# Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>发光晶体的生长及光谱特性

# 姚 连 增

(中国科学技术大学材料系,合肥)

# Growth and spectral properties of luminescent crystals Na<sub>5</sub>Sm (WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>

Yao Lianzeng

(China University of Science and Technology, Hefei)

提要:本文报道了用助熔剂缓冷法生长新型发光晶体 Na<sub>6</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>, 计算了它的晶格常数, 测定了它的红外光谱、吸收光谱、荧光光谱和激发光谱, 并确定了晶体中 Sm³+ 离子的能级。研究表明, 该晶体是有前途的激光晶体。

关键词: Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>晶体光谱

### 一、前言

A<sub>5</sub>Re(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>(A 是碱金属元素, Re 是稀土元素)是一类高稀土浓度、高效基质发光材料,有可能成为优良的高效激光材料<sup>Cl</sup>,国外已有一些报道<sup>[2-8]</sup>。但未见有该类材料的晶体生长及其晶体结构、发光特性的进一步报道。同时,由于 A<sub>5</sub>Re(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 系列材料的晶体生长很困难,故迄今为止,也未见有关 Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 晶体方面的研究报道。

本工作在  $Na_6Eu(WO_4)_4$  晶体的生长工艺基础上 [9],对生长工艺进一步完善,首次成功地培养出了最大尺寸为  $2\times2\times1\,\mathrm{mm}^3$  的  $Na_6Sm(WO_4)_4$  单晶体。

### 二、晶体生长

### 2.1 原料制备

以优级纯 H<sub>2</sub>WO<sub>4</sub>、基准试剂 Na<sub>2</sub>OO<sub>3</sub> 和纯度为99.95% 的 Sm<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 为原料, 按下式配比

Sm<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+6Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>+9H<sub>2</sub>WO<sub>4</sub>

 $\frac{650^{\circ}\text{C}}{2.5\text{hr}} \text{2Na}_{5}\text{Sm}(\text{WO}_{4})_{4} + \text{Na}_{2}\text{WO}_{4} + 6\text{CO}_{2}$ 

#### $+9H_{2}O$

然后将原料在玛瑙研钵中充分研细,放入刚玉坩埚,在箱式电阻炉中650°C恒温灼烧2~3小时后,停炉,自然冷却至室温取出,用去离子水洗去其中过量的Na<sub>2</sub>WO<sub>4</sub>。由于Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>粉末比重较大且不溶于水,因而沉淀在底部,取出,烘干,研细备用。

Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>粉末呈白色。

### 2.2 晶体生长

鉴于  $Na_5Re(WO_4)_4$  晶体结构的相似性以及稀土离子  $Eu^{3+}$ 、 $Sm^{3+}$  化学性质的相似性,本文在生长中参考了  $Na_5Eu(WO_4)_4$  晶体的生长工艺。

差热及 X 射线衍射分析表明, Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 在 750°C 左右为非同成分熔融, 这一性质给晶体生长带来了很大困难。然而, 对有关的相图研究表明 <sup>[2]</sup>, 采用助熔剂生长法仍有可能获得所需要的晶体。

以分析纯 Na<sub>2</sub>WO<sub>4</sub> 为助熔剂,将 Na<sub>6</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 粉料和助熔剂以适当配比混合、研细,放入刚玉坩埚内。生长装置如图 1 所示。炉内温场下低上高,生长区温度梯度为 5~10°C/cm。控温系统采用 日-851 型微电脑温度程序设定仪与 DWT-702 控温 仪联机使用。实验证明,选择合适的炉料配比,熔料温度和时间,对避免熔质分解有利。

一般采用快速升温至  $700^{\circ}$ C,然后以  $1^{\circ}$ C/hr 的速率缓慢升温到  $770^{\circ}$ C,恒温数小时,待原料充分熔化后,以  $1^{\circ}$ C/hr 的速率降温 至  $740^{\circ}$ C,然后再以  $0.1^{\circ}$ C/hr 的速率继续缓慢降温。在  $730^{\circ}$ C 左右可有晶核折出,恒温两天,待晶核继续长大,再以  $0.1^{\circ}$ C/hr 的速率降温至  $700^{\circ}$ C,停炉,随炉自然冷却至室温。 取出洗去助熔剂,"即可得到  $Na_{5}$ Sm( $WO_{4}$ )4 晶体。晶体为淡黄色透明。图 2 是  $Na_{5}$ Sm( $WO_{4}$ )4 单晶体的劳厄相。

