激光写光电子学进展

宽带近红外氟化物荧光粉 Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺的制备与 发光特性研究

何帆铨^{1,2}, 吴家畅^{1,2}, 邵佩珊^{1,2}, 宋恩海^{1,2*}

¹华南理工大学发光材料与器件国家重点实验室,广东广州 510641; ²华南理工大学光通信材料实验室,广东广州 510641

摘要 荧光粉转化发光二极管(pc-LEDs)在近红外光谱技术和近红外成像技术领域中有着重要的应用前景,但是 开发新型的宽带近红外荧光粉仍然是一个挑战。采用铵盐转化的方法制备了一系列六方相结构的Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺近红外荧光粉,在434 nm 蓝光激发下,样品能够产生峰值约为780 nm、半峰全宽为106 nm 的宽带近红外光,并 且在150℃时发光强度为室温(25℃)时的68.4%。进一步地,将Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺荧光粉和蓝光LED芯片封装 成宽带近红外 pc-LED 器件,在驱动电流为1000 mA时,其近红外光输出功率为226.49 mW,相应的能量转换效率 为2.4%,该器件有望在静脉成像等领域中获得应用。

关键词 材料;发光二极管;荧光粉转化;近红外光;Cs₂NaAlF₆;静脉成像 中图分类号 O482.31 **文献标志码** A **doi**:10.3788/LOP202158.1516009

Preparation and Luminescent Properties Research of Broadband Near-Infrared Fluoride Phosphor Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺

He Fanquan^{1,2}, Wu Jiachang^{1,2}, Shao Peishan^{1,2}, Song Enhai^{1,2*}

¹State Key Laboratory of Luminescent Materials and Devices, South China University of Technology, Guangzhou, Guangdong 510641, China;

²Institute of Optical Communication Materials, South China University of Technology, Guangzhou, Guangdong 510641, China

Abstract Phosphor-converted light-emitting diodes (pc-LEDs) have great potential in near-infrared spectroscopy technology and near-infrared imaging technology. However, the development of novel broadband near-infrared phosphors remains a challenge. In this paper, a series of hexagonal phase structure Cs_2NaAlF_6 : Cr^{3+} near-infrared emission phosphors are prepared by an ammonium salt conversion method. Under 434 nm blue light excitation, the phosphors show a broadband near-infrared emission band peak at ~780 nm with full width at half maximum of 106 nm, and the luminescence intensity at 150 °C can maintain 68.4% of that at room temperature (25 °C). Further, a broadband near-infrared pc-LED device is fabricated based on Cs_2NaAlF_6 :0.30Cr³⁺ phosphor and a blue LED chip. When the driving current is 1000 mA, a near-infrared output power of 226.49 mW is obtained in pc-LED device, and the corresponding energy conversion efficiency is 2.4%. The device may find application in veins imaging and other fields.

Key words materials; light-emitting diodes; phosphor conversion; near-infrared light; Cs₂NaAlF₆; veins imaging **OCIS codes** 160. 4890; 230. 3670; 300. 6340

收稿日期: 2021-03-24; 修回日期: 2021-05-17; 录用日期: 2021-05-19

基金项目:国家自然科学基金(51972117,51602104)、广州市科技计划项目(202002030098)、浙江省稀土光电材料与器件 重点实验室开放课题基金

通信作者: *msehsong@scut. edu. cn

1引言

宽带近红外光源在生物成像、夜视采光、食品 成分分析、光纤通信等领域具有重要的应用前 景^[1-3]。特别是700~1300 nm 范围的近红外光因具 有穿透力强、对机体无害等特点,已被广泛应用于 生物组织成像和无损检测等领域^[4]。传统的近红外 光源卤钨灯属于热辐射光源,光谱较宽且使用功率 大,但是运行过程中产生大量的热,器件温度较高 且发光不稳定,不适用于快速无损检测等应用[5]。 红外发光二极管(LED)虽然具有光谱稳定、效率 高、尺寸小等特点,但是发射谱较窄的特性限制了 其在红外检测方面的应用^[6]。荧光粉转化发光二极 管(pc-LED)是近年发展起来的新型近红外光源,通 过将近红外荧光粉与蓝光LED芯片组合可以得到 宽带发射的近红外光,具有发光效率高、体积小且 能耗较低等优点,是小型、手持便携式近红外光源 的理想选择^[7-8]。因此,开发能被商用蓝光芯片有效 激发的新型宽带近红外荧光粉具有重要的意义。

