掺铋 BaF_2 晶体的制备及其近红外发光研究^{*}

周 朋¹⁾²⁾ 苏良碧^{2)†} 李红军²⁾ 喻 军²⁾³⁾ 郑丽和²⁾ 杨秋红¹⁾ 徐 军²⁾ 1)(上海大学材料科学与工程学院电子信息材料系,上海 200072) 2)(中国科学院上海硅酸盐研究所透明与光功能无机材料重点实验室,上海 201800) 3)(宁波大学信息科学与工程学院光电子功能材料研究所,宁波 315211) (2009 年 6 月 25 日收到;2009 年 7 月 20 日收到修改稿)

通过温度梯度法制备了 Bi₂O₃:BaF₂ 以及 BiF₃:BaF₂ 晶体.在 Bi₂O₃:BaF₂ 晶体中观察到了发光峰位于 961 nm, 半高宽 202 nm 的超宽带红外发光.在 BiF₃:BaF₂ 晶体中检测到 Bi²⁺和 Bi³⁺可见区的发光,但是没有观察到红外发 光.通过 γ 射线辐照实现了 BiF₃:BaF₂ 晶体的近红外发光,发光峰位于 1135 nm,半高宽 192 nm.讨论了 Bi₂O₃ 和 BiF₃ 掺杂 BaF₂ 晶体的红外发光的机理.

关键词:近红外发光,铋,氟化钡晶体,γ辐照 PACC: 7830G, 4255Q, 6180E

1. 引 言

近年来,掺铒光纤放大器(EDFA)的发展^[1-6] 促进了光通信的变革和发展.可以直接放大光信号 而不用通过光→电→光的转换过程的铒光纤放大 器,已被广泛应用在目前的光通信系统.但是,高效 率并且工作带宽可以涵盖所有的石英玻璃纤维的 窗口如800—900 nm,1240—1340 nm 和1500—1650 nm 的光放大器尚未发明出来.因此,扩大响应带宽 和激光源的带宽,以契合更高效、更大的容量和更 快的比特率的波分复用技术(WDM)传输网络的需 要已成为一个关键的、有吸引力的未来光通信的发 展方向.由于稀土离子的4f轨道中的对环境变化不 敏感的 f-f 跃迁的带宽很难达到 100 nm,稀土离子 掺杂光纤放大器很难实现上述目标^[7].

2001年,日本学者 Fujimoto^[8,9]首次发现了掺 Bi离子玻璃在红外波段 1000—1500 nm 具有宽带 发光(FWHM > 200 nm)和光放大,引起了人们的关 注,铋掺杂玻璃与光纤的研究已成为一个新的研究 热点.但是至今关于 Bi离子在单晶体中实现近红外 发光的报道还很少.2008年,Okhrimchuk等^[10]在掺 Bi的 RbPb₂Cl₅晶体中发现了宽带近红外发光,它的 发射光谱峰值波长位于 1.0—1.2 μm. 最近, 阮健 等^[11]采用 Bi 金属为原料在 BaF₂ 晶体中实现了宽 带近红外发光.

本文报道了分别采用 Bi₂O₃ 和 BiF₃ 作原料时 Bi 离子在 BaF₂ 晶体中的近红外发光现象,并探讨 了近红外发光的机理.

2. 实 验

采用 Bi₂O₃和 BaF₂作初始原料,在 Bi₂O₃掺杂的 BaF₂晶体中二者摩尔比为 3:194.在 BiF₃掺杂的 BaF₂晶体中,则采用 Bi₂O₃,PbF₂和 BaF₂作初始 原料,三者摩尔比为 3:9:194.称量好的原料均匀混合并且经低温干燥,然后根据坩埚尺寸压制成块.