显微镜下可观察到晶体中有包裹体和结构不完

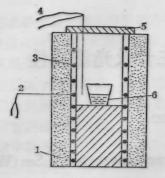


图1 实验单晶炉示意图 1—保温层;2—控温热电偶;3—电阻炉;4—测温热电偶; 5—隔热板;6—坩埚



图 2 Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub>晶体劳厄相

整等缺陷,这主要是由于 Na<sub>2</sub>WO<sub>4</sub> 助熔剂在较低温度时粘滞度较高,在 730°C 时为 9 厘泊[10],致使在多组分熔体中,熔质扩散困难和易产生组分过冷。

### 三、晶体结构与光谱

#### 3.1 结构

用  $D/\max_{r_A}$  型转靶 X 射线衍射仪对  $Na_0Sm$  ( $WO_4$ )<sub>4</sub> 单晶粉末做 X 射线衍射分析。 结果表明,  $Na_0Sm(WO_4)$ <sub>4</sub> 晶体属四方晶系,空间群为 I 4<sub>1</sub>/a, 用 Cu 靶  $Ka_1$ 线( $\lambda_{a_1}$ =0.15405 nm)对衍射面的面间 距 d 值进行修正,并确定各衍射面的面指数,用自编计算机程序计算,得到  $Na_0Sm(WO_4)$ <sub>4</sub> 晶体的晶胞 参数为 a=1.1507 nm, c=1.1424 nm, 与文献[3]给出的结果基本一致。

### 3.2 吸收光谱

在 UV-365 型分光光度计上测得  $Na_5Sm$  ( $WO_4$ )4 晶体在室温下的吸收光谱,测量范围为  $200\sim1800\,nm$  波长,如图  $3\,n$  示。

由图 3 可以看到, Na<sub>0</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 晶体的吸收光谱非常丰富, 从紫外一直延续到近红外区。在紫外区, 晶体有强烈的基质吸收, 吸收边在 240 nm 附近, 据此估计, Na<sub>0</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 晶体能级的禁带宽度约

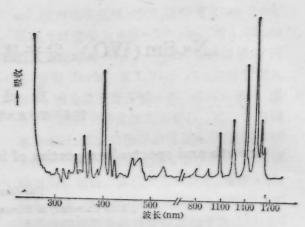


图 3 Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 晶体室温下的吸收光谱

为5.2eV,属电介质离子晶体。

该晶体在紫外可见区有大量的吸收峰,其中较强者位于 326 nm、340 nm、360 nm、369 nm、400 nm、413 nm、460 nm、470 nm,它们分别属于  $^6H_{5/2}\sim$   $^4P_{1/2}$ 、 $^4H_{11/2}$ 、 $^4D$ ,  $^6P$ )  $_{5/2}$ 、 $^4F_{9/2}$ 、 $^6P_{3/2}$  ( $^6P_{5/2}$ ,  $^4P_{5/2}$ )、 $I_{13/2}$  和  $^4I_{11/2}$  等谱项的跃迁,其中以  $^6H_{5/2}\sim$   $^6P_{3/2}$  的跃迁(400 nm) 吸收为最强。中心波长位于 942 nm、1087 nm、1252 nm、1042 nm、1515 nm 和 1580 nm 的近红外吸收带分别属于  $^6H_{5/2}\sim$   $^6F_{1/2}$   $^6F_{5/2}$   $^6F_{3/2}$  和  $^6F_{1/2}$  等谱项的跃迁,其中以  $^6H_{5/2}\sim$   $^6F_{3/2}$  (1515 nm)跃迁吸收最强。应当说此晶体如能实现激光振荡,泵浦区是比较充足的。

#### 3.3 荧光光谱

用 850 型紫外可见荧光分光光度计测量了 Na<sub>6</sub> Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 晶体室温下的荧光光谱,测量范围为 450~730 nm 波长,激发波长为 400 nm,参见图 4。

