铝硅酸盐 Raman 活性分子振动解析

潘 峰^{1,3}、喻学惠¹、莫宣学¹、尤静林²、王 晨¹、陈 辉²、蒋国昌²

1. 中国地质大学,北京 100083

2. 上海大学上海现代冶金与材料制备重点实验室, 上海 200072

3. 北京服装学院,北京 100029

摘 要 分别测定了蓝晶石、红柱石和硅线石三种铝硅酸盐天然矿物晶体以及 $K_2 O A l_2 O_5 SiO_2$ 三元铝硅酸 盐玻璃的 Raman 光谱。构建了一组硅铝四面体聚集体结构模型,采用量子化学自洽场分子轨道从头计算的 方法计算了其 Raman 振动频率。分析研究了上述 Raman 光谱振动特征,确定了特征 谱峰的归属,解析了铝 对铝硅酸盐 Raman 活性分子振动特征的影响。结果表明,随四配位铝的增加,导致 800~1200 cm⁻¹波数区 间内谱峰频率降低,该区间的谱峰是 Si $-O_{ab}$ 间非桥氧对称伸缩振动引起的,其中不含 A1-O 振动;700~800 cm⁻¹区间内出现的谱峰归属于 A1 $-O_{ab}$ 间非桥氧的对称伸缩振动。

主题词 铝硅酸盐 Raman 光谱; 矿物晶体; K₂O Al₂O₃-SiO₂ 玻璃; 结构模型 中图分类号: O657.3 文献标识码: A 文章编号: 1000 0593(2006) 10:1871:05

引 言

一直以来, 硅酸盐的矿物晶体、玻璃及其熔体的结构和 性质的研究, 是冶金、陶瓷、玻璃和地学等领域最重要的研 究课题^[1, 2]。近年来, Raman 光谱作为现代物质结构和性能 研究的重要方法之一, 广泛应用于硅酸盐矿物晶体和材料的 微结构和性能等研究领域, 已经取得很多重要的进展^[15]。

 Al_2O_3 是天然产出的火山岩岩石中含量仅次于 SiO₂ 的 重要氧化物,同时它也是冶金炉渣和相关材料的重要成分, 因此研究铝硅酸盐熔体和玻璃的结构特征具有重要的意义。 Al_2O_3 又是一个典型的两性化合物,它的两性属性在硅酸盐 熔体和玻璃中的表现方式一直受到众多研究者的关注,迄今 尚无公认的解答^[69]。在以往的研究中,McMillan^[6]揭示了 铝硅酸盐玻璃随铝含量的增加其 Raman 光谱的特征及 800~ 1 200 cm⁻¹区间内谱峰向低波数移动的变化趋势,Mysen^[7] 在对相似成分的铝硅酸盐玻璃 Raman 光谱的研究中指出这 种变化趋势最有可能是由 Si-O 和 Al-O 的振动耦合作用 引起的,Mysen^[8]与 McMillan^[9]也注意到 700~ 800 cm⁻¹区 间内存在的明显谱峰,但他们并没有确定这些谱峰的归属。

利用 Raman 光谱测定和量子化学计算相结合的方法, 分析研究铝硅酸盐 Raman 光谱的振动特征,确定了特征谱 峰的归属,解析铝对铝硅酸盐 Raman 活性分子振动特征的 影响。

1 实验部分

11 样品制备

1.1.1 铝硅酸盐天然矿物晶体

蓝晶石、红柱石和硅线石是三种常见的铝硅酸盐矿物, 属同质多像变体,化学成分均为 Al₂SiO₅^{10]}。在 3 种矿物的 晶体结构(见图 1)中,Si 全部为四面体配位,2 个 Al 中的 1 个均与氧呈八面体配位,另一个 Al 在 3 种矿物中的配位数 各不相同,分别呈四配位、五配位、六配位,为研究铝硅酸 盐 Raman 活性分子振动,探讨 Al 在硅酸盐结构中的作用和 意义提供了极好的天然样品。



