激光与光电子学进展

NaY₂F₇:Eu³⁺/Eu²⁺透明微晶玻璃的结构和 光谱性能研究

胡芳芳,龚海林,王杰,魏荣妃,郭海* 浙江师范大学物理系,浙江金华 321004

摘要 利用高温熔融法成功合成了 NaY₂F₇:Eu透明微晶玻璃。X 射线衍射、透射电子显微镜和选区电子衍射表明 NaY₂F₇纳米晶成功形成并且均匀分散在玻璃基质中,其粒径大小在 31~38 nm之间。在 340 nm 波长激发下,样品 表现出 Eu²⁺的蓝光宽带发射,峰值位于 425 nm 处,表明 Eu³⁺在空气中成功地还原为 Eu²⁺。在 393 nm 波长激发下,样品具有很强的红光发射,发射光谱中观察到 Eu³⁺来自 577、589、612、650、701 nm 处的发射峰。通过改变激发波长 (340~400 nm),NaY₂F₇:Eu透明微晶玻璃的发射光颜色可以从蓝光调节到红光区域。在 380 nm 激发下,GC660样 品在 413 K时的发射光积分强度是在 313 K时的 75.1%。研究结果表明,NaY₂F₇:Eu²⁺/Eu³⁺在植物照明领域具有 潜在的应用。

关键词 材料; NaY₂F₇; 玻璃陶瓷; Eu³⁺/Eu²⁺; 植物照明
 中图分类号 O482.31
 文献标志码 A

doi: 10. 3788/LOP202158. 1516020

Structure and Spectral Properties of NaY₂F₇: Eu³⁺/Eu²⁺ Transparent Glass-Ceramics

Hu Fangfang, Gong Hailin, Wang Jie, Wei Rongfei, Guo Hai*

Department of Physics, Zhejiang Normal University, Jinhua, Zhejiang 321004, China

Abstract In this paper, NaY_2F_7 : Eu transparent glass-ceramics were successfully synthesized through high temperature melting method. X-ray diffraction, transmission electron microscopy, and selected electron diffraction showed that the NaY_2F_7 nanocrystals were formed and uniformly dispersed in the glass matrix, with particle sizes ranging from 31 nm to 38 nm. Under the excitation of 340 nm, the blue band emission of Eu^{2+} was observed, and the peak value was 425 nm, indicating that Eu^{3+} was reduced to Eu^{2+} in the air atmosphere. Excited at 393 nm, the sample has a strong red emission, and Eu^{3+} emission peaks at 577, 589, 612, 650, and 701 nm were observed in the emission spectrum. By changing the excitation wavelength (340 – 400 nm), the emission color of NaY_2F_7 : Eu transparent glass-ceramics can be adjusted from blue to red region. Under the excitation of 380 nm, the emission intensity of GC660 sample at 413 K is 75. 1% of that at 313 K. The results indicate that NaY_2F_7 : Eu^{2+}/Eu^{3+} glass ceramics have great potential applications in plant lighting.

Key words materials; NaY_2F_7 ; glass ceramics; Eu^{3+}/Eu^{2+} ; plant lighting

OCIS codes 160. 4670; 160. 4760; 160. 5690; 260. 3800

收稿日期: 2021-06-26; 修回日期: 2021-07-12; 录用日期: 2021-07-13

基金项目:国家自然科学基金(11804303,11974315,51802285)、浙江省自然科学基金(LY21A040005) 通信作者: *ghh@zjnu.cn

1引言

近年来,由于在植物照明材料方面的应用,近 紫外芯片激发的蓝色和红色荧光粉吸引了大量科 研工作者的关注和研究^[1-6]。人工照明是影响温室 蔬菜种植成本和营养质量的重要因素,植物中用于 光合作用的叶绿素主要吸收蓝光和红光。因此,可 以利用蓝色和红色荧光粉照明提高植物的光合作 用。传统的农业通过化学肥料增加产量,通过农药 减少病虫的危害,然而它们不仅会影响农作物的品 质和安全,还会对环境造成污染。华南农业大学的 雷炳富教授团队提出了光学农业的概念,光学农业 领域希望利用材料的光转换特性增强植物光合作 用,提高产量和品质,起到"光肥"的作用。因而,开 发有效的蓝光和红光材料具有非常重要的意义^[78]。