Bi₂O₃ 掺杂的 BaF₂ 晶体的生长:晶体生长采用 温度梯度法(TGT)^[12]. 坩埚底部加籽晶[111]定向 生长 BaF₂. 将压制成块的粉体原料装入炉内,然后 抽真空至 10⁻³ Pa 时运行生长程序.升温过程在 300 ℃下保温一段时间,确保去除水分,然后充入高 纯 Ar 气,再升温到熔化温度,保温2 h后按一定程序 降温生长.

BiF₃ 掺杂的 BaF₂ 晶体的生长过程如下:升温过 程在 300 ℃和 800 ℃下分别保温一段时间,前者确

^{*}国家自然科学基金(批准号:60778036)和上海市科技委员会自然科学基金(批准号:08ZR1421700)资助的课题.

[†]通讯联系人. E-mail: su_lb@163.com

保去除水分,后者充分发挥 PbF₂ 的氟化作用;氟化 完全后充入高纯 Ar 气,再升温到熔化温度,保温 2 h 后按一定程序降温生长.其他程序与生长 Bi₂O₃: BaF₂ 相同.

辐照实验采用辐照源为⁶⁰Co 的 γ 射线对晶体进 行辐照.辐照剂量为 10 kGy,剂量率为 100 Gy/h.

通过 Jasco V-570 UV/VIS/NIR 型分光光度计测量吸收光谱.使用 Fluorolog-3 (Jobin Yvon, France)型荧光光度计,采用 450 W 功率的 Xe 灯以及 808 nm 和 980 nm 的 LD 抽运源激发,测量可见发光和红外发光.采用 Tektronix TDS3052 数字示波器记录荧光强度随时间的衰减曲线.所有的测量都是在室温下进行.

3. 结果与讨论

图 1 是室温下测得的空白 BaF₂ 晶体,Bi₂O₃: BaF₂ 晶体,BiF₃:BaF₂ 晶体和经 γ 射线辐照的 BiF₃: BaF₂ 晶体的吸收光谱.在 Bi₂O₃:BaF₂ 晶体中观察到 峰位在 241,429,523,647 和 875 nm 处的吸收峰.在 BiF₃:BaF₂ 晶体中观测到峰值在 370 和 617 nm 处的 吸收峰.以上吸收峰的位置与文献[13]中报道的 500,700,800 nm 和 1000 nm 附近有出入,可能与 玻璃和晶体的结构不同有关.经 γ 射线辐照的 BiF₃:BaF₂ 晶体的吸收峰出现在 394,429,478,614, 700,800 nm 处.

图 2 是掺 Bi₂O₃ 的 BaF₂ 晶体在 808 nm 抽运源 下的发射光谱.在 850—1250 nm 出现一个半高宽超 过 200 nm 的荧光带.在纯 BaF₂ 以及 BiF₃:BaF₂ 晶 体中没有观察到红外发光现象.

为了进一步研究掺 Bi 的 BaF₂ 晶体近红外发光 机理,观测了 BiF₃:BaF₂ 晶体在可见光区的发射及 其对应的激发光谱.图 3 是 BiF₃:BaF₂ 晶体在可见 光区的发射及其对应的激发光谱.当采用 369 nm 以 及 446 nm 波长的光激发时,分别观察到峰值位于 416 和 508 nm 的可见波段发光.416 nm 附近波段的 发光根据 Blasse 和 Bril^[14]的结论,归属于 Bi³⁺的发 光,508 nm 附近波段的发光与 Bi²⁺有关^[15].但是在 BiF₃:BaF₂ 晶体中没有观察到近红外发光,因此,排 除了 Bi³⁺,Bi²⁺作为红外发光中心的可能.

