

# Synthesis and Luminescence Properties of Eu<sup>3+</sup>/Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> Nanoparticles

Fugui Yang<sup>1\*</sup>, Liang Qiao<sup>1</sup>, Haike Ren<sup>2</sup>, Fengpo Yan<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Matimatical Institution, Fujian Jiangxia University, Fuzhou Fujian

<sup>2</sup>Electronic Information Science Institution, Fujian Jiangxia University, Fuzhou Fujian

Email: \*ruopiao78@163.com

Received: Jul. 10<sup>th</sup>, 2017; accepted: Jul. 23<sup>rd</sup>, 2017; published: Jul. 26<sup>th</sup>, 2017

## Abstract

The 3% Eu<sup>3+</sup>/x% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>(x = 1, 2, 5, 7) nanoparticles were synthesized by Sol-Gel-solid reaction. The structure, photoluminescence spectra and quantum efficiency were investigated. Result indicates the scale is near 300~700 nm. Excited with 255nm, we observed two emission peaks at 590 nm, 613 nm, corresponding to the transitions of (Eu<sup>3+</sup>)  $^5D_0 \rightarrow ^7F_1$ ,  $^5D_0 \rightarrow ^7F_2$ . And two peaks at 545 nm and 586 nm, corresponding to the transitions of (Tb<sup>3+</sup>)  $^5D_4 \rightarrow ^7F_5$ ,  $^5D_4 \rightarrow ^7F_4$ . With the increasing concentration of Tb<sup>3+</sup>, the emission intensities of yellow and red light of Eu<sup>3+</sup> enhance together, which shows that the energy transfers form Tb<sup>3+</sup> to Eu<sup>3+</sup>.

## Keywords

Luminescence Material, Aluminosilicate, Nanoparticle

# Eu<sup>3+</sup>/Tb<sup>3+</sup>掺杂CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>纳米粒子的制备及发光性能研究

羊富贵<sup>1\*</sup>, 乔亮<sup>1</sup>, 任海科<sup>2</sup>, 颜峰坡<sup>2</sup>

<sup>1</sup>福建江夏学院, 数理教研部, 福建 福州

<sup>2</sup>福建江夏学院, 电子信息科学学院, 福建 福州

Email: \*ruopiao78@163.com

收稿日期: 2017年7月10日; 录用日期: 2017年7月23日; 发布日期: 2017年7月26日

## 摘要

采用溶胶 - 凝胶 - 高温固相合成法制备了3% Eu<sup>3+</sup>/x% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>(x = 1, 2, 5, 7)纳米粉体。采用X

\*通讯作者。

文章引用: 羊富贵, 乔亮, 任海科, 颜峰坡. Eu<sup>3+</sup>/Tb<sup>3+</sup>掺杂 CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> 纳米粒子的制备及发光性能研究[J]. 凝聚态物理学进展, 2017, 6(3): 51-57. DOI: 10.12677/cmp.2017.63007

射线衍射仪、扫描电子显微镜和分光光度计对样品性能进行测试与表征。结果表明，颗粒尺寸约为300~700 nm；在255 nm波长激发下，主要发射峰位于590 nm, 613 nm分别对应Eu<sup>3+</sup>离子的<sup>5</sup>D<sub>0</sub>→<sup>7</sup>F<sub>1</sub>, <sup>5</sup>D<sub>0</sub>→<sup>7</sup>F<sub>2</sub>跃迁；同时观察到545 nm, 586 nm发射峰，分别对应Tb<sup>3+</sup>的<sup>5</sup>D<sub>4</sub>→<sup>7</sup>F<sub>5</sub>, <sup>5</sup>D<sub>4</sub>→<sup>7</sup>F<sub>4</sub>跃迁。随着Tb<sup>3+</sup>掺杂浓度增加，Eu<sup>3+</sup>离子的黄光和红光强度逐渐增强，表明Tb<sup>3+</sup>与Eu<sup>3+</sup>之间存在能量传递。

## 关键词

发光材料，硅铝酸盐，纳米颗粒

Copyright © 2017 by authors and Hans Publishers Inc.

This work is licensed under the Creative Commons Attribution International License (CC BY).

