



(12) 发明专利申请

(10) 申请公布号 CN 104212453 A

(43) 申请公布日 2014. 12. 17

(21) 申请号 201310206369. 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 11/79 (2006. 01)

H01L 51/54 (2006. 01)

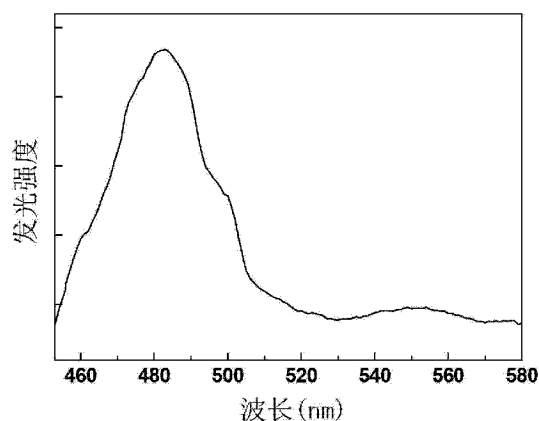
权利要求书1页 说明书5页 附图3页

(54) 发明名称

镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料、制备方法
及其应用

(57) 摘要

一种镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料,其化学式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:\text{xPr}^{3+}$, 其中, x 为 0.01 ~ 0.08, Me 为镁元素, 钙元素, 锶元素和钡元素中的一种。该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的光致发光光谱中, 镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的激发波长为 578nm, 在 483nm 波长区由 Pr^{3+} 离子 $^3\text{P}_0 \rightarrow ^3\text{H}_4$ 的跃迁辐射形成发光峰, 可以作为蓝光发光材料。本发明还提供该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法及使用该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的有机发光二极管。



1. 一种镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料,其特征在于:其化学通式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2 : x\text{Pr}^{3+}$,其中, x 为 $0.01 \sim 0.08$, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种。

2. 根据权利要求1所述的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料,其特征在于,所述 x 为 0.05 。

3. 一种镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法,其特征在于,包括以下步骤:

步骤一、根据 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2 : x\text{Pr}^{3+}$ 各元素的化学计量比称取 MeO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体,其中, x 为 $0.01 \sim 0.08$, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种;

步骤二、将所述步骤一中称取的粉体混合均匀得到前驱体;

步骤三、将所述前驱体在 $800^\circ\text{C} \sim 1000^\circ\text{C}$ 下灼烧 0.5 小时 ~ 5 小时,

步骤四、将所述步骤三中处理后的前驱体冷却到 $100^\circ\text{C} \sim 300^\circ\text{C}$,再保温 0.5 小时 ~ 3 小时,冷却到室温,得到化学通式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2 : x\text{Pr}^{3+}$ 的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料。

4. 根据权利要求3所述的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法,其特征在于,所述 MeO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分摩尔比为 $2:4:6:(0.01 \sim 0.08)$ 。

5. 根据权利要求3所述的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法,其特征在于,所述 MeO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分摩尔比为 $2:4:6:0.05$ 。

6. 根据权利要求3所述的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法,其特征在于,步骤二中所述混合是将所述粉体在刚玉钵中研磨 20 分钟 ~ 60 分钟。

7. 根据权利要求3所述的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法,其特征在于,步骤三中将所述前驱体在 950°C 下灼烧 3 小时。

8. 根据权利要求3所述的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法,其特征在于,步骤四中的冷却温度为 200°C ,保温时间为 2 小时。

9. 一种有机发光二极管,该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,所述透明封装层中分散有镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料,所述镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的化学式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2 : x\text{Pr}^{3+}$,其中, x 为 $0.01 \sim 0.08$, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种。

10. 根据权利要求9所述的有机发光二极管,其特征在于,所述 x 为 0.05 。

镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料、制备方法及其应用

技术领域

[0001] 本发明涉及一种镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料、制备方法及其有机发光二极管。

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镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料,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镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料、制备方法及其使用该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的有机发光二极管。

[0005] 一种镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料,其化学式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:\text{xPr}^{3+}$, 其中, x 为 $0.01 \sim 0.08$, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种。

[0006] 所述 x 为 0.05。

[0007] 一种镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法,包括以下步骤:

