文章编号:1000-7032(2021)09-1376-10

多铝酸盐宽带青色荧光粉发光特性

李婉璐. 戴鹏鹏*

(新疆师范大学物理与电子工程学院 新疆矿物发光及其微结构重点实验室, 新疆 乌鲁木齐 830054)

摘要: 通过高温固相法成功合成了系列宽带发射且发光颜色可调的 $Ba_{1-x}Al_{12}O_{19}$: $xCe^{3*}(0.01 \le x \le 0.09) 荧$ 光粉。X 射线衍射、扫描电子显微镜和能量色散 X 射线能谱元素映射图像结果证明合成了纯相且元素分布 均匀的铝酸盐荧光粉。在 361 nm 近紫外光激发下,随着 Ce^{3*} 掺杂浓度逐渐增加, $Ba_{1-x}Al_{12}O_{19}$: xCe^{3*} 样品的 发光强度逐渐增强且发光颜色由蓝光逐渐调节到青光。在 x = 0.05 mol 时, $Ba_{0.95}Al_{12}O_{19}$: $0.05Ce^{3*}$ 样品发光 强度达到最大值,荧光内量子产率为 30.8%。稳态光谱和荧光寿命结果证实,当 Ce^{3*} 掺杂浓度大于 0.05 mol 时, $Ba_{1-x}Al_{12}O_{19}$: xCe^{3*} 样品发生浓度猝灭,该浓度猝灭主要归因于邻近的 Ce^{3*} 之间的能量传递。 $Ba_{0.95}Al_{12}O_{19}$: $0.05Ce^{3*}$ 样品表现出光谱覆盖范围为 365 ~ 650 nm、主峰位于 450 nm 的青光发射,其半高宽为 120 nm。 该不对称的宽发射带主要源于占据基质晶格中 Ba1 和 Ba2 格位的两个 Ce^{3*} 发光中心。将 $Ba_{0.95}Al_{12}O_{19}$: $0.05Ce^{3*}$ 和商用红色荧光粉混合制备出简单的可被紫外光($\lambda_{ex} = 365$ nm)激发的二色 pc-WLEDs,并实现了显色指数和 相关色温可调的全可见光谱白光。该宽带青色发光的 $Ba_{0.95}Al_{12}O_{19}$: $0.05Ce^{3*}$ 荧光粉在全光谱照明领域具有 潜在应用。

关键 词:宽带发射;青色光谱间隙;Ce³⁺掺杂;铝酸盐;全光谱
 中图分类号:0482.31
 文献标识码:A
 DOI: 10.37188/CJL.20210178

Luminescence Characteristics of Polyaluminate Broadband Cyan Phosphor

LI Wan-lu, DAI Peng-peng*

(Xinjiang Key Laboratory of Mineral Luminescence and Microstructure, School of Physics and Electronic Engineering,

Xinjiang Normal University, Urumqi 830054, China)

* Corresponding Author, E-mail: daipp614@ nenu. edu. cn

Abstract: In this paper, a series of broadband-emitting and tunable $\operatorname{Ba}_{1-x}\operatorname{Al}_{12}\operatorname{O}_{19}$: $x\operatorname{Ce}^{3+}(0,01 \le x \le 0.09)$ phosphors were successfully synthesized by the high-temperature solid-phase method. The results of X-ray diffraction, scanning tunnel electron microscopy and EDS mapping proved that we synthesized aluminate phosphor with pure phase and uniform element distribution. Under the excitation of near-ultraviolet light wavelength of 361 nm, we found that the luminous intensity of $\operatorname{Ba}_{1-x}\operatorname{Al}_{12}\operatorname{O}_{19}$: $x\operatorname{Ce}^{3+}$ samples gradually increased and the luminous color of $\operatorname{Ba}_{1-x}\operatorname{Al}_{12}\operatorname{O}_{19}$: $x\operatorname{Ce}^{3+}$ samples gradually change from blue to cyan as the Ce^{3+} concentration increased. When x = 0.05 mol, the luminescence intensity of the $\operatorname{Ba}_{0.95}\operatorname{Al}_{12}\operatorname{O}_{19}$: $0.05\operatorname{Ce}^{3+}$ sample reaches the maximum, and the fluorescence internal quantum yield is 30.8%. Steady-state spectroscopy and fluorescence lifetime results confirm that when the doped Ce^{3+} concentration is greater than 0.05 mol, the $\operatorname{Ba}_{1-x}\operatorname{Al}_{12}\operatorname{O}_{19}$: $x\operatorname{Ce}^{3+}$ sample undergoes concentration

收稿日期: 2021-05-07:修订日期: 2021-06-06

基金项目:国家自然科学基金(517040);自治区科技部高层次人才引进计划项目;天山人才三期;新疆师范大学教育厅重点实验 室招标课题(KWFG2002)资助项目

Supported by National Natural Science Foundation of China(517040); High-level Talents Introduction Program of the Ministry of Science and Technology of the Autonomous Region; Tianshan Talent Phase III; Key Laboratory of Education Department of Xinjiang Normal University(KWFG2002)

quenching, and the concentration quenching is mainly due to the energy transfer between adjacent $Ce^{3+}-Ce^{3+}$. The $Ba_{0.95}Al_{12}O_{19}$: 0.05 Ce^{3+} sample exhibits a cyan emission with a spectral coverage of 365 – 650 nm, a main peak at 450 nm, and its full width at half maximum is 120 nm. The asymmetric broad emission band mainly originates from the two Ce^{3+} emission centers occupying the Ba1 and Ba2 sites in the host lattice. Simple dichromatic pc-WLEDs with UV excitation ($\lambda_{ex} = 365$ nm), full-visible-spectrum white light with adjustable color index and associated color temperature were prepared by mixing $Ba_{0.95}Al_{12}O_{19}$: 0.05 Ce^{3+} with a commercial red phosphor. The $Ba_{0.95}Al_{12}O_{19}$: 0.05 Ce^{3+} phosphor with broadband cyan luminescence developed in this work has potential applications in the field of full-spectrum lighting.