<http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/>



Open Access

## 1. 引言

白光 LED (Light Emitting Diode)因其节能、环保、寿命长等优点，被誉为本世纪最具发展前景的照明技术。目前获得白光的方法主要采用蓝光 LED 芯片激发 YAG:Ce<sup>3+</sup>黄色荧光粉混合而成，该方案已经被大规模商业应用。但此方法缺少一定红光成分，致使不仅显色指数偏低(Ra~70)，而且色温偏高(>7000 K)，无法满足暖白光需求(CCT~3000~5000K)，使其很难应用于室内照明、印染涂料、医学手术等对显色指数、色温有一定要求的场所[1] [2] [3]。因此，研制出性能良好，发光效率高的红色荧光粉，对推动白光 LED 技术的快速发展起着十分重要的作用。

近紫外光或蓝光照射稀土离子可以获得红色荧光，如商用的红色荧光粉 Y<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S:Eu<sup>3+</sup> [4]、CaS:Eu<sup>2+</sup> [5]，但发光效率低，热稳定性差，光衰大，严重损害了白光 LED 产品的质量，而且对环境污染较大。稀土离子激活的氮化物基红色荧光粉最近几年获得很大发展，其拥有不俗的红色荧光性能和热稳定性，如M<sub>2</sub>Si<sub>3</sub>N<sub>8</sub>:Eu<sup>2+</sup> (M = Ca, Sr, Ba)、MAlSiN<sub>3</sub>:Eu<sup>2+</sup> (M = Ca, Sr), CaAlSiN<sub>3</sub>:Eu<sup>2+</sup>, Sr<sub>2-x</sub>Si<sub>5</sub>N<sub>8</sub>:Eu<sub>x</sub> 等[6]-[10]。但对于氨基稀土红色荧光粉，由于存在 N 元素，不仅制备温度较高，还需要保护性气氛，制备成本很高，限制了大规模的实际应用[11]。

硅酸盐为基质的荧光粉不仅具有良好的化学、热稳定性，还有良好的环保性，因此被广泛用于荧光粉基质材料[12]。CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> 是一种优异的硅铝酸材料，不仅具有硅酸盐的特性，而且含有部分铝酸盐的力学性能，CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>:Eu<sup>3+</sup>荧光材料已经被 H.Y.Jiao 等报道[13]，研究表明该材料拥有较好的红光发射性能。为了增强 Eu<sup>3+</sup>红光发射强度，通常引入 Tb<sup>3+</sup>为敏化离子，在 Tb<sup>3+</sup>与 Eu<sup>3+</sup>共掺杂时，由于存在能量传递，可显著提高 Eu<sup>3+</sup>发射强度的效果[14] [15]。本文采用溶胶 - 凝胶 - 高温固相合成法制备了 3% Eu<sup>3+</sup>/x% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>(x = 1, 2, 5, 7)系列纳米粉体，并对其进行了结构和光谱研究，该工作迄今为止并未见报道。

## 2. 实验部分

### 2.1. 3%Eu<sup>3+</sup>/x%Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>(x = 1, 2, 5, 7)粉体的制备

实验中选用高纯度试剂 Eu<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(99.99%，赣州稀土有限公司), Tb(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, CaCO<sub>3</sub>(99.95%, 1 μm), SrCO<sub>3</sub>(99.99%, 1 μm), Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(99.99%, 50~100 nm), SiO<sub>2</sub>(99.99%, 50~100 nm)。按照适量配比称取 Eu<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Tb(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, CaCO<sub>3</sub>, SrCO<sub>3</sub>, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 溶于稀硝酸中，按照 n<sub>金属离子</sub>:n<sub>EDTA</sub> = 1:1.1 称取 EDTA，并将其溶解到氨水溶液中形成 EDTA 氨水溶液，然后在 80℃下磁力搅拌反应 6 h，得到湿凝胶。将湿凝胶在 160 度下烘干 4 h，即

可得到干凝胶，将干凝胶在 600 度下煅烧 2 h 得到前驱体，然后再混合适当比例的  $\text{SiO}_2$  原料，并在 1000°C ~1150°C 下煅烧 2 h，退火后可得到 3%  $\text{Eu}^{3+}$ / $x\%$   $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$ ( $x = 1, 2, 5, 7$ )粉体材料。

