

文章编号: 1000-324X(2001)04-0715-05

煤矸石的纳米结构及其对合成 SiC 的影响

王晓刚¹, 卞国栋¹, 李晓池¹, 陈维², 陈寿田²

(1. 西安科技大学材料工程系, 西安 710054; 2. 西安交通大学电气绝缘国家重点实验室, 西安 710049)

摘要: 通过 AFM 研究, 发现硅质煤矸石的两种主要组成 SiO_2 和 C 具有纳米粒状结构和纳米层状结构。 SiO_2 纳米颗粒的尺度为 3~20nm, C 质纳米颗粒的尺度为 10~20nm。纳米层厚为 5~80nm。矸石中的 SiO_2 和 C 呈密接触状态。用这种结构的煤矸石为原料, 在 1300°C 时就可合成 $\beta\text{-SiC}$, 其合成温度明显低于人工混合物料同等条件下的合成温度, 而且产率也可大幅度提高。

关键词: 硅质煤矸石; 纳米结构; 原子力显微镜; 合成 $\beta\text{-SiC}$

中图分类号: TQ174 文献标识码: A

1 引言

硅质煤矸石中富含 SiO_2 和 C 这两种物质, 具备了合成 SiC 的天然物质。在用此类矸石作原料(补充少量煤粉)低温合成 $\beta\text{-SiC}$ 的实验研究中, 发现在 1300°C 时就可合成 SiC, 其合成温度比人工混合物同等条件下的合成温度要低 100 多度。并且还发现合成产率最高可达 92% 以上, 经提纯后纯度可达 99%, 比用人工细化的石英砂和碳黑或煤粉为原料的合成产率高^[1]。于是我们用差热分析、X 衍射和原子力显微镜(Atomic Force Microscope, 简称 AFM)分别对硅质煤矸石的天然结构进行了分析研究, 在原子力显微镜下首次发现此类煤矸石中 SiO_2 和 C 具有纳米粒状结构和纳米层状结构, 二者之间呈比较均匀的密接触状态。这一发现, 不但找到了用硅质煤矸石和烟煤合成 $\beta\text{-SiC}$ 温度低、产率高的原因, 而且也为纳米结构煤矸石新的研究和应用提供了实验依据。

2 实验方法

2.1 AFM 分析仪器及其样品制备

目前, 研究物质纳米结构的有效手段之一就是原子力显微镜^[2,3]。但用 AFM 对复矿物组成的天然矿床的研究成果很少, 对煤矸石的研究至今未见报道。本文所用仪器为中国科学院化学所研制的 CSPM-930 型多功能扫描探针显微镜, 它是一种与光学显微镜结合的具有 STM、AFM、LFM 等多模式和多功能的应用仪器。研究中利用它的 AFM 功能, 以动态工作模式, 针尖为微悬臂式针尖, 由 Si_3N_4 制成, 弹性系数为 0.1~10N/m 之间, 检测方式为激光偏转探测法, 参考电流为 0.74nA。

收稿日期: 2000-07-11, 收到修改稿日期: 2000-09-20

基金项目: 陕西省自然科学基金(96C18); 陕西省教委重点科研项目(99JK153)

作者简介: 王晓刚(1956-), 博士, 副教授。

本文所用煤矸石来自山西大同侏罗纪煤系中。将煤矸石分别沿其层理方向和垂直层理方向切成1cm见方的切片，并细磨精抛光。观察前用酒精对煤矸石表面清洗三遍以除去表面吸附的杂质微粒。对平行煤矸石层理方向和垂直煤矸石层理方向的两个切片进行AFM研究。

2.2 SiC合成方法

2.2.1 硅质煤矸石的成分分析

此类煤矸石的化学分析结果如表1所示，具备了合成SiC所需的Si源和C源，其它杂质含量均比较小。

表1 煤矸石的化学分析结果

Table 1 Compositions of the gangue(%)

SiO ₂	Al ₂ O ₃	TiO ₂	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	K ₂ O+Na ₂ O	C
64.44	0.36	0.15	0.81	0.24	0.23	0.09	32

