发光效率，高发光纯度，可以用于制作有机电致发光器件，应用于有机太阳能电池，有机薄膜晶体管或有机光感受器领域：



1. 一种有机电子传输化合物，其为具有如下结构式 I 的化合物：

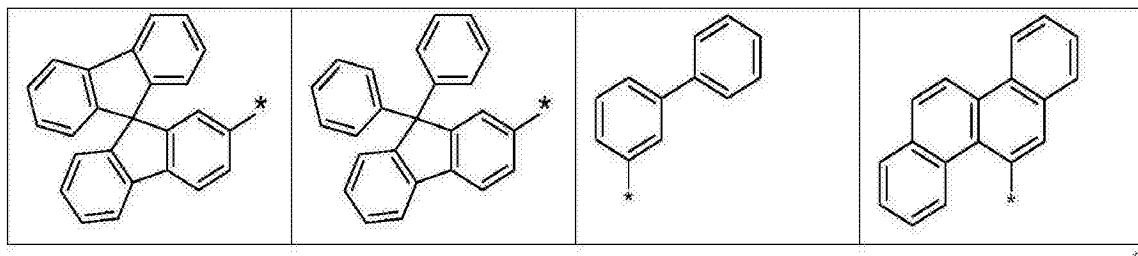


其中  $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、 $R_8$ 、 $R_9$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{11}$ 、 $R_{12}$  分别独立地选自氢、甲基、乙基、丙基、异丙基、叔丁基、正丁基、正己基；

