## 硫化物矿床断层微粒的红外光谱分析

曹建劲, 蒋宗涛, 熊志华, 杨燕娜, 陈师乐

中山大学地球科学系,广东广州 510275

摘 要 前人的研究着重于断层活动对矿体空间位置的改造或成矿方面,忽视了硫化物矿石及其围岩在断 层活动过程中形成微粒的研究。文章采用傅里叶变换红外光谱和扫描电镜分析硫化物矿床断层微粒、结果 表明、样品主要由含水硫酸钙、含水硫碳酸钙、石英、绢云母和有机质组成。其中含水硫碳酸钙是新发现的 矿物。这反映在断层活动过程中、硫化物矿物中的 S<sup>2-</sup>发生了氧化转变为 S<sup>6+</sup> ,形成含水硫酸钙、或者含水 硫碳酸钙矿物。研究结果不仅可应用于该类型矿床找矿勘探,而且对于矿石利用等方面也是有意义的。另 外, 文章还讨论了含水硫酸钙、含水硫碳酸钙的红外光谱鉴定特征, 提出红外光谱分析技术十分适合断层活 动形成的含水硫酸钙和含水硫碳酸钙微粒的分析。

关键词 红外光谱;扫描电镜;断层微粒;硫化物矿床 中图分类号: 0657.3 文献标识码: A **DOI**: 10 3964/j issn 1000 0593(2009) 04 0956 04

#### 리 言

红外光谱在矿物岩石的分析中有较多的应用[1-8],但是, 很少应用于天然形成的各种微粒的分析, 如目前还没有应用 干硫化物矿石及其围岩在断层活动过程形成的微粒物质的分 析等。然而、这些微粒的红外光谱信息却是有重要意义的。 绝大多数的金属矿床都存在不少的断层,以往的研究侧重于 断层对矿体空间位置的改造或成矿方面。却没有开展过这些 矿床断层形成的微粒物质的研究。本文利用红外光谱技术, 结合扫描电镜对硫化物矿石及其围岩在断层活动过程形成的 微粒进行了分析,研究结果不仅可应用于复杂硫酸盐矿物红 外光谱鉴定方面, 而且对于该类型矿床找矿勘探和矿石开发 利用等方面也是有重要意义的。

#### 实验部分 1

实验所用的矿床断层微粒样品,采自广东省韶关市凡口 超大型黄铁铅锌矿床,样品为呈黑色或灰黑色微粒,分析前 样品预先除水干燥。 采用傅里叶变换红外光谱 红外显微镜 联用仪分析(型号: EQUINOX 55), 分辨率优于02 cm<sup>-1</sup>, 主机波数范围为 4 000~ 400 cm<sup>-1</sup>, 德国 Bruker 公司生产。 扫描电镜用荷兰飞利浦 FEI 公司生产的 Quanta 400 热场发 射扫描电镜(带 Oxford 公司生产 INCA 型 X 射线能谱仪)。

全部分析在中山大学测试中心进行。

#### 果 2 结

图 1为 FK01 号样品的红外图谱。在 3 620, 3 402, 1 687, 1 622, 1 026, 915, 830, 802, 755, 669, 531, 475, 420 cm<sup>-1</sup>处有吸收峰。FK01 号样品主要有四部分红外吸收 谱带: (1)H<sub>2</sub>O和 OH<sup>-</sup>。已有研究表明, 3 650 cm<sup>-1</sup>是 OH<sup>-</sup> 的伸展振动, 1 680~ 1 600 cm<sup>-1</sup> 是 OH<sup>-</sup> 变形或弯曲振动, 3 455~ 3 400 cm<sup>-1</sup> 是 H<sub>2</sub>O 的伸展 振动<sup>[911]</sup>。可见, FK01 号 样品3 620 cm<sup>-1</sup>是 OH<sup>-</sup> 的伸展振动, 3 402 cm<sup>-1</sup> 是 H<sub>2</sub>O 的 伸展振动谱、1 622 和 1 687 cm<sup>-1</sup>是 OH<sup>-</sup> 变形或弯曲振动 谱。FK01 号样品中含有 OH<sup>-</sup> 和 H<sub>2</sub>O。(2) SO<sup>2-</sup> 谱。SO<sup>2-</sup> 产生的峰主要有:1000~1170 cm<sup>-1</sup>范围内的 SOf 的对称 和不对称伸缩振动吸收带, 420, 537, 600~ 700 cm<sup>-1</sup>左右是 SO<sup>2</sup> 的弯曲振动吸收带<sup>[11-13]</sup>。FK01号样品1 026 cm<sup>-1</sup>强吸 收带是 SO<sup>2</sup> 的对称和不对称伸缩振动引起, 420, 531, 669  $cm^{-1}$ 是 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 的弯曲振动吸收带。(3) 石英吸收谱。石英的基 本吸收谱带为1 250~ 1 100 cm<sup>-1</sup>, 830~ 750 cm<sup>-1</sup>, 540~ 460 cm<sup>-1[14,15]</sup>。FK01号样品802和475 cm<sup>-1</sup>是石英吸收谱。该 样品 1 026 cm<sup>-1</sup> 附近的 强吸收 峰应包 含石英 的吸 收峰。(4) 915,830,755 cm<sup>-1</sup>的吸收谱带与绢云母的特征谱带<sup>[16]</sup>非常 吻合。

