# 添加剂对稻壳合成 SiC 的影响

郭 伟,孙 建,周 杰,孙海峰,姚立春 (盐城工学院材料工程学院,江苏盐城 224051)

摘要:以稻壳作为硅源和碳源,不同掺量的  $Al_2O_3$ 、 $Nd_2O_3$ 、 $CeO_2$  等作为添加剂,用碳热还原法在 1 500 ℃条件下成功合成了 SiC。利用 XRD 分析了试样在烧成过程中的物相变化,用 SEM 观察 了试样的显微结构。结果表明,当无添加剂时,稻壳在 1 550 ℃ 下仅能形成少量 SiC,掺入  $Al_2O_3$ 、 $Nd_2O_3$ 、 $CeO_2$ ,均能促进 SiC 的形成。其中,掺 3.5%  $Al_2O_3$  于 1 500 ℃ 下烧成试样的 SiC 合成率最高,达到 89.12%。

**关键词**:稻壳;SiC;Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>;添加剂

中图分类号:TQ174 文献标识码:A

文章编号:1671-5322(2012)01-0001-05

碳化硅(SiC)是典型强共价键材料,具有高 强、高硬、高热导、低膨胀、耐腐蚀等性质,广泛应 用于军工、电子、航空航天、汽车等众多领域,高质 量的 SiC 超细粉体是制造先进陶瓷和电子材料的 重要原料,亦是价格昂贵的超精密研磨材料<sup>[1]</sup>。 传统 SiC 制备方法是以石英砂和碳为主要原料, 在2000℃以上反应后经破碎、磨细等多道工序, 最终得到 SiC 粉体,但存在着烧成温度高、耗能 大、产品杂质多、污染大、难以得到高纯微细粒径 SiC 等缺点<sup>[2]</sup>,为了降低烧成温度,可用溶胶一凝 胶法等合成 SiC,但该法所用的有机原材料价格 昂贵,合成过程也较复杂<sup>[3-6]</sup>。因此寻求新的源 物质合成 SiC 的方法与途径一直受到人们的关 注。稻壳的元素组成主要为C、O、H和Si,杂质含 量较低,这为稻壳制备硅碳质材料提供了极其有 益的条件。20世纪70年代美国 Utah 大学的 Cutler 教授首先进行了用稻壳为原料制备 SiC 的研 究<sup>[7-9]</sup>,中国矿业大学随后亦开展了相近的研 究<sup>[10]</sup>,稻壳在1650℃高温下,经复合催化剂作 用生成含 SiC 的烧结块,经球磨后得到 SiC 微粉。 刘景林<sup>[11]</sup>的研究表明在1500℃以上时,碳化硅 的合成率达到48.31%。长期以来,提高SiC的合 成率一直是人们努力的研究方向, 而  $Al_{2}O_{3}$ 、 Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CeO<sub>2</sub>等添加剂能促进陶瓷材料烧结料料

烧结过程<sup>[12-15]</sup>。本文拟研究添加剂种类和掺量 对合成 SiC 的影响,探索添加剂用于制备 SiC 的 最佳工艺参数,以期为稻壳高产率制备碳化硅微 粉积累基础。

# 1 原材料及实验方法

将稻壳用体积浓度为 10% 的稀盐酸沸煮 4 h,以去除其无机杂质,接着用蒸馏水洗净、烘干, 一部分稻壳用行星磨粉磨 1 h 制备成稻壳粉,其 粒度组成见图 1。



Fig. 1 The particle size distribution of rice husk powder ground 1 h

收稿日期:2012-01-14

**基金项目**:江苏省科技厅自然科学基金项目(BK2009671);江苏省新型环保重点实验室开放基金项目(AE201012) 作者简介:郭伟(1970-),女,江苏盐城人,教授,博士,主要研究方向为生态环境材料。

该稻壳粉的中位径为 17.31 μm,用作为碳 源;另一部分稻壳在 540 ℃下热解,制得高活性的 SiO<sub>2</sub>,其质量含量为 99.0%。实验所用的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、 Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CeO<sub>2</sub> 均为分析纯。