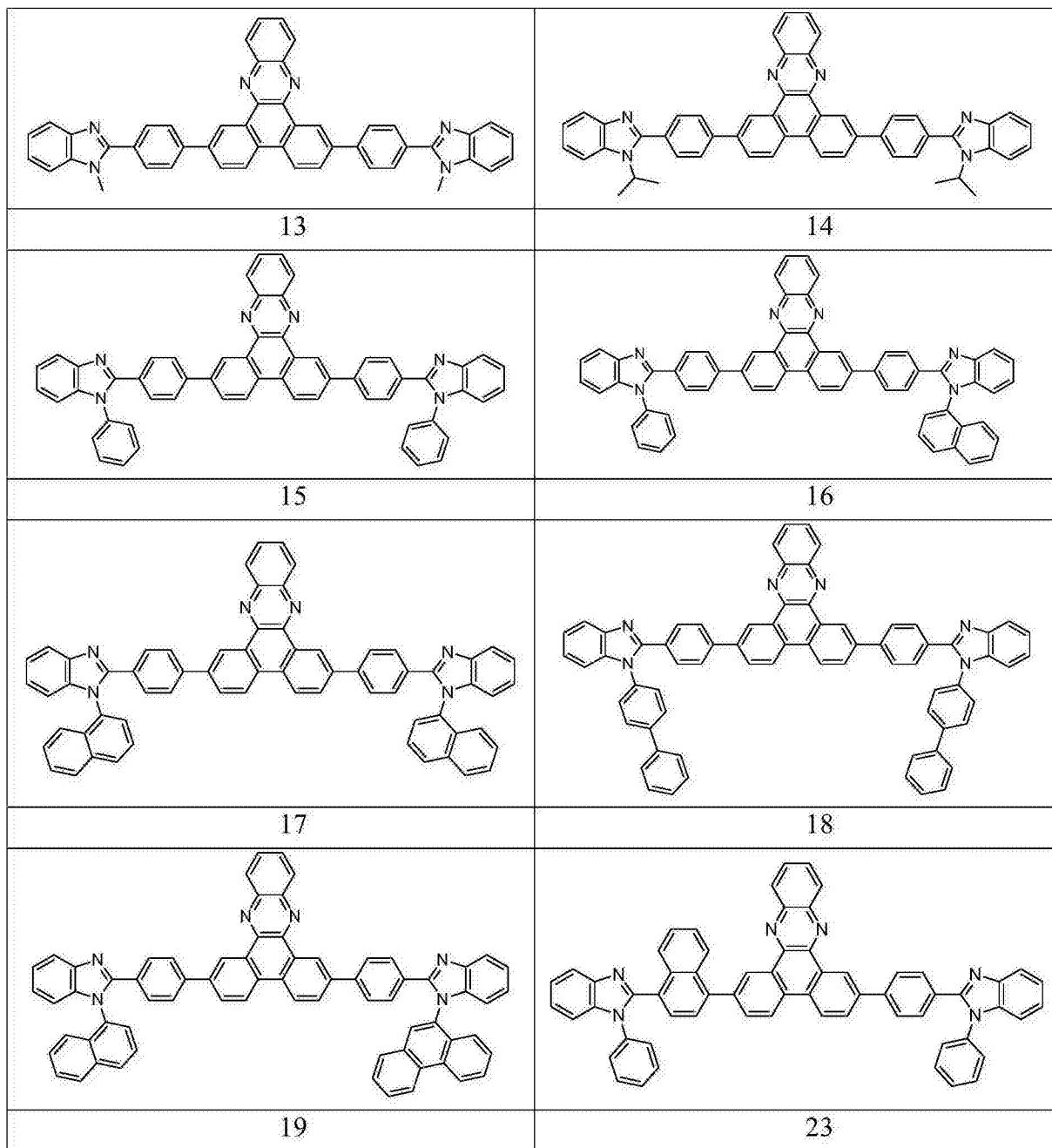
$L_1$  和  $L_2$  分别独立地选自苯基、萘基；

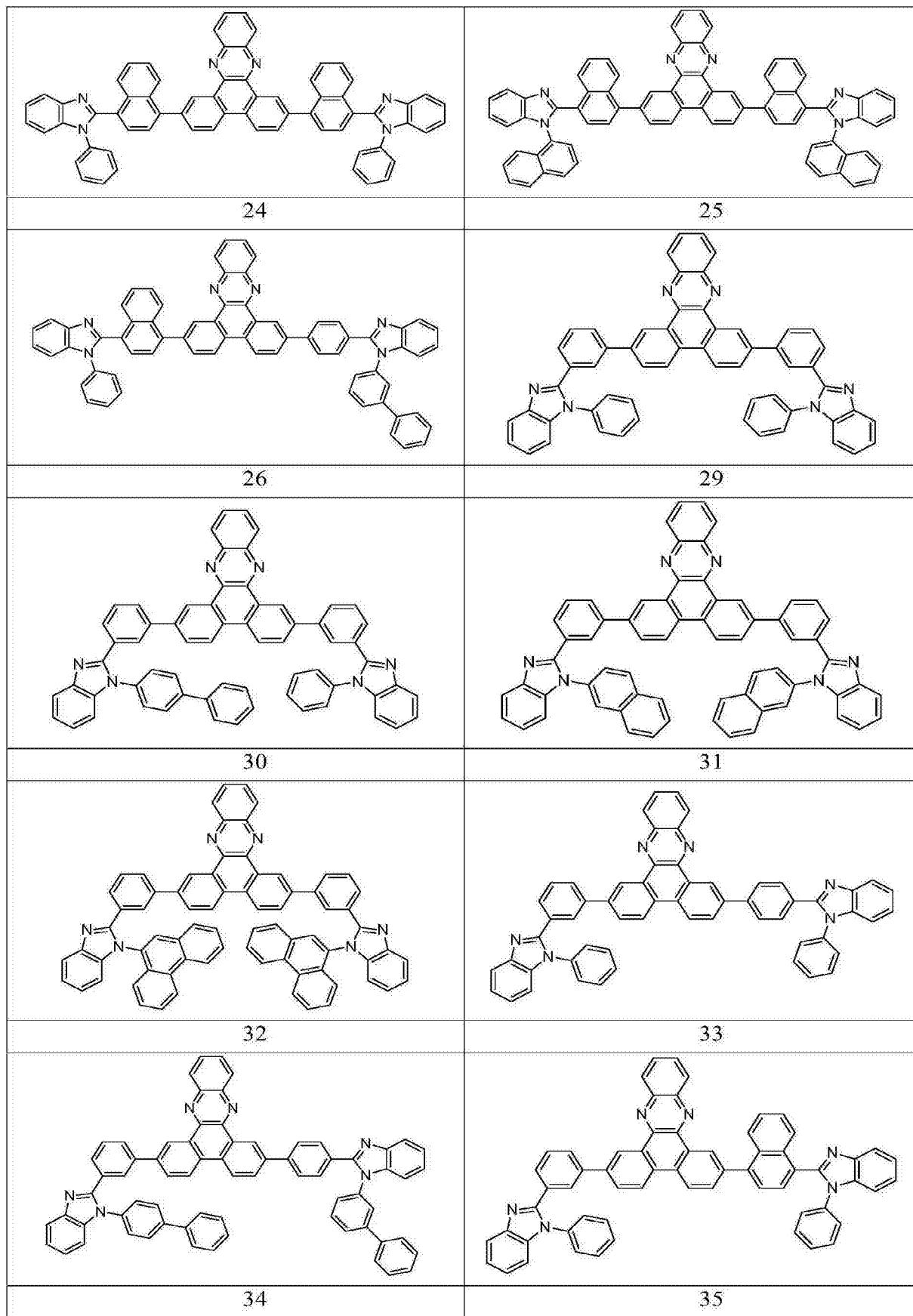
$X_1$ 、 $X_2$  分别独立地选自  $NR_{13}$ ；

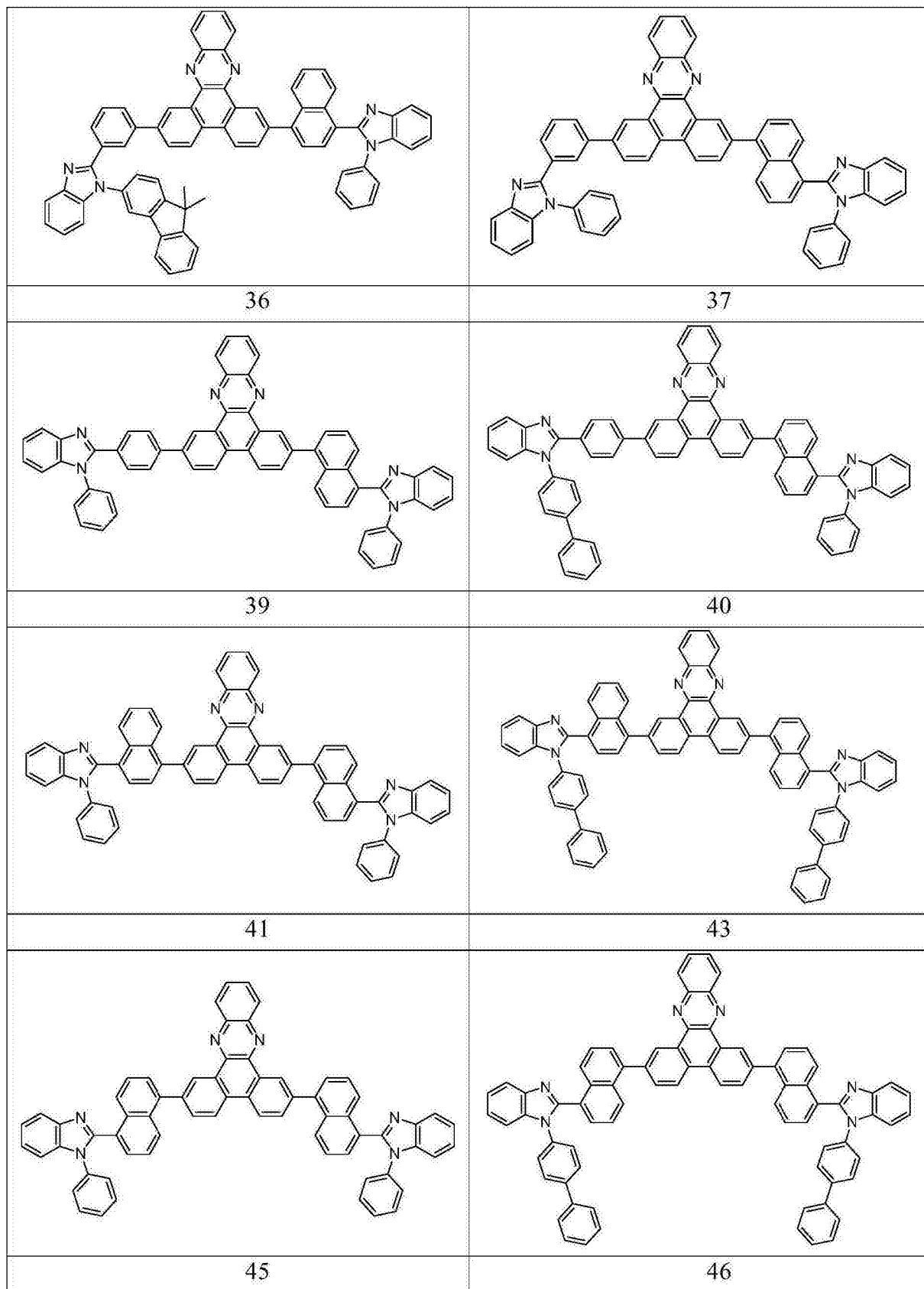
$R_{13}$  选自甲基、乙基、丙基、异丙基、叔丁基、正丁基、正己基、被 C1-C4 的烷基取代或未取代的下列芳基：

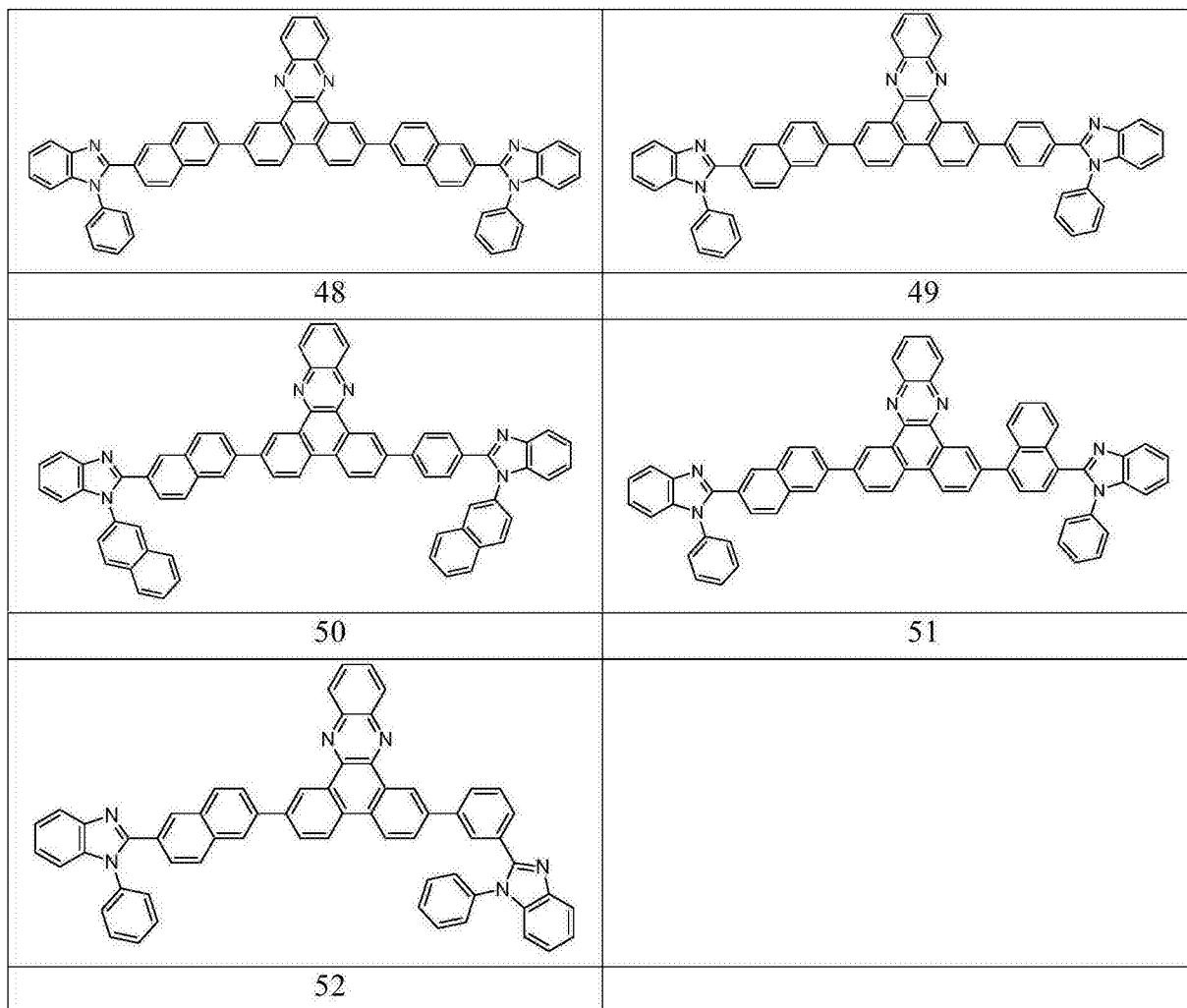



2. 根据权利要求 1 所述的有机电子传输化合物，其特征在于其为下列结构式的化合物：









3. 权利要求 1 或 2 所述有机电子传输化合物的应用，其用于制备有机电致发光器件。

## 一种有机电子传输化合物

### 技术领域

[0001] 本发明涉及有机电致发光领域,具体的说涉及一种有机电子传输化合物。

### 背景技术

[0002] 有机电致发光器件 (OLEDs) 为在两个金属电极之间通过旋涂或者真空蒸镀沉积一层有机材料制备而成的器件,一个经典的三层有机电致发光器件包含空穴传输层,发光层和电子传输层。由阳极产生的空穴经空穴传输层和由阴极产生的电子经电子传输层结合在发光层形成激子,而后发光。有机电致发光器件可以根据需要通过改变发光层的材料来调节发射各种需要的光。

[0003] 有机电致发光器件作为一种新型的显示技术,具有自发光、宽视角、低能耗、效率高、薄、色彩丰富、响应速度快、适用温度范围广、低驱动电压、可制作柔性可弯曲与透明的显示面板以及环境友好等独特优点,可以应用在平板显示器和新一代照明上,也可以作为LCD 的背光源。

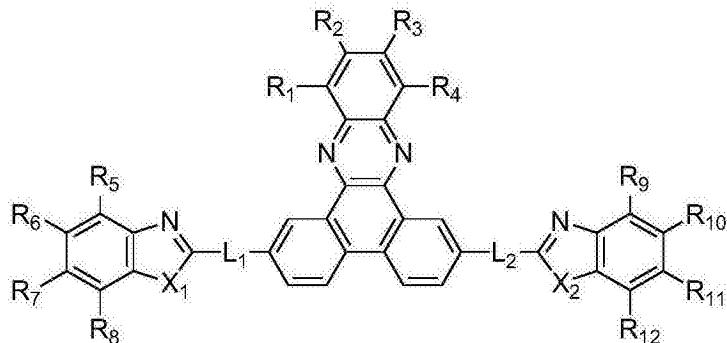
[0004] 自从 20 世纪 80 年代底发明以来,有机电致发光器件已经在产业上有所应用,比如作为相机和手机等屏幕,但是目前的 OLED 器件由于效率低,使用寿命短等因素制约其更广泛的应用,特别是大屏幕显示器。而制约其中的一个重要因素就是有机电致发光器件中的有机电致发光材料的性能。另外由于 OLED 器件在施加电压运行的时候,会产生焦耳热,使得有机材料容易发生结晶,影响了器件的寿命和效率,因此,也需要开发稳定高效的有机电致发光材料。

[0005] 在 OLED 材料中,由于大多有机电致发光材料传输空穴的速度要比传输电子的速度快,容易造成发光层的电子和空穴数量不平衡,这样器件的效率就比较低。三(8-羟基喹啉)铝 ( $\text{Alq}_3$ ) 自发明以来,已经被广泛地研究,但是作为电子传输材料它的电子迁移率还是很低,并且由于自身会降解的内在特性,在以之为电子传输层的器件中,会出现电压下降的情况,同时,由于较低的电子迁移率,使得大量的空穴进入到  $\text{Alq}_3$  层中,过量的空穴以非发光的形式辐射能量,并且在作为电子传输材料时,由于它发绿光的特性,在应用上受到了限制。因此,发展稳定并且具有较大电子迁移率的电子传输材料,对有机电致发光器件的广泛使用具有重大的价值。

