



(12) 发明专利申请

(10) 申请公布号 CN 104342112 A

(43) 申请公布日 2015. 02. 11

(21) 申请号 201310328664. 6

C07F 15/00 (2006. 01)

(22) 申请日 2013. 07. 31

H01L 51/54 (2006. 01)

(71) 申请人 海洋王照明科技股份有限公司

地址 518000 广东省深圳市南山区南海大道
海王大厦 A 座 22 层

申请人 深圳市海洋王照明技术有限公司
深圳市海洋王照明工程有限公司

(72) 发明人 周明杰 王平 张娟娟 陈吉星

(74) 专利代理机构 深圳市隆天联鼎知识产权代
理有限公司 44232

代理人 刘抗美 刘耿

(51) Int. Cl.

C09K 11/06 (2006. 01)

权利要求书2页 说明书14页 附图1页

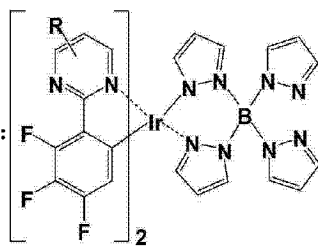
(54) 发明名称

有机电致磷光材料及其制备方法与有机电致
发光器件

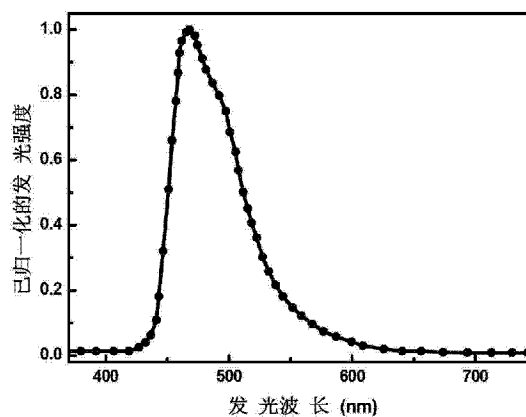
(57) 摘要

本发明涉及一种有机电致磷光材料及其制
备方法与有机电致发光器件,该有机电致磷光材

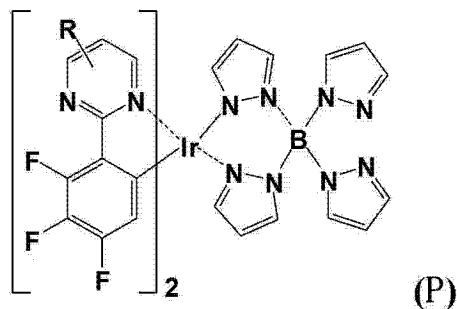
料 (P) 具有如下结构:



(P), 其中, R 为苯基、苄基或咪唑基。本发明的有
机电致磷光材料以 2-(2', 3', 4'-三氟苯基) 吡啶
为环金属配体, 以四 (1-吡唑) 化硼为辅助配体,
合成一种蓝光有机电致磷光材料铱金属配合物,
并通过在环金属配体的吡啶环上引入苯基、苄基
或咪唑基的化学修饰来实现对材料发光颜色的调
节, 从而获得高发光效率的蓝色磷光发射。



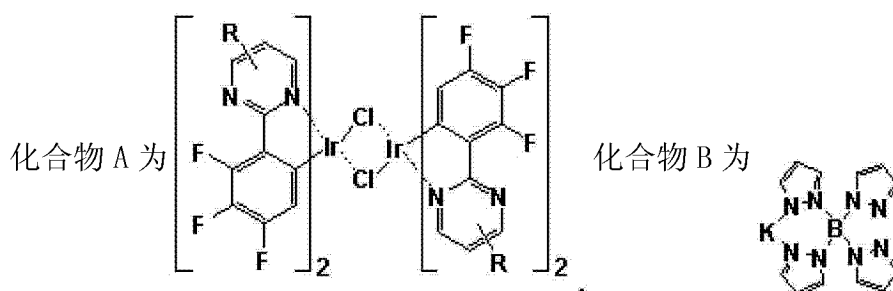
1. 下述通式 (P) 的有机电致磷光材料：



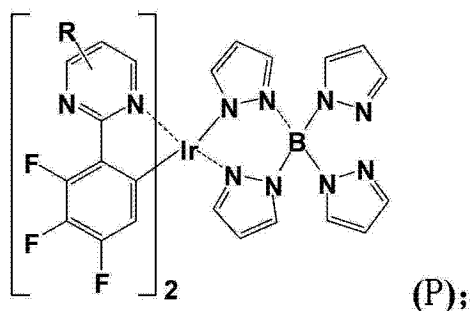
其中, R 为苯基、萘基或咔唑基。

2. 一种有机电致磷光材料的制备方法, 该方法包括以下步骤：

a) 提供如下化合物 A 和 B；



b) 在惰性气体氛围下, 将所述化合物 A 溶于有机溶剂中, 随后滴加含三氟乙酸银的甲醇溶液, 滴加完毕后搅拌反应, 再用离心机分离出去 AgCl 沉淀后得澄清溶液, 旋转蒸除溶剂, 残留物与所述化合物 B 溶于乙腈中, 回流反应 24h, 冷至室温, 分离提纯, 得到下述通式 (P) 的有机电致磷光材料。



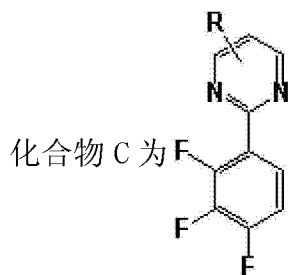
其中, R 为苯基、萘基或咔唑基。

3. 根据权利要求 2 所述的制备方法, 其特征在于, 在步骤 (b) 中, 所述化合物 A 与三氟乙酸银的摩尔比为 1:2.2 ~ 3, 所述化合物 A 与所述化合物 B 的摩尔比为 1:2.2 ~ 3, 所述化合物 A 在乙腈中的浓度范围为 0.013 ~ 0.025 mol/L。

4. 根据权利要求 2 所述的制备方法, 其特征在于, 在步骤 (b) 中, 所述分离提纯步骤如下: 将所述配体交换反应得到的反应液自然冷至室温后过滤, 滤渣用二氯甲烷洗涤, 合并滤液后旋转蒸除溶剂, 得粗产物, 将粗产物依次用甲醇、去离子水洗涤, 再用甲醇与二氯甲烷的混合液重结晶。

5. 根据权利要求 4 所述的制备方法, 其特征在于, 所述化合物 A 采用如下步骤制得：

c) 提供如下化合物 C 和 D：



化合物 C 为

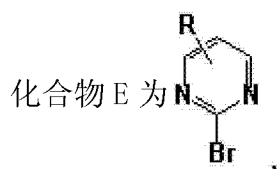
化合物 D 为三水合三氯化铈，

其中，R 为苯基、苄基或呋唑基；

d) 在惰性气体氛围下，将所述化合物 C 与所述化合物 D 按照 2 ~ 3:1 的摩尔比加入 2- 乙氧基乙醇的水溶液中，其中所述化合物 C 在所述 2- 乙氧基乙醇中的浓度范围为 0.02 ~ 0.033mol/L，加热至回流状态下搅拌反应 24h，冷至室温后，旋转蒸除部分溶剂，加入蒸馏水过滤后，再依次用蒸馏水、甲醇洗涤干燥后得所述化合物 A。

6. 根据权利要求 5 所述的制备方法，其特征在于，所述化合物 C 采用如下步骤制得：

e) 提供如下化合物 E 和 F：



化合物 E 为

化合物 F 为 2, 3, 4- 三氟苯硼酸，

其中，R 为苯基、苄基或呋唑基；

f) 在惰性气体氛围下，将所述化合物 E 与所述化合物 F 按照 1:1 ~ 1.5 的摩尔比加入含有钯催化剂的甲苯或 N, N- 二甲基甲酰胺的溶液中，然后滴加碱催化剂再加热，在 85 ~ 100℃ 温度下 Suzuki 偶联反应 10 ~ 15h，冷至室温后，分离提纯，得到所述化合物 C。

7. 根据权利要求 6 所述的制备方法，其特征在于，在所述步骤 f) 中，所述分离提纯步骤如下：将所述 Suzuki 偶联反应得到的反应液倒入二氯甲烷中进行萃取、分液，并水洗至中性，再用无水硫酸镁干燥后过滤，滤液减压蒸出溶剂得粗产物，再以乙酸乙酯和正己烷为洗脱液进行硅胶柱色谱分离，干燥后得到所述化合物 C。

8. 根据权利要求 6 所述的制备方法，其特征在于，在所述步骤 f) 中，所述钯催化剂为四（三苯基磷）合钯或双氯二（三苯基磷）合钯；所述碱催化剂为碳酸钾或碳酸钠。

