Er³⁷Yb³⁺共掺氟化物颗粒的红外光谱特性及 Judd-Ofelt 理论分析

刘芳超^{1,2} 刘铁根^{1,2} 郭洪龙^{1,2} 韩 群^{1,2*}

(¹天津大学精密仪器与光电子工程学院,天津 300072) ²天津大学光电信息教育部重点实验室,天津 300072)

摘要 制备了 Er³ † Yb³⁺ 共掺氟化物基质颗粒并对其吸收光谱进行测试。研究了不同基质、煅烧温度以及不同的 Er³⁴Yb³⁺ 共掺比例对颗粒在 980 nm 及 1550 nm 波段附近吸收特性的影响。应用 Judd-Ofelt(J-O)理论对样品光谱 进行了分析, 拟合得到强度参数为 Ω₂=9.9887, Ω₄=2.7333, Ω₆=0.4868。结果表明, 样品通过高温热处理提高了 声子辅助跃迁几率,提高了能量转化效率。Er³[→]Yb³⁺以1:6比例混合共掺时吸收性能最好。J-O理论分析表明,氟 化物颗粒有较低的声子能量,Er³⁺Yb³⁺共掺氟化物材料具有较好的红外吸波特性,是一种很好的红外上转换材料。 关键词 材料;镜铒共掺颗粒;吸收光谱;光谱参数;氟化物基质;激光上转换

中图分类号 TB34 文献标识码 A doi: 10.3788/CJL201441.1006002

Near-Infrared Spectroscopic Properties and Judd-Ofelt Theory Analysis of Er^{3+}/Yb^{3+} Co-Doped Fluoride Particles

Liu Fangchao^{1,2} Liu Tiegen^{1,2} Guo Honglong^{1,2} Han Qun^{1,2}

¹School of Precision Instruments and Optoelectronic Engineering, Tianjin University, Tianjin 300072, China ² Key Laboratory of Opto-Electronics Information Technology of the Ministry of Education, Tianjin University, Tianjin 300072, China

Abstract Er^{3+}/Yb^{3+} ion co-doped fluoride particles are synthesized and analyzed by their absorption spectra. The influence of the substances, the calcination temperature, and the doping ratio of Er^{3+} and Yb^{3+} on the absorption of the synthesized materials are studied. By analyzing the spectra of the samples with the Judd-Ofelt (J-O) theory, the intensity parameters are obtained as $\Omega_2 = 9.9887$, $\Omega_4 = 2.7333$, $\Omega_6 = 0.4868$, respectively. The results show that the phonon assisted transition probability and the energy transfer efficiency increases after heat treatment of the samples. The best doping ratio of Er^{3+} and Yb^{3+} is 1:6. Analysis based on the Judd-Ofelt theory shows that the synthesized fluoride particles have low phonon energy and good absorption property in the near-infrared region after doping with Er^{3+} and Yb^{3+} ions. It can be used as a kind of good materials for near-infrared upconversion.

Key words materials; Er^{3+} -Yb³⁺ co-doped particles; absorption spectra; spectrum parameter; fluoride substances; laser upconversion

OCIS codes 160.5690; 160.4670; 250.5230

收稿日期: 2014-04-10; 收到修改稿日期: 2014-06-03

基金项目:天津大学自主创新基金(1405)、国家自然科学基金(61107035)、天津市自然科学基金(13JCYBJC16100)、国家 973 计划(2010CB327802)

作者简介:刘芳超(1989-),男,硕士研究生,主要从事光电材料方面的研究。E-mail: liuchuanlfc@163.com

导师简介:刘铁根(1955—),男,博士,教授,主要从事光纤传感技术、光电检测技术、嵌入式图像检测技术、光电材料等方 面的研究。E-mail: tgliu@tju.edu.cn

