GeO₂ 含量对掺铒锗碲酸盐玻璃 物性和光谱特性的影响*

赵 $(1^{1})^{*}$ 张勤远¹^{*} 杨中民¹) 姜中宏¹)

1 ↓ 华南理工大学光通信材料研究所 特种功能材料制备新技术教育部重点实验室 广州 510641)

2) 华南理工大学物理科学与技术学院 广州 510641)

(2005年12月7日收到2006年1月6日收到修改稿)

本文研究了 $x \text{ GeO}_2(70 - x)\text{TeO}_2-5\text{K}_2\text{O}-5\text{Na}_2\text{O}-10\text{Nb}_2\text{O}_5-10\text{ZnO}-0.2\text{Er}_2\text{O}_3(x = 0,10,25,50,70(摩尔百分数)) 跛$ $璃的物性和光谱特性,讨论 GeO_2 含量对锗碲酸盐玻璃物性和光谱特性的影响.研究发现:GeO_2 的加入提高了碲酸$ $盐玻璃热稳定性,并且使玻璃的最大声子能量略微增加 随 GeO_2 的增加,掺 <math>\text{Er}^{3+}$ 锗碲酸盐玻璃的 Judd-Ofelt 强度参 量 Ω_2 和 Ω_6 逐渐增大,但玻璃受激发射截面有减小的趋势,由 McCumber 理论,计算了掺铒锗碲酸盐玻璃在 1.53µm 处最大受激发射截面为 $9.92 \times 10^{-21} \text{ cm}^2$, Er^{3+} 离子 $^4 \text{I}_{15/2}$ 发射谱的最大荧光半高宽为 52nm,同时,实验发现,在 977nm LD 抽运下,掺钼锗碲酸盐玻璃存在较强的荧光上转换现象,随 GeO_2 含量的增加,上转换荧光强度呈降低的 趋势.

关键词:锗碲酸盐玻璃,玻璃热稳定性,荧光 PACC:7855,4255R,7840

1.引 言

随着计算机网络及其他数据传输服务的飞速发 展,长距离光纤传输系统对通信容量和系统扩展需 求要求日益增长,掺铒光纤放大器成为提高波分复 用系统的信道数和1.5µm处光网络系统传输容量 的关键部件^[1],目前该器件中广泛应用的掺铒石英 光纤已不能满足高速大容量的通信传输的要求,因 此寻找带宽宽,增益平坦的光纤放大器材料已成为 当务之急.目前除氟化物²¹等非氧化物玻璃光纤外, 碲酸盐^[4]和铋酸盐^[5]等氧化物玻璃光纤是人们的研 究热点.碲酸盐玻璃在第三通讯窗口1.55µm处具 有较大的发射截面和较宽的荧光半高宽(FWHM), 被认为是提高波分复用(WDM)系统传输容量最具 吸引力的基质材料^[6]之一,然而目前的碲酸盐,铋酸 盐玻璃仍存在热稳定性较差,光纤拉制温度范围较 窄^[8]等不足;另外,由于碲酸盐玻璃声子能量较低, 在 977nm 激光二极管(LD)激发下,⁴I_{11/2}能级的寿命 较长,将导致强烈的上转换荧光,降低了 977nm 的抽 运效率而增大了光纤放大器的噪声系数.实验表明, 锗酸盐玻璃具有良好的化学稳定性和热稳定性,在 碲酸盐玻璃中掺入 GeO₂ 能够有效提高碲酸盐玻璃 的热稳定性,并提高碲酸盐玻璃声子能量,改善玻璃 光谱特性.本文研究了掺杂 GeO₂ 对玻璃热稳定性和 玻璃拉曼光谱的影响;应用 Judd-Ofelf^{9,00}]理论和 McCumbe^[11]理论分析了掺 Er³⁺ 锗碲酸盐玻璃吸收 光谱和荧光光谱性质及其上转换光谱.

