蓝光激发的 $Y_{2.93}Al_5O_{12}$: 0. 07Ce³⁺ 黄色荧光粉的制备及光致发光

李 兆,吴坤尧,王亚楠,曹 静,王永锋,鲁媛媛

西安航空学院材料工程学院,陕西西安 710077

摘 要 以 Al₂(SO₄)₃ • 18H₂O、尿素为原料,采用水热-热解法制备了球形 α-Al₂O₃ 粉体。以自制 α-Al₂O₃、 Y₂O₃ 及 CeO₂ 为原料,固相法制备了白光 LED 用 Y_{2.93} Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ 黄色荧光粉,通过 X 射线衍射 (XRD)、扫描电镜(SEM)、X 射线能谱(EDS)及荧光光谱(PL)等对产物的物相、形貌及光致发光性能进行了 表征。结果表明:水热-热解法制备出了物相纯净、分散性良好的球形 α-Al₂O₃ 粉体,以该 α-Al₂O₃ 为原料, 合成出可被 460 nm 蓝光有效激发,发射光谱为峰值在 550 nm 宽带的 Y_{2.93} Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ 荧光粉,色坐 标为(0.453,0.5319),采用 GSAS 软件对 Y_{2.93} Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ 荧光粉的 XRD 图进行了 Rietveld 结构精 修,精修图与 XRD 测试图完全吻合,Y,Al,Ce,O四元素均匀地分布在黄色荧光粉产物中,Y_{2.93} Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ 黄色荧光粉的激发光谱由两个部分组成,在 340 和 460 nm 处有两个非常明显的吸收峰,Ce³⁺的 4*f* 能级由于自旋-耦合而劈裂为两个光谱支项² $F_{7/2}$ \rightarrow ⁵ $D_{5/2}$ 的跃迁,460 nm 的激发峰属于² $F_{7/2}$ \rightarrow ⁵ $D_{5/2}$ 的跃迁,460 nm 的激发峰属于² $F_{7/2}$ \rightarrow ⁵ $D_{3/2}$ 的跃迁,并且 460 nm 处的激发强度强于 340 nm 处激发强 度。以 460 nm 为监测波长得到的发射光谱,最强发射峰位于 550 nm,Y_{2.93} Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺荧光粉是一种 适用于白光 LED 的高性能黄色荧光粉。

关键词 Y_{2.93} Al₅ O₁₂: 0.07Ce³⁺; 白光 LED; 荧光粉; 光致发光
 中图分类号: O469 文献标识码: A DOI: 10.3964/j.issn.1000-0593(2022)02-0381-05

引 言

白光发光二极管(light-emitting diodes, LEDs)作为当今 一种高效的半导体光源,具有节能、环保、可靠性高及寿命 长等优点被称为第四代照明光源^[1-3]。目前,商用白光 LED 的实现方式主要是采用蓝光 LED 芯片+黄色荧光粉这种方 式实现的,因此光致发光是实现白光 LED 的主要方法^[4-6]。 在这种技术中,荧光粉的性能成为影响白光 LED 质量的关 键因素之一, 黄色荧光粉主要采用的是 YAG: Ce³⁺ 体系, YAG: Ce³⁺ 荧光粉与蓝光芯片匹配性好, 发光效率高而成 为众多科研工作者研究的热点。邵秀晨等[7]通过采用真空固 相烧结法制备了不同 Gd 掺杂浓度的(Gd, Y)₃ Al₅ O₁₂: Ce 样 品,并通过 X 射线衍射,扫描电子显微镜及荧光光谱等表征 手段研究了 Gd 掺杂对 Ce: YAG 荧光陶瓷的晶体结构及其 用于白光 LED 时对发光性能的影响。郑飞等^[8]采用结晶法 和低温共烧结法制备了 Eu³⁺ 掺杂的 Y₃ Al₅ O₁₂: Ce³⁺ 荧光玻 璃,对制备出的样品进行能量色散 X 射线谱和光致发光光谱 测试,结果表明稀土离子 Eu³⁺与 YAG: Ce³⁺荧光粉已掺入

荧光玻璃。YAG 荧光粉的性能优劣与其所用的原材料 Al₂O₃ 有很大关系,本文以自制的球形结构 α -Al₂O₃ 及分析纯 Y₂O₃ 及 CeO₂ 为原料,还原气氛下高温固相法合成 Y_{2.93} Al₅O₁₂:0.07Ce³⁺黄色荧光粉,研究了该粉体的物相结构、 表观形貌及发光性能。