[0008] 步骤一、根据 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:\text{xPr}^{3+}$ 各元素的化学计量比称取 MeO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体,其中, x 为 $0.01 \sim 0.08$, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种;

[0009] 步骤二、将所述步骤一中称取的粉体混合均匀得到前驱体;

[0010] 步骤三、将所述步骤二中的前驱体在 $800^\circ\text{C} \sim 1000^\circ\text{C}$ 下灼烧 0.5 小时 $\sim$ 5 小时,

[0011] 步骤四、将所述步骤三中的前驱体冷却到 $100^\circ\text{C} \sim 300^\circ\text{C}$,再保温 0.5 小时 $\sim$ 3 小时,冷却到室温,得到化学通式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:\text{xPr}^{3+}$ 的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料。

[0012] 所述 MeO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分摩尔比为 $2:4:6:(0.01 \sim 0.08)$ 。

[0013] 所述 MeO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分摩尔比为 $2:4:6:0.05$ 。

[0014] 步骤二中所称混合是将所述粉体在刚玉钵中研磨 20 分钟 $\sim$ 60 分钟。

[0015] 步骤三中将所述前驱体在 950°C 下灼烧 3 小时。

[0016] 步骤四中的冷却温度为 200°C ,保温时间为 2 小时。

[0017] 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,所述透明封装层中分散有镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料,所述镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的化学式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:\text{xPr}^{3+}$, 其中, x 为 $0.01 \sim 0.08$, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种。

[0018] x 为 0.05。

[0019] 上述镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法较为简单,成本较低,同时反应过程中无三废产生,较为环保;制备的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的光致发光光谱中,镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的激发波长为 578nm,在 483nm 波长区由 Pr^{3+} 离子 $^3\text{P}_0 \rightarrow ^3\text{H}_4$ 的跃迁辐射形成发光峰,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 制备的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的光致发光光谱图。

[0022] 图 3 为实施例 1 制备的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的 XRD 谱图。

[0023] 图 4 为实施例 1 制备的透明封装层中掺杂有镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料形成发白光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镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料及其制备方法进一步阐明。

[0025] 一实施方式的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料,其化学式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2 : x\text{Pr}^{3+}$,其中, x 为 0.01 ~ 0.08, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种。

[0026] 优选的, x 为 0.05。

[0027] 该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的光致发光光谱中,镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的激发波长为 578nm,当材料受到长波长(如 578nm)的辐射的时候, Pr^{3+} 离子就处于了 $^3\text{P}_0$ 激发态,然后向 $^3\text{H}_4$ 跃迁,就发出 483nm 的蓝光,可以作为蓝光发光材料。

[0028] 上述镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法,包括以下步骤:

[0029] 步骤 S11、根据 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2 : x\text{Pr}^{3+}$ 各元素的化学计量比称取 MeO, Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体,其中, x 为 0.01 ~ 0.08, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种。

[0030] 该步骤中,所述 MeO, Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分摩尔比为 2 : 4 : 6 : (0.01 ~ 0.08)。

[0031] 该步骤中,优选的 MeO, Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分摩尔比为 2 : 4 : 6 : 0.05。

[0032] 步骤 S13、将步骤 S11 中称取的粉体混合均匀得到前驱体。

[0033] 该步骤中,将粉体在刚玉钵中研磨 20 分钟 ~ 60 分钟得到混合均匀的前驱体,优选的研磨 40 分钟。

[0034] 步骤 S15、将前驱体在 800℃ ~ 1000℃ 下灼烧 0.5 小时 ~ 5 小时,

[0035] 优选的,前驱体在 950℃ 下灼烧 3 小时。

[0036] 步骤 S17、将步骤 S15 中处理后的前驱体之后冷却到 100℃ ~ 500℃,再保温 0.5 小时 ~ 3 小时,冷却到室温,得到化学通式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2 : x\text{Pr}^{3+}$,其中, x 为 0.01 ~ 0.08, Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种。

[0037] 优选的,将步骤 S15 中处理后的前驱体冷却到 200℃,再保温 2 小时。

[0038] 上述镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法较为简单,成本较低,同时反应过程中无三废产生,较为环保;制备的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的光致发光光谱中,镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的激发波长为 578nm,在 483nm 波长区由 Pr^{3+} 离子 $^3\text{P}_0 \rightarrow ^3\text{H}_4$