Key words: broadband emission; cyan spectral gap; Ce3+ doped; aluminate; full spectrum

1引言

荧光粉转换型白光发光二极管(pc-WLEDs) 由于其发光效率高、寿命长、环境友好、稳定性好 等优点而倍受学术界和照明产业界的广泛关 注^[1]。目前,商用的 pc-WLEDs 制备方法是将蓝 色 LED 芯片与黄色荧光粉(Y₃Al₅O₁,: Ce³⁺)相结 合,通过蓝光+黄光复合得到白光。然而,由于商 用 pc-WLEDs 光谱中红光成分不足,致使该类型 的 pc-WLEDs 器件的显色指数偏低(CRI < 75), 不能满足室内低色温、暖白光的照明需求^[2]。产 生白光的另一种方法是将近紫外 LED 芯片与三 基色(红/绿/蓝)荧光粉相结合,这种方法几乎克 服了上面提到的所有缺点。目前在这种方法中使 用的蓝色和绿色荧光粉缺少可覆盖 480~520 nm 区域的青色发光成分,从而产生"青色间隙",仍 对全光谱发射有一定抑制作用。因此,开发在近 紫外 LED 芯片驱动下能够弥补这一间隙的青色 荧光粉尤为重要[3-5]。据报道,宽带的青色发光 材料在一定程度上可以替代传统三基色荧光粉中 蓝色和绿色荧光粉,并能覆盖它们之间的光谱间 隙,将这种青色发光材料与宽带的红色荧光粉相 结合,可以产生高质量的白光^[6-7]。例如,中科院 宁波物构所刘永福课题组提出将研发的半高宽为 118 nm 的 Ba₉Lu₂Si₆O₂₄: Ce³⁺青色荧光粉与商用 宽带红色荧光粉 CaAlSiN₃: Eu²⁺结合,获得了显 色性为 90.6 和色温为 4 193 K 的高质量白光^[8]。 因此,开发一种宽带的青色发光材料替代传统三 基色荧光粉中的蓝色和绿色荧光粉,不仅可以弥 补三基色转换白光方法中青色发光不足的缺陷, 同时还可以简化 pc-WLEDs 的制备工艺,降低其

生产成本。

在荧光粉体系中,稀土 Ce³⁺离子由于具有自 旋允许的 4f-5d 特征跃迁,因而成为众多发光中 心离子中最为常用的一种离子^[9]。值得注意的 是,稀土 Ce³⁺的 4f¹ 基态可以分裂为两个能级 (²F_{7/2}和²F_{5/2}能级),因此,大多数 Ce³⁺ 激活的发 光材料都会很自然地表现出一个不对称的宽带发 射。这个不对称的宽发射带主要归因于 5d 能级 上的电子跃迁至²F_{1/2}和²F_{5/2}能级所产生的两个发 射带叠加所致^[10-11]。因此, Ce³⁺离子被认为是一 种获取宽带发射荧光材料的最理想的激活剂离 子。此外,众所周知,Ce³⁺发射强烈地依赖于其 所占据晶体学格位的局部配位场环境^[12]。如果 发光中心 Ce3+在基质晶格中能够占据多个具有 不同配位环境的阳离子格位,那么这些具有不同 配位环境的 Ce3+离子的发射谱带很有可能同时叠 加形成一种超宽的发射带^[13]。例如, Y, Si, N, O: Ce3+橙色荧光粉中 Ce3+通过取代两个晶体场环 境不同的 Y³⁺离子实现了半高宽为 178 nm 的宽 带发射^[14]。最近还报道了一种半高宽为 165 nm 的新型Li₂CaSi₂N₄:Ce³⁺黄色荧光粉,这种宽带发 射来自于基质中两个不同的 Ce³⁺发光中心^[15]。 这些研究表明,在不同的荧光粉体系中,形成多个 发光中心可以有效地产生宽带发射。据报道,六 铝酸盐结构的 BaAl₁₂O₁₉化合物由于晶体结构刚 性强、多阳离子格位、化学性质稳定等特性,已在 等离子体显示器(PDPs)、场发射显示器(FEDs) 和太阳能电池等技术领域被广泛应用[16-17]。目 前,许多研究小组已经对稀土(Eu²⁺和 Tb³⁺)、过 渡金属(Mn²⁺和Cr³⁺)和主族元素Bi³⁺掺杂的 BaAl₁₂O₁₈发光材料的发光进行了大量报道^[18-23]。

然而,稀土 Ce³⁺掺杂的 BaAl₁₂O₁₉的报道很有限。 BaAl₁₂O₁₉化合物的晶体结构中包含了五种 Al 晶 体学格位和两种 Ba 晶体学格位(图 1(a))。这 种多阳离子格位的晶体结构所产生的丰富的晶体 场环境为我们设计 Ce³⁺激活宽带的发光材料提 供大量的机会。因此,在上述研究的启发下,我们 期望合成 Ce³⁺激活的 BaAl₁₂O₁₉宽带发射荧光 材料。

本文通过高温固相法合成了系列发光颜色可 调的、宽谱带的 Ba_{1-x}Al₁, O₁₉: xCe³⁺ (0.01 ≤ x ≤ 0.09) (BAO: xCe³⁺) 荧光粉。X 射线衍射 (XRD)、扫描电子显微镜(SEM)和能量色散 X 射 线能谱元素映射图像(EDS mapping)结果证实我 们合成了纯相且元素分布均匀的六铝酸盐荧光 粉。稳态光谱和荧光寿命结果表明,当 Ce³⁺掺杂 的浓度为 0.05 mol 时,样品呈现为半高宽为 120 nm 的青光发射,发光强度达到最大值,荧光内量 子产率(Photoluminescence quantum yield, PLQY) 为 30.8%。当进一步增加 Ce3+浓度,发光强度逐 渐减弱,这主要归因于邻近的 Ce3+-Ce3+之间的 能量传递引起的浓度猝灭,临界距离约为1.581 nm。此外, BAO: xCe^{3+} 样品的光谱连续红移, 从 峰位为 433 nm 的蓝光到峰位为 450 nm 的青光连 续可调,这与 CIE 色度坐标结果一致。文中发射 光谱的红移归因于斯托克斯位移增大以及晶体场 劈裂增强。我们将 BAO: 0.05Ce3+ 青色荧光粉与 商用红色发光(Sr,Ca)AlSiN,:Eu²⁺荧光粉混合, 并结合近紫外光 LED 芯片,获得了系列发光颜色 和色温可控的白光 LED 器件。本工作表明,我们 所合成的这种宽谱带 BAO: 0.05Ce3+ 青色荧光粉 在 pc-WLEDs 领域具有广阔的应用前景。

