激光写光电子学进展

Er³⁺掺杂硫系玻璃的析晶行为及上转换发光研究

周港杰, 傅燕青, 康世亮, 林常规*

宁波大学高等技术研究院红外材料及器件实验室,浙江 宁波 315211

摘要 稀土离子掺杂硫系玻璃陶瓷具有较低的声子能量,使得硫化物纳米晶在发光调控方面极具优势。本文制备了不同摩尔分数 Er³⁺掺杂的 80GeS₂·20Ga₂S₃硫系玻璃及玻璃陶瓷样品,采用先进的结构与性能表征手段,探讨了稀土离子掺杂摩尔分数以及析晶行为对 Er³⁺离子的上转换发光的影响。研究结果表明,Er³⁺的引入使得玻璃转变温度和初始析晶温度降低,有助于玻璃成核析晶。同时,Er³⁺离子摩尔分数高的样品在相同的析晶热处理制度下呈现更强的Ga₂S₃析晶衍射峰,晶粒尺寸均小于100 nm。Ga₂S₃纳米晶的析晶使得 Er³⁺离子的上转换发光增强近5倍,并且最佳发光掺杂摩尔分数从原来的0.75% 增至1%。

关键词 材料; 硫系玻璃; 铒离子; 上转换发光; 析晶; 玻璃陶瓷 中图分类号 O436 **文献标志码** A

DOI: 10.3788/LOP202259.1516008

Crystallization Behavior and Up-Conversion Luminescence of Er³⁺-Doped Chalcogenide Glasses

Zhou Gangjie, Fu Yanqing, Kang Shiliang, Lin Changgui^{*}

Laboratory of Infrared Materials and Devices, Research Institute of Advanced Technologies, Ningbo University, Ningbo 315211, Zhejiang, China

Abstract Rare earth doped chalcogenide glass-ceramics possess advantages for luminescence regulation because of their low phonon energy and sulfide nanocrystals. Here, $80\text{GeS}_2 \cdot 20\text{Ga}_2\text{S}_3$ chalcogenide glasses and glass-ceramics doped with different mole fractions Er^{3+} ions were prepared and investigated via advanced structure and performance characterization. Effect of rare earth content and crystallization on the up-conversion luminescence of Er^{3+} ions was discussed accordingly. The results show that the introduction of Er causes the decreasing glass transition temperature and onset temperature of crystallization peak, leading to the presence of stronger diffraction peaks corresponding to Ga_2S_3 phase in the samples containing more Er^{3+} ions. The crystallization of Ga_2S_3 nanocrystals enhances the up-conversion by nearly 5 times, and the optimal luminescence doping mole fraction increases from 0.75% to 1%.

Key words materials; chalcogenide glass; Er³⁺ ion; up-conversion luminescence; crystallization; glass-ceramics

1 引 言

硫系玻璃因其较宽的光学透过窗口(0.5~20 μm)、较低的最大声子能量(150~450 cm⁻¹)、较高的折射率(>2)以及优良的化学和热学稳定性等特性受到了广泛关注,在红外热成像仪、红外放大器、红外光源/激光等领域具有很好的应用价值或应用前景^[1-2]。特别是,硫系玻璃的低声子能量和高折射率使其在稀土离子掺杂发光研究方面极具优势,能够有效降低多声子弛豫率,提高稀土离子辐射跃迁速率,从而

提高发光效率。比如, 硅酸盐玻璃拥有极佳的物化属 性和极低的光学损耗, 但因其具有较大的声子能量 (1100 cm⁻¹), 可实现的红外发射局限于 1~2.2 μ m 波 段, 而拥有较低的声子能量(560 cm⁻¹)的稀土掺杂氟 化物玻璃则可在 2.3~3.5 μ m 范围获得较好的红外激 光输出^[34]。但是, 要实现更长波长(3.5 μ m 以上)的红 外发光/激光输出, 硫系玻璃是为数不多的可选基质材 料之一。目前, 在玻璃 基质中观测到的绝大多数 3.5 μ m 以上稀土离子红外荧光都发生于硫系玻璃。 在硫系玻璃中 Dy³⁺、Er³⁺、Pr³⁺、Tm³⁺、Th³⁺、和Ho³⁺等