的跃迁辐射形成发光峰,可以作为蓝光发光材料。

[0039] 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 以及透明封装层 5。透明封装层 5 中分散有镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料 6,镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的化学式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:\text{xPr}^{3+}$,其中,x 为 0.01 ~ 0.08,Me 为镁元素,钙元素,锶元素和钡元素中的一种,该器件中的有机发光层 3 发出红绿光,部分红绿光激发透明封装层 5 中分散有镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料 6 发出蓝色光,最后红绿蓝三色就混成白光。

[0040] 下面为具体实施例。

[0041] 实施例 1

[0042] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 MgO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分按摩尔数为 2mmol, 4mmol, 6mmol 和 0.08mmol 在刚玉研钵中研磨 40 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 950℃ 下灼烧 3 小时,然后冷却到 200℃ 保温 2 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Mg}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.08\text{Pr}^{3+}$ 上转换荧光粉。

[0043] 有机发光二极管制备的过程:

[0044] 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 $\text{Ir}(\text{piq})_2(\text{acac})$ 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 中分散有镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料 6,镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的化学式为 $\text{Mg}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.08\text{Pr}^{3+}$ 。

[0045] 请参阅图 2,图 2 所示为得到的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的光致发光光谱图。由图 2 可以看出,本实施例得到的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的激发波长为 578nm,在 483nm 波长区由 Pr^{3+} 离子 $^3\text{P}_0 \rightarrow ^3\text{H}_4$ 的跃迁辐射形成发光峰,该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料可作为蓝光发光材料。

[0046] 请参阅图 3,图 3 中曲线为实施 1 制备的镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的 XRD 曲线,测试对照标准 PDF 卡片。对照 PDF 卡片,可看出可看出所有的衍射峰都是对应硅酸氧钇的结晶相,而且没有掺杂元素及其它杂相出现,说明该制备方法得到的产品具有良好的结晶质量。

[0047] 请参阅图 4,图 4 曲线 1 为透明封装层中掺杂有镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料形成发白光的有机发光二极管的光谱图,曲线 2 为透明封装层中未掺杂有镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料料的对比。图中可看出,荧光粉可以由长波的红色光,激发出短波的蓝色光,混成白光。

[0048] 实施例 2

[0049] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 MgO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分按摩尔数为 2mmol, 4mmol, 6mmol, 0.05mmol 在刚玉研钵中研磨 20 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 800℃ 下灼烧 3 小时,然后冷却到 250℃ 保温 2 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Mg}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.05\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0050] 实施例 3

[0051] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 MgO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分按摩尔数为 2mmol, 4mmol, 6mmol, 0.01mmol 在刚玉研钵中研磨 60 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 1000℃ 下灼烧 3 小时,然后冷却到 250℃ 保温 2 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材

料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Mg}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.01\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0052] 实施例 4

[0053] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 CaO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分配摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.08mmol 在刚玉研钵中研磨 40 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 950℃ 下灼烧 3 小时,然后冷却到 250℃ 保温 2 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Ca}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.08\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0054] 实施例 5

[0055] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 CaO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分配摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.05mmol,在刚玉研钵中研磨 20 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 800℃ 下灼烧 5 小时,然后冷却到 100℃ 保温 3 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Ca}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.05\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0056] 实施例 6

[0057] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 CaO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分配摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.01mmol 在刚玉研钵中研磨 60 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 1000℃ 下灼烧 3 小时,然后冷却到 500℃ 保温 0.5 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Ca}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.01\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0058] 实施例 7

[0059] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 SrO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分配摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.08mmol 在刚玉研钵中研磨 40 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 950℃ 下灼烧 3 小时,然后冷却到 250℃ 保温 2 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Sr}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.08\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0060] 实施例 8

[0061] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 SrO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分配摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.05mmol,在刚玉研钵中研磨 20 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 800℃ 下灼烧 5 小时,然后冷却到 100℃ 保温 3 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Sr}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.05\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0062] 实施例 9

[0063] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 SrO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分配摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.01mmol 在刚玉研钵中研磨 60 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 1000℃ 下灼烧 3 小时,然后冷却到 500℃ 保温 0.5 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Sr}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.01\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0064] 实施例 10

