# Cr<sup>4+</sup> 掺杂 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 透明微晶玻璃 近红外宽带光谱特性<sup>\*</sup>

马红萍1)2)† 刘平1)‡ 杨清华3) 邓德刚3)

1)(上海理工大学材料科学与工程学院,上海 200093)
 2)(浙江科技学院机械与汽车工程学院,杭州 310012)
 3)(中国计量学院材料科学与工程学院,杭州 310018)
 (2013年5月4日收到;2013年5月29日收到修改稿)

采用高温熔融法和热处理制备了 Cr<sup>4+</sup> 掺杂 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶玻璃, 探讨了不同热处理温度下样品的物 相、微观形貌及发光性能. 结果表明: 580°C 热处理 2 h 得到的微晶玻璃, Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶的粒径约为 5 nm, 在 808 nm 的二极管激发下, 可观察到中心波长位于 1226 nm, 半高宽为 230 nm 的近红外宽带发射峰, 荧光寿命约为 200.73±1.71 μs. 随着热处理温度的升高, Cr<sup>4+</sup> 离子所处的晶体场环境发生了变化, 且可以观察到样品吸收光谱发 生微弱的蓝移, 而荧光光谱发生少量的红移, 分析了晶体场环境变化对样品发光性能的影响.

关键词: 铬离子, 微晶玻璃, 超宽带发光, 晶体场 PACS: 78.20.-e, 42.70.Ce

DOI: 10.7498/aps.62.177801

### 1引言

20世纪80年代研制成功的掺饵光纤放大器 (erbium-doped fiber amplifier, EDFA), 摒弃了传统的 光电数据传输模式, 直接对光信号进行放大, 有效 地克服了原来传输模式的电子瓶颈问题, 具有实 时、高增益、宽带、低噪声和低损耗的全光放大 功能, 是新一代光纤通信系统中必不可少的关键器 件<sup>[1-3]</sup>.随着计算机网络和其他新的数据传输服务 的飞速发展, 长距离光纤传输系统对通信容量和系 统扩展的需求日益膨胀. 然而, 由于自身发光性质 的限制 (稀土离子, 如饵、铥和镨等的近红外发光 源于4f 轨道内的电子的f—f 禁戒跃迁, 这种跃迁 由于外层6s和5d 轨道电子的屏蔽受到环境的影响 较小), EDFA 等稀土掺杂光纤放大器, 只能够在有 限的波段范围实现光放大, 其所能提供的增益频谱 现有光纤传输系统,进一步提高通信容量,已成为 光纤通信研究追逐的目标之一.

相对于稀土离子, 过渡金属离子通常表现出更 宽的光谱特性. 近 30 年时间, 在多种晶体材料中发 现了以过渡金属, 特别是以 Cr<sup>4+</sup> 和 Ni<sup>2+</sup> 这些离子 为发光中心的近红外宽带发光<sup>[7,8]</sup>. 其中 Cr<sup>4+</sup> 掺杂 镁橄榄石和 YAG 晶体, 已经可以通过多种抽运方 式实现室温下连续和脉冲激光输出<sup>[9–11]</sup>. 较高的 量子效率和可调谐的宽带荧光使得以 Cr<sup>4+</sup> 为激活 离子的单晶和晶体复合材料有希望成为实现近红 外区域宽带甚至实现整个光通信窗口的光学增益. 然而, 要实现 Cr<sup>4+</sup> 掺杂材料在光纤器件上的潜在 应用, 要求材料具有光学透明性.

Cr<sup>4+</sup> 掺杂透明块体材料主要包括两类:一类是 以 Cr<sup>4+</sup> 为激活中心的单晶.另一类是晶体复合材 料,即通过对玻璃进行一定的热处理获得的含有以 Cr<sup>4+</sup> 为激活中心的纳米晶体的透明微晶玻璃.虽然 Cr<sup>4+</sup> 掺杂单晶具有较高的光学活性,但其所用原料

<sup>\*</sup> 国家自然科学基金 (批准号: 61008042) 资助的课题.

