



(12) 发明专利申请

(10) 申请公布号 CN 104212456 A

(43) 申请公布日 2014. 12. 17

(21) 申请号 201310206305. 3

(22) 申请日 2013. 05. 29

(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 陈吉星 王平 冯小明

(74) 专利代理机构 广州三环专利代理有限公司  
44202

代理人 郝传鑫 熊永强

(51) Int. Cl.

C09K 11/85 (2006. 01)

H01L 51/54 (2006. 01)

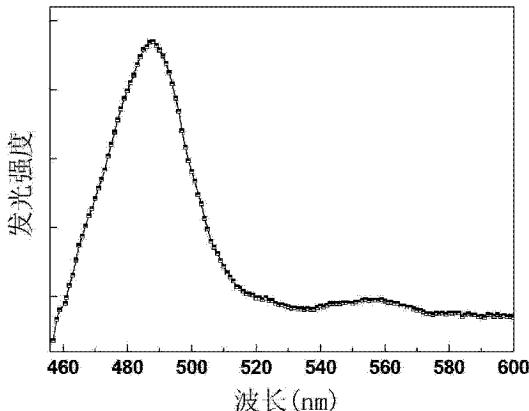
权利要求书1页 说明书5页 附图3页

(54) 发明名称

钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料、制  
备方法及有机发光二极管

(57) 摘要

一种钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材  
料，具有如下化学通式  $A_mB_{1-m}Y_2F_8:xHo^{3+}$ ，其中， $x$  为  
0.01 ~ 0.08， $m$  为 0.1 ~ 0.9， $A$  为镁、钙、锶和钡  
元素中的一种， $B$  为镁、钙、锶和钡元素中的一种。  
该钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的光致  
发光光谱中，钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光  
材料的激发波长为 640nm，在 490nm 波长区由  $Ho^{3+}$   
离子  $^5F_3 \rightarrow ^5I_8$  的跃迁辐射形成发光峰，可以作为  
蓝光发光材料。本发明还提供该钦掺杂双碱土氟  
化钇盐上转换发光材料的制备方法及使用该钦掺  
杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的有机发光二  
极管。



1. 一种钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料,其特征在于:具有如下化学通式  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$ ,其中,x 为 0.01 ~ 0.08,m 为 0.1 ~ 0.9,A 为镁、钙、锶和钡元素中的一种,B 为镁、钙、锶和钡元素中的一种。

2. 根据权利要求 1 所述的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料,其特征在于,所述 x 为 0.05,y 为 0.3。

3. 一种钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,其特征在于,包括以下步骤:

根据  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$  各元素的化学计量比称取 A0,B0,Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体,其中,x 为 0.01 ~ 0.08,m 为 0.1 ~ 0.9,A 为镁、钙、锶和钡元素中的一种,B 为镁、钙、锶和钡元素中的一种;

将称取的粉体溶解于含有氟的酸性溶剂,之后同时加入分散剂和碱性溶剂得到含有沉淀物的混合物;

调节含有沉淀物的混合物 pH 值为 7 ~ 9,然后过滤,并用无水乙醇和蒸馏水洗涤,得到沉淀物;及

将沉淀物在 900 °C ~ 1400 °C 下烘烧,烘烧时间为 2 小时 ~ 5 小时,得到化学通式为  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$  的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

4. 根据权利要求 3 所述的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,其特征在于,所述 x 为 0.05,y 为 0.3。

5. 根据权利要求 3 所述的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,其特征在于,所述酸性溶剂为氢氟酸、氟化铵或氟化氢铵。

6. 根据权利要求 3 所述的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,其特征在于,所述分散剂为草酸、乙醇、三乙醇胺、水溶性淀粉或聚乙二醇。

7. 根据权利要求 3 所述的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,其特征在于,所述碱性溶剂为氨水。

8. 根据权利要求 3 所述的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,其特征在于,所述 pH 值为 5。

9. 根据权利要求 3 所述的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,其特征在于,所述沉淀物转移到马弗炉中在 1200 °C 下烘烧,烘烧时间为 2 小时。