2. 实 验

选取玻璃组成为 *x*GeO₂ (70 - *x*)TeO₂-5K₂O-5Na₂O-10Nb₂O₅-10ZnO-0.2Er₂O₃(*x* = 0,10,25,50, 70 依次命名为 S1 S2 S3 S4 和 S5).样品制备所需 原料均为分析纯,按配方精确称取原料 20g 充分混 合后放入 50mL 的铂金坩埚中,于 850—1030℃熔化

^{*} 国家自然科学基金(批准号 50307004 和 50472053)教育部新世纪优秀人才计划(批准号:NCET-04-0821 和 NCET-04-0823)广州科技项目 (批准号 2004Z2-D0131)和华南理工大学青年基金(批准号:123-E5040900)资助的课题。

[†] E-mail : zhaochun@scut.edu.cn /qyzhang@scut.edu.cn

20min,浇注在不锈钢模上,然后移入预热到一定温度的马弗炉中退火,将玻璃加工成尺寸为10mm× 10mm×2.0mm两大面抛光以供测试用.

玻璃转变温度 T_{g} 和析晶开始温度 T_{x} 测试采 用差热分析法(DSC),温度范围为室温至 750℃,升 温速度为 10℃/min.采用 Renishaw 显微拉曼光谱仪, 波长为 514.5nm 的 Ar⁺ 激光器作为激发源,测量样 品的拉曼光谱.吸收光谱测试采用 PERKIN-ELMER 公司 LAMBDA 900 UV/VIS/NIR 型分光光度仪,测量 范围为 400—1700nm;荧光光谱和上转换荧光光谱 采用法国 J-Y 公司的 TRIAX320 型荧光光谱仪测试, 用 977nm LD 作为激发源.为了比较不同样品的上转 换发光强度,抽运光的位置和能量(800mW)以及光 路中荧光信号透过的狭缝宽度(0.5nm)均保持不 变.以上所有的测试都是在室温同一条件下进行.

3. 结果及分析

掺铒锗碲酸盐玻璃的折射率和密度由表1给 出.随着GeO₂的增加 玻璃密度和折射率逐渐降低.

农1 语师設监浆调出及 、新新平相差然性质								
样品编号	密度/g·cm ⁻³	折射率 n	$T_x/^{\circ}$ C	$T_{\rm g}/^{\circ}\!\!{\rm C}$	($T_{\rm x}$ – $T_{\rm g}$)/°C			
S1	4.99	2.11	414	340	74			
S2	4.85	2.05	477	407	70			
S3	4.68	1.98	538	451	87			
S4	4.30	1.86	—	—	—			
85	4.02	1 76	619	521	117			



图 1 锗碲酸盐玻璃的 DSC 曲线

玻璃的差热曲线如图 1 所示,玻璃的热稳定性 常由 $\Delta T = T_x - T_g$ 表达,其中 T_x 为开始析晶温度, T_g 为析晶峰值对应的温度, T_g 为玻璃转变温度,具 体数值列于表 1. 由于光纤拉制是一个再加热过程, 这个过程的析晶将增加光纤的散射损耗,从而降低 其光学性能¹⁹¹.为了使光纤拉制的温度工作范围 宽,需要 ΔT 尽可能大^[20].由表1可见,当GeO₂含量 从 0% 变化到 70%,玻璃的 T_g 从 340°C 增大到 531°C, T_x 从 414°C增大到 648°C, ΔT 则由 73°C增加 到 116°C.实验表明, GeO₂ 的掺入很大程度提高了碲 酸盐的热稳定性,扩大了碲酸盐玻璃光纤拉丝范围.



图 2 锗碲酸盐玻璃 Raman 光谱

图 2 所示为样品的 Raman 光谱,不含 GeO₂ 的铒 碲酸盐玻璃(S1)Raman 谱存在 3 个明显振动带,均 属于 Te—O 键的振动带,如 443 cm⁻¹对应 Te—O—Te 键的对称弯曲振动,671 cm⁻¹属于[TeO₄]双锥的伸缩 振动,747 cm⁻¹对应最大声子能量,是属于 TeO₃ 或 TeO₃₊₁三方锥的伸缩振动,结合已有的研究结果^[12], 可知碲酸盐的最大声子能量振动是由 TeO₃ 振动引 起的.

