铝酸镧单晶体中 Ce³⁺的能级结构和荧光特性

曾雄辉¹²⁾ 赵广军¹⁾ 张连翰¹⁾ 何晓明¹⁾ 杭 寅¹⁾ 李红军¹⁾ 徐 军¹⁾

1(中国科学院上海光学精密机械研究所,上海 201800)

²(中国科学院研究生院,北京 100039)

(2004年5月9日收到 2004年7月16日收到修改稿)

采用提拉法成功生长了纯 LaAlO₃ 和掺铈的 LaAlO₃ 单晶体.测试了它们的远红外吸收谱,紫外吸收谱,荧光谱. 根据吸收光谱确定了晶体中 Ce³⁺的能级结构 利用这一能级结构模型较好地解释了 Ce LaAlO₃ 晶体的荧光光谱.

关键词:Ce:LaAlO3,,吸收光谱,能级,荧光光谱 PACC:3320E,7840,7855,3260S

1.引 言

分子式为 ABX_3 的理想的钙钛矿结构的化合物 具有 Pm3m 对称性. 铝酸镧(LaAlO₃)单晶室温下为 单斜晶系结构,空间群为 R-3c (No.167),其晶胞参 数为 a = 0.537 nm, b = 0.537 nm, c = 1.315 nm.室 温的 LaAlO₃ 晶体具有赝立方结构,和理想的钙钛矿 结构十分接近. 按照 Wyckoff 符号, La³⁺ 在晶体中占 据 6a 的位置,所以当掺杂离子取代 La³⁺ 的位置时, 其周围的氧配位数为 12. LaAlO₃ 单晶大约在 800 K 时发生相转变成立方相,空间群变为 Pm3m (No. 221 j^{11} .

因为 LaAlO₃ 单晶在微波波段具有低的介电常 数和介电损耗,且对多种钙钛矿结构材料晶格匹配 好,所以是外延生长高温超导薄膜和巨磁阻薄膜的 极好衬底材料,长期以来是作为一种衬底材料进行 研究^[2,3].然而有关 LaAlO₃ 单晶和掺质 LaAlO₃ 单晶 的光谱性质却研究得不够充分.到目前为止,只有分 别掺 Nd³⁺,Er³⁺和 Eu³⁺的 LaAlO₃ 单晶的光谱研究报 道^[1].而另外一种具有钙钛矿结构的 YAlO₃ 晶体已 经发展成为一种好的激光和闪烁基质:掺 Nd³⁺ 的 YAlO₃ 晶体具有和已经商业化的 Nd:YAG 晶体可以 比拟的激光性能^[4,5];掺 Ce³⁺ 的 YAlO₃ 晶体则已经 成为一种广泛应用于医学成像,天体物理和高能物 理等领域的性能优良的闪烁晶体^[6,7].

Ce³⁺的电子结构为[Xe]4f⁴,由于其 5d 态的能

量较低 和 4f 态的较高能级重叠了,所以 4f 电子被 激发后就到了 5d 态.而 5d 态受基质晶场的强烈影 响,所以在不同的基质中, Ce^{3+} 的吸收谱和荧光谱很 不一样.到目前为止,已有大约 300 种掺 Ce^{3+} 的化合 物的光谱性质被研究过了^[8].根据文献检索,关于 Ce^{3+} 掺杂的 LaAlO₃ 单晶的光谱性质却没有报道.

我们用提拉法成功生长了 Ce^{3+} 熔体掺杂浓度 为 1 at. % 的 LaAlO₃ 单晶和纯的 LaAlO₃ 单晶 ,并在 氢气中进行退火处理后 ,测试了它们的吸收和荧光 光谱 ,对 LaAlO₃ 单晶中 Ce^{3+} 的能级结构和荧光特性 进行了分析.

2.实验

2.1. 晶体生长和样品制备

采用中频感应提拉法生长, 铱坩埚为生长容器 高纯氮气作保护气氛,生长方向沿(001)方向,转速为15—25 r/min,拉速为1-3 mm/h.采用的原料纯度均为4N.生长 LaAlO₃ 单晶的化学反应方程式为

 La_2O_3 + Al_2O_3 = 2 $LaAlO_3$,

生长 Ce³⁺:LaAlO₃ 单晶的化学反应方程式为

 $2x \text{ CeO}_2 + (1 - x) \text{ La}_2 \text{ O}_3 + \text{ Al}_2 \text{ O}_3$

 $= 2 \operatorname{La}_{(1-x)} \operatorname{Ce}_x \operatorname{AlO}_3 + x/2 \operatorname{O}_2$, x = 1 at. %,

生长出的晶体尺寸约为 53 mm × 60 mm ,完整透明, 无宏观缺陷. LaAlO₃ 单晶为黄色 , Ce^{3+} : LaAlO₃ 单晶 为红色 ,如图 1 所示.