<sup>†</sup> 通讯作者. E-mail: hongpingma75@163.com

<sup>‡</sup> 通讯作者. E-mail: liuping@usst.edu.cn

<sup>© 2013</sup> 中国物理学会 Chinese Physical Society

要求纯度极高、工艺复杂及制备周期长等缺陷大 大限制了其应用.而 Cr<sup>4+</sup> 掺杂透明微晶玻璃所需 原料对纯度没有苛刻的要求,同时制备工艺简单, 使其成为光纤放大器激活介质的首选.

在过去的研究中,虽然已有许多有关 Cr<sup>4+</sup> 掺杂微晶玻璃的报道,如 Cr<sup>4+</sup> 离子掺杂的钙锗橄榄石 (Ca<sub>2</sub>GeO<sub>4</sub>),钙黄长石 (Ca<sub>2</sub>Al<sub>2</sub>SiO<sub>7</sub>)及正硅酸盐 (Li<sub>2</sub>(Zn,Mg)SiO<sub>4</sub>) 微晶玻璃,具有良好的近红外宽带发光 <sup>[12-15]</sup>.然而,由于不同的微晶环境对 Cr<sup>4+</sup>离子掺杂的发光性能有重要的影响.因此,探索更多种类的微晶成为目前 Cr<sup>4+</sup>掺杂透明微晶玻璃研究的热点.本文通过严格的价态控制,在铝硅酸盐 玻璃种成功析出了 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶,制备获得了 Cr<sup>4+</sup>掺杂 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 透明微晶玻璃,并系统研究了其近红外宽带发光特性.

#### 2 实 验

基质玻璃组成成分为: 43.5SiO<sub>2</sub>-16Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-20.1ZnO-7.5Li<sub>2</sub>O-12.9K<sub>2</sub>O (质量比),样品制备所需 原料均为分析纯. Cr离子以 Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>形式外掺引入, 掺杂量为 0.1% (质量分数). 按配比称取混合料 25 g,充分混合均匀,置入氧化铝坩埚,在 1450 ℃ 的高温电炉中加热 30 min,将熔融液倒入预热的 铁质模具上,成型后移入马弗炉中退火,退火速率 为 10 °C/min. 退火后的基础玻璃,经过不同温度 热处理制备成透明的微晶玻璃.将用于光学测量 的基础玻璃和微晶玻璃均两面研磨、抛光,加工成 15 mm × 10 mm × 3 mm 的样品.

制备微晶玻璃的热处理制度是根据基础玻璃 差热分析 (DTA) 曲线 (图 1) 中的玻璃转变温度和 析晶开始温度来确定. 差热分析曲线由德国 Netzsch 公司的 DTA 404 PC 差热分析仪测量而得,测 量范围为 50—1200°C, 升温速率为 10°C/min. 样 品物相分析由德国 Bruker Axs D2 型 X 射线衍射 仪 (XRD) 测试, Cu Ka 辐射,  $\lambda = 0.15406$  nm, 管 80°. 样品中的微观形貌采用日本电子株式会社的 JEM-2010 型高分辨透射电镜 (TEM) 观察而得, 灯 丝 LaB<sub>6</sub>, 加速电压 200 kV, 点分辨率 0.23 nm, 晶格 分辨率 0.14 nm, 最小束斑直径 0.5 nm. 样品吸收光 谱由日本 SHIMADZU 公司 UV 3600 型紫外可见近 红外分光光度计测试,测量范围为 300—1500 nm, 样品采集频率为1nm. 样品荧光光谱由法国 Jobin-Yvon 公司 Fluorolog3-211-P 荧光光谱仪测试,用

808 nm 二极管 (laser diode, LD) 作为激发源. 样品 荧光衰减曲线由 Tektronix TDS 1012 数字储存示波 器记录. 所有性质测量均是在室温下进行.