三价稀土(Re^{3+})离子的发光是来自4f能级到4f 能级的跃迁,由于外层5s²5p⁶电子对4f电子的屏蔽, Re^{3+} 离子在任何基质中的发光峰均为窄带发射且发 光峰峰值位置不变^[9-10]。例如, Eu^{3+} 离子是一种重要 的红色发光中心离子,其发射光来自⁵D₀能级到⁷F₇ (J=0~6)能级的跃迁^[11-14]。

Eu²⁺由于其发射带宽较宽,发光强度好,可以作 为非常具有潜力的蓝色发光中心。Eu³⁺还原为 Eu²⁺一般需要还原气氛,例如H₂或CO。然而,在具 有低光学碱度的玻璃中Eu³⁺可以在空气环境中形 成Eu²⁺,其使用更加安全且成本低廉,因而Eu³⁺掺 杂的低光学碱度的玻璃材料可形成Eu³⁺/Eu²⁺共存 的红、蓝发光材料^[15-16]。

本文选用一种高透明度、高热稳定性、低光学 碱度的硅酸盐 NaY₂F₇微晶玻璃来研究其光学性能, 该玻璃基质的光学碱度低到足以将 Eu³⁺还原为 Eu²⁺,且在基质中同时存在 Eu³⁺。在不同波长光的 激发下,实现了从蓝光到红光的可调发射。

2 实验和表征

采用高温熔融法制备了化学组分为50SiO₂-10Na₂CO₃-15Al₂O₃-3CaCO₃-15NaF-5.25YF₃-1.75EuF₃ 的玻璃样品。和其他制备玻璃的实验方法相比,传 统的熔融淬火法工艺简单,可以实现大批量快速生 产大块玻璃样品。其合成步骤如下:

 1)按照化学计量比称量、研磨化学药品,倒入 刚玉坩埚并放进高温升降炉中,在空气气氛下
 1500℃熔融1h。 2)将熔融后的样品倒在预热为300℃的铜板
 上,再用另一块铜板快速压在上方定型,得到块状透明玻璃样品。

3) 将透明玻璃样品在450°C 退火2h,得到玻 璃前驱(标记为PG)。并将大块的PG样品切割成 多块适用于光谱测量的大小。

4) 将 PG 样品在 660 °C 热处理 2 h,制成透明微 晶玻璃(标记为 GC 660)。并对所有样品进行抛光, 得到厚度约 2 mm 的 PG 和 GC 660 样品。

通过X射线衍射仪(Rigaku MiniFlex/600, Rigaku,日本东京),用CuK_a辐射(0.154056 nm),在 $10^{\circ} \leqslant 2\theta \leqslant 80^{\circ}$ 范围内,0.02°步长下对PG和GC660 样品进行了X射线衍射图谱分析。用紫外可见 (UV-Vis)分光光度计(日立U-3900,日立,日本东 京)在200~900 nm范围内对PG和GC660样品测 量透射光谱。在200 kV加速电压下,使用透射电子 显微镜(TEM,JEM-2010,JOEL,日本东京)分析了 GC660样品的微观形貌和结构。在荧光光谱仪 (FLS920,爱丁堡,英国利文斯顿)上,以纳秒闪光灯 (nF900)为激发光源,测量不同样品Eu²⁺的荧光寿 命衰减曲线。采用连续光源氙灯(150 W)和微秒闪 光灯(µF900)为激发光源的FS-5荧光光谱仪上测 量所有样品Eu²⁺/Eu³⁺的下转换光谱和Eu³⁺寿命衰 减曲线。

3 结果和讨论

图 1(a)为 PG和 GC660样品的 X 射线衍射谱, 对照图谱为 NaYb₂F₇标准卡片(卡片号:43-1126)。 PG的 X 射线衍射峰为玻璃衍射宽包上叠加了少量 的纳米晶的衍射信号,表明在熔融压片过程中在玻 璃基质中有纳米晶形成。PG样品在660°C下热处 理 2 h后,观察到纳米晶的衍射峰显著增强,且与具 有相同化学价态和相近离子半径阳离子[$r(Yb^{3+})=$ 85.8 pm, $r(Y^{3+})=90$ pm]的 NaYb₂F₇标准卡片 (PDF. No. 43-1126)匹配很好,表明成功形成了 NaY₂F₇微晶玻璃。Eu的掺杂对 NaY₂F₇纳米晶的结 构没有产生明显的影响,这是因为Eu的离子半径 [$R(Eu^{3+})=90$ pm]相近。GC660样品中 NaY₂F₇纳 米晶的平均粒子半径可以用 Scherrer公式计算^[17-18]。

$$D = k\lambda/\beta\cos\theta, \qquad (1)$$

式中:k=0.89; $\lambda=0.154056$ nm; β 为修正后的衍射 峰的半峰全宽; θ 为布拉格衍射角。计算得到



图 1 实验结果。(a)前驱玻璃 PG 和微晶玻璃 GC660样品的 X 射线衍射谱以及 NaYb₂F₇标准卡片(PDF No.:43-1126); (b)前驱玻璃 PG 和微晶玻璃 GC660样品的透射光谱