图 4 是 γ 射线辐照的 BiF₃: BaF₂ 晶体分别在 808 和 980 nm 抽运源下的发射光谱.在 850—1500 nm 出现一个半高宽为 192 nm 的荧光带,980 nm 抽



图 1 BaF₂ 晶体, 掺 Bi₂O₃ 的 BaF₂ 晶体, BiF₃: BaF₂ 晶体和经 γ 射线辐照的 BiF₃: BaF₂ 晶体在 200—1400 nm 波长范围内的吸收 光谱



图 2 掺 Bi₂O₃ 的 BaF₂ 晶体在 808 nm 抽运源下的发射光谱



图 3 BiF3: BaF2 晶体在可见光区的发射及其对应的激发光谱





图 4 γ 射线辐照的 BiF₃: BaF₂ 晶体分别在 808 nm 和 980 nm 抽 运源下的发射光谱, 内插图是 980 nm 抽运源下的荧光寿命谱线

我们认为前文所述的两种 Bi 掺杂 BaF₂ 晶体中 的红外发光均来源于 Bi⁺. 众所周知,在 1400 ℃左 右高温下,作为铋原料的 Bi₂O₃ 容易分解,熔体中存 在着 Bi³⁺与低价 Bi²⁺,Bi⁺之间的动态平衡,从而在 Bi₂O₃:BaF₂ 晶体中生成 Bi^{+[16]}.

$$Bi_{2}O_{3} \xrightarrow{1400 \ \ \ C} 2BiO + \frac{1}{2}O_{2},$$
$$2BiO \xrightarrow{1400 \ \ \ C} Bi_{2}O + \frac{1}{2}O_{2}.$$

而在 BiF_3 : BaF_2 晶体生长过程中,作为原料的 Bi_2O_3

和 PbF₂ 在 800 ℃ 时发生反应,生成了 BiF₃,而 BiF₃ 不分解,因此也就没有以 Bi⁺为发光中心的红外发 光现象. 但是在 Bi³⁺取代 BaF₂ 晶格中的 Ba²⁺的过 程中,由于电荷平衡的原因,同时产生了 F_i⁻(*i*=1, 2,3)间隙. 在 γ 射线辐照的影响下, F_i⁻间隙所带的 一个电子从 F_i⁻间隙中游离出来成为自由电子. 晶 格中的高价态 Bi 离子俘获了这些自由电子,从而实 现价态的降低,产生 Bi⁺和 Bi²⁺:

Bi³⁺ + Ba²⁺ → Bi⁺_{Ba} + F⁻_i

$$F^-_i \xrightarrow{\gamma \text{ farged}} F_i + e,$$

Bi³⁺ + e → Bi²⁺,
Bi²⁺ + e → Bi⁺.

4. 结 论

在 Bi_2O_3 : BaF_2 晶体和经辐照处理的 BiF_3 : BaF_2 晶体中,分别在 850—1250 nm 和 850—1500 nm 的 范围内观察到了超宽带红外发光,发光峰分别位于 961 和 1135 nm. 而在未经辐照的 BiF_3 : BaF_2 晶体中 虽然观察到可见区对应于 Bi^{3+} 和 Bi^{2+} 的发光,但是 没有观察到红外发光现象.采用 γ 射线辐照可以实 现 BiF_3 : BaF_2 晶体的近红外宽带发光. 认为两种不 同 Bi: BaF_2 晶体中的红外发光均来源于低价态离子 Bi^+ ,排除了来自 Bi^{3+} 和 Bi^{2+} 的可能性.

- Flood F A 2000 Proceedings of Optical Fiber Communications Conference Baltimore, 5-10 March 2000, WG1-2
- [2] Federighi M, Pasquale F D 1995 IEEE Photon. Technol. Lett. 7 303
- [3] Mori A, Ohishi Y, Sudo S 1997 Electron. Lett. 33 863
- [4] Yang J H, Dai S X, Zhou Y F, Wen L, Hu L L, Jiang Z H 2003 J. Appl. Phys. 93 977
- [5] Yang J H, Dai S X, Wen L, Liu Z P, Hu L L, Jiang Z H 2003
 Acta Phys. Sin. 52 508 (in Chinese) [杨建虎、戴世勋、温
 磊、柳祝平、胡丽丽、姜中宏 2003 物理学报 52 508]
- [6] Chen B Y, Lin Y H, Chen D D, Jiang Z H 2004 Acta Phys. Sin. 54 2374 (in Chinese) [陈炳炎、刘粤惠、陈东丹、姜中宏 2004 物理学报 54 2374]
- [7] Yamada M, Ono H, Ohishi Y 1998 Electron. Lett. 34 1490
- [8] Fujimoto Y, Nakatsuka M 2001 Appl. Phys. Lett. 40 L279
- [9] Fujimoto Y, Nakatsuka M 2003 Appl. Phys. Lett. 82 3325