1 实验部分

1.1 α-Al₂O₃及Y_{2.93}Al₅O₁₂:0.07Ce³⁺荧光粉的制备

配置 0.05 mol·L⁻¹的 Al₂(SO₄)₃ · 18H₂O 溶液, 按照 Al₂(SO₄)₃ 与 CON₂ H₄ 摩尔比为 1:10 的条件加入一定量的 尿素,室温下磁力搅拌 20 min,待溶液成透明澄清时转入带 有聚四氟乙烯内衬的 50 mL 的反应釜中。120 ℃恒温反应 24 h,冷却至室温后产物经抽滤、洗涤得到前驱体碳酸铝铵,前 驱体 1 200 ℃煅烧 2 h 得到球形结构的 α -Al₂O₃。根据化学计 量比称取 Y₂O₃(分析纯)、CeO₂(分析纯)及自制球形 α -Al₂O₃ 混合均匀,玛瑙研钵中研磨 1h 后转入刚玉坩埚,马弗 炉内还原气氛(95% N₂+5% H₂)1 500 ℃煅烧 4 h,得到产 物 Y_{2.93}Al₅O₁₂:0.07Ce³⁺黄色荧光粉。

收稿日期: 2021-01-18, 修订日期: 2021-04-26

基金项目: 国家自然科学基金项目(51474170), 西安市科技计划项目(GXYD9.2)资助

作者简介: 李 兆, 1986 年生, 西安航空学院材料工程学院教授 e-mail: pylizhao@163. com

1.2 α-Al₂O₃及Y_{2.93}Al₅O₁₂:0.07Ce³⁺荧光粉的表征

 $Y_{2.93}$ Al₅ O₁₂ : 0.07Ce³⁺ 黄色荧光粉的晶型结构采用日本 理学公司的 Rigaku Ultima IV 的 X 射线衍射仪测定。表观形 貌及能谱采用德国布鲁克的 Zeiss Sigma 300 场发射扫描电 镜测定。利用日立 F7000 荧光光谱仪测试 YAG: Ce³⁺荧光 粉的激发、发射光谱。

2 结果与讨论

2.1 球形 α-Al₂O₃ 的表征

图 1 为以 Al₂(SO₄)₃ • 18H₂O 和尿素为原料, 120 ℃水 热反应 24 h 合成前驱体 NH₄[Al(OOH) HCO₃]经 1 200 ℃ 煅烧 2 h 得到产物球形 α -Al₂O₃XRD 谱图及微观形貌照片, 与 JCPDS 标准卡片(No. 43-1484)完全吻合,所有衍射峰均 属 α -Al₂O₃,表明制备出的粉体为纯净的 α -Al₂O₃相,且结晶 良好。同时 SO²⁻₄ 与 Al³⁺之间存在较强的静电引力, SO²⁻₄ 的 存在阻止了 Al³⁺与 OH⁻过快成核,因此整个结晶过程比较 稳定,各个界面都能充分生长,从而晶体形成实心球形。



Fig. 1 XRD patterns and SEM image of α -Al₂O₃

2.2 Y_{2.93}Al₅O₁₂:0.07Ce³⁺荧光粉的物相结构分析

为了确定 $Y_{2.93}$ $Al_5 O_{12}$: 0.07Ce³⁺ 荧光粉的晶体结构,采 用 GSAS 软件对 $Y_{2.93}$ $Al_5 O_{12}$: 0.07Ce³⁺ 荧光粉的 XRD 图进 行了 Rietveld 结构精修,精修结果如图 2 所示,由图 2 可知, 样品 $Y_{2.93}$ $Al_5 O_{12}$: 0.07Ce³⁺ 荧光粉的精修图与 XRD 测试图



完全吻合, Rietveld 结构精修的参数分别为: 全谱因子 $R_p = 6.31\%$, 加权的全谱因子 $R_{wp} = 9.22\%$, 拟合度因为 $x^2 = 2.486$,这些结果都满足精修结果要求,由此可知精修结果可信。



图 2 Y_{2.93}AG: 0.07Ce³⁺荧光粉的 XRD 图谱及晶体结构图 Fig. 2 XRD patterns and Crystal structure of Y_{2.93}Al₅O₁₂: 0.07Ce³⁺ phosphors

2.3 YAG: Ce³⁺ 荧光粉的微观形貌分析

图 3 展示了 $Y_{2.93}$ $Al_5 O_{12}$: 0.07 Ce^{3+} 荧光粉的微观形貌。 由图 3(a)可以直观看到 $Y_{2.93}$ $Al_5 O_{12}$: 0.07 Ce^{3+} 荧光粉在高 温煅烧下形成了粒度在 2~3 μ m 之间的块状结构, $Y_{2.93}$ $Al_5 O_{12}$: 0.07 Ce^{3+} 荧光粉的组成分析[图 3(b)]发现,产物表 面由 Y, Al, Ce 和 O 四种元素组成,由此可知, Ce³⁺ 成功进 人钇铝石榴石结构中取代 Y。图 3(c),(d),(e)中 $Y_{2.93}$ $Al_5 O_{12}$: 0.07 Ce^{3+} 的元素分布分析,发现 Y, Al, Ce 和 O 四 元素均匀地分布在黄色荧光粉产物中。

