**文章编号:**1004-4213(2010)07-1169-7

# Er<sup>3+</sup>及Er<sup>3+</sup>/Yb<sup>3+</sup>掺杂ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>的制备

# 及发光性质\*

### 谭鑫鑫,吕树臣<sup>†</sup>

(哈尔滨师范大学物理与电子工程学院,哈尔滨 150080)

摘 要:采用共沉淀法制备了纳米晶  $ZrO_2-Al_2O_3$ :  $Er^{3+}$ 发光粉体. 所制备的粉体室温下具有  $Er^{3+}$ 离子特征荧光发射,主发射在绿光,其中位于 547 nm、560 nm 的绿光最强,并得出稀土离子与基质 之间有能量传递. 对不同煅烧温度下的样品研究表明:因不同温度下所制得的样品晶相不同. 研究 了纳米晶  $ZrO_2-Al_2O_3$ :  $Er^{3+}$ 及  $ZrO_2-Al_2O_3$ :  $Er^{3+}/Yb^{3+}$ 的上转换发光,并分析了上转换的跃迁机 制. 发现  $ZrO_2-Al_2O_3$ :  $Er^{3+}$ 的绿光为双光子过程,而  $ZrO_2-Al_2O_3$ :  $Er^{3+}$ 、 $Yb^{3+}$ 的上转换光谱中,红 光和绿光也为双光子过程,而极弱的蓝光为三光子过程. 讨论了  $Er^{3+}$ 的浓度猝灭现象. 最适宜掺杂 浓度的原子分数为 2% ( $Er^{3+}/Zr^{4+}$ ).

**关键词**:Er<sup>3+</sup>/Yb<sup>3+</sup>;上转换;ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>;荧光;稀土

**中图分类号:**O765 文献标识码:A

### 0 引言

近年来纳米及掺杂纳米材料发光性质的研究取 得了一定进展,其中稀土掺杂的固体发光材料在激 光技术、光通信、集成光源等方面具有广泛的用 途[1-3]. 稀土掺杂的基质材料是影响发光特性的一个 重要因素,基质的选择主要取决于声子能量大小.当 声子能量同激发或发射频率相近时,晶格会吸收能 量使发光效率下降[4],因此基质材料必须具有较低 的声子能量,才能使发射光不被减弱.氧化物因高的 化学和热稳定性且容易制备近年来越来越受到重 视.但是氧化物的声子能量普遍较高,因此发射效率 比较低,因此需要找到一种合适的氧化物(体系)作 为基质材料.在众多的氧化物中,ZrO2 被认为是用 于稀土发光的较好的基质材料,而且,ZrO2 还具有 良好的化学稳定性,它不会在 PH 值为 3 时分解,且 声子能量相对较低.另一方面,本课题组研究表 明<sup>[5-7]</sup>可将多种稀土离子掺杂到纳米晶 ZrO<sub>2</sub> 中, 如,ZrO<sub>2</sub>:Er<sup>3+</sup>、ZrO<sub>2</sub>:Dy<sup>3+</sup>、ZrO<sub>2</sub>:Sm<sup>3+</sup>等,均能 观测到稀土离子的强室温发射,且除  $ZrO_2$ :  $Er^{3+}$ 外,都存在基质向稀土离子能量传递现象.为了寻求 能够向稀土离子 Er<sup>3+</sup>进行能量传递的氧化物基质 材料,本课题组尝试将稀土离子 Er<sup>3+</sup> 掺杂到纳米晶 **doi**:10.3788/gzxb20103907.1169

 $ZrO_2$ 和  $Al_2O_3$ 的固溶体中. 同时分析了  $ZrO_2$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: Er<sup>3+</sup>及ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: Er<sup>3+</sup>/Yb<sup>3+</sup>上转换发 光现象,迄今为止,在许多稀土掺杂的晶体材料和玻 璃中已经发现了红外和可见的上转换发光现象[8-9], 关于 Er<sup>3+</sup> 的上转换的发光机理的研究也已经有许 多报道,如:Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Er<sup>3+[10]</sup>、Lu<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Er<sup>3+[11]</sup>、ZrO<sub>2</sub> : Er<sup>3+</sup>/Yb<sup>3+[12]</sup>. 但采用 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 为基质而研究 的上转换发光得到的研究结果较少. 在过去 20 年 里,氧化锆增韧氧化铝(ZTA)陶瓷受到了很大的关 注. ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>固溶体可用多种方法制备<sup>[13-14]</sup>,其 中共沉淀法提供了制造粒子分布均匀的可能性.虽 然氧化锆增韧氧化铝材料的光致发光在文献[15-16]中有所研究,但是并未进行稀土离子的掺杂.文 献[17]研究了 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: Er<sup>3+</sup>/Yb<sup>3+</sup> 纳米晶的 上转换现象,但所采用的制备方法是固相反应法.本 文利用湿化学方法,即氨水共沉淀法制备了 ZrO<sub>2</sub>- $Al_2O_3$ : Er<sup>3+</sup>和 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: Er<sup>3+</sup>/Yb<sup>3+</sup> 纳米晶粉 体,对稀土离子的上转换和下转换发射性质进行了 研究.

