# Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup>共掺碲酸盐玻璃 2.0 μm 发光性质研究

印 冰,杨中民,杨钢锋,姜中宏

(华南理工大学 特种功能材料及其制备新技术教育部重点实验室, 广东 广州 510640)

**摘 要:**研究了  $Tm^{3+}/Ho^{3+}$ 离子共掺碲酸盐玻璃的光谱性质,应用 Judd-Ofelt 理论计算了玻璃的各项光谱参数,推导了 速率方程。表明  ${}^{3}H_{4} \rightarrow {}^{3}F_{4}$  自发辐射跃迁几率很小,这一跃迁发射为一自终止系统。 $Tm^{3+}$ 离子  ${}^{3}F_{4}$  上粒子数主要来源于  ${}^{3}H_{4} + {}^{3}H_{6} \rightarrow 2{}^{3}F_{4}$  的交叉弛豫过程。玻璃的荧光光谱表明,随着  $Ho_{2}O_{3}$ 浓度的增加, $Tm^{3+}$ 离子  ${}^{3}F_{4} \rightarrow {}^{3}H_{6}$ 跃迁的 1.8 µm 发光 强度降低,而  $Ho^{3+}$ 离子  ${}^{5}I_{7} \rightarrow {}^{5}I_{8}$ 跃迁的 2.0 µm 发光强度迅速升高,说明  $Ho_{2}O_{3}$ 浓度的增加, $Tm^{3+}$ 离子和  $Ho^{3+}$ 离子间的 能量转移作用逐渐加强。

关键词:碲酸盐玻璃;Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup>离子;交叉弛豫;能量转移 中图法分类号:TQ171<sup>+</sup>12 文献标识码:A 文章编号:1002-185X(2008)06-1016-03

Tm<sup>3+</sup>、Ho<sup>3+</sup>离子共掺是实现 2.0 um 发光的有效途 径, 2.0 µm 激光在医疗中有重要的应用<sup>[1]</sup>。在 800 nm LD 泵浦源直接激发下, Ho<sup>3+</sup>离子不能直接被激发而获 得 2.0 µm 的发光。而 Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup>离子共掺,通过 Tm<sup>3+</sup> 离子  ${}^{3}F_{4}$  能级对 Ho ${}^{3+}$ 离子  ${}^{5}I_{7}$  能级的能量转移, 敏化 Ho<sup>3+</sup>离子而得到 2.0 µm 的发光<sup>[2]</sup>。碲酸盐玻璃具有许 多优良的性质,如有较宽的红外透过范围(直到 6 μm), 较低的声子能量(约 750 cm<sup>-1</sup>), 高的折射率(2.0 以上)<sup>[3]</sup>。而且,碲酸盐玻璃有较低的熔制温度及较高 的稀土溶解能力,是适合Tm<sup>3+</sup>、Ho<sup>3+</sup>离子掺杂的良好 基质材料<sup>[4]</sup>。由于 Tm<sup>3+</sup>、Ho<sup>3+</sup>离子在硅酸盐、磷酸盐 玻璃中很难发光,对Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup>离子共掺 2 µm 发光的 报道也多集中在氟化物玻璃[5,6]以及硅酸盐玻璃光纤 中<sup>[7~9]</sup>。因此将碲酸盐玻璃的优良性质及 Tm<sup>3+</sup>、Ho<sup>3+</sup> 离子 2.0 µm 的发光性质结合起来,研究新型激光材料 具有重要意义。本工作研究了组成为 70TeO<sub>2</sub>-15ZnO-10Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-5SrO (mol%) 玻璃中 Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup>离子共掺发 光特性。探讨了不同Ho<sup>3+</sup>离子浓度对发光强度的影响。

#### 1 玻璃样品的制备与性能测试

稀土掺杂的碲酸盐玻璃组成(mol%)为: 70TeO<sub>2</sub>-15ZnO-10Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-5SrO-0.5Tm<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-*x*Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (*x*=0、0.01、 0.02、0.05、0.1、0.2)及 70TeO<sub>2</sub>-15ZnO-10Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-5SrO-0.2Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub>。称取 10g 配合料,充分混合均匀后置于铂 坩埚中,于 850 ℃下熔制 20 min,待玻璃液澄清后浇 注于预热的不锈钢模上,成型后送入马弗炉中退火。 退火后的玻璃样品加工成 10 mm×15 mm×2 mm 试 样,两大面抛光后进行测试。

玻璃的吸收光谱测定采用 PERKIN-ELMER-LAMBDA 900UV/VIS/NIR 型分光光度计,测量范围 为 350~2300 nm,分辨率为 1 nm。荧光光谱采用法国 J-Y 公司生产的 Triax 320 型荧光光谱仪测量,用 2 W 中心波长 800 nm 的 LD 作为抽运源,用 PbSe 作探测 仪,信号经锁相放大器放大后记录。所有样品的测试条 件保持一致,均在室温条件下测得。