### 发明内容

[0006] 本发明首先提供一种有机电子传输化合物,其为具有如下结构式 I 的化合物:

[0007]



[0008] 其中,  $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、 $R_8$ 、 $R_9$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{11}$ 、 $R_{12}$ 分别独立地选自氢、氟原子、卤素、氰基、硝基、C1—C12的烷基、C1—C8的烷氧基、C6—C30的取代或者未取代的芳基、C3—C30的取代或者未取代的杂芳基、C2—C8的取代或者未取代的烯基、C2—C8的取代或者未取代的炔基；

[0009]  $L_1$ 和 $L_2$ 分别独立地选自空、单键、C1—C6的烷基、C6—C30的取代或未取代的芳基、C3—C30的取代或者未取代的杂芳基；

[0010]  $X_1$ 、 $X_2$ 分别独立地选自O、S、Se、NR<sub>13</sub>；

[0011]  $R_{13}$ 为氢、C1—C12的烷基、C6—C60的取代或者未取代的芳基、C3—C60的取代或者未取代的杂芳基；

[0012] 其中优选的方式为：

[0013]  $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、 $R_8$ 、 $R_9$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{11}$ 、 $R_{12}$ 分别独立地选自氢、卤素、氰基、硝基、C1—C8的烷基、C1—C8的烷氧基、苯基、萘基、吡啶基、嘧啶基、噻二唑基、三氮唑基、三氮嗪基、喹啉；

[0014]  $L_1$ 和 $L_2$ 分别独立地选自空、单键、苯基、被C1—C4烷基取代的苯基、萘基、被C1—C4烷基取代的萘基；

[0015]  $X_1$ 、 $X_2$ 分别独立地选自O、S、NR<sub>13</sub>；

[0016]  $R_{13}$ 为

[0017] C1—C8烷基、苯基、萘基、蒽基、菲基、芘基、花基、荧蒽基、(9,9—二烷基)芴基、(9,9—二取代或者未取代的芳基)芴基、9,9—螺芴基、二苯并噻吩基、二苯并呋喃基、吡啶基、嘧啶基、噻二唑基、三氮唑基、三氮嗪基、喹啉基；

[0018] 其中上述的苯基、萘基、蒽基、菲基、芘基、花基、荧蒽基、二苯并噻吩基、二苯并呋喃基、吡啶基、嘧啶基、噻二唑基、三氮唑基、三氮嗪基、喹啉基可进一步被C1—C4的烷基或C6—C30的芳基所取代；

[0019] 进一步优选的方式为：

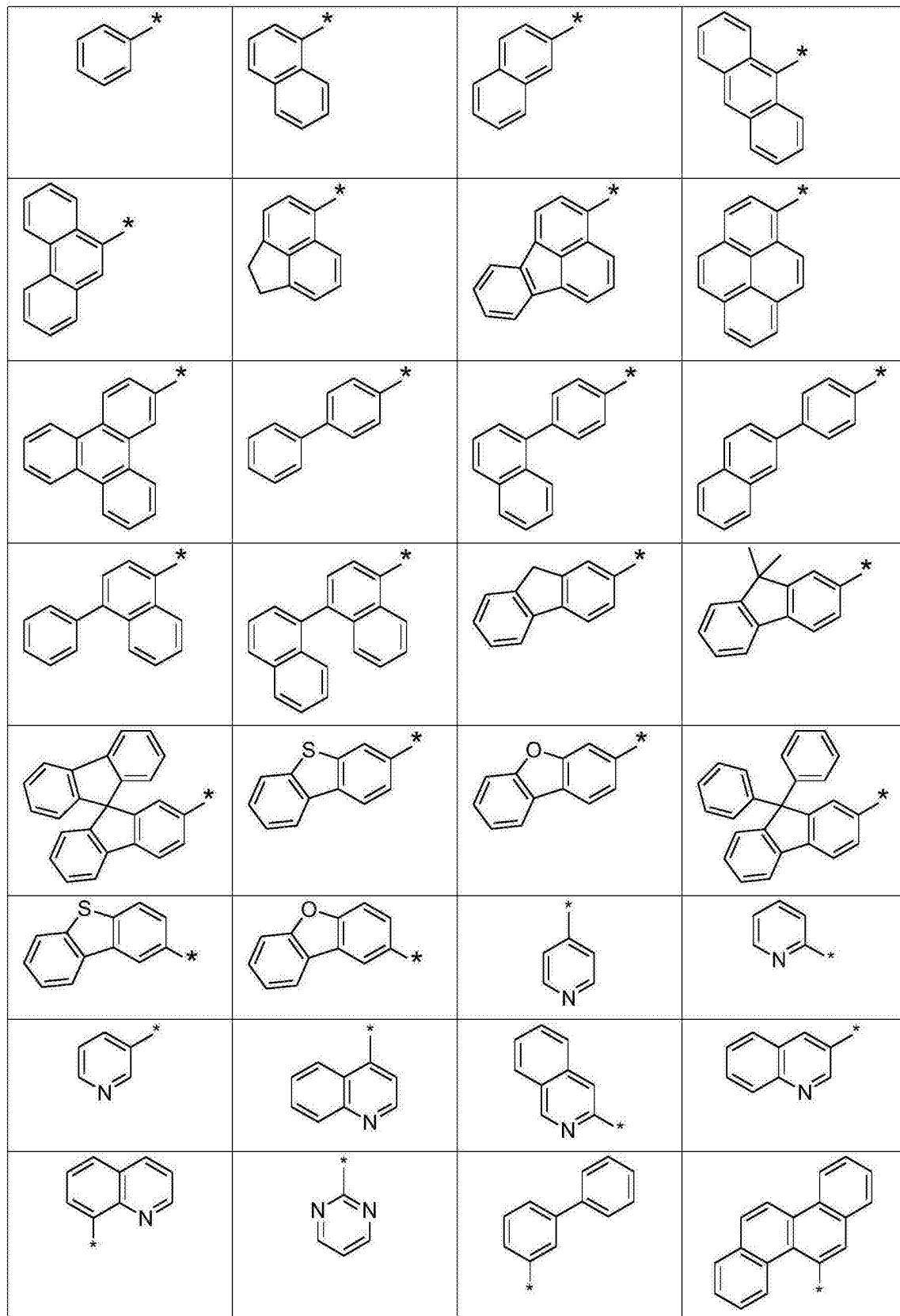
[0020]  $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、 $R_8$ 、 $R_9$ 、 $R_{10}$ 、 $R_{11}$ 、 $R_{12}$ 分别独立地选自氢、氟、硝基、甲基、乙基、丙基、异丙基、叔丁基、正丁基、正己基、苯基、萘基；

[0021]  $L_1$ 和 $L_2$ 分别独立地选自空、单键、苯基、萘基；

[0022]  $X_1$ 、 $X_2$ 分别独立地选自NR<sub>13</sub>；

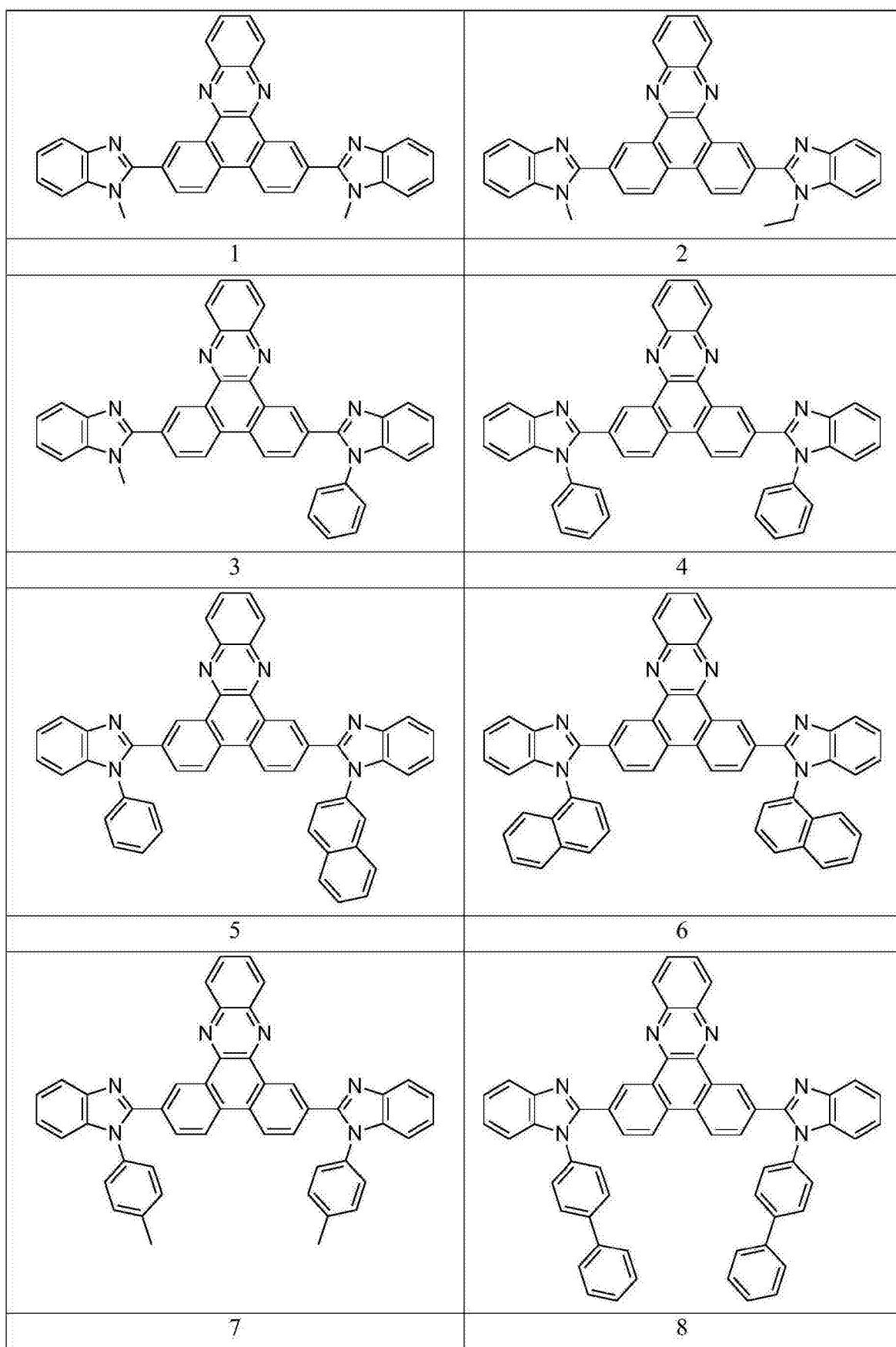
[0023]  $R_{13}$ 选自甲基、乙基、丙基、异丙基、叔丁基、正丁基、正己基、被C1—C4的烷基取代或未取代的下列芳基或杂芳基：