10. 一种有机发光二极管,包括依次层叠的基板、阴极、有机发光层、阳极及透明封装层,其特征在于,所述透明封装层中掺杂有钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料,所述钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的化学通式为  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$ ,其中,x 为 0.01 ~ 0.08,m 为 0.1 ~ 0.9,A 为镁、钙、锶和钡元素中的一种,B 为镁、钙、锶和钡元素中的一种。

# 钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料、制备方法及有机发光二极管

## 技术领域

[0001] 本发明涉及一种钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料、制备方法及有机发光二极管。

## 背景技术

[0002] 有机发光二极管(OLED)由于组件结构简单、生产成本便宜、自发光、反应时间短、可弯曲等特性,而得到了极广泛的应用。但由于目前得到稳定高效的OLED蓝光材料比较困难,极大的限制了白光OLED器件及光源行业的发展。

[0003] 上转换荧光材料能够在长波(如红外)辐射激发下发射出可见光,甚至紫外光,在光纤通讯技术、纤维放大器、三维立体显示、生物分子荧光标识、红外辐射探测等领域具有广泛的应用前景。但是,可由红外,红绿光等长波辐射激发出蓝光发射的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料,仍未见报道。

## 发明内容

[0004] 基于此,有必要提供一种可由长波辐射激发出蓝光的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料、制备方法及使用该钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的有机发光二极管。

[0005] 一种钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料,具有如下化学式 $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$ ,其中,x为0.01~0.08,m为0.1~0.9,A为镁、钙、锶和钡元素中的一种,B为镁、钙、锶和钡元素中的一种。

[0006] 所述x为0.05,y为0.3。

[0007] 一种钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,包括以下步骤:

[0008] 根据 $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$ 各元素的化学计量比称取AO,BO,Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>和Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub>粉体,其中,x为0.01~0.08,m为0.1~0.9,A为镁、钙、锶和钡元素中的一种,B为镁、钙、锶和钡元素中的一种;

[0009] 将称取的粉体溶解于含有氟的酸性溶剂,之后同时加入分散剂和碱性溶剂得到含有沉淀物的混合物;

[0010] 调节含有沉淀物的混合物pH值为7~9,然后过滤,并用无水乙醇和蒸馏水洗涤,得到沉淀物;及

[0011] 将沉淀物在900℃~1400℃下烘烧,烘烧时间为2小时~5小时,得到化学通式为 $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$ 的钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

[0012] 所述x为0.05,y为0.3。

[0013] 所述酸性溶剂为氢氟酸、氟化铵或氟化氢铵。

[0014] 所述分散剂为草酸、乙醇、三乙醇胺、水溶性淀粉或聚乙二醇。

[0015] 所述碱性溶剂为氨水。

- [0016] 所述 pH 值为 5。
- [0017] 所述沉淀物转移到马弗炉中在 1200℃下烘烧,烘烧时间为 2 小时。
- [0018] 一种有机发光二极管,包括依次层叠的基板、阴极、有机发光层、阳极及封装层,所述封装层中掺杂有钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料,该钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的化学通式为  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$ ,其中,x 为 0.01 ~ 0.08,m 为 0.1 ~ 0.9,A 为镁、钙、锶和钡元素中的一种,B 为镁、钙、锶和钡元素中的一种。
- [0019] 上述钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的水热方法条件温和、合成温度低较易控制,产物的粒度和形貌可控,制备的粉体结晶完好,分散性好,成本较低,同时反应过程中无三废产生,较为环保;制备的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的光致发光光谱中,钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的激发波长为 640nm,在 490nm 波长区由  $Ho^{3+}$  离子  $^5F_3 \rightarrow ^5I_8$  的跃迁辐射形成功发光峰,可以作为蓝光发光材料。

## 附图说明

- [0020] 图 1 为一实施方式的有机发光二极管的结构示意图。
- [0021] 图 2 为实施例 1 制备的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的光致发光谱图。
- [0022] 图 3 为实施例 1 制备的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的 XRD 谱图。
- [0023] 图 4 为实施例 1 制备的透明封装层中掺杂有钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的有机发光二极管的光谱图。