#### 3 结果与讨论

#### 3.1 DTA 分析

图 1 为 Cr<sup>4+</sup> 离子掺杂 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 玻璃的 DTA 曲线. 从图 1 可以看出, 玻璃的玻璃化转变 温度 *T*g 为 503 °C, 同时在 683 °C 和 954 °C 时玻 璃显示明显的放热 (析晶) 现象. 因此, 为了获得发 光效率高的透明微晶玻璃, 选择在 560 °C, 580 °C, 600 °C, 620 °C 和 640 °C 分别热处理 2 h. 结果表 明, 在 560—620 °C 间热处理获得的样品均是透明 的, 而在高于 620 °C 热处理时, 玻璃变得不透明.





#### 3.2 XRD 和 TEM 分析

图 2 为热处理前基础玻璃和 560°C, 580°C, 600°C, 620°C 热处理 2 h 得到透明微晶玻璃的 XRD 图谱. 由图可以看到, 在基础玻璃中, 除了在 20 为 28°附近有一个馒头峰外, 没有观察到明显 的衍射峰, 表明基础玻璃中没有结晶体的析出; 而经过 560°C 热处理得到的微晶玻璃样品在 20 为 34°和 36°附近出现了微弱的衍射峰, 表明经 过热处理后基础玻璃中开始有结晶体的析出, 但 此时基础玻璃中析出的结晶体较少; 当热处理温 度升高至 580°C 时, 样品中衍射峰增强, 随着热 处理温度的继续升高, 衍射峰变得尖锐, 表明经 过 580—620°C 热处理, 基础玻璃中析出了较多的 结晶体. 经过与标准卡片的比对, 热处理后微晶 玻璃的 XRD 衍射峰对应于 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 晶相 (JCPDS No. 24-0680), 表明基础玻璃经过热处理后 析出了 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶. Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 属于 Li<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> 型晶体, 其晶胞只由 *M*O<sub>4</sub> (*M* = Li, Zn, Si) 四面体构成, 晶体中的所有阳离子均处于四配位环 境中<sup>[16]</sup>.

为了观测微晶玻璃中晶体的尺寸、形态和分 布,拍摄了该样品的TEM照片.如图3所示为 580°C热处理2h获得微晶玻璃的TEM照片,由 图3(a)可以明显观察到深衬度和浅衬度两个不同 的区域.在图3(b)更高分辨率下,在深衬度区域,能 明显观察到规则排列的条纹,同时对该区域做傅里 叶变换可获得一个衍射环(图3(b)插图),而浅衬度 区域图像比较模糊.结果表明,深衬度区域为晶体 相,其形貌大致为球形,平均尺寸约为5nm,而浅衬



度区域为玻璃相.



图 2 基础玻璃和 560°, 580°C, 600°C, 620°C 热处理 2 h 的 微晶玻璃的 XRD 图谱



图 3 580°C 热处理 2 h 的微晶玻璃的 TEM 照片

#### 3.3 吸收光谱和晶体场能级分析

图 4 为热处理前基础玻璃和 560 °C, 580 °C, 600 °C, 620 °C 热处理 2 h 得到透明微晶玻璃的 吸收光谱. 在测试范围内, 基础玻璃只有一个宽 的吸收带, 其中位于 650 nm 附近的吸收带对应 于  $Cr^{3+}$  的 $^{3}A_{2}(F) \rightarrow {}^{4}T_{2}(F)$  电子跃迁; 另外一个更 强的吸收带, 中心位于 420 nm, 该吸收带对应于  $Cr^{3+} : {}^{4}A_{2}(F) \rightarrow {}^{4}T_{1}(F)$  电子跃迁  $[^{17,18}]$ .