#### 1 实验

纳米晶  $ZrO_2$ :  $Al_2O_3$ :  $Er^{3+}$ 样品采用化学共沉 淀法制备. 实验原料为  $Al(NO_3)_3 \cdot 9H_2O \cdot NH_3 \cdot$  $H_2O_3rOCl_2 \cdot 8H_2O_3rcCl_2 \cdot 8H_2O_3$ 和 PEG400. 首先,按 不同掺杂浓度称取一定质量的  $Er_2O_3$  溶于浓盐酸 中生成  $ErCl_3$ ,加热析出,并配成水溶液. 将该溶液 滴入 0.25 mol/L的  $ZrOCl_2 \cdot 8H_2O$ 和  $Al(NO_3)_3 \cdot$ 

<sup>\*</sup>黑龙江省自然科学基金(A200812)和哈尔滨师范大学科 技发展预研项目(08XYG-02)资助

<sup>&</sup>lt;sup>+</sup>Tel:0451-88060691 Email:lushuchen63@yahoo.com.cn 收稿日期:2009-10-23 修回日期:2010-01-11

9H<sub>2</sub>O的混合溶液中并搅拌,其  $ZrO_2$ : Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> = 1: 1,同时加入适量聚乙二醇(PEG400)作为分散剂.将 稀释后的氨水以 3~5 mL/min 的速率滴加至混合 溶液中,沉淀过程在一定的恒温下进行并不断搅拌. 当 PH 值为 9~9.5 时停止加入氨水,将得到的沉淀 溶液进行抽滤. 经 5 次水洗后在真空干燥箱中烘干 后研磨成粉末,而后在硅钼的高温炉中分别在 950 ℃、1 100 ℃、1 200 ℃、1 300 ℃、1 400 ℃下进 行煅烧 1 h,得到所需样品.

样品的 X 射线衍射(XRD)谱是用日本理学 Riguku-D/max-r B 型 X 射线衍射仪(X 射线采用 Cu 靶 Kα 辐射λ=0.154 18 nm).样品的光致发光 光谱及其激发谱在室温下用日立 FL-4500 型荧光 分光光度计测定.

#### 2 结果与讨论

#### 2.1 晶相结构

图 1(a)为纯 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 样品的衍射图样,曲 线a~e分别对应 950 ℃、1 100 ℃、1 200 ℃、1 300 ℃ 和 1 400 ℃热处理后样品的 X 射线衍射图. 经 950 ℃煅烧的纯 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的晶相基本为四方相, 单斜相比例很小,几乎观察不到,当温度升高到 1 100 ℃时情况基本不变,但在 950 ℃到 1 100 ℃之 间四方相强度有所加强,说明对于纯 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>复 合粉体的晶相在1000 ℃低温区没有单斜相的出现 或转化,晶相主要为四方相.温度继续升高,开始出 现混合相,由曲线 c 可以看出 1 200 ℃时出现单斜 相,随着温度的继续升高单斜相的比例继续增加,四 方相逐渐减少. 尽管通常认为 Al<sup>3+</sup> 溶于 ZrO<sub>2</sub> 的晶 格的几率很低<sup>[18]</sup>,本实验中,从图 1(a)中观测样品 煅烧在 950 ℃~1 300 ℃时,样品的晶相从 ZrO<sub>2</sub> 的 四方相逐渐转变到单斜相,而不存在 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 晶体的 衍射峰.经分析,可以认为在本实验条件下 ZrO2 与 Al₂O₂之间形成间隙式的固溶体. 在 950 ℃~1 300 ℃ 时,由于 ZrO2 的粒径小,晶格的间隙大 Al3+ 能够进 入 ZrO2 晶格的间隙位置,其反应为

$$Al_2O_3 \xrightarrow{ZrO_2} Al_i + Al'_{zr} + 3O_o^{\times}$$
(1)

因此在一定温度下形成 ZrO<sub>2</sub> 以立方相或四方相存 在的亚稳态固溶体,对 ZrO<sub>2</sub> 起着稳定的作用. ZrO2 中单斜相含量的计算公式如式(2)<sup>[19]</sup>

$$V_{m}(\%) = \frac{I_{m}(111) + I_{m}(11\bar{1})}{I_{m}(111) + I_{m}(11\bar{1}) + I_{t}(101)} \times 100\%$$
(2)