9. 根据权利要求 6 所述的制备方法，其特征在于，所述钯催化剂与所述化合物 E 的摩尔比为 0.03 ~ 0.05:1；所述碱催化剂与所述化合物 E 的摩尔比为 1.5 ~ 2.5:1；所述甲苯或 N, N- 二甲基甲酰胺的溶液中，溶质与水的体积比为 2:1；所述化合物 E 在所述有机溶剂中的浓度为 0.11 ~ 0.14mol/L。

10. 一种有机电致发光器件，包括阳极、功能层、发光层和阴极，其特征在于，所述发光层的材质为权利要求 1 所述的有机电致磷光材料。

有机电致磷光材料及其制备方法与有机电致发光器件

技术领域

[0001] 本发明涉及发光材料领域,尤其涉及一种有机电致磷光材料。本发明还涉及该有机电致磷光材料的制备方法与其在有机电致发光器件中的应用。

背景技术

[0002] 有机电致发光是指有机材料在电场作用下,将电能直接转化为光能的一种发光现象。早期由于有机电致发光器件的驱动电压过高、发光效率很低等原因而使得对有机电致发光的研究处于停滞状态。直到 1987 年,美国柯达公司的 Tang 等人发明了以 8-羟基喹啉铝 (Alq_3) 为发光材料,与芳香族二胺制成均匀致密的高质量薄膜,制得了低工作电压、高亮度、高效率的有机电致发光器件,开启了对有机电致发光材料研究的新序幕。但由于受到自旋统计理论的限制,荧光材料的理论内量子效率极限仅为 25%,如何充分利用其余 75% 的磷光来实现更高的发光效率成了此后该领域中的热点研究方向。1997 年,Forrest 等发现磷光电致发光现象,有机电致发光材料的内量子效率突破了 25% 的限制,使有机电致发光材料的研究进入另一个新时期。

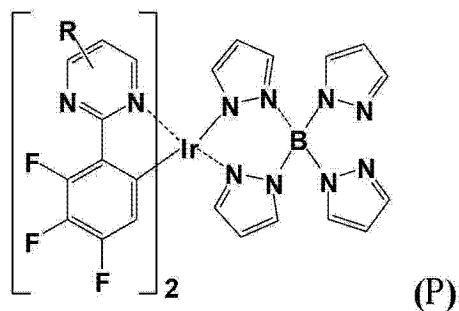
[0003] 在随后的研究中,小分子掺杂型过渡金属的配合物成了人们的研究重点,如铱、钇、铂等的配合物。这类配合物的优点在于它们能从自身的三线态获得很高的发射能量,而其中金属铱 (III) 化合物,由于稳定性好,在合成过程中反应条件温和,且具有很高的电致发光性能,在随后的研究过程中一直占着主导地位。而为了使器件得到全彩显示,一般必须同时得到性能优异的红光、绿光和蓝光材料。与红光和绿光材料相比,蓝光材料的发展相对而言较滞后,提高蓝光材料的效率和色纯度就成了人们研究的突破点。

发明内容

[0004] 本发明的目的在于解决上述现有技术存在的问题和不足,提供一种有机电致磷光材料及其制备方法与有机电致发光器件,该有机电致磷光材料以 2-(2', 3', 4'-三氟苯基)嘧啶为环金属配体,以四(1-吡唑)化硼为辅助配体,合成一种蓝光有机电致磷光材料铱金属配合物,并通过在环金属配体的嘧啶环上引入苯基、苄基或咔唑基的化学修饰来实现对材料发光颜色的调节,从而获得高发光效率的蓝色磷光发射。

[0005] 本发明针对上述技术问题而提出的技术方案为:一种具有下述通式 (P) 的有机电致磷光材料:

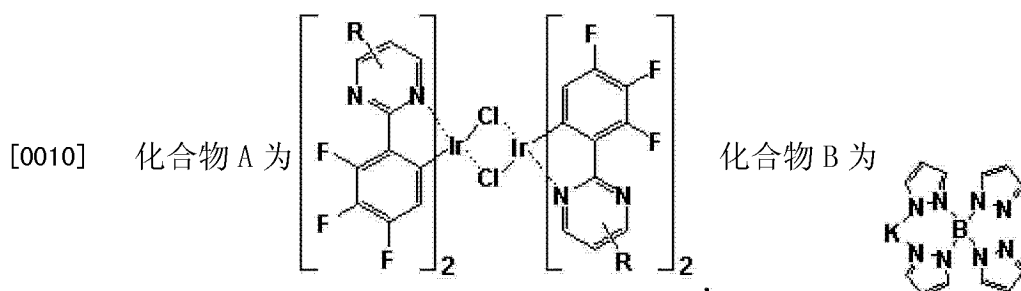
[0006]



[0007] 其中, R 为苯基、苄基或呋唑基。

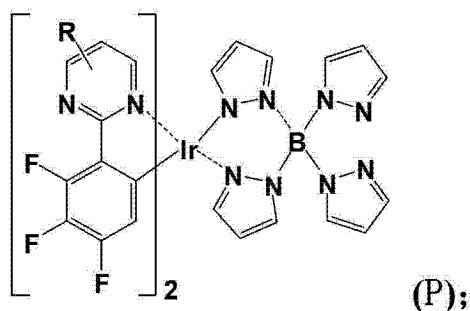
[0008] 本发明还涉及一种上述有机电致磷光材料的制备方法, 该方法包括以下步骤:

[0009] a) 提供如下化合物 A 和 B;



[0011] b) 在惰性气体氛围下, 将所述化合物 A 溶于有机溶剂中, 随后滴加含三氟乙酸银的甲醇溶液, 滴加完毕后搅拌反应, 再用离心机分离出去 AgCl 沉淀后得澄清溶液, 旋转蒸除溶剂, 残留物与所述化合物 B 溶于乙腈中, 回流反应 24h, 冷至室温, 分离提纯, 得到下述通式 (P) 的有机电致磷光材料。

[0012]



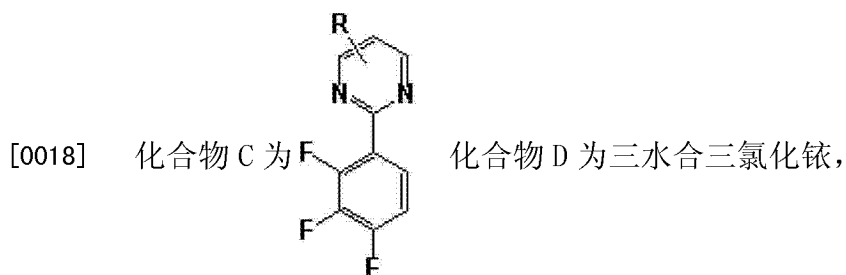
[0013] 其中, R 为苯基、苄基或呋唑基。

[0014] 进一步地, 在步骤 (b) 中, 所述化合物 A 与三氟乙酸银的摩尔比为 1:2.2 ~ 3, 所述化合物 A 与所述化合物 B 的摩尔比为 1:2.2 ~ 3, 所述化合物 A 在乙腈中的浓度范围为 0.01 ~ 0.025mol/L。

[0015] 进一步地, 在步骤 (b) 中, 所述分离提纯步骤如下: 将所述配体交换反应得到的反应液自然冷至室温后过滤, 滤渣用二氯甲烷洗涤, 合并滤液后旋转蒸除溶剂, 得粗产物, 将粗产物依次用甲醇、去离子水洗涤, 再用甲醇与二氯甲烷的混合液重结晶。

[0016] 进一步地, 在上述步骤 (a) 中, 所述化合物 A 采用如下步骤制得:

[0017] c) 提供如下化合物 C 和 D:



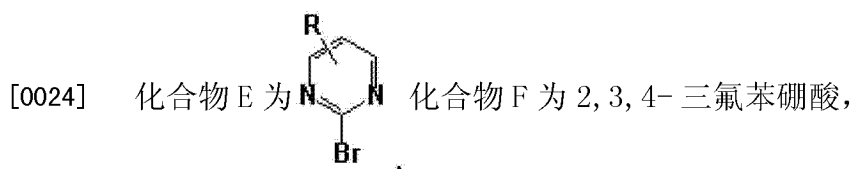
[0019] 其中，R 为苯基、苄基或咪唑基；

[0020] d) 在惰性气体氛围下，将所述化合物 C 与所述化合物 D 按照 2 ~ 4:1 的摩尔比加入 2-乙氧基乙醇的水溶液中，其中所述化合物 C 在所述 2-乙氧基乙醇中的浓度范围为 0.1 ~ 0.2 mol/L，加热至回流状态下搅拌反应 24h，冷至室温后，旋转蒸除部分溶剂，加入蒸馏水过滤后，再依次用蒸馏水、甲醇洗涤干燥后得所述化合物 A。