## 具体实施方式

- [0024] 下面结合附图和具体实施例对钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料及其制备方法进一步阐明。
- [0025] 一实施方式的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料,具有如下化学通式  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$ ,其中,x 为 0.01 ~ 0.08,m 为 0.1 ~ 0.9,A 为镁、钙、锶和钡元素中的一种,B 为镁、钙、锶和钡元素中的一种。
- [0026] 优选的,x 为 0.05,y 为 0.3。
- [0027] 优选的,A 元素和 B 元素不同时为相同的元素。
- [0028] 上述钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法,包括以下步骤:
- [0029] 步骤 S11、根据  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$  各元素的化学计量比称取 A0,B0,Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体,其中,x 为 0.01 ~ 0.08,m 为 0.1 ~ 0.9,A 为镁、钙、锶和钡元素中的一种,B 为镁、钙、锶和钡元素中的一种。
- [0030] 该步骤中,优选的,x 为 0.05,y 为 0.3。
- [0031] 步骤 S13、将步骤 S11 中称取的粉体中加入含有氟的酸性溶剂,之后同时加入分散剂和碱性溶剂得到含有沉淀物的混合物。
- [0032] 该步骤中,优选的,所述酸性溶剂包括盐酸、硫酸或硝酸;
- [0033] 该步骤中,优选的,所述分散剂为草酸、乙醇、三乙醇胺、水溶性淀粉或聚乙二醇。
- [0034] 该步骤中,优选的,所述碱性溶剂为氨水。
- [0035] 该步骤中,分散剂是同氨水一起滴入,氨水的作用是中和酸性并产生氢氧化物和氧化物的沉淀物,分散剂作用是防止生成的沉淀物发生团聚。

[0036] 步骤 S15、调节含有沉淀物的混合物 pH 值为 7 ~ 9, 然后过滤, 并用无水乙醇和蒸馏水洗涤, 得到沉淀物。

[0037] 该步骤中, 优选的, 所述 pH 值为 5。

[0038] 步骤 S17、将沉淀物在 900℃ ~ 1300℃ 下烘烧, 烘烧时间为 2 小时 ~ 5 小时, 得到化学通式为  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$  的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

[0039] 该步骤中, 优选的, 所述沉淀物转移到马弗炉中在 1200℃ 下烘烧, 烘烧时间为 3 小时。

[0040] 上述钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的水热方法条件温和、合成温度低较易控制, 产物的粒度和形貌可控, 制备的粉体结晶完好, 分散性好, 成本较低, 同时反应过程中无三废产生, 较为环保; 制备的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的光致发光光谱中, 钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的激发波长为 640nm, 在 490nm 波长区由  $Ho^{3+}$  离子  $^5F_3 \rightarrow ^5I_8$  的跃迁辐射形成发光峰, 可以作为蓝光发光材料。

[0041] 请参阅图 1, 一实施方式的有机发光二极管 100, 该有机发光二极管 100 包括依次层叠的基板 1、阴极 2、有机发光层 3、透明阳极 4 以及封装层 5。封装层 5 中分散有钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料 6, 钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的化学通式为  $A_mB_{1-m}Y_2F_8 : xHo^{3+}$ , 其中, x 为 0.01 ~ 0.08, m 为 0.1 ~ 0.9, A 为镁、钙、锶和钡元素中的一种, B 为镁、钙、锶和钡元素中的一种。

[0042] 有机发光二极管 100 的封装层 5 中分散有钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料 6, 钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的激发波长为 640nm, 在 490nm 波长区由  $Ho^{3+}$  离子  $^5F_3 \rightarrow ^5I_8$  的跃迁辐射形成发光峰, 由红绿光激发可以发射蓝光, 蓝光与红绿光混合后形成发白光的有机发光二极管。