Fig 1 Molecular structure of kyanite, andalusite and sillimanite

选用纯净的未经加工的蓝晶石、红柱石和硅线石矿物晶

基金项目: 国家自然科学基金(50334040, 40203001)资助项目

作者简介: 潘 峰, 女, 1973 年生, 中国地质大学(北京) 博士研究生, 北京服装学院讲师

© 1994-2010 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

收稿日期: 2005 09-28, 修订日期: 2005 12-18

体作为分析测试样品,在常温下直接置于 Raman 光谱仪下 进行测试。

1.1.2 铝硅酸盐玻璃

选 K₂O·Al₂O₃·SiO₂ 三元系相图,在 K₂O: Al₂O₃ 的摩 尔比= 1: 1 线上选取恰当的点(见图 2) 制备含铝硅酸盐玻 璃。



Fig 2 Ternary system phase diagram of $K_2 O Al_2 O_3$ - Si O_2

由分析纯无水碳酸钾、三氧化二铝和二氧化硅粉按相应 摩尔比例混和,使 xK_2CO_3 : xAl_2O_3 : $(1-2x)SiO_2$ 的摩尔 比分别为x=0100,0125,0143,0167和0200(在图2 中对应的点分别是K1,K2,K3,K4和K5),置于玛瑙研钵 中,研磨均匀,放入铂金坩埚内,经若干次预熔均匀,置于 高温炉内,分阶段加热,升温至2023K,恒温4h,然后通 过缓慢冷却方式,即在常温时得到铝硅酸盐的玻璃。取出并 置于干燥器皿内以备光谱测试。

1.2 实验装置及实验条件

实验测定在上海大学 LabRAM HR 800 型激光共焦 Ra man 光谱仪上进行。实验采用激光波长 532 nm, 激光平均功 率约02W, 脉冲频率5kHz, 狭缝宽度 300^µm, 脉冲时间 10 ns, 扫描次数 50次, 扫描波数范围为 100~1 400 cm⁻¹。

2 计算部分

首先构建聚集体结构模型。构建硅铝四面体聚集体结构 模型时主要考虑硅铝四面体之间的邻接状态,同时避免硅铝 四面体之间不对称连接的情况^[11]。考虑到上述因素,设计了 一组如图 3 所示的由 6 个 Q₂ 组成的六元环微结构聚集体模 型,由全硅模型 Si₆O₁₈Na₁₂(a)逐渐增加铝替代硅的个数(铝 的个数分别为 0, 2, 3, 6) 到全铝模型 A₁₆O₁₈Na₁₈(d),由于 选用的 6 31G(d) 基组中没有钾的基函数组, 故阳离子选用钠 离子, 而阳离子选用钠或钾对其结构和振动频率的计算并不 会造成大的影响。



Fig 3 Silicon Alumino tetrahedral model clusters

采用 Gaussian98W 量子化学计算软件¹²,基函数组选用 6 31G(d),计算方法采用 Restricted Hartree Fock 从头计算对上述微结构聚集体模型进行空间结构优化,并在相应基组和方法条件下计算拉曼振动频率。

3 实验结果与讨论

3 1 蓝晶石、红柱石、硅线石矿物晶体的 Raman 光谱

如图 1(a) 所示, 蓝晶石晶体结构的特征是: 铝全部为六 配位, 组成[A10₆]八面体, [A10₆]八面体以共角顶和共棱的 方式连接成层, 层间以[SiO₄]四面体与[A10₆]八面体相联 结。铝在蓝晶石中起网络修饰子作用。实验测得的蓝晶石 Raman 光谱如图 4a 所示, 在 100~1 200 cm⁻¹波数区间内强 度较大的几个峰分别位于 294, 483 和 950 cm⁻¹处。其中低 于 400 cm⁻¹区间除了 294 cm⁻¹的谱峰外还有几个较强的峰 位, 这是由于蓝晶石的对称程度低, 其简并性差 而导致的分 裂, Raman 振动频率为 483 cm⁻¹的谱峰强度最大; 在 800~ 1 300 cm⁻¹区间内有一个振动频率为 950 cm⁻¹的特征峰。

为了准确地解释蓝晶石、红柱石和硅线石 3 种矿物晶体 Raman 光谱中几个主要谱峰的归属问题,同时利用 Materials studio^[13]软件中的 Dmol³ 计算模块计算出 3 种矿物晶体的 Raman 光谱振动频率,对晶体中主要结构单元的简正振动模 式进行了分析,其 Raman 光谱振动频率及振动特征如表 1 所示。分析表 1 的计算结果,并与实际所测的 3 种矿物晶体 的 Raman 光谱进行比较,结果基本吻合,可以解释这 3 种矿 物晶体中主要结构单元的简正振动模式。

Table 1 The Raman spectral characteristic peaks and their attribution of kyanite, andalusite and sillimanite

矿物晶体	Raman 振动特征峰位/(cm⁻¹)				
	Al ^{VI} −O 弯曲振动	Si一O _{br} 对称弯曲振动	Al ^Ⅳ 一O _{nb} 对称伸缩振动	Si-O _{nb} 对称伸缩振动	
蓝晶石	293	486	-	948	
红柱石	292	355	727	915, 941	
夕线石	227, 242	591	705, 710, 714	868, 878	