[0021] 所述化合物 C 采用如下步骤制得：

[0022] 进一步地，在上述步骤 (c) 中，所述化合物 C 采用如下步骤制得：

[0023] (e) 提供如下化合物 E 和 F：



[0025] 其中，R 为苯基、苄基或咪唑基；

[0026] f) 在惰性气体氛围下，将所述化合物 E 与所述化合物 F 按照 1:1 ~ 1.5 的摩尔比加入含有钯催化剂的甲苯或 N,N'-二甲基甲酰胺中，然后滴加碱催化剂再加热，在 85 ~ 100℃ 温度下 Suzuki 偶联反应 6 ~ 12h，冷至室温后，分离提纯，得到所述化合物 E。

[0027] 进一步地，在上述步骤 (f) 中，所述钯催化剂为四(三苯基磷)合钯或双氯二(三苯基磷)合钯；所述碱催化剂为碳酸钾或碳酸钠；所述分离提纯步骤如下：将所述 Suzuki 偶联反应得到的反应液倒入二氯甲烷中进行萃取、分液，并水洗至中性，再用无水硫酸镁干燥后过滤，滤液减压蒸出溶剂得粗产物，再以乙酸乙酯和正己烷为洗脱液进行硅胶柱色谱分离，干燥后得到所述化合物 C。

[0028] 进一步地，在上述步骤 (f) 中，所述钯催化剂与所述化合物 E 的摩尔比为 0.03 ~ 0.05:1；所述碱催化剂与所述化合物 E 的摩尔比为 1.5 ~ 2.5:1；所述甲苯或 N,N'-二甲基甲酰胺的溶液中，溶质与水的体积比为 2:1；所述化合物 E 在所述有机溶剂中的浓度为 0.11 ~ 0.14 mol/L。

[0029] 本发明还涉及一种有机电致发光器件，其包括阳极、功能层、发光层和阴极，所述发光层的材质为上述有机电致磷光材料。

[0030] 与现有技术相比，本发明的有机电致磷光材料及其制备方法与有机电致发光器件，存在以下的优点：

[0031] 本发明的有机电致磷光材料以 2-(2',3',4'-三氟苯基)嘧啶为环金属配体主体结构，以四(1-吡唑)化硼为辅助配体，主配体上的平面刚性的嘧啶环和苯环上低振动频率的 C-F 键有利于减小非辐射跃迁几率，提高材料的发光效率；嘧啶环上引入苯基、苄基、咪唑基等芳香基团后，一方面苯基、苄基、咪唑基等芳香基团的给电子性质能调节蓝光发光波

长,另外一方面大体积的苯基、苄基、呋唑基等芳香基团能产生较大的空间位阻效应,能减少金属原子间的直接作用,减少三重态激子的自淬灭现象,从而使材料的发光效率得到提高;苯环上的强吸电子基团氟基和高场强辅助配体 2-吡啶甲酰的引入可以改善发光性能,利于蒸镀,增加成膜型并提高器件的稳定性。

附图说明

[0032] 图 1 为本发明实施例 1 中制备的有机电致磷光材料的发射光谱图。

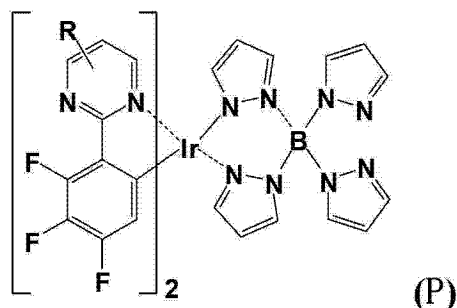
[0033] 图 2 为本发明实施例 4 中制备的有机电致发光器件的结构示意图。

具体实施方式

[0034] 以下结合实施例,对本发明予以进一步地详尽阐述。

[0035] 本发明的有机电致磷光材料具有以下通式 (P) :

[0036]



[0037] 其中, R 为苯基、苄基或呋唑基,取代位置可以在嘧啶的 4- 或 5- 位。

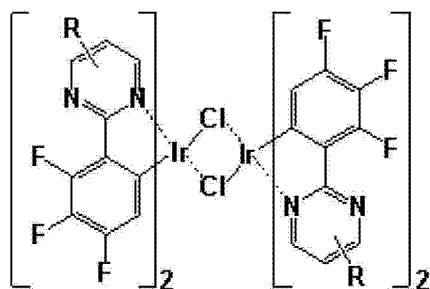
[0038] 本发明还涉及一种上述有机电致磷光材料的制备方法,该方法依次包括以下步骤:

[0039] 1、使化合物 E 和化合物 F 通过 Suzuki 偶联反应合成化合物 C;其中,化合物 F 为 2,3,4-三氟苯硼酸,化合物 E 和化合物 C 的结构式如下:



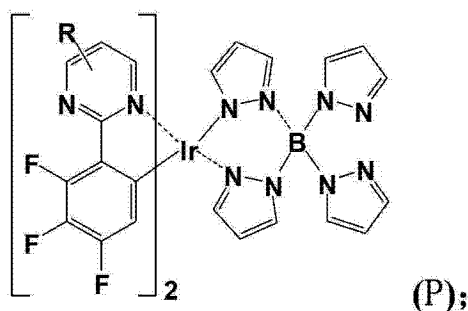
[0041] 2、将步骤 1 制得的化合物 C 与化合物 D 反应生成氯桥二聚物,即化合物 A。其中,化合物 D 为三水合三氯化铱 $\text{IrCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 。化合物 A 的结构式如下:

[0042]



[0043] 3、将步骤 2 制得的化合物 A 用作环金属配体主体结构,将四 (1-吡唑) 硼化钾 (化合物 B) 用作辅助配体源,使化合物 A 和化合物 B 反应得铱金属配合物,即有机电致磷光材料 (P) :

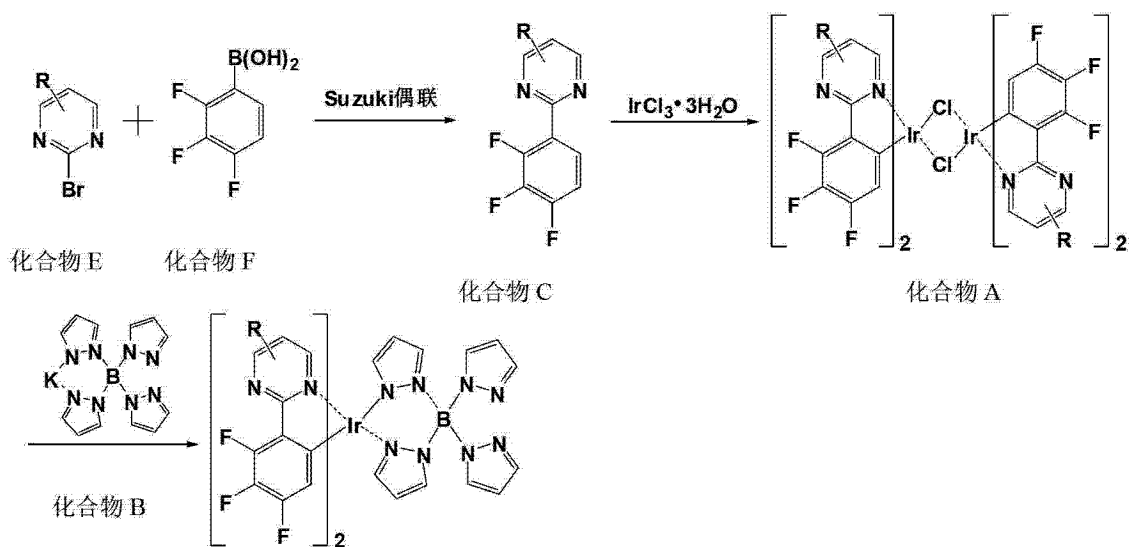
[0044]



[0045] 以上各步骤中,所述 R 为苯基、苄基或呋唑基;惰性气体为氮气、氦气或氩气中的一种或多种。

[0046] 合成路线为:

[0047]