基金项目:国家自然科学基金项目(40773037, 40673044)和国家高技术研究发展计划(2008AA06Z101)资助

作者简介: 曹建劲, 1958 年生,中山大学地球科学系副教授 \_\_\_\_\_e mail: eescij@ mail sysu. edu en © 1994-2010 China Academic Journal Electronic Publishing House. All rights reserved. \_\_http://www.cnki.net

收稿日期: 2008 07-10, 修订日期: 2008 10 20



FK 08 号样品的红外图谱(图 2)和 FK 01 号样品类似, FK 08 号样品 3 620 cm<sup>-1</sup>是 OH<sup>-</sup> 的伸展振动, 3 404 是 H<sub>2</sub>O 的伸展振动谱, 1 621 cm<sup>-1</sup>是 OH<sup>-</sup> 变形或弯曲振动谱。 1 083 cm<sup>-1</sup>强吸收带是 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 的对称和不对称伸缩振动引起, 417,533,670 cm<sup>-1</sup>是 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 的弯曲振动吸收带。797,693, 475 cm<sup>-1</sup>石英吸收谱。FK 09 号样品的红外图谱(图 3)和 FK 08 号样品十分类似,仅是石英吸收峰的强度弱一些。





FK 03 号样品的红外图谱(图 4)也可见到 3 622 cm<sup>-1</sup>的 OH<sup>-</sup>伸展振动谱, 3 406 cm<sup>-1</sup>的 H<sub>2</sub>O 伸展振动谱, 1 622 cm<sup>-1</sup>的 OH<sup>-</sup> 变形或弯曲振动谱。1 030 cm<sup>-1</sup>强吸收带是 SO<sup>2</sup> 的对称和不对称伸缩振动引起, 422, 530, 670 cm <sup>-1</sup>是 SO<sup>2</sup> 的弯曲振动吸收带。已有研究表明, 1 426~ 1 430 cm<sup>-1</sup>, 876 和 712 cm<sup>-1</sup>处的吸收峰由方解石的 CO<sup>2</sup> 引 起<sup>[1721]</sup>。FK 03 号样品明显见 1 427, 879, 712 cm<sup>-1</sup>的 CO<sup>2</sup> 引 起<sup>[1721]</sup>。FK 03 号样品明显见 1 427, 879, 712 cm<sup>-1</sup>的 CO<sup>2</sup> 弱 吸收峰。FK 03 号样品的 798 和 472 cm<sup>-1</sup>是石英吸收谱。914 cm<sup>-1</sup>吸收峰由绢云母引起。据报道,在 2 976~ 2 510 cm<sup>-1</sup>处 出现少量的 C – H 饱和键致伸缩振动带,在 1 792 cm<sup>-1</sup>处出 现少量的 CO 双键致伸缩振动带,这些微弱的吸收峰可能由 少量含甲基和羟基的有机物质引起的<sup>171</sup>,可见 FK 03 号样品 2 518 和 1799 cm<sup>-1</sup>吸收峰是有机物质引起。



Fig 4 FTIR spectra of FK03 sample

FK 10 号样品的红外图谱(图 5) 与 FK 03 号样品相近, 1 426 cm<sup>-1</sup>是 CO ⅔ 吸收峰,但 CO ⅔ 含量要比 FK 03 号样品 低。FK 10 号热场发射扫描电镜分析见图 6,能谱分析表明该 晶体含有 C, O, S 的成分,阳离子成分以 Ca 为主,含有微量 的 Fe。



