正磷酸盐晶体 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 高温 拉曼光谱研究^{*}

张季1)2)3) 王迪1) 张德明1) 张庆礼1)节 万松明1) 孙敦陆1) 殷绍唐1)

1) (中国科学院安徽光学精密机械研究所,合肥 230031)

(中国科学院研究生院,北京 100049)
 3)(安徽新华学院,合肥 230088)
 (2012年9月18日收到;2013年1月11日收到修改稿)

测量了碱土金属正磷酸盐 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 常温及高温拉曼光谱,对拉曼振动模式进行指认,并分析了 晶体拉曼振动光谱及晶体结构在高温下的变化.在温度升高的过程中,拉曼振动频率向低频移动且振动峰宽度展宽, 晶体中的 P-O 平均键长随温度升高而变长,但 O-P-O 的键角并未发生变化.晶体在 900 °C 以下无结构相变发生.

关键词: Ba₃(PO₄)₂和 Sr₃(PO₄)₂,高温拉曼光谱,振动模式,高温结构
 PACS: 78.30.Er, 61.50.Ah, 63.20.Dj
 DOI: 10.7498/aps.62.097802

1引言

碱土金属正磷酸盐, Ba3(PO4)2 和 Sr3(PO4)2 是 稀土离子 Eu²⁺ 和 Yb²⁺ 重要的荧光材料掺杂基 质^[1-4]. 在地球科学中, 锶和钡的正磷酸盐与相 应元素的正钒酸盐和砷酸盐有着相同的晶形结 构^[5-7]. 并且 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 与 γ-Ca₃ (PO₄)2 同属于磷钙石结构,由于后者是磷灰石的 分解物,故被认为是上地幔中大量亲岩元素和稀土 元素的重要寄主,且结构稳定^[8,9].因此, Ba₃(PO₄)? 和 Sr₃(PO₄)₂ 作为稀土元素的寄主在深地幔中也可 能具有稳定的结构. Ba3(PO4)2 和 Sr3(PO4)2 晶体在 常态和高压环境下的物理性质被广泛研究 [10-13]. 然而,碱土金属正磷酸盐 Ba3(PO4)2 和 Sr3(PO4)2 在 高温情况下的物理行为未见报道.本文对晶体随 温度变化的高温拉曼光谱进行测量,并对主要谱峰 进行了识别和指认,重点分析了晶体在高温下的拉 曼光谱特征和结构特征,以及升温过程中的结构变 化规律.

晶体结构分析表明^[14,15], Ba₃(PO₄)₂和 Sr₃(PO₄)₂结构相同,同属三角晶系,具有*R*-3*m* (No. 166,*Z*=3)空间对称性,如图1所示.在晶体结 构中,磷原子与周围的氧原子形成四配位结构,在 Ba₃(PO₄)₂晶体中,其中一个P-O键长为1.542Å,其 余三个P-O键长均为1.549Å.对于Sr₃(PO₄)₂,相应 的P-O键长分别为1.522Å和1.549Å,磷氧构成稍 有形变的四面体结构;而金属阳离子则有两种原子 占位:其中,Ba(1)或Sr(1)格位周围有12个氧,平均 键长为2.986Å;Ba(2)或Sr(2)格位周围有10个氧, 平均键长为2.865Å.沿着*c*轴方向,磷氧四面体与 金属离子多面体按照PO₄-*M*(2)O₁₂-*M*(2)O₁₀-PO₄ 的顺序依次排列成链,构成Ba₃(PO₄)₂和Sr₃(PO₄)₂ 晶体的特征结构.

2 实验部分

实验样品采用标准的固相合成法制备. 把一定 比例的 NH₄H₂PO₄ 和 $MCO_3(M = Ba \ \pi Sr)$ 粉末充 分混合,在 30 MPa 的压力下压成直径 6 mm 的薄

^{*}国家自然科学基金(批准号: 50932005, 51102239, 90922003, 51172236, 91122021)和安徽省自然科学基金(批准号: KJ2013B106)资助的课题.

[†]通讯作者. E-mail: zql@aiofm.ac.cn

^{© 2013} 中国物理学会 Chinese Physical Society

饼并放置在马弗炉中, 温度升至 1300 K 煅烧 48 h 成相. 把制备好的样品进行 XRD 分析以确保样品 成 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 单相.