与基础玻璃相比, 微晶玻璃的吸收光谱更为复 杂. 首先在 400—500 nm 对应于  $Cr^{3+}$  的 $^{4}A_{2}(F) \rightarrow$  $^{4}T_{1}(F) 电子跃迁的波长范围内, 微晶玻璃和基$ 础玻璃具有相近的吸收系数, 说明两个样品中 $<math>Cr^{3+}$  对吸收的贡献相近, 因此在 500—800 nm 波 长范围内微晶玻璃具有和基础玻璃相似的由  $Cr^{3+}: {}^{4}A_{2}(F) \rightarrow {}^{4}T_{2}(F)$  电子跃迁贡献的吸收带. 其 次, 通过高斯分峰 (见图 5, 以 580 °C 热处理得到的 微晶玻璃样品为例) 可以发现, 微晶玻璃在 500—800 nm 范围内的吸收带除了  $Cr^{3+}$  外, 还有三个相 互叠加的吸收峰, 对应于  $Cr^{4+}$  的 $^{3}A_{2}(F) \rightarrow ^{3}T_{1}(F)$  电 子跃迁. 主要是由于 Cr 离子的掺杂使得晶体中 原有的四面体结构发生畸变, 对称性降低, 而较低 的对称性会导致离子能级的分裂 <sup>[19,20]</sup>, 因此导致  $Cr^{4+}$  离子吸收光谱呈现多重吸收峰的叠加重合. 最后, 微晶玻璃中在 800—1100 nm 存在一条很宽 的吸收带, 主要是  $Cr^{4+}$  的 $^{3}A_{2}(F) \rightarrow ^{3}T_{2}$  电子跃迁的 结果 <sup>[21]</sup>.

从图中还可以看出,随着热处理温度的升高, 650 nm 和 800—1100 nm 处样品的吸收光谱逐渐增 强,而 420 nm 附近样品的吸收光谱强度并没有相 应的减弱.结果表明,随着基础玻璃中结晶体的析 出, C<sup>4+</sup> 离子的吸收强度增加了,而 Cr<sup>3+</sup> 离子的吸 收能力没有发生变化.由样品数码照片可以观察到, 未经热处理的玻璃颜色为浅绿色,热处理后得到的 Cr<sup>4+</sup> 掺杂透明微晶玻璃颜色变成墨绿色,且随着热处理温度的升高,颜色逐渐变深.



图 4 基础玻璃和 560 °C, 580 °C, 600 °C, 620 °C 热处理 2 h 的 微晶玻璃的吸收光谱

表1示出了580°C处理2h的微晶玻璃样品的 吸收光谱多峰高斯拟合各能级参数.利用四面体格 位中 d<sup>2</sup> 离子的近似矩阵元 (如表2所示)和 Orgel 图, 计算晶体场常数 Dq 和 Racah  $B \gg 2^{[22-24]}$ . 其 值分别为:  $Dq = 1160.2 \text{ cm}^{-1}$ , B = 1889.8, 进一步可 以得到 Dq/B = 0.61, Dq = B的比值大小直接决定 了其对应的能级位置. 根据 Tannabe-Sugano 图可知,  $Cr^{4+}$  掺杂的 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶玻璃的能级位置 位于<sup>1</sup>E 和<sup>3</sup>T 能级交点附近, 属于高能级系统.



图 5 580°C 处理 2 h 的微晶玻璃样品的吸收光谱的多峰高斯 拟合图

表 1	580°C 处理 21	n的微晶玻璃样品	的吸收光谱的多峰	Gauss 拟合值
-----	-------------	----------	----------	-----------

跃迁	吸收带	能量中心/cm <sup>-1</sup>	吸收带宽/cm <sup>-1</sup>	吸收带面积/cm <sup>-1</sup>	能级中心/cm <sup>-1</sup>
${}^{3}A_{2} \rightarrow {}^{3}T_{2}$	1	10800	2200	160	11602.15
	2	12380	1500	165	
	3	13905	1670	560	15184.74
$^{3}A_{2} \rightarrow ^{3}T_{1}$	4	15100	1340	480	
	5	16235	1460	721	

表 2 四面体格位中 d<sup>2</sup> 离子的近似矩阵元 (T<sub>d</sub> 对称)

能级	能量
<sup>3</sup> A <sub>2</sub> (基态能级)	-12Dq
${}^{3}T_{2}$	-2Dq
${}^{3}T_{1}$	$7.5 \ B - 27 \ Dq - 0.5 [225 \ B^2 + 100 \ Dq^2 + 180 \ Dq B]^{1/2}$

