

Two-Peak Emission Behavior of $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3:\text{Eu}^{3+}$

Duan-ting Yan, Dan Wang, Yu-xue Liu*, Chun-guang Liu, Chang-shan Xu, Yi-chun Liu

Center for Advanced Opto-electronic Functional Materials Research, School of Physics, Northeast Normal University, Changchun, China

Email: yxliu@nenu.edu.cn

Abstract: $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3:\text{Eu}$ powders were prepared by a chemical co-precipitation method. Stoichiometric $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ and CaCl_2 were dissolved in deionized water, then the stoichiometric $\text{Eu}(\text{NO}_3)_3$ aqueous solution was added to the mixed aqueous solution under magnetic stirring. The ammonia solution was added to the mixed aqueous solution until a white sol was obtained. $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3:\text{Eu}$ powders were obtained after the sol precursor were annealed at 1100°C for 8 hours in air. From the excitation spectra and sites selective excitation spectra, the Eu^{3+} ions should occupy two types of sites in the C12A7 host. Maybe they are related to two types of Ca sites or to different charge compensation structures.

Keywords: $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3(\text{C12A7})$; Eu; co-precipitation process; sites selective excitation spectra

Eu^{3+} 掺杂 $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3$ 样品的双峰发射

严端廷, 王丹, 刘玉学*, 刘春光, 徐长山, 刘益春

东北师范大学 物理学院 先进光电子功能材料研究中心, 吉林 长春, 中国, 130024

Email: yxliu@nenu.edu.cn

摘 要: 利用化学共沉淀法, 将化学计量比的 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ 和 CaCl_2 溶于适量去离子水中形成混合盐溶液, 将化学计量比的 $\text{Eu}(\text{NO}_3)_3$ 溶液添加到上述盐溶液中并充分搅拌, 滴加氨水, 经 1100°C 保温 8 个小时, 制备了 $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3:\text{Eu}(\text{C12A7}:\text{Eu})$ 粉末。通过研究激发光谱和选择激发发射谱, 表明 Eu^{3+} 在 C12A7 中占据两种不同的格位, 这可能源于电荷补偿体对晶格中 Eu^{3+} 所处环境的影响。

关键词: $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3(\text{C12A7})$; Eu; 共沉淀法; 格位选择激发

1 引言

由于稀土的发光同基质材料的带隙宽度有关, 即基质材料的带隙越宽, 发光的温度猝灭效应越弱⁰。很多半导体及绝缘体材料均被用作稀土掺杂发光材料的基质材料⁰。宽带隙基质材料降低了稀土发光的温度猝灭效应, 有利于得到稳定的室温发射, 从而提高荧光粉的热稳定性。

Eu^{3+} 离子由于具有相对简单的能级结构, 较高的量子效率以及对局域环境具有高敏感性等特点, 常被用来研究材料的基础物理特性。由 Judd-Ofelt 理论我们知道, 稀土离子 4f 能级间的跃迁会遵守跃迁选择定则。当 Eu^{3+} 处于有严格反演对称中心的格位时, 将发生允许的 $^5\text{D}_0 \rightarrow ^7\text{F}_1$ 磁偶极跃迁, 而当 Eu^{3+} 处于仅稍微偏离反演对称中心的格位时, 将发生 $^5\text{D}_0 \rightarrow ^7\text{F}_2$ 受迫电

偶极跃迁, 且这种跃迁对局域环境的对称性很敏感, 因此 Eu^{3+} 所在基质晶格环境的对称性对 Eu^{3+} 的 4f 能级间的跃迁强弱具有显著的影响。有报道说电荷补偿引起的对称性的降低可增强 KMgF_3 基质中 Ce^{3+} 的 4f 壳层内部的电子跃迁^{[3][4]}。通过降低 Eu^{3+} 所在基质晶格的对称性, $\text{YBO}_3:\text{Eu}^{3+}$ 中 Eu^{3+} 的 $^5\text{D}_0 \rightarrow ^7\text{F}_2$ 跃迁强度得到了提高⁰⁰。因此, 具有多种较低对称性格位的宽带隙材料, 很适合作为 Eu^{3+} 离子的掺杂基质。

具有低对称性格位^{错误! 未找到引用源。}的宽带隙 (5.9 eV) 半导体 C12A7 无疑是稀土掺杂的优质候选基质材料之一。在本文中, 我们通过化学共沉淀法制备了 C12A7:Eu³⁺粉末, 观测到了 C12A7:Eu³⁺在可见区的室温发射, 通过激发谱和选择激发发射谱证明了 Eu^{3+} 以替代的方式占据了 C12A7 晶格中不同 Ca 格位。