收稿日期: 2022-05-24; 修回日期: 2022-06-27; 录用日期: 2022-06-28

基金项目: 宁波市自然科学基金(202003N4008)

通信作者: *linchanggui@nbu. edu. cn

稀土离子的红外辐射跃迁可以完全覆盖 3~5 μm 光谱 范围^[5]。

然而,在稀土掺杂硫系玻璃中至今仅实现了近红 外激光输出(Nd³⁺掺杂的Ga-La-S玻璃光纤中实现了 1.08 μm激光输出^[6]),稀土掺杂硫系玻璃中实现红外 激光输出报道较少。造成该现象的原因有很多,其中 最为关键的是:As-S(Se)及Ge-As-S(Se)等成玻成纤 能力好的玻璃组成稀土溶解度较低,容易造成稀土离 子团簇,发光效率低,而稀土溶解度较高的含Ga、In等 元素的硫系玻璃易于成核、析晶,导致损耗较大。这也 是稀土掺杂硫系玻璃材料可以在理论上数值模拟出各 类红外激光或观测光纤红外发光^[79],而在实际操作中 很难实现激光输出的主要原因。另外,硫系玻璃的弱 成键本质使其物化性质及机械强度差、脆性大,这也一 定程度上制约了硫系玻璃及玻璃光纤的发展。

将玻璃晶化制成透明玻璃陶瓷早已被证实能够有 效提升非晶材料强度与发光特性^[10]。法国雷恩第一大 学玻璃与陶瓷实验室率先报道了Nd³⁺掺杂70GeS₂· 8Ga₂S₃·12Sb₂S₃·10CsCl透明硫系玻璃陶瓷的发光增 强特性^[11]。之后,在Er³⁺离子掺杂70GeS₂·20Ga₂S₃· 10CsCl玻璃中观测到随着Ga₂S₃纳米晶析出,其发光 性能增强了近 20 倍^[12]。2011 年宁波大学 Dai 等^[13]率 先报道了65GeS,·25Ga,S,·10CsI透明硫系玻璃陶瓷 中 Tm^{3+} 离子的3.8 µm 红外发光增强(约为2倍), Tm³⁺离子³H₅→³F₄跃迁的红外发光在80GeS₂·20Ga₂S₃ 玻璃陶瓷中可增强5倍^[14],并且在Ge28 125Ga6 25S62 625 玻 璃陶瓷中增强了近12倍[15]。值得注意的是,稀土离子 掺杂硫系玻璃陶瓷大多是基于含Ga玻璃体系。硫系 玻璃中的Ga不仅可以提高稀土离子溶解度[16],还是实 现Ga₂S₃可控纳米晶化的必要组分^[2]。然而,尽管近年 来针对稀土掺杂硫系玻璃陶瓷研究越来越多,但是对 其析晶行为以及发光增强机制仍不明确。本文制备了 系列 Er^{3+} 掺杂 80GeS₂·20Ga₂S₃ 硫系玻璃及玻璃陶瓷, 研究了不同摩尔分数 Er³⁺离子对玻璃析晶行为的影 响,分析了其析晶机理以及Ga₂S₃纳米晶析出对Er³⁺离 子发光的增强机制。