2.2.2 合成工艺条件

将煤矸石粉碎至48μm。依据反应式 $\text{SiO}_2 + 3\text{C} = \text{SiC} + 2\text{CO}$ 中反应物量比关系进行物料配比，用粒度为30μm煤粉（固定碳含量为87%）补充矸石中不足之碳并使煤过量8%。将矸石粉与煤粉在球磨机中混合2h，然后加入质量分数为5%的聚乙稀醇粘合剂搅拌1h，在5MPa压力下压制成φ20mm×5mm试块。将试块置于高温炉中，在氮气气氛下合成4h，氮气流量为1L/min，合成温度为1300~1600°C。

2.2.3 合成产物测试

合成产物用日本理学公司的Dmax/rA型X衍射仪进行物相测试，用化学分析方法进行含量测试。产物在700°C时除去多余的碳，在HF中除去残余SiO₂，即得绿色SiC微粉，其粒度和比表面积用日本的SR-CP3粒度分析仪测定。

3 结果和讨论

3.1 硅质煤矸石的纳米结构特点

利用AFM分析方法，在平行煤矸石层理方向的切片上，发现煤矸石中SiO₂和C具有纳米粒状结构。在较小放大倍数的图像上（图1(a)），可见SiO₂和C为不规则团块状集合体，集合体内部的SiO₂和C颗粒呈雾状或类气态（gas-like）分布，颗粒尺寸较模糊。在大比例尺图像上，则十分清楚地显示出SiO₂和C质集合体是由尺度为3~20nm的球状或椭球状SiO₂超微粒子和尺度为10~20nm的不规则C粒构成。SiO₂纳米粒子的平均大小约3~5nm，分布比较均匀且和C粒呈密接触态（图1(b)）。

在垂直于煤矸石层理方向的切片上，发现煤矸石具有纳米级层状结构。该层状结构在形态上多呈楔形，楔型层面间并不十分平行。楔形层厚度为300~650nm，其间穿插有宽度为60nm左右的纳米级裂隙（图2(a)）。在更大分辨率图像上，发现这种楔形是由尺度为5~80nm厚的不等厚纳米级超微层构成，它们是由SiO₂和C质的纳米级微层复合交替排列构成的（图2(b)）。

煤矸石的X射线分析表明（图3），在低角度衍射区（ $2\theta < 35^\circ$ ）有结晶形态不好的石英晶形出现，而在高角度衍射区（ $2\theta = 35~60^\circ$ ），SiO₂物质的衍射峰不尖锐，半高宽大，衍射峰强度很低，说明SiO₂结晶程度很不好。差热分析结果（图4）显示该煤矸石有多个不规则的放热峰出现。所有这些均与文献[4]所描述的隐晶-非晶质蛋白石（ $\text{SiO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ，为胶凝体）

矿物的特征比较吻合, 属于胶体成因。即在煤研石形成过程中, 湖水中的大量 SiO_2 溶胶下渗到尚未固结的含有大量微孔隙的泥炭中(泥炭作为一种天然的有结构基质, 类似于模板法