## 2 结果与讨论

图 1 为碲酸盐玻璃中 Tm<sup>3+</sup>离子、Ho<sup>3+</sup>离子单掺及 Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup>离子共掺的吸收光谱, Tm<sup>3+</sup>、Ho<sup>3+</sup>离子对应 吸收峰如图中标识。Judd-Ofelt 理论<sup>[10~12]</sup>常用来计算 稀土离子在不同玻璃基质中的光谱参数如强度参 数  $Q_t$  (t=2, 4, 6), 自发辐射跃迁几率, 荧光分支比 和辐射寿命等。表 1 列出了单掺 0.5 mol% Tm<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 时计 算得到的 Tm<sup>3+</sup>离子一系列光谱参数。可知 Tm<sup>3+</sup>离子 的 <sup>3</sup>H<sub>4</sub>→<sup>3</sup>H<sub>5</sub>、<sup>3</sup>F<sub>4</sub>、<sup>3</sup>H<sub>6</sub>跃迁的荧光分之比分别为 0.47%、 1.91%、91.03%, 可看出 <sup>3</sup>H<sub>4</sub>→<sup>3</sup>F<sub>4</sub> 辐射跃迁的荧光分 支比与 <sup>3</sup>H<sub>4</sub>→<sup>3</sup>H<sub>6</sub>辐射跃迁相差 1 个数量级, <sup>3</sup>H<sub>4</sub>→<sup>3</sup>F<sub>4</sub> 自发辐射跃迁几率很小, 这一跃迁发射为一自终止系 统,表明产生 <sup>3</sup>F<sub>4</sub>→<sup>3</sup>F<sub>6</sub>跃迁时, <sup>3</sup>H<sub>4</sub>能级上的粒子还有 其它来源。

稀土离子发光强度 *I* 与发光能级上布居的粒子数 成正比关系。粒子数越多,则发光强度越大。设 Tm<sup>3+</sup>

收稿日期: 2007-06-28

基金项目: 国家自然科学基金(50402007)及教育部新世纪优秀人才项目(CNCET-04-0823)资助

作者简介: 印 冰, 男, 1978年生, 博士, 华南理工大学光通信材料研究所, 广东 广州 510640, 电话: 020-88222992





Fig.1 Absorption spectra of Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup> co-doped tellurite glass

离子  ${}^{3}H_{4}$ 能级粒子数为  $N_{2}$ ,  ${}^{3}F_{4}$ 能级粒子数为  $N_{1}$ , 基态  ${}^{3}H_{6}$ 能级粒子数为  $N_{0}$ ,则速率方程表示为:

$$\frac{\mathrm{d}N_2}{\mathrm{d}t} = P\sigma_0 N_0 - \frac{N_2}{\tau} - CN_0 N_2 \tag{1}$$

$$\frac{dN_1}{dt} = \beta \frac{N_2}{\tau} + 2CN_0 N_2 - AN_1$$
(2)

$$N_0 + N_1 + N_2 = N \tag{3}$$

式中,P是光子流密度, $\sigma_0$ 是从基态  ${}^{3}H_6$ 到  ${}^{3}H_4$ 的吸收 截面, $\tau$ 是  ${}^{3}H_4$ 能级的寿命,C是交叉驰豫系数,A是  ${}^{3}F_4$ 能级的自发辐射几率,N为总的粒子数。交叉弛豫 过程不仅与离子浓度有关,还跟泵浦功率有关。

在稳态时, 
$$\frac{dN_2}{dt} = \frac{dN_1}{dt} = 0$$
, 则有:  
 $P\sigma_0 N_0 = \frac{N_2}{t} + CN_0 N_0$  (4)

$$\beta \frac{N_2}{\tau} + 2CN_0 N_2 = AN_1 \tag{5}$$

	表 1 掺 Tm <sup>3+</sup> 碲酸盐玻璃的自发辐射几率 $A$ 和跃迁分支比 $meta$
Table 1	Spontaneous radiation transition rates A and fluorescent branch ratio $\beta$ of Tm <sup>3+</sup> in tellurite glass