^{*} 通信联系人。E-mail: hanqun@tju. edu. cn

1引 言

众所周知,Er³⁺在可见光波段有着重要的蓝光、绿 光、红光发射特性,分别对应着 Er^{3+} 的⁴ $F_{7/2} \rightarrow$ ⁴ $I_{15/2}$ 、 $({}^{2}H_{11/2}, {}^{4}S_{3/2}) \rightarrow {}^{4}I_{15/2}, {}^{4}F_{9/2} \rightarrow {}^{4}I_{15/2}$ 能级跃迁,在红外 波段同样有重要的能级跃迁⁴I_{15/2} \rightarrow ⁴I_{13/2}和 ⁴I_{15/2}→⁴I_{11/2}对应着 1550 nm 和 980 nm 激光的产生。 目前,掺 Er³⁺ 上转换材料已成为一个研究热点,影 响上转换效率的一个重要参数是材料对激发光的吸 收效率。研究人员对氟磷酸盐、硼酸盐、锗酸盐、氟 氧化物材料进行了大量研究。碲酸盐玻璃由于带宽 宽、受激发射截面大等优点而成为较合适的光纤放 大器的基质材料[1-2],但碲酸盐也存在一些致命缺 点,如热稳定性差、价格昂贵并且有毒,限制了它的 实际应用。掺 Er³⁺铋酸盐材料,具有较好的带宽特 性,但是由于 Er³⁺在 980 nm 附近吸收较弱,抽运 效率不高, 使得 Er^{3+} 在 1.5 μm 的发光强度较弱, 同 时 Er³⁺在 1550 nm 处吸收较弱,影响了 Er³⁺对激发 光的吸收和上转换发光效率,导致一般基于 Er³⁺的 激光器存在抽运效率低、激光阈值高等不足。如果 增大 Er³⁺的浓度又容易造成浓度淬灭,限制了 Er³⁺ 作为激活离子的使用^[3]。由于 Yb³⁺ 的²F_{5/2}能带和 Er³⁺的⁴I_{11/2}能带有部分重叠,Yb³⁺在980 nm 处存 在着很强的吸收,并且由于 Yb3+ 是一个简单的二能 级结构,不存在上转换发光现象和浓度猝灭效应,在 980 nm 波段的吸收截面约是 Er³⁺离子的 10 倍,这 使得 Yb³⁺吸收抽运能量,通过共振将能量传递给 Er³⁺成为可能^[4]。因此,引入 Yb³⁺ 敏化 Er³⁺ 将大 大提高 Er³⁺对 980 nm 抽运光的吸收,从而可以达 到提高抽运光吸收效率和降低激光振荡阈值的目 的^[5]。在稀土离子的上转换过程中,声子参与的无 辐射跃迁是影响上转换效率的一个重要因素,声子 能量越低,声子辅助跃迁概率越高,因此选择声子能 量低的基质材料对提高上转换激光效率是十分重要 的。氟化物有较低的声子能量,掺杂在其中的稀土 离子具有更低的多声子弛豫速率和更高的荧光量子 效率,因而氟化物颗粒是一类优良的激光材料以及 上转换激光基质材料[6-7]。

本文以氟化物为基质通过高温煅烧制备了 Er³⁺和Yb³⁺共掺材料,分析了制备温度、Er³⁺和 Yb³⁺掺杂比例对材料在976 nm、1532 nm 附近吸波 特性的影响。发现一种新的有助于提高吸收效率的 氟化物基质,并通过实验得到Er³⁺和Yb³⁺的最佳 掺杂比为1:6。应用Judd-Ofelt(J-O)理论进行了分 析,计算得到材料的基本光谱项参数,并进一步对材 料的性能进行了分析。

2 实 验

选取不同配比的 AlF_3 -Ca F_2 -Pb F_2 为基质材料, 制备 Er³⁺、Yb³⁺共掺氟化物样品,所有原料等级均 为分析纯。在氟化物基质样品制备中,Er³⁺的掺杂 摩尔分数为 0.6%, Yb³⁺ 掺杂摩尔分数分别为 2.4%、3.6%、6%, Er₂O₃、Yb₂O₃以高纯形式引入, 微克秤精确称量样品,混合均匀后放入容量为30 ml 的刚玉坩埚中。不同掺杂浓度的多组样品分别在 600 ℃、800 ℃、1000 ℃、1200 ℃环境中煅烧1h,自 然冷却至室温,将样品取出在玛瑙研钵中充分研磨 (个别样品用球模机进行研磨、提纯、烘干),用于测 试。将得到的粉末样品通过压片法进行红外光谱测 试,用蒸馏水浸没介质,压片器规格为直径3 cm,厚 5 mm。光谱仪采用日本岛津 UV-3600 红外光谱 仪,以BaSO4 作为标定基准,扫描基线正常后换样 品进行吸收光谱测试,光谱范围为 300~1800 nm, 所有测试均在室温下进行。