含 GeO₂ 70mol%的玻璃样品(S5)Raman 光谱中, 862cm⁻¹处峰值是具有非氧桥 Ge—O 键的伸缩振动 引起,778cm⁻¹处是由于[GeO₆]中的 O—Ge—O 的伸 缩振动,468cm⁻¹则是由于[GeO₄]中的 O—Ge—O 的 伸缩振动¹³¹产生.比较图中 4 个样品的 Raman 光 谱 随着 GeO₂ 不断替代 TeO₂,玻璃系统的最大声子 能量从 747cm⁻¹逐渐增加到 778cm⁻¹.值得指出的 是 玻璃最大声子能量的增加,会降低玻璃上转换荧 光强度^[14,15].

在 977nm LD 抽运下,掺铒锗碲酸盐玻璃样品中 的吸收光谱如图 3 所示.光谱显示,从紫外区到近红 外区都有较强的吸收,各吸收峰所对应的能级由图 中标出.



图 3 977nm LD 抽运下, Er3+ 锗碲酸玻璃中的吸收光谱

Judd-Ofel^[9,10]理论常用来计算稀土离子在不同 基质中的强度参数(Ω_2 , Ω_4 , Ω_6),以分析玻璃基质 的对称性,稀土离子与阴离子键(R-O)的共价性 等.各样品的 Ω_2 , Ω_4 , Ω_6 可根据实验测得的吸收光 谱通过最小二乘法获得.具体数值列于表 2. 一般认 为, Ω_2 对玻璃成分和局部结构最为敏感,它反映了 材料的配位对称性及结构的有序性, Ω_2 越大表明材 料稀土离子配位场的对称性越低. Ω_6 越大,玻璃的 Er—O 共价性越弱.由表 2 可见,除磷酸盐玻璃外, 玻璃样品的 Ω_2 , Ω_6 均比文献中其它玻璃的相应值 大,且随 GeO₂ 含量的增加, Ω_2 逐渐地由 6.41 × 10^{-20} cm²增大到 8.98 × 10^{-20} cm², Ω_6 也呈现出由 0.94×10^{-20} cm²增大到 1.18 × 10^{-20} cm²的趋势.说 明掺铒锗碲酸盐玻璃 Er³⁺离子配位场的对称性较 低, Er—O 键的共价性较弱,且随 GeO₂含量的增加 而减弱.

表 2 Er³⁺离子在不同基质玻璃中 Judd-Ofelt 强度参数的比较

11111111111111111111111111111111111111	Ω_2	$arOmega_4$	Ω_6	δ
坎讷什口	$/10^{-20}{\rm cm}^2$	$/10^{-20}{\rm cm}^2$	$/10^{-20}{\rm cm}^2$	/10 ⁻⁷
S1	6.41	1.63	0.94	1.3
S2	6.82	1.5	0.81	1.3
S3	8.3	2.01	1.08	1.4
S4	7.86	2.63	0.95	1.2
S5	8.98	2.09	1.18	1.1
Germanium ^[17]	5.81	0.86	0.28	-
硅酸盐[17]	4.23	1.04	0.61	-
磷酸盐[17]	6.65	1.52	1.11	-
碲酸盐[17]	4.74	1.62	0.64	-

977nm LD 激发下的掺铒锗碲酸盐玻璃样品中 Er³⁺离子⁴I₁₃₂→⁴I₁₅₂跃迁的荧光发射谱由图 4 给出.荧 光峰位均在 1531nm 附近.由图可见,荧光半高宽 (FWHM)受氧化锗含量的增加稍许减小,大小在 46— 52nm之间,小于碲酸盐玻璃的 FWHM,但比硅酸玻 璃¹⁷¹、锗酸盐玻璃²¹³和磷酸盐玻璃的大¹¹¹.各基质玻璃 的 FWHM 列于表 3,其中 70TeO₂-5K₂O-5Na₂O-10Nb₂O₅-10ZnO-0.2Er₂O₃ 玻璃的 FWHM 最大.