目前常用的宽带近红外发光激活离子包括稀土 离子 Eu²⁺、过渡金属离子 Cr³⁺和 Mn²⁺等^[9-10]。其中, Cr³⁺具有可调谐宽带蓝光吸收与宽带近红外光发射的 特征,并且通过选择合适的基质材料可容易地实现近 红外发光,是当前的研究热点[11-12]。因此,已经有相当 数量的Cr³⁺激活近红外荧光粉的报道,如ScBO₃:Cr³⁺ (发射峰波长 λ_{em} =800 nm)^[13]、LiInSi₂O₆:Cr³⁺(λ_{em} = 840 nm)^[14], Gd₃Sc₂Ga₃O₁₂: Cr³⁺ ($\lambda_{em} = 756$ nm)^[8], $Ca_2LuZr_2Al_3O_{12}$: $Cr^{3+}(\lambda_{em} = 785 \text{ nm})^{[15]}$ 等。与氧化物 相比,氟化物具有更低的声子能量、更弱的电子-声子 耦合效应,是Cr³⁺激活近红外荧光材料的理想基 质^[16]。然而,目前关于Cr³⁺激活氟化物在LED方面 的应用研究鲜有报道。已有 Cr³⁺激活氟化物用于近 红外激光器件的研究,合成方法常为单晶生长[17], Cr³⁺的掺杂浓度有限,合成设备也较为复杂。 Lee 等^[18]用简单的室温共沉淀法合成了K₃AlF₆:Cr³⁺ 和K₃GaF₆:Cr³⁺两种氟化物近红外荧光粉,但其发光 效率不高,所制备的器件的红外输出功率仅为7~ 8 mW,电光转换效率不到1%。相较而言,Song等^[9] 采用水热法制备出的K₂NaScF₆:Cr³⁺近红外荧光粉 更有应用潜力,所制备器件实现了393.73mW的近 红外光输出,电光转换效率达8.8%。然而,在材料 的合成过程中会使用有毒的HF,从而使其应用受 限。因此,探索Cr³⁺掺杂氟化物近红外发光材料的

新型绿色合成策略及应用具有重要的意义。

本文以(NH₄)₃AlF₆为Al源、以水为溶剂,采用 简单的水热法可控合成了一系列不同Cr³⁺掺杂 浓度(x)的Cs₂NaAlF₆:xCr³⁺荧光粉,并且对其物相 结构、发光性能、热稳定性和LED器件性能进行了 探究。此外,还研究了所制备的近红外LED器件在 人体手掌静脉成像中的应用。

2 实 验

2.1 样品制备

实验所用原料为CsF、NaF、(NH₄)₃AlF₆、Cr (NO₃)₃·9H₂O,这些原料均是分析纯。按照 Cs₂NaAlF₆:xCr³⁺(x=0.01~0.40)的化学计量比来称量NaF、(NH₄)₃AlF₆和Cr(NO₃)₃·9H₂O,并加入过量CsF,将以上原料倒入20mL水中,搅拌均匀后放入水热反应釜中,在220℃下反应10h,经过洗涤离心干燥后即可得到Cs₂NaAlF₆:Cr³⁺荧光粉。

2.2 测试表征

采用 PANalytical 粉末 X 射线 衍射 仪 测定 物相和晶体结构,辐射源为 Cu 靶($\lambda =$ 1.5406×10⁻¹⁰ m),管电压和管电流分别为40 kV 和15 mA。样品的形貌尺寸特征采用蔡司扫描式电 子显微镜(EVO18)表征。使用爱丁堡公司生产的 FLS 1000荧光光谱仪测试样品的激发光谱,而发射 光谱使用光纤光谱仪测试,光纤光谱仪上添加一个 TAP-02高温附件测试样品的变温光谱,激发源为 波长为450 nm的激光器。