[†] Email : xujun@mail.shcnc.ac.cn



图 1 用中频感应提拉法生长的 LaAlO₃(a)和 Ce: LaAlO₃(b)单晶体

经过 x 射线定向仪精确定向后,沿垂直于(001) 方向切割得到样品毛坯,晶体方向误差不超过30', 所有毛坯均在氢气中1680℃退火处理.将毛坯两大 面抛光后分别得到0.38 mm和2.18 mm的样品,前 者应用于紫外吸收和荧光测试,后者应用于红外光 谱测试.

2.2. 表征测试

紫外吸收光谱测试采用日本 JASCO 公司 V-570 型 UV/VIS/NIR Spectrophotometer,测试范围为 190— 2500 nm. 红外透过谱测试采用美国 Thermo-Nicolet 公司生产的 NEXUS-FT-IR 红外光谱仪,测试范围为 400—4000 cm⁻¹. 荧光光谱测试采用日本 JASCO 公 司生产的 FP-6500/6600 荧光光谱仪,测试范围为 220—750 nm.所有测试均在室温下进行.

3. 实验结果和讨论

3.1. 红外光谱和紫外吸收谱分析

从图 2 长波长部分(短波数处)观察到其透过率 接近于零,这是由于铝酸镧基质的多声子吸收引 起的^[8].

Weber 研究了 Ce: YAIO₃ 的红外光谱,在 3.1, 3.7 A.0和 4.9 μ m 处观察到了明显的吸收峰,并且 认为这些吸收峰是晶体吸收红外光子,从而产生从 Ce³⁺的 4f 能级的²F_{5/2}到²F_{7/2}的跃迁引起的^[9]. Zych 等人研究了不同掺杂浓度的 Ce: LuAIO₃ 的红外吸 收谱,在 2105 2510 2720和 3295 cm⁻¹处观察到了吸 收峰,他们也将其归结为 Ce³⁺的 f—f 跃迁吸收^[10]. 所以我们认为在图 2 中出现的 1923 ,2354 ,2669 和 3728 cm⁻¹处的吸收峰是由于 Ce: LaAIO₃ 晶体吸收 红外光子从而产生从 $^{2}F_{5/2}$ 的最低的 Stark 子能级到 $^{2}F_{7/2}$ 的四个 Stark 分裂能级的跃迁吸收引起的.







图 3 纯 LaAlO, 和 Ce: LaAlO, 单晶体的紫外吸收谱

LaAlO₃ 晶体的理论禁带宽度是 5.6 eV^[11],换算 成光波长为 222 nm.在图 3 中,对于纯 LaAlO₃ 其吸 收边位于 226 nm,和理论值基本符合.所以峰值位 于 209 nm 的宽的吸收带对应于电子从价带到导带 的跃迁吸收.同时在 Ce: LaAlO₃ 晶体的吸收曲线上 可以观察到 198,206,214,246 和 306—322 nm 的吸 收峰(带).对比分析纯 LaAlO₃ 和 Ce: LaAlO₃ 的紫外 吸收谱,我们认为:由于 Ce³⁺和 La³⁺的半径较为接 近,Ce³⁺在 LaAlO₃ 单晶中取代 La³⁺的格位,受 LaAlO₃ 单斜晶场的影响,Ce³⁺的 5d 态发生分裂产生 5 个子能级,从而吸收紫外光发生 4f—5d 跃迁时,产 生图 3 中 5 个相应的吸收峰(带).