式中 Im(111)、Im(11 1)、It(101)分别是单斜相 (111)、(11 1)面以及四方相(101)面的衍射峰的强 度.计算出1100℃~1400℃的单斜相比例分别为 38.46%、76.4%、83.62%、85.85%,950℃时基本 都是四方相. 随着煅烧温度的升高,单斜相的 ZrO<sub>2</sub> 的体积分数逐渐增加.表明在这复合粉体中 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的存在抑制了 ZrO2 由四方相向单斜相的转化. 这 与 HongJS 和 Balmwe ML 等人的研究结果一 致<sup>[20-21]</sup>. 煅烧温度在1400 ℃时 ZrO<sub>2</sub>的粒径继续增 大此时的 ZrO2 晶格间隙已不能容纳 Al3+,所以  $ZrO_2$ 和 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 之间不会形成间隙式的固溶体,从而 产生了单斜相的  $ZrO_2$  和  $\alpha$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (orthorhombic phase). 图 1(b)为当 Er<sup>3+</sup> 掺杂的原子分数为 2%时  $ZrO_2$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: Er<sup>3+</sup>样品的X射线衍射图谱,曲线 a~ e分别对应经 950 ℃、1 100 ℃、1 200 ℃、1 300 ℃、 1 400 ℃煅烧的样品.其晶相的变化规律与纯 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 基本一致. 随着温度的升高两个样品的晶相 结构没有发生大的不同的变化.同样应用单斜相的 计算公式得到 1 100 ℃~1 400℃的单斜相的比例 分别为 17.8%、68.60%、83.19%、83.54%. 与相同 温度下的纯 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>的单斜相比例相比,其单斜 相的比例明显降低,这说明 Er<sup>3+</sup> 也像在纳米晶 ZrO2: Er<sup>3+</sup> 晶相所表现出的那样即 Er<sup>3+</sup> 在一定程 度上起着稳定 ZrO2 基质晶相的作用<sup>[5]</sup>.因此,Al<sup>3+</sup> 与 Er<sup>3+</sup> 对 ZrO<sub>2</sub> 在一定程度上同时起着稳定的 作用.



图 1 ZrO<sub>2</sub>: Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 与 ZrO<sub>2</sub>: Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 2%Er<sup>3+</sup>样品的 X 射线衍射图



在文献[5]中 ZrO₂: Er<sup>3+</sup>由四方相到单斜相转 变的相变温度为 800 ℃,而掺入 Al₂O₃作为稳定剂 后,可以发现由四方相转变到单斜相的相变温度在 1 200 ℃,从而提高了晶体的相变的温度,这为以后 的材料应用上起了很大的作用.

利用 X 射线衍射图,由 Debye-Scherrer 方程:  $D = K\lambda/\beta \cos \theta$ 其中  $K = 1, \lambda = 0.154$  18 nm, $\beta$  为衍 射峰的半峰全宽(单位为弧度), $\theta$  为布喇格衍射角 度,D 为晶粒的平均粒径,可以计算出纳米晶 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: Er<sup>3+</sup> 样品经 950 ℃、1 100 ℃、1 200 ℃、 1 300 ℃、1 400 ℃ 煅烧后粒径的尺寸大小分别为 7.23 nm、11.13 nm、12.75 nm、17.1 nm、20.9 nm. **2.2** 室温发射及能量传递

图 2 是  $ZrO_2$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 2%  $Er^{3+}$  样品经不同温度 煅烧后,在378 nm 激发下所测量的发射谱,其中有 一强蓝光发射峰在 407 nm 处.图 2 中的嵌图为样品 煅烧在1100 °C时的378 nm的发射谱,其发射峰在 524 nm、543 nm、560 nm 处,950 ℃时样品的 378 nm的发射谱的峰形与1 100 ℃时相同只是强度 不同,限于篇幅本文没有给出它的发射谱.所以 950 ℃ 时 的 378 nm 的 发 射 谱, 其 发 射 峰 也 在 407 nm、524 nm、543 nm、560 nm 处,1 200 °C 时绿 光部分有 524、547、560 nm 的发射峰,其分别来自  $\mathrm{Er}^{3+}$ 的<sup>2</sup> H<sub>11/2</sub>-<sup>4</sup> I<sub>15/2</sub> (512~532 nm) 跃迁和<sup>4</sup> S<sub>3/2</sub>-<sup>4</sup> I<sub>15/2</sub> (535~565 nm)跃迁, 蓝光 407 nm 的发射峰来自  $Er^{3+}$ 的<sup>2</sup>H<sub>9/2</sub>-<sup>4</sup>I<sub>15/2</sub>跃迁.随着样品煅烧温度升高,晶 相逐渐趋向单斜相的同时,543 nm 处的发射峰逐渐 转化到 547 nm,1 200 ℃到 1 400 ℃时均有 524 nm、 547 nm、560 nm 峰位,但强度有所改变,总的来说当 掺杂浓度相同煅烧温度不同时,1 200 ℃煅烧的样 品发光相对较强,从而可认为是最佳的煅烧温度.原 因可能是 Er<sup>3+</sup> 离子在两个晶相中都有发光,其中 543 nm 为四方相中发射,547 nm 为单斜相中发射, 而 524 nm、560 nm 在两个相中均有发射,但四方相



图 2 经不同温度煅烧 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 2%Er<sup>3+</sup>的 PL 发射谱 Fig. 2 Emission spectra of Er<sup>3+</sup> for ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 2%Er<sup>3+</sup> prepared at different sintering temperatures

对其更有利.1100 ℃~1200 ℃峰强逐渐增强, 但在1300 ℃时发光强度减弱,1400 ℃ 时强度明显减弱.本课题组前面的工作<sup>[5,7]</sup>表明当 ZrO<sub>2</sub>出现四方相和单斜相的混合晶相时,稀土离子 的特征发射较强,而当单一晶相占绝对优势时,稀土 离子的特征发射较弱.从晶相上看,在本文中对于 950 ℃~1100 ℃的样品来说四方相占绝对优势,而 对于1300 ℃~1400 ℃的样品单斜相占绝对优势, 1200 ℃的样品两种晶相的比例较适合,因此,稀土 离子的特征发射较强.