2.4 YAG: Ce³⁺ 荧光粉发光性能的分析

图 4 是使用自制球形 α -Al₂O₃ 为原料采用高温固相法制 备得到的 Y_{2.93} Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ 黄色荧光粉激发光谱、发射 光谱及色坐标,由图 4 可知,Y_{2.93} Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ 黄色荧 光粉的激发光谱由 2 个部分组成,在 340 和 460 nm 处有两 个非常明显的吸收峰,Ce³⁺的 4*f* 能级由于自旋-耦合而劈裂 为两个光谱支项²F_{7/2} 和²F_{5/2},其中²F_{5/2}为基谱项。340 nm 的激发峰对应于²F_{5/2}→⁵D_{5/2}的跃迁,460 nm 的激发峰属于





图 3 Y_{2.93}AG: 0.07Ce³⁺ 荧光粉的(a)FESEM, (b)EDX 谱, (c—f)Mapping 图 Fig. 3 Images of Y_{2.93}Al₅O₁₂: 0.07Ce³⁺ phosphors (a)FESEM, (b)EDX, (c—f)Mapping



² $F_{7/2}$ →⁵ $D_{3/2}$ 的跃迁,并且 460 nm 处的激发强度强于 340 nm 处激发强度。以 460 nm 为监测波长得到的发射光谱,最强 发射峰位于 550 nm,由于最强激发峰与最强发射峰均与最低 5d 态能级有关,而激发态 5d 电子的径向波函数可以很好的扩展到 $5s^25p^6$ 闭壳层之外,因此其能级受外场的影响较大,使 5d 态不再是分立的能级,而成为能带,因而从这个能

带到 4*f* 能级的跃迁也就成为带谱,即在图 4 中呈现为宽峰 发射^[10-11]。同时经过色坐标软件计算和分析可以得到 $Y_{2.93}$ Al₅O₁₂:0.07Ce³⁺黄色荧光粉的色坐标值为(0.4530,0.531 9),位于黄光区域。由此可知,该目标产物荧光粉能够有效 的吸收蓝色光,能够与 GaN 蓝光 LED 芯片发射的蓝光相匹 配发射黄光。

2.5 机理分析

图 5(a)是白光 LED 的光源结构示意图,由图 5(a)可知, Y_{2.93} Al₅O₁₂: 0.07Ce³⁺ 黄色荧光粉受到蓝色芯片蓝光激发 后,蓝光 LED 芯片发射出的一部分蓝光被 Y_{2.93} Al₅O₁₂: 0.07Ce³⁺ 黄色荧光粉吸收,荧光粉被激发而发射出黄光,剩 余的一部分蓝光与黄光混合得到白光。图 5(b)是 Ce³⁺能级 示意图,根据原子轨道能级排布图可知,Ce 原子失去外层 6s 和 5d 能级上的电子而变成 Ce³⁺的,由于电子受到自旋作 用,而且二者自旋方向也有所不同,4f 态可被划分为²F_{5/2}能 级和²F_{7/2}能级,两个能级之间能量相差较大,在整个过程当 中,当 4f 能级的电子受到激发后且激发至能量较低的 5d 能 级,处于 5d 态时寿命较短(5d 态寿命仅几纳秒),所以此次 跃迁过程停留时间较短,电子会从 5d 态跃迁至基态中,该 离子返回至基态这个过程属于电偶极允许跃迁,因此存在发 光过程^[7,9,12,13]。



图 5 YAG: Ce³⁺ 荧光粉的发光机理图 Fig. 5 Luminescence mechanism of Y_{2.93} Al₅O₁₂: 0.07Ce³⁺ phosphor

3 结 论

采用水热-热解法制备出球形 α-Al₂O₃ 粉体,以该粉体为 原料,通过高温固相法合成了物相纯净、粒度为 2~3 μm 的 Y_{2.93} Al₅O₁₂:0.07Ce³⁺荧光粉,研究结果显示该荧光粉适于 蓝光 LED 芯片激发,能够成功发射黄色光,发射峰位于 550 nm,产物色坐标为(0.4530,0.5319),位于黄光区域。由此 可知该目标产物荧光粉能够有效的吸收蓝色光,能够与 GaN 蓝光 LED 芯片发射的蓝光相匹配发射黄光。