2.3 LED器件的封装

将合成的近红外发射荧光粉与蓝光 InGaN芯 片组合即可制备近红外 LED 器件,实验中环氧树脂 与近红外荧光粉的质量比固定为1:1,蓝光 InGaN 芯片来自中国三安光电股份有限公司。采用 LED 光电快速测试仪测试了所制备的近红外 LED 的电 致发光性能及近红外输出功率。将近红外 LED 器 件作为光源,并且采用工业夜视相机拍摄演示 图像。

3 分析与讨论

3.1 晶体结构分析

不同 Cr^{3+} 掺杂浓度的 Cs_2NaAlF_6 : Cr^{3+} 荧光粉的 X 射线衍射(XRD)图谱如图 1(a)所示,结果显示,所 制备样品的衍射峰均与 Cs_2NaAlF_6 的 JCPDS 标准卡 片(No. 76-1625)一致,说明所制备样品均为纯相,且



图1 Cs₂NaAlF₆:Cr³⁺的物相与结构表征。(a)不同Cr³⁺掺杂浓度的Cs₂NaAlF₆:xCr³⁺荧光粉XRD图;(b)XRD图谱在26°~28° 中的放大图;(c)Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺的XRD精修图谱;(d)基于精修结果得到的Cs₂NaAlF₆晶体结构图以及 [AlF₆]I、[AlF₆]I配位环境

Fig. 1 Phase and structue characterization of Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺. (a) XRD patterns of Cs₂NaAlF₆: xCr³⁺ phosphors with various Cr³⁺ doping concentrations; (b) enlarged image of XRD patterns in 26° – 28°; (c) refinement XRD pattern of Cs₂NaAlF₆:
0. 30Cr³⁺; (d) structure of Cs₂NaAlF₆ crystal and two coordination environments of [AlF₆] I and [AlF₆] II based on refinement result

 Cr^{3+} 的掺入没有明显改变其晶体结构。在八面体中 Na⁺和Al³⁺的离子半径分别为1.02×10⁻¹⁰m和 5.35×10⁻¹¹m, Cr³⁺的离子半径为6.15×10⁻¹¹m, Al³⁺和Cr³⁺的价态一致且半径更接近,因此推测Cr³⁺ 将倾向于占据Cs₂NaAlF₆中的Al³⁺格位。由图1(b) 可以看出,随着Cr³⁺浓度的增大,衍射峰向小角度偏 移,这是因为离子半径较大的Cr³⁺占据Al³⁺格位后, 基质晶格膨胀,衍射角减小,这也表明Cr³⁺已经成功 进入Cs₂NaAlF₆晶格。

为进一步研究 Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺荧光粉的精细结构,对其进行了 XRD Rietveld 精修,该精修以 Cs₂NaAlF₆的 JCPDS标准卡片(No. 76-1625)为结构模型。图 1(c)给出了 Cs₂NaAlF₆: 0. 30Cr³⁺的 XRD 精修 图,其中,加权残差因子 $R_{wp}=6.1\%$ 、残差因子 $R_{p}=8.7\%$,从而可以认为精修结果是可靠的。计算得 到晶胞参数: $a=b=6.2351 \times 10^{-10}$ m, $c=3.01871 \times 10^{-9}$ m,晶胞体积 $V=1.01634 \times 10^{-27}$ m³,再次证实了 所制备的样品为纯相。图 1(d)为根据 XRD 精修结果