[0065] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 BaO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分配摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.08mmol 在刚玉研钵中研磨 40 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 950℃ 下灼烧 3 小时,然后冷却到 250℃ 保温 2 小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Ba}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.08\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0066] 实施例 11

[0067] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 BaO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分配摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.05mmol,在刚玉研钵中研磨 20 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中

800℃下灼烧5小时,然后冷却到100℃保温3小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Ba}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.05\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0068] 实施例 12

[0069] 选用纯度为 99.99% 的粉体,将 BaO , Y_2O_3 , SiO 和 Pr_2O_3 粉体各组分按摩尔数为 2mmol,4mmol,6mmol,0.01mmol 在刚玉研钵中研磨 60 分钟使其均匀混合,然后在马弗炉中 1000℃下灼烧3小时,然后冷却到500℃保温0.5小时,再随炉冷却到室温取出,得到块体材料,粉碎后可得到化学通式为 $\text{Ba}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2:0.01\text{Pr}^{3+}$ 的上转换荧光粉。

[0070] 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

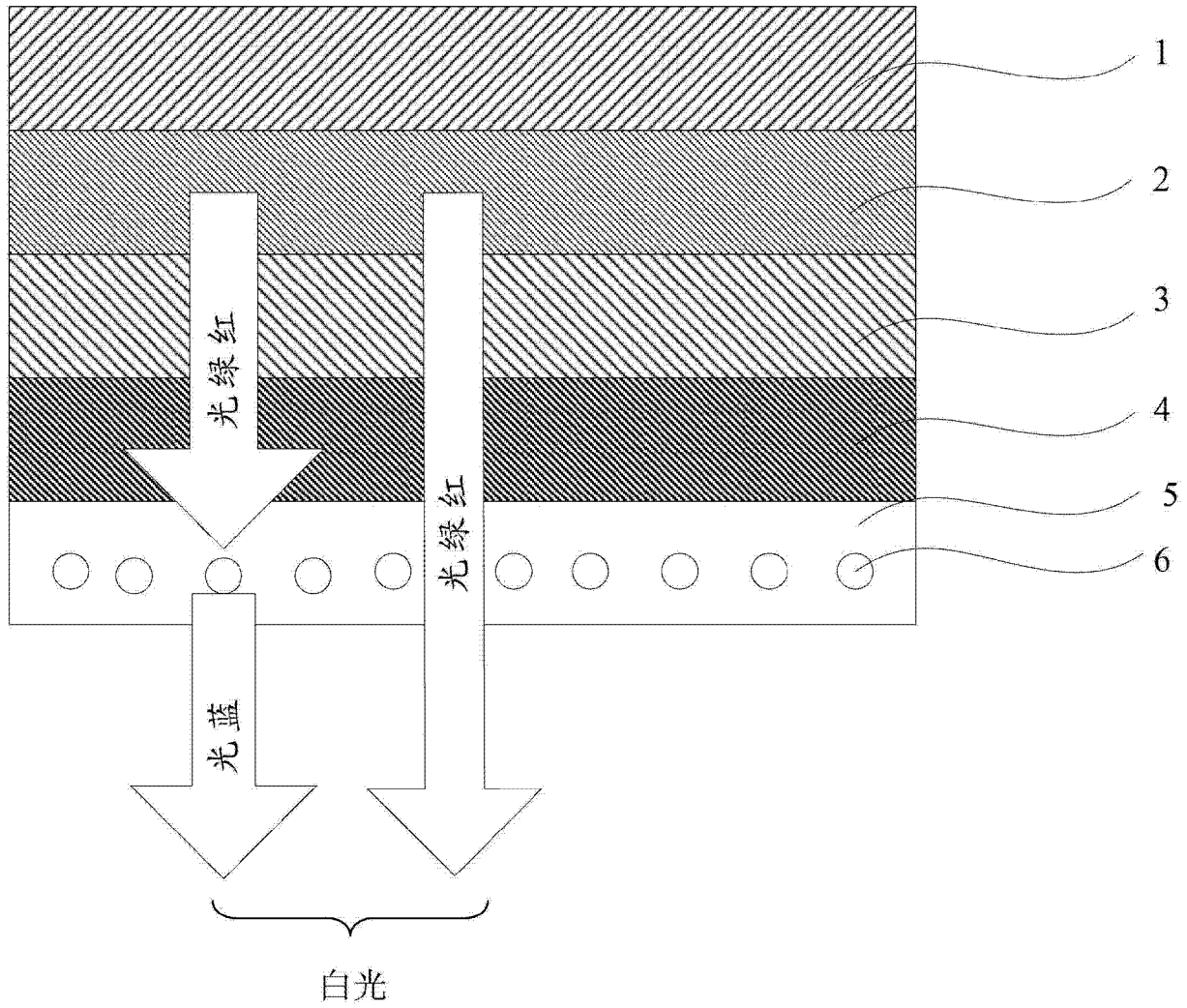


图 1

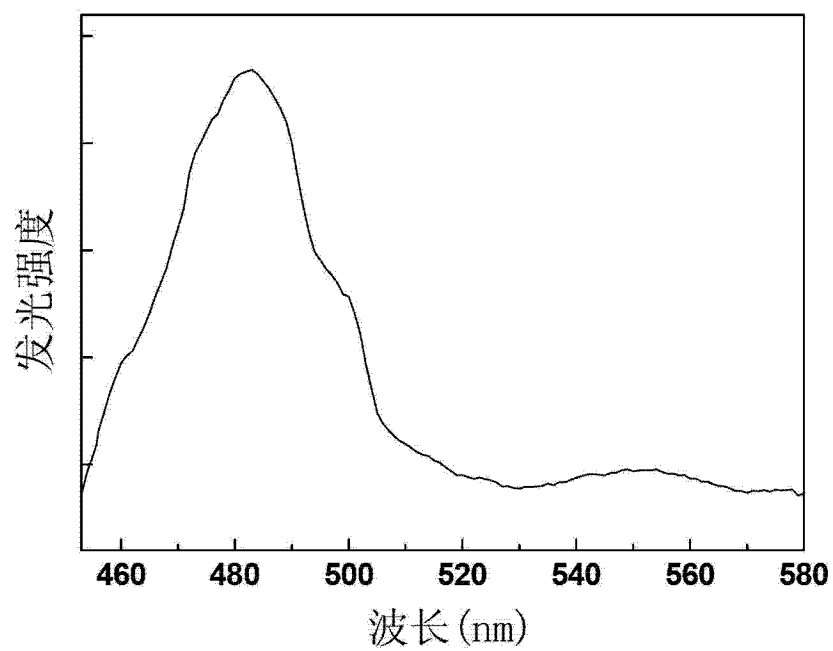


图 2

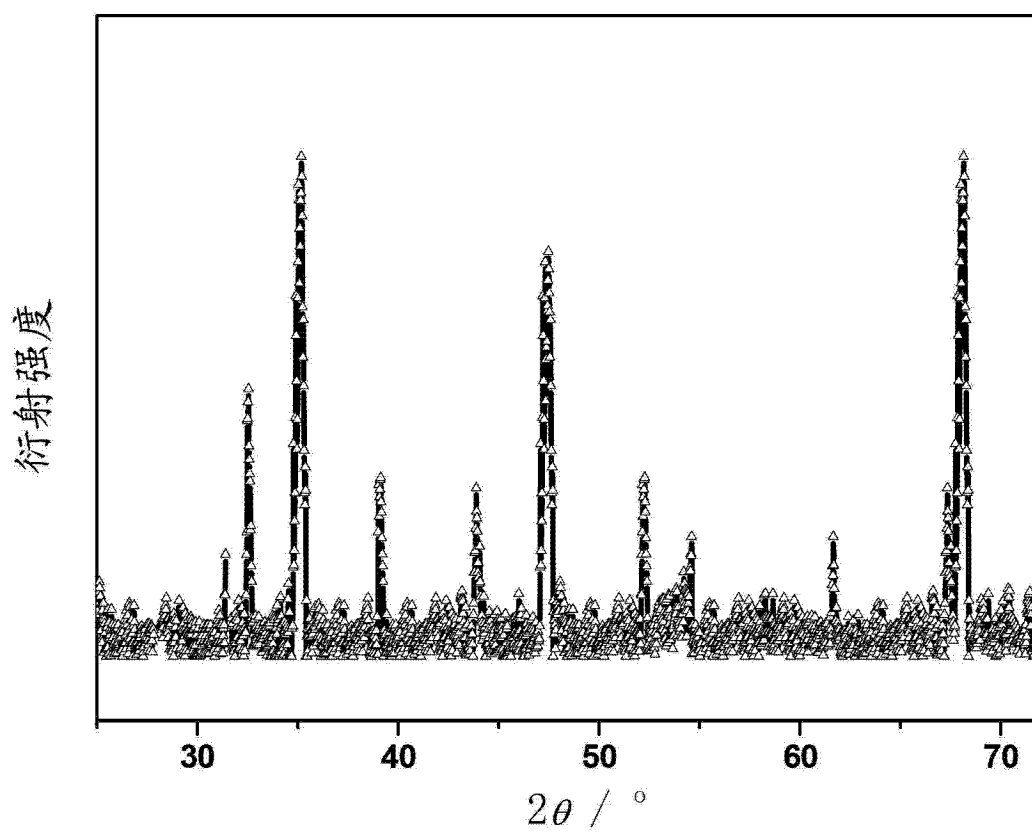


图 3

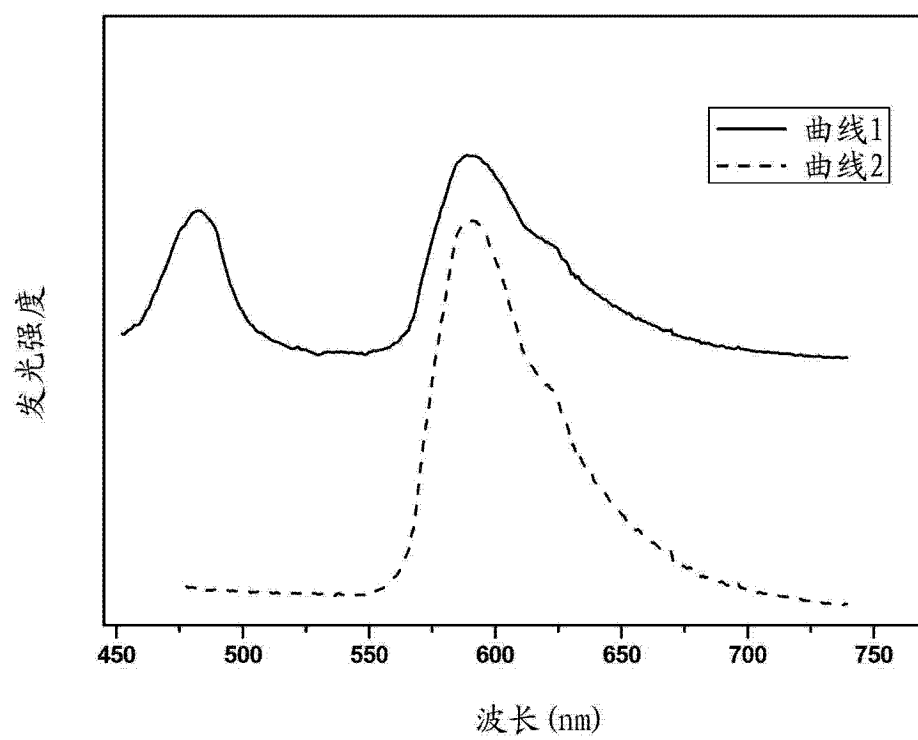


图 4

专利名称(译)	镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料、制备方法及其应用		
公开(公告)号	CN104212453A	公开(公告)日	2014-12-17
申请号	CN201310206369.3	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	C09K11/79 H01L51/54		
代理人(译)	熊永强		
外部链接	Espacenet SIPO		

摘要(译)

一种镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料，其化学式为 $\text{Me}_2\text{Y}_8(\text{SiO}_4)_6\text{O}_2 : \text{xPr}^{3+}$ ，其中， x 为0.01~0.08，Me为镁元素，钙元素，锶元素和钡元素中的一种。该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的光致发光光谱中，镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的激发波长为578nm，在483nm波长区由 Pr^{3+} 离子 $3\text{P}_0 \rightarrow 3\text{H}_4$ 的跃迁辐射形成发光峰，可以作为蓝光发光材料。本发明还提供该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的制备方法和使用该镨掺杂硅酸氧钇上转换发光材料的有机发光二极管。