[0024]

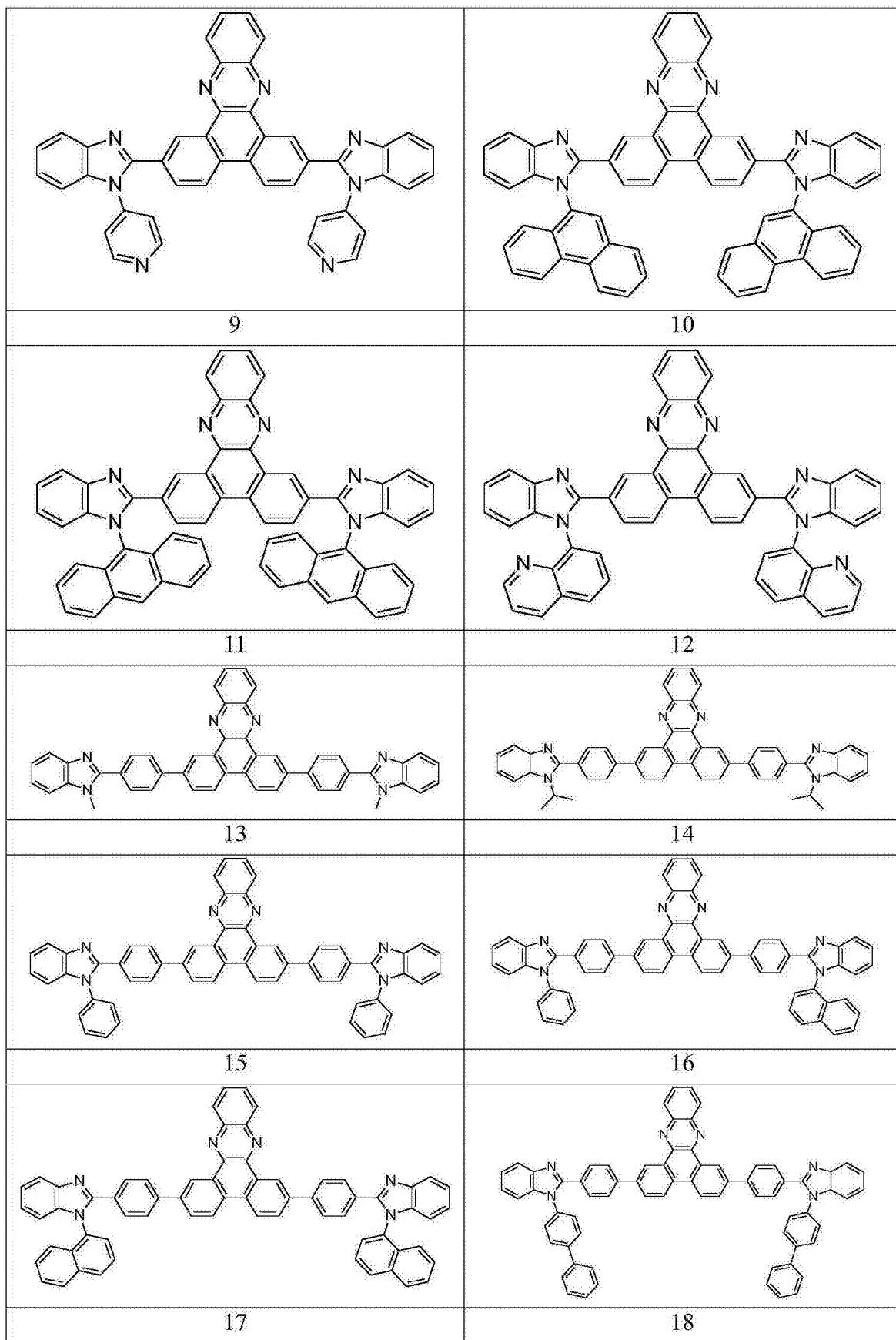


[0025] 进一步优选的，本发明的有机电子传输化合物为下列结构式 1-52 的化合物：

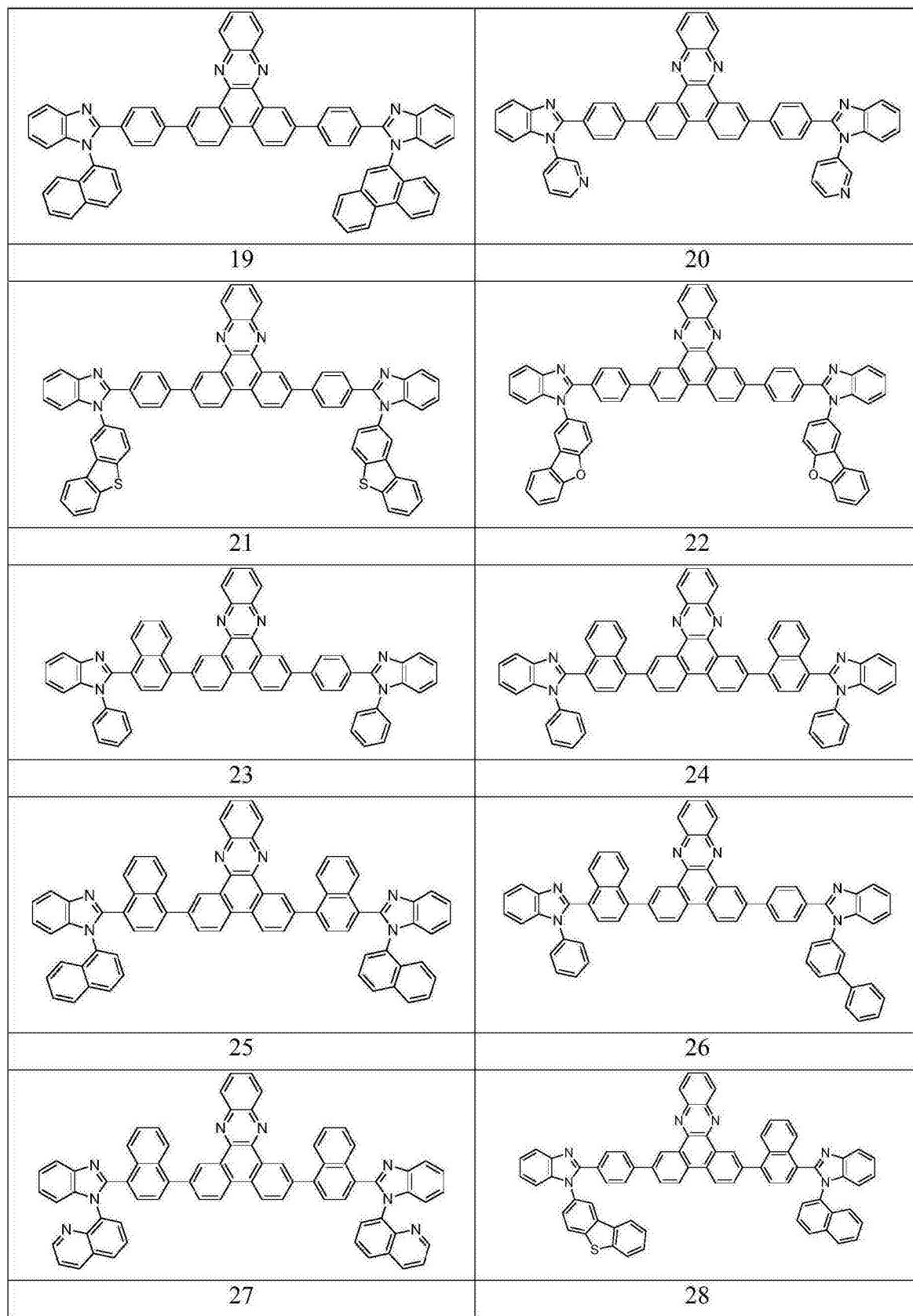
[0026]