[0048] 有机电致磷光材料 P

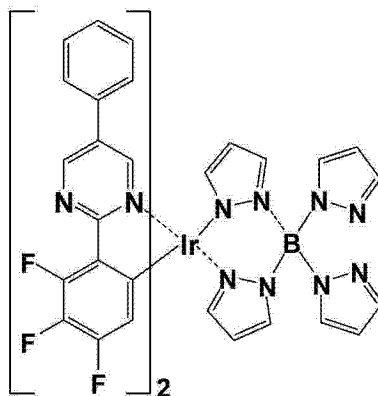
[0049] 即 2-, 3-, 4- 位分别带有吸电子氟基的苯环与嘧啶或其带有烷基取代的衍生物通过 Suzuki 偶联反应合成环金属配体,然后与 $\text{IrCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 反应生成氯桥二聚物,最后与辅助配体源四 (1-吡唑) 硼化钾反应制得目标铱金属配合物。

[0050] 以下以实施例进行具体说明:

[0051] 实施例 1

[0052] 本实施例中公开的有机电致磷光材料为配合物双(2-(4', 5', 6'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶-N, C^{2'})(四(1-吡唑)化硼)合铱, 其结构式如下:

[0053]

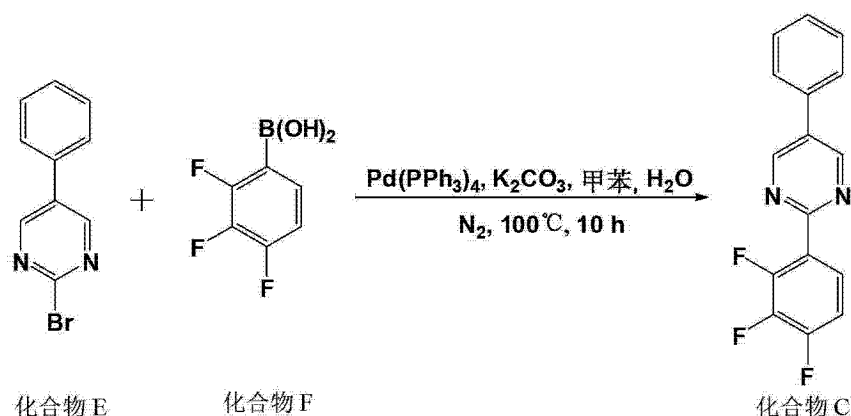


[0054] 其通过如下步骤制得:

[0055] (1) 2-(2', 3', 4'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶的合成

[0056] 合成的反应式如下:

[0057]



[0058] 具体步骤为: 在氮气氛围下, 将 2.35g(10mmol) 2-溴-5-苯基嘧啶、2.11g(12mmol) 2,3,4-三氟苯硼酸和 0.58g(0.5mmol) 四(三苯基磷)合铱溶于 50ml 甲苯中, 随后往反应体系中滴加 25ml 含 2.76g(20mmol) 碳酸钾的水溶液, 加热至 100℃ 温度状态下搅拌反应 10h, 待反应液冷至室温后, 二氯甲烷萃取、分液, 水洗至中性, 无水硫酸镁干燥, 过滤后, 滤液减压蒸出溶剂得粗产物, 以体积比为 1/1 的乙酸乙酯和正己烷为洗脱液进行硅胶柱色谱分离, 干燥后得固体 2-(2', 3', 4'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶 1.17g, 收率为 40.9%。

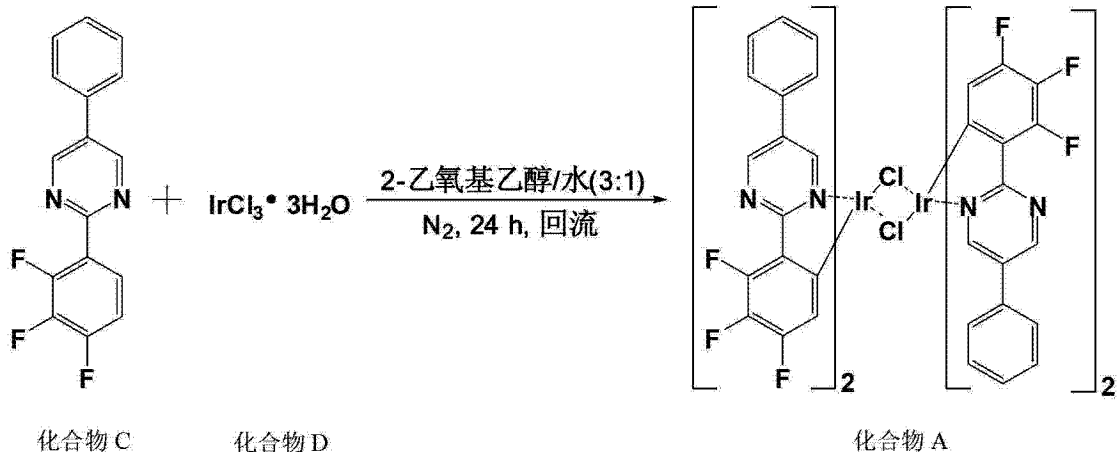
[0059] 对所述固体进行结构鉴定: 质谱 (MS m/z): 286.1 (M^+); 对所述固体进行元素分析: 分子式为 $C_{16}H_9F_3N_2$, 其中, 理论值为: C, 67.13; H, 3.17; F, 19.91; N, 9.79, 实测值为: C, 67.08; H, 3.22; F, 19.88; N, 9.82。

[0060] 以上数据证实上述反应所得到的物质是 2-(2', 3', 4'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶。

[0061] (2) 配体为 2-(2', 3', 4'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶的含铱二氯二聚体的合成

[0062] 合成的反应式如下:

[0063]

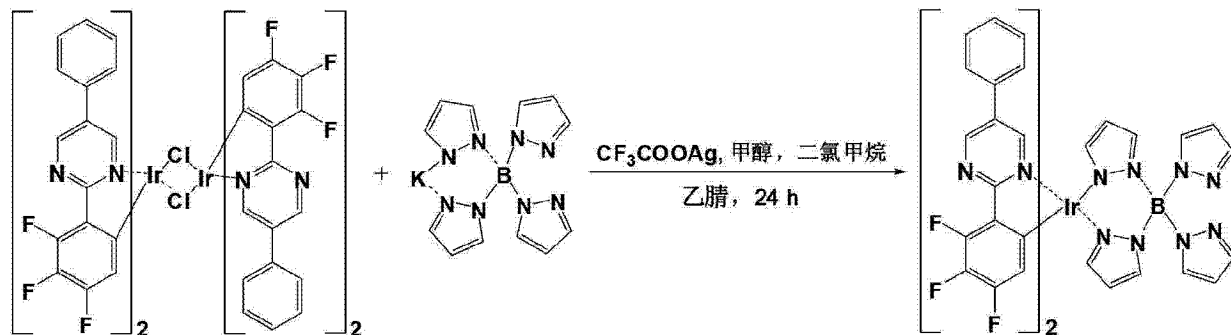


[0064] 具体步骤为：在氮气氛围下，将 0.35g(1mmol) 三水合三氯化铱，0.72g(2.5mmol) 2-(2',3',4'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶溶于 30ml 体积比为 3:1 的 2-乙氧基乙醇/水混合液中，加热至回流状态下搅拌反应 24h。冷至室温后，旋转蒸除部分溶剂，加入适量蒸馏水，过滤。固体依次用蒸馏水、甲醇洗涤，干燥后得固体物 0.28g，收率为 35.1%，配体为 2-(2',3',4'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶的含铱二氯二聚体无需进一步提纯，可直接投入下一步反应中。

[0065] (3) 配合物双(2-(4',5',6'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶-N,C^{2'})(四(1-吡唑)化硼)合铱的合成