2 实验

2.1 C12A7: Eu^{3+} 粉末的制备

基金项目: 国家自然科学基金资助项目 (10874023) 和新世纪优秀人才计划资助项目 (NCET-08-0757)

2.1.1 实验试剂

采用化学共沉淀法制备 $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3 : 0.5\text{at}\% \text{Eu}^{3+}$ 粉末。首先将化学计量比的 Eu_2O_3 加入适量的浓硝酸中, 制得一定浓度的标准 $\text{Eu}(\text{NO}_3)_3$ 溶液, 再将化学计量比的 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ 和 CaCl_2 在室温下溶于去离子水并向其中加入 $\text{Eu}(\text{NO}_3)_3$ 溶液, 制得澄清并且均匀的前驱体溶液之后, 再将沉淀剂 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 缓慢滴加到溶液中去。随后将所得的凝胶于 100°C 烘干, 放到高温炉中于 1100°C 保温 8 小时, 即得到了 C12A7:Eu 粉末。

2.2 样品的性能及表征

C12A7:Eu 粉末的结构采用 Rigaku D/max-RA 型 X 射线衍射仪(Cu $\text{K}\alpha$ 辐射, 波长为 0.15418 nm)分析。激发谱和选择激发发射谱采用 Nd:YAG 激光器和 R6G-dye 激光器进行。

3 结果与讨论

如图 1 所示为 C12A7: 0.5 at.%Eu 样品在监测不同发射波长(a) 612.5 nm , (b) 615 nm , (c) 619 nm and (d) 631 nm 下的激发谱。其中激发波长位于 $574.9\text{--}580.0\text{ nm}$ 区间的激发谱与 $^7\text{F}_0 \rightarrow ^5\text{D}_0$ 跃迁相关, 由图可知, 随 Eu^{3+} 掺杂浓度变化, 激发谱的峰的数目与峰位均发生了改变。

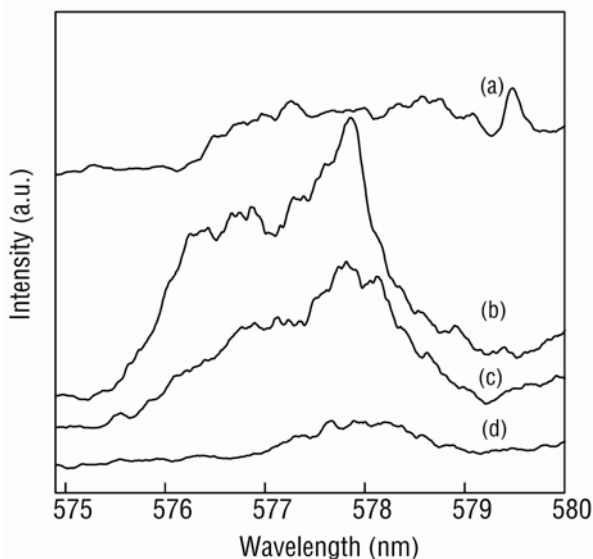


Fig 1 The excitation spectra of C12A7: 0.5 at.%Eu sample obtained by monitoring emission at (a) 612.5 nm , (b) 615 nm , (c) 619 nm and (d) 631 nm .

图 1 C12A7: 0.5 at.%Eu 样品在监测不同发射波长(a) 612.5 nm , (b) 615 nm , (c) 619 nm 和 (d) 631 nm 下的激发谱

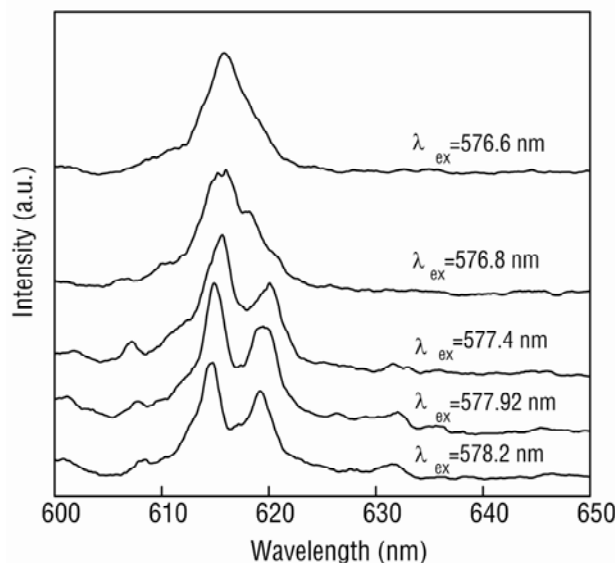


Fig 2 The emission spectra of C12A7: 0.5 at.%Eu sample under different wavelength excitation.