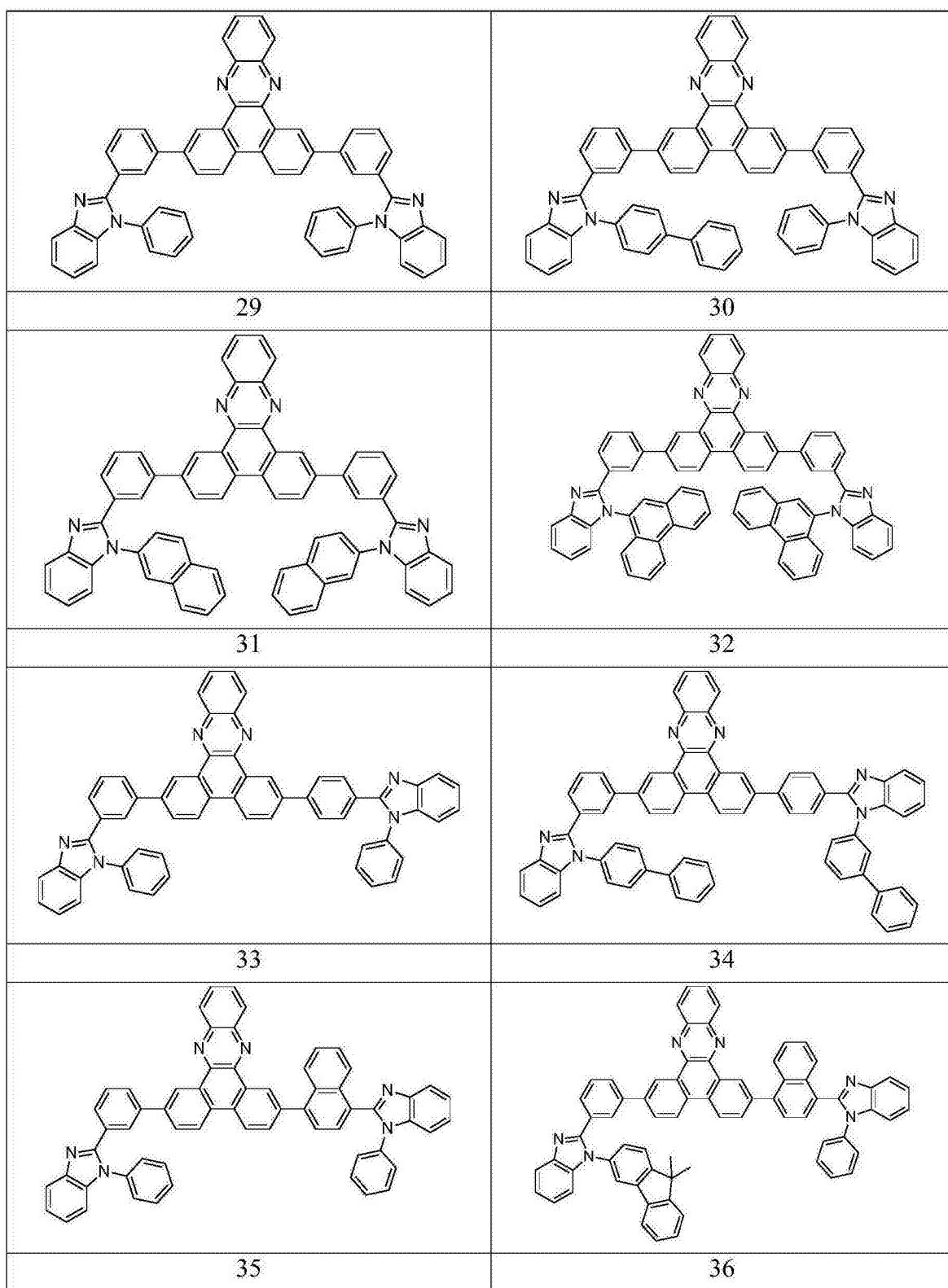
[0027]



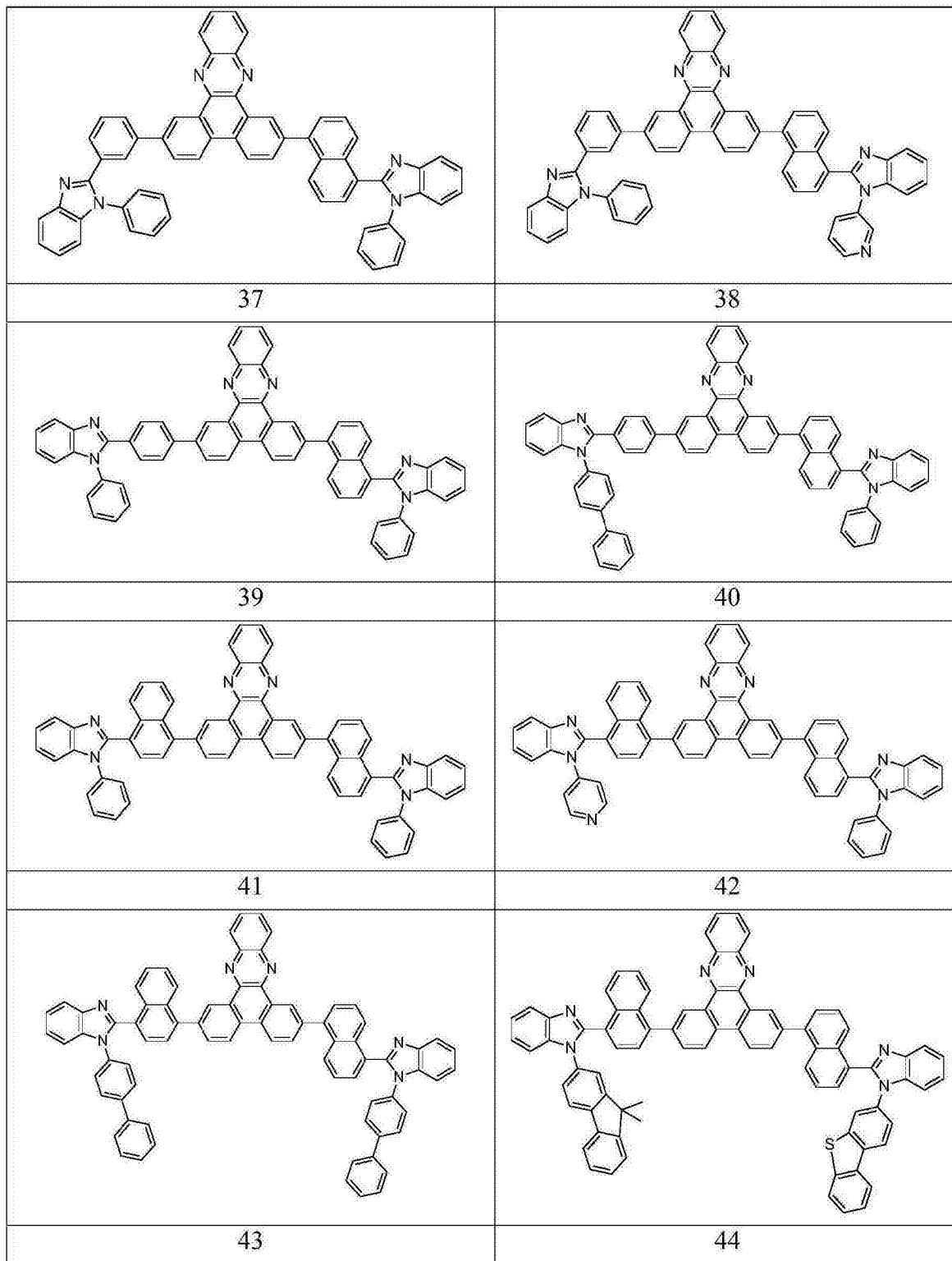
[0028]



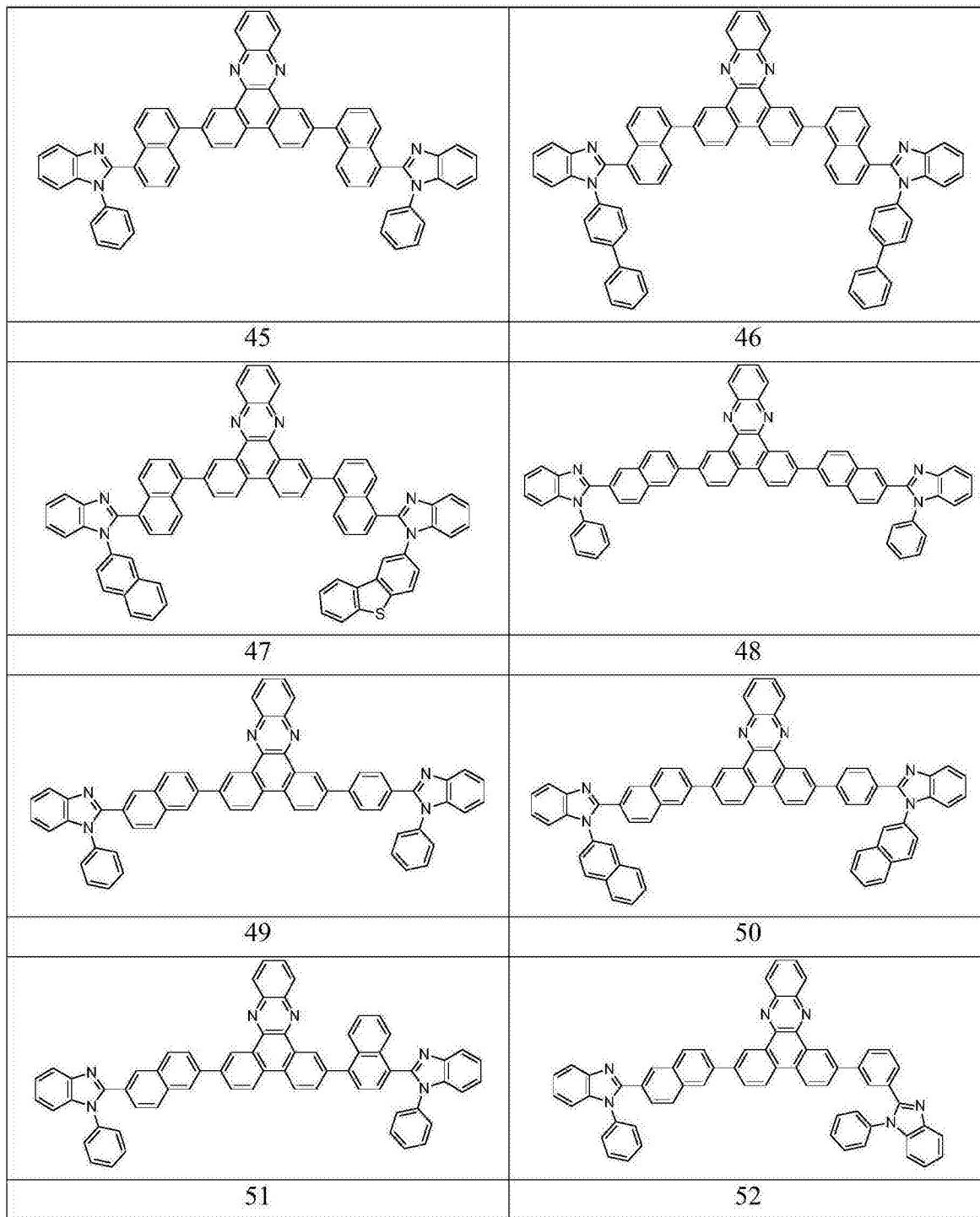
[0029]



[0030]



[0031]