图 3 是 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 2%Er<sup>3+</sup>样品煅烧 1 200 °C 后监测 547 nm 和 560 nm 所得到的的激发谱.图中 虚线对应监测 547 nm 的激发谱,实线对应监测 560 nm的激发谱. 嵌图是用基质吸收波长 240 nm (对应 560 nm 的监测)、242 nm(对应 547 nm 的监 测)激发样品时得到的发射谱.从图 3 看出 Er<sup>3+</sup>的 激发峰很丰富,所监测的两个激发谱中除 547 nm 的最高峰在 519 nm(对应铒离子的<sup>2</sup>H<sub>11/2</sub> 能级). 而 560 nm 的最高峰在 524 nm(对应铒离子的<sup>2</sup>H<sub>11/2</sub>) 之外,其他激发峰基本一致.其中较强的跃迁 489 nm、379 nm、531 nm 分别对应铒离子的  $4F^{7/2}$ 、 ${}^{4}G_{11/2}$ 、 ${}^{2}H_{11/2}$ 能级.其中较弱的 358 nm、 366 nm、408 nm、445 nm、452 nm 分别对 了来自对基质的吸收,这就说明了基质 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 Er<sup>3+</sup>之间存在能量传递. 嵌图是用基质吸收波长 240 nm(对应 560 nm 的监测)、242 nm(对应547 nm 的监测)激发样品时得到的发射谱,从该图中可观测 Er<sup>3+</sup>离子的强特征发射. 三价稀土离子取代 Zr<sup>4+</sup>离 子时,电荷的不平衡由 ZrO2 晶格的空位来补偿,因 此本文认为当用 240 nm 或 242 nm 激发基质时,电 子从基质ZrO2的价带激发到导带,电子在导带弛



图 3 经 1 200 ℃ 煅烧的 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 2%Er<sup>3+</sup>样品分别 监测 547 nm 和 560 nm 的激发谱

Fig. 3 Excitation spectra of ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> : 2% Er<sup>3+</sup> for monitoring 547 nm and 560 nm at 1 200 °C , respectively

1171

豫到带隙中的施主带,(即氧空位),而后经无辐射把 能量传递到  $Er^{3+}$ 的 $^{4}S_{3/2}$ 能级,这也表明, $ZrO_{2}$ - $Al_{2}O_{3}$ 基质与稀土离子之间有能量传递.

#### 3 室温上转换发射

# 3.1 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:2%Er<sup>3+</sup>室温上转换发射及跃迁 机制

由图2看到用378 nm 激发稀土离子能级时,在 红光波段并没有看到红光的发射峰,采用半导体激 光器(LD)作为激发源,可观测到 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>中 Er<sup>3+</sup>的绿光和红光两个波段的上转换发射.其所制 备的粉体具有较高的上转换效率,用 976 nm 激光 激发,肉眼可观察到很亮的绿色发光.图4给出了 976 nmLD 泵浦激发的 400~750 nm 范围内的上转 换发射及1100~1700 nm 范围内的近红外发射图 谱.6个上转换发光带中 547 nm、560 nm 绿光发射 最强.其中 483 nm 的蓝光和 654 nm、674 nm 的红 光发射很弱.本文指认上转换荧光 483 nm 是<sup>4</sup>F<sub>7/2</sub>-<sup>-4</sup>I<sub>15/2</sub>的能级跃迁,517 nm~537 nm 间的上 转换荧光为<sup>2</sup>H<sub>11/2</sub>-<sup>4</sup>I<sub>15/2</sub>的能级跃迁.上转换荧光 547 nm、560 nm 是<sup>4</sup>S<sub>3/2</sub>-<sup>4</sup>I<sub>15/2</sub>的能级跃迁.654 nm、 674 nm 两处较弱的红光上转换荧光是<sup>4</sup>F<sub>9/2</sub>-<sup>4</sup>I<sub>15/2</sub>的 能级跃迁. 近红外光 1 567 nm 处是4 I13/2-4 I15/2 的能 级跃迁.