根据 McCumber 理论^[11],Er³⁺离子⁴I_{13/2}→⁴I_{15/2}跃 迁的吸收截面可以通过测试样品的光密度计算

$$\sigma_a = \frac{2.303 OD(\lambda)}{nL}, \qquad (1)$$

式中 ,*OD*(λ)是波长 λ 处光密度值 ,*L* 为样品厚度 , 单位 cm ;*n* 为样品中 Er³⁺ 离子数密度(单位为离子/ cm³).受激发射截面可以通过玻璃的吸收截面算出



图 4 锗碲酸盐玻璃中 Er³⁺离子 1.53µm 的荧光发射光谱

$$\sigma_{e}(\lambda) = \sigma_{a}(\lambda) \exp\left[\frac{1}{kT}(\varepsilon - h\nu)\right], \quad (2)$$

式中 ε 是与温度有关的激发能量,其物理意义是保 持温度不变,把一个 Er^{3+} 从基态⁴ $I_{15/2}$ 激发到能级 ⁴ $I_{13/2}$ 所需要的自由能.应用文献 17]的方法进行计 算 求得峰值处的 $\varepsilon = 6554 \text{ cm}^{-1}$,k 为玻尔兹曼常 数,T 为样品温度.图 5 为各锗碲酸盐玻璃样品的受 激发射截面.表 3 列举了不同基质玻璃中 Er^{3+} 离子 的受激发射截面的比较,可见在锗碲酸盐玻璃中有 较大值,这是因为受激发射截面与玻璃的折射率成 正比,锗碲酸盐玻璃具有比其他基质玻璃大的折射 率,导致 Er^{3+} 在锗碲酸盐玻璃具有较大的发射 截面.



图 5 由 McCumber 理论计算的锗碲酸盐玻璃中 Er³⁺ 离子的受激 发射截面

光纤放大器常用受激发射截面峰值(σ_e^{peak})和荧

光半高宽(FWHM)的乘积大小(FWHM × σ_e^{peak})衡量 光纤放大器的增益带宽特性,乘积越大,放大品性越 好.表 3 列出了玻璃样品的 σ_e^{peak} ,FWHM 和 σ_e^{peak} × FWHM 以及与一些文献中的玻璃的比较.可见, σ_e^{peak} 随 GeO₂ 含量的增加,从9.92×10⁻²¹ cm² 变化到7.56 ×10⁻²¹ cm²,氧化锗含量的增加,减小了碲酸盐玻璃 发射截面.与其他基质玻璃 σ_e^{peak} × FWHM 相比,掺铒 锗碲酸盐玻璃具有较大值,达到515.84×10⁻²⁸ cm³, 这对于光纤放大器来说非常重要,可提高通信系统 的传输容量.

值得指出的是,大的受激发射截面对激光材料 非常重要,随 GeO₂ 掺杂量的增大,铒碲酸盐玻璃受 激发射截面减小,通过调整 GeO₂ 的掺杂量,可以改 变玻璃受激发射截面。

表 3 不同基质玻璃中 Er³⁺ 离子 FWHM _σe^{peak}

及 FWHM × σ_e^{peak} 的比较

玻璃样品	FWHM/nm	$\sigma_{\rm e}^{\rm peak}/10^{-21}{\rm cm}^2$	$\mathrm{FWHM} \times \sigma_\mathrm{e}^\mathrm{peak}$
S1	52	9.92	515.84
S2	50	9.64	480
S3	48	9.30	446.4
S4	47	8.55	401.85
S5	46	7.56	355.32
碲酸盐[18]	69	6.6	264
硅酸盐 ^[17]	40	5.5	220
磷酸盐[1]	37	6.4	236.8
Germanium ²¹]	42	5.7	239.4



图 6 锗碲酸盐玻璃在 977nm LD 抽运下的上转换荧光光谱及 Er³⁺在此玻璃中的 能级结构和可能的上转换机理

在功率为 800mW 的 977nm LD 抽运下,玻璃样 品中 Er³⁺离子的上转换发光光谱示于图 6,它们由 524,546和 657nm 三个发光带组成.

为进一步验证上转换各谱线的跃迁机理,图 7 给出了掺 GeO₂ 25% 玻璃样品(S2)的上转换各谱线 强度与抽运功率之间的双对数曲线关系,图中离散 点为实验所得的数据,直线为拟合曲线.524nm 荧 光的对数曲线斜率为 1.63,荧光强度正比于抽运功 率的 1.63 次方,即 $I \propto P^{1.63}$,这说明 524nm 荧光是双 光子吸收;546nm 和 657nm 荧光的对数曲线斜率分 别为 1.92,1.42,荧光强度分别正比于抽运功率的 1.92 和 1.42 次方,表明 546nm 和 657nm 荧光也为双 光子过程.