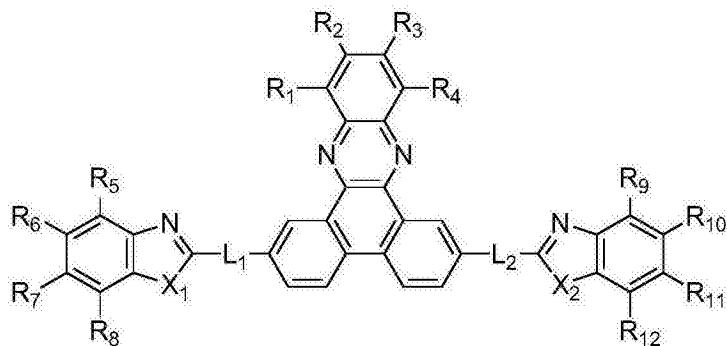


[0032] 本发明的有机电子传输化合物可以通过 Suzuki 偶联反应、醛基和氨基缩合成环反应制备得到。

[0033] 本发明的有机电子传输化合物可以应用在有机电致发光器件，有机太阳能电池，有机薄膜晶体管或有机光感受器领域。

[0034] 本发明还提供了一种有机电致发光器件，该器件包含阳极、阴极和有机层，有机层包含发光层、空穴注入层、空穴传输层、空穴阻挡层、电子注入层和电子传输层中的一层或一层以上，其中所述有机层中至少有一层含有如结构式(I)所述的有机电子传输化合物：

[0035]



[0036] 结构式 I

[0037] 其中 R<sub>1</sub>–R<sub>12</sub>、X<sub>1</sub>、X<sub>2</sub>以及 L<sub>1</sub>–L<sub>2</sub>的定义如前所述。

[0038] 其中有机层为发光层和电子传输层；

[0039] 或者有机层为发光层、空穴注入层、空穴传输层和电子传输层；

[0040] 或者有机层为发光层、空穴注入层、空穴传输层、电子传输层和电子注入层；

[0041] 或者有机层为发光层、空穴注入层、空穴传输层、电子传输层、电子注入层和阻挡层；

[0042] 或者有机层为发光层、空穴传输层、电子传输层、电子注入层和阻挡层；

[0043] 或者有机层为发光层、空穴传输层、电子注入层和阻挡层；

[0044] 其中如结构式 (I) 所述的有机电子传输化合物所在的层为电子传输层或者电子注入层中的一层或一层以上；

[0045] 其中结构式 (I) 所述的有机电子传输化合物为结构式 1–52 的化合物；

[0046] 如结构式 I 所述的有机电子传输化合物可以单独使用，也可以和其他化合物混合使用；如结构式 I 所述的有机电子传输化合物可以单独使用其中的一种化合物，也可以同时使用结构式 I 中的两种或两种以上的化合物。

[0047] 本发明的有机电致发光器件，进一步优选的方式为，该有机电致发光器件包含阳极、空穴传输层、发光层、电子传输层、空穴注入层和阴极，其中电子传输层或电子注入层中含有结构式 (I) 的化合物；进一步优选的，电子传输层或者电子注入层中的化合物为结构式 1–52 的化合物。

[0048] 本发明的有机电致发光器件，结构式 I 化合物作为电子传输层时也可以兼做电子注入层。

[0049] 本发明的有机电致发光器件有机层的总厚度为 1–1000nm，优选 50–500nm。

[0050] 本发明的有机电致发光器件在使用本发明具有结构式 I 的化合物时，可以使用搭配其他材料，如空穴注入层、空穴传输层、发光层、电子传输层、电子注入层和激子阻挡层等，而获得蓝光、绿光、黄光、红光或者白光。

[0051] 本发明有机电致发光器件的空穴传输层和空穴注入层，所需材料具有很好的空穴传输性能，能够有效地把空穴从阳极传输到发光层上。可以包括其他小分子和高分子有机化合物，包括但不限于咔唑类化合物、三芳香胺化合物、联苯二胺化合物、芴类化合物、酞菁类化合物、六氰基六杂三苯 (hexanitrilehexaazatriphenylene)、2, 3, 5, 6- 四氟 -7, 7', 8, 8' - 四氰二甲基对苯醌 (F4-TCNQ)、聚乙烯基咔唑、聚噻吩、聚乙烯或聚苯磺酸。

[0052] 本发明的有机电致发光器件的发光层，具有很好的发光特性，可以根据需要调节

可见光的范围。可以含有如下化合物,包括但是不限于萘类化合物、芘类化合物、芴类化合物、菲类化合物、屈类化合物、荧蒽类化合物、蒽类化合物、并五苯类化合物、菲类化合物、二芳乙烯类化合物、三苯胺乙烯类化合物、胺类化合物、咔唑类化合物、苯并咪唑类化合物、呋喃类化合物、金属有机荧光络合物、金属有机磷光络合物(如Ir, Pt, Os, Cu)、聚乙烯咔唑、聚有机硅化合物、聚噻吩等有机高分子发光材料,它们可以单独使用,也可以多种混合物使用。

[0053] 本发明有机电致发光器件的有机电子传输材料要求具有很好的电子传输性能,能够有效地把电子从阴极传输到发光层中,具有很大的电子迁移率。除本发明的具有结构式I化合物外,还可以选择如下化合物,但是不限于此,氧杂恶唑,噻唑类化合物,三氮唑类化合物,三氮嗪类化合物,三氮杂苯类化合物,喔啉类化合物,二氮蒽类化合物,含硅杂环类化合物,喹啉类化合物,菲啰啉类化合物,金属螯合物(如Alq3),氟取代苯类化合物,苯并咪唑类化合物。

[0054] 本发明有机电致发光器件的电子注入层,可以有效的把电子从阴极注入到有机层中,主要选自碱金属或者碱金属的化合物,或选自碱土金属或者碱土金属的化合物或者碱金属络合物,可以选择如下化合物,但是不限于此,碱金属、碱土金属、稀土金属、碱金属的氧化物或者卤化物、碱土金属的氧化物或者卤化物、稀土金属的氧化物或者卤化物、碱金属或者碱土金属的有机络合物;优选为锂、氟化锂、氧化锂、氮化锂、8-羟基喹啉锂、铯、碳酸铯、8-羟基喹啉铯、钙、氟化钙、氧化钙、镁、氟化镁、碳酸镁、氧化镁,这些化合物可以单独使用也可以混合物使用,也可以跟其他有机电致发光材料配合使用。

[0055] 本发明的有机电致发光器件中有机层的每一层,可以通过真空蒸镀法、分子束蒸镀法、溶于溶剂的浸涂法、旋涂法、棒涂法或者喷墨打印等方式制备。对于金属电极可以使用蒸镀法或者溅射法进行制备。

[0056] 实验表明,本发明如结构式(I)所述的有机电子传输化合物,具有较好热稳定性,高发光效率,高发光纯度。采用该有机电子传输化合物制作的有机电致发光器件具有电致发光效率良好和色纯度优异以及寿命长的优点。

## 附图说明

[0057] 图1为化合物15的氢核磁谱图。

[0058] 图2为化合物29的氢核磁谱图。

[0059] 图3为本发明的一种有机电致发光器件结构示意图

[0060] 其中,110代表为玻璃基板,120代表为阳极,130代表为空穴传输层,140代表为发光层,150代表为电子传输层,160代表为电子注入层,170代表为阴极。

[0061] 图4为实施例3在20mA/cm<sup>2</sup>的电流密度下的发射光谱。

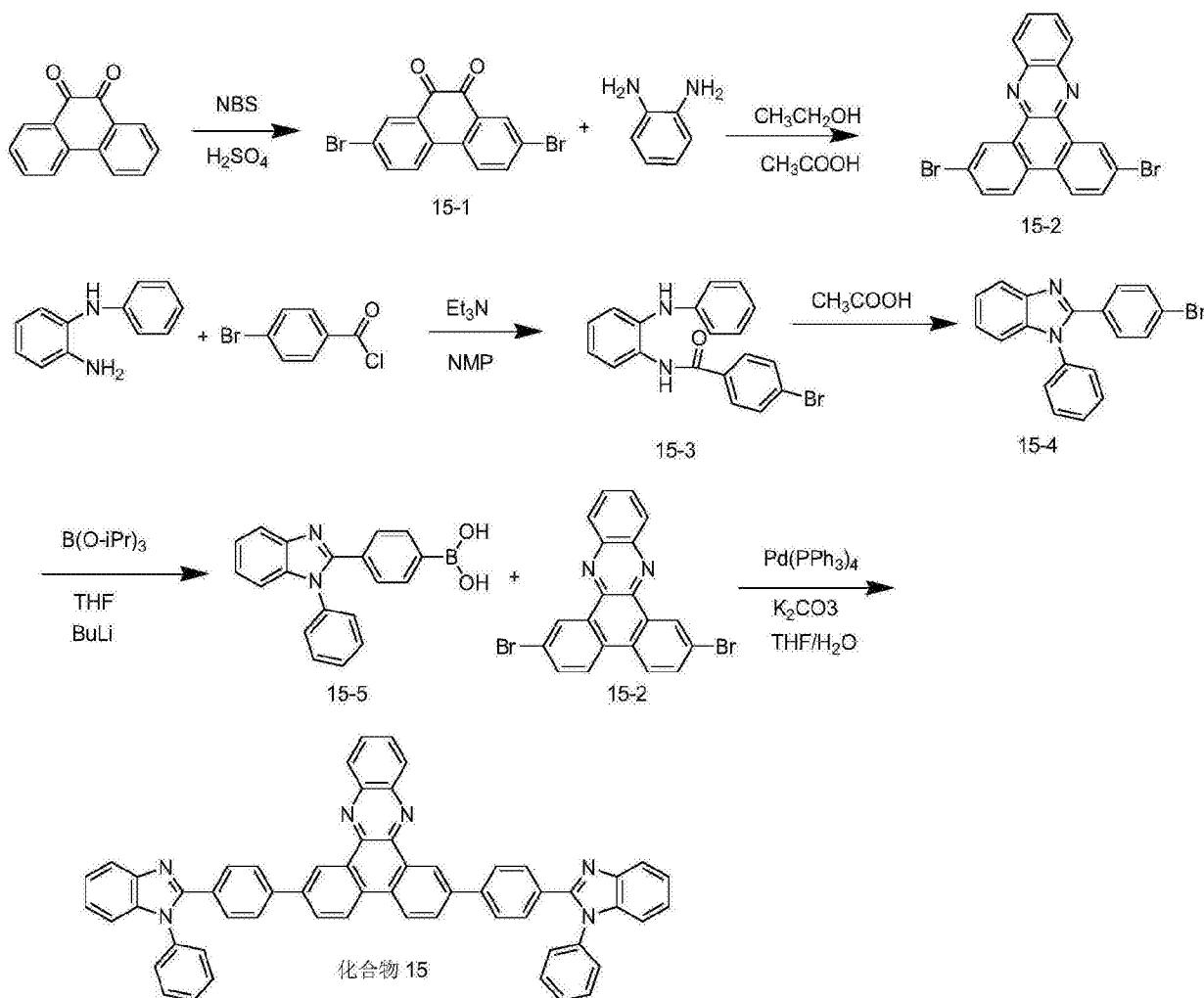
## 具体实施方式

[0062] 为了更详细叙述本发明,特举以下例子,但是不限于此。

[0063] 实施例1

[0064] 化合物15的合成

[0065]



[0066] 化合物 15-1 的合成

[0067] 在三口烧瓶中, 加入菲醌 (6.24g, 30mmol), 浓硫酸 (50ml), 在 0℃ 下缓慢加入 NBS (11.2g, 63mmol), 反应 2 小时, 把反应液缓慢倒入冰水中, 过滤, 所得固体用二甲亚砜重结晶得到 5.6g 橙色固体, 产率为 50%。<sup>1</sup>H NMR (400MHz, CDCl<sub>3</sub>, δ) : 8.25–8.27 (d, J = 8.8Hz, 2H), 8.08–8.09 (d, 2H), 7.95–7.98 (dd, J = 8.4Hz, 2H).