[0066] 合成的反应式如下：

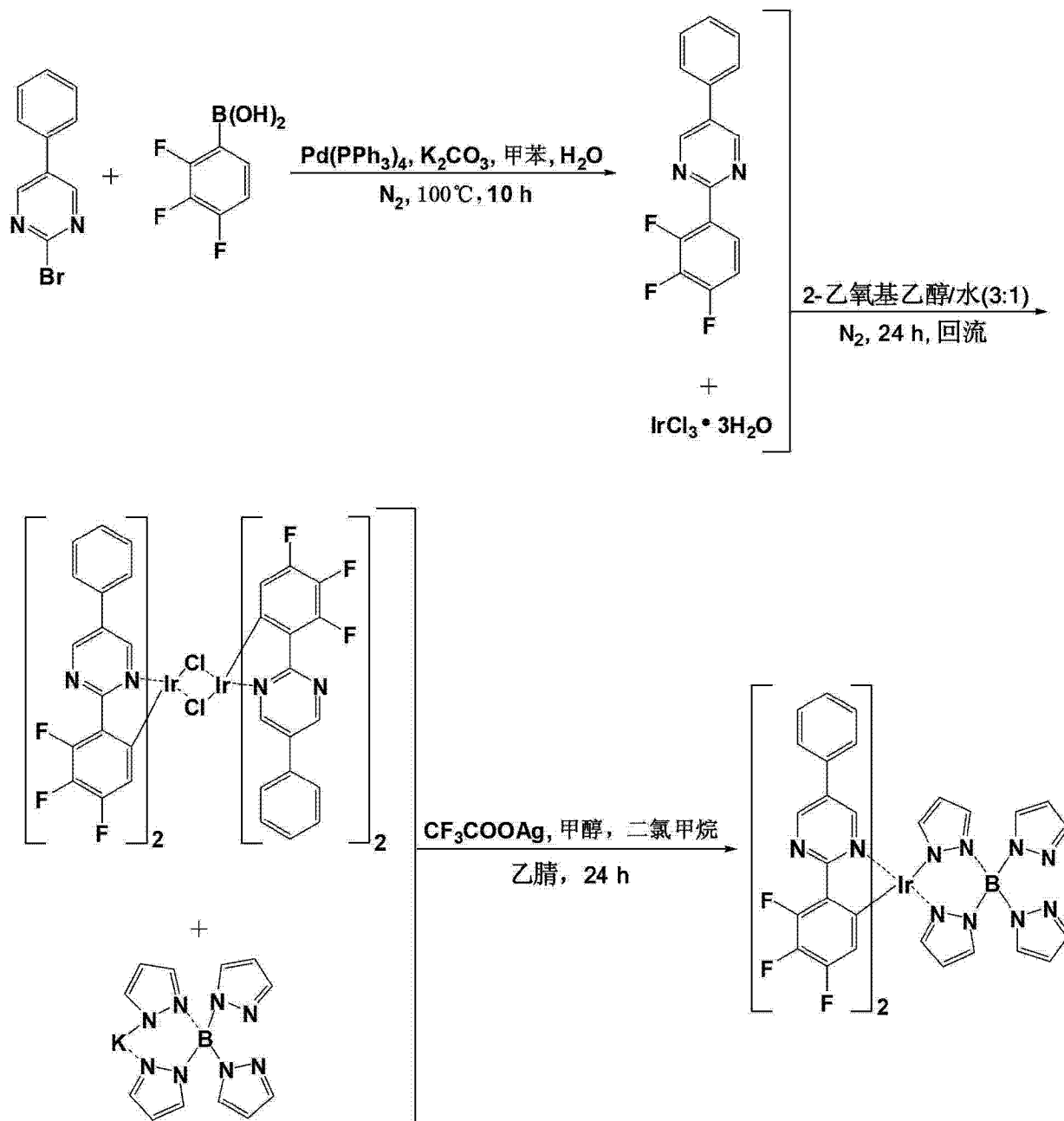
[0067]



[0068] 具体步骤为：在氮气氛围下，将 0.80g(0.5mmol) 配体为 2-(2',3',4'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶的含铱二氯二聚体溶于 20ml 二氯甲烷中，随后在室温下滴加 20ml 含 0.24g(1.1mmol) 三氟乙酸银的甲醇溶液，滴加完毕后搅拌反应 3h。离心机分离出去 AgCl 沉淀后的澄清溶液，旋转蒸除溶剂。在氮气氛围下，残留物与 0.48g(1.5mmol) 四(1-吡唑)硼化钾溶于 20ml 乙腈中，回流反应 24h，冷至室温，然后过滤，滤渣用适量二氯甲烷洗涤，合并滤液，旋转蒸除溶剂，得粗产物。粗产物依次用甲醇、去离子水洗涤，甲醇/二氯甲烷混合液重结晶得纯产物 0.15g，产率为 14.4%。

[0069] 合成路线图如下：

[0070]



[0071] 对所述固体进行结构鉴定：质谱 (MS m/z) : 1042. 2 (M^+)。对所述固体进行元素分析： $\text{C}_{44}\text{H}_{28}\text{BF}_6\text{IrN}_{12}$ ，理论值：C, 50. 73; H, 2. 71; B, 1. 04; F, 10. 94; Ir, 18. 45; N, 16. 13；实测值：C, 50. 77; H, 2. 66; B, 1. 09; F, 10. 88; Ir, 18. 48; N, 16. 12。以上数据证实上述反应所得到的物质是配合物双 (2-(4', 5', 6'-三氟苯基))-5-苯基嘧啶 -N, C^{2'}) (四 (1-吡唑) 化硼) 合铱。

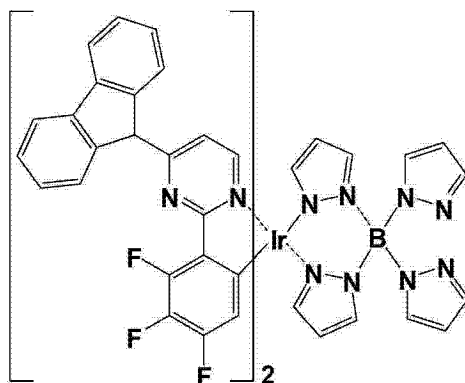
[0072] 如图 2 所示，横轴为波长 (Wavelength, 单位 nm)，纵轴为标准化的光致发光强度 (Normalized PL intensity)，终产物在 298K 温度下 CH_2Cl_2 溶液 ($\sim 10^{-6}\text{M}$) 中的发射光谱的最大发射峰在 468nm 处，同时在 493nm 处有一肩峰，可作为蓝光电致发光材料广泛应用在有机电致发光器件的制备领域。

[0073] 此外， 10^{-6}M 终产物的 CH_2Cl_2 溶液在 298K 温度下，以浓度为 $\sim 10^{-6}\text{M}$ 的 FIrpic 的 CH_2Cl_2 溶液为标准 ($\Phi_{\text{PL}}=0.26$)，测得终产物的 $\Phi_{\text{PL}}=0.30$ ，可见本实施例的含铱有机电致发光材料具有较高的发光量子效率。

[0074] 实施例 2

[0075] 本实施例中公开的有机电致磷光材料为配合物双(2-(4',5',6'-三氟苯基)-4-(芴-9'-基)嘧啶-N,C2')(四(1-吡唑)化硼)合铱,其结构式如下:

[0076]

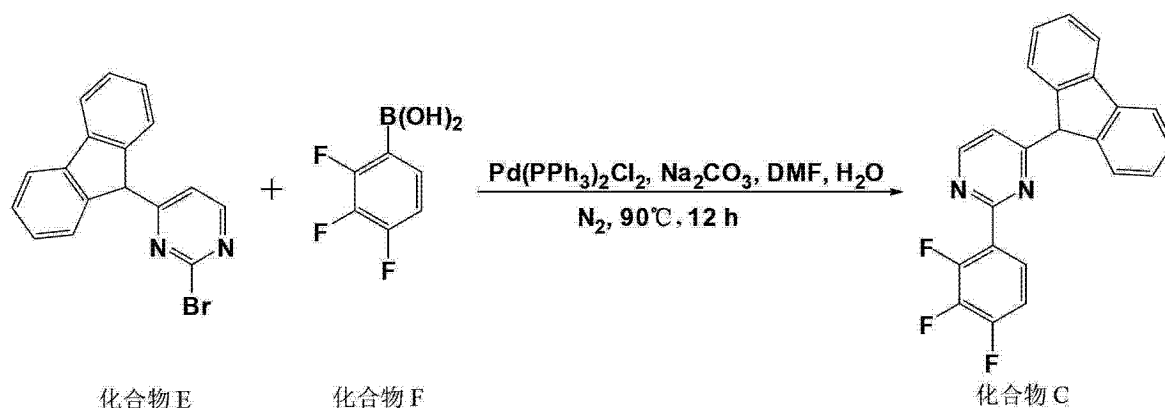


[0077] 其通过如下步骤制得:

[0078] (1) 配合物双(2-(4',5',6'-三氟苯基)-4-(芴-9'-基)嘧啶-N,C2')(2-吡啶甲酰)合铱的合成

[0079] 合成的反应式如下:

[0080]



[0081] 具体步骤为:在氮气氛围下,将 3.23g(10mmol)2-溴-4-(芴-9'-基)嘧啶、1.76g(10mmol)2,3,4-三氟苯硼酸和 0.21g(0.3mmol)双氯二(三苯基磷)合铱溶于 60ml 的 N,N-二甲基甲酰胺(DMF)中,随后往反应体系中滴加 30ml 含 1.59g(15mmol)碳酸钠的水溶液,加热至 90℃状态下搅拌反应 12h,待反应液冷至室温后,二氯甲烷萃取、分液,水洗至中性,无水硫酸镁干燥。过滤,滤液减压蒸出溶剂得粗产物。以体积比为 3:1 的乙酸乙酯和正己烷为洗脱液进行硅胶柱色谱分离,干燥后得固体双(2-(4',5',6'-三氟苯基)-4-(芴-9'-基)嘧啶-N,C2')(2-吡啶甲酰)合铱 1.31g,收率为 35.0%。