图 4 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 2%Er<sup>3+</sup>在 976 nm 波长激光激发下 的室温上转换发射和红外发射

Fig. 4 The room temperature upconversion emission and infrared emission spectrum of  $\rm ZrO_2\text{-}Al_2O_3$ : 2%  $\rm Er^{3+}$  under the excitation of 976 nm laser

图 5 给出了 Er 离子的能级谱图. 经分析认为上 转换机制的路径可能如图 5. 上转换绿光和红光的 发射路径是处于基态<sup>4</sup>I<sub>15/2</sub>的电子可以吸收能量为 976 nm 的光子,经基态吸收过程(GSA)跃迁到<sup>4</sup>I<sub>11/2</sub> 能级,接着<sup>4</sup>I<sub>11/2</sub>能级上的电子再吸收一个 976 nm 的光子跃迁到<sup>4</sup>F<sub>7/2</sub>能级.处于<sup>4</sup>F<sub>7/2</sub>能级上的的电子 向下能级无辐射弛豫到<sup>2</sup>H<sub>11/2</sub>和<sup>4</sup>S<sub>3/2</sub>然后通过<sup>2</sup>H<sub>11/2</sub> 和<sup>4</sup>S<sub>3/2</sub> 能 级 而 跃 迁 到<sup>4</sup>F<sub>9/2</sub> 能 级. 这 样 发 生 了<sup>2</sup> $H_{11/2}$ -<sup>4</sup> $I_{15/2}$ <sup>4</sup> $S_{3/2}$ -<sup>4</sup> $I_{15/2}$ 和<sup>4</sup> $F_{9/2}$ -<sup>4</sup> $I_{15/2}$ 辐射跃迁,即发 射了绿光和红光,同时会有一部分电子无辐射弛豫 到 ${}^{4}I_{13/2}$ 能级,在经辐射跃迁回到基态发射出 1 567 nm的近红外光.由于该种材料中的 ZrO<sub>2</sub> 声 子能量小<sup>4</sup>I<sub>11/2</sub>能级的电子向<sup>4</sup>I<sub>13/2</sub>能级无辐射弛豫 几率很小,所以低的声子能量抑制了<sup>4</sup>F<sub>9/2</sub>能级的布 居,样品表现为相对绿光来说红光发射弱,为弄 清4S3/2能级上电子的布局,用547 nm 波长的光进行 探测,得出图 3 中的 547 nm 的激发谱,从图 3 中看 到 ${}^{4}S_{3/2}$ 能级上电子的布局可能主要来自 ${}^{4}G_{11/2}$  $\pi^{4} F_{7/2}^{2} H_{11/2}$ 能级,但根据上转换发光过程 $S_{3/2}$ 能级 上电子的布局来自于<sup>4</sup>G<sub>11/2</sub> 能级的几率远小于来自 于<sup>4</sup> $F_{7/2}$ <sup>2</sup> $H_{11/2}$ 能级的几率,因而<sup>4</sup> $S_{3/2}$ 能级的布局只可 能主要来自于 ${}^{4}F_{7/2}$ 、 ${}^{2}H_{11/2}$ 能级.上转换发光强度 I 与激发光功率 P 有如下关系:  $I \propto P^n$ , 其中 n 表示 每激发一个上转换光子所吸收的激发光源的光子 数<sup>[22-23]</sup>. 从图 6 中可以看到,对绿光 547 nm、560 nm 发射的上转换发光强度与激发功率关系的双自然对



图 5 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 2%Er<sup>3+</sup>在 976 nm 波长激光 激发下的能级跃迁图





- 图 6 在 1 200 ℃下上转换发射强度与激发功率的双自然 对数
- Fig. 6 Plots of natural logarithm intensity of the upconvesion emissions versus natural logarithm pumped power of diode laser at 1 200 °C

数图. 其拟合结果分别为 n=2.06, 2.02. 因此,绿光 上转换是双光子过程.

## 3.2 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: Er<sup>3+</sup>/Yb<sup>3+</sup> 室温上转换发射及 跃迁机制

图 7 是  $ZrO_2$ - $Al_2O_3$ : 1.5% $Er^{3+}/2%Yb^{3+}$ 的上 转换发射谱和红外发射谱,5个主要上转换发光带 中 543 nm 和 560 nm 绿光发射带最强. 而在 408 nm 和 483 nm 处有两个极弱的峰出现. 在单掺  $Er^{3+}$ 的 上转换发射中,408 nm 的蓝光并没有出现,并且红 光的相对强度也很低,由此知道  $Yb^{3+}$ 起到敏化剂的 作用.本文指认 408 nm 上转换荧光为<sup>2</sup> $H_{9/2}$ -<sup>4</sup> $I_{15/2}$ 的 能级跃迁,483 nm 上转换荧光为<sup>2</sup> $H_{9/2}$ -<sup>4</sup> $I_{15/2}$ 的能级 跃迁,515 nm 和 524 nm 上转换荧光为<sup>2</sup> $H_{11/2}$ -<sup>4</sup> $I_{15/2}$ 的 能级 跃 迁. 上转换荧光 543 nm 和 560 nm 是<sup>4</sup> $S_{3/2}$ -<sup>4</sup> $I_{15/2}$ 的能级跃迁. 位于红光发射带 651 nm 和 674 nm 处的峰是<sup>4</sup> $F_{9/2}$ -<sup>4</sup> $I_{15/2}$ 的能级跃迁. 同 单掺  $Er^{3+}$ 的上转换发射相比,红光的发射峰明显增 强. 而红外的发射峰的强度相对降低.