#### 3.4 荧光光谱和荧光寿命分析

图 6 为基础玻璃和微晶玻璃在 808 nm 半导体 激光器激励下室温测得的发光光谱. 在测试的波长 范围内 (1000—1600 nm), 热处理前的基础玻璃几 乎没有发光. 560 °C 热处理得到的微晶玻璃能观察 到微弱的发光信号; 580 °C 热处理得到的微晶玻璃 近红外发光明显, 该发光带中心位于 1226 nm, 半高 宽约为 230 nm. 随着热处理温度的继续升高, 可以 发现近红外发光的荧光强度逐渐减弱.



为了进一步表征 Cr<sup>4+</sup> 的发光特性,我们测试

了室温下 580°C 处理得到微晶玻璃中 1226 nm 的

荧光衰减曲线,结果如图 7 所示. 通过 Origin 软件 对荧光衰减曲线进行一次衰减曲线拟合,得到拟合 结果的表达式为

$$y = 0.016 + 0.046 \exp(-t/200.73),$$
 (1)

其中, y 为荧光强度; t 为衰减时间.由(1)式可以得 到 Cr<sup>4+</sup> 掺杂的 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶玻璃室温近红 外荧光寿命为 200.73 μs. 而目前报道的 Cr<sup>4+</sup> 掺杂 Li<sub>x</sub>Zn<sub>y</sub>SiO<sub>4</sub> 系硅酸锌锂透明微晶玻璃的荧光寿命 一般为几到几十 μs<sup>[25,26]</sup>.



图 7 580°C 处理得到 Cr<sup>4+</sup> 掺杂 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶玻璃荧 光寿命曲线

### 3.5 Cr<sup>4+</sup> 掺杂 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶玻璃 宽带光谱发光机理分析

Cr<sup>4+</sup> 掺杂 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶玻璃之所以表 现出宽带发光, 通过对比分析, 主要是源于微晶玻 璃中 Cr<sup>4+</sup> 对吸收和发光有明显的贡献, 而在基础 玻璃里观测不到与 Cr<sup>4+</sup> 有关的吸收和发光. 大量 的研究表明, Cr<sup>4+</sup> 离子能级的电子跃迁需要在一定 的配位场环境中才能实现. 在玻璃中 Cr<sup>4+</sup> 没有强 烈的配位环境, Cr<sup>4+</sup> 能级电子跃迁处于禁戒状态, 不体现出吸收和发射; 而在晶体环境中, 强烈的晶 体场使 Cr<sup>4+</sup> 能级电子跃迁变为可能或部分可能, 体现出明显的吸收和发射.

而随着热处理温度升高,微晶玻璃荧光强度呈现出先增强后减弱的变化趋势,主要是由于热处理 对微晶玻璃的影响归根到底是晶化程度和晶粒尺 寸的影响<sup>[27]</sup>.当热处理温度相对较低时,随着热处 理温度的升高,基础玻璃中析出的结晶体增多,为 Cr<sup>4+</sup>离子提供很强的晶体场环境,因此能提高其发 光性能.但当热处理温度过高时,由于晶粒生长,而 较大的晶粒尺寸会增加对入射光的散射,同时热处 理温度过高会影响玻璃的透明性,因此过高的热处 理温度会使得微晶玻璃的发光性能减弱.