Fig. 1 Experimental results. (a) X-ray diffraction spectra of precursor glass PG and glass ceramics GC660 samples and NaYb₂F₇ standard card (PDF No. : 43-1126); (b) transmittance spectra of precursor glass and glass ceramics GC660 samples

GC660中NaY₂F₇纳米晶的平均粒子半径为36 nm。 如图1(b)所示,PG样品经过热处理后仍然保持 很高的透过性,GC660在550 nm处的透明度为 85.8%,GC660样品高的透过率有助于其在光纤传感 器、白光LED等领域的应用。吸收峰393、465、531 nm 分别对应于 Eu³⁺从基态⁷F₀到⁵L₆、⁵D₂和⁵D₁的跃迁。 图 2(a)绘制了 GC660样品的 TEM 图, NaY₂F₇ 纳米晶体均匀地嵌在铝硅酸盐玻璃基质中, 图 2(a) 中的插图为对应的尺寸分布图。从图 2(a)可以看 出, NaY₂F₇纳米晶均匀的分布在玻璃基质中,大小



图 2 电子显微镜图。(a)GC660样品的透射电子显微镜图;(b)GC660样品的高倍透射电子显微镜图;(c)GC660样品的高角 环形暗场像-扫描透射电子显微镜及(d)F、(e)Na、(f)Y、(g)Eu等元素分布图

Fig. 2 Electron microscopy. (a) Transmission electron microscopy of GC660 sample; (b) high resolution transmittance electron microscopy of GC660 sample; (c) high angle annular dark field-scanning transmission electron microscopy and (d) F,
 (e) Na, (f) Y, and (g) Eu elements distribution of GC660 samples

特邀研究论文

分布范围为31~38 nm,该结果与Scherrer方程得到的数据一致。

从 GC660 样品的高倍透射电子显微镜图 (HRTEM)[图 2(b)]中可以看到清晰的晶格图像, 说明 NaY₂F₇纳米晶的结晶度很好。从高角环形暗 场像-扫描透射电子显微镜(HAADF-STEM)图像 中得到该晶粒的晶面间距d=0.324 nm,对应于 NaY₂F₇晶体的(111)晶面($d_{(111)}=0.324$ nm)。图 2 (a)的选区域电子衍射(SAED)图表明GC680是含 有纳米晶和非晶态玻璃的复合材料。此外,GC660 的元素分布图如图 2(c)~(g)所示,其中F、Na、Y、 Eu元素在 NaY₂F₇纳米晶和玻璃基体中均有分布。 然而,大部分Eu在 NaY₂F₇纳米晶中聚集,这证明了 Eu成功地融入NaY₂F₇纳米晶中,还有少量的Eu留存在玻璃基质中。综上所述,HRTEM、TEM、 SAED和HAADF-STEM元素分布图像进一步证 实了单斜晶NaY₂F₇微晶玻璃的形成。

PG和GC660样品的室温光致发光和激发光谱 分别如图 3(a)和(b)所示。图 3(a)中,在 340 nm 的 激发下,在 425 nm 处出现了蓝色的强发射带,推测 其来源于 Eu^{2+} 的 5d→4f跃迁。该结果表明,样品在 熔融成型过程中有 Eu^{3+} 还原为 Eu^{2+} 。 Eu^{3+} 还原为 Eu^{2+} 一般需要还原气氛,在空气气氛下制备 Eu^{2+} 参 杂的 PG和 GC660样品可能与玻璃基质光学碱度有 关,光学碱度越低,越有利于形成低价态 Eu^{2+} 。根 据 Duffy 的光学碱度公式^[19-20],



图 3 光谱图。(a) PG和GC660样品中Eu²⁺的激发和发射光谱(λ_{em}=425 nm,λ_{ex}=340 nm);(b) PG和GC660样品中Eu³⁺的激 发和发射光谱(λ_{em}=613 nm,λ_{ex}=393 nm)