## 2.2. 样品表征

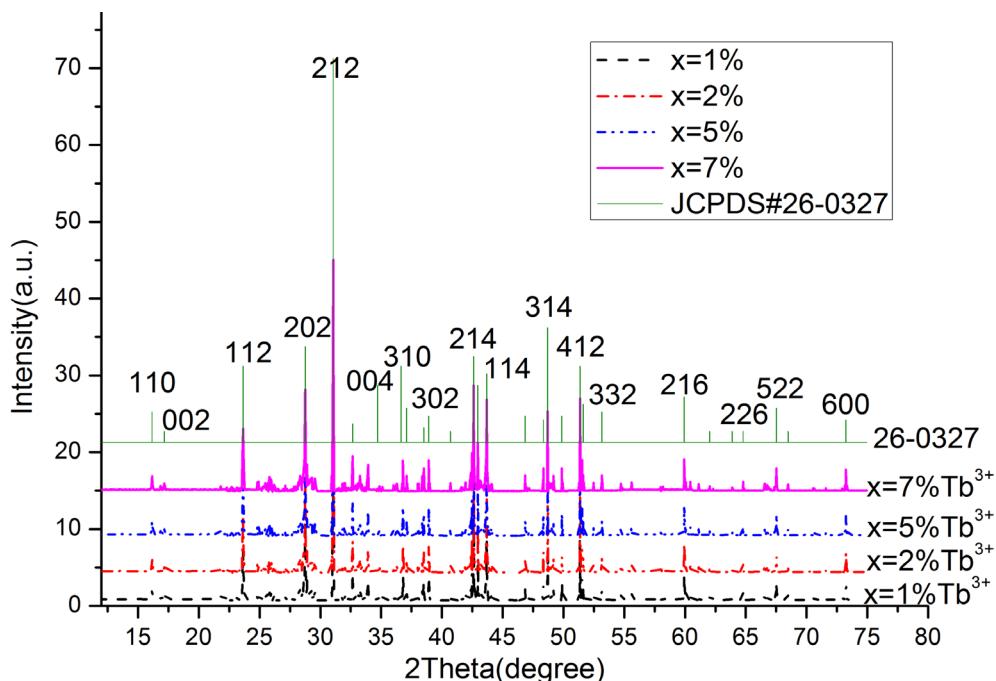
采用 Rigaku Miniflex600 XRD ( $\text{Cu-K}\alpha$ ,  $\lambda = 0.1540 \text{ nm}$ )衍射分析仪器测定了样品的结构，并用日立公司的 Field Emission Scanning Electron Microscope (FESEM)对样品的微纳结构进行了测试，利用 Edinburgh Instruments 的 FLS980 荧光光谱仪系统对样品激发和发射谱进行了测试。

## 3. 结果与讨论

### 3.1. 物相分析

根据标准卡片(JCPDS#26-0327)， $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$  空间群为  $P2_12_12_1$ ， $a = b = 0.7751 \text{ nm}$ ， $c = 10.320 \text{ nm}$ ，结构与  $\text{Sr}_2\text{Al}_2\text{SiO}_7$  类似。图 1 显示了本实验中 3%  $\text{Eu}^{3+}$ / $x\%$   $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$ ( $x = 1, 2, 5, 7$ )系列样品的 X-射线衍射谱与标准卡片(JCPDS#26-0327)的对比关系。从图中可以看出， $\text{Tb}^{3+}$ 掺杂浓度的增加对晶格的结构影响很小，主要原因在于掺杂浓度较低，并未造成严重的晶格畸变。与纯  $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$  标准粉末衍射卡片比较，本实验系列样品的主要衍射峰位置与其一一对应，其中(212)位置具有最大衍射强度，这说明样品在微量稀土掺杂情况下，与纯  $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$  结构一致，整批次样品均为纯相。

图 2 为 3%  $\text{Eu}^{3+}$ /2%  $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$  样品在温度为 1000°C 和 1150°C 时的 SEM 图。图中左边(a)为 1000°C 时的 SEM 图，颗粒直径约为 300~400 nm，右边(b)为 1150°C 时的 SEM 图，颗粒直径约为 600~700 nm，部分颗粒团聚成片状结构。结果表明随着烧结温度的增加，颗粒尺寸也显著增加，并且团聚现象也更加明显，但总的说来，在 1000°C~1150°C 温区范围内，样品基本呈现 300~700 nm 粒径的微纳结构特征。



**Figure 1.** Comparison of X-ray diffraction patterns between 3%  $\text{Eu}^{3+}$ / $x\%$   $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$ ( $x = 1, 2, 5, 7$ ) samples and standard pattern of JCPDS#26-0327