© 1994-2010 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

由此, 蓝晶石中 294 cm⁻¹振动频率属于 A1^{VI} — O 对称 弯曲振动, 即铝呈六配位作为金属阳离子和氧的振动; 483 cm⁻¹谱峰为 Si—O_{br}间桥氧的对称弯曲振动; 950 cm⁻¹的谱 峰是由 Si—O_{br}间非桥氧对称伸缩振动引起。根据蓝晶石的 晶体结构, 其硅氧四面体结构单元应为 Q_0 , Q_0 的位置并在 850 cm⁻¹附近, 显然蓝晶石 800~1 200 cm⁻¹区间的谱峰明 显向高波数迁移, 这可能是由于铝的双重作用引起, 虽然铝 在蓝晶石中是网络修饰子, 但它又显现了网络形成子的一 面, 使导致频率增强。

红柱石的晶体结构中,一半的铝为六配位,组成[AlO₆] 八面体,起网络修饰子作用并以共棱的方式联结成链,链间 以另一半配位数为 5 的[AlO₅]多面体和[SiO₄]四面体相联 结,[SiO₄]四面体之间不直接相联,如图 1(b)示。实验测得 红柱石 Raman 光谱图 4b 所示,特征峰分别位于 288,355, 718 和 917 cm⁻¹处。由表 1 可知,288 cm⁻¹谱峰是由六配位 的铝引起,属于 Al^{VI}-O 六配位铝与氧间的弯曲振动,355 cm⁻¹是由 Si-O_{br}间桥氧的对称弯曲振动引起,718 cm⁻¹处 微弱特征峰是 Al^{VI}-O_{nb}, Al^V-O_{nb}间非桥氧对称伸缩振动 引起,而 800~ 1 200 cm⁻¹区间内谱峰与蓝晶石相比有明显 降低,位于 917 cm⁻¹处,属 Si-O_{nb}间非桥氧对称伸缩振动。

硅线石的晶体结构特征是:一半的铝呈六配位,以共棱 的方式联结成平行 c 轴方向的[AlO₆]八面体链,另一半的铝 为四配位,组成[AlO₄]四面体,并与[SiO₄]四面体在 c 轴方 向交替排列、共角顶相联,形成平行 c 轴的[AlSiO₅]双链, 双链间由[AlO₆]八面体所联结,如图 1(c)示。铝在其中既是 网络形成子又是网络修饰子,其 Raman 光谱如图 4c 示,明 显不同于蓝晶石和红柱石的是 700~ 800 cm⁻¹区间出现 705 cm⁻¹较强谱峰,而 800~1 200 cm⁻¹区间的 峰位 降至 870





 cm^{-1} 。由表 1 知, 230, 453 cm^{-1} 的谱峰分别属于 A1^{VI}-O 六 配位 铝的 弯曲振动和 Si $-O_{br}$ 桥氧的对称伸缩振动, 591 cm^{-1} 处的谱峰为 Si $-O_{br}$, A1^{VI} $-O_{br}$ 桥氧的对称弯曲振动, 705 cm^{-1} 谱峰是 A1^{VI} $-O_{nb}$ 四配位铝引起的对称伸缩振动, 800~1 200 cm^{-1} 区间内的 870 cm^{-1} 谱峰归属于 Si $-O_{nb}$ 非桥 氧的对称伸缩振动。

根据以上分析,比较三种矿物晶体 Raman 光谱得出:随 着铝进入硅氧四面体 网络的增多(从蓝晶石、红柱石到硅线 石),800~1200 cm⁻¹区间内谱峰由950 cm⁻¹降低到870 cm⁻¹,明显向低频移动,而以往研究结果¹¹⁴显示,随SiO₂ 含量的增多将使铝硅酸盐结构由层链状为主向架层状过渡, 即会使800~1200 cm⁻¹区间内谱峰频率升高,这正与谱峰 随四配位铝的增加即铝替代硅数量的增多向低频移动的结果 相反,表明四配位铝的加入导致高频区谱峰频率降低,但 $A1^{||v|} - O$ 四配位铝的加入导致高频区谱峰频率降低,但 $A1^{|v|} - O$ 四配位铝的振动并不在800~1200 cm⁻¹区间,此处 的谱峰是由Si $-O_{tb}$ 间非桥氧对称伸缩振动引起;随四配位 铝含量的增多700~800 cm⁻¹区间内的光谱振动逐渐增强, 归属于 $A1^{|v|} - O_{tb}$ 四配位铝非桥氧引起的对称伸缩振动。当 铝全部为六配位时,会引起800~1200 cm⁻¹区间内的谱峰 向高频方向迁移。