Fig. 5 FTIR spectra of FK10 sample





## 3 讨 论

(1) FK01 含有石英和绢云母,另一种矿物是硫酸盐矿物,根据其他不含绢云母样品也见到 OH<sup>-</sup> 吸收峰可知,这种硫酸盐矿物含 H<sub>2</sub>O 和 OH<sup>-</sup>,它应是含水硫酸钙。FK08 号和 FK09 号样品由含水硫酸钙和石英组成。FK03 号样品和 FK10 号样品的红外光谱的分析结果表明样品同时含有 SO<sup>2</sup>和 CO<sup>2</sup>, 扫描电镜分析结果显示同一晶体同时含有

olishing House. All rights reserved. http://www.cnki.net

第 29 卷

C, O, S 的成分,可知道这一矿物是同时含有 SO $_{1}^{2-}$ 和 CO $_{3}^{2-}$ ,这是含 H<sub>2</sub>O 和 OH<sup>-</sup> 硫碳酸钙矿物,含有微量的 Fe,这种矿物是目前未见报导的作者新发现的矿物。FK03 号样品和 FK 10 号样品还含有石英,FK03 号样品存在少量的有机质。

(2) 上述研究结果表明,硫化物矿物和碳酸盐矿物在断层的活动过程中,形成了新的矿物组合。S<sup>2-</sup>在断层活动过程中发生了氧化,转变为S<sup>6+</sup>,由硫化物矿物转变为含水硫酸钙矿物。在同时含有硫化物矿物和碳酸盐矿物时,转变为含水硫碳酸钙矿物。

(3) 经断层改造的矿石,其矿物成分发生了变化,对这部分矿体的采矿方法、选矿、利用都应作相应的调整。另外, 经断层改造形成的微粒,其中有部分粒度较小微粒,可以通 过水或气体运移到地表,在地表收集和检测这些含水硫酸钙 或含水硫碳酸钙微粒可探测深部隐伏矿体。 (4) 矿床断层形成的含水硫酸钙、含水硫碳酸钙微粒中的 SO靠 和 CO膏 等组分有清晰的红外吸收谱, 红外光谱分析技术十分适合断层活动形成的含水硫酸钙和含水硫碳酸钙 微粒的分析。

## 4 结 论

傅里叶变换红外光谱和扫描电镜对硫化物矿床断层微粒 分析结果表明,样品由含水硫酸钙、含水硫碳酸钙、石英、 绢云母和有机质组成。其中含水硫碳酸钙是以往未见报道而 是本文发现的的一种新矿物。这说明在断层的活动过程中, S<sup>2-</sup>在断层活动过程中发生了氧化,转变为 S<sup>6+</sup>,矿床硫化物 矿物转变为含水硫酸钙,硫化物矿物和碳酸盐矿物形成了含 水硫碳酸钙矿物。