图 1 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 晶体结构

Ba₃(PO₄)₂和 Sr₃(PO₄)₂的高温拉曼光谱由高 温拉曼光谱仪测量得到. 实验装置包括两部分: 共 焦显微拉曼光谱仪 (Jobin Y'von LABRAM HR800) 和样品高温加热炉. 共焦显微拉曼光普仪采用 LD 抽运脉冲激光器作为激光输出光源; 激光波 长 532 nm, 输出功率 60 mW, 激光光束由 Olympus BH-2 显微镜聚焦. 光路采用背散射共焦收集系统, 聚焦于单色仪的入射狭缝上,狭缝宽度为 300 µm. 单色仪最高分辨率 0.2 cm⁻¹, 积分时间 2 s, 步长 2 cm⁻¹. 样品的显微形态可以通过显微目镜直接 观察也可通过安装在光谱仪上的电荷耦合器件 (CCD) 把显微图像显示在显示屏上. 高温加热炉 带有水冷与温控装置,待测样品被置于炉腔内的 12 mm×7 mm×2 mm 铂金舟内, 温控精度 1 °C. 将 样品置于铂金舟内,实验首先记录了 Ba3(PO4)2 和 Sr₃(PO₄)2 样品在常温下的拉曼光谱, 然后缓慢升 温,到达每个测试温度下控温 5 min 达到热平衡后, 记录下当前温度的拉曼光谱,最后,对观测的拉曼 光谱进行扣除背底修正.

3 结果与分析

由于 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 晶体同属 R - 3m(D_{3d}^5) 空间群,根据因子群分析二者具有相同的振 动模式^[10],属于拉曼活性的振动模式如下:

$$\Gamma = 5A_{1g} + 6E_g. \tag{1}$$

在这 11 个拉曼振动模式中,属于 PO₄ 四面体的内 振动有 6 个模式.两个反对称伸缩振动 ($A_{1g} + E_g$, v_3),一个对称伸缩振动 (A_{1g} , v_1),两个形变弯曲振 动 ($A_{1g} + E_g$, v_4)和一个弯曲振动 (E_g , v_2).此外, 外振动模式包括 PO₄ 四面体的平动模 ($A_{1g} + E_g$), Ba 和 Sr 的平动模 $(A_{1g} + E_g)$ 和 PO₄ 四面体的天 平动 (E_g) .



图 2 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 晶体常温拉曼光谱

图 2 显示了室温下 Ba3(PO4)2 和 Sr3(PO4)2 晶 体的拉曼光谱.由于两种晶体结构相同,二者的拉 曼光谱也十分相似. 400 cm⁻¹ 以上的六个振动峰 相互对应,在 400 cm^{-1} 以下的振动峰差别很大,据 此,我们可以推断 400 cm⁻¹ 以上的六个振动峰均 来自 PO_4 四面体的内振动, 而 400 cm⁻¹ 以下的振 动峰则为 PO4 和 Ba-O 或 Sr-O 振动引起的外振动 模式. 规则的 PO4 四面体具有 4 支简正振动模: v1 $(A_1)938 \text{ cm}^{-1}, v_2(E)420 \text{ cm}^{-1}, v_3(F_2)1017 \text{ cm}^{-1}$ 和 v₄(F₂)515 cm^{-1[17]}. 对于 Sr₃(PO₄)₂ 晶体, 1073 和 999 cm⁻¹ 对应 $v_3(A_{1g}+E_g)$, 956 cm⁻¹ 对应 $v_1(A_{1g})$, 622 和 572 cm⁻¹ 对应 $v_4(A_{1g} + E_g)$, 417 cm⁻¹ 对 应 v₂(E_g),外振动模式出现在 242, 213, 174 和 143 cm⁻¹ 处; 对于 Ba₃(PO₄)₂ 晶体, 1047 和 983 cm⁻¹ 对应 $v_3(A_{1g}+E_g)$, 931 cm⁻¹ 对应 $v_1(A_{1g})$, 602 和 564 cm⁻¹ 对应 $v_4(A_{1g}+E_g)$, 413 cm⁻¹ 对应 v₂(E_g), 外振动模式在 205, 165 和 110 cm⁻¹ 处被观 察到.具体峰位和振动模式列于表1中.通过比较 Sr₃(PO₄)₂ 与 Ba₃(PO₄)₂ 相应的内振动模式可以看 出,前者的拉曼振动频率普遍高于后者,这是因为 Sr₃(PO₄)₂ 中 P-O 键长短于 Ba₃(PO₄)₂ 的缘故, 这与 参考文献 [14, 15] 给出的结果是相同的.