图 7 25GeO₂-45TeO₂-5K₂O-5Na₂O-10Nb₂O₅-10ZnO-0.2Er₂O₃ 玻璃 上转换荧光强度与 977nm LD 激发功率的对数关系

通过估算能级间各种跃迁的波长值,可判定 524nm 荧光是由²H_{11/2}→⁴I_{15/2}跃迁产生的,其过程为: 在 977nm 激光抽运下, Er^{3+} 吸收第一个光子从基态 跃迁到⁴I_{11/2}能态上,从⁴I_{11/2}又通过激发态吸收(ESA) 或通过交叉驰豫过程(CR)⁴I_{11/2}+⁴I_{11/2}→⁴F_{7/2}+⁴I_{15/2} 从基态跃迁至⁴F_{7/2},⁴F_{7/2}能级上的粒子迅速无辐射弛 豫至²H_{11/2}和⁴S_{3/2}能级.²H_{11/2}能级的离子数增加是由 于与⁴S_{3/2}能级之间的热平衡振动产生的,²H_{11/2}能级 上的粒子跃迁至基态⁴ $I_{15/2}$ 产生 524nm 荧光 ,⁴ $S_{3/2}$ 能级 上粒子跃迁至基态产生 546nm 绿色上转换荧光.由 于玻璃中 Er^{3+} 离子浓度较低 ,分析认为此过程 ESA起较大作用.

657nm 红色荧光可能是由⁴ $F_{9/2} \rightarrow^4 I_{15/2}$ 产生,其过 程可表述为:一部分是由⁴ $S_{3/2}$ 无辐射弛豫至⁴ $F_{9/2}$ 能态,另一部分,是由于 Er^{3+} 离子从基态吸收一光子 跃迁至⁴ $I_{11/2}$,再通过无辐射弛豫跃迁到⁴ $I_{13/2}$,从⁴ $I_{13/2}$ 再吸收一光子或由 CR 过程⁴ $I_{13/2} + {}^4 I_{13/2} \rightarrow {}^4 F_{9/2} + {}^4 I_{15/2}$ 跃迁至⁴ $F_{9/2}$,⁴ $F_{9/2}$ 能级上的离子以自发辐射跃迁的方 式返回基态⁴ $I_{15/2}$,发射 657nm 红色荧光.

比较图 6 中各曲线 ,GeO₂ 含量的增加明显地降低了上转换发射荧光强度.分析认为,这是因为GeO₂ 的加入增大了系统的声子能量,导致无辐射跃迁概率的增加引起的,这与 Raman 光谱的研究结果一致.

4.结 论

本文研究了 GeO₂ 含量对 xGeO₂(70 - x)TeO₂-5K₂O-5Na₂O-10Nb₂O₅-10ZnO-0.2Er₂O₃(x = 0,10,25, 50,70) 玻璃热稳定性和荧光光谱特性的影响.研究 发现 GeO₂ 的加入不仅提高了碲酸盐玻璃热稳定性, 而且使玻璃的最大声子能量略微增加.随 GeO₂ 的增 加 掺 Er³⁺ 锗碲酸盐玻璃的 Judd-Ofelt 强度参量 Ω_2 和 Ω_6 逐渐增大,但玻璃受激发射截面有减小的趋 势.根据 McCumber 理论计算,掺铒锗碲酸盐玻璃在 1.53 μ m 处最大受激发射截面为 9.92 × 10⁻²¹ cm², Er³⁺ 离子⁴I₁₃₂ →⁴I₁₅₂ 发射谱的最大荧光半高宽为 52nm 同时,实验发现,在 977nm LD 抽运下,掺铒锗 碲酸盐玻璃存在较强的荧光上转换现象 随 GeO₂ 含 量的增加,上转换荧光强度呈降低的趋势.可能是由 于 GeO₂ 的增加,使系统声子能量增大,导致无辐射 跃迁概率增加引起.