2 实 验

2.1 合成方法

采用高温固相法合成一系列 $Ba_{1-x}Al_{12}O_{19}$: xCe³⁺(0.01 ≤ x ≤ 0.09)粉末样品。按化学计量 比准确称量,原料为 $BaCO_3(99.99\%)$ 、 Al_2O_3 (99.99%)和 CeO_2(99.99%),并加入质量百分 比为 5%的 $H_3BO_3(99.99\%)$ 作为助熔剂。在玛 瑙研钵中研磨 40 min 后,将形成的混合物转移至 氧化铝坩埚中,然后放置在高温管式炉中,在 H_2 (5%)和 $N_2(95\%)$ 的还原气氛下高温 1 500 ℃煅 烧 6 h。待管式炉自然冷却至室温后取出氧化铝 坩埚,将退火后的样品进行二次研磨,得到最终的 粉末样品。

2.2 样品表征

使用日本岛津 XRD-700 型粉末衍射仪进行 物相鉴定和结构分析。X射线光源为单色器过滤 的 Cu-K α 1 射线(波长 λ = 0.154 06 nm), 工作电 压为40 kV,工作电流为30 mA,扫描范围15°~ 70°,扫描速度为5(°)/min。通过场发射扫描隧 道电子显微镜 (FE-SEM, S-4800, Hitachi) 采集 SEM 图像和能量色散 X 射线能谱(EDS)元素映 射图像。使用紫外-可见漫反射光谱仪(UV-2550 PC,日本岛津公司)测定漫反射(DR)光谱。采用 英国爱丁堡稳态/瞬态荧光光谱仪(FLS920)测量 样品的激发(PLE)、发射光谱(PL)和荧光寿命衰 减曲线,在测量过程中,采用 450 W 氙灯(Ushio UXL-500D)作为激发光源。PL量子产率(PLQY) 由 PLQY 测量系统 (C11347-11, Hamamatsu Photonics, Japan)采集。所有测试结果均在室温下测 量得到。

3 结果与讨论

3.1 晶体结构与物相表征

BaAl₁₂O₁₉基质属于空间群为 P63/mmc(No. 194)的六方晶系,呈高度凝聚的层状反中心对称 结构,它包含了五种 Al 晶体学格位和两种 Ba 晶 体学格位(图1(a))。Al4 格位与6个氧原子配 位形成 AlO₆八面体,而 Al1、Al2、Al3、Al5 格位与 4个氧原子配位形成 AlO₄四面体(图1(b)),这 些 AlO₄四面体和 AlO₆八面体通过共享 BAO 晶 格中的顶点、边和面来构成一个刚性的三维网络



- 图 1 典型的 BaAl₁₂O₁₉晶体结构(a),及 Al(1)~Al(5) (b)和 Ba(1)、Ba(2)的配位环境(c)。
- Fig. 1 Typical crystal structure of $BaAl_{12}O_{19}(a)$, and coordination environment of Al(1) Al(5)(b) and Ba(1), Ba(2)(c).

结构。Ba1和 Ba2 分别与9个 O和 10个 O原子 配位,形成9配位的 Ba1O₉和 10 配位的 Ba2O₁₀多 面体(图1(c)),Ba1(Wyck.2d)位于 AlO₄周围, Ba2(Wyck.4f)位于 AlO₆的间隔层。如上所述, BaAl₁₂O₁₉基质具有相对稳定的刚性晶体结构,包 含多个配位环境不同的阳离子格位,为发光中心 Ce³⁺掺杂提供了丰富的晶体场环境,从而为实现 宽带发射提供了可能性。

图 2(a)为 BAO: *x*Ce³⁺(0.01≤*x*≤0.09)荧 光粉的 XRD 图谱。所有样品的 X 射线衍射图谱 都与 BaAl₁₂O₁₉的标准卡片(PDF#26-0135)相对应,证 明我们成功合成了不同浓度的 BAO: xCe^{3+} (0.01 $\leq x \leq 0.09$)化合物。在放大的 32°~40°衍射峰图谱中 (图 2(b)),随着 x 不断增加,样品的 X 射线衍射峰 逐渐向大角度方向偏移,这归因于 Ce³⁺的离子半径 (r = 0.119 6 nm,CN =9;r = 0.125 nm,CN = 10)小于 Ba²⁺的离子半径(r = 0.147 nm,CN =9;r = 0.152 nm, CN = 10),Ce³⁺倾向于占据 Ba²⁺的位置,导致晶胞收 缩和晶面间距减小,衍射峰向大角度移动,说明 Ce³⁺ 成功进入到 BaAl₁₂O₁₉基质晶格中。



图 2 (a) BAO: xCe³⁺(0.01 ≤ x ≤ 0.09) 荧光粉的 XRD 图谱以及 BaAl₁₂O₁₉的标准卡片;(b) 样品在 32°~40°的局部放大 XRD 衍射图。

Fig. 2 (a) XRD patterns of BAO: $x \text{Ce}^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ samples and standard card of $\text{BaAl}_{12}\text{O}_{19}$. (b) Sample was locally enlarged XRD at $32^{\circ} - 40^{\circ}$.