同时还可以发现,随着热处理温度的升高, Cr<sup>4+</sup> 离子在样品中其特征吸收峰有微弱的蓝移 趋势, 如对应于 Cr<sup>4+</sup> 的<sup>3</sup>A<sub>2</sub>(F)  $\rightarrow$  <sup>3</sup>T<sub>1</sub>(F) 电子跃迁的 特征吸收峰的最高峰值在 560 °C, 580 °C, 600 °C 和 620 °C 处理得到的样品中分别位于 632 nm, 628 nm, 608 nm 和 602 nm; 而近红外发光带发光 中心却呈现出少量的红移趋势,如 560°C,580°C, 600°C和620°C处理得到的样品中,其发光中心 分别位于 1215 nm, 1226 nm, 1245 nm 和 1260 nm. 上述的实验现象可以由晶场效应来解释. 当热处理 温度较低时,微晶晶粒尺寸较小,使得掺杂入微晶 四面体晶格中的 Cr<sup>4+</sup> 离子浓度较少, 同时低的热 处理温度也使得微晶生长不完全可能引起晶格中 缺陷较多,非辐射跃迁强.随着热处理温度的升高, 晶粒生长,晶粒间距变小,引起晶格畸变,最终导致 晶格常数变小,键长缩短,化学键力常数增大,因此 吸收光谱发生蓝移. 而晶粒间的界面应力会引起禁 带宽带变窄, 增强了晶粒间电子云的相互作用, 引 起荧光光谱的红移 [28-30].

#### 4 结 论

1. 采用高温熔融法和热处理制备获得了 Cr<sup>4+</sup> 掺杂 Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> 微晶玻璃,且在微晶玻璃中 发现了良好的近红外超宽带发光.在 580 °C 热处 理 2 h 得到的样品中,近红外超宽带发光中心位于 1226 nm,半高宽为 230 nm,荧光寿命为 200.73 μs.

2. 随着热处理温度的升高, 微晶颗粒生长, 引 起晶格发生畸变, 导致晶格常数变小, 键长缩短, 化 学键力常数增大, 因此吸收光谱发生微弱的蓝移; 而晶粒间的界面应力会引起禁带宽带变窄, 增强了 晶粒间电子云的相互作用, 导致荧光光谱出现少量 的红移.

[4] Němec P, Frumar M 2002 J. Non-cryst. Solids 299-302 1018

<sup>[1]</sup> Snitzer E, Woodcock R 1965 Appl. Phys. Lett. 6 45

<sup>[2]</sup> Mears R, Reekie L, Poole S, Payne D 1986 Electron. Lett. 22 159

<sup>[3]</sup> Mori A, Ohishi Y, Sudo S 1997 Electron. Lett. 33 863

<sup>[5]</sup> Shen X, Nie Q H, X T F, G Y 2005 Acta Phys. Sin. 54 2379 (in Chinese) [沈祥, 聂秋华, 徐铁峰, 高媛 2005 物理学报 54 2379]

- [6] Xu S Q, Yang Z M, Dai S X, Yang J H, Hu L L, Jiang Z H 2003 J. Alloys Comp. 313 311
- [7] Kuck S 2001 Appl. Phys. B 72 515
- [8] Petricevic V, Gayen S, Alfano R 1988 Appl. Phys. Lett. 53 2590
- [9] Kuck S, Petermann K, Pohlmann U, Huber G 1995 Phys. Rev. B 51 17323
- [10] Petricevic V, Gayen S, Alfano R 1989 Opt. Lett. 14 612
- [11] Lo C, Huang K, Chen J, Chuang C, Lai C, Huang S, Lin Y, Yeh P 2005 Opt. Lett. 30 129
- [12] Sharonov M, Bykov A, Owen S, Petricevic V, Alfano R, Beall G, Borrelli N 2004 J. Opt. Soc. Am. B Opt. Phys. 21 2046
- [13] Bykov A, Sharonov M, Petricevic V, Popovb I, Isaacs L, Steiner J, Alfano R 2006 J. Non-Crys. Solids 352 5508
- [14] Yamazaki H, Tanabe S P 2003 Amplifiers and their Applications Otaru, Japan, July 6, 2003 pWC1
- [15] Pinckney L, Beall G Proc SPIE 4452, Inorganic Optical Materials III Transition San Diego, Canada, November 2 2001 p93
- [16] Sakata S, Uedab N, Fujiia I, Kawazoe H 1994 J. Non-Crys. Solids 178 98
- [17] Caird J A, Payne T A, Staver P R, Ramponi A J, Chase L L 1988 J. Quant. Electron. 24 1077
- [18] Takahiro M, Masanori T, Hiromichi T, Kenji M 1997 J. Non-Crys. Solids 220 139