得到的 Cs₂NaAlF₆晶体结构图,结果表明其具有六方结构,空间群为R-3m(No. 166)。可以看到 Na⁺与Al³⁺配位数都是 6,均与邻近的 6个 F⁻连接形成八面体结构。 其中,Al³⁺存在两种不同的晶体学格位,可以形成 [AlF₆] I和[AlF₆] II两种八面体,Al—F平均键长分别为1.8455×10⁻¹⁰ m和1.8332×10⁻¹⁰m,它们相近的平均键长表明其被 Cr³⁺占据的几率相当。而 Cs⁺则是通过进入网络骨架中的十二配位空腔来形成[CsF₁₂] 多面体的。图 2(a)和图 2(b)展示了 Cs₂NaAlF₆: 0.30Cr³⁺样品的扫描电子显微镜(SEM)图,可以看到其呈现出片状的结构,且分布较为均匀,片状材料的直径为0.5~2 μ m,厚度为100~200 nm。

3.2 Cs₂NaAlF₆:Cr³⁺的光学性能

Cs₂NaAlF₆:0.3Cr³⁺荧光粉的激发和发射光谱 如图 3(a)所示,结果表明样品具有 650~950 nm 的 宽带发射谱,半峰全宽(FWHM)为 106 nm,发射峰 位于 780 nm,对应于自旋允许的⁴T₂→⁴A₂跃迁。监 测 780 nm 发射峰,可以观察到该样品由激发峰位于



图 2 $Cs_2NaAlF_6:0.30Cr^{3+}$ 的 SEM 图 Fig. 2 SEM images of $Cs_2NaAlF_6:0.30Cr^{3+}$



图 3 Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺的发光特性。(a) Cs₂NaAlF₆: 0. 30Cr³⁺荧光粉的激发光谱和发射光谱;(b)八面体晶体场中Cr³⁺的 Tanabe-Sugano能级图;(c)Cs₂NaAlF₆: *x*Cr³⁺(*x*=0.01~0.40)荧光粉的发射光谱;(d)Cs₂NaAlF₆: 0. 30Cr³⁺荧光粉发射 光谱的高斯分峰拟合

Fig. 3 Luminescence characterization of $Cs_2NaAlF_6: Cr^{3+}$. (a) Excitation spectrum and emission spectrum of $Cs_2NaAlF_6: 0.30Cr^{3+}$ phosphor; (b) Tanabe-Sugano energy level diagrams of Cr^{3+} in octahedral crystal field; (c) emission spectra of $Cs_2NaAlF_6: xCr^{3+}(x=0.01-0.40)$ phosphors; (d) Gaussian peak splitting fitting of emission spectra of $Cs_2NaAlF_6: 0.30Cr^{3+}$ phosphor

287,434,636 nm 的三个宽激发谱带组成,分别来源 于 Cr³⁺ 自 旋 允 许 的⁴A₂→⁴T₁(⁴P)、⁴A₂→⁴T₁(⁴F) 和⁴A₂→⁴T₂(⁴F)跃迁。其中,位于 434 nm 处的宽激 发带最强,表明 Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺荧光粉适合于蓝光 芯片激发。考虑到 Cr³⁺的价电子无外层电子屏蔽, 其发光通常受晶体场环境的影响较大,为评估 Cr³⁺ 在此荧光粉中的晶体场强度,计算了此体系中的晶 体场强度 D_q 和 Racah 参数 $B^{[19]}$,其表达形式为

$$10D_{q} = E({}^{4}\mathrm{T}_{2}), \qquad (1)$$

$$\frac{D_{q}}{B} = \frac{15(\Delta E/D_{q} - 8)}{(\Delta E/D_{q})^{2} - 10(\Delta E/D_{q})}, \qquad (2)$$

$$\Delta E = E({}^{4}\mathrm{T}_{1}) - E({}^{4}\mathrm{T}_{2}), \qquad (3)$$

式中: ΔE 代表⁴T₁和⁴T₂两个能级的能量差,其值 由⁴A₂→⁴T₁跃迁和⁴A₂→⁴T₂跃迁的吸收带决定。基 于(1)~(3)式与图 2(a)的光谱数据,计算得到 D_q 、 D_q/B 、B 的值分别为 1572 cm⁻¹、2.02、779 cm⁻¹。 D_q/B值小于2.3,表明Cr³⁺在此体系中处于弱晶场 环境,从而可产生宽带近红外发光^[20]。