我们又进一步调查了 BAO: 0.05Ce³⁺荧光粉 颗粒形貌和粒径尺寸,发现 BAO: 0.05Ce³⁺样品 颗粒呈现不规则图案,平均颗粒尺寸为 2~15 μm (如图 3(a)所示)。图 3(b)显示的是从图 3(a) 中选出形貌特征相对规则的荧光粉颗粒的 SEM 照片,可以看到样品颗粒表面粗糙,几何形状不规



图 3 (a) BAO: 0.05 Ce³⁺ 样品的 SEM 图像; (b) (a) 图中所选区域的放大图; (c) ~ (f) O、Al、Ba 和 Ce 元素的元素映射图。

Fig. 3 (a) SEM image of BAO: 0. 05 Ce³⁺ sample. (b) A larger view of the selected area in Fig. 3(a). (c) - (f) Element maps for O, Al, Ba and Ce elements.

则。为了进一步调查元素在颗粒中的分布情况, 我们对该荧光粉颗粒进行原位的 EDS mapping 图 像分析。从图 $3(c) \sim (f)$ 可以清楚地看到样品颗 粒中含有 Ba、Al、O 和 Ce 元素,且各元素在该颗 粒中分布均匀。上述结果表明,我们成功地合成 了纯相且元素分布均匀的 BAO: $x Ce^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ 荧光粉。

3.2 BaAl₁₂O₁₉:Ce³⁺荧光粉的光致发光特性

图 4 为 BAO: xCe^{3+} (x = 0.01, 0.05, 0.09)样 品的漫反射光谱。所有样品在 200~400 nm 区域 有一个宽的吸收带,这主要归因于基质的电荷迁 移带和 Ce^{3+} 的 4f-5d 电子跃迁吸收。随着 Ce^{3+} 浓 度的逐渐增加,吸收强度逐渐增大,表明我们合成 的 BAO: xCe^{3+} (0.01 $\leq x \leq 0.09$)荧光粉的吸收范 围与近紫外光 LED 芯片的发射波长(360~400 nm)可以较好地匹配。

图 5(a) 是 BAO: xCe³⁺(0.01 ≤ x ≤ 0.09) 样 品的光致发光光谱。在波长为 361 nm 的近紫外 光激发下,样品发射光谱表现为覆盖蓝、青、绿区



图 4 BAO: xCe³⁺ (x = 0.01, 0.05, 0.09) 样品的 DR 光谱 Fig. 4 DR spectra of BAO: xCe³⁺ (x = 0.01, 0.05, 0.09) samples

域的宽带发射(365~650 nm),发射主峰值位于 450 nm 左右,这个宽的发射带主要归于发光中心 Ce^{3+} 的5d到4f的能级跃迁。如图5(b)所示,随 着 Ce^{3+} 浓度增加,样品的发光强度逐渐增强。在 x = 0.05时,发光强度达到最大值,PLQY达到 30.8%,当掺杂浓度超过0.05 mol时,发射强度 逐渐降低,我们推测这可能归因于 Ce^{3+} 的浓度猝



图 5 (a) BAO: xCe³⁺ (0.01≤x≤0.09) 荧光粉的 PL 光谱; (b) 发射强度随浓度变化曲线; (c) BAO: xCe³⁺ (0.01≤x≤0.09) 荧光粉的荧光寿命衰减曲线; (d) 在 361 nm 激发下 BAO: xCe³⁺ (x = 0.01, 0.03, 0.07, 0.09) 荧光粉对于 lg (*I*/x)和 lgx 之间的线性拟合。

Fig. 5 (a) PL spectra of BAO: $x \text{Ce}^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ phosphors. (b) Emission intensity as a function of concentration. (c) Fluorescence lifetime decay curve of BAO: $x \text{Ce}^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ phosphors. (d) Linear fitting between $\lg(I/x)$ and $\lg x$ of BAO: $x \text{Ce}^{3+}(x=0.01, 0.03, 0.07, 0.09)$ phosphors at 361 nm.

灭效应。荧光寿命衰减结果进一步证实了我们的 上述猜测。在近紫外光 361 nm 激发下,监测 450 nm 处的发射峰我们得到了 BAO: $xCe^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ 的荧光寿命衰减曲线(如图 5(c)所示)。 随着 Ce^{3+} 掺杂量的增加,荧光寿命衰减曲线呈非 线性变化,且非线性衰减行为越来越明显,结果表 明随着 Ce^{3+} 浓度增加, Ce^{3+} 去激发过程路径增 加,致使这种 Ce^{3+} 荧光寿命衰减非线性变化凸 显。所有样品的平均寿命 τ 可通过下列公式 计算^[24].

$$\tau = \frac{A_1 \tau_1^2 + A_2 \tau_2^2}{A_1 \tau_1 + A_2 \tau_2},\tag{1}$$

得到的 BAO: $xCe^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ 的平均寿命 分别为 49.762,45.206,44.195,42.563,42.432 μ s。随着 Ce^{3+} 掺杂浓度的增加,荧光寿命逐渐减 小。这是因为当 Ce^{3+} 掺杂浓度增加时, Ce^{3+} 离子 之间的平均距离减小,当小到临界距离时, Ce^{3+} 发光中心间的相互作用增强,相邻 Ce^{3+} 之间的能 量转移变得更频繁,从而为猝灭点提供了额外的 衰减通道^[25]。为了进一步分析 Ce^{3+} 离子之间的 能量传递机理,我们粗略估计发光中心的临界距 离(R_c)为^[26]:

$$R_{\rm c} = 2 \left[\frac{3V}{4 \pi \chi_{\rm c} N} \right]^{1/3}, \qquad (2)$$