图 3 显示了 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 晶体随温 度变化的拉曼光谱. 在温度升高的过程中, 各拉曼 振动模式的频率都存在不同程度的移动, 各个模式 的频移量随温度变化情况显示在图 4 中. Popovic 研究发现在磷酸盐晶体中 P-O 键长与拉曼振动频 率存在如下线性关系^[18]:

表 1 Ba ₃ (PO ₄) ₂ 和 Sr ₃ (PO ₄) ₂ 的峰位和振动模式				
$Sr_3(PO_4)_2$		$Ba_3(PO_4)_2$		_
实验值	文献 [10]	实验值	文献 [10]	_
143	143	110	113	外振动
174	174	165	166	模式
213	218	_		
242	244	205	207	
417	418	413	413	$v_2(E_{ m g})$
572	573	564	563	$v_4(A_{1g}+E_g)$
622	622	602	601	
956	954	931	929	$v_1(A_{1g})$
999	997	983	980	$v_3(A_{1g}+E_g)$
1073	1071	1047	1043	

物理学报 Acta Phys. Sin. Vol. 62, No. 9 (2013) 097802



图 3 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 晶体变温拉曼光谱

v = a + bR ($a = 6.3 \times 10^3 \text{ cm}^{-1}$, b =-34.3 pm⁻²), v 为表征 P-O 伸缩振动模的拉曼 频移量, R 为晶体中原子处于平衡位置时 P-O 平均 键长. 随着温度的升高, 晶体的拉曼振动频率发生 变化,表明了晶体中原子间的距离随温度改变.

对 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 晶体而言, 二者 有着相同的变化规律.首先,拉曼振动频率越 高, 频移量越大. Ba3(PO4)2 晶体在 1075 cm⁻¹ 振 动峰移动了 19 cm⁻¹, 965 cm⁻¹ 振动峰移动了 15 cm⁻¹; Sr₃(PO₄)₂ 晶体在 1047 cm⁻¹ 振动峰移 动了 20 cm⁻¹, 931 cm⁻¹ 振动峰移动了 20 cm⁻¹. 而 Ba₃(PO₄)₂ 晶体的 564 和 413 cm⁻¹ 振动峰, Sr₃(PO₄)2 晶体的 572 和 417 cm⁻¹ 振动峰只是在 2个波数间震荡.由此可见, PO4 四面体的伸缩振动 比弯曲振动对温度变化更为敏感. 表现在结构上, P-O 键长随温度升高而变长,但 O-P-O 的键角并未

随温度升高而变化,这与 Bi₁₂SiO₂₀ 晶体中 SiO₄ 四 面体随温度变化相似^[19].另一方面, Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 晶体的外振动模式分别出现 6—9 cm⁻¹ 的频移量,表明晶体中金属阳离子与其周围氧原子 间的键长也随温度的升高而增长.然而,在温度升 高的过程中,拉曼振动峰未见分裂或合并现象,表 明晶体在 900 °C 以下没有结构相变发生.

随着温度升高, 拉曼峰强度和线宽随温度也 发生明显变化. 表征晶体内振动模式的拉曼峰, 如 Ba₃(PO₄)₂ 的 931 振动峰, Sr₃(PO₄)₂ 的 956 振动 峰,其拉曼峰强度随着温度的升高而减弱,这与 Bi₁₂SiO₂₀ 晶体变温拉曼光谱显示出同样的变化 趋势^[19];但是,表征晶体外振动模式的拉曼峰,如 Ba₃(PO₄)₂的110峰,Sr₃(PO₄)₂的143振动峰,其拉 曼峰强度随着温度的升高反而增强。此外,随着温 度的升高,不论是外振动还是内振动模式的拉曼峰 宽都有所展宽.拉曼峰宽的变化是物质无序性的表 现,随着温度的升高,晶体中原子平衡键距和键角 呈现一定宽度的分布成为拉曼峰展宽的主要原因.