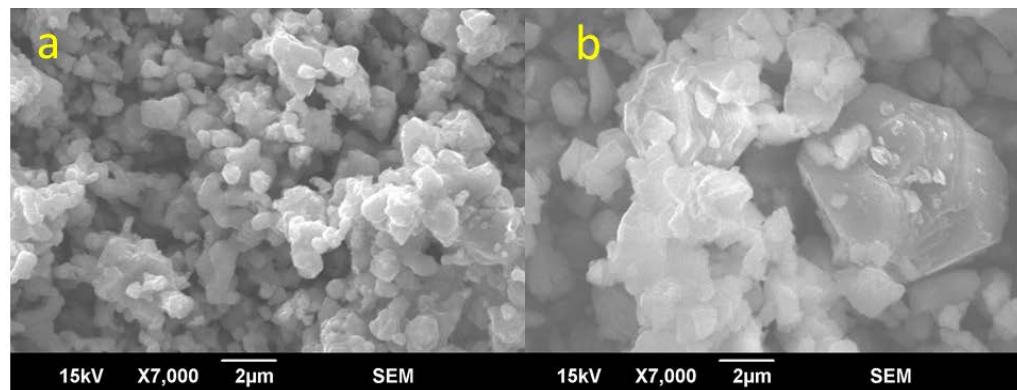
**图 1.** 3%  $\text{Eu}^{3+}$ / $x\%$   $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$ ( $x = 1, 2, 5, 7$ )粉体的 X 射线衍射谱与标准卡片(JCPDS#26-0327)的对比关系

### 3.2. 激发与发射光谱分析

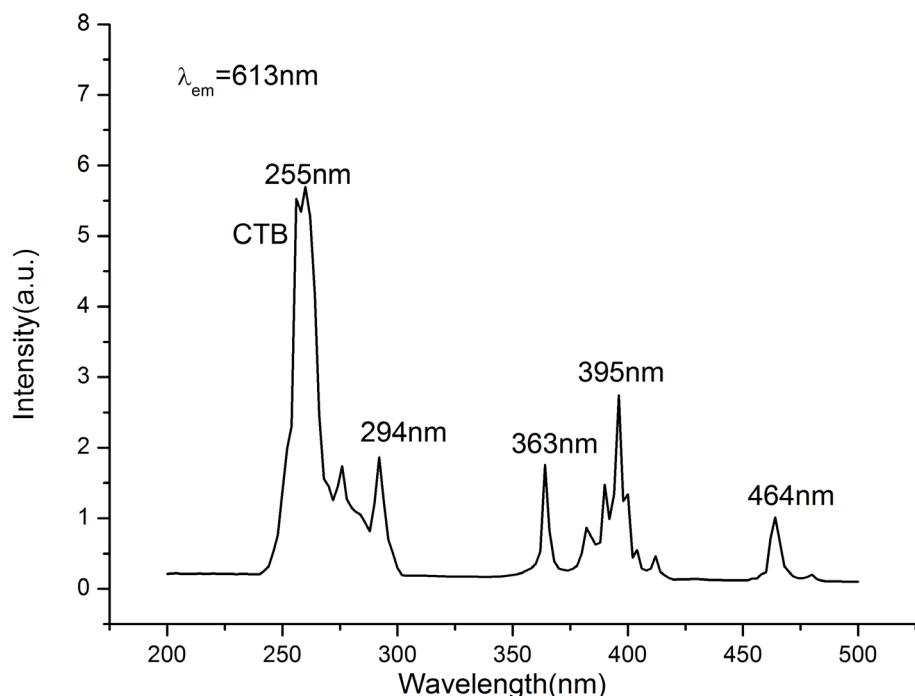
图3为3% Eu<sup>3+</sup>/Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>的激发光谱，监测波长为613 nm。从图中可以看出，最强的激发峰位于255 nm的宽激发带，该宽激发带主要由于Eu<sup>3+</sup>→O<sup>2-</sup>的电荷转移，大量文献已经对其机理有着较为详细的讨论。其次，395 nm也存在较强的激发峰，该激发带对应于Eu<sup>3+</sup>离子的特征峰<sup>7</sup>F<sub>0</sub>→<sup>5</sup>L<sub>6</sub>。因此，可以利用255 nm和395 nm入射3% Eu<sup>3+</sup>/Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>材料并分析其613 nm红光发射情况。