同时,由图 3 可知,由 Ce³⁺的 4f—5d 跃迁引起 的峰值位于 198,206,214 nm 的吸收带已经和 LaAlO₃ 基质的本征吸收重叠了.这样导致 Ce: LaAlO₃在 198,206和 214 nm 附近的吸收值异常增 高.所以可以用 Ce: LaAlO₃的吸收系数减去纯 LaAlO₃的吸收系数来表征 Ce³⁺的吸收强度,见图 4. 对比图 3,可以发现在图 4 中,位于 198,206和 214 nm 的三个吸收峰的强度较之 246和 306—322 nm 附 近的吸收强度下降了很多.所以 Ce³⁺在 LaAlO₃ 晶体 中的吸收,如果扣除 LaAlO₃ 基质的吸收,可以认为 在 246 nm 和 306—322 nm 附近有最强的吸收.



图 4 由氢气退火 Ce: LaAlO₃ 单晶的吸收谱减去氢气退火 LaAlO₃ 单晶的吸收谱得到的差吸收谱

根据以上对于红外透过谱和紫外吸收谱的分析 將 Ce³⁺在 LaAlO₃ 单晶体的能级结构表示如图 5 所示.

在 LaAlO₃ 单斜晶场的影响下 ,Ce³⁺ 的 5d 能级 的 5 个子能级分别为 50505 *A*8544 *A*6729 *A*0650 和 31646 cm⁻¹ ,最低子能级和最高子能级差距达 18859 cm⁻¹ .LaAlO₃ 的禁带宽度为 5.6 eV^[10] ,换算成波数 为 45045 cm⁻¹ .由于 Ce³⁺ 的 4f 基态能级一般要比基 质晶体的价带能级高 ,所以 LaAlO₃ 晶体中 Ce³⁺ 的 5d 态子能级中的三个较高的能级要比导带能级能



图 5 Ce: LaAlO3 晶体中 Ce3+ 的能级结构图

量高,从而进入了导带.5d态的倒数第二个能级为 40650 cm⁻¹也可能进入导带,或者在导带底部附近. 所以由于这种 LaAlO₃ 基质的导带能级和其中 Ce³⁺ 的 5d 态能级之间互相交错的关系,将会对 Ce: LaAlO₃ 的荧光光谱性质产生很大的影响.

3.2 荧光谱分析

根据氢气退火后 Ce: LaAlO₃ 的吸收光谱和现 有测试条件,选择 220 nm 246 nm, 314 nm 作为激发 光测试了发射谱.

在 220 nm 激发时,没有观察到明显的荧光峰. 这可能是因为 LaAlO₃ 晶体的本征吸收边位于 226 nm 左右,所以在 220 nm 激发下,主要是发生电子从 价带到导带的跃迁,从而在价带产生空穴,在导带产 生电子(由于受紫外激发光能量的限制,这些电子和 空穴会比较少),这些少量的电子和空穴在扩散过程 中,又可能只有极少部分通过 Ce³⁺ 复合从而使 Ce³⁺ 的 4f 电子跃迁到 5d 激发态第二最低能级 40650 cm⁻¹,但是由于 Ce³⁺ 的此激发态和导带底部相距很 近(可能在导带能级之上,也可能在导带能级之下), 这些处于此 5d 激发态的电子通过无辐射弛豫或热 扰动会进入导带,然后再发生无辐射衰减至 4f 基 态,从而导致发光猝灭. 在 246 nm 波长激发时,只观察到了位于 410 nm 附近的极弱的荧光峰,如图 6 所示.我们认为虽然采 用 246 nm 的光能直接激发 Ce³⁺ 到激发态能级 40650 cm⁻¹,但是由于这一能级和 5d 激发态的最低能级 31646 cm⁻¹相距较远,所以弛豫到该最低能级的概 率将较小;而它和导带能级较为接近,所以此时将会 发生和 220 nm 光激发时类似的情况.因而只有较少 的 5d 电子能够弛豫到 5d 态最低能级,向 4f 基态发 生辐射跃迁,产生 410 nm 的微弱荧光.从图 6 还可 以看到位于 490 nm 附近的峰,其波长正好是 246 nm 的两倍,这是由于非线性光学效应仪器本身所致,所 以在此处称其为"假峰".



图 6 Ce: LaAlO3 的发射谱(采用 246 nm 作为激发波长)

在 320 nm 激发时,观察到了位于 412 nm 的强 而宽的发射峰,其半高宽约为 109 nm ,如图 7 所示; 在用 412 nm 作为发射波长时,只观察到了峰顶位于 320 nm 宽的激发峰,其半高宽约为 22 nm ,如图 8 所 示.这同样可以解释.因为在 320 nm 激发时,Ce³⁺的 4f 电子吸收一个光子跃迁到 5d 态的最低能级 31646 cm⁻¹,此能级和 5d 态的第二最低能级以及导带能级 均相距甚远,所以吸收声子能量再向上跃迁的可能 性不大,而是与周围晶格作用,放出部分声子能量, 然后发生辐射跃迁,发出 412 nm 的光.