[0043] 下面为具体实施例。

[0044] 实施例 1

[0045] 选用 MgO, CaO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.5mmol, 0.45mmol, 1mmol 和 0.05mmol 混合。混合后溶于氢氟酸中, 滴加草酸作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀, 继续滴加氨水, 调节混合溶液的 pH 值为 8 左右, 静置 2 小时使沉淀完全, 采用滤斗过滤收集沉淀物, 然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤, 最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 1000℃ 下烘烧 2 小时, 得到化学通式为  $Mg_{0.5}Ca_{0.45}Y_2F_8 : 0.05Ho^{3+}$  钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

[0046] 依次层叠的基板 1 使用钠钙玻璃、阴极 2 使用金属 Ag 层、有机发光层 3 使用 Ir(piq)<sub>2</sub>(acac) 中文名叫二(1-苯基-异喹啉)(乙酰丙酮)合铱(III)、透明阳极 4 使用氧化铟锡 ITO, 以及透明封装层 5 聚四氟乙烯。透明封装层 5 中分散有钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料 6, 钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的化学式为  $Mg_{0.5}Ca_{0.45}Y_2F_8 : 0.05Ho^{3+}$ 。

[0047] 请参阅图 2, 图 2 所示为本实施例得到的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料化学通式为  $Mg_{0.5}Ca_{0.45}Y_2F_8 : 0.05Ho^{3+}$  的光致发光光谱图。由图 2 可以看出, 为本实施例得到的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的激发波长为 640nm, 在 490nm 波长区由  $Ho^{3+}$  离子  $^5F_3 \rightarrow ^5I_8$  的跃迁辐射形成发光峰, 该钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料可作为蓝光发光材料。

[0048] 请参阅图3,图3中曲线为实施1制备的钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的XRD曲线,测试对照标准PDF卡片。对照PDF卡片,可看出衍射峰所示为双碱土氟化钇盐的结晶峰,没有出现掺杂元素以及其它杂质的衍射峰,说明该制备方法得到的产品具有良好的结晶质量。

[0049] 图4为实施例1制备的透明封装层中掺杂有钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的有机发光二极管的光谱图,曲线2为未掺杂有钬掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的对比,图中可看出,上转换发光材料可以由长波的红色光,激发出短波的蓝色光,蓝光与红光混合后形成白光。

#### [0050] 实施例 2

[0051] 选用 MgO, CaO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.82mmol, 0.1mmol, 1mmol 和 0.08mmol 混合。混合后溶于氢氟酸中,滴加乙醇作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀,继续滴加氨水,调节混合溶液的 pH 值为 8 左右,静置 2 小时使沉淀完全,采用滤斗过滤收集沉淀物,然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤,最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 1300℃下烘烧 2 小时,得到化学通式为 Mg<sub>0.82</sub>Ca<sub>0.1</sub>Y<sub>2</sub>F<sub>8</sub> : 0.08Ho<sup>3+</sup> 钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

#### [0052] 实施例 3

[0053] 选用 MgO, SrO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.89mmol, 0.1mmol, 1mmol 和 0.01mmol 混合。混合后溶于氢氟酸中,滴加三乙醇胺作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀,继续滴加氨水,调节混合溶液的 pH 值为 8 左右,静置 2 小时使沉淀完全,采用滤斗过滤收集沉淀物,然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤,最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 1000℃下烘烧 2 小时,得到化学通式为 Mg<sub>0.89</sub>Sr<sub>0.1</sub>Y<sub>2</sub>F<sub>8</sub> : 0.01Ho<sup>3+</sup> 钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

#### [0054] 实施例 4

[0055] 选用 MgO, SrO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.26mmol, 0.7mmol, 1mmol 和 0.06mmol 混合。混合后溶于氢氟酸中,滴加乙醇作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀,继续滴加氨水,调节混合溶液的 pH 值为 8 左右,静置 2 小时使沉淀完全,采用滤斗过滤收集沉淀物,然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤,最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 1000℃下烘烧 2 小时,得到化学通式为 Mg<sub>0.26</sub>Sr<sub>0.7</sub>Y<sub>2</sub>F<sub>8</sub> : 0.06Ho<sup>3+</sup> 钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