图4为3% Eu<sup>3+</sup>/7% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>的激发光谱，监测波长为545 nm。从图中可以看出，最强激发峰位于248 nm的激发带，属于Tb<sup>3+</sup>离子的f-d跃迁。在300~400 nm之间还有一个激发带，对应于f-f跃迁。

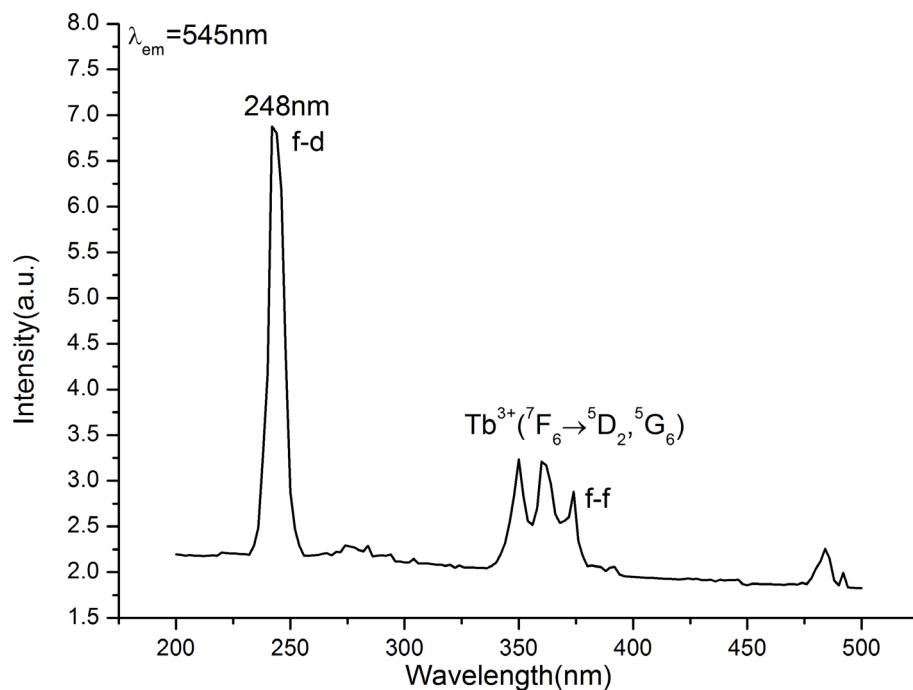
图5显示了3% Eu<sup>3+</sup>/x% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>(x = 1, 2, 5, 7)样品在255 nm波长激发下的发射谱。从图中可以看出，主要发射峰位于545 nm, 585~592 nm和613 nm。其中，中心波长为590 nm的黄光和613 nm



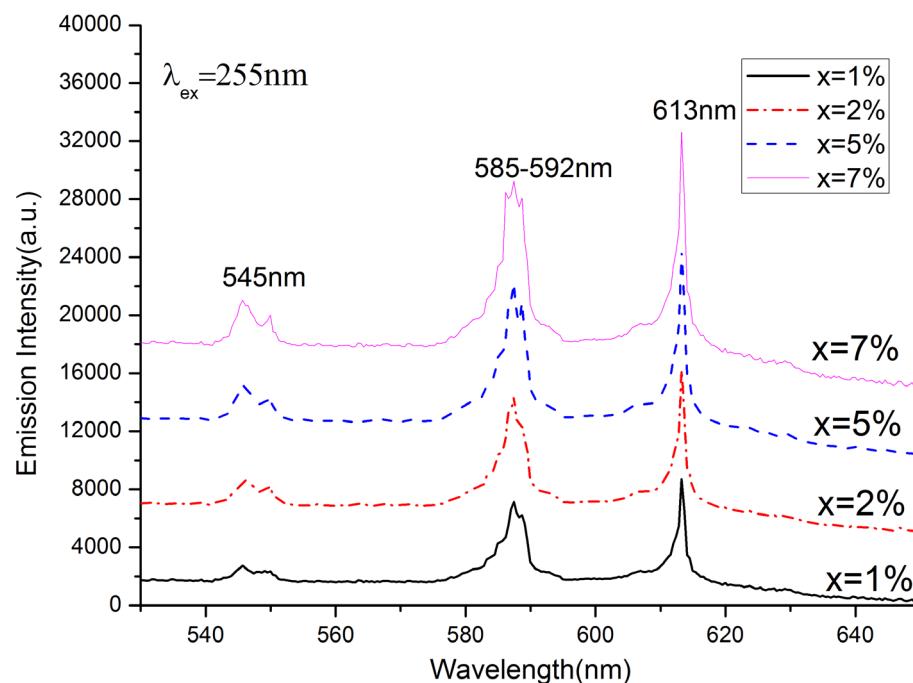
**Figure 2.** SEM micrographs of 3% Eu<sup>3+</sup>/2% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> sample calcined at (a) 1000°C and (b) 1150°C  
**图 2.** 3% Eu<sup>3+</sup>/2% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> SEM 图；(a)和(b)分别为 1050℃ 和 1150℃ 合成条件