2 实 验

2.1 样品制备

采用真空熔融-淬冷法制备了系列80GeS₂· 20Ga₂S₃+*x*Er(*x*=0、0.25、0.5、0.75、1、1.25)硫系玻 璃样品。这些样品在下文中分别以GG-*x*Er代称。按 化学计量比称取10g高纯Ge、Ga、S和Er等原料,加入 直径9mm的石英玻璃管中,抽真空至10⁻³Pa后使用 氧炔焰进行熔封。再将装有原料的石英玻璃管放置于 摇摆炉中,缓慢升温至950℃熔制18h,待原料反应和 匀质化充分后,将玻璃管取出放入水中冷却并迅速转 移至退火炉中退火。冷却至室温后,敲碎玻璃管取出 硫系玻璃棒,切片并双面抛光为Φ9mm×1.5mm的 样品,用于后续的实验处理和表征。采用马弗炉对 80GeS₂·20Ga₂S₃+xEr(x=0、0.25、0.5、0.75、1、1.25) 系列抛光加工后的样品进行不同温度以及时长的热处 理。最终,在450 ℃温度下热处理5h得到了一系列较 好的样品。

2.2 样品表征

实验样品的热学属性通过美国 TA 公司的 Q2000 差示扫描量热仪(DSC)测量获得;使用德国 Bruker 公 司的 D2 Phaser 型号 X 射线衍射仪(XRD)表征样品的 非晶或析出的晶相信息;使用美国 Perkin-Elmer 公司的 Lambda 950 型号分光光度计测量样品析晶前后的透过 光谱。通过美国 Nova 公司 NanoSEM 450 型场发射扫 描电子显微镜(FESEM)观测玻璃样品析晶前后的显微 结构;并利用英国 Edinburgh 公司的 FLS980荧光光谱 仪测量样品的上转换发光光谱,激发波长为 1550 nm。

3 分析与讨论

图 1 为 80GeS₂·20Ga₂S₃+*x*Er(*x*=0、0.25、0.5、 0.75、1、1.25)硫系玻璃样品的DSC图谱。随着Er的 引入,GG-*x*Er样品的玻璃转变温度(T_g)从446℃降至 428℃,且起始析晶温度也随之降低。玻璃转变温度 主要取决于玻璃网络结构中化学键强度和网络结构的 交联程度^[17]。Er金属的引入使得80GeS₂·20Ga₂S₃玻 璃中金属键增多,降低了玻璃整体平均键强,从而导致 T_g 的下降。此外,金属键在玻璃结构中也起着成核剂 的作用,从而促进玻璃成核析晶,导致玻璃起始析晶温 度降低。



图 1 80GeS₂·20Ga₂S₃+*x*Er(GG-*x*Er, *x*=0、0.25、0.5、0.75、 1、1.25)硫系玻璃样品的DSC图谱

Fig. 1 DSC spectra of 80GeS₂ • 20Ga₂S₃ + *x*Er (GG-*x*Er, *x*=0, 0.25, 0.5, 0.75, 1, 1.25) chalcogenide glass samples

随着 Er的引入,如图 2(a)所示,GG-xEr 系列玻璃 的可见截止边将红移,反映在样品颜色从明黄色向棕 黄色转变。这是因为玻璃中随着金属 Er 含量的增多, 玻璃网络结构中金属键的含量增大,带隙变小,截止边 发生红移。此外,可以明显观测到玻璃样品中的 Er³⁺ 离子吸收强度随着 Er 含量的增多而增大。每个吸收 峰的归属均标注在图 2(a)中。图 2(b)是在 450 ℃析晶

特邀研究论文



- 图 2 透射光谱。(a) 80GeS₂·20Ga₂S₃+xEr(GG-xEr, x=0、 0.25、0.5、0.75、1、1.25)硫系玻璃;(b)在450℃析晶处 理5h后玻璃陶瓷(插图:样品的照片)
- Fig. 2 Transmission spectrum. (a) 80GeS₂ · 20Ga₂S₃ + xEr (GG-xEr, x=0, 0.25, 0.5, 0.75, 1, 1.25) chalcogenide glass; (b) glass-ceramic after crystallization at 450 °C for 5 h (inset: sample photo)