Fig. 3 Spectra. (a) Excitation and emission spectra of Eu^{2+} in PG and GC660 samples (λ_{em} =425 nm, λ_{ex} =340 nm); (b) excitation and emission spectra of Eu^{3+} in PG and GC660 samples (λ_{em} =613 nm, λ_{ex} =393 nm)

$$\Lambda = \sum_{i} x_{i} q_{i} \Lambda_{i} / \sum_{i} x_{i} q_{i} , \qquad (2)$$

式中: x_i 为玻璃组分的摩尔分数; Λ_i 为不同化学组分 的光学碱度值。玻璃基质光学碱度计算是基于各 组分的光学碱度,其光学碱度值分别为:SiO₂ (0.48),Al₂O₃(0.60),Na₂CO₃(1.15),CaCO₃ (1.00),NaF(0.50),YF₃(0.45),经过计算可得该 基质的光学碱度为0.574,该值低于已报道的临界 值0.585,有利于形成低价态的Eu²⁺。图3(b)显示 了在393 nm激发下位于577、589、612、650、701 nm 处的发射光谱,它们分别来自Eu³⁺的⁵D₀→⁷F_j(*J*=0, 1,2,3,4)跃迁。此外,由图3(a)可知,GC660样品 中Eu²⁺的发光强度是PG样品的1.7倍。相反, 图3(b)中Eu³⁺的发射光强度相对于PG中的明显下 降。GC660的Eu³⁺发射强度降低的原因可能是热 处理过程导致部分Eu³⁺还原为Eu²⁺,增强了Eu²⁺的 发射。在 Eu²⁺的发射光谱中观察到位于 394、410、 464 nm 处的 Eu³⁺的特征吸收峰,说明存在 Eu³⁺对 Eu²⁺发射峰的重吸收。此外,PG 相对于 GC660 的 I(⁵D₀→⁷F₂)/I(⁵D₀→⁷F₁)跃迁发光强度从 2.9迅速下 降到 2.1。众所周知,电偶极跃迁 ⁵D₀→⁷F₂容易受到 周围配位环境的影响,在中心对称的环境中被禁 止。相比之下,⁵D₀→⁷F₁不容易受到配位环境的影 响。发光强度比降低表明,相对于 PG,GC660 中 Eu³⁺离子中心对称性降低^[21]。Eu²⁺的激发/发射带 的形状和位置与 PG 相似,表明 Eu²⁺在玻璃晶化后 留在玻璃基体中,Eu³⁺进入了 NaY₂F₇颗粒中。

PG 和 GC660 在 425 nm 处 (Eu²⁺的 5d→4f 跃 迁)和 613 nm 处 (Eu³⁺的 $^{5}D_{0}$ → $^{7}F_{2}$ 跃迁)的发光衰减 曲线如图 4(a)和(b)所示。寿命的平均值可由下式 计算^[22-23]。



图 4 PG和GC660样品中Eu²⁺和Eu³⁺的跃迁寿命衰减曲线。(a) Eu²⁺的5d→4f; (b) Eu³⁺的⁵D₀→⁷F₂ Fig. 4 Decay curves of Eu²⁺ and Eu³⁺ in PG and GC660 sample. (a) 5d→4f transition of Eu²⁺; (b) ⁵D₀→⁷F₂ transition of Eu³⁺

$$\bar{\tau} = \frac{\int tI(t) \,\mathrm{d}t}{\int I(t) \,\mathrm{d}t},\tag{3}$$