不同 Cr³⁺掺杂浓度样品在 434 nm 光激发下的 发射光谱如图 3(c)所示。随着 Cr³⁺浓度的升高,发 射光谱强度逐渐增大,并当掺杂浓度 x=0.3时达到 最大值,此后由于浓度猝灭效应,继续提高 Cr³⁺浓度 将使其发射光谱强度降低。因此,此体系中样品的 最佳掺杂浓度为 x=0.3。除了强度变化外,随着 Cr³⁺掺杂浓度的升高,其发射峰从 769 nm 红移到 781 nm,这归因于掺杂浓度增大引起的 Cr³⁺晶体场 强度的变化。一般而言,晶体场强度 D_q 与平均键长 $r满足关系式^[21]:10D_q \propto 1/r⁵, 当离子半径较大的 Cr³⁺$ $(<math>r=6.15 \times 10^{-11}$ m)取代 Al³⁺($r=5.35 \times 10^{-11}$ m) 时,晶体中 Cr—F 键键长 r将增大,晶体场强度 D_q 減 小,从而导致发光峰红移。为进一步分析 Cr³⁺的晶 体学占位情况,对 Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺的发射光谱 进行了分峰处理,如图 3(d)所示。结果表明,样品 Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺的发射谱带可以很好地拟合为 峰位位于770 nm 和819 nm 的两个高斯峰,FWHM 分别为79 nm 和114 nm。根据图3(b)可以发现,更 宽的发射光谱和更长的发射波长通常与较弱的晶体 场有关,由于[AlF₆] II 的Al-F平均键长(1.8455 × 10⁻¹⁰ m)大于[AlF₆] II 的Al-F平均键长(1.8455 × (1.8332 × 10⁻¹⁰ m),因此,Cr³⁺取代[AlF₆] II 中的 Al³⁺位点,表现出更长的发射波长,对应于峰位在 819 nm 的发射谱带,而占据[AlF₆] I 的Cr³⁺则对应 于峰位在770 nm 的发射谱带。

3.3 Cs₂NaAlF₆:Cr³⁺的热稳定性

通常情况下,荧光粉的工作温度比室温要高得 多,大功率LED器件的芯片工作温度甚至有可能会 高达150℃^[22],因此研究荧光粉在高温下的发光性 能显得十分重要。测试样品Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺的 变温发射光谱,测试范围为25~200℃。如图4(a) 所示,随着温度的升高,发光强度逐渐下降,这是由



图 4 Cs₂NaAlF₆:Cr³⁺的发光热稳定性能表征及拟合结果。Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺荧光粉的(a)温度依赖发射谱和(b)积分发射 强度;(c)Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺中发射带的FWHM 随温度的变化;(d)Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺荧光粉中ln[(I₀/I_T)-1]与 1/kT的关系图;(e)Cr³⁺的位形坐标图

Fig. 4 Characterization of luminescent thermal stability of $Cs_2NaAlF_6:Cr^{3+}$ and fitted results. (a) Temperature-dependent emission spectra and (b) integrated emission intensity of $Cs_2NaAlF_6:0.30Cr^{3+}$ phosphor; (c) FWHM variation of emission band in $Cs_2NaAlF_6:0.30Cr^{3+}$ with temperature; (d) correlation between $ln[(I_0/I_T)-1]$ and 1/kT for $Cs_2NaAlF_6:0.30Cr^{3+}$ phosphor; (e) configuration coordinate diagram of Cr^{3+}

特邀研究论文

高温下无辐射弛豫过程加剧而产生的热猝灭造成 的。值得指出的是,在150 ℃时,此荧光粉的发光强 度依然为室温(25 ℃)时的68.4%,如图4(b)所示, 表明其具有良好的抗热猝灭性能。此外,随着温度 从25 ℃升高到200 ℃,样品发射峰位从780 nm红移 到793 nm,这归因于高温下晶体场强度的降低;而 FWHM从106 nm增大到128 nm则是电子-声子耦 合作用增强的结果。关于FWHM与温度*T*的关