3 结果及讨论

3.1 吸收光谱

Er³⁺/Yb³⁺共掺不同氟化物基质的吸收光谱如 图1所示,图中横坐标为波长λ,纵坐标为吸收率。样 品在 1000 ℃下制备得到, Er³⁺ 有 13 个吸收峰, 分别 是基态⁴ $I_{15/2}$ 到激发态⁴ $I_{13/2}$, ⁴ $I_{11/2}$, ⁴ $I_{9/2}$, ⁴ $F_{9/2}$, ⁴ $S_{3/2}$, ² H_{11/2}, ⁴ F_{7/2}, ⁴ F_{3/2}, ² H_{9/2}, ⁴ G_{11/2}, ⁴ G_{9/2}的吸收, 对应 波长分别为 1532,976,799,645,543,522,482,453, 443,407,378,365 nm, 图 1 截取 976 nm 和 1532 nm附近的谱图进行分析。当 AlF₃、PbF₂、 CaF2 混合掺杂时吸收率比其他几种掺杂样品高。 众所周知,任何一个稀土离子的^{2S+1}L₁能级在不同 晶体中的位置是不同的,产生这种现象的原因很复 杂,一般归结为晶体间结构和组成造成的差别。本 文中掺杂不同的氟化物基质,导致 Er³⁺能级位置发 生变化,引起了吸收率的差异^[8],其中影响能级位置 一个很重要的参数为环境因子 h,能级差与环境因 子的关系拟合公式为

$$\Delta E = A - Bh, \qquad (1)$$

式中 $A \ \pi B$ 为常数,它们依赖于 Er^{3+} 离子的^{2S+1}L₁ 能级位置,在各个不同的能级对应不同的 A、B 值, 可以利用 A、B 值和(1)式计算各能级与基态的能级 差。h 由 Er^{3+} 离子所在的不同氟化物晶体环境决 定,如果不考虑复杂的相互作用,Er³⁺离子^{2S+1}L」能 级能量可表示为

$$E(J) = \sum a(k,J)F_m + b(J)\zeta, \qquad (2)$$

式中 F_m 和 ζ 分别为 Slater 积分和自旋-轨道耦合系数,a(m,J) 和b(J) 为状态角动量确定的系数,可以由量子力学的方法计算,求和 \sum 是对m = 0,2,4,6求和。由于电子云扩大效应,在氟化物晶体中的Slater 积分比自由离子小, $F_m = \beta F_m^\circ, F_m^\circ$ 为自由离子的 Slater 积分,则(2)式可以进一步写为

$$E(J) = \sum a(m,J)\beta F_{m}^{\circ} + b(J)\beta \zeta^{\circ} =$$
$$\beta \left[\sum a(m,J)F_{m}^{\circ} + b(J)\zeta^{\circ}\right] = \beta E^{\circ}(J). \quad (3)$$

这个结果表明 Er³⁺离子的同一能级在晶体中 比自由离子状态改变β倍。所以对于任意两个能级 的能级差有

$$\Delta E(J_1 - J_2) = \beta \Delta E^{0}(J_1 - J_2).$$
(4)
根据(1)、(3)、(4)式可以发现

$$A = \Delta E^{\circ} (J_1 - J_2),$$

$$\beta = 1 - (B/A)h, \qquad (5)$$

式中 A 为自由离子时两个能级的能量差。以 Ce³⁺ 光谱作为参照,Dorenbos^[9]对三价稀土离子光谱的 研究进行了总结,其中包括近 400 种基质中 Ce³⁺的 光谱,得到了三价稀土离子在基质中能级能量变化 的公式为

 $E(\text{Er}, M) = E(\text{Ce}, \text{Free}) - D(M) + \Delta E(\text{Er}, \text{Ce}),$ (6)