[0068] 化合物 15-2 的合成

[0069] 在三口烧瓶中, 加入化合物 15-1 (3.66g, 10mmol), 邻苯二胺 (1.2g, 11mmol), 乙酸 (40ml) 和乙醇 (80ml), 加热回流 3 小时, 冷却过滤得到 4.2g 淡黄色固体, 产率为 96%。<sup>1</sup>H NMR (400MHz, CDCl<sub>3</sub>, δ) : 9.53–9.54 (d, 2H), 8.34–8.40 (m, 4H), 7.88–7.93 (m, 4H).

[0070] 化合物 15-3 和 15-4 的合成

[0071] 在烧瓶中加入 N- 苯基 -1,2- 苯二胺 (9.2g, 50mmol) 和 NMP (80ml, N- 甲基吡咯烷酮), 再加入 4- 溴苯甲酰氯 (10.9g, 50mmol) 室温下搅拌反应过夜。反应完, 把反应液倒入水中, 有大量固体析出, 过滤, 滤饼用 THF (四氢呋喃) 和甲醇重结晶, 所得到白色固体 (化合物 15-3) 加入醋酸 (100ml) 加热回流 12 小时, 反应完, 减压除去溶剂, 加入甲醇 (50ml), 过滤, 得到 12g 白色固体 (化合物 15-4), 产率为 69%。其中 15-4 的核磁为:

[0072] <sup>1</sup>H NMR (400MHz, DMSO, δ) : 7.78–7.81 (d, J = 7.6Hz, 1H), 7.54–7.60 (m, 5H), 7.43–7.46 (m, 4H), 7.26–7.34 (m, 2H), 7.17–7.19 (d, J = 7.2Hz, 1H).

[0073] 化合物 15-5 的合成

[0074] 在氮气保护下,把化合物 15-4(10.6g, 29mmol) 和干燥过的四氢呋喃(100mL)加入的三口烧瓶中,冷却至 -78℃。随后在搅拌下用注射器缓慢注入 2.5 摩尔每升的 n-BuLi 正己烷溶液(20mL, 50mmol),然后再加入硼酸三异丙酯(8.1g, 43mmol),在这个温度下继续搅拌 1 小时,然后缓慢升至室温,在氮气保护下搅拌过夜。反应完,把反应液倒入到 2N 的稀盐酸溶液中,并用乙酸乙酯萃取三次,合并有机相,依次用盐水和水洗,再用无水硫酸钠干燥。除去溶剂,粗产物用乙酸乙酯和正己烷重结晶得到 8.3g 白色固体,产率为 74%。<sup>1</sup>H NMR(400MHz, DMSO, δ): 8.14(s, 2H), 7.34–7.82(m, 3H), 7.43–7.50(m, 7H), 7.20–7.35(m, 3H)。

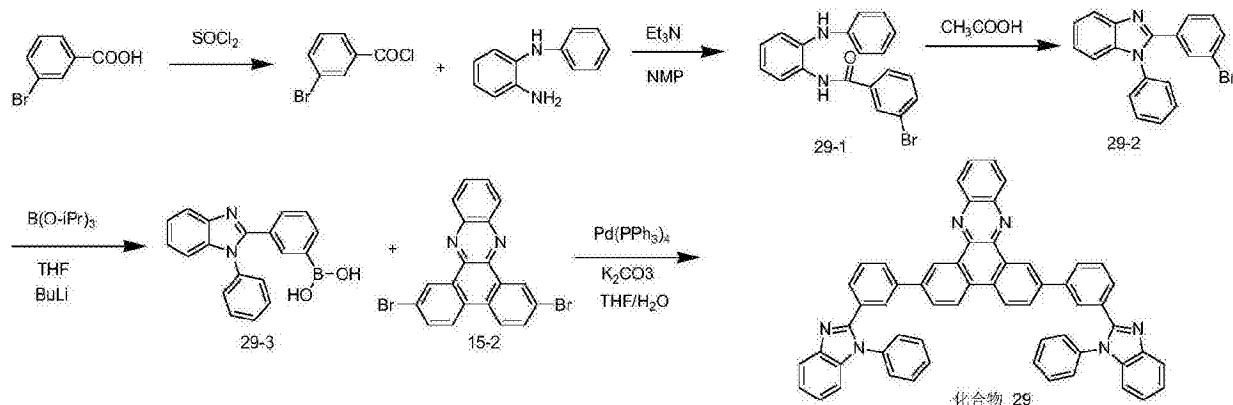
[0075] 化合物 15 的合成

[0076] 在单口烧瓶中,加入化合物 15-2(0.3g, 0.68mmol),化合物 15-5(0.6g, 1.78mmol),四氢呋喃(20mL)和 2M K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>水溶液(10mL),在氮气保护下,加入四(三苯基磷)钯(10mg, 0.0075mmol),然后加热回流 5 小时,反应完,冷却,用二氯甲烷萃取三次,有机层用无水硫酸钠干燥,旋转除去有机溶剂,粗产物进行柱层析提纯,得到 0.4g 黄色固体,产率为 72%。<sup>1</sup>H NMR(400MHz, CDCl<sub>3</sub>, δ): 9.68(s, 2H), 8.65(d, 2H), 8.39–8.41(m, 2H), 8.07–8.09(m, 2H), 7.80–7.98(m, 12H), 7.56–7.61(m, 6H), 7.33–7.41(m, 10H)。

[0077] 实施例 2

[0078] 化合物 29 的合成

[0079]



[0080] 化合物 29-2 的合成

[0081] 在烧瓶中,加入间溴苯甲酸(5.9g, 29mmol)和二氯亚砜(6mL),加热回流 2 小时,冷却,减压除去多余的二氯亚砜,加入溶剂 NMP(N-甲基吡咯烷酮, 50mL),邻胺基二苯胺(5.3g, 29mmol)和三乙胺(5mL),常温搅拌过夜,倒入冰水中,过滤,滤饼用四氢呋喃和甲醇重结晶,所得固体加入醋酸(50mL)加热回流 12 小时,反应完,减压除去溶剂,加入 25mL 甲醇,过滤,得到 7.2g 白色固体,产率为 71%。<sup>1</sup>H NMR(400MHz, CDCl<sub>3</sub>, δ): 7.88–7.93(m, 2H), 7.49–7.58(m, 4H), 7.29–7.40(m, 6H), 7.14–7.18(m, 1H)。

[0082] 化合物 29-3 的合成

[0083] 在氮气保护下,把化合物 29-2(3.8g, 11mmol)和干燥过的四氢呋喃(40mL)加入的三口烧瓶中,冷却至 -78℃。随后在搅拌下用注射器缓慢注入 2.5M 的 n-BuLi 正己烷溶液(6.4mL, 16mmol),然后再加入硼酸三异丙酯(3g, 16mmol),在这个温度下继续搅拌 1 小时,然后缓慢升至室温,在氮气保护下搅拌过夜。反应完,把反应液倒入到 2N 的稀盐酸溶液中,

并用乙酸乙酯萃取三次，合并有机相，依次用盐水和水洗，再用无水硫酸钠干燥。除去溶剂，粗产物用乙酸乙酯和正己烷重结晶得到 2.7g 白色固体，产率为 78%。

[0084] 化合物 29 的合成

[0085] 在单口烧瓶中，加入化合物 29-3(0.31g, 1mmol)，化合物 15-2(0.15g, 0.34mmol)，和四氢呋喃(20ml) 和 2M K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>水溶液(10ml)，在氮气保护下，加入四(三苯基磷)钯(10mg, 0.0075mmol)，然后加热回流 5 小时，反应完，冷却，用二氯甲烷萃取三次，有机层用无水硫酸钠干燥，旋转除去有机溶剂，粗产物进行柱层析提纯，得到 0.15g 黄色固体，产率为 54%。<sup>1</sup>H NMR(400MHz, CDCl<sub>3</sub>, δ): 9.68(s, 2H), 8.46–8.48(d, J = 8.8Hz, 2H), 8.30–8.32(m, 2H), 8.05(s, 2H), 7.71–7.90(m, 8H), 7.24–7.54(m, 20H)。

[0086] 实施例 3

[0087] 有机电致发光器件的制备

[0088] 使用实施例 1 的化合物 15 制备 OLED

[0089] 首先，将透明导电 ITO 玻璃基板 110(上面带有阳极 120)(中国南玻集团股份有限公司)依次经：去离子水，乙醇，丙酮和去离子水洗净，再用氧等离子处理 30 秒。

[0090] 然后，蒸镀 NPB，形成 60nm 厚的空穴传输层 130。

[0091] 然后，在空穴传输层上蒸镀 30nm 厚的化合物 Alq<sub>3</sub>作为发光层 140。

[0092] 然后，在发光层上蒸镀 20nm 厚的化合物 15 作为电子传输层 150。

[0093] 最后，蒸镀 1nm LiF 为电子注入层 160 和 100nm Al 作为器件阴极 170。器件结构如图 3

[0094] 所制备的器件用 Photo Research PR650 光谱仪测得在 200mA/cm<sup>2</sup>的电流密度下的效率为 2.2cd/A，图 4 表示本实施例的有机电致发光器件在 20mA/cm<sup>2</sup>的电流密度下的发射光谱，为绿色光谱。