- [19] Jousseaume C, Vivien D, Kahn-Harari A, Malkin B 2003 Opt. Mater. 24 143
- [20] Zhu S X, Yang B C, Lin Y J, Pan P C, Zhu J K 1992 Acta Phys. Sin.
  41 1234 (in Chinese) [祝生祥, 杨宝成, 林远济, 潘佩聪, 祝继康 1992 物理学报
  41 1234]
- [21] Peng X, Tanabe S 2002 Opt. Mater. 20 63
- [22] Henderson B, Imbusch G F 1989 Optical Spectroscopy of Inorganic Solids (Oxford: Clarendon Press) p51
- [23] Lever A B P 1984 Inorganic Electronic Spectroscopy (Amsterdam: Elsevier Press) p115
- [24] Sugano S, Tanabe Y, Kamimura H 1970 Multiplets of Transition-Metal Ions in Crystals (New York and London: Academic Press) p521
- [25] Zhuang Y, Teng Y, Luo J, Zhu B, Chi Y, Wu E, Zeng H, Qiu J 2009 Appl. Phys. Lett. 95 111913
- [26] Jousseaume C, Vivien D, Kahn-Harari A, Derouet J 2003 J. Appl. Phys. 93 600
- [27] Cao G X, Hu H F, Zhou S 2002 Acta Opt. Sinica 22 226 (in Chinese) [曹国喜, 胡和方, 周世 2002 光学学报 22 226]
- [28] Zhou S F 2008 Ph. D. Dissertation (Hangzhou: Zhejiang University) (in Chinese) [周时风 2008 博士学位论文(杭州: 浙江大学)]
- [29] Duan X L, Yuan D R, Cheng X F, Wang Z M, Sun Z H, Luan C N, Xu D, Lv M K 2004 Opt. Mater. 25 69
- [30] Calvez L, Ma H L, Lucas J, Zhang X H 2007 Adv. Mater. 19 12

## **Broad band infrared optical properties of Cr<sup>4+</sup>-doped** Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> transparent glass-ceramics<sup>\*</sup>

Ma Hong-Ping<sup>1)2)†</sup> Liu Ping<sup>1)‡</sup> Yang Qing-Hua<sup>3)</sup> Deng De-Gang<sup>3)</sup>

1) (Colllege of Materials Science and Engineering, University of Shanghai for Science and Tecnology, Shanghai 200093, Chian)

2) (School of Mechanical & automotive Engineering, Zhejiang University of Science and Technology, Hangzhou 310012, China)

3) (College of Materials Science and Engineering, China Jiliang University, Hangzhou 310018, Chian)

(Received 4 May 2013; revised manuscript received 29 May 2013)

#### Abstract

 $Cr^{4+}$ -doped transparent Li<sub>1.14</sub>Zn<sub>1.43</sub>SiO<sub>4</sub> glass-ceramics were prepared by high-temperature melting and subsequent heattreatment, and the crystalline, microstructural, and luminescence properties of the products prepared by different-temperature heattreatment were investigated. Results showed that the glass-ceramics heat-treated at 580 °C for 2 h contained nano crystallines of about 5 nm in size, and a broadband infrared emission centered at 1226nm with full width at half maximum of more than 230 nm and a decay time of about 200.07  $\mu$ s were observed by exciting with an 808 nm laser diode. Mean while, it is believed that the crystalline field environment of  $Cr^{4+}$  is changed with the increase of heat-treatment temperature, which results in blue shift and red shift of absorption and fluorescence spectra, respectively.

Keywords: Cr<sup>4+</sup> ions, glass-ceramics, broad band infrared luminescence, crystalline field

**PACS:** 78.20.-e, 42.70.Ce

DOI: 10.7498/aps.62.177801

<sup>\*</sup> Project supported by the National Nature Science Foundation of China (Grant Nos. 61008042).

<sup>†</sup> Corresponding author. E-mail: hongpingma75@163.com

<sup>‡</sup> Corresponding author. E-mail: liuping@usst.edu.cn