- [1] Jiang S , Luo T , Wang H 2000 J. Non-Cryst. Solids 263&264 364
- [2] Li T et al 2004 Chin. Phys. Lett. 21 1147
- [3] Tanabe S 1999 J. Non-Cryst. Solids 256&257 282
- [4] Ding Y , Jiang S B et al 2000 Opt . Mater . 15 123
- [5] Yang J H , Dai S X , Wen L 2002 Chin . Phys . Lett . 19 1516
- [6] Ohishi Y, Mori A, Yamada M 1998 Opt. Lett. 23 274
- [7] Dai S X, Yang J H, Xu S Q 2003 Fiber, Cable and Their Applied Techniques 1 7211 [戴世勋、杨建虎、徐时清 2003 光纤与电缆 及其应用技术 1 7211]
- [8] Wang J S , Vogel E M , Snitzer E 1994 Opt . Mater . 3 187
- [9] Judd B R 1962 phys. Rev. 127 750
- [10] Ofelt G S 1962 J. Chem. Phys. 37 511
- [11] McCumber D E 1964 Phys. Rev. A 134 299
- [12] Sigaev J C , Armand P et al 1997 J. Solid State Chem. 132 411

- [13] Erweij H V, Buster J H J M 1979 J. Mater. Sci. 14 931
- [14] Verweij H 1979 J. Non-Cryst. Solides 33 41
- [15] Jha A , Shen S , Naftaly M 2000 Phys. Rev. B 62 6215
- [16] Khatir S , Capoen J B , Turrell S , Bouazaoui M 2001 J. Mole. Struc. 563&564 283
- [17] Zou X, Izumitani T 1993 J. Non-Cryst. Solids 162 68
- [18] Liu Y H, Chen D D 2005 Acta Phys. Sin. 54 422[刘粤惠、陈东 丹等 2005 物理学报 54 422]
- [19] Feng X , Tanabe S , Hanada T 2001 J. Am. Ceram. Soc. 84 165
- [20] Neindre L L , Jiang S B , Hwang B C 1999 J. Non-Cry. Solids 255 97
- [21] Wachtler M, Speghini A, Gatterer K et al 1998 J. Am. Ceram. Soc. 81 2045

Effects of GeO₂ on the thermal stability and optical properties of Er³⁺-doped germanate-tellurite glasses *

Zhao Chun^{1,2,)†} Zhang Qin-Yuan^{1,)†} Yang Zhong-Min^{1,)} Jiang Zhong-Hong^{1,)}

1 X Institute of Optical Communication Materials , South China University of Technology ,

Key Lab of Special Functional Materials and Advanced Manufacturing Technology, Ministry of Education, Guangzhou 510641, China)

2 College of physics , South China University of Technology , Guangzhou 510640 , China)

(Received 7 December 2005; revised manuscript received 6 January 2006)

Abstract

Germanate-tellurite glasses with the molar compositions of $x \text{ GeO}_2(70 - x) \text{ TeO}_2-5\text{K}_2\text{O}-5\text{Na}_2\text{O}-10\text{Nb}_2\text{O}_5-10\text{ZnO}-0.2\text{Er}_2\text{O}_3(x=0,10,25,50,70)$ have been investigated for developing $1.5\mu\text{m}$ fiber and planar amplifiers. Effects of GeO₂ on the thermal stability and optical properties of Er^{3+} -doped germanate-tellurite glasses have been discussed. It is noted that the thermal stability of the glasses are improved and the maximum phonon energy are increased by increasing GeO₂. Adding GeO₂ increases the Judd-Ofelt parameters Ω_2 , Ω_6 but decreases the stimulated emission cross sections σ_e . According to the McCumber theory, the maximum peak of σ_e is $9.92 \times 10^{-21} \text{ cm}^2$ at $1.53\mu\text{m}$ in germanate-tellurite glasses. The maximum FWHM of $\text{Er}^{3+4}I_{13/2} \rightarrow ^4I_{15/2}$ emission spectrum is 52 nm. In addition, the intensity of upconversion luminescence of the Er^{3+} -doped germanate-tellurite glasses decreases rapidly with increasing GeO₂ content.

Keywords : germanate-tellurite glasses , thermal stability , luminescence **PACC** : 7855 , 4255R , 7840

^{*} Supported by Nature Science Foundation of China(Grant Nos. 60307004, 50472053), NCET(Grant Nos. 04-0821 and 04-0823), Guangzhou Science and Technology Programme (Grant No. 2004Z2-D0131) and Foundation of South China University of Technology (Grant No. 123 – E5040900).

[†] E-mail: zhaochun@scut.edu.cn.qyzhang@scut.edu.cn