[0082] 对所述固体进行结构鉴定:质谱(MS m/z):374.1(M⁺)。对所述固体进行元素分析:分子式为 C₂₃H₁₃F₃N₂,理论值:C,73.79;H,3.50;F,15.22;N,7.48;实测值:C,73.74;H,3.59;F,15.13;N,7.54。

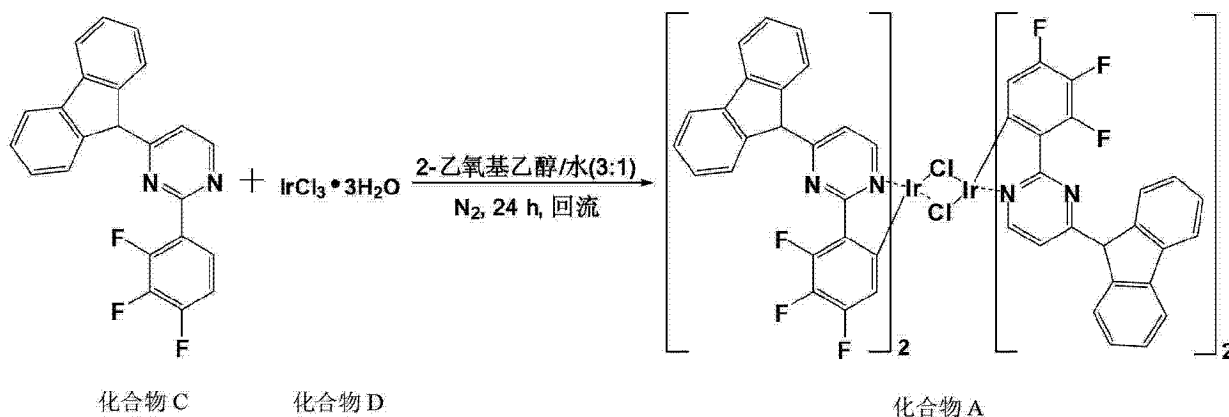
[0083] 以上数据证实上述反应所得到的物质是 2-(2',3',4'-三氟苯基)-4-(芴-9'-基)嘧啶。

[0084] (2) 配体为 2-(2',3',4'-三氟苯基)-4-(芴-9'-基)嘧啶的含铱二氯二聚体的

合成

[0085] 合成的反应式如下：

[0086]

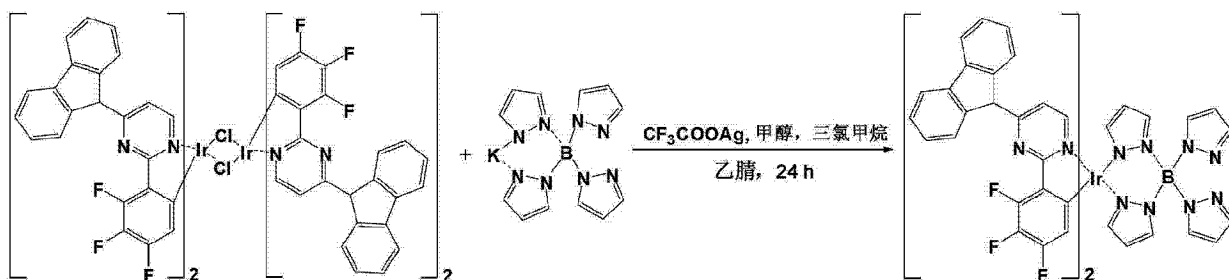


[0087] 具体步骤为：在氮气氛围下，将 0.35g(1mmol) 三水合三氯化铱和 1.12g(3mmol) 2-(2',3',4'-三氟苯基)-4-(苄-9'-基)嘧啶溶于 40ml 2-乙氧基乙醇/水(3/1)混合液中，在回流状态下搅拌反应 24h，冷至室温后，旋转蒸除部分溶剂，加入适量蒸馏水，过滤，固体依次用蒸馏水、甲醇洗涤，干燥后得固体物 0.29g，收率为 29.8%，产物 2-(2',3',4'-三氟苯基)-4-(苄-9'-基)嘧啶的含铱二氯二聚体无需进一步提纯，可直接投入下一步反应中。

[0088] (3) 配合物双(2-(4',5',6'-三氟苯基)-4-(苄-9'-基)嘧啶-N,C2')(四(1-吡唑)化硼)合铱的合成

[0089] 合成的反应式如下：

[0090]



[0091] 具体步骤为：在氮气氛围下，将 0.78g(0.4mmol) 配体为 2-(2',3',4'-三氟苯基)-4-(苄-9'-基)嘧啶的含铱二氯二聚体溶于 20ml 三氯甲烷中，随后在室温下滴加 20ml 含 0.22g(1mmol) 三氟乙酸银的甲醇溶液，滴加完毕后搅拌反应 3h，用离心机分离出去 AgCl 沉淀后的澄清溶液，旋转蒸除溶剂，在氮气氛围下，残留物与 0.32g(1mmol) 四(1-吡唑)硼化钾溶于 20ml 乙腈中，回流反应 24h。冷至室温，过滤，滤渣用适量二氯甲烷洗涤，合并滤液，旋转蒸除溶剂，得粗产物，粗产物依次用甲醇、去离子水洗涤，再用甲醇/二氯甲烷混合液重结晶得纯产物 0.10g，产率为 10.3%。

[0092] 对所述固体进行结构鉴定：质谱 (MS m/z): 1218.3 (M^+)。对所述固体进行元素分析： $C_{58}H_{36}BF_6IrN_{12}$ ，理论值：C, 57.19; H, 2.98; B, 0.89; F, 9.36; Ir, 15.78; N, 13.80; 实测值：C, 57.14; H, 2.97; B, 0.97; F, 9.33; Ir, 15.74; N, 13.85。以上数据证实上述反应所得到的物质是配合物双(2-(4',5',6'-三氟苯基)-4-(苄-9'-基)嘧啶-N,C2')(四(1-吡唑)化硼)合铱。

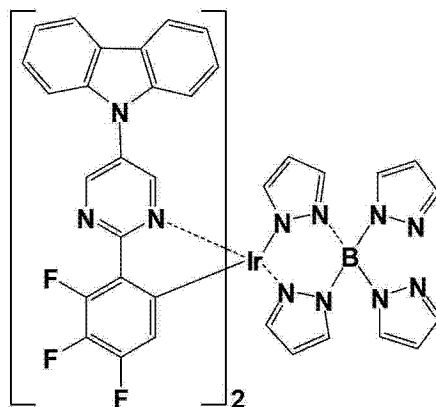
硼)合铱。

[0093] 终产物在 298K 温度下 CH_2Cl_2 溶液 ($\sim 10^{-6}\text{M}$) 中的发射光谱的最大发射峰在 478nm 处,同时在 503nm 处有一肩峰,以相同浓度的 FIrpic 的 CH_2Cl_2 溶液为标准 ($\Phi_{\text{PL}}=0.26$),测得终产物的 $\Phi_{\text{PL}}=0.18$ 。

[0094] 实施例 3

[0095] 本实施例中公开的有机电致磷光材料为配合物双(2-(4',5',6'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)嘧啶-N,C2')(四(1-吡啶)化硼)合铱,其结构式如下:

[0096]

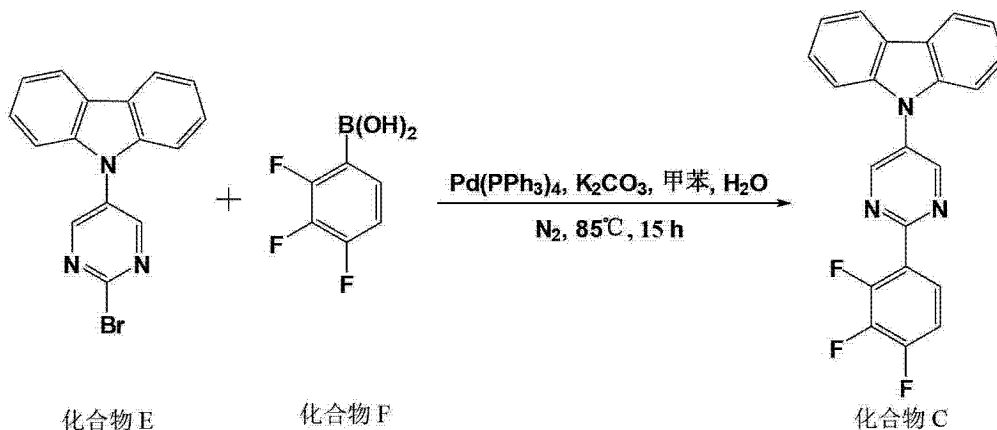


[0097] 其通过如下步骤制得:

[0098] (1) 2-(2',3',4'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)嘧啶的合成

[0099] 合成的反应式如下:

[0100]



[0101] 具体步骤为:在氮气氛围下,将 1.62g(5mmol)2-溴-5-(吡啶-N-基)嘧啶、1.32g(7.5mmol)2,3,4-三氟苯硼酸和 0.23g(0.2mmol)四(三苯基磷)合铱溶于 24ml 甲苯中,随后往反应体系中滴加 12ml 含 1.73g(12.5mmol)碳酸钾的水溶液。加热至 85℃温度状态下搅拌反应 15h。待反应液冷至室温后,二氯甲烷萃取、分液,水洗至中性,无水硫酸镁干燥,过滤后,滤液减压蒸出溶剂得粗产物,以体积比为 5:1 的乙酸乙酯和正己烷为洗脱液进行硅胶柱色谱分离,干燥后得固体 2-(2',3',4'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)嘧啶 0.56g,收率为 29.8%。

[0102] 对所述固体进行结构鉴定:质谱(MS m/z):375.1(M^+)。对所述固体进行元素分析: $\text{C}_{22}\text{H}_{12}\text{F}_3\text{N}_3$,理论值:C,70.40;H,3.22;F,15.18;N,11.20;实测值:

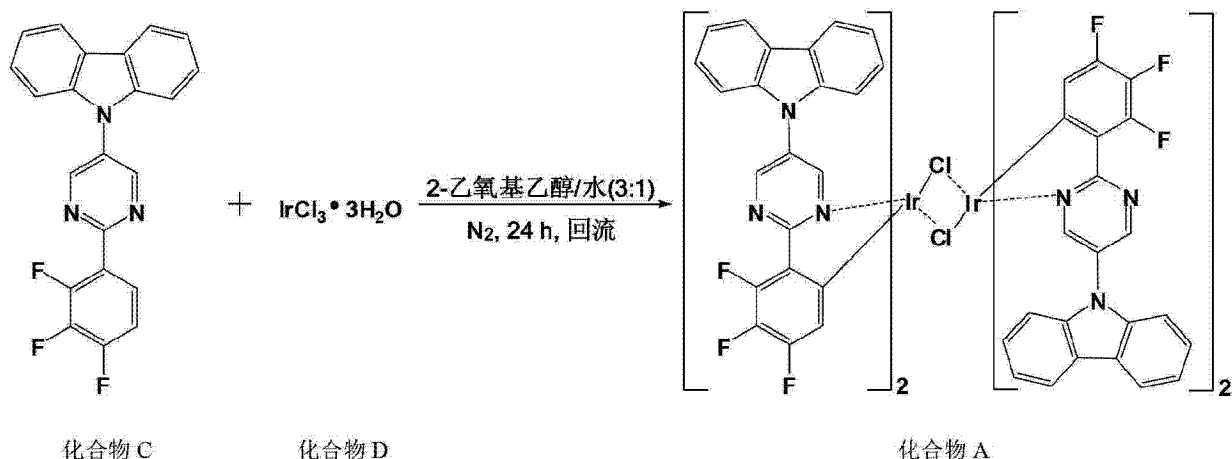
C, 70.44; H, 3.17; F, 15.25; N, 11.14。

[0103] 以上数据证实上述反应所得到的物质是 2-(2',3',4'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)喹啉。

[0104] (2) 配体为 2-(2',3',4'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)喹啉的含铱二氯二聚体的合成

[0105] 合成的反应式如下：

[0106]

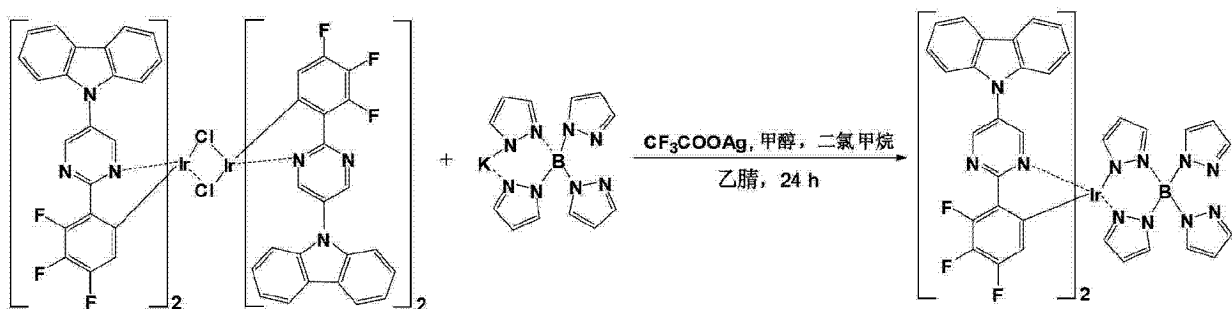


[0107] 具体步骤为：在氮气氛围下，0.18g(0.5mmol) 三水合三氯化铱，0.75g(2mmol) 2-(2',3',4'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)喹啉溶于 50ml 2-乙氧基乙醇/水(3/1)混合液中，在回流状态下搅拌反应 24h。冷至室温后，旋转蒸除部分溶剂，加入适量蒸馏水，过滤。固体依次用蒸馏水、甲醇洗涤，干燥后得固体物 0.26g，收率为 26.6%，二聚物无需进一步提纯，可直接投入下一步反应中。

[0108] (3) 配合物双(2-(4',5',6'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)喹啉-N, C^{2'})(四(1-吡唑)化硼)合铱的合成

[0109] 合成的反应式如下：

[0110]



[0111] 具体步骤为：在氮气氛围下，将 0.39g(0.2mmol) 配体为 2-(4',5',6'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)喹啉的含铱二氯二聚体溶于 15ml 二氯甲烷中，随后在室温下滴加 15ml 含 0.13g(0.6mmol) 三氟乙酸银的甲醇溶液，滴加完毕后搅拌反应 3h，用离心机分离出去 AgCl 沉淀后的澄清溶液，旋转蒸除溶剂，在氮气氛围下，残留物与 0.14g(0.44mmol) 四(1-吡唑)硼化钾溶于 20ml 乙腈中，回流反应 24h。冷至室温，过滤，滤渣用适量二氯甲烷洗涤，合并滤液，旋转蒸除溶剂，得粗产物，粗产物依次用甲醇、去离子水洗涤，甲醇/二

氯甲烷混合液重结晶得纯产物 0.04g, 产率为 8.2%。

[0112] 对所述固体进行结构鉴定: 质谱 (MS m/z): 1220.3 (M^+)。对所述固体进行元素分析: $C_{56}H_{34}BF_6IrN_{14}$, 理论值: C, 55.13; H, 2.81; B, 0.89; F, 9.34; Ir, 15.76; N, 16.07; 实测值: C, 55.17; H, 2.75; B, 0.86; F, 9.37; Ir, 15.81; N, 16.04。以上数据证实上述反应所得到的物质是配合物双(2-(4', 5', 6'-三氟苯基)-5-(吡啶-N-基)嘧啶-N, C2')(四(1-吡啶)化硼)合铱。

[0113] 终产物在 298K 温度下 CH_2Cl_2 溶液 ($\sim 10^{-6}M$) 中的发射光谱的最大发射峰在 473nm 处, 同时在 498nm 处有一肩峰, 以相同浓度的 $FIrpic$ 的 CH_2Cl_2 溶液为标准 ($\Phi_{PL}=0.26$), 测得终产物的 $\Phi_{PL}=0.14$ 。

[0114] 实施例 4

[0115] 以实施例 1 制得的配合物双(2-(4', 5', 6'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶-N, C2')(四(1-吡啶)化硼)合铱作为发光层掺杂客体的有机电致发光器件, 其结构如图 2 所示:

[0116] 该有机电致发光器件包括依次层叠的基底、阳极层、空穴注入层 302、空穴传输层 303、电子阻挡层 304、发光层 305、空穴阻挡层 306、电子传输层 307、缓冲层 308 以及阴极层 309。其中:

[0117] 基底采用玻璃 (Glass), 阳极层的材质为 ITO, ITO 制备在玻璃表面, 与玻璃一起简称 ITO 玻璃。当然, 阳极层的材质也可以是 FTO、AZO、IZO。优选为方块电阻为 $10-20\Omega$ 的 ITO (氧化铟锡), 厚度为 200nm;