式中:I(t)表示 t时刻的发射强度。如图 4(a)所示, PG和GC660中Eu²⁺的寿命分别为817 ns和824 ns, 寿命的平均值几乎是不变的,这表明通过进一步的 热处理,Eu²⁺所处的环境没有发生变化,所以Eu²⁺可 能是处在玻璃基质中。如图 4(b)所示,对于 PG和 GC660中Eu³⁺的⁵D₀的平均寿命分别约为2.39 ms和 2.44 ms。与 PG相比,GC660寿命更长,是因为Eu³⁺ 在具有低声子能的 NaY₂F₇纳米晶中时非辐射弛豫率 降低。结果表明,在空气气氛下制备的 NaY₂F₇微晶 玻璃,有利于Eu²⁺和Eu³⁺双发射中心的形成。 图 5(a) 是 Eu³⁺的激发光谱(λ_{em} =613 nm)和 Eu²⁺的发射光谱(λ_{ex} =350 nm),从图中可知,Eu³⁺的 激发光谱在 250~550 nm 区间具有光谱吸收带。同 时,Eu²⁺的发射光谱在 350~600 nm 范围内具有较 宽的发射带,这说明 Eu²⁺的发射和 Eu³⁺的激发有很 强的交叠。如果处于相同的晶体场中,Eu²⁺到 Eu³⁺ 距离足够近,就会出现 Eu²⁺到 Eu³⁺有效的能量传 递。图 5(b)分别为 Eu²⁺和 Eu³⁺的激发光谱,从光谱 中可以看出,344 nm 能有效激发 Eu²⁺,而不能激发 Eu³⁺。因此,如果在 344 nm 激发的发射光谱中同时 观察到 Eu²⁺和 Eu³⁺的发射峰,便证明了 Eu²⁺到 Eu³⁺ 的能量传递,也进一步说明 Eu²⁺和 Eu³⁺的距离足够 近,它们处在相同的晶体场环境中。



图 5 光谱图。(a) Eu³⁺的激发光谱(λ_{em}=613 nm)和Eu²⁺的发射光谱(λ_{ex}=350 nm);(b) Eu³⁺(λ_{em}=613 nm)和 Eu²⁺(λ_{em}=425 nm)的激发光谱

Fig. 5 Spactra. (a) Excitation spectra of Eu^{3+} (λ_{em} =613 nm) and emission spectra of Eu^{2+} (λ_{ex} =350 nm); (b) excitation spectra of Eu^{3+} (λ_{em} =613 nm) and Eu^{2+} (λ_{em} =425 nm)

为进一步探究在 PG 和 GC660样品中是否存在 Eu²⁺到 Eu³⁺的能量传递,监测了 344 nm 激发下 PG 和 GC660样品的发射光谱,如图 6 所示。在图 6 中 出现 Eu²⁺位于 425 nm 处的宽带发射。此外,在 582、610、638、656、671 nm 处出现较弱的峰,这些位 置的峰值和图 3(b)中 Eu³⁺位于 577、589、612、650、 701 nm 处的特征发射峰未能一一对应起来,同时这 些信号在 PG 和 GC 660 样品中的强度基本保持不 变,因而图 6 中这些较弱的峰并不是 Eu³⁺的发射峰, 而是仪器带来的噪声信号。该结果表明, Eu²⁺到

第 58 卷 第 15 期/2021 年 8 月/激光与光电子学进展

特邀研究论文



图 6 PG和GC660在344 nm激发下的发射光谱 Fig. 6 Emission spectra of PG and GC660 under excitation of 344 nm

Eu³⁺没有能量传递。Eu³⁺和Y³⁺的价态相同,离子 半径相接近[r(Eu³⁺)=95 pm,r(Y³⁺)=90 pm],更 容易取代Y³⁺,进入到NaY₂F₇纳米晶中。Eu²⁺和 Y³⁺离子价态不同,且离子半径相差较大[r(Eu³⁺)= 109 pm, r(Y³⁺)=90 pm],因为较难取代Y³⁺而存在 于玻璃基质中。综上可知,玻璃结晶后,Eu³⁺进入到 NaY₂F₇纳米晶中,Eu²⁺仍然留在玻璃基质中。

图 7(a)和(b)分别表示 GC660样品在不同波长 (340~400 nm)激发下的发射光谱和国际照明委员 会(CIE)坐标图。从图 7(a)可以看出,随着激发光 波长的增加,来自Eu²⁺位于425 nm处的宽带发射光 强度减小,然而Eu³⁺在550~750 nm范围内的窄带 发射光强度增加。随着激发波长的改变,GC660样 品的发射光颜色从蓝光到红光,如图 7(b)所示。这 表明 GC660样品可以将近紫外转换为蓝光和红光 成分,从而促进植物的光合作用。

热稳定性是 LED 荧光材料面临的重大挑战之一,图 8(a)给出了 313~413 K 温度范围内 GC660样品温度依赖光谱,从图中可以看出,Eu²⁺和 Eu³⁺的发射光强度随着温度升高而降低。从图 8(b)可以



图 7 不同激发波长(340~400 nm)激发下 GC660样品的结果。(a)发射光谱;(b) CIE 色坐标图 Fig. 7 Results of GC660 samples excited by different excitation wavelengths (340-400 nm). (a) Emission spectra; (b) CIE coordinate plots