 $L_{\rm FWHM}(T) = \sqrt{8 \ln 2} \times h\nu \times \sqrt{S} \times \sqrt{\coth(h\nu/2kT)} ,$ (4)

系,常用位形坐标模型来描述,拟合公式[23]为

式中:S为Huang-Rhys因子,代表电子-声子耦合强度; $h\nu$ 为声子能量,h为普朗克常数, ν 为频率;k表示玻尔 兹曼常数。FWHM值与温度的实验关系图及拟合曲 线如图4(c)所示,可以看到实验结果与拟合结果吻合 较好,由此得到 $h\nu$ =42 meV,S=2.98,表明此体系发 光过程中的电子-声子耦合作用较弱。一般而言,更强 的电子-声子耦合作用可以获得更宽的Cr³⁺发射频带,

第 58 卷 第 15 期/2021 年 8 月/激光与光电子学进展

但是通常也会造成更严重的发光热猝灭。荧光粉的 热猝灭现象通常可以用 Arrhenius 方程^[21]来描述

$$I_T = \frac{I_0}{1 + c \exp\left[\left(-E_a\right)/kT\right]},$$
(5)

式中: I_0 和 I_T 分别为室温和温度*T*下的光谱强度;*c*为 常数; E_a 为热激活能,如图4(e)的位形坐标图所示, 从⁴T₂能级最低能量处到达⁴T₂与⁴A₂交叉点处所需要 的势垒即为热激活能 E_a ,经过该交叉点发生的无辐射 过程即称为热猝灭。利用(5)式可得到ln($I_0/I_T - 1$) 与1/kT的线性关系,拟合结果如图4(d)所示,通过 计算斜率,得到热激活能为0.27 eV,表明材料有较 好的热稳定性,与前述分析一致。

3.4 pc-LED器件性能分析及其应用

为进一步探索 Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺荧光粉在近红外 pc-LED 器件应用上的可行性,将合成的 Cs₂NaAlF₆: 0. 30Cr³⁺荧光粉 与蓝光 InGaN LED 芯片(450 nm) 封装成近红外 pc-LED 器件,如图 5(a)中插图所示。 器件在 50~1000 mA 驱动电流下的电致发光光谱如



图5 pc-LED器件的发射光谱及静脉成像应用。(a) pc-LED在不同驱动电流下的发射光谱,插图为拍摄的近红外 pc-LED器件照片和发光照片;(b)不同驱动电流下近红外光的输出功率和能量转化效率;使用近红外 pc-LED器件进行手掌静脉成像的(c)示意图和(d)实拍照片

Fig. 5 Emission spectra of pc-LED device and vein imaging application. (a) Emission spectra of pc-LED under various driving currents, insets are near-infrared pc-LED device photograph and luminous photograph; (b) output power and energy conversion efficiency of near-infrared light under different driven currents; (c) schematic diagram and (d) actual photograph of vein imaging of palm using near-infrared pc-LED device

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 5(a)所示,所有发射光谱均由位于~450 nm 处的 微弱蓝光峰与780 nm 处的宽带近红外发光主峰组 成,其分别来自于蓝光芯片与Cs₂NaAlF₆:0.30Cr³⁺ 荧光粉。随着驱动电流的增大,pc-LED器件的发射 峰强度逐渐增强,但光谱形状基本没有变化,也没 有饱和现象产生,表明此荧光粉适合于LED器件。 不同驱动电流下器件的近红外光输出功率和能量 转化效率如图5(b)所示,其中,输出功率计算的是 波长大于650 nm的光谱区域,而能量转化效率则是 近红外光输出功率占输入电功率的百分比。可以 看出,随着驱动电流的增大,输出功率从12.21 mW 增大到 226.49 mW, 而能量转化效率则从 3.16% 降 低到2.40%,说明该器件有应用的潜力。考虑到 $Cs_2NaAlF_6: 0.30Cr^{3+}$ 荧光粉的最佳激发波长约为 434 nm,通过封装更短波长或更高效的蓝光LED芯 片,封装器件将有望获得更高的能量转化效率与更 大的输出功率。