[0118] 空穴注入层 302 的材质为 m-MTDATA (4, 4', 4''-三(N-3-甲基苯基-N-苯基氨基)三苯胺), 厚度 40nm;

[0119] 空穴传输层 303 的材质为 NPB (N, N'-双(1-萘基)-N, N'-二苯基对二氨基联苯), 厚度 20nm;

[0120] 电子阻挡层 304 的材质为 mCP (1, 3-双(9-吡啶基)苯), 厚度 10nm;

[0121] 发光层 305 的材质为掺杂有 7wt% 实施例 1 制备的双(2-(4', 5', 6'-三氟苯基)-5-苯基嘧啶-N, C2')(四(1-吡啶)化硼)合铱的 mCP, 厚度 30nm;

[0122] 空穴阻挡层 306 的材质为 BCP (2, 9-二甲基-4, 7-二苯基-邻二氮杂菲), 厚度 10nm;

[0123] 电子传输层 307 的材质为 Alq_3 (三(8-羟基喹啉)铝), 厚度为 35nm;

[0124] 缓冲层 308 的材质为 LiF, 厚度 1nm;

[0125] 阴极层 309 的材质为 Al 层, 厚度 120nm。

[0126] 该有机电致发光器件的结构为: ITO(100nm)/m-MTDATA(40nm)/NPB(20nm)/mCP(10nm)/mCP:7wt%Ir 配合物(30nm)/BCP(10nm)/ Alq_3 (35nm)/LiF(1nm)/Al(120nm); 其中, 斜杆 "/" 表示层状结构, $PI:FIrpic$ 中的冒号 ":" 表示掺杂。

[0127] 该有机电致发光器件的制备工艺如下:

[0128] 在玻璃基板片上沉积一层厚度为 200nm、方块电阻为 $10 \sim 20\Omega$ 的氧化铟锡 (ITO) 作为透明阳极 301;

[0129] 通过真空蒸镀依次在阳极 301 上制备一层厚度为 40nm 的 m-MTDATA(4, 4', 4''-三(N-3-甲基苯基-N-苯基氨基)三苯胺)空穴注入材料作为空穴注入层 302, 一层厚度为 20nm 的 NPB (N, N'-双(1-萘基)-N, N'-二苯基对二氨基联苯)空穴传输材料作为空穴传

输层 303, 一层厚度为 10nm 的 mCP (1, 3- 双(9- 咔唑基) 苯) 电子阻挡材料作为电子阻挡层 304, 和一层厚度为 30nm 的掺杂有 7wt% 实施例 1 制备的双(2-(4', 5', 6'- 三氟苯基)-5- 苯基嘧啶 -N, C2') (四(1- 吡唑) 化硼) 合铱的 mCP 作为发光层 305;

[0130] 再在此发光层 305 上依次真空蒸镀一层厚度为 10nm 的 BCP(2, 9- 二甲基 -4, 7- 二苯基 - 邻二氮杂菲) 材料作为空穴阻挡层 306、厚度为 35nm 的 Alq3(三(8- 羟基喹啉) 铝) 作为电子传输层 307、厚度为 1nm 的 LiF 作为电子注入缓冲层 308, 最后在缓冲层上采用真空镀膜沉积技术沉积厚度为 120nm 的金属 Al, 作为器件的阴极 309。

[0131] 经测试, 该有机电致发光器件的最大功率效率为 15.5cd/A, 最大外量子效率为 10.3%, 该有机电致发光器件较现有的有机电致发光器件具有更高的发光效率。

[0132] 上述内容, 仅为本发明的较佳实施例, 并非用于限制本发明的实施方案, 本领域普通技术人员根据本发明的主要构思和精神, 可以十分方便地进行相应的变通或修改, 故本发明的保护范围应以权利要求书所要求的保护范围为准。

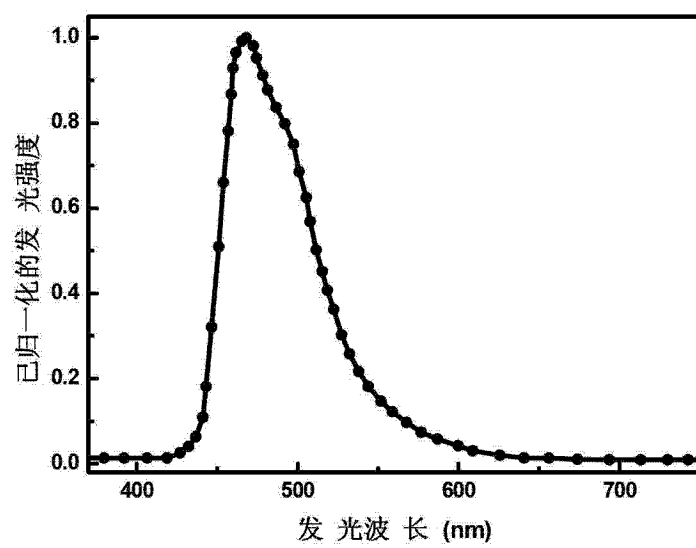


图 1

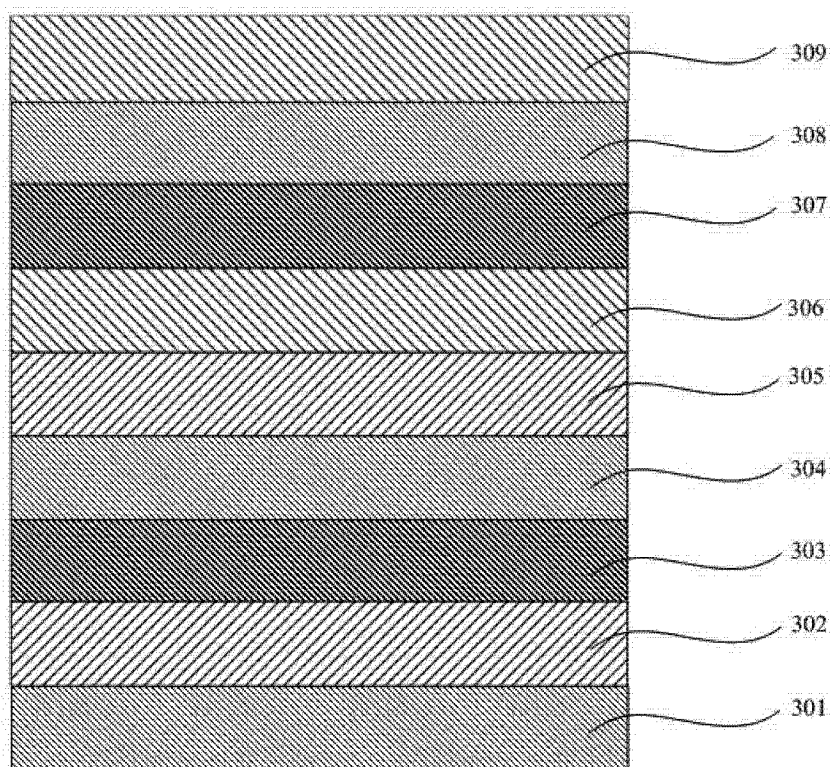


图 2

专利名称(译)	有机电致磷光材料及其制备方法与有机电致发光器件		
公开(公告)号	CN104342112A	公开(公告)日	2015-02-11
申请号	CN201310328664.6	申请日	2013-07-31
[标]申请(专利权)人(译)	海洋王照明科技股份有限公司 深圳市海洋王照明工程有限公司		
申请(专利权)人(译)	海洋王照明科技股份有限公司 深圳市海洋王照明技术有限公司 深圳市海洋王照明工程有限公司		
当前申请(专利权)人(译)	海洋王照明科技股份有限公司 深圳市海洋王照明技术有限公司 深圳市海洋王照明工程有限公司		
[标]发明人	周明杰 王平 张娟娟 陈吉星		
发明人	周明杰 王平 张娟娟 陈吉星		
IPC分类号	C09K11/06 C07F15/00 H01L51/54		
代理人(译)	刘耿		
外部链接	Espacenet SIPO		

摘要(译)

本发明涉及一种有机电致磷光材料及其制备方法与有机电致发光器件，该有机电致磷光材料(P)具有如下结构：(P)，其中，R为苯基、苄基或卟啉基。本发明的有机电致磷光材料以2-(2,3,4-三氟苯基)嘧啶为环金属配体，以四(1-吡唑)化硼为辅助配体，合成一种蓝光有机电致磷光材料铱金属配合物，并通过在环金属配体的嘧啶环上引入苯基、苄基或卟啉基的化学修饰来实现对材料发光颜色的调节，从而获得高发光效率的蓝色磷光发射。