式中E(Er, M)为 Er^{3+} 离子在基质 M 中 5d 能级的 最低能量,E(Ce, Free)为 Ce^{3+} 自由离子 5d 能级的 最低能量,D(M)为 Ce³⁺离子最低 5d 能级在基质 M 中降低的能量, $\Delta E(Er, Ce)$ 为 Er^{3+} 离子与 Ce^{3+} 离子在自由状态时最低 5d 能级的能量差。这些结 果表明掺杂不同氟化物基质会改变颗粒的能级位 置,导致 Er³⁺离子不同能级间的能量差,使能级间 发生跃迁所需的能量不同,从而导致了不同的吸收 率。AlF₃、PbF₂、CaF₂混合掺杂时,对Er³⁺离子5d 能级的能级位置改变最为明显,掺杂基质之后的 Er³⁺离子 5d 能级能量比掺杂前减少最多, E(Ce, Free)-D(M)最大,即A值最小,4f与5d能级之间 能量差最小,导致了在 1532 nm 和 976 nm 处吸收 对应的⁴I_{15/2}跃迁到激发态⁴I_{13/2}和⁴I_{11/2}所需能量最 少,增加了交叉弛豫跃迁以及声子辅助跃迁的概率, 表现在吸收谱线上为 1532 nm 和 976 nm 处的吸收 率最高。因此掺杂不同基质对 Er³⁺离子 5d 能级能 量降低程度的大小为:在 976 nm 处, $(AlF_3 + PbF_2 + CaF_2) > CaF_2 > PbF_2 > AlF_3 > (AlF_3 + CaF_2) > (PbF_2 + CaF_2); 在 1532 nm 处, <math>(AlF_3 + PbF_2 + CaF_2) > CaF_2 > PbF_2 > AlF_3 > (AlF_3 + CaF_2) > (PbF_2 + CaF_2)(如图 1 所示).$



图 1 Er³⁺/Yb³⁺共掺稀土离子在不同氟化物基质 材料中的吸收光谱

Fig. 1 Absorption spectra of different Er^{3+} / Yb^{3+} doped fluoride matrix materials

不同的烧结温度可以改变材料的跃迁机理,在 上述实验的基础上将 AlF₃、PbF₂、CaF₂ 混合掺杂材 料进行了温度影响研究,在 600 ℃、800 ℃、 1000 ℃、1200 ℃环境温度中煅烧1h后自然冷却得 到不同样品的吸收谱线如图 2 所示。随着煅烧温度 的升高,更多的稀土离子溶解在氟化物基质中,稀土 离子间的距离减小, Er³⁺、Yb³⁺离子间的合作敏化 效应增强, Er^{3+} 离子⁴I_{15/2}能级吸收激发态Yb³⁺离子 的能量传递到其他能级,导致在 976 nm、1532 nm 附近的吸收峰逐渐升高^[10]。1200 ℃时,在 976 nm、 1532 nm 处吸收范围更宽,976 nm 附近吸收范围为 833~1124 nm,吸收率由 1000 ℃的 16.3%提高到 到 1200 ℃的 27.9%;1532 nm 附近吸收范围为 1302~1677 nm,峰值吸收率由 1000 ℃的 4.6%提 高到 1200 ℃的 14.7%。对于三价稀土离子,由于 外层 5p⁶ 电子的屏蔽,电子和晶格的相互作用很弱, 属于弱耦合。黄昆理论^[11]得到无辐射跃迁几率 W 随温度变化的关系为

$$W \propto \left[\bar{n}(T) + 1\right]^{p} = \left[\frac{\exp(\varepsilon_{0}/kT)}{\exp(\varepsilon_{0}/kT) - 1}\right]^{p}, (7)$$

式中 $\bar{n} = \frac{1}{\exp(\epsilon/kT) - 1}$ 为统计平均声子数, ϵ_0 为声 子能量,p为声子个数,k为玻尔兹曼常数,T为热力 学温度。温度升高导致了统计平均声子数的增加, 增强了声子辅助跃迁几率,从而增加了无辐射跃迁 几率,这一点从理论以及公式推导上可以相互印证。

从图 2 中可以看出,粉末样品结晶完整的为规则的立方晶相,粉末颗粒大小较为均匀,颗粒尺寸约

为 2~3 µm,由于粉末表面的活性较高,因此出现了 颗粒团聚现象。采用 NANO FESEM 场发射扫描 电子显微镜得到 1200 ℃粉末样品的扫描电镜高分 辨图片如图 3 和图 4 所示。



图 2 Er³⁺/Yb³⁺共掺 PbF₂、AlF₃、CaF₂在 不同温度下的吸收谱线

Fig. 2 Absorption spectra of Er^{3+}/Yb^{3+} doped AlF_3 , PbF₂, CaF₂ materials at different calcine temperatures