图 8 实验结果。(a) GC660样品的温度依赖光谱(λ_{ex}=380 nm);(b) Eu²⁺和Eu³⁺的相对积分发射强度和温度的关系 Fig. 8 Experimental results. (a) Temperature-dependent spectra of GC660 samples (λ_{ex}=380 nm); (b) relationship between relative integrated emission intensities of Eu²⁺ and Eu³⁺ and temperature

清楚地看到, Eu^{2+} 和 Eu^{3+} 在413 K时的发射光积分 强度是在313 K时的75.1%。因此, NaY_2F_7 : Eu^{2+}/Eu^{3+} 微晶玻璃样品具有优异的热稳定性,在LED植物照明领域中有很好的应用前景。

4 结 论

本文利用高温熔融法合成了 NaY₂F₇: Eu 透明 微晶玻璃。X射线衍射、透射电子显微镜和选区电 子衍射表明在玻璃基质中NaY,F,纳米晶成功形成 并且均匀地分散在玻璃基质中,其粒径大小在31~ 38 nm之间。元素分布图表明在GC660样品中,大 部分Eu成功进入到NaY₂F₇纳米晶中,少部分Eu留 在玻璃基质中。在393 nm 激发下,样品具有很强的 红光发射。在340 nm 激发下,样品在425 nm 出现 Eu²⁺的宽带发射,表明Eu³⁺成功地还原为Eu²⁺。 660°C热处理后, Eu²⁺发光增强, Eu³⁺发光减弱, 表 明有更多的 Eu³⁺被还原为 Eu²⁺。此外,在 344 nm 激 发下,只观察到 Eu²⁺的发射光谱,并未观察到 Eu³⁺ 的发光,证明了Eu²⁺与Eu³⁺之间不存在能量传递。 同时,通过寿命曲线发现,Eu²⁺在热处理前后寿命几 乎没有变化,而Eu³⁺寿命变长。因而Eu²⁺仍处于玻 璃基质中,大部分Eu³⁺进入到具有更低声子能量的 NaY₂F₇纳米晶中。改变激发波长(340~400 nm), NaY₂F₇:Eu透明微晶玻璃的发射光颜色可以从蓝光 调到红光区域。以上研究结果表明,该材料在植物 照明领域具有广阔的应用前景。

参考文献

- [1] Chen J Y, Zhang N M, Guo C F, et al. Sitedependent luminescence and thermal stability of Eu²⁺ doped fluorophosphate toward white LEDs for plant growth[J]. ACS Applied Materials & Interfaces, 2016, 8(32): 20856-20864.
- [2] Deng J K, Zhang H R, Zhang X J, et al. Ultrastable red-emitting phosphor-in-glass for superior highpower artificial plant growth LEDs[J]. Journal of Materials Chemistry C, 2018, 6(7): 1738-1745.
- [3] Huang X Y, Liang J, Li B, et al. High-efficiency and thermally stable far-red-emitting NaLaMgWO₆: Mn⁴⁺ phosphorsfor indoor plant growth light-emitting diodes[J]. Optics Letters, 2018, 43(14): 3305-3308.
- [4] Lazzarin M, Meisenburg M, Meijer D, et al. LEDs make it resilient: effects on plant growth and defense[J]. Trends in Plant Science, 2021, 26(5): 496-508.
- [5] Yang H Y, Liu Y L, Guo Z Y, et al. Hydrophobic

carbon dots with blue dispersed emission and red aggregation-induced emission[J]. Nature Communications, 2019, 10(1): 1789.

- [6] Li X, Wang X D, Ma H, et al. Research progress on adjusting and controlling luminescence performance of Ga:Eu³⁺ materials[J]. Laser & Optoelectronics Progress, 2020, 57(21): 210004.
 李祥, 王晓丹, 马海, 等. GaN:Eu³⁺材料发光特性的 调控研究进展[J]. 激光与光电子学进展, 2020, 57 (21): 210004.
- [7] Li M C, Zhang X J, Zhang H R, et al. Highly efficient and dual broad emitting light convertor: an option for next-generation plant growth LEDs[J]. Journal of Materials Chemistry C, 2019, 7(12): 3617-3622.
- [8] Yang X, Zhang Y, Zhang X J, et al. Facile synthesis of the desired red phosphor Li₂Ca₂Mg₂Si₂N₆: Eu²⁺ for high CRI white LEDs and plant growth LED device
 [J]. Journal of the American Ceramic Society, 2020, 103(3): 1773-1781.
- [9] Ouyang T C, Dong G P, Qiu J R. Research progress in solid-state lasers based on rare earth ion-doped oxyfluoride glass ceramics[J]. Laser & Optoelectronics Progress, 2020, 57(7): 071608.
 欧阳天昶, 董国平, 邱建荣. 基于稀土离子掺杂氟氧

化物微晶玻璃材料的固体激光器研究进展[J]. 激光与光电子学进展, 2020, 57(7): 071608.