3 2 计算模型的 Raman 光谱

图 5 为计算结果经 Lorentzian 线型展宽拟合后所得的 Raman 光谱。在 Gauss View 软件下分析四种结构模型计算结 果的 Raman 特征峰位及其振动特征如表 2 所示。



Fig 5 Calculated Raman spectra of model clusters under basis set of 6 31 G(d) with Na

由图 5 和表 2 可见: 模型 $A(Si_6O_{18}Na_{12})$ 的 Raman 光谱 中几个特征峰分别在 231, 632, 1 003 cm⁻¹处, 其中 231 cm⁻¹谱峰是 Na-O 对称弯曲振动的反映, 632 cm⁻¹的谱峰 是由 Si-O_{br}间桥氧对称弯曲振动引起, 而 1 003 cm⁻¹的谱 峰应属于 Si-O_nb间非桥氧对称伸缩振动的表现。

Table 2 Raman spectral characteristic peaks and their attribution of silion aluminous tetrahedral model clusters

今知过气而而休取焦休	R am an 振动特征峰位/ (cm ^{- 1})				
占由旺美四面冲浆未冲	Na-O 弯曲振动	Si(Al) -Obr -Si(Al) 对称弯曲振动	Al-Onb对称伸缩振动	Si-O _{nb} 对称伸缩振动	
A: Si ₆ O ₁₈ Na ₁₂	231	632	-	1 003	
B: $Si_4Al_2O_{18}Na_{14}$	232	602	761	966	
C: Si ₃ Al ₃ O ₁₈ Na ₁₅	245	590	744	936	
D: A l ₆ O ₁₈ N a ₁₈	246	440	768	-	

© 1994-2010 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

模型 B(Si₄ Al₂O₁₈ N a₁₄) 中四配位 A1 替代了部分 Si, 其 Raman 光谱中几个特征峰分别对应于 232, 602, 761, 966 cm⁻¹。 与模型 A 相比, 模型 B 的 Raman 光谱出现 761 cm⁻¹ 的谱峰, 是 A1-O_{nb}间非桥氧对称伸缩振动的反映; 在 800~ 1 200 cm⁻¹区间,由 Si-O_{nb}间非桥氧对称伸缩振动的频率 (1 003 cm⁻¹)下降到了 966 cm⁻¹揣。

模型 $C(Si_3 A l_3 O_{18} N a_{15})$ 较模型 B 只增加了四配位 A1 替 代 Si 的含量,其 Raman 光谱特征峰及振动特征与模型 B 基 本一致。但是在 800~1 200 cm⁻¹ 区间,Si $-O_{1b}$ 非桥氧对称 伸缩振动的频率下降到了 936 cm⁻¹处。

模型 D(Al₆O₁₈Na₁₈)中的 Si 全部为 Al 替代,其 Raman 光谱中特征峰值的位置分别在 246,440,768 cm⁻¹处。其中 440 cm⁻¹的谱 峰属于 Al $-O_{br}$ 桥氧的对称 弯曲振动,768 cm⁻¹的谱峰是 Al $-O_{rb}$ 非桥氧对称伸缩振动的反映。与模型 A,B,C 相比,缺失 800~1200 cm⁻¹区间的特征峰。

对四种结构模型的 Raman 振动特征分析可知: 随四配 位 A1含量的增加, 800~ 1 200 cm⁻¹区间的特征谱峰向低频 方向迁移,这是 Si $-O_{nb}$ 间非桥氧对称伸缩振动的反映, 700 ~ 800 cm⁻¹区间的谱峰是 A1 $-O_{nb}$ 间非桥氧对称伸缩振动的 表现。



Fig 6 Raman spectroscopy of aluminosilicate glasses

3 3 铝硅酸盐玻璃的 Raman 光谱

图 6 为实验所测铝硅酸盐玻璃的 Raman 光谱, 200~700 cm⁻¹区间内,在480和580 cm⁻¹附近有两个特征峰,700~ 800 cm⁻¹区间内有一相对较弱的特征峰,800~1200 cm⁻¹区 间内,在1100 cm⁻¹附近有一强峰。随 Al₂O₃即四配位铝含 量的逐渐增加,谱图发生规律性变化:480 cm⁻¹谱峰明显向 高频移动,580 cm⁻¹谱峰向低频移动,800~1200 cm⁻¹区间 内的谱峰频率由1122 cm⁻¹变化到1058 cm⁻¹,有明显向低 频迁移的趋势。