处理5h后GG-xEr系列样品的透射光谱和样品照片。 在析晶处理后,样品可见截止边红移,并且从照片可以 看出,样品逐渐变糊直至不透可见光。该现象归因于 在析晶热处理后GG-xEr玻璃会产生大量晶粒,这些晶 粒造成短波长光的米氏散射损耗,使截止边红移。另 外,由于Er含量的增多,玻璃析晶初始温度降低,因此 在相同的热处理条件下,Er含量高的样品中会产生更 多更大的晶粒,使得全部可见光被散射掉,样品不透。

第 59 卷 第 15 期/2022 年 8 月/激光与光电子学进展

图 3 为 GG-xEr 硫系玻璃和在 450 ℃析晶处理 5 h 后玻璃陶瓷样品的XRD图谱。未经析晶热处理的样 品呈现出来的是宽化的非晶包,经过热处理后分别在 29.8°、49.7°和59.1°突出相应的析晶峰。通过对比 Ga₂S₃晶体的标准 PDF 卡片 No. 89-7200 可以看出,该 系列样品中析出的晶相均为Ga₂S₃。而且,这些析晶峰 较大的半峰全宽也反映出样品中析出的晶粒尺寸较 小。通过FESEM技术观测样品新鲜剥开的表面,如 图4所示,未经热处理的GG-0Er玻璃样品表面光滑, 无明显结晶现象,在450℃析晶处理5h后的样品中可 以观察到明显的晶粒。由此可见,热处理后GG-0Er 玻璃中析出了大量尺寸小于100 nm的Ga₂S₃纳米晶, 镶嵌在玻璃基质中。该GeS2-Ga2S3体系玻璃的析晶机 理与 GeS2-In2S3 类似[18], 作为玻璃网络形成体的 [GaS₄]结构单元参与玻璃的成核与晶体生长过程,由 于无法在玻璃网络结构中自由迁移,最终形成了多晶 复合的显微结构。



- 图 3 XRD 图 谱。(a) 80GeS₂·20Ga₂S₃+xEr(GG-xEr, x=0、 0.25、0.5、0.75、1、1.25)硫系玻璃;(b)在450℃析晶处 理5h后玻璃陶瓷样品
- Fig. 3 XRD pattern. (a) 80GeS₂·20Ga₂S₃+xEr (GG-xEr, x= 0, 0.25, 0.5, 0.75, 1, 1.25) chalcogenide glass;
 (b) glass-ceramic sample after crystallization treatment at 450 °C for 5 h



图 4 FESEM 照片。(a) GG-0Er 硫系玻璃;(b)在 450 ℃析晶处理 5 h 后玻璃陶瓷样品

Fig. 4 FESEM images. (a) GG-0Er chalcogenide glass; (b) glass-ceramic samples after crystallization treatment at 450 °C for 5 h

特邀研究论文

第 59 卷 第 15 期/2022 年 8 月/激光与光电子学进展

在1550 nm 激发下观察 GG-*x*Er 硫系玻璃[图 5(a)] 和在450 °C析晶处理 5 h后玻璃陶瓷样品[图 5(b)]的 上转换光谱,可以明显观测到在960~1020 nm 的上转 换发光峰。在1550 nm 激发下,Er³⁺离子中发 生⁴I_{15/2}→⁴I_{13/2}和⁴I_{3/2}→⁴I_{9/2}的双光子上转换吸收,并无辐 射跃迁至⁴I_{9/2}→⁴I_{11/2},最后发生⁴I_{11/2}→⁴I_{15/2}的辐射跃迁, 从而可以观测中心波长位于980 nm 附近的上转换发 光。如图 5(a)和(b)所示,随着Er³⁺离子含量的增加, 上转换发光峰强度均发生先增后减,但其现象略有不 同。需要说明的是,图 5(a)和(b)是按照 GG-0.75Er 样品最大发光峰强进行归一化的。对于玻璃样品, Er³⁺离子的最大掺杂摩尔分数可大于1.25%,然而其 最优的掺杂摩尔分数为0.75%,这与之前研究结果相 当^[1,14]。对于玻璃陶瓷样品,其最佳掺杂摩尔分数增 大至1%,并且值得注意的是,发光强度增强了近5倍。 GG-*x*Er系列玻璃在析晶热处理后产生大量的Ga₂S₃纳 米晶[图4(b)],由于稀土离子未进入纳米晶内部^[15,19], Er³⁺离子在纳米晶周围和玻璃基质集聚,降低了离子 间距。纳米晶颗粒的产生使得光的多重散射增强,增 强了光与物质的相互作用,从而提高了样品上转换发 光率(近5倍),并且由于发光增强机理的变化,样品的 最佳发光掺杂摩尔分数也发生了变化。