图 7 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 1.5%Er<sup>3+</sup>/2%Yb<sup>3+</sup>在976 nm 波长 激光激发下室温上转换发射和红外发射谱

Fig. 7 The room temperature upconversion emission and infrared emission spectrum of ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> : 1.5% Er<sup>3+</sup>/2%Yb<sup>3+</sup> under the excitation of 976 nm laser 图 8 给出了 Er/Yb 离子的能级谱. 经分析认为 上转换机制的路径可能如图 8. 由于 Yb<sup>3+</sup>离子在 980 nm 的吸收截面很大. 而且 Yb<sup>3+</sup>离子的<sup>2</sup>F<sub>5/2</sub>能 级和 Er<sup>3+</sup>离子的<sup>4</sup>I<sub>11/2</sub>能级非常接近,很容易以共振 转移的方式发生能量传递. 首先 Yb<sup>3+</sup> 被激发到<sup>2</sup>F<sub>5/2</sub> 能级. 通过能量传递完成 Er<sup>3+</sup>的<sup>4</sup>I<sub>11/2</sub> 能级的布局,<sup>4</sup>I<sub>11/2</sub>可以再接受一个激发光子,跃迁到更高的<sup>4</sup>F<sub>7/2</sub>,<sup>4</sup>F<sub>7/2</sub>→<sup>4</sup>I<sub>15/2</sub>的跃迁产生 483 nm 的蓝光并且 无辐射弛豫到<sup>2</sup>H<sub>11/2</sub>和<sup>4</sup>S<sub>3/2</sub>. 这两个能级向基态<sup>4</sup>I<sub>15/2</sub> 的跃迁产生绿光发射带. 上转换红光的产生可通过

 ${}^{4}\mathrm{I}_{15/2}(\mathrm{Er}^{3+})+h_{\nu} \rightarrow {}^{4}\mathrm{I}_{11/2}(\mathrm{Er}^{3+})$ 

Er<sup>3+</sup>离子间的交叉弛豫

$${}^{4}I_{13/2}(Er^{3+}) + {}^{4}I_{11/2}(Er^{3+}) \rightarrow {}^{4}I_{15/2}(Er^{3+}) +$$

 ${}^{4}\mathrm{F}_{9/2}\,(\mathrm{Er}^{3+}\,)$ 



图 8 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 1.5%Er<sup>3+</sup>/2%Yb<sup>3+</sup>在 976 nm 波长激光激发下的能级跃迁图

Fig. 8 The energy level diagram of  $ZrO_2\text{-}Al_2O_3$  :  $Er^{3+}\,/\,$   $Yb^{3+}$  under the excitation of 976 nm laser

从图 9 中可以看到,对绿光 543 nm 和 560 nm 红光 651 nm 和 674 nm 以及极弱的 408 nm 蓝光 发 射的上转换发光强度与激发功率关系的双自然对数 图. 其拟合结果分别为 n=1.92,1.79,2.22,2.41, 3.13. 因此,绿光和红光上转换是双光子过程. 而蓝 光为三光子过程.



- 图 9 在 1 200 ℃下上转换发射强度与激发功率的双自然 对数
- Fig. 9 Plots of natural logarithm intensity of the upconvesion emissions versus natural logarithm pumped power of diode laser t 1 200 °C

#### 3.3 荧光强度与 Er<sup>3+</sup>离子浓度的关系

在相同条件下,用 378 nm 光波激发,分别测量 了 1 200 ℃煅烧,掺  $Er^{3+}$ 浓度不同样品的发射谱.图 10 给出了主发射峰 543、547、560 nm 的积分强度之 和与基质中掺  $Er^{3+}$ 浓度的关系曲线.由图中可见, 荧光强度先随浓度提高而增强,在浓度为 2%时最 大,然后又随之降低,这表明发生了浓度猝灭现象. 本实验结果表明,纳米  $ZrO_2$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>基质中掺  $Er^{3+}$ 的 适宜浓度为 2%.



图 10 Er<sup>3+</sup> 离子浓度猝灭的变化曲线 Fig. 10 The emission intensities as a function of the concentration of Er ion

### 4 结论

利用共沉淀法成功的制备出 ZrO2-Al2O3 粉体, 并且随着不同煅烧温度下的 X 射线衍射图可知 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>与ZrO<sub>2</sub>之间的晶相关系,并且两者共同作为 稀土 Er<sup>3+</sup>的基质. 在室温下观察到了 Er<sup>3+</sup>离子的特 征发射.通过对不同煅烧温度下样品的晶相结构和 发光研究,发现不同热处理下样品的晶相不同,因此 它们的发光性质存在着差别.观测到发射峰位随晶 相发生改变的现象. 通过不同温度下的发射光谱强 度推断出最佳的煅烧温度为1200℃.研究了纳米 晶  $ZrO_2$ - $Al_2O_3$  :  $Er^{3+}$  及  $ZrO_2$ - $Al_2O_3$  :  $Er^{3+}/Yb^{3+}$ 的上转换发光,并分析了上转换的跃迁机制.发现  $ZrO_2$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:  $Er^{3+}$ 的绿光为双光子过程,而  $ZrO_2$ - $Al_2O_3$ : Er<sup>3+</sup>/Yb<sup>3+</sup>的上转换光谱中,红光和绿光为 双光子过程,而极弱的蓝光为三光子过程.通过对荧 光强度与激活剂离子 Er<sup>3+</sup>离子浓度的关系研究,发 现 Er<sup>3+</sup>离子在基质 ZrO<sub>2</sub>-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>中的适宜掺杂浓度 为2%.