图 3 样品放大 2000 倍电镜照片 Fig. 3 2000× electron microscopic photo of sample



图 4 样品放大 10000 倍电镜照片 Fig. 4 10000× electron microscopic photo of sample

以 PbF₂、AlF₃、CaF₂ 混合掺杂在 1200 ℃温度 下煅烧,对 Er³⁺/Yb³⁺掺杂比例对样品吸收谱线的 影响进行了研究。如图 5 所示,Er³⁺/Yb³⁺掺杂比 例对 976 nm 附近的吸收影响较小,对 1532 nm 附 近的吸收影响较明显,都随 Er³⁺/Yb³⁺掺杂比例增 加先增后减,掺杂比例为 1:6时的吸收最好。这是 因为 Yb³⁺掺杂浓度相对较高时,Yb³⁺离子与 Er³⁺ 离子之间的间距缩小,导致了 Yb³⁺ 离子与 Er³⁺ 离子从基态⁴I_{15/2} 跃迁到激发态⁴I_{13/2}、⁴I_{11/2},引起吸 收增加,并且在一定范围内随着 Yb³⁺离子浓度的增 加而吸收增强。当 Yb³⁺离子浓度过大又会引起能 量的反向传递,而且 Yb³⁺离子之间可以发生交换作 用,不利于吸收^[12]。经过实验分析,Er³⁺/Yb³⁺掺 杂比为 1:6时吸收效果最佳。



图 5 不同 Er/Yb 掺杂比例样品的吸收谱线图 Fig. 5 Absorption spectra of samples with different Er³⁺/Yb³⁺ doping ratios

3.2 光谱参数计算

材料中稀土离子的 J-O 参数可以表征稀土掺杂 材料的吸收、共价键、结构和配位场等重要特性,因 此用 J-O 理论来计算 J-O 参数就变得至关重要。对 谱线强度参数 Ω_2 、 Ω_4 、 Ω_6 的计算采用 J-O 理 论^[13-14],稀土离子 4f^N 组态的电偶极子跃迁谱线强 度计算公式为

$$S_{JJ'} = \sum_{\lambda} \Omega_{\lambda} U_{JJ'}^{(\lambda)} = \sum_{\lambda=2,4,6} \Omega_{\lambda} \left| \langle 4f^{N}(\alpha SL)J \times | | U^{(\lambda)} | | 4f^{N}(\alpha'S'L')J' \rangle \right|^{2},$$
(8)

式中 Ω_{λ} 为谱线强度参数, < 4f^N(α SL)J × $\|U^{(\lambda)}\|$ 4f^N(α 'S'L')J' > 为约化矩阵元,常见三价 离子的吸收跃迁约化矩阵元可以通过文献[15-16] 查到。计算步骤如下:通过吸收谱线求得有关吸收 系数的积分 $\int_{\alpha}(\lambda)d\lambda$,计算出吸收谱线强度 $S_{JJ'}$,通 过计算拟合得到谱线强度参数。实验中对 1200 ℃ 条件下煅烧,Er³⁺、Yb³⁺掺杂比为 1:6,AlF₃、PbF₂、 CaF₂ 混合掺杂作为基质的样品吸收谱线进行了分 析,结果如表1所示。

Transition Wavelength / $\int \alpha(\lambda) d\lambda /$ $S_{\mathrm{II}'}$ / $U^{(2)}$ $U^{(4)}$ $U^{(6)}$ n/λ ${}^{4}I_{15/2} \rightarrow (S', L')J'$ nm nm (10^{-20} cm^2) 4 I_{13/2} 1532 3.72 1.525 1.210 0.0915 0.1173 1.4316 ${}^{4}\mathbf{I}_{11/2}$ 976 18.31 1.536 9.816 0 0282 0.0003 0.3953 ${}^{4}I_{9/2}$ 0.95 1.545 800 0.456 0 0.1733 0.0099 ${}^{4}F_{9/2}$ 653 2.32 1.560 1.296 0 0.5354 0.4619 2 H_{11/2} 0.7125 520 8.289 0.0925 9.00 1.588 0.4123

表1 基态跃迁至激发态的谱线强度参数

Table 1 Spectral line intensity in transition from the ground state to the excitation states