**Figure 3.** Excitation spectra of 613 nm emission in 3% Eu<sup>3+</sup>/7% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> samples  
**图 3.** 3% Eu<sup>3+</sup>/7% Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> 在 613 nm 波长发射时的激发谱



**Figure 4.** Excitation spectra of 545 nm emission in 3%  $\text{Eu}^{3+}$ /7%  $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$  sample  
**图 4.** 3%  $\text{Eu}^{3+}$ /7%  $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$  在 545 nm 波长发射时的激发谱



**Figure 5.** Emission spectra of 3%  $\text{Eu}^{3+}$ / $x\%$   $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$  ( $x=1,2,5,7$ ) samples excited with 255nm.  
**图 5.** 3%  $\text{Eu}^{3+}$ / $x\%$   $\text{Tb}^{3+}$ : $\text{CaSrAl}_2\text{SiO}_7$  ( $x=1,2,5,7$ ) 样品在 255 nm 激发下的发射谱

的红光分别对应  $\text{Eu}^{3+}$  离子的  ${}^5\text{D}_0 \rightarrow {}^7\text{F}_1$ ,  ${}^5\text{D}_0 \rightarrow {}^7\text{F}_2$  跃迁; 而 545 nm, 586 nm 发射峰, 分别对应  $\text{Tb}^{3+}$  的  ${}^5\text{D}_4 \rightarrow {}^7\text{F}_5$ ,  ${}^5\text{D}_4 \rightarrow {}^7\text{F}_4$  跃迁。随着  $\text{Tb}^{3+}$  浓度的增加, 发射光谱略有不同, 主要体现在以下方面: 第一是 545 nm 的蓝光发射带, 随着  $\text{Tb}^{3+}$  浓度增加, 其发射变得越来越明显; 第二是 585~592 nm 波段, 随着  $\text{Tb}^{3+}$  浓度增加分叉

峰也越来越明显，同时黄光发射波段的 FWHM 变得越来越宽；第三是 613 nm 的红光发射峰，随着 Tb<sup>3+</sup>浓度增加也逐渐增强。

对 3%Eu<sup>3+</sup>/x%Tb<sup>3+</sup>: CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> 样品进行了量子效率测试[16]

$$\eta_0 = \frac{\int \lambda P(\lambda) d\lambda}{\int \lambda E(\lambda) d\lambda} \quad (1)$$

其中， $E(\lambda)$  和  $P(\lambda)$  为激发谱和发射谱中光强度。最后得到 613 nm 处的离子效率分别为 46±1%，48±1%，53±1%，55±1% ( $x = 1\%, 2\%, 5\%, 7\%$ )。因此，随着 Tb<sup>3+</sup>掺杂浓度的增加，Eu<sup>3+</sup>离子的黄光和红光发射也跟着增强，这表明在 255 nm 波长照射下，Tb<sup>3+</sup>的部分能量向 Eu<sup>3+</sup>离子转移，从而使得固定 Eu<sup>3+</sup>离子浓度也能获得更高的发光效率。同时，Tb<sup>3+</sup>的另外一部分能量继续为 545 nm 绿光提供跃迁能量，从而使得整个 3%Eu<sup>3+</sup>/x%Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> ( $x = 1, 2, 5, 7$ ) 样品存在绿光 - 黄光 - 红光三色光强度分布，这使得其在白光 LED 领域具有潜在的应用前景。