图 2 C12A7: 0.5 at.%Eu 的样品对应不同激发波长的发射谱

如图 2 所示为 C12A7:0.5 at.%Eu 样品对应不同激发波长的发射谱。在不同激发波长下, 均有位于 614 nm 左右的发射峰, 对应 $^5\text{D}_0 \rightarrow ^7\text{F}_2$ 的跃迁, 为受迫电偶极跃迁, 这表明 Eu^{3+} 离子所处的格位不具有反演对称性中心。同时, 当激发波长从 $576.6\text{--}578.2\text{ nm}$ 变化时, 随激发波长增加, 逐渐出现一些新劈裂的发射峰, 且发射峰的位置也随之发生了微小的移动。由图 1 和图 2 表明, Eu^{3+} 在 C12A7 中应占据两种格位。这可能是由于 C12A7 具有两种 Ca^{2+} 格位, 因此 Eu^{3+} 取代 Ca^{2+} 导致 C12A7 中的 Eu^{3+} 离子具有两种格位。同时 Eu^{3+} 取代 Ca^{2+} 会通过形成其它负电缺陷(如 O_2^{2-} , $\text{V}_{\text{Ca}}^{\cdot\cdot}$ 或 O^{2-} 等)来补偿因取代带来的正电荷, 以满足电中性的条件, 而这些负电缺陷会降低基质的对称性, 使 Eu^{3+} 处于不同的配位环境中。显然, Eu^{3+} 处于两种格位表明基质的对称性降低, 这将增强 Eu^{3+} 的 4f 内层电子的跃迁, 从而提高材料的发光强度。

4 结论

采用化学共沉淀法制备了 Eu 掺杂 C12A7 粉末, 由于 C12A7 的宽带隙以及低对称性格位, 使 Eu^{3+} 的禁戒跃迁得到解除。基于 $^5\text{D}_0 \rightarrow ^7\text{F}_0$ 和 $^5\text{D}_0 \rightarrow ^7\text{F}_2$ 的跃迁, 通过研究其激发光谱和选择激发发射谱, 我们认为 Eu^{3+} 在 C12A7 中占据两种不同的 Ca^{2+} 格位, 这可能源于 C12A7 中不同的 Ca^{2+} 格位和不同的电荷补偿方式, C12A7:Eu 笼子中的氧离子基团可能参与电荷补偿作

用，而这种电荷补偿作用通过降低 Eu^{3+} 局域环境的对称性，提高了 Eu^{3+} 的光发射。

References (参考文献)

- [1] Favannec P N, L'Haridon H and Salvi M. Moutonnet D, Le Guillou Y. Luminescence of erbium implanted in various semiconductors: IV, III-V and II-VI materials [J]. *Electron Lett*, 1989, 25: 718-719.
- [2] Kenyon A J, Recent developments in rare-earth doped materials for optoelectronics [J]. *Prog. Quantum Electron*, 2002, 26: 225-284.
- [3] Manthey W J, Crystal Field and Site Symmetry of Trivalent Cerium Ions in CaF_2 : The C_{4v} and C_{3v} Centers with Interstitial-Fluoride Charge Compensator [J]. *Phys Rev B*, 1973, 8(9): 4086-4098.
- [4] Francini. R, Grassano. U.M, Landi. L, Scacco. A, D'Elena. M, Nikl. M, Cechova. N and Zema. N, Ce^{3+} luminescent centers of different symmetries in KMgF_3 single crystals [J]. *Phys Rev B*, 1997, 56: 15109-15115.
- [5] Zhenggui Wei, Lingdong Sun, Chunsheng Liao, Chunhua Yan, Shihua Huang. Fluorescence intensity and color purity improvement in nanosized $\text{YBO}_3:\text{Eu}$ [J]. *Appl Phys Lett*, 2002, 80: 1447-1449.
- [6] Zhenggui Wei, Lingdong Sun, Chunsheng Liao, Jialu Yin, Xiaocheng Jiang, and Chunhua Yan. Size-Dependent Chromaticity in $\text{YBO}_3:\text{Eu}$ Nanocrystals: Correlation with Microstructure and Site Symmetry [J]. *J Phys Chem B*, 2002, 106: 10610-10617.
- [7] Peter V. Sushko, Alexander L. Shluger, Katsuro Hayashi, Masahiro Hirano, and Hideo Hosono. Mechanisms of oxygen ion diffusion in a nanoporous complex oxide $12\text{CaO} \cdot 7\text{Al}_2\text{O}_3$ [J]. *Phys Rev B*, 2006, 73: 014101-1-10.