由上可知,最有效率的激发波长为 320 nm,对 应着将 Ce³⁺的 4f 电子激发到 5d 态最低能级的能 量.在 320 nm 激发下,发射峰位于 412 nm.

4.结 论

红外谱上位于 1923 ,2354 ,2669 和 3728 cm⁻¹处



图 7 Ce: LaAlO3 的发射谱(采用 320 nm 作为激发波长)



图 8 Ce: LaAlO₃ 的激发谱(采用 412 nm 作为发射波长)

的吸收峰对应于 Ce^{3+} 的² F_{5/2} 最低 Stark 子能级到的 ² F_{7/2}四个 Stark 分裂能级的跃迁.紫外吸收曲线的 198 206 214 246 和 306—322 nm 的吸收峰(带),对 应于 Ce^{3+} 的 4f—5d 跃迁.根据吸收光谱给出 Ce: LaAlO₃ 晶体中 Ce^{3+} 的能级结构.纯 LaAlO₃ 晶体的本 征吸收边位于 226 nm,对应于电子从价带到导带的 跃迁.正是由于 LaAlO₃ 晶体的导带能级位于 Ce^{3+} 的 5d 态五个能级之间的互相交错的关系 :三个 5d 态 高能级进入导带 5d 态第二最低能级在导带能级附 近 5d 态最低能级在导带能级之下,所以 Ce:LaAlO₃ 晶体表现出独特的光谱性质:在 220 nm 激发时几乎 观察不到荧光;在 246 nm 激发时,只能观察到 410 nm 附近极弱的发射;在 320 nm 激发时,出现了 412 nm 较强的发射峰,而在测试用 412 nm 作为发射波 长的激发谱时,只出现 320 nm 的激发峰.

- [1] Dereña P J and Krupa J C 2003 J. Luminescence 102-103 386
- [2] Xu X Y et al 1993 Acta Phys. Sin. 42 72 (in Chinese)[徐秀英 等 1993 物理学报 42 72]
- [4] Weber M J, Bass M and Andringa K 1969 Appl. Phys. Lett. 15 342
- [5] Li G S et al 1992 J. Cryst. Growth. 118 371

- [6] Zeng X H et al 2004 J. Appl. Phys. 95 749
- [7] Zeng X H, Zhao G J and Xu J 2004 Acta Phys. Sin. 53 1935 (in Chinese)[曾雄辉、赵广军、徐 军 2004 物理学报 53 1935]
- [8] Dorenbos P 2000 J. Luminescence 91 155
- [9] Weber M J 1973 J. Appl. Phys. 44 3205
- [10] Zych E , Brecher C and Lempichi A 1998 Spectrochimica Acta Part . A 54 1763
- [11] Peacock P W and Robertson J 2002 J. Appl. Phys. 92 4712

The energy levels structure and fluorescence properties of Ce^{3+} in LaAlO₃ single crystals

Zeng Xiong-Hui¹⁽²⁾ Zhao Guang-Jun¹) Zhang Lian-Han¹) He Xiao-Ming¹) Hang-Yin¹) Li Hong-Jun¹) Xu Jun¹[†]

¹) (Shanghai Institute of Optics and Fine Mechanics , Chinese Academy of Sciences , Shanghai 201800 , China)

²) (Graduate School of the Chinese Academy of Sciences, Beijing 100039, China)

(Received 9 May 2004 ; revised manuscript received 16 July 2004)

Abstract

 $LaAlO_3$ and Ce : LaAlO_3 single crystals were grown by the Czochralski technique. Infrared absorption spectrum, ultraviolet absorption spectra, and fluorescence spectra were measured at room temperature. According to the absorption spectra, the energy levels structure of Ce³⁺ in LaAlO₃ single crystals was confirmed. The fluorescence spectra of Ce : LaAlO₃ were explained using this structure.

Keywords : Ce : $LaAlO_3$, absorption spectra , energy level , fluorescence spectra PACC : 3320E , 7840 , 7855 , 3260S

[†] E-mail : xujun@mail.shenc.ac.en