#### [0056] 实施例 5

[0057] 选用 MgO, BaO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.34mmol, 0.6mmol, 1mmol 和 0.06mmol 混合。混合后溶于氢氟酸中,滴加乙醇作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀,继续滴加氨水,调节混合溶液的 pH 值为 8 左右,静置 2 小时使沉淀完全,采用滤斗过滤收集沉淀物,然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤,最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 900℃下烘烧 3 小时,得到化学通式为 Mg<sub>0.34</sub>Ba<sub>0.6</sub>Y<sub>2</sub>F<sub>8</sub> : 0.06Ho<sup>3+</sup> 钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

#### [0058] 实施例 6

[0059] 选用 MgO, BaO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.43mmol, 0.5mmol, 1mmol 和 0.07mmol 混合。混合后溶于氟化铵中,滴加乙醇作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再

生成沉淀，继续滴加氨水，调节混合溶液的 pH 值为 8 左右，静置 2 小时使沉淀完全，采用滤斗过滤收集沉淀物，然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤，最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 1300℃下烘烧 4 小时，得到化学通式为  $Mg_{0.43}Ba_{0.5}Y_2F_8 : 0.07Ho^{3+}$  钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

[0060] 实施例 7

[0061] 选用 CaO, SrO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.55mmol, 0.4mmol, 1mmol 和 0.05mmol 混合。混合后溶于氟化氢铵中，滴加草酸作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀，继续滴加氨水，调节混合溶液的 pH 值为 8 左右，静置 2 小时使沉淀完全，采用滤斗过滤收集沉淀物，然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤，最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 1000℃下烘烧 2 小时，得到化学通式为  $Ca_{0.55}Sr_{0.4}Y_2F_8 : 0.05Ho^{3+}$  钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

[0062] 实施例 8

[0063] 选用 CaO, SrO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.76mmol, 0.2mmol, 1mmol, 0.04mmol 混合。混合后溶于氢氟酸中，滴加乙醇作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀，继续滴加氨水，调节混合溶液的 pH 值为 8 左右，静置 2 小时使沉淀完全，采用滤斗过滤收集沉淀物，然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤，最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 900℃下烘烧 2 小时，得到化学通式为  $Ca_{0.76}Sr_{0.2}Y_2F_8 : 0.04Ho^{3+}$  钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

[0064] 实施例 9

[0065] 选用 SrO, BaO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.9mmol, 0.09mmol, 1mmol 和 0.01mmol 混合。混合后溶于氢氟酸中，滴加三乙醇胺作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀，继续滴加氨水，调节混合溶液的 pH 值为 8 左右，静置 2 小时使沉淀完全，采用滤斗过滤收集沉淀物，然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤，最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 1300℃下烘烧 2 小时，得到化学通式为  $Sr_{0.9}Ba_{0.09}Y_2F_8 : 0.01Ho^{3+}$  钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

[0066] 实施例 10

[0067] 选用 SrO, BaO, Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉体按各组份摩尔数为 0.1mmol, 0.82mmol, 1mmol 和 0.08mmol 混合。混合后溶于氢氟酸中，滴加三乙醇胺作为分散剂同时加入氨水使混合溶液不再生成沉淀，继续滴加氨水，调节混合溶液的 pH 值为 8 左右，静置 2 小时使沉淀完全，采用滤斗过滤收集沉淀物，然后把沉淀物用无水乙醇和蒸馏水反复洗涤，最后将收集的沉淀物放置马弗炉中在 1000℃下烘烧 2 小时，得到化学通式为  $Sr_{0.82}Ba_{0.1}Y_2F_8 : 0.08Ho^{3+}$  钫掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料。

[0068] 以上所述实施例仅表达了本发明的几种实施方式，其描述较为具体和详细，但并不能因此而理解为对本发明专利范围的限制。应当指出的是，对于本领域的普通技术人员来说，在不脱离本发明构思的前提下，还可以做出若干变形和改进，这些都属于本发明的保护范围。因此，本发明专利的保护范围应以所附权利要求为准。

