LA SAL	日30分千和00°分子的吸
4 CE 132 L	得到容兰前吸收逐步为。
第14卷 第3期	iccounter and the second
一般 一	$\alpha_{22} \approx \alpha_{Hz} 0 + \alpha_{CO_3}$
5-210-6	ATTOING 8-

 $Er_x Y_{1-x} Al_3 (BO_3)_4 晶体的生长及性质$ 于亚勤 张贤茂* 李 玫* 刘书珍(中国科学院长春应化所)

提要:研究了助熔剂法合成 Er₀Y₁₋₀Al₃(BO₃)₄(EYAB)晶体的工艺;对该体系的物相进行了差热和 X-射线分析,确定了 K₂MO₃O₁₃ 及 EYAB 相的生成温度得到不同组成的 EYAB 晶体;观察了晶体缺陷,测定了晶体学参数及热稳定性。

Growth and properties of $Er_xY_{1-x}Al_3(BO_3)_4$ crystals

Yu Yaqin, Zhang Xianmao, Li Mei, Liu Shushen

(Changchun Institute of Applied Chemistry, Academia Sinica, Changchun)

Abstract: The growth technique of single crystals $Er_x Y_{1-x} Al_3 (BO_8)_4 (EYAB)$ from a K_2SO_4 -MoO₃ flux was investigated. The phases of EYAB and $K_2MO_3O_{10}$ compounds have been analysed with the methods of TGA (Thermogravimetric analysis) and DTA (differential thermal analysis) and X-ray diffraction. The defects in the crystals have been observed. The structure and the thermostability of the crystals were measured as well.

(T)

The story at

荧光浓度猝灭效应,是一种较好的发光基质。 铝硼酸钕[NdAl₃(BO₃)₄]作为激光工作物质 已有报道^{[1~83}。

一般地助熔剂法生长铝硼酸盐晶体是以 MoO₃和 K₂SO₄为助熔剂,先在 600°C 预处 理,冷却后与溶质混合,再次升温合成晶体。 工艺复杂,生长周期在 10 天以上。

我们选用 K_aMo₃O₁₀-B₂O₃-PbF₂ 为助熔 剂,首先对反应物及溶剂分别进行物相分析。 确定了 Er_eY_{1-e}Al₃(BO₃)₄相的生成温度。观 察到对晶体生长起关键作用的 K₂Mo₃O₁₀ 化 合物的生成与升温速率无关,只与转相温度 有关。因此简化了工艺,生长周期缩短到 4~5天,合成了 Er_{0.5}Y_{0.5}Al₃(BO₃)₄晶体线 度为 15×4×4m/m。

来与空气的作金时间。突、二

(1) 用丹东 Y-2 型 X 射线衍射仪对溶 质和溶剂的物相进行分析,测定晶体参数;

(2)用日本理学差热仪作溶质和溶剂的 差重和差热分析;

(3)用 WZT-761 精密数字程序控制仪 控温,硅碳管炉合成晶体;

收稿日期: 1986年1月3日。

宗治》 手 法的标准 上的

* 1984年江西大学毕业生。

(4)用偏光显微镜观察晶体的缺陷。

三、结果和讨论

1. 物相分析

(a) 助熔剂

铝硼酸盐在 $K_2Mo_3O_{10}$ 中有较大的溶解 度。只有该化合物在体系中是主要成分,才 有利于晶体的成核和生长。所以我们首先 确定在 $MoO_8 + K_2SO_4$ 与 B_2O_8 和 PbF₂ 体系 中不同温度下的产物。加入 B_2O_8 和 PbF₂ 可增大溶解度,并有利于控制晶体的成核数 目。

将助熔剂 MoO₈ 和 K₂SO₄ 以 3:1 (克分子比)混合,在不同温度下进行灼烧,然后作 X-射线分析物相,观察到 528℃时 MoO₃ 谱 线减弱,同时出现 K₂Mo₃O₁₀ 的谱线;当温度 升到 880℃以上,反应产物主要是 K₂Mo₃O₁₀, 反应方程如下:

 $\begin{array}{c} \mathrm{K_{2}SO_{4}+4MoO_{3} \xrightarrow{>528^{\circ}\mathrm{C}} K_{2}Mo_{4}O_{13}+SO_{3}\uparrow} \\ \mathrm{K_{2}SO_{4}+2MoO_{3}+K_{2}Mo_{4}O_{13}} \\ \xrightarrow{>880^{\circ}\mathrm{C}} 2\mathrm{K_{2}Mo_{3}O_{10}+SO_{3}\uparrow} \end{array}$

这表明 MoO₃ 与 K₂SO₄ 配比为3:1是适 宜的,大于该比例,则形成 K₂Mo₄O₁₃,小于 该比例形成 K₂Mo₂O₇,两者都会严重影响晶 体的生长^[43]。