700~1300 nm 的近红外光具有穿透力强、对人体组织无害等特点,将制备的近红外 LED 器件应用于人体组织成像和静脉显影中,如图 5(c)所示,通过一台红外摄像机便可以接收到穿透手掌的近红外光,并且由于血管对近红外光有一定的吸收,可以清晰地观察到手掌内部血管和其他组织的分布情况,如图 5(d)所示。以上结果表明,所制备的Cs₂NaAlF₆:Cr³⁺荧光粉在红外成像和无损监测方面具有潜在的应用前景。

4 结 论

采用铵盐转化的方法成功合成了 Cs₂NaAlF₆: Cr³⁺荧光粉,并对其发光性能、热稳定性能和 LED 器件性能进行了研究。结果表明, Cs₂NaAlF₆: 0.30Cr³⁺荧光粉能够发射光谱范围覆盖 650~ 950 nm、FWHM为 106 nm 的宽带近红外光谱,其位 于 434 nm 处的宽激发谱带可被蓝光 LED 芯片 (450 nm)有效激发。该荧光粉在 150 ℃下的发光强 度仍保持室温下的 68.4%,具有良好的热稳定性 能。将封装的宽带近红外 pc-LED 器件应用于静脉 成像中,可拍摄到清晰的手掌血管组织分布,显示 出该荧光粉在红外成像领域的应用潜力。

参考文献

 Rajendran V, Chang H, Liu R S. Recent progress on broadband near-infrared phosphors-converted light emitting diodes for future miniature spectrometers[J]. Optical Materials: X, 2019, 1: 100011.

- [2] Ye M Q, Gao Z P, Li Z, et al. Rapid detection of volatile compounds in apple wines using FT-NIR spectroscopy[J]. Food Chemistry, 2016, 190: 701-708.
- [3] Liu G C, Molokeev M S, Lei B F, et al. Two-site Cr³⁺ occupation in the MgTa₂O₆:Cr³⁺ phosphor toward broad-band near-infrared emission for vessel visualization[J]. Journal of Materials Chemistry C, 2020, 8(27): 9322-9328.
- [4] Vats M, Mishra S K, Baghini M S, et al. Near infrared fluorescence imaging in nano-therapeutics and photo-thermal evaluation[J]. International Journal of Molecular Sciences, 2017, 18(5): E924.
- [5] Aziz N A M, Arsad N, Menon P S, et al. An assessment study of absorption effect: LED vs tungsten halogen lamp for noninvasive glucose detection[J]. Journal of Innovative Optical Health Sciences, 2015, 8(2): 1550013.
- [6] Möller S, Katelnikovas A, Haase M, et al. New NIR emitting phosphor for blue LEDs with stable light output up to 180 °C [J]. Journal of Luminescence, 2016, 172: 185-190.
- [7] Zhang L L, Zhang S, Hao Z D, et al. A high efficiency broad-band near-infrared Ca₂LuZr₂Al₃O₁₂: Cr³⁺ garnet phosphor for blue LED chips[J]. Journal of Materials Chemistry C, 2018, 6(18): 4967-4976.
- [8] Basore E T, Xiao W G, Liu X F, et al. Broadband near-infrared garnet phosphors with near-unity internal quantum efficiency[J]. Advanced Optical Materials, 2020, 8(12): 2000296.
- [9] Song E H, Ming H, Zhou Y Y, et al. Cr³⁺-doped Scbased fluoride enabling highly efficient near infrared luminescence: a case study of K₂NaScF₆:Cr³⁺ [J]. Laser & Photonics Reviews, 2021, 15(2): 2000410.
- [10] Song E H, Jiang X X, Zhou Y Y, et al. Heavy Mn²⁺ doped MgAl₂O₄ phosphor for high-efficient nearinfrared light-emitting diode and the night-vision application[J]. Advanced Optical Materials, 2019, 7 (24): 1901105.
- [11] Zhang L L, Zhang J H, Hao Z D, et al. Recent progress on Cr³⁺ doped broad band NIR phosphors
 [J]. Chinese Journal of Luminescence, 2019, 40(12): 1449-1459.
 张亮亮,张家骅,郝振东,等. Cr³⁺掺杂的宽带近红 外荧光粉及其研究进展[J]. 发光学报, 2019, 40(12): 1449-1459.
- [12] Abdukayum A, Chen J T, Zhao Q, et al. Functional near infrared-emitting Cr³⁺/Pr³⁺ co-doped zinc