将实验测得的吸收谱线强度 $S_{JJ'}$ 与对应的各个 能级约化矩阵元进行最小二乘法拟合可以得到最佳 的 Ω_{λ} 参量。通过解(8)式所示矩阵方程可得

$$\begin{cases} S_{\rm J1t} = \Omega_2 U_{\rm J1}^{(2)} + \Omega_4 U_{\rm J1}^{(4)} + \Omega_6 U_{\rm J1}^{(6)} \\ S_{\rm J2t} = \Omega_2 U_{\rm J2}^{(2)} + \Omega_4 U_{\rm J2}^{(4)} + \Omega_6 U_{\rm J2}^{(6)} \\ & \cdots \\ S_{\rm Jnt} = \Omega_2 U_{\rm Jn}^{(2)} + \Omega_4 U_{\rm Jn}^{(4)} + \Omega_6 U_{\rm Jn}^{(6)} \end{cases}, \qquad (9)$$

用 Matlab 进行最小二乘法拟合即可得到最佳的 Ω_{λ} 参量,分别为 $\Omega_2 = 9.9887$, $\Omega_4 = 2.7333$, $\Omega_6 =$ 0.4868。强度参数是表征材料中稀土离子种类、基 质以及稀土离子与基质相互作用的重要参数,一定 程度上反映了材料的结构性质。可以看到实验中 J-O参量 Ω_2 较大, Ω_2 表征材料共价性,与材料的结 构和配位场的对称性、有序性密切相关。 Ω_2 越大表 明材料共价性越强,反之离子性越强^[7]。本文中材 料 Ω_2 较大,说明 Er³⁺受周围离子极化作用较强,周 围环境非对称性较高,材料中 Er 元素相关的共价键 共价性较强,稀土离子结构和配位对称程度较低,更 容易被激发,有更良好的吸收特性。

4 结 论

制备了新型 Er³⁺/Yb³⁺共掺氟化物材料,研究 了不同基质、不同 Er³⁺/Yb³⁺掺杂比例、不同制备温 度对材料吸收特性的影响,发现 AlF₃-CaF₂-PbF₂ 混 合掺杂作为基质材料时吸波性能最好,Er³⁺/Yb³⁺ 最佳掺杂比例为 1:6。Er³⁺掺杂浓度过高引起浓度 淬灭效应,使得相当多有用的激发态粒子在这个过 程中被消耗,导致基态与激发态之间的交叉弛豫几 率减小,吸收效率降低。样品通过高温热处理,更多 的稀土离子溶解在氟化物基质中,离子间的距离减 小,同时引起统计平均声子数的增加,增加了无辐射 跃迁的几率,提高了吸收效率。进一步分析表明,掺 杂不同氟化物基质改变了颗粒的能级位置,能级间 发生跃迁所需的能量发生改变,从而导致了不同的 吸收率。J-O理论分析得知 Er³⁺/Yb³⁺氟化物颗粒 材料相比普通的磷酸盐、硅酸盐、氟磷酸盐、铋酸盐 和碱硼酸盐,共价性更强,稀土离子结构和配位对称 程度更低,更容易被激发,是一种性能优良的红外上 转换材料。制备的颗粒状材料易与其他材料均匀混 合,制备方法简单,具有广泛的应用前景,从吸收光 谱入手对影响红外转换因素的分析,对今后材料的 荧光特性研究具有参考价值。

参考文献

- 1 H Lin, K Liu, E Y B Pun, *et al.*. Infrared and visible fluorescence in Er³⁺ doped gallium tellurite glasses[J]. Chemical Physics Letters, 2004, 398(1): 146–150.
- 2 Wen Lei, Zhang Liyan, Yang Jianhu, *et al.*. Upconversion luminescence characters of Er doped fluoride (halogen) phosphorus tellurite glass [J]. Acta Phys Sin, 2006, 55(3): 1486-1490.

温 磊,张丽艳,杨建虎,等.掺铒氟(卤)磷碲酸盐玻璃的上转 换发光性能研究[J].物理学报,2006,55(3):1486-1490.

3 Zhang Kewei, Zhao Wei, Xie Xiaoping, *et al.*. Experimental research of high gain and low noise figure optical amplifier based on erbium-doped fiber [J]. Acta Optica Sinica, 2013, 33(5): 0506003.