(b) 溶质

把溶质 Y₂O₃、Er₂O₈、Al₂O₈和 B₂O₃以 一定配比混合,在不同温度灼烧,冷却后 X-射线衍射物相分析表明低于 954°C 主要是 (Y, Er) BO₃和少量的 Al₂B₄O₉;在 1001°C 时主要是(Y, Er) BO₃和少量的 Er_eY_{1-e}Al₃ (BO₈)₄;当1049°C 时是以铝硼酸 Er_eY_{1-e}Al₃ (BO₃)₄为主和少量的 YBO₃₀这表明 Er_eY_{1-e} Al₃(BO₈)₄ 相转变温度为~1049°C。

(c) 差重和差热分析

将溶质为Y₂O₃:Er₂O₃:Al₂O₃:B₂O₃(其 克分子比为0.5:0.5:3:10)与溶剂K₂SO₄+ MoO₃+PbF₂(克分子比为1:3:1)混合,溶质 的浓度为20wt%,取上述样品20.2mg,升 温速率为10℃/min,通入空气速度为50ml/ min 进行差重和差热分析。

首先样品失去吸附水和 $B_{2}O_{3}$ 所含结晶 水,在 108°C 和 144°C 有两个吸热峰。当 483°C时可能是由于 $B_{2}O_{3}$ 与 $K_{2}SO_{4}$ 、 MoO_{3} 发 生共熔,出现一个吸热峰。温度升至 645~ 836°C 时,助熔剂发生反应,生成多钼酸盐, 放出 SO_{3} ,差重曲线上出现失重。836°C 为 $K_{2}Mo_{3}O_{10}$ 的转相温度。温度升至 1200°C 时 由于放出 SO_{3} 和 $B_{2}O_{3}$ 、PbF₂ 的挥发,样品仅 剩 11.1 mg,为原重的 54.9%。在降温过程 中,PbF₂ 和过量的 $B_{2}O_{3}$ 继续挥发,有利于 $Er_{a}Y_{1-a}Al_{3}$ (BO_{8}) 4 晶体成核和生长。大约降 至 858°C 和 410°C 剩余的 PbF₂ 和 $B_{2}O_{3}$ 凝 固,依次有两个放热峰。

2. 晶体合成

根据物相分析的结果,将溶质和溶剂按 一定配比混合。我们采用了二种升温程序: (a)先在600℃预热两小时。使 MoO₃转化 为多钼酸盐,然后升至1200℃,我们称之为 两步法;(b)不经低温 600℃处理,一步升温 至1200℃,我们称之为一步法。然后用同样 的程序降温。二种方法得到同样晶形完整的 EYAB 晶体。这说明在体系中,起决定作用 的K₂Mo₃O₁₀的形成与升温程序无关,只与转 相温度有关。比较两种合成晶体的工艺,表 明一步法即简化了工艺,又缩短了晶体生长 的周期。

3. 晶体的外形与缺陷

合成的晶体 Er_eY_{1-a}Al₈(BO₈)₄ 呈六角 棱柱形(见图1中(a)和(b)),图1中(c)晶体 是在坩埚底部成核,晶面发育受到坩埚壁的 阻碍,脱化为五角棱柱形。偏光显微镜下观 察,晶体的主要缺陷有包裹物、生长条纹和枝 蔓状生长(图2中,(a)、(b)和(c))。缺陷的成 因很复杂,包裹物和生长条纹主要是由于晶 体生长过快或者温度波动造成的,而枝蔓状



(c) 牛长条纹 图 2 EraY1-xAla(BO3)4 晶体缺陷

生长则是助熔剂法生长晶体常见的缺陷。

4. 晶体参数

对 Er_{0.6}Y_{0.4}Al₃(BO₃)4 晶体粉末进行了 晶体结构分析,为六方晶系,空间群为 R32,晶 胞参数 ao=0.926 nm, co=0.718 nm, 与 YAla

(BO3)4^[5](粉末)和 ErAl3(BO3)4(粉末)的构 型相同, 晶胞参数相近, 其密度 4.18g/cm3 与计算值 4.22g/cm3 相近。

5. 热稳定性

Er0.6Y0.4Al3(BO3)4晶体粉末以20°C/ min 的升温速率进行差热分析 (见图 3), 从 1202°C开始失重。吸热峰在1279°C,为不可 逆分解反应,可能是由于四硼酸盐分解为偏 硼酸盐所致。



图 3 Ero.6Y0.4Al3(BO3)4 晶体的差热分析

参考文献

- [1] G. Winzer et al.; IEEE J. Quant. Electr., 1978, 14, No. 11, 840~843.
- [2] S. R. Chinn et al.; Opt. Commun., 1975, 15, No. 3, 345~350.
- [3] H. Y-P. Hong et al.; Mat. Res. Bull, 1974, 9, No. 12, 1661.
- [4] 刘跃岗等;《山东大学学报》,1984,1,73~79.
- [5] R. Mills; Inorg. Chem., 1962, 1, 960~961.