其中,*V*为单位晶胞的体积, χ_e 为 Ce³⁺的临界掺 杂浓度,*N*表示单位晶胞内可以被 Ce³⁺占据的格 位数。在该工作中, $\chi_e = 0.05$,*V* = 0.620 13 nm³, *N* = 6,计算得到 R_e 约为 1.581 nm。据报道,当 R_e <0.5 nm 时,能量转移主要由交换相互作用导 致^[27]。显然,在这里交换相互作用机制对能量转 移并不起主导作用。因此,我们认为在 BAO: xCe³⁺(0.01 $\leq x \leq 0.09$)体系中,能量传递机制可 能通过多极-多极相互作用发生。这种相互作用 可以用 Dexter 提出的方程来确定^[28]:

$$\frac{I}{x} = K [1 + \beta(x)^{\theta/3}]^{-1}, \qquad (3)$$

其中,*I*为发射强度,*x*表示掺杂 Ce³⁺浓度,*K*和 β 是相同激发条件下的常数。 θ =3,6,8,10 分别表 示邻近的 Ce³⁺-Ce³⁺之间的能量传递、偶极-偶极、 偶极-四极和四极-四极相互作用^[29]。图 5(c)显 示了 lg(*I*/*x*)和 lg*x*之间的线性关系,斜率为 1.183 66。计算得到的 θ 值为 3.551,接近于 3, 由此说明在 BAO: *x*Ce³⁺(0.01 ≤ *x* ≤ 0.09)体系 中, Ce³⁺浓度猝灭机制源于邻近的 Ce³⁺-Ce³⁺之间的能量传递。

图 6 (a) 显示了 BAO: $x Ce^{3+}$ (0. 01 $\leq x \leq$ 0.09) 荧光粉的光致激发光谱(λ_= = 450 nm), 在 200~400 nm 近紫外光范围内有较强的吸收,这 与漫反射光谱相对应。其激发光谱存在两个激发 峰,归因于 Ce³⁺从 4f 基态到不同 5d 轨道的电子 跃迁。激发强度随 x 值的增加而逐渐增强, 在x =0.05 时达到最大值,然后随着 Ce³⁺浓度的进一步 增加而减小,与其对应的 PL 光谱强度变化趋势 相同。此外,随着 Ce³⁺浓度增加,发射光谱的中 心波长从 433 nm 红移到 450 nm (图 6(b))。通 常光谱红移主要归结于:(1)斯托克斯位移,(2) 光谱重叠,(3)晶体场劈裂。为了明确产生光谱 红移的原因,我们计算了掺杂不同 Ce3+浓度样品 的斯托克斯位移,分别为4 944.45,5 178.31, 5 527.88,5 604.85,5 788.98 cm⁻¹,发现随着掺 杂浓度逐渐增加样品的斯托克斯位移逐渐增加, 表明斯托克斯位移是引起光谱红移原因之一。此 外,我们从图 6(b) 中可以观察到光谱重叠部分 (光致激发光谱与光致发光光谱之间)逐渐减小。 因此,我们考虑光谱重叠对光谱红移的贡献不大。 最后由下式确定了晶体场劈裂(Dq)^[30]:

$$Dq = \frac{1}{6} Z e^2 \frac{r^4}{R^5},$$
 (4)

其中 Z 和 e 分别为阴离子和电子的电荷,r 是 d 波 函数的半径,R 是键长。当半径较大的 Ba²⁺被半 径较小的 Ce³⁺占据时,Ce³⁺与 O²⁻之间的距离变 得更短。由于晶体场劈裂 Dq 与 $1/R^5$ 成正比, Ce³⁺与 O²⁻之间的距离变短会导致 Ce³⁺周围的 晶体场强度增大,从而导致 Ce³⁺离子 5d 能级的 晶体场劈裂程度增加,发射光谱向长波方向移动, 这与发射光谱产生红移的现象相符。因此,光谱 红移现象是斯托克斯位移增大和晶体场劈裂增强 共同引起的。

根据 PL 光谱可知, BAO: $xCe^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ 荧光粉呈现出一个宽的不对称发射带,半高 宽均约为 120 nm,我们推测该宽带发射可能是由 于不同 Ce^{3+} 发光中心的光谱叠加所致。为了进一 步验证上述猜测,我们对 x = 0.05 样品的发射光 谱进行高斯拟合(图 6(c))。光谱拟合结果显 示,这个宽带发射峰可以拟合为4 个高斯谱,其发 射峰的峰位分别位于 561 nm(17 825 cm⁻¹, Peak 1)、



图 6 (a) BAO: *x*Ce³⁺ (0.01 ≤ *x* ≤ 0.09) 荧光粉在 450 nm 监测下的激发光谱; (b) 归一化的光致激发和光致发光光谱; (c) BAO: 0.05 Ce³⁺ 荧光粉的 PL 光谱及其高斯拟合; (d) BAO: 0.05 Ce³⁺ 荧光粉在 561,507,469,430 nm 监测下的荧光寿命衰减曲线。

Fig. 6 (a) Excitation spectra of BAO: xCe³⁺ (0.01 ≤ x ≤ 0.09) phosphors at 450 nm. (b) Normalized photoluminescence and photoluminescence spectra. (c) PL spectra and Gaussian fitting of BAO: 0.05Ce³⁺ phosphor. (d) Fluorescence lifetime decay curve of BAO: 0.05Ce³⁺ phosphor at 561, 507, 469, 430 nm.

507 nm(19 724 cm⁻¹, Peak 2)、469 nm(21 322 cm⁻¹, Peak 3)和430 nm(23 256 cm⁻¹, Peak 4)。通过计算 得到 Peak 1 与 Peak 2 之间以及 Peak 3 与 Peak 4 之 间的能量差,发现其能量差分别为 1 899 cm⁻¹和 1 934 cm⁻¹,该结果与理论上 Ce 的²F_{5/2}和²F_{7/2}能级 的能量差(2 000 cm⁻¹)基本一致^[31-35],说明这个宽谱 带发射主要归因于两个不同的 Ce³⁺中心,分别标记 为 Ce1 和 Ce2。为了证实这一结果,我们进一步调查 依赖于波长的寿命衰减曲线(图 6(d)),监测 4 个不 同的发射峰 561,507,469,430 nm,这 4 个不同发射波 长的平均寿命分别为 51.230,50.993,44.683,41.303 μ s,发现其荧光寿命衰减行为不同,该结果与高斯分 峰拟合结果一致,进一步证实了我们制备的样品发 出的宽带发射来源于两个不同的 Ce³⁺中心。我们根 据 Van Uitert 公式分析 4 个发射峰的起源^[36]:

$$E = Q \left[1 - \left(\frac{V}{4} \right)^{\frac{1}{V}} 10^{-\left(\frac{n \times E_a \times r}{80} \right)} \right], \qquad (5)$$