## 4. 结论

采用溶胶 - 凝胶 - 高温固相合成法制备了 3%Eu<sup>3+</sup>/x%Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> ( $x = 1, 2, 5, 7$ ) 纳米粉体，并对其微纳结构和光谱性能进行了表征。在温度为 1000°C~1150°C 合成条件下，测得颗粒尺寸约为 300~700 nm。利用 255 nm 紫外光照射样品，观察到 545 nm, 585~592 nm 和 613 nm 三个典型的发射带，分别对应 Eu<sup>3+</sup>离子的(590 nm)<sup>5</sup>D<sub>0</sub>→<sup>7</sup>F<sub>1</sub>, (613 nm)<sup>5</sup>D<sub>0</sub>→<sup>7</sup>F<sub>2</sub> 跃迁和 Tb<sup>3+</sup>的(545 nm)<sup>5</sup>D<sub>4</sub>→<sup>7</sup>F<sub>5</sub>, (586 nm)<sup>5</sup>D<sub>4</sub>→<sup>7</sup>F<sub>4</sub> 跃迁。随着 Tb<sup>3+</sup>浓度增加，三个发射带强度均有明显增强，这表明 Tb<sup>3+</sup>能量其中一部分转移给 Eu<sup>3+</sup>离子，而另外一部分激发 Tb<sup>3+</sup>离子的 545 nm 绿光。实验结果表明 3%Eu<sup>3+</sup>/x%Tb<sup>3+</sup>:CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub> ( $x = 1, 2, 5, 7$ ) 纳米粉体可以同时产生红黄绿三种色光，使其在白光 LED 领域具有潜在的应用价值。

## 基金项目

福建省科技厅项目(2016J01752)和教育厅项目(JA15537, JK2015057)。

## 参考文献 (References)

- [1] Lee, S.P., Huang, C.H., Chan, T.S. and Chen, T.M. (2014) New Ce<sup>3+</sup>-Activated Thiosilicate Phosphor for LED Lighting Synthesis, Luminescence Studies, and Applications. *ACS Applied Materials & Interfaces*, **6**, 7260-7267. <https://doi.org/10.1021/am500483j>
- [2] Liu, H., Luo, Y., Mao, Z., Liao, L. and Xia, Z. (2014) A Novel Single-Composition Trichromatic White-Emitting Sr<sub>3.5</sub>Y<sub>6.5</sub>O<sub>2</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>1.5</sub>(SiO<sub>4</sub>)<sub>4.5</sub>:Ce<sup>3+</sup>/Tb<sup>3+</sup>/Mn<sup>2+</sup> Phosphor: Synthesis, Luminescent Properties and Applications for White LEDs. *Journal of Materials Chemistry C*, **2**, 1619-1627. <https://doi.org/10.1039/c3tc32003k>
- [3] Lü, W., Jiao, M.M., Shao, B.Q., Zhao, L.F. and You, H.P. (2015) Enhancing Photoluminescence Performance of Sr<sub>2</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>5</sub>:Eu<sup>2+</sup> Phosphors by Re (Re = La, Gd, Y, Dy, Lu, Sc) Substitution and Its Thermal Quenching Behavior Investigation. *Inorganic Chemistry*, **54**, 9060-9065. <https://doi.org/10.1021/acs.inorgchem.5b01402>
- [4] Kottaisamy, M., Rao, R.P., Avudaithai, M., Srinivasan, L.K., Sundaram, V. and Jagannathan, R. (1995) On the Formation of Flux Grown Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Eu<sup>3+</sup> Red Phosphor. *Journal of the Electrochemical Society*, **142**, 3205-3209.
- [5] He, X. and Zhu, Y. (2008) Improvement of Morphology and Luminescence of CaS:Eu<sup>2+</sup> Red-Emitting Phosphor Particles via Carbon-Containing Additive Strategy. *Journal of Materials Science*, **43**, 1515-1519. <https://doi.org/10.1007/s10853-007-2359-2>
- [6] Schmiechen, S., Schneider, H., Wagatha, P., Hecht, C., Schmidt, P.J. and Schnick, W. (2014) Toward New Phosphors for Application in Illumination-Grade White PC-LEDs: the Nitridomagnesosilicates Ca[Mg<sub>3</sub>SiN<sub>4</sub>]:Ce<sup>3+</sup>, Sr[Mg<sub>3</sub>SiN<sub>4</sub>]:Eu<sup>2+</sup>, and Eu [Mg<sub>3</sub>SiN<sub>4</sub>]. *Chemistry of Materials*, **26**, 2712-2719. <https://doi.org/10.1021/cm500610v>
- [7] Tsai, Y.T., Chiang, C.Y., Zhou, W., Lee, J.F., Sheu, H.S. and Liu, R.S. (2015) Structural Ordering and Charge Variation Induced by Cation Substitution in (Sr, Ca)AlSiN<sub>3</sub>:Eu Phosphor. *Journal of the American Chemical Society*, **137**, 8936-8939.