#### 参考文献

- [1] JIA Dong-fang, TAN Bin, WANG Zhao-ying, et al. Study on stability of harmonic mode locked fiber laser [J]. Acta Photonica Sinica, 2007, 36(3): 391-395.
  贾东方,谈斌,王肇颖,等. 谐波锁模掺铒光纤激光器的稳定性 研究[J]. 光子学报,2007,36(3):391-395.
- [2] WANG Xiu-lin, HUANG Wen-cai. A novel high power Erdoped broad band light source with dual-channel output[J]. Acta Photonica Sinica, 2007, 36(1): 124-127.

王秀琳,黄文财.新颖的双通道输出高功率掺铒光纤宽带光源 [J].光子学报,2007,**36**(1):124-127.

- [3] LIU Guo-hua, LIU De-ming. Theoretical research of side-pumped Yb<sup>3+</sup> doped double-clad fiber laser [J]. Acta Photonica Sinica, 2007, 36(3): 396-400.
  刘国华,刘德明. 侧面抽运掺 Yb 双包层光纤激光器的理论研究[J]. 光子学报,2007,36(3): 396-400.
- [4] TANABE S, HAYASHI H, HANADA T, et al. Fluorescence properties of Er<sup>3+</sup> ions in glass ceramics containing LaF3 nanocrystals [J]. Opt Mater, 2002, 19(3): 343-349.
- [5] LI Xiu-ming, LÜ Shu-chen, LIU Jin-xia. Preparation and luminescent properties of nanocrystalline ZrO<sub>2</sub> : Er<sup>3+</sup> [J]. *Chinese Journal of Luminescence*, 2007, 28(3): 379-382.
  李秀明,吕树臣,刘金霞.纳米晶 ZrO<sub>2</sub> : Er<sup>3+</sup> 的制备及发光性 质[J]. 发光学报, 2007, 28(3): 379-382.
- [6] ZHOU Wei, LÜ Shu-chen. Preparation and luminescent properties of nanocrystalline ZrO<sub>2</sub>: Dy<sup>3+</sup>[J]. Acta Photonica Sinica, 2008, **31**(10): 2019-2023.
  周巍,吕树臣.纳米晶 ZrO<sub>2</sub>: Dy<sup>3+</sup>的制备与发光性质的研究 [J]. 光子学报,2008,**31**(10):2019-2023.
- LIU Jin-xia, LÜ Shun-chen, LI Xiu-ming. Preparation and luminescent properties of nanocrystalline ZrO<sub>2</sub> : Sm<sup>3+</sup> [J]. Journal of the Chinese Rare Earth Society, 2004, 22(6): 867-870.

刘金霞,吕树臣,李秀明.纳米晶 ZrO<sub>2</sub>: Er<sup>3+</sup>的制备与发光性 质研究[J].中国稀土学报,2004,**22**(6):867-870.

- [8] DIAZ-TORRES L A, De La ROSA-CRUZ E, SALAS P, et al. Concentration enhanced red upconversion in nanocrystalline ZrO<sub>2</sub> : Er under IR excitation [J]. Phys D: Appl Phys, 2004, 37(18): 2489-2495.
- [9] LIU Shu-man, LIU Feng-qi, ZHANG Zhi-hua, et al. Photoluminescence of ZnO: Tb nanoparticles[J]. Acta Phys Sin, 2000, 49(11): 2307-2309. 刘舒曼,刘峰奇,张志华,等. ZnO: Tb 纳米晶的协同发光现象 [J].物理学报,2000,49(11): 2307-2309.
- [10] CAPOBIANCO J A, VETRONE F, BOYER J C, et al. Enhancement of red emission via upconversion in bulk and nanocrystalline cubic Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub> : Er<sup>3+</sup>[J]. *Phys Chem B*, 2002, 106(6): 1181-1187.
- [11] VETRONE F, BOYER J C, CAPOBIANCO J A, et al. NIR to visible upconversion in nanocrystallie and bulk Lu2O3: Er<sup>3+</sup>[J]. Phys Chem B,2002, 106(22): 5622-5628.
- [12] YU Ying, LU Shu-chen, ZHOU Bai-bin, et al. Preparation and up conversion emission of nanocrystalline ZrO<sub>2</sub>: Er<sup>3+</sup>-Yb<sup>3+</sup>[J]. Acta Phys Sin, 2006, 55(8): 4332-4336.
  俞莹,吕树臣,周百斌,等. 纳米晶 ZrO<sub>2</sub>: Er<sup>2+</sup>-Yb<sup>3+</sup>的制备 及其室温上转换发射[J]. 物理学报,2006,55(8): 4332-4336.
- [13] DUMEIGNIL F, BLANCHARD P, PAYEN E, et al. Synthesis and characterization of zirconia mixed oxides[J]. Studies in Surface Science and Catalysis, 1997, 106: 547-560.
- [14] KLIMOVA T, ROJAS M L, CASTILLO P, et al. Characterization of Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-ZrO<sub>2</sub> mixed oxide catalytic supports prepared by the sol-gel method[J]. Microporous and Mesoporous Materials, 1998, 20(4): 293-306.
- [15] GARCIA M A, PAJE S E, LLOPIS J. Luminescence properties of ZTA ceramics [J]. Lumin, 1997, 72-74(4): 662-663.
- [16] GARCIA M A, PAJE S E, LLOPIS J. Fluorescence and time-resolved spectra of ZTA ceramics [J]. *Phys Chem Solids*, 1997, 58(4): 647-653.
- [17] DING Qing-lei, XIAO Si-guo, ZHANG Xiang-hua, et al.