图 5 在 1550 nm 激发下的上转换光谱。(a)GG-xEr 硫系玻璃;(b)在 450 ℃析晶处理 5 h 后玻璃陶瓷样品;(c)在 980 nm 处发光强度 随 Er 离子掺杂摩尔分数的变化

Fig. 5 Up-conversion spectra under excitation at 1550 nm. (a) GG-*x*Er chalcogenide glass; (b) glass-ceramic sample after crystallization treatment at 450 °C for 5 h; (c) luminescence intensity at 980 nm as a function of Er ion doping mole fraction

4 结 论

本文制备了系列Er³⁺掺杂80GeS₂·20Ga₂S₃硫系玻 璃及玻璃陶瓷样品,研究了稀土离子掺杂摩尔分数以 及析晶行为对Er³⁺离子的上转换发光的影响。研究发 现,Er离子的引入使得80GeS₂·20Ga₂S₃玻璃*T*₈和起始 析晶温度降低,促进了玻璃成核析晶。因此,在相同的 析晶热处理制度(450 ℃处理5h)下,Er含量高的样品 可见截止边更往红外移,与之相对应的是更强的Ga₂S₃ 析晶衍射峰。利用FESEM技术,可以观察到析晶后样 品在玻璃基质中产生了大量尺寸小于100 nm的Ga₂S₃ 纳米多晶。这些纳米晶的存在使得稀土离子在纳米晶 周围和玻璃基质集聚,减小了离子间距,并且光的多重 散射增强了光与物质的相互作用,提高了样品上转换 发光率(近5倍)。此外,由于发光增强机理的变化,样 品的最佳发光掺杂摩尔分数从原来的0.75%增至1%。

参考文献

[1] 黄 正 裕 , 戴 世 勋 , 林 常 规 , 等 . Er^{3+}/Tm^{3+} 共 掺 杂

Ga₅Ge₂₀Sb₁₀S₆₅玻璃的发光特性及能量传递[J].发光学报, 2011, 32(6): 565-570.

Huang Z Y, Dai S X, Lin C G, et al. Luminescence and mechanism of energy transfer of Er^{3+}/Tm^{3+} -codoped $Ga_5Ge_{20}Sb_{10}S_{65}$ glass[J]. Chinese Journal of Luminescence, 2011, 32(6): 565-570.

- [2] Lin C G, Rüssel C, Dai S X. Chalcogenide glassceramics: functional design and crystallization mechanism
 [J]. Progress in Materials Science, 2018, 93: 1-44.
- [3] Ren J, Lu X S, Lin C G, et al. Luminescent ion-doped transparent glass ceramics for mid-infrared light sources [invited[J]. Optics Express, 2020, 28(15): 21522-21548.
- [4] 傅燕青,康世亮,关尚升,等.Tm³⁺/Ho³⁺共掺含BaF₂ 纳米晶氟硅酸盐玻璃陶瓷2μm发光性能[J].发光学报, 2021,42(1):37-43.
 Fu Y Q, Kang S L, Guan S S, et al. Luminescence properties of Tm³⁺/Ho³⁺ doped BaF₂ nanocrystalline fluorosilicate glass ceramics at 2.0 μm[J]. Chinese Journal of Luminescence, 2021, 42(1): 37-43.
- [5] Seddon A B, Tang Z Q, Furniss D, et al. Progress in rare-earth-doped mid-infrared fiber lasers[J]. Optics Express, 2010, 18(25): 26704-26719.