其他研究者也曾注意到铝硅酸盐玻璃 Raman 光谱的这种规律性变化,但都没有给予确切的解释。经以上分析,铝 硅酸盐玻璃的 Raman 光谱同铝硅酸盐矿物晶体和计算结果 的 Raman 光谱的变化规律基本一致,作者认为完全可以用 铝硅酸盐矿物晶体及计算模型所得结果来解释铝硅酸盐玻璃 的 Raman 特征峰的归属问题。故 800~1 200 cm⁻¹区间内的 特征峰是 Si $-O_{nb}$ 间非桥氧对称伸缩振动的结果,其中并不 包含 A1-O振动,但是,铝的存在,会对邻接的 Si $-O_{nb}$ 间非 桥氧的振动产生影响,随四配位铝含量的增加其振动频率降 低。700~ 800 cm⁻¹区间内的谱峰归属于 A1-O 间非桥氧的 对称伸缩振动。

4 结 论

研究表明,随四配位铝含量的增加,会导致 800~1200 cm^{-1} 区间内谱峰频率的降低,这是因为铝的存在会对邻接的 $Si-O_{nb}$ 间非桥氧的振动产生影响,这区间的谱峰是 $Si-O_{nb}$ 间非桥氧对称伸缩振动引起,不含 A1-O 振动;700~800 cm^{-1} 区间内出现的谱峰归属于 A1-O_{nb}间非桥氧的对称伸缩 振动。

参考文献

- [1] Friedrich L. Structural Chemistry of Silicates: Structure, Bonding and Classification. Berlin: Springer, 1985.
- [2] Mysen BO, Frantz JD. Contrib. Min. Petr., 1994, 1171.
- [3] YOU Jing lin, JIANG Guo chang, XU Kuang di(尤静林, 蒋国昌, 徐匡迪). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2000, 20(6): 797.
- [4] MO Xuarr xue(莫宣学). Geological Science and Technology Information(地质科技情报), 1985, 2: 21.
- [5] JIANG Guochang, YOU Jing lin, YU Bing-kun, et al(蒋国昌, 尤静林, 余丙鲲, 等). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2000, 20(2): 206.
- [6] McMillan P, Piriou B, Navrotaky A. Geochimica et Cosmochimica, 1982, 46: 2021.
- [7] Mysen BO. Geochimica et Cosmochimica Acta, 1996, 60(19): 3665.
- [8] Mysen BO, Virgo D, Kushiro I. Am. Mineralogist, 1981, 66: 678.
- [9] McMillan P. J. Norr Cryst. Solids, 1983, 55: 221.
- [10] PAN Zhao lu(潘兆橹). Crystallography and Mineralogy(结晶学与矿物学). Beijing: Geological Publishing House(北京:地质出版社), 1998.
- [11] YOU Jinglin, JIANG Guochang, et al. Journal of Raman Spectroscopy, 2005, 36: 237.
- [12] Gaussian 98, Revision A. 3.
- [13] MSM od eling Version 3.0.
- [14] LI Rur bi, XU Per cang(李如璧, 徐培苍). Materials Review(材料导报), 2003, 17: 81.

Raman Active Vibrations of Aluminosilicates

- PAN Feng^{1, 3}, YU Xue hui¹, MO Xuan xue¹, YOU Jing lin², WANG Chen¹, CHEN Hui², JIANG Guo chang²
- 1. China University of Geosciences, Beijing 100083, China
- 2. Shanghai University, Shanghai 200072, China
- 3. Institute of Clothing Technology, Beijing 100029, China

Abstract Raman spectra of aluminosilicate minerals, namely kyanite, and alusite, and sillimanite and K₂O-AbOr SiO₂ glasses were recorded. Four aluminor silicon tetrahedral model clusters were calculated by self consistent (SCF) molecular orbital *ab initio* calculation of the quantum chem (QC) method. The result shows a decrease tendency in Raman frequencies in the 800-1 200 cm⁻¹ frequency region with increase in four coordinated Al content, which is assigned to the Si $-O_{rb}$ symmetry stretching vibrar tions. The Raman spectra in the 700-800 cm⁻¹ frequency region is attributed to Al $-O_{rb}$ symmetry stretching vibrations.

Keywords Aluminosilicate; Raman spectra; Minerals; K2O-Al2O3-SiO2 glasses; Model clusters

(Received Sep. 28, 2005; accepted Dec. 18, 2005)