References

- [1] Yu B, Li Y, Zhang R, et al. Journal of Alloys and Compounds, 2021, 852: 157020.
- [2] Devi S, Khatkar S P. Journal of Materials Science Materials in Electronics, 2020, 31(23): 20785.
- [3] Vien L T T, Tu N, Viet D X, et al. Journal of Luminescence, 2020, 227: 117522.
- [4] LI Zhao, CAO Jing, WANG Yong-feng(李 兆,曹 静,王永锋). Journal of the Chinese Society of Rare Earths(中国稀土学报), 2020, 38(2): 139.
- [5] Li Zhao, Zhao Xicheng, Jiang Yuanru. Journal of Rare Earths, 2015, 33(1): 33.
- [6] LI Zhao, CAO Jing, WANG Yong-feng(李 兆,曹 静, 王永锋). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2019, 39 (9): 2879.
- [7] SHAO Xiu-chen, ZHOU Sheng-ming, TANG Yan-ru, et al(邵秀晨,周圣明,唐燕如,等). Journal of Inorganic Materials(无机材料学报), 2018, 33(10): 1119.
- [8] ZHENG Fei, MAO Yun-wei, YANG Bo-bo, et al(郑 飞, 茅云蔚, 杨波波, 等). Chinese Journal of Luminescence(发光学报), 2019, 40(7): 842.
- [9] Li Z, Wang Y, Cao J. Journal of Wuhan University of Technology-Mater Sci. Ed., 2018, 33(5): 1028.
- [10] HU Pan, DING Hui, LIU Yong-fu, et al(胡 盼,丁 慧,刘永福,等). Chinese Journal of Luminescence(发光学报), 2020, 41 (12): 1504.
- [11] Karipbayev Z T, Lisitsyn V M, Mussakhanov D A, et al. Nuclear Instruments and Methods in Physics Research Section B, 2020, 479:
 222.
- [12] TANG Liang, YE Hui-qi, XIAO Dong(唐 靓, 叶慧琪, 肖 东). Chinese Journal of Luminescence(发光学报), 2018, 39(8): 1051.
- [13] XIE Xiao-tong, ZHU Hai-tao, LIU He, et al(谢小彤,朱海涛,刘 贺,等). Laser & Optoelectronics Progress(激光与光电子学进展), 2018, 55(11): 111602.

Synthesis and Luminescence Properties of Yellow-Emitting Phosphor $Y_{2.93}Al_5O_{12}$: 0. 07Ce³⁺ Under Blue Light Excitation

LI Zhao, WU Kun-yao, WANG Ya-nan, CAO Jing, WANG Yong-feng, LU Yuan-yuan School of Materials Engineering, Xi'an Aeronautical University, Xi'an 710077, China

Abstract Using $Al_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$ and urea as raw materials, the spherical α - Al_2O_3 powder was prepared by hydrothermalpyrolysis method. Using self-made α -Al₂O₃, Y₂O₃ and CeO₂ as raw materials, Y_{2.93} Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ yellow phosphors for white light LEDs were prepared by solid-phase method. Through X-ray diffraction (XRD), scanning electron microscope (SEM), X-ray energy spectroscopy (EDS) and fluorescence spectroscopy (PL) etc. to characterize the phase, morphology and photoluminescence properties of the product. The results showed that the hydrothermal-pyrolysis method prepared spherical α -Al₂O₃ powder with pure phase and good dispersibility. Using the α -Al₂O₃ as raw material, the synthesized α -Al₂O₃ could be effectively excited by 460 nm blue light, and the emission spectrum peaked at 550 nm. Broadband $Y_{2.93}$ Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ phosphor with color coordinates (0.453, 0.531 9), The XRD pattern of $Y_{2.93}$ Al₅O₁₂ : 0.07Ce³⁺ phosphor was refined with GSAS software. The refined pattern is completely consistent with the XRD test pattern. The four elements of Y, Al, Ce and O are evenly distributed in the yellow phosphor product. The excitation spectrum of $Y_{2.93}$ Al_5O_{12} : 0.07 Ce^{3+} yellow phosphor consists of two parts. There are two pronounced absorption peaks at 340 and 460 nm. The 4f energy level of Ce^{3+} is split into two spectra due to spin-coupling. Branch terms ${}^{2}F_{7/2}$ and ${}^{2}F_{5/2}$, ${}^{2}F_{5/2}$ is the base spectrum term. The excitation peak at 340 nm corresponds to the transition from ${}^{2}F_{7/2} \rightarrow {}^{5}D_{5/2}$, the excitation peak at 460 nm belongs to the transition from ${}^{2}F_{7/2} \rightarrow {}^{5}D_{3/2}$, and the excitation intensity at 460 nm is stronger than the excitation intensity at 340 nm. The emission spectrum obtained with 460 nm as the monitoring wavelength, the strongest emission peak is at 550 nm, $Y_{2.93}$ $Al_5 O_{12}$: 0.07 Ce^{3+} phosphor is a highperformance yellow phosphor suitable for white LEDs.

Keywords Y_{2.93} Al₅ O₁₂ : 0. 07Ce³⁺; WLED; Phosphor; Luminescence properties

(Received Jan. 18, 2021; accepted Apr. 26, 2021)