第 59 卷 第 15 期/2022 年 8 月/激光与光电子学进展

特邀研究论文

- [6] Schweizer T, Hewak D W, Payne D N, et al. Rareearth doped chalcogenide glass laser[J]. Electronics Letters, 1996, 32(7): 666-667.
- $$\label{eq:generalized_states} \begin{split} & [7] \quad Falconi \ M \ C \ , \ Palma \ G \ , \ Starecki \ F \ , \ et al. \ Design \ of an efficient pumping scheme for mid-IR \ Dy^{3+}: Ga_5Ge_{20}Sb_{10}S_{65} \\ & PCF \ fiber \ laser[J]. \ IEEE \ Photonics \ Technology \ Letters \ , \\ & 2016 \ , \ 28(18): \ 1984-1987. \end{split}$$
- [8] Sojka L, Tang Z, Furniss D, et al. Mid-infrared emission in Tb³⁺-doped selenide glass fiber[J]. Journal of the Optical Society of America B, 2017, 34(3): A70-A79.
- [9] Crane R W, Sójka Ł, Furniss D, et al. Experimental photoluminescence and lifetimes at wavelengths including beyond 7 microns in Sm³⁺-doped selenide-chalcogenide glass fibers[J]. Optics Express, 2020, 28(8): 12373-12384.
- [10] 王飞,彭跃峰,唐定远,等.基于透明陶瓷材料的激光研究进展[J].光学学报,2021,41(1):0116001.
 Wang F, Peng Y F, Tang D Y, et al. Research progress on lasers based on transparent ceramic materials[J]. Acta Optica Sinica, 2021, 41(1):0116001.
- [11] Seznec V, Ma H L, Zhang X H, et al. Preparation and luminescence of new Nd³⁺ doped chloro-sulphide glassceramics[J]. Optical Materials, 2006, 29(4): 371-376.
- [12] Balda R, García-Revilla S, Fernández J, et al. Upconversion luminescence of transparent Er³⁺-doped chalcohalide glass-ceramics[J]. Optical Materials, 2009, 31(5): 760-764.
- [13] Dai S X, Lin C G, Chen F F, et al. Enhanced mid-IR luminescence of ${\rm Tm}^{3+}$ ions in ${\rm Ga}_2{\rm S}_3$ nanocrystals

embedded chalcohalide glass ceramics[J]. Journal of Non-Crystalline Solids, 2011, 357(11/12/13): 2302-2305.

- [14] Lin C G, Dai S X, Liu C, et al. Mechanism of the enhancement of mid-infrared emission from GeS₂-Ga₂S₃ chalcogenide glass-ceramics doped with Tm³⁺[J]. Applied Physics Letters, 2012, 100(23): 231910.
- [15] Wang R P, Yan K L, Zhang M J, et al. Chemical environment of rare earth ions in Ge_{28,125}Ga_{6,25}Ga_{6,25}Ga_{5,625} glassceramics doped with Dy³⁺ [J]. Applied Physics Letters, 2015, 107(16): 161901.
- [17] Boolchand P, Chen P, Vempati U. Intermediate Phases, structural variance and network demixing in chalcogenides: the unusual case of group V sulfides[J]. Journal of Non-Crystalline Solids, 2009, 355(37/38/39/40/41/42): 1773-1785.
- [18] Ye Q L, Weng K B, Guan S S, et al. Unveiling crystallization mechanism for controlling nanocrystalline structure in glasses[J]. Journal of the European Ceramic Society, 2020, 40(5): 2173-2178.
- [19] Lu X S, Lai Z Q, Ren J, et al. Distribution of Tm³⁺ and Ni²⁺ in chalcogenide glass ceramics containing Ga₂S₃ nanocrystals: influence on photoluminescence properties
 [J]. Journal of the European Ceramic Society, 2019, 39 (7): 2580-2584.