100

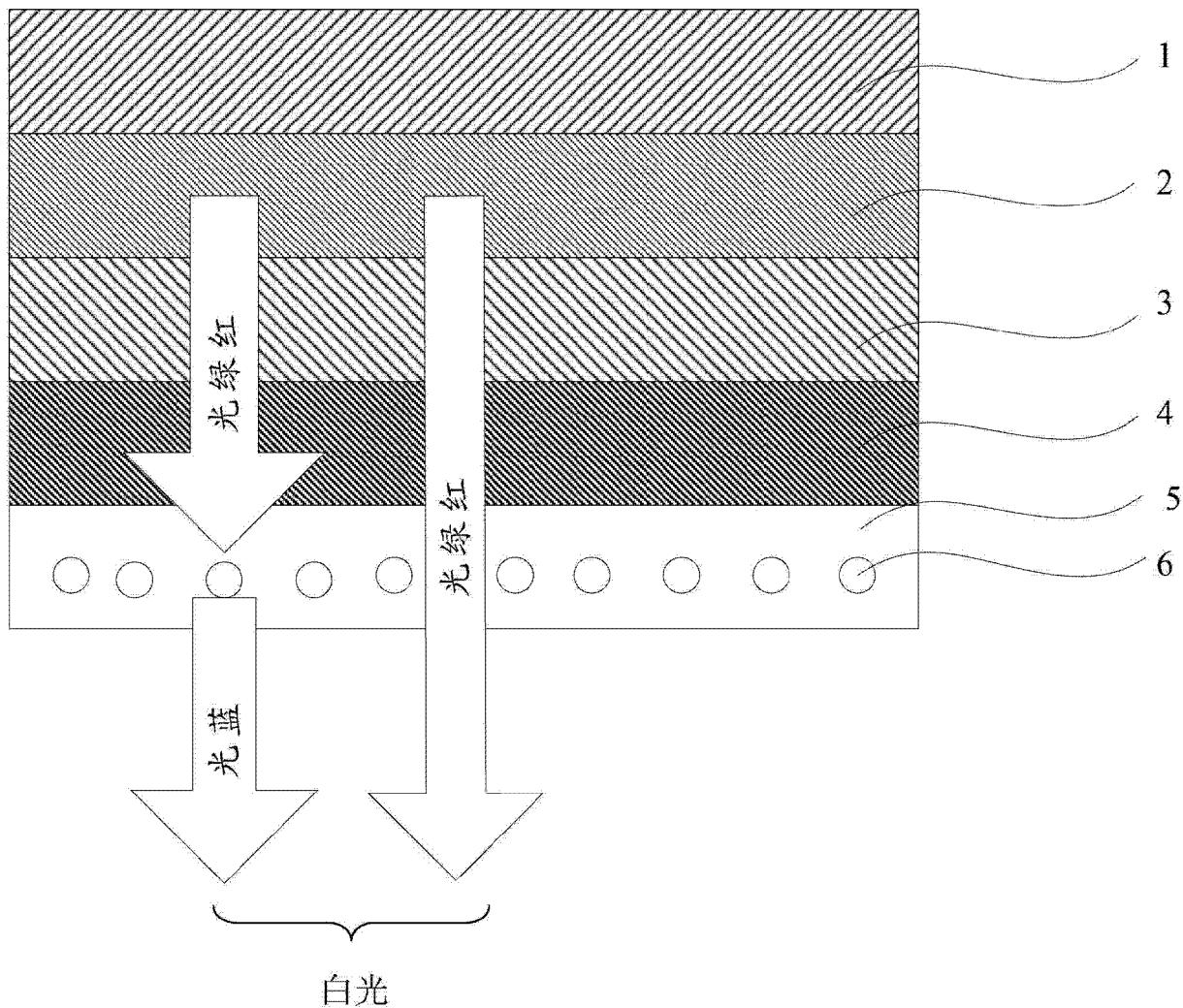


图 1

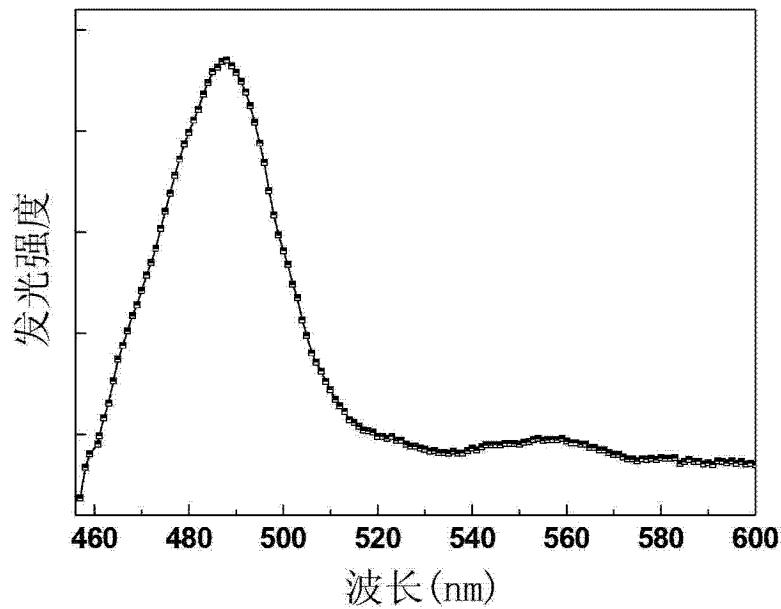


图 2

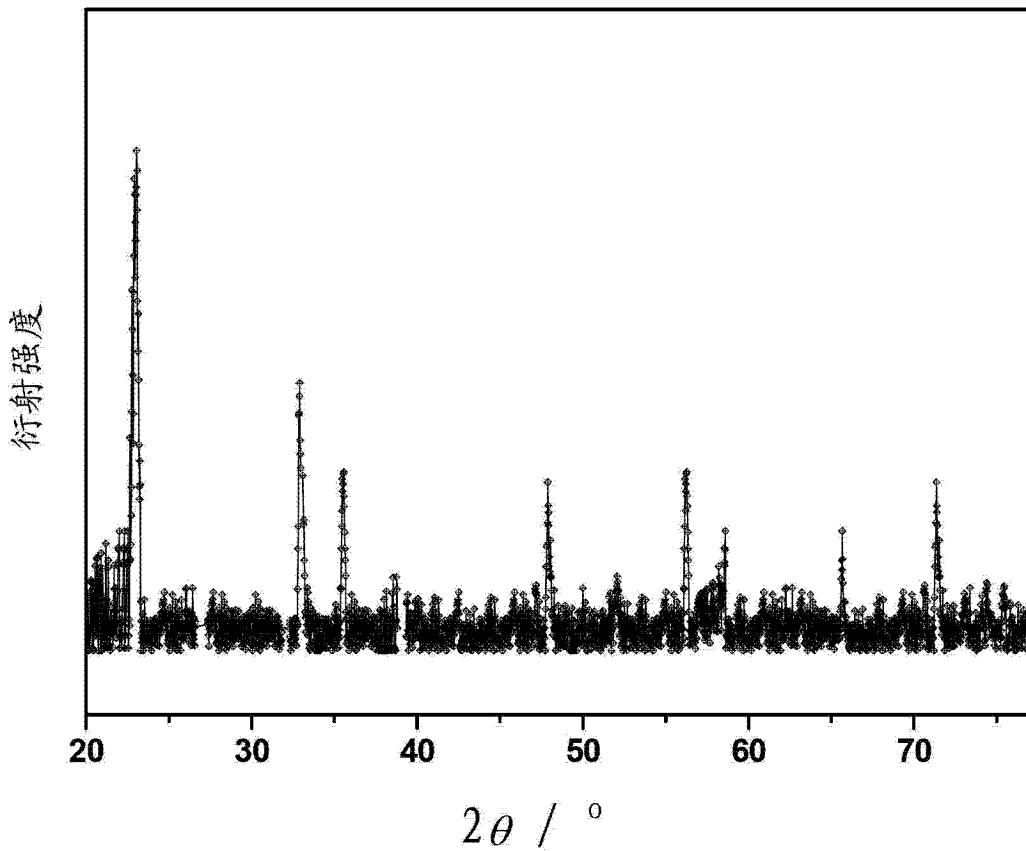


图 3

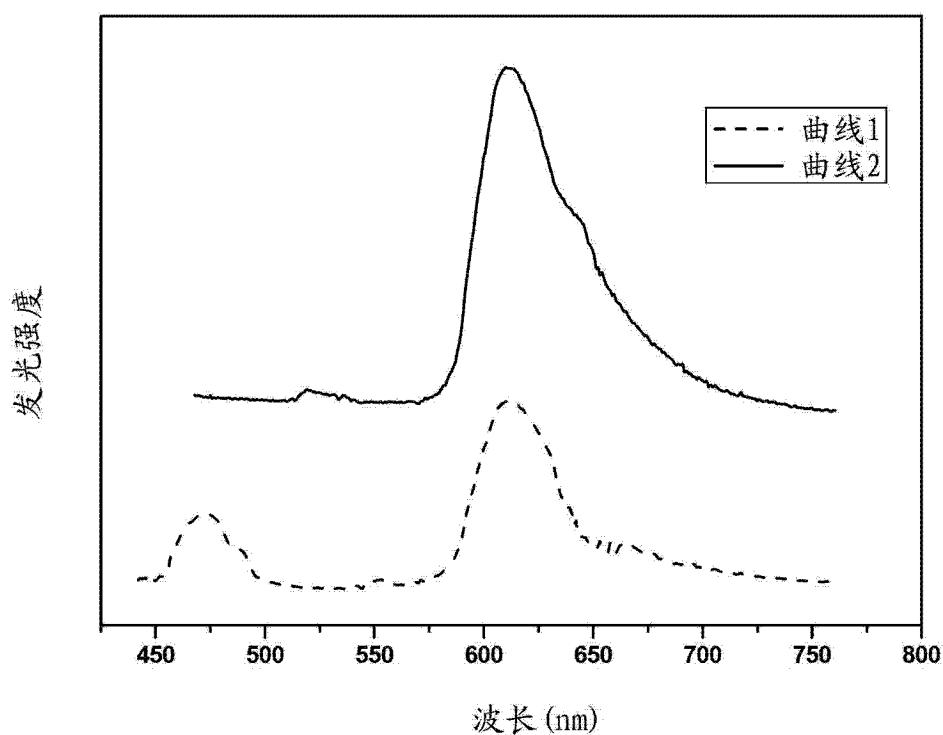


图 4

专利名称(译)	钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料、制备方法及有机发光二极管		
公开(公告)号	<a href="#">CN104212456A</a>	公开(公告)日	2014-12-17
申请号	CN201310206305.3	申请日	2013-05-29
[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 陈吉星 王平 冯小明		
发明人	周明杰 陈吉星 王平 冯小明		
IPC分类号	C09K11/85 H01L51/54		
代理人(译)	熊永强		
外部链接	<a href="#">Espacenet</a> <a href="#">Sipo</a>		

## 摘要(译)

一种钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料，具有如下化学通式AmB<sub>1-m</sub>Y<sub>2</sub>F<sub>8</sub>：xHo<sup>3+</sup>，其中，x为0.01～0.08，m为0.1～0.9，A为镁、钙、锶和钡元素中的一种，B为镁、钙、锶和钡元素中的一种。该钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的光致发光光谱中，钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的激发波长为640nm，在490nm波长区由Ho<sup>3+</sup>离子5F<sub>3</sub>→5I<sub>8</sub>的跃迁辐射形成发光峰，可以作为蓝光发光材料。本发明还提供该钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的制备方法及使用该钦掺杂双碱土氟化钇盐上转换发光材料的有机发光二极管。