其中 E 代表 Ce³⁺的发射峰所对应的能量(cm⁻¹), Q 表示激活剂离子 d 激发态低能带的位置, Q 对于

Ce³⁺有固定值, $Q_{Ce^{3+}} = 50\ 000\ cm^{-1}$, V代表离子 的价态($V_{Ce^{3+}} = 3$), $n \neq Ce^{3+}$ 离子周围壳层中阴 离子的数量, E_a 表示形成阴离子的原子的活化能 (对于同一基质, 它是一个常数), $r \neq 被 Ce^{3+}$ 取代 的主阳离子半径($r_{Bal^{2+}} = 0.147\ nm,\ CN = 9; r_{Ba2^{2+}} =$ 0.152 nm, CN = 10)。由公式(5)可知, $E = n\ nr$ 成正比, 在这里 $r_{Bal^{2+}} < r_{Ba2^{2+}}, n_{Bal^{2+}} < n_{Ba2^{2+}}, 得出$ $<math>E_{Bal^{2+}} < E_{Ba2^{2+}}, E$ 的值越大发射波长越短。因此, 我们认为 Peak 1 和 Peak 2 来源于 Ce³⁺占据 Ba1 格位, Peak 3 和 Peak 4 来源于 Ce³⁺占据 Ba2 格位^[37]。上述结果证明, 由于 Ce³⁺分别占据 Ba1 和 Ba2 格位导致了 BAO: $xCe^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ 荧光粉不对称的宽谱带发射。

图 7 展示的是 BAO: *x*Ce³⁺(0.01 ≤ *x* ≤ 0.09) 荧光粉在室温下的 CIE 色度坐标图。我们可以清 楚地观察到,随着 *x* 的增加,BAO: *x*Ce³⁺荧光粉的 发光颜色从蓝色(*x* = 0.01)逐步转变为青色(*x* = 0.09),相应的色坐标从(0.182 0,0.169 8)连续 移动到(0.205 6,0.229 3)。插图显示了在 365

nm 紫外灯照射下 BAO: 0.05Ce³⁺荧光粉发出明 亮的青光的照片。



- 图 7 BAO: xCe³⁺(0.01≤x≤0.09)荧光粉的 CIE 色度坐 标图,插图是 BAO: 0.05Ce³⁺样品在 365 nm 近紫外 灯照射下的实物图。
- Fig. 7 CIE coordinate of BAO: $x \operatorname{Ce}^{3+}(0.01 \le x \le 0.09)$ phosphors, the inset is a real image of the BAO: $0.05 \operatorname{Ce}^{3+}$ sample under 365 nm near-ultraviolet lamp.

(a) WLED 1 365 nm LED chip Ra=85CCT=7 091 K $BAO: Ce^{3+}$ (Sr, Ca)AlSiN₃: Eu²⁺ Normalized intensity WLED 2 Ra=82CCT=6 046 K WLED 3 Ra=78CCT=4 924 K 400 500 600 700 800 λ/nm

BAO:0.05Ce³⁺荧光粉实现了覆盖可见光谱蓝、 青、绿区域的宽带青光发射,有望替代传统三基色荧光 粉中的蓝色和绿色荧光粉。因此,通过将制备的BAO: 0.05Ce³⁺宽带青色荧光粉和商用(Sr,Ca)AlSiN₃:Eu²⁺ 红色荧光粉按不同比例混合与近紫外光 LED 芯片 (λ_{av} = 365 nm)结合,制备出三种简单的二色白光 LED 器件(WLED 1~WLED 3)。器件由 60 mA 电流驱动 产生相应的发光光谱(图 8(a))。由于 BAO: 0.05Ce³⁺ 的宽带青色发射和(Sr,Ca)AlSiN₃: Eu²⁺的宽带红色发 射,即使没有混合另一种通常用于其他全可见光谱 pc-WLEDs 的绿色发光荧光粉,也能获得覆盖整个可 见区域的连续光谱。如图 8(b)所示,其 CIE 色度坐 标分别为(0.307 5,0.304 6)、(0.322 8,0.309 2)、 (0.3422,0.3041)。随着商用红色荧光粉比例逐渐增 加,器件的发光性能有了明显的变化。这些结果验证 了新开发的 BAO: 0.05Ce3+宽带青色荧光粉在未来近 紫外光驱动 pc-WLEDs 中具有一定的应用潜力。



图 8 (a)不同比例的 BAO: 0.05 Ce³⁺ 宽带青色荧光粉和商用(Sr, Ca) AlSiN₃: Eu²⁺ 红色荧光粉共同制备的 WLEDs 器件; (b)图(a)中 3 个 pc-WLEDs 器件相应的 CIE 色度坐标图。

Fig. 8 (a) WLEDs devices prepared with different ratios of BAO: 0.05Ce^{3+} broadband cyan phosphors and commercial (Sr,Ca)Al-SiN₃: Eu²⁺ red phosphors. (b) Corresponding CIE chromaticity coordinates of the three pc-WLEDs devices in Fig. (a).