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

gallogermanate persistent luminescent nanoparticles with superlong afterglow for *in vivo* targeted bioimaging[J]. Journal of the American Chemical Society, 2013, 135(38): 14125-14133.

- [13] Shao Q Y, Ding H, Yao L Q, et al. Photoluminescence properties of a ScBO₃: Cr³⁺ phosphor and its applications for broadband near-infrared LEDs[J]. RSC Advances, 2018, 8(22): 12035-12042.
- [14] Xu X X, Shao Q Y, Yao L Q, et al. Highly efficient and thermally stable Cr³⁺-activated silicate phosphors for broadband near-infrared LED applications[J]. Chemical Engineering Journal, 2020, 383: 123108.
- [15] Zhang L L, Wang D D, Hao Z D, et al. Cr³⁺-doped broadband NIR garnet phosphor with enhanced luminescence and its application in NIR spectroscopy [J]. Advanced Optical Materials, 2019, 7(12): 1900185.
- [16] Liu Y H, Gao W, Chen G T, et al. Research progress and development trend of fluoride phosphor for white LED[J]. China Light &. Lighting, 2018(2): 20-24.
 刘元红,高慰,陈观通,等.白光LED用氟化物荧光

粉研究进展及发展趋势[J]. 中国照明电器, 2018(2): 20-24.

[17] Hernández I, Rodríguez F, Tressaud A. Optical properties of the $(CrF_6)^3$ -complex in A_2BMF_6 : Cr^{3+} elpasolite crystals: variation with M—F bond distance and hydrostatic pressure[J]. Inorganic Chemistry, 2008, 47(22): 10288-10298.

- [18] Lee C, Bao Z, Fang M H, et al. Chromium(III)doped fluoride phosphors with broadband infrared emission for light-emitting diodes[J]. Inorganic Chemistry, 2020, 59(1): 376-385.
- [19] Henderson B, Imbusch G F. Optical spectroscopy of inorganic solids[J]. Materials Today, 2006, 9(9): 51.
- [20] Kenyon P T, Andrews L, McCollum B, et al. Tunable infrared solid-state laser materials based on Cr³⁺ in low ligand fields[J]. IEEE Journal of Quantum Electronics, 1982, 18(8): 1189-1197.
- [21] Basun S A, Kaplyanskii A A, Kutsenko A B, et al. Optical characterization of Cr³⁺ centers in LiNbO₃[J]. Applied Physics B, 2001, 73(5/6): 453-461.
- [22] Pust P, Weiler V, Hecht C, et al. Narrow-band redemitting Sr[LiAl₃N₄]: Eu²⁺ as a next-generation LEDphosphor material[J]. Nature Materials, 2014, 13(9): 891-896.
- [23] Zhao F Y, Song Z, Zhao J, et al. Double perovskite Cs₂AgInCl₆:Cr³⁺ broadband and near-infrared luminescent materials[J]. Inorganic Chemistry Frontiers, 2019, 6(12): 3621-3628.
- [24] Xia Z G, Wang X M, Wang Y X, et al. Synthesis, structure, and thermally stable luminescence of Eu²⁺doped Ba₂Ln(BO₃)₂Cl (Ln=Y, Gd and Lu) host compounds[J]. Inorganic Chemistry, 2011, 50(20): 10134-10142.