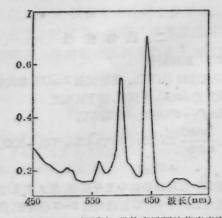


图 4 Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 晶体室温下的荧光光谱

在可见光范围内得到了5组荧光发射峰,它们分别是:  $500\sim520$  nm 波段的  $^4G_{7/2}$ — $^6H_{6/2}$ 跃迁,中

心波长在 564 nm 处的  $4G_{5/2}$ — $^6H_{5/2}$  跃迁,中心波长在 600 nm 的  $^4G_{5/2}$ — $^6H_{7/2}$  跃迁,中心波长在 646nm 处的  $^4G_{5/2}$ — $^6H_{9/2}$  跃迁和 690—710 nm 波段的  $^4G_{5/2}$ — $^6H_{11/2}$  跃迁。 其中最强线为 646 nm 波长发射, $\frac{1}{e}$  处线宽约为 2nm,其它波段没有明显的荧光峰。

#### 3.4 激发光谱

用 850 型紫外可见荧光分光光度计测出范围在  $300\sim580$  nm 波长的激发光谱,图 5 表示的就是 Na<sub>5</sub> Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 晶体室温下 646 nm 荧光发射的激发光谱。其中以 405 nm 的激发效果最佳,它对应于  $^6H_{5/2}$ — $^6P_{3/2}$  的吸收跃迁,其次是 360 nm 的激发,它对应于  $^6H_{5/2}$ — $^6P_{5/2}$  的吸收跃迁。

对照图 3 与图 5 可以看到, Na<sub>6</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)<sub>4</sub> 晶体的吸收光谱与激发光谱在 300 nm~540 nm 波 段 内

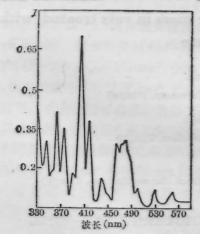


图 5 Na<sub>5</sub>Sm(WO<sub>4</sub>)4 晶体室温下的激发光谱

### 二者峰的位置完全对应。

由  $Na_6Sm(WO_4)_4$  晶体的荧光光谱和激发光谱可以看到,对应于 646 nm 的强荧光发射,只要能找到适当的激发光源,在  $Sm^{8+}$  的发光上能级  $^4G_{5/2}$  和下能级  $^6H_{9/2}$  之间实现粒子数反转分布是完全可能的。

本工作得到了我校晶体实验室陈葆梅、徐维民 和结构分析中心程庭柱等同志的大力协助, 特此致 谢。

### 参考文献

- 1 黄金根, P. Porcker, 发光与显示, 4, 11(1984)
- 2 M. V. Mokhosoev et al., Zhur. Neorg. Khim., 14, 596(1969)
- 3 V. N. Karlov, E. Ya. Role, Zhur. Neorg. Khim., 16, 1713(1971)
- 4 L. M. Kovba et al., Dokl. Akad. Nauk SSSR, 175, 1290(1967)
- 5 V. A. Efremov et al., Kristallografiya, 25, 254 (1980)
- 6 V. K. Trunov et al., Zhur. Neorg. Khim., 23, 2645(1978)
- 7 H. Y. -P. Hong and K. Dwight, Mat. Res. Bull., 9, 775(1974)
- S. R. Chian and H. Y. -P. Hong, Opt. Commun.,
  18, 87(1976)
- 9 潘峻,人工晶体,16,15(1987)
- 10 张克从,张乐德主编,晶体生长(科学出版社,北京, 1981)

(收稿日期: 1987年11月15日)

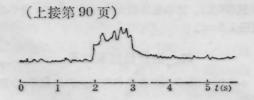


图 4 吸收率为 4×10<sup>-4</sup> 的薄膜的光吸收动态信号 张驰振荡的微区光程变化的过程。

本文所描述的方法,可推广应用于更广泛的领域。本法是一种高灵敏、高衬度地检测微小光程变化的测量方法,因而一切可以转化为微小光程变化的物理量,都可以考虑用本法进行测量。特别重要的是,若以可调整谐激光束作为泵浦光束,本文的装置可被

用于测量薄膜或表面样品的高灵敏度激光光谱测量。

范正修同志为本文提供测量样品,并进 行十分有益的讨论,深表谢意。

# 参考文献

- R. L. Swofford and J. A. Morrell, J. Appl. Phys.,
  49, 3667 (1978)
- 2 D. M. Friedrich, in "Ultrasensitive Laser Spec troscopy", edited by D. S. Kliger (Academic Press, New York, 1983), pp. 311~342
- 3 A. C. Tam, in "Ultrasensitive Laser Spectroscopy", edited by D. S. Kliger, Academic Press, New York, 1983), pp. 1~108
- 4 徐毓光 et al., 光学学报(待发表)