张珂卫,赵 卫,谢小平,等.基于掺铒光纤的高增益低噪声光 放大器实验研究[J].光学学报,2013,33(5):0506003.

- 4 Chen Xiaobo, Nie Yuxin. Directly upconversion luminescence of Er³⁺ doped fluoride oxide glass ceramic [J]. Acta Phys Sin, 2000, 49(12): 2482-2487.
 陈晓波,聂玉昕. 掺 Er³⁺ 氟氧化物玻璃陶瓷的直接上转换敏化 发光[J]. 物理学报, 2000, 49(12): 2482-2487.
- 5 Yun Long, Zhuanxian Xiong, Xi Zhang, *et al.*. Frequency locking of a 399 nm laser referenced to fluorescence spectrum of an ytterbium atomic beam [J]. Chin Opt Lett, 2014, 12(2): 021401.
- 6 Han Wanlei, Jia Yutao, Song Yinglin, *et al.*. Characters of luminescence from Tm³⁺-Er³⁺-Yb³⁺ tri-doped oxyfluoride glass ceramics[J]. Acta Optica Sinica, 2011, 31(2): 0216001.
 韩万磊, 贾玉涛, 宋瑛林, 等. Tm³⁺-Er³⁺-Yb³⁺ 共掺的氟氧化 物玻璃陶瓷的发光特性[J]. 光学学报, 2011, 31(2): 0216001.
- 7 Xiao Shengchun, Lü Jingwen, Zheng Tao, et al.. Spectroscopic properties and Judd Ofelt theory analysis of Er³⁺/Yb³⁺ co-doped oxyfluoride glass ceramics[J]. Chinese J Lasers, 2012, 39(2): 0206002.

肖生春, 吕景文, 郑 涛, 等. Er³⁺/Yb³⁺共掺氟氧微晶玻璃的 光谱性质及 Judd-Ofelt 理论分析[J]. 中国激光, 2012, 39(2): 0206002.

8 Zhang Siyuan. Spectroscopy of Rare Earth Ions [M]. Beijing: Science Press, 2008. 230-233. 张思远.稀土离子的光谱学[M].北京:科学出版社,2008. 230-233.

- 9 P Dorenbos. The 5d level positions of the trivalent lanthanides in inorganic compounds[J]. Journal of Luminescence, 2000, 91(3): 155-176.
- 10 Zhang Xianghua, Long Yongtao, Zhou Xifeng, *et al.*. Influence to up-conversion luminescence of Er³⁺/Yb³⁺ co-doped oxyfluoride particles with different sintering temperature [J]. Journal of the Chinese Ceramic Society, 2010, 29(1): 171-175. 张向华,龙泳涛,周细凤,等. 烧结温度对 Er³⁺/Yb³⁺ 共掺氟氧 化物粉末上转换发光的影响[J]. 硅酸盐通报, 2010, 29(1): 171-175.
- 11 Huang Kun. Lattice relaxation and phonon transition theory[J]. Progress in Physics, 1981, 1(1): 31-85. 黄 昆. 晶格弛豫和多声子跃迁理论[J]. 物理学进展, 1981, 1 (1): 31-85.
- 12 Zhang Xudong, Xu Tiefeng, Nie Qiuhua, et al.. Optical

properties and thermal stability study of Er^{3+}/Yb^{3+} codoped tellurium boron silicate glass[J]. Acta Phys Sin, 2007, 56(3): 1758-1764.

张旭东,徐铁峰,聂秋华,等. Er^{3+}/Yb^{3+} 共掺碲硼硅酸盐玻璃的光谱性质和热稳定性研究[J].物理学报,2007,56(3):1758-1764.

- 13 B R Judd. Optical absorption intensities of rare-earth ions[J]. Physical Review, 1962, 127(3): 750.
- 14 G S Ofelt. Intensities of crystal spectra of rare-earth ions[J]. Journal of Chemical Physics, 2004, 37(3): 511-520.
- 15 W T Carnall, P R Fields, K Rajnak. Spectral intensities of the trivalent lanthanides and actinides in solution [J]. Journal of Chemical Physics, 1968, 49(10): 4412-4423.
- 16 W T Carnall, P R Fields, K Rajnak. Spectral intensities of the trivalent lanthanides and actinides in solution [J]. Journal of Chemical Physics, 1965, 42(11): 3797-3806.

栏目编辑:张浩佳