The upconversion luminescent of  $Er^{3+}/Yb^{3+}$  co-doped  $ZrO_2$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> powders[J]. Acta Phys Sin, 2006, **55**(10): 5140-5143.

丁庆磊,肖思国,张向华,等.980 nm 激发下  $Er^{3+}/Yb^{3+}$  共掺 杂  $ZrO_2$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 粉末的上转换发光特性[J].物理学报,2006, **55**(10): 5140-5143.

- [18] GAO L, LIU Q, HONG J S. Phase transformation in the Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-ZrO<sub>2</sub> system [J]. *Mater Sci*, 1998, **33**(6): 1399-1403.
- [19] RAY J C, PATI R K, PRAMANIK P. Chemical synthesis and structural characterization of nanocrystalline powders of pure zirconia and yttria stabilized zirconia(YSZ)[J]. Jouranl of the European Ceramic Society, 2000, 20(9): 1289-1295.
- [20] HONG J S, DE LA TORRE S D, MIYAMOTO K, et al. Crystallization of Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/ZrO<sub>2</sub> solid solution powders

prepared by coprecipitation[J]. *Mater Lett*, 1998, **37**(1): 6-9.

- [21] BALMER M L, LANGE F F, LEVI C G. Metastable phase selection and partitioning for Zr<sub>1-x</sub> Al<sub>x</sub>O<sub>2-0.5x</sub> materials synthesized with liquid precursors [J]. J Am Ceram Soc, 1994, 77(8): 2069-2075.
- [22] POLLNAU M, GAMELIN D R, LUTHI S R, et al. Power dependence of upconversion luminescence in lanthanide and transition-metal-ion systems[J]. Phys Rev B, 2001, 61(5): 3337-3346.
- [23] YI G S, SUN B Q, YANG F Z, et al. Synthesis and characterization of highly-efficiency nanocrystal upconversion phosphors: ytterbium and erbium codoped lanthanum molybdate[J]. Chem Mater, 2002, 14(7): 2910-2914.

# Preparation and Luminescent Propeties of $Er^{3+}$ and $Er^{3+}/Yb^{3+}$ Codoped $ZrO_2$ -Al $_2O_3$

#### TAN Xin-xin, LU Shu-chen

(School of Physics & Electron Engineering, Harbin Normal University, Harbin 150080, China)

Abstract: Nanocrystalline  $ZrO_2-Al_2O_3$  :  $Er^{3+}$  luminescence powders are prepared by co-precipitation method. The room temperature sharp characteristics emissions of  $Er^{3+}$  ions are observed, in which green light at 547, 560 nm is the strongest. There exists the energy transfer between the matrix and rare earth ions  $Er^{3+}$ . Samples with different sintering temperature are studied. The results show the samples with different sintering temperature display different crystalline phase. The up-conversion luminescence of nanocrystalline  $ZrO_2-Al_2O_3$  :  $Er^{3+}$  and  $ZrO_2-Al_2O_3$  :  $Er^{3+}/Yb^{3+}$  are studied and the transition mechanism of the up-conversion are discussed. It is found that the red and green emissions of  $ZrO_2-Al_2O_3$  :  $Er^{3+}$  are two-photon process. In the up-conversion spectrum of  $ZrO_2-Al_2O_3$  :  $Er^{3+}/Yb^{3+}$  the red and green emissions are also two-photon process, but very weak blue emission is the three-photon process. Concentration quenching of the ions  $Er^{3+}$  is discussed. The most appropriate doping concentration is 2% $(Er^{3+}/Zr^{+4})$ .

Key words:  $Er^{3+}/Yb^{3+}$ ; Up-conversion;  $ZrO_2$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; Fluorescence; Rare earth

**TAN Xin-xin** was born in 1984. Now she is a graduate student, and her research interests focus on condensed state physics.



**LU Shu-chen** was born in 1963. He received the Ph. D. degree from Chinese Academy of Sciences in 2002. Now his main research interests focus on luminescence of rare earth material.