图 4 Ba₃(PO₄)₂和 Sr₃(PO₄)₂晶体拉曼振动模式频率随温度的变化

4 结 论

本文测量了 Ba₃(PO₄)₂ 和 Sr₃(PO₄)₂ 晶体常温 及高温拉曼振动光谱,指认了拉曼振动模式,并根 据晶体的高温拉曼振动光谱分析了晶体随温度升 高的结构变化.随着温度的升高,拉曼振动频率向 低频移动且振动峰宽度展宽, P-O 平均键长随温度而变长,但 O-P-O 的键角并未发生变化. 这种变化在高温趋于稳定, Ba₃(PO₄)₂和 Sr₃(PO₄)₂晶体在900°C 以下没有相变发生,晶体的结构在高温条件下表现出很强的稳定性.

- [1] Looney J R, Brown J J 1971 J Electrochem. Soc. 118 470
- [2] Lizzo S, Klein Nagelvoort E P, Erens R, Meijerink A, Blasse G 1997 J. Phys. Chem. Solids 58 963
- [3] Toma S Z 1984 J. Lumin. 31 727
- [4] Dorenbos P 2003 J. Phys.: Condens. Matter 15 2645
- [5] Zachariasen W H 1948 Acta Crystallogr. 1 263
- [6] Durif A 1959 Acta Crystallogr. **12** 420
- [7] Süsse P, Burger M J 1970 Z. Krist. 131 161
- [8] Murayama J K, Nakai S, Kato M, Kumazawa M 1986 Phys. Earth Planet. Inter. 44 293

- [9] Sugiyama K, Tokonami M 1987 Phys. Chem. Miner. 15 125
- [10] Zhai S, Liu A, Xue W, Song-Solid Y 2011 State Communications 151 276
- [11] Mooney R W, Toma S Z, Goldsmith R L 1968 J. Inorg. Nucl. Chem. 30 1669
- [12] Poloznikova M E, Fomichev V V 1994 Russ. Chem. Rev. 63 399
- [13] Popović L, Manoun B, de Waal D 2002 J. Alloys Compd. 343 82
- [14] Sugiyama K, Tokonami M 1990 Mineral. J. 15 141
- [15] Manoun B, Popović L, de Waal D 2003 Powder Diffr. 18 122
- [16] Yano T, Kunimine N, Shibata S, Yamane M 2003 J. Non-Cryst. Solids.

321 137

- [17] Kugel G E, Brehat F, Wyncke B, Fontana M D, Marnier G, Carabatos-Nedelec C, Mangin J 1988 J. Phys. C: Solids. State. Phys. 2 5565
 [18] Popović L, de Waal D, Boeyens J C A 2005 J. Raman Spectrosc. 36 2
- [19] Qiu H L, Wang A H, You J L 2005 Spectroscopy and Spectral Analysis
 25 222 (in Chinese) [仇怀利, 王爱华, 尤静林 2005 光谱学与光谱分析
 45 222]

Temperature-dependent Raman spectroscopic study on orthophosphates $Ba_3(PO_4)_2$ and $Sr_3(PO_4)_2^*$

Zhang Ji¹⁾²⁾³⁾ Wang Di¹⁾ Zhang De-Ming¹⁾ Zhang Qing-Li^{1)†} Wan Song-Ming¹⁾ Sun Dun-Lu¹⁾ Yin Shao-Tang¹⁾

1) (Anhui Institute of Optics and Fine Mechanics, Chinese Academy of Sciences, Hefei 230031, China)

2) (Graduate School of the Chinese Academy of Sciences, Beijing 100049, China)

3) (Nahui Xin Hua University, Hefei 230088, China)

(Received 18 September 2012; revised manuscript received 11 January 2013)

Abstract

Temperature-dependent Raman spectroscopic study on orthophosphates $Ba_3(PO_4)_2$ and $Sr_3(PO_4)_2$ were carried out up to 900 °C. The change of Raman lines and crystal structure has been investigated at high-temperatures. It is found that all the Raman lines exhibit a decrease in frequency shifts and the width of the Raman lines increases with the increase in temperature. The P-O bond lengths in the crystal increase in high- temperature, but the O-P-O bond angles have less change. No phase changes have been observed under 900 °C.

Keywords: $Ba_3(PO_4)_2$ and $Sr_3(PO_4)_2$, high temperature Raman spectrum, vibration mode, high temperature structure

PACS: 78.30.Er, 61.50.Ah, 63.20.Dj

DOI: 10.7498/aps.62.097802

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 50932005, 51102239, 90922003, 51172236, 91122021), and the Natural Science Foundation of Nahui Province, China (Grant No. KJ2013B106).

[†] Corresponding author. E-mail: zql@aiofm.ac.cn