- [10] Li H, Cui Z Z, Chen W Q, et al. Research progress on rare earth doped fluoride multiband upconversion laser[J]. Laser & Optoelectronics Progress, 2020, 57 (7): 071601.
 黎浩,崔珍珍,陈卫清,等.稀土掺杂氟化物多波段 上转换激光研究进展[J].激光与光电子学进展, 2020, 57(7): 071601.
- [11] Wang W, Zhu P F. Red photoluminescent Eu³⁺doped Y₂O₃ nanospheres for LED-phosphor applications: synthesis and characterization[J]. Optics Express, 2018, 26(26): 34820-34829.
- [12] Wang H, Chen X Y, Teng L M, et al. Adjustable emission and energy transfer process in BaGd₂O₄: Bi³⁺, Eu³⁺ phosphors[J]. Journal of Luminescence, 2019, 206: 185-191.
- [13] Li K, Chen T T, Mao H B, et al. Preparation and photoluminescence investigation of the LaPO₄: Eu³⁺ inverse opal structure[J]. Optics Letters, 2020, 45 (10): 2752-2755.
- [14] Jing X L, Zhou D L, Sun R, et al. Enhanced photoluminescence and photoresponsiveness of Eu³⁺ ions-doped CsPbCl₃ perovskite quantum dots under

第 58 卷 第 15 期/2021 年 8 月/激光与光电子学进展

high pressure[J]. Advanced Functional Materials, 2021, 2100930.

- [15] Guo H, Teng L M, Wei R F. Tunable white light and energy transfer of Eu²⁺-Tb³⁺-Eu³⁺ tri-activated glasses synthesized in air[J]. Journal of the American Ceramic Society, 2019, 102(11): 6777-6786.
- [16] Ma Y D, Peng X S, Fei M Z, et al. Adjustable white luminescence and high thermal stability in Eu²⁺/Eu³⁺/Tb³⁺/Al co-doped aluminosilicate oxyfluoride glass
 [J]. Journal of Alloys and Compounds, 2020, 846: 156435.
- [17] Hu F F, Cao J K, Wei X T, et al. Luminescence properties of Er³⁺-doped transparent NaYb₂F₇ glassceramics for optical thermometry and spectral conversion[J]. Journal of Materials Chemistry C, 2016, 4(42): 9976-9985.
- [18] Hu F F, Jiang Y C, Chen Y H, et al. Optical thermometry based on the thermal coupling of lowlying levels of Sm³⁺ in highly stable NaGdF₄ glass ceramics[J]. Journal of Alloys and Compounds, 2021, 867: 159160.

- [19] Chen D Q, Xu M, Liu S, et al. Eu²⁺/Eu³⁺ dualemitting glass ceramic for self-calibrated optical thermometry[J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2017, 246: 756-760.
- [20] Hasnat M, Lahti V, Byron H, et al. Micro-luminescence measurement to evidence decomposition of persistent luminescent particles during the preparation of novel persistent luminescent tellurite glasses[J]. Scripta Materialia, 2021, 199: 113864.
- [21] Hu F F, Wei X T, Jiang S, et al. Fabrication and luminescence properties of transparent glass-ceramics containing Eu³⁺-doped TbPO₄ nanocrystals[J]. Journal of the American Ceramic Society, 2015, 98(2): 464-468.
- [22] Teng L M, Jiang Y C, Zhang W N, et al. Highly transparent cerium doped glasses with full-band UVshielding capacity[J]. Journal of the American Ceramic Society, 2020, 103(5): 3249-3256.
- [23] Zheng Z G, Tong Y, Wei R F, et al. Tb³⁺-doped transparent BaGdF₅ glass-ceramics scintillator for Xray detector[J]. Journal of the American Ceramic Society, 2020, 103(4): 2548-2554.