[0095] 比较例 1

[0096] 首先，将透明导电 ITO 玻璃基板 110(上面带有阳极 120)(中国南玻集团股份有限公司)依次经：去离子水，乙醇，丙酮和去离子水洗净，再用氧等离子处理 30 秒。

[0097] 然后，蒸镀 NPB，形成 60nm 厚的空穴传输层 130。

[0098] 然后，在空穴传输层上蒸镀 30nm 厚的 Alq<sub>3</sub>作为发光层 140。

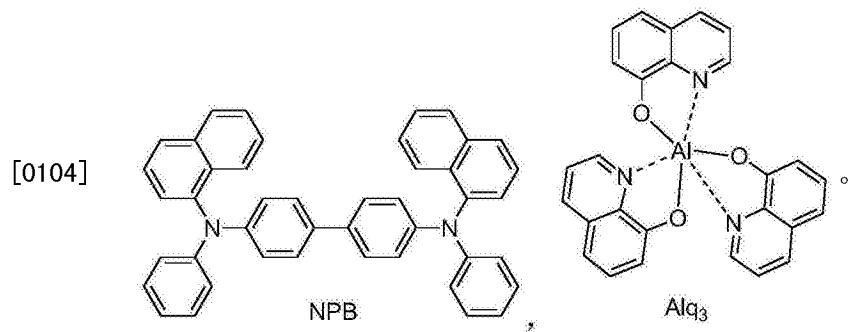
[0099] 然后，在发光层上蒸镀 20nm 厚的 Alq<sub>3</sub>作为电子传输层 150。

[0100] 最后，蒸镀 1nm LiF 为电子注入层 160 和 100nm Al 作为器件阴极 170。

[0101] 所制备的器件用 Photo Research PR650 光谱仪测得在 200mA/cm<sup>2</sup>的电流密度下的效率为 1.5cd/A。

[0102] 在相同的条件下，应用本发明的有机电子传输化合物制备的有机电致发光器件的效率高于比较例。如上所述，本发明的化合物具有高的稳定性，本发明制备的有机电致发光器件具有高的效率和光纯度。

[0103] 器件中所述结构式



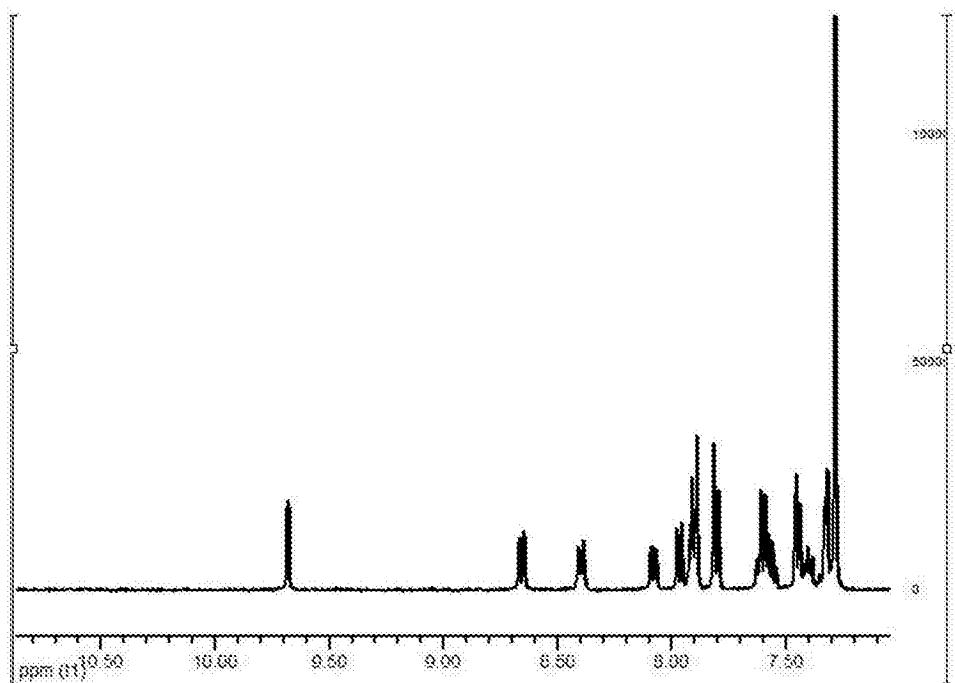


图 1

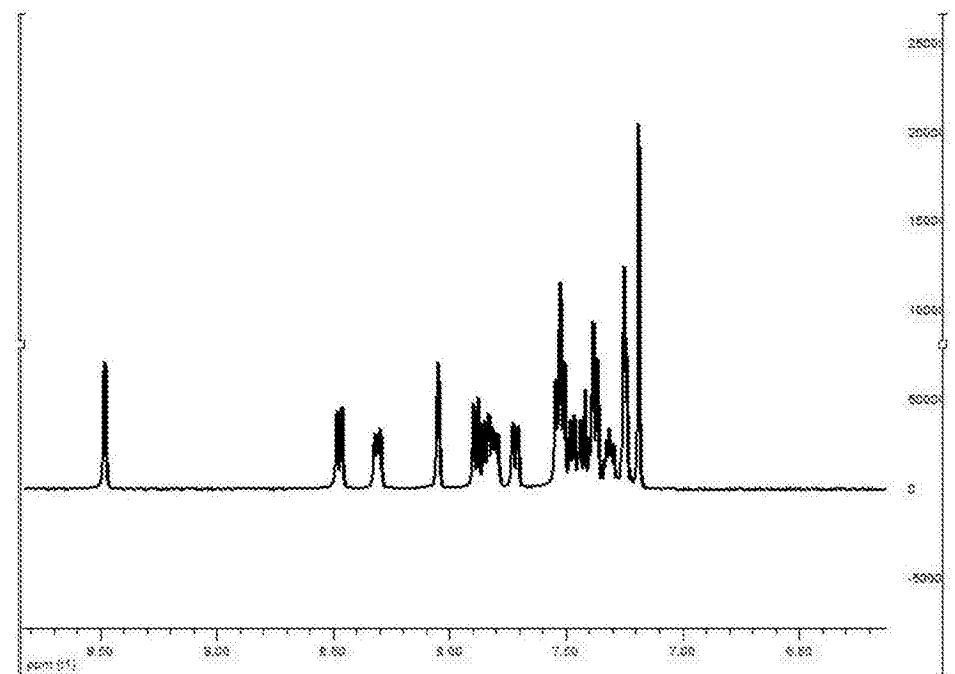


图 2

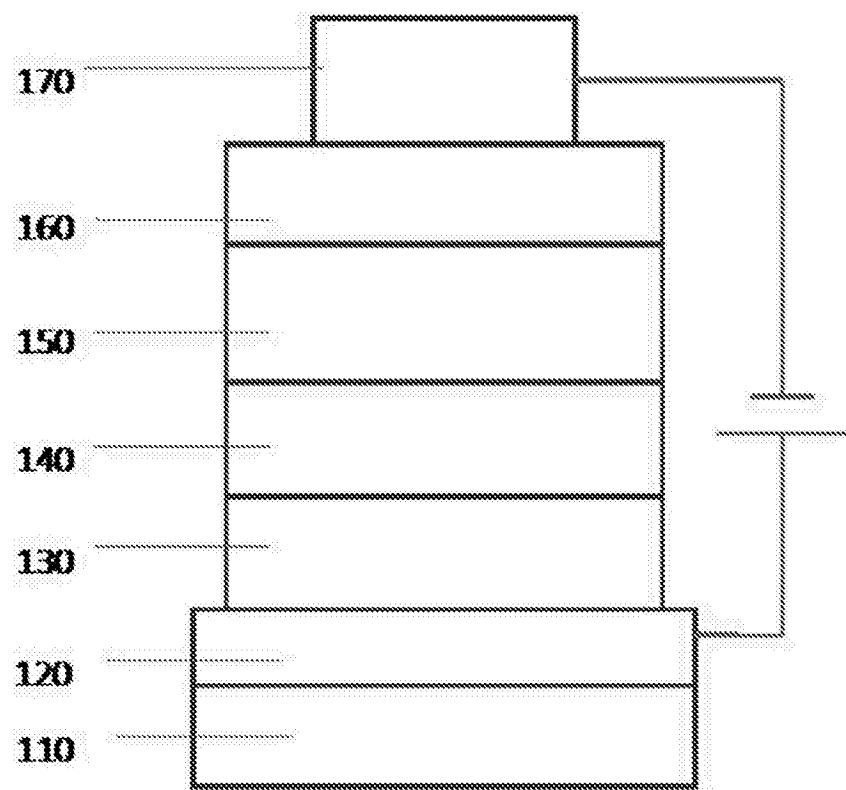


图 3

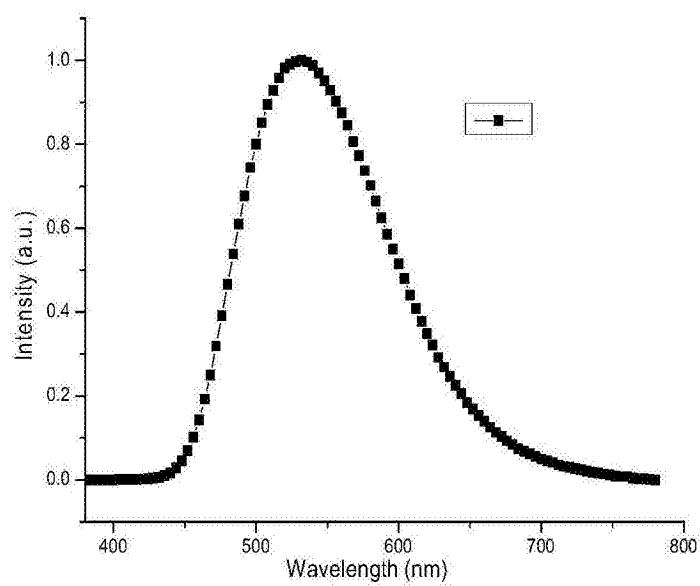


图 4