- [10] Okhrimchuk A G, Butvina L N, Dianov E M, Lichkova N V, Zagorodnev V N, Boldvrev K N 2008 Opt. Lett. 33 2182
- [11] Ruan J, Su L B, Qiu J R, Chen D P, Xu J 2009 Opt. Exp. 17 5163
- [12] Su L B, Dong Y J, Yang W Q, Zhou G Q, Zhou S M, Zhao G J, Xu J 2004 J. Synth. Cryst. 33 88 (in Chinese)[苏良碧、董 永军、杨卫桥、周国清、周圣明、赵广军、徐 军 2004 人工晶 体学报 33 88]
- [13] Peng M Y, Qiu J R, Chen D P, Meng X G, Yang I Y, Jiang X
 W, Zhu C S 2008 Opt. Lett. 29 1998
- [14] Blasse G, Bril A 1968 J. Chem. Phys. 48 217
- [15] Srivastava A 1998 J. Lumin. 78 239
- [16] Bao J X, Zhou S F, Feng G F, Wang X, Lin G, Qiu J R 2007
 J. Lumin. 5 699 (in Chinese) [鲍家兴、周时凤、冯高峰、王 玺、林 耿、邱建荣 2007 发光学报 5 699]

Preparation and near-infrared luminescence properties of Bi-doped BaF₂ crystal^{*}

Zhou Peng¹⁾²⁾ Su Liang-Bi^{2)†} Li Hong-Jun²⁾ Yu Jun²⁾³⁾ Zheng Li-He²⁾ Yang Qiu-Hong¹⁾ Xu Jun²⁾

1) (Department of Electronic Information Materials, School of Materials Science and Engineering, Shanghai University, Shanghai 200072, China)

2) (Key Laboratory of Transparent and Opto-Functional Inorganic Materials, Shanghai Institute of Ceramics, Chinese Academy of Sciences, Shanghai 201800, China)

3) (School of Information Science and Engineering, Ningbo University, Ningbo 315211, China)

(Received 25 June 2009; revised manuscript received 20 July 2009)

Abstract

Bi₂O₃: BaF₂ and BiF₃: BaF₂ crystals were prepared by TGT (temperature gradient method). Near-infrared broadband luminescence was observed in as-grown Bi₂O₃: BaF₂ crystal. The emission band peaks at 961 nm in the range of 850— 1250 nm, with FWHM about 202 nm. The luminescence of Bi²⁺ and Bi³⁺ ions in the visible region was observed in BiF₃: BaF₂ crystal, but there was no near-infrared emission. Then the BiF₃: BaF₂ crystal was exposed to γ -rays in order to reduce valence states of Bi ions. Near-infrared broadband luminescence was observed in γ -irradiated BiF₃: BaF₂ crystal. The emission band peaks at 1135 nm in the range of 850—1500 nm, with FWHM about 192 nm. The mechanisms of nearinfrared luminescence in Bi₂O₃: BaF₂ crystals and γ -irradiated BiF₃: BaF₂ crystals were discussed.

Keywords: near-infrared luminescence, bismuth, BaF_2 crystal, γ -irradiation **PACC**: 7830G, 4255Q, 6180E

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 60778036) and the Nataral Science Foundation of Shanghai Committee of Science and Technology, China (Grant No. 08ZR1421700).

[†] Corresponding author. E-mail: su_lb@163.com