Tuble 1 Spontaneous radiation rates / and nuorescent branch rates p of the intentitie glass						
Initial level→End level	Average energy/cm <sup>-1</sup>	$A/s^{-1}$	β	$\Omega_{\rm t}$ (t=2, 4, 6) by J-O/×10 <sup>-20</sup> ·cm <sup>-2</sup>		
${}^{3}F_{4} \rightarrow {}^{3}H_{6}$	5 912.61	6.36	1			
$^{3}\text{H}_{5} \rightarrow ^{3}\text{H}_{6}$	8 267.19	7.55	0.992 8			
$\rightarrow$ <sup>3</sup> F <sub>4</sub>	2 354.58	0.05	0.002 4	$\Omega_2 = 4.72$		
$^{3}H_{4} \rightarrow ^{3}H_{6}$	12 692.77	31.96	0.910 3			
$\rightarrow$ <sup>3</sup> F <sub>4</sub>	6 717.16	2.53	0.019 1	$\Omega_4 = 0.84$		
$\rightarrow$ <sup>3</sup> H <sub>5</sub>	4 362.58	0.62	0.004 7			
${}^{3}F_{2,3} \rightarrow {}^{3}H_{6}$	14 835.04	31.765	0.6102 5	$\Omega_6 = 1.29$		
$\rightarrow$ <sup>3</sup> F <sub>4</sub>	8 922.425	10.37	0.0591 5			
$\rightarrow$ <sup>3</sup> H <sub>5</sub>	6 567.845	6.925	0.036 3			
$\rightarrow$ <sup>3</sup> H <sub>4</sub>	2 205.265	0.245	0.001 4			

当 Tm<sup>3+</sup>离子之间不发生交叉弛豫<sup>[13]</sup>,或者离子浓 度很小而交叉驰豫几率较低时,*c*≈0 可以忽略不计。

$$N_2 = \tau \sigma_0 N_0 P \tag{6}$$

$$AN_1 = \beta \frac{N_2}{\tau} = \beta \sigma_0 N_0 P \tag{7}$$

可以得到:  $I \propto AN_1 \propto P$ ,即产生单光子吸收下转换过 程,发光强度与泵浦功率之间是线性关系。当  $Tm^{3+}$ 离子浓度较大时,即 C>0。在较低功率泵浦情况下:  $N\approx N_0 >> N_2 >> N_1$ ,由方程(4)和(5)可得:  $AN_1 \propto P$ ,随着泵浦功率的增大,<sup>3</sup>H<sub>4</sub>能级上的粒子数逐渐增多。 高功率泵浦下,只有当  $N_0=N_2$ 时, $N_0$ 与 $N_2$ 乘积即交叉 弛豫取得极大值,代入方程(4)(5)得到极值情况下 粒子数与泵浦功率之间的关系:

$$I \propto AN_1 \propto P^2 \tag{8}$$

因此,当 Tm<sup>3+</sup>离子之间发生交叉弛豫时,稳态下 发光强度与泵浦功率之间的关系满足指数形式,指数 介于 1~2 之间。单掺碲酸盐玻璃 1.8 μm 发光强度随泵 浦功率变化的趋势见图 2 中小图(log*I*~log*P* 关系)。





当发生交叉弛豫过程, 拟合线性方程斜率 k 将满 足 1<k<2。图 2 中线性方程为 y=-3.226 42+1.264 22x, 斜率为 1.26, 表明 Tm<sup>3+</sup>离子之间产生了交叉驰豫过 程, <sup>3</sup>F<sub>4</sub>能级上的粒子数较多的来源于交叉驰豫过程。 图 2 中 Tm<sup>3+</sup>:<sup>3</sup>F<sub>4</sub>→<sup>3</sup>H<sub>6</sub> 的发射截面和 Ho<sup>3+</sup>: <sup>5</sup>I<sub>8</sub>→<sup>5</sup>I<sub>7</sub>吸收 截面之间发生重叠,表明 Tm<sup>3+</sup>离子和 Ho<sup>3+</sup>离子之间产 生了有效的能量转移过程。Tm<sup>3+</sup>: <sup>3</sup>H<sub>4</sub>→<sup>3</sup>H<sub>4</sub> 的发射截面 与 <sup>3</sup>H<sub>6</sub>→<sup>3</sup>H<sub>4</sub> 的吸收截面之间发生重叠,也证明了 Tm<sup>3+</sup> 离子之间交叉驰援的产生。图 3 所示为不同 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 浓 度下共掺碲酸盐玻璃的荧光光谱。