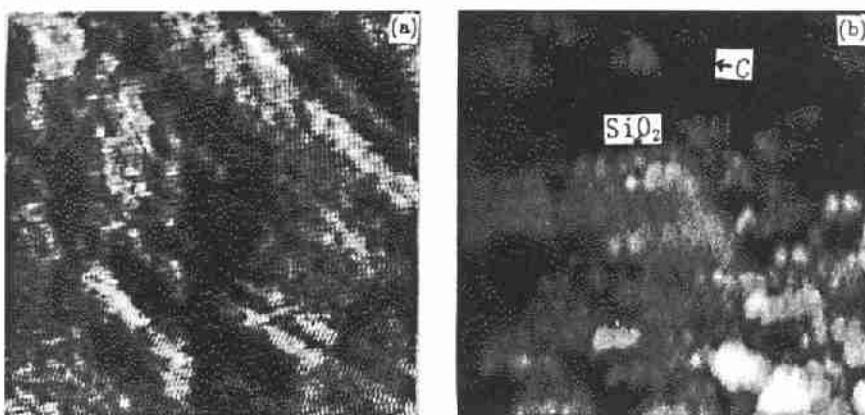


图 1 煤研石纳米粒状结构的 AFM 图像

Fig. 1 AFM photographs of surfaces in parallel with bedding of the gangue

(a) Scanning range 6143nm×7160nm; (b) Scanning range 81nm×100nm

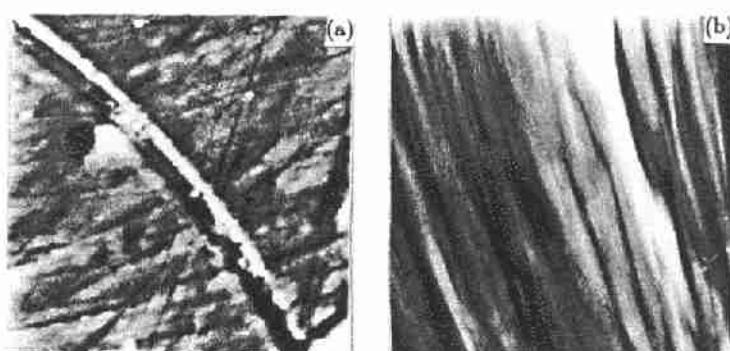


图 2 煤研石纳米层状结构的 AFM 图像

Fig. 2 AFM photographs of surfaces in vertical with bedding of the gangue

(a) Scanning range 2745nm×3360nm; (b) Scanning range 324nm×420nm

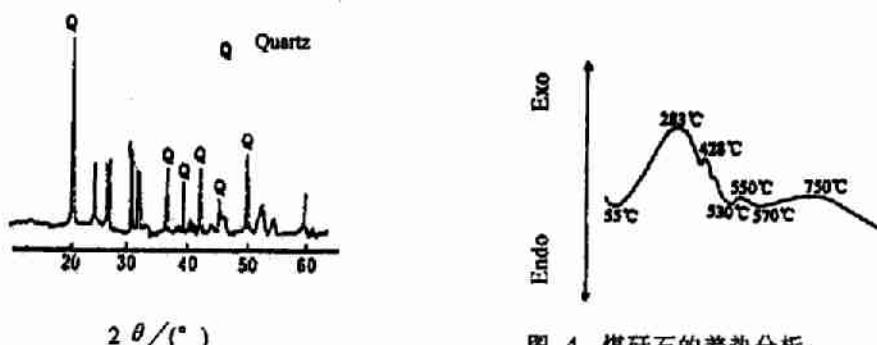


图 3 煤研石的 XRD 谱

Fig. 3 XRD pattern of the gangue

制备纳米材料中的“模板”^[5]), 并与其中的植物溶胶一起聚沉, 形成凝胶状态, 被埋藏后经地质压实作用脱水老化, 转变成具有密接触特点的纳米结构煤研石。这种密接触是人工

图 4 煤研石的差热分析
Fig. 4 DTA analysis of the gangue

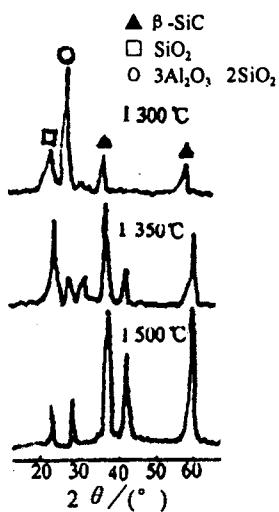


图 5 合成产物的 XRD 谱

Fig. 5 XRD patterns of products

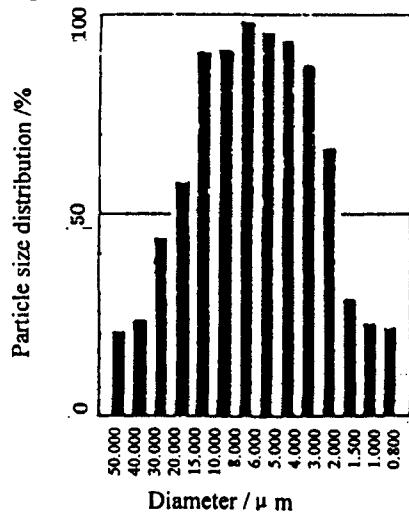


图 6 SiC 微粉的粒度分布曲线

Fig. 6 Particle size distribution of SiC powders

混合所无法达到的。

3.2 煤矸石纳米结构对 SiC 合成的影响

优化工艺条件下的合成结果如图 5 所示，在 1300°C 时有 SiC 生成，1350°C 时就已有大量 SiC 生成，1500°C 时 SiC 平均产率可达 86%，最高产率达 92% 以上。而且衍射峰尖锐，半高宽比较窄，说明 SiC 晶体结晶性良好。合成的 SiC 平均粒径为 6.29 μm ，比表面积为 $0.527 \text{ m}^2 \cdot \text{g}^{-1}$ （图 6、表 2），提纯后其微粉纯度可达 99%，为理想的 SiC 微粉。而用同样粒度的 SiO_2 粉（ SiO_2 含量为和同种煤粉作原料，在 1350°C 时没有 SiC 生成，1500°C 时平均产率仅为 56%，最高产率 <70%（图 7）。可见，煤矸石的纳米结构和 SiO_2 与 C 质之间的密接触，更有利于界面反应和粒间扩散作用的进行，使其具有很好的反应活性，是合成 SiC 理想的天然原料。