4 结 论

本文采用高温固相法成功合成了系列宽带发 射且发光颜色可调的 $Ba_{1-x}Al_{12}O_{19}$: xCe^{3+} (0.01 $\leq x \leq 0.09$) 荧光粉。X 射线衍射、扫描电子显微镜 和能量色散 X 射线能谱元素映射图像结果证实 我们合成了纯相且元素分布均匀的铝酸盐荧光 粉。在 361 nm 近紫外光激发下,随着掺杂 Ce^{3+} 浓度逐渐增加, $Ba_{1-x}Al_{12}O_{19}$: xCe^{3+} 样品的发光强 度逐渐增大且发光颜色由蓝光逐渐调节到青光。 在 x = 0.05 mol 时, $Ba_{0.95}Al_{12}O_{19}$: 0.05 Ce³⁺ 样品的 发光强度达到最大值, 荧光内量子产率为 30.8%。 该样品表现出覆盖可见光谱蓝、青、绿区域(365~ 650 nm)的主峰位于 450 nm 的青光发射, 其半高 宽为 120 nm。不对称的宽发射带源于占据基质 晶格中 Ba1 和 Ba2 格位的两个 Ce³⁺ 发光中心。 稳态光谱和荧光寿命测试结果证实, 当掺杂 Ce³⁺ 浓度大于 0.05 mol 时 Ba_{1-x}Al₁₂O₁₉: xCe³⁺ 样品发 生浓度猝灭, 计算结果表明该浓度猝灭主要归因 于邻近的 Ce³⁺-Ce³⁺ 之间的能量传递。此外, Ba_{1-x}Al₁₂O₁₉: xCe³⁺样品的光谱发生连续红移,这 归因于斯托克斯位移增大以及晶体场劈裂增强。 最后,我们在近紫外光 LED 芯片驱动下,将 Ba_{0.95}-Al₁₂O₁₉: 0.05Ce³⁺样品与商用红色荧光粉混合形 成二色白光,并通过改变混合比例获得了系列发 光颜色和色温可控的白光 LED 器件。研究结果

表明,本文合成的宽带青色荧光粉在高质量的 pc-WLEDs 中具有潜在的应用前景。

本文专家审稿意见及作者回复内容的下载地址: http://cjl.lightpublishing.cn/thesisDetails#10.37188/ CJL.20210178.

参考文献:

- [1] DAI P P, CAO J, ZHANG X T, et al. Bright and high-color-rendering white light-emitting diode using color-tunable oxychloride and oxyfluoride phosphors [J]. J. Phys. Chem. C, 2016,120(33):18713-18720.
- [2] DAI P P, LEE S P, CHAN T S, et al. Sr₃Ce(PO₄)₃: Eu²⁺: a broadband yellow-emitting phosphor for near ultravioletpumped white light-emitting devices [J]. J. Mater. Chem. C, 2016,4(6):1170-1177.
- [3] ZHOU J, LIU Q L, XIA Z G. Structural construction and photoluminescence tuning via energy transfer in apatite-type solidstate phosphors [J]. J. Mater. Chem. C, 2018,6(16):4371-4383.
- [4] HUANG X Y. Cyan phosphors for full-visible-spectrum lighting: shining new light on high-CRI white pc-LEDs [J]. Sci. Bull., 2019,64(22):1649-1651.
- [5] HE J, GUO X X, CHEN Y B, et al. VUV/Vis Photoluminescence, site occupancy, and thermal-resistance properties of K₄SrSi₃O₉: Ce³⁺ [J]. Chem. -Eur. J., 2018,24(6):1287-1294.
- [6] ZHOU N L, WANG J L, HUANG J, et al. Enhanced color rendering index of organic/inorganic hybrid white light-emitting diodes with trans-1-(9-anthryl)-2-phenylethene derivatives as organic blue-green emitting materials [J]. Opt. Mater., 2021,113:110832.
- [7] ZHONG J Y, ZHUO Y, HARIYANI S, et al. Thermally robust and color-tunable blue-green-emitting BaMgSi₄O₁₀: Eu²⁺, Mn²⁺ phosphor for warm-white LEDs [J]. Inorg. Chem., 2020,59(18):13427-13434.
- [8] LIU Y F, SILVER J, XIE R J, et al. An excellent cyan-emitting orthosilicate phosphor for NUV-pumped white LED application [J]. J. Mater. Chem. C, 2017,5(47);12365-12377.
- [9] ZHANG J C, ZHANG J L, ZHOU W L, et al. Composition screening in blue-emitting Li₄Sr_{1+x}Ca_{0.97-x}(SiO₄)₂: Ce³⁺ phosphors for high quantum efficiency and thermally stable photoluminescence [J]. ACS Appl. Mater. Interfaces, 2017, 9 (36):30746-30754.
- [10] SUN L L, DEVAKUMAR B, LIANG J, et al. A broadband cyan-emitting Ca₂LuZr₂ (AlO₄)₃: Ce³⁺ garnet phosphor for nearultraviolet-pumped warm-white light-emitting diodes with an improved color rendering index [J]. J. Mater. Chem. C, 2020,8(3):1095-1103.
- [11] SUN D S,ZHANG L L, HAO Z D, et al. Two Ce³⁺ centers induced broadband emission in Y₃Si₆N₁₁: Ce³⁺ yellow phosphor
 [J]. Dalton Trans., 2018,47(46):16723-16728.
- [12] ZHANG S, HAO Z D, ZHANG L L, et al. Observation of a red Ce³⁺ center in SrLu₂O₄: Ce³⁺ phosphor and its potential application in temperature sensing [J]. Dalton Trans., 2019,48(16):5263-5270.
- [13] YOU S H, ZHUO Y, CHEN Q L, et al. Dual-site occupancy induced broadband cyan emission in Ba₂CaB₂Si₄O₁₄: Ce³⁺
 [J]. J. Mater. Chem. C, 2020,8(44):15626-15633.
- [14] ZHU Q Q, WANG L, HIROSAKI N, et al. Extra-broad band orange-emitting Ce³⁺-doped Y₃Si₅N₉O phosphor for solid-state lighting: electronic, crystal structures and luminescence properties [J]. Chem. Mater., 2016,28(13):4829-4839.
- [15] WEI Q, DING J Y, WANG Y H. A novel tunable extra-broad yellow-emitting nitride phosphor with zero-thermal-quenching property [J]. Chem. Eng. J., 2020,386:124004.
- [16] ZHONG R X, ZHANG J H. Red photoluminescence due to energy transfer from Eu²⁺ to Cr³⁺ in BaAl₁₂O₁₉[J]. J. Lumin., 2010,130(2):206-210.
- [17] XIAO L J, XIE Y, HE M R, et al. Luminescent properties of BaAl₁₂O₁₉: Tb, Dy phosphors prepared by sol-gel method [J].
 J. Nanosci. Nanotechnol., 2014, 14(6):4570-4573.