图 3 Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup>共掺碲酸盐玻璃发射光谱



随着 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 浓度的增加, 1.8 µm 的发射强度降低, 而 Ho<sup>3+</sup>:<sup>5</sup>I<sub>7</sub>→<sup>5</sup>I<sub>8</sub> 在 2.0 µm 处的发射强度迅速升高。表 明,随着 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 浓度的增加, Tm<sup>3+</sup>离子和 Ho<sup>3+</sup>离子之 间的能量转移作用加强。因此 Tm<sup>3+</sup>离子和 Ho<sup>3+</sup>离子之 间的能量转移作用加强。因此 Tm<sup>3+</sup>离子  ${}^{3}F_{4}$ →  ${}^{3}H_{6}$  的跃 迁发光强度减弱,而 Ho<sup>3+</sup>离子  ${}^{5}I_{7}$ →  ${}^{5}I_{8}$  的跃迁发光强 度逐渐增强。当 Tm<sup>3+</sup>离子向 Ho<sup>3+</sup>离子进行能量转移 时,可以把这 2 种离子看作 1 种耦合系统。此时 Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup>共掺时的激发并非平衡状态,离子间的能量 传递是依靠"近场作用"下的共振传递。随 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 浓 度不同时 2 个波段发光强度的比值  $I_{1.8}/I_{2.0}$  变化见图 3 中小图。随着  $Ho_2O_3$  浓度的增加, 2.0 µm 的发光增强, 而 1.8 µm 的发光减弱, 且二者的比值  $I_{1.8}/I_{2.0}$  是逐渐 减小的,说明  $Tm^{3+}$ 离子向  $Ho^{3+}$ 离子的能量转移效率逐 渐提高。 $Ho^{3+}$ 离子在 2.0 µm 附近较强的发射,说明了 这种能量转移十分有效。

## 3 结 论

 $Tm^{3+}$ 离子  ${}^{3}F_{4}$ 上粒子数来源于交叉弛豫过程;  $Tm^{3+}$ /Ho<sup>3+</sup>离子共掺情况下,存在  $Tm^{3+}:{}^{3}F_{4}$ →Ho<sup>3+</sup>: ${}^{5}I_{7}$ 之间的能量转移;随 Ho<sup>3+</sup>离子浓度的增加,使  $Tm^{3+}$ 和 Ho<sup>3+</sup> 离子之间的能量转移作用加强,使  ${}^{3}F_{4}$ 到  ${}^{3}H_{6}$ 的发光强 度减弱,而  ${}^{5}I_{7}$ 到  ${}^{5}I_{8}$ 的跃迁发光强度增强;  $Tm^{3+}$ 到 Ho<sup>3+</sup> 的能量转移比率随 Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 浓度的增加而增加。

#### 参考文献 References

- [1] Moulton P F. Laser Focus World [J], 1992, 28: 65
- [2] Zou X, Toratani H. J Non-Cryst Solids[J], 1996, 195(1): 113
- [3] da Vila L D et al. Opt Mater[J], 2005, 27: 1333
- [4] Huang L et al. J Non-Cryst Solids[J], 2004, 345/346: 349
- [5] Doshida M, Obara M. Jpn J Appl Phys[J], 1995, 34: 6079
- [6] Jackson S D. Electron Lett [J], 2000, 37(13): 819
- [7] Clarkson W A et al. Opt Lett[J], 2002, 27(22): 1989
- [8] El-Sherif A F, King T A. Opt Lett [J], 2003, 28(1): 22
- [9] Tsang Y H et al. Opt Commun[J], 2004, 231: 357
- [10] Judd B R. Phys Rev[J],1962, 127: 750
- [11] Ofelt G S. J Chem Phys[J], 1962, 37: 511
- [12] Tanabe S et al. Phy Rev B[J], 1993, 47(5): 2507
- [13] Allain J Y et al. Electron Lett[J], 1991, 27: 1513

#### 2.0 µm Fluorescence Spectra of Tellurite Glasses Co-Doped with Tm-Ho

Yin Bing, Yang Zhongmin, Yang Gangfeng, Jiang Zhonghong

(Key Laboratory of Specially Functional Materials and Advanced Manufacturing Technology, Ministry of Education, South China University of Technology, Guangzhou 510640, China)

**Abstract:** The spectroscopic characteristics of  $Tm^{3+}/Ho^{3+}$  co-doped tellurite glasses have been investigated. The spectroscopy parameters are calculated by using the Judd-Ofelt theory. The rate equations and the intensity relation of 1.8 µm emission with the pump power prove that the particle number in  ${}^{3}F_{4}$  comes from the cross-relaxation process of  ${}^{3}H_{4}+{}^{3}H_{6}\rightarrow 2{}^{3}F_{4}$ . The emission spectra of  $Tm^{3+}-Ho^{3+}$  co-doped glasses show that with increasing the Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> concentration, the intensity of 1.8 µm emission decreases, while 2.0 µm emission intensities increases. The ion energy transfer from  $Tm^{3+}$  to Ho<sup>3+</sup> becomes stronger with the increase of Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub> concentration.

Key words: tellurite glass; Tm<sup>3+</sup>/Ho<sup>3+</sup> co-doped; cross-relaxation; energy transfer

Biography: Yin Bing, Candidate for Ph. D, Institute of Optical Communication Materials, South China University of Technology, Guangzhou 510640, P. R. China, Tel: 0086-20-88222992