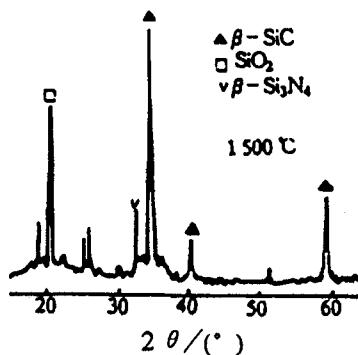
图 7 人工混合 SiO_2 粉和煤粉合成结果的 XRD 谱Fig. 7 XRD pattern of the synthetic products from mixing SiO_2 and coal powders

表 2 SiC 产物的粒度与比表面积测试

Table 2 Particle size and specific surface of SiC

Particle size range/ μm	Accumulate content/%	Mean particle size/ μm	Specific surface/ $\text{m}^2 \cdot \text{g}^{-1}$
50-40	1.8		
40-30	4.9		
30-20	11.3		
20-15	11.9	6.29	0.527
15-10	32.4		
10-5	58.5		
<5	100		

4 结论

1. 利用 AFM 具有高分辨率的优点, 发现组成硅质煤研石的两种主要物质 SiO_2 和 C 具有纳米粒状结构和纳米层状结构。粒状结构中 SiO_2 纳米颗粒形态为球状或椭球状, 尺度为 3~20nm。C 质颗粒形态不规则, 颗粒尺度多在 10~20nm 之间。纳米层状结构系由厚度为 5~80nm 的不等厚微层构成, 纳米层并不象宏观的沉积层那样彼此平行, 而是呈小角度相交。纳米层间还穿插分布有纳米级失水收缩裂隙。纳米 SiO_2 和 C 呈密接触状态。

2. 利用纳米结构的煤研石为原料在 1300°C 时可合成 SiC, 比人工混合的 Si、C 质原料合成时的温度低 100 多度, 在 1500°C 时的合成产率比人工混合原料的合成产率有大幅度提高。说明煤研石的纳米结构和 SiO_2 与 C 之间的密接触使其具有很好的反应活性, 是合成 SiC 理想的天然原料。

参考文献

- [1] 王晓刚, 陈维, 陈寿田, 等. 煤炭学报, 1998, 23 (3): 327~331.
- [2] Binning G, Quate C F, Gruber C. *Physical Review Letters*, 1986, 56 (9): 930~933.
- [3] Meyer E, Heinzelmann H, Gnutter P, et al. *Appl. phys. Lett.*, 1989, 55 (16): 1624~1626.
- [4] 刘宝据. 沉积岩石学. 北京: 地质出版社, 1980. 225~232.
- [5] Herron N. *J. Phys. chem.*, 1991, 95: 525~529.

Gangue Nanostructure and Effect of the Structure on Synthesizing SiC

WANG Xiao-Gang¹, MU Guo-Dong¹, LI Xiao-Chi¹, CHEN Wei², CHEN Shou-Tian²

(1. Xi'an University of Science & Technology, Xi'an 710054, China; 2. State Key Lab of Electrical Insulation for Power Equipment, Xi'an Jiaotong University, Xi'an 710054, China)

Abstract: The nanoparticle structure and nanolayer structure of SiO_2 and C in a silicious gangue were found by Atomic Force Microscope. The size of nanoparticle SiO_2 is 3~20nm, the size of nanoparticle C is 10~20nm and the thick of nanolayer is 5~80nm in the gangue. SiO_2 and C in the gangue are contacted tightly each other. β -SiC ultrafine powder was synthesized at 1300°C with the gangue. The temperature is lower obviously than that synthesizing SiC with other raw materials mixed under the same conditions. And SiC yield can also be increased greatly.

Key words silicious gangue; nanostructure; atomic force microscope; synthesizing β -SiC