- [18] WEI Y, CAO L, LV L M, et al. Highly efficient blue emission and superior thermal stability of BaAl₁₂O₁₉: Eu²⁺ phosphors based on highly symmetric crystal structure [J]. Chem. Mater., 2018,30(7):2389-2399.
- [19] XIE Y,XIAO L J,HE M R,et al. Study on luminescence behavior of BaAl₁₂O₁₉: Tb,Eu [J]. J. Nanosci. Nanotechnol., 2011,11(11):9908-9911.
- [20] YADAV R S, PANDEY S K, PANDEY A C. BaAl₁₂O₁₉: Mn²⁺ green emitting nanophosphor for PDP application synthesized by solution combustion method and its vacuum ultra-violet photoluminescence characteristics [J]. J. Lumin., 2011,131(9):1998-2003.
- [21] ZHU Y T, LI C X, DENG D G, et al. High-sensitivity based on Eu²⁺/Cr³⁺ co-doped BaAl₁₂O₁₉ phosphors for dual-mode optical thermometry [J]. J. Lumin., 2021,237:118142.
- [22] SINGH V, SIVARAMAIAH G, RAO J L, et al. An electron paramagnetic resonance and optical study of Cr doped BaAl₁₂O₁₉ powders [J]. Ceram. Int., 2014,40(7):9629-9636.
- [23] WEI Y, GAO Z Y, YUN X H, et al. Abnormal Bi³⁺-activated NIR emission in highly symmetric XAl₁₂O₁₉ (X = Ba, Sr, Ca) by selective sites occupation [J]. Chem. Mater., 2020, 32(19):8747-8753.
- [24] LIU D J, YUN X H, LI G G, et al. Enhanced cyan emission and optical tuning of Ca₃Ga₄O₉: Bi³⁺ for high-quality full-spectrum white light-emitting diodes [J]. Adv. Opt. Mater., 2020,8(22):2001037.
- [25] DAI P P, LI C, ZHANG X T, et al. A single Eu²⁺ -activated high-color-rendering oxychloride white-light phosphor for whitelight-emitting diodes [J]. Light: Sci. Appl., 2016,5(2):e16024-1-9.
- [26] LIU S Q,LIANG Y J,ZHU Y L, et al. Synthesis and luminescence properties of novel Ce³⁺ doped BaZrSi₃O₉ phosphors
 [J]. Opt. Laser Technol., 2016,84:1-8.
- [27] ZHANG S, HAO Z D, ZHANG L L, et al. Efficient blue-emitting phosphor SrLu₂O₄: Ce³⁺ with high thermal stability for near ultraviolet (~400 nm) LED-Chip based white LEDs [J]. Sci. Rep., 2018,8(1):10463-1-8.
- [28] GAO T Y, ZHUANG W D, LIU R H, et al. Site occupancy and enhanced luminescence of broadband NIR gallogermanate phosphors by energy transfer [J]. J. Am. Ceram. Soc., 2020,103(1):202-213.
- [29] ZHAO D, ZHANG S R, FAN Y P, et al. Thermally stable phosphor KBa₂ (PO₃)₅: Eu²⁺ with broad-band cyan emission caused by multisite occupancy of Eu²⁺ [J]. Inorg. Chem., 2020,59(13):8789-8799.
- [30] HONG S U, SINGH S P, PYO M, et al. Density functional theory calculations for the band gap and formation energy of $Pr_{4-x}Ca_xSi_{12}O_{3+x}N_{18-x}$; a highly disordered compound with low symmetry and a large cell size [J]. Phys. Chem. Chem. Phys., 2017, 19(25):16702-16712.
- [31] BAI Q Y, ZHAO S L, XU Z, et al. Partial cation substitution of tunable blue-cyan-emitting Ba₂B₂O₅: Ce³⁺ for near-UV white LEDs [J]. J. Am. Ceram. Soc., 2019,102(10):6213-6226.
- [32] LI G, WANG Y H, ZENG W, et al. Photo-/cathodoluminescence and energy transfer properties of novel Ce³⁺ singly doped and Ce³⁺/Tb³⁺ codoped NaBaScSi₂O₇ phosphors [J]. J. Mater. Chem. C, 2016,4(15):3304-3312.
- [33] ZHANG Z J, LIANG J, SUN L L, *et al.* Synthesis and photoluminescence properties of near-UV-excitable cyan-emitting Ca₂YHf₂Ga₃O₁₂: Ce³⁺ garnet phosphors[J]. *J. Lumin.*, 2020,227:117544.
- [34] LI X S, GUO C J, WANG H W, et al. Green emitting Ba_{1.5}Lu_{1.5}Al_{3.5}Si_{1.5}O₁₂: Ce³⁺ phosphor with high thermal emission stability for warm WLEDs and FEDs [J]. Ceram. Int., 2020,46(5):5863-5870.
- [35] XIAO Y J, ZHANG D Y, CHANG C K, et al. Photoluminescence and afterglow behavior of Ce³⁺ activated Li₂Sr_{0.9} Mg_{0.1}SiO₄ phosphor [J]. RSC Adv., 2019,9(47):27386-2730.
- [36] SHENG X X, DAI P P, SUN Z Y, et al. Site-selective occupation of Eu²⁺ activators toward full-visible-spectrum emission in well-designed borophosphate phosphors [J]. Chem. Eng. J., 2020,395:125141.
- [37] TAKAHASHI H, YONEZAWA S, KAWAI M, et al. Preparation and optical properties of CeF₃-containing oxide fluoride glasses [J]. J. Fluorine Chem., 2008,129(11):1114-1118.



李婉璐(1996 -),女,新疆库尔勒 人,硕士研究生,2018 年于新疆师 范大学获得学士学位,主要从事固 体发光的研究。 E-mail: lwl13579961995@ sina.com



戴鹏鹏(1982 -),男,重庆人,博士,教 授,博士研究生导师,2012 年于东北师范 大学获得博士学位,主要从事无机光功 能材料的结构设计及其在照明、显示、传 感器中应用的基础研究。

E-mail: daipp614@ nenu. edu. cn