- [8] Schmiechen, S., Strobel, P., Hecht, C., Reith, T., Siegert, M., Schmidt, P.J., Huppertz, P., Wiechert, D. and Schnick, W. (2015) Nitridomagnesosilicate Ba[Mg<sub>3</sub>SiN<sub>4</sub>]:Eu<sup>2+</sup> and Structure-Property Relations of Similar Narrow-Band Red Nitride Phosphors. *Chemistry of Materials*, **27**, 1780-1785. <https://doi.org/10.1021/cm504604d>
- [9] Pust, P.V., Weiler, C., Hecht, A., Tücks, A.S., Wochnik, A.K., Henß, D., Wiechert, C., Scheu, P.J. and Schmidt, W. (2014) Narrow-Band Red-Emitting Sr[LiAl<sub>3</sub>N<sub>4</sub>]:Eu<sup>2+</sup> as a Next-Generation LED-Phosphor Material. *Nature Materials*, **13**, 891-896. <https://doi.org/10.1038/nmat4012>
- [10] Yeh, C., Chen, W., Liu, R.S., Hu, S.F., Sheu, H., Chen, J. and Hintzen, H.T. (2012) Origin of Thermal Degradation of Sr<sub>2-x</sub>Si<sub>5</sub>N<sub>8</sub>:Eux Phosphors in Air for Light-Emitting Diodes. *Journal of the American Chemical Society*, **134**, 14108-14117.
- [11] Deng, D.G., Yu, H., Li, Y.Q., Hua, Y.J., Jia, G.H., Zhao, S.L., Wang, H.P., Huang, L.H., Li, Y.Y., Li, C.X. and Xu, S.Q. (2013) Ca<sub>4</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>O: Eu<sup>2+</sup> Red-Emitting Phosphor for Solid-State Lighting: Structure, Luminescent Properties and White Light Emitting Diode Application. *Journal of Materials Chemistry C*, **1**, 3194-3199. <https://doi.org/10.1039/c3tc30148f>
- [12] Joshi, B. and Lee, S.W. (2015) Luminescence Properties of Eu<sup>2+</sup>, Gd<sup>3+</sup> and Pr<sup>3+</sup> Doped Translucent Sialon Phosphors. *Journal of Rare Earths*, **33**, 1142. [https://doi.org/10.1016/S1002-0721\(14\)60538-X](https://doi.org/10.1016/S1002-0721(14)60538-X)
- [13] Jiao, H.Y. and Wang, Y. (2012) A Potential Red-Emitting Phosphor CaSrAl<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>:Eu<sup>3+</sup> for Near-Ultraviolet Light-Emitting Diodes. *Physica B: Condensed Matter*, **407**, 2729-2733. <https://doi.org/10.1016/j.physb.2012.04.001>
- [14] Zhang, L., Jiang, D., Xia, J., Li, C., Zhang, N. and Li, Q. (2014) Novel Luminescent Yttrium Oxide Nanosheets Doped with Eu<sup>3+</sup> and Tb<sup>3+</sup>. *RSC Advances*, **4**, 17648-17652. <https://doi.org/10.1039/c4ra01881h>
- [15] Behrendt, M., Mahlik, S., Szczodrowski, K., Kuklin'ski, B. and Grinberg, M. (2016) Spectroscopic Properties and Location of the Tb<sup>3+</sup> and Eu<sup>3+</sup> Energy Levels in Y<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S under High Hydrostatic Pressure. *Physical Chemistry Chemical Physics*, **18**, 22266-22275. <https://doi.org/10.1039/C6CP03075K>
- [16] Ohkubo, K. and Shigeta, T. (1999) Absolute Fluorescent Quantum Efficiency of NBS Phosphor Standard Samples. *Journal of the Illuminating Engineering Institute of Japan*, **83**, 87-93.

---

**Hans 汉斯****期刊投稿者将享受如下服务：**

1. 投稿前咨询服务 (QQ、微信、邮箱皆可)
2. 为您匹配最合适的期刊
3. 24 小时以内解答您的所有疑问
4. 友好的在线投稿界面
5. 专业的同行评审
6. 知网检索
7. 全网络覆盖式推广您的研究

投稿请点击：<http://www.hanspub.org/Submission.aspx>期刊邮箱：[cmp@hanspub.org](mailto:cmp@hanspub.org)