### 参考文献

- [1] LIU Yan, SHEN Zhar wu, DENG Jun, et al(刘 琰, 沈战武, 邓 军, 等). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2008, 28(7): 1506.
- [2] CAO Shurmin, QILirjian, GUO Qing hong, et al(曹姝旻, 亓利剑, 郭清宏, 等). Spectros copy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2008, 28(4): 847.
- [3] LIWerrwen, WURui hua, DONG Ying(李雯雯, 吴瑞华, 董 颖). Geological Journal of China Universities(高校地质学报), 2008, 14 (3): 426.
- [4] GAO Yuan(高 媛). Infrared Technology(红外技术), 2008, 30(7): 425.
- [5] SONG Harming, ZHANG Bao shu, PENG Tong jiang, et al(宋海明,张宝述,彭同江,等). Journal of Instrumental Analysis(分析测试 学报), 2008, 27(3): 231.
- [6] ZHU Baσzhong, SUN Yurrlan, XIE Cheng-wei(朱宝忠, 孙运兰, 谢承卫). Journal of China Coal Society (煤炭学报), 2008, 33(9): 1049.
- [7] ZHANG Rui, SUN Xurguang(张 蕤, 孙旭光). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2008, 28(1): 61.
- [8] WU Zhong chen, XIONG Zhi xin, WANG Hai dong, et al(武中臣, 熊智新, 王海东, 等). Chinese Journal of Spectroscopy Laboratory (光谱实验室), 2008, 25(5): 819.
- [9] KANG Biao, YANG Qing fang, LIANG Jian feng, et al(康 彪,杨青芳,梁建峰,等). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2008, 28(10): 2296.
- [10] LIU Lirhua, ZHANG Perping, LI Xianzhou(刘丽华,张培萍,李宪州). Guangdong Trace Elements Science(广东微量元素科学), 2002, 9(6): 56.
- [11] ZHONG Bai xi, CHENG Lin(钟白茜,程 麟). Journal of Nanjing University of Technology(Natural Science Edition)(南京工业大学学报・自然科学版), 1983, (1): 115.
- [12] LI Warr mao, CHEN Guo-ying(李万茂,陈国英). Acta Mineralogical Sinica(矿物学报), 1990, 10(4): 299.
- [13] LIU Yuam fen, LI Xiang, GAO Jim biao, et al(刘元芬,李 祥,高锦飚,等). Nei Mongol Journal of Traditional Chinese Medicine(内蒙 古中医药), 2007, 26(5): 27.
- [14] LI Jirr tao, LIN Jirr hui(李金涛,林金辉). Norr Metallic Mines(非金属矿), 2004, 27(3): 16.
- [15] ZHANG Shurgen, DING Jun, LIU Xiao hu, et al(张术根,丁俊,刘小胡,等). Acta Mineralogica Sinica(矿物学报), 2006, 26(2):
  159.
- [16] PENG Werrshi, LIU Gaokui(彭文世, 刘高魁). Pectrorial Handbook of Infrared Spectra of Minerals(矿物红外光谱图集). Beijing: Science Press(北京:科学出版社), 1982.
- [17] CAI Jia, LIU Churr hua, YU Xiaσ yan(蔡 佳, 刘春花, 余晓艳). Journal of Gems and Gem mology(宝石和宝石学杂志), 2008, 10(2):
  13.
- [18] SONG Rui, HE Ling hao, XIE Qiao li, et al(宋 锐,何领好,谢巧丽,等). Spectroscopy and Spectral Analysis(光谱学与光谱分析), 2007, 27(7): 1388.
- [19] CHEN Chuar bao, ZHANG Qun, FANG Liang(陈传宝,张 群,方 亮). Journal of Anqing Teachers College (Natural Science Edition)(安庆师范学院学报•自然科学版), 2008, 14(2): 45.
- [20] SUN Feng jiu LOU Darr hua, LI Li juan (孙凤久、楼丹花, 李莉娟). Jour nal of Northeastern University (Natural Science Edition) (东北

大学学报・自然科学版), 2008, 29(1): 145.

[21] ZHANG Churryan, XIE Arr jian, SHEN Yurhua, et al(张春艳, 谢安建, 沈玉华, 等). Journal of Anhui University (Natural Science Edition)(安徽大学学报・自然科学版), 2008, 32(1): 74.

# Study on Infrared Spectra Characteristics of Fault Particles of the Sulfide Deposit

CAO Jian jin, JIANG Zong tao, XIONG Zhi hua, YANG Yan na, CHEN Shi yue Department of Earth Sciences, Sun Yat sen University, Guangzhou 510275, China

Abstract Predecessors researched emphatically the mineralization and the movement of ore body in space in fault movement. Study on particles that were formed from sulfide ore and wall rock in fault movement has been always ignored. The present paper studies the fault particles of the sulfide deposit using the FTIR spectroscopic spectra and scanning electron microscope. The results show that the samples consist of hydrous calcium sulphate, hydrous sulfur calcium carbonate, quartz, sericite, and organic matter. This shows that  $S^{2-}$  in sulfide minerals is oxidized and transformed into  $S^{6+}$  in fault movement. Sulfide minerals formed hydrous calcium sulphate and sulfide minerals formed hydrous sulfur calcium carbonate. Hydrous sulfur calcium carbonate is a mineral newly discovered in our study. The research results not only can be applied in the prospect and the exploration of this ore deposit type but also is important for ore utilization. In addition, this paper discussed identification characteristics of infrared spectrum of hydrous calcium sulphate and hydrous sulfur calcium carbonate and pointed out that infrared spectral analysis is suitable for analysis of hydrous calcium sulphate and hydrous sulfur calcium carbonate particles formed in fault movement.

Keywords Infrared spectroscopy; Scanning electron microscope; Fault particles; Sulfide deposit

(Received Jul. 10, 2008; accepted Oct. 20, 2008)