将 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CeO<sub>2</sub> 在 900 ℃下焙烧 1 h, 以去除其吸附水,按不同比例分别外掺在稻壳粉 中。其中 SiO<sub>2</sub> 由 540 ℃下热解制得的高活性 SiO<sub>2</sub> 和作为碳源加入的稻壳粉两部分组成,经测 定,稻壳粉中的 SiO<sub>2</sub> 为 16.1%,C 含量为 38.3%。 将称量好的稻壳粉、高活性的 SiO<sub>2</sub>、Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、 CeO<sub>2</sub> 在行星磨混合 1 h,在所得粉体中加入适量 的 5% PVA 溶液混匀、造粒后,以 20 MPa 的压力 成型、干燥,于高温炉内在设定的温度下保温 5 h, 随炉冷却得到烧成试样。

用日本理学 D/Max - rB 型 X 射线衍射仪(X - ray diffraction, XRD)测定试样的矿物成分,工 作条件为: CuKα 线, 管电压 40 kV, 管电流 100 mA。日本电子公司的 JSM - 5900 型扫描电子显 微镜(Scanning electron microscope, SEM) 观察试 样的形貌。用 NiKon 金相 ME - 600 激光粒度分 析仪测试样粒度。SiC 合成率测定:烧成试样是 含有 C、SiC、SiO, 和少量铁的化合物的混合物。 必须除去其他杂质才能得到 SiC 粉末。试样中 SiC 合成率的测定方法如下: 取约2g 磨细试样 置于质量为 M<sub>1</sub> 的坩埚中,在 750 ℃下灼烧 3.5 h,待炉冷却后放入干燥器中冷却至室温。将坩埚 中全部试样倒入烧杯中,加入20 mL浓度为10% 的稀盐酸,煮沸5~10 min 后过滤,将滤纸及不溶 物放入小坩埚中在750 ℃下灼烧1h。冷却后称 重,记为 M<sub>2</sub>。接着将坩埚中将剩余物倒入塑料烧 杯中,加入10~20 mL浓度为20%的氢氟酸,水 浴加热2h后过滤,将滤纸及不溶物放入小坩埚 中于750 ℃下灼烧1h。冷却后称重,记为M<sub>3</sub>。

SiC 的物质的量  $n_{SiC} = (M_3 - M_1)/40$  mol SiO<sub>2</sub> 的物质的量  $n_{SiO_2} = (M_2 - M_3)/60$  mol SiC 合成率为  $n_{SiC}/(n_{SiC} + n_{SiO_2}) \times 100\% = (3M_3 - 3M_1)/(M_3 + 2M_2 - 3M_1) \times 100\%$ 

### 2 结果与讨论

### 2.1 原状稻壳的组成及形貌

稻壳是由外颖、内颖、护颖与小穗轴等几部分 组成,外颖顶部之外长有鬃毛状的芒。稻壳呈薄 壳状,由一些粗糙的厚壁细胞组成,其厚度一般为 24~30 μm。稻壳内外颖构成极为相似,其主要 结构可分为4层:(1)外表皮层;(2)中表皮纤维 细胞层;(3)海绵状细胞层;(4)内表皮层等。稻 壳的外表层已木质化,而内部及内表面层未木质 化。从稻壳的外表皮层到内表皮层,SiO<sub>2</sub> 以一定 结构排列,其含量逐渐递减。图2为稻壳由内表 面至外表面的截面电镜照片。用X-射线能谱仪 对该截面的外表层区、中部、内表层微区进行元素 分析,发现从外表面至内表面,Si元素含量逐渐 下降,在内表层靠近内表面附近,Si元素含量逐渐 下降,在内表层靠近内表面附近,Si元素含量近 乎为0。这表明了Si在稻壳截面上存在着不均匀 性。由图2可见,稻壳中Si与C的分布不均匀, 若在稻壳合成SiC时加入少量熔剂性物质,使其 在高温时产生少量液相,可望促进Si与C的相互 扩散,从而提高SiC的合成率。



图 2 稻壳截面的 SEM 图和 Si 元素分布 Fig. 2 SEM photographs of rice husk section and Si element distribution

# 2.2 不同添加剂及掺量对 SiC 合成率的影响

在稻壳粉中加入不同种类及掺量的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、 Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CeO<sub>2</sub>,成型烘干后,在1 500 ℃下保温 5 h, 测定其烧成试样的 SiC 合成率,结果见表 1。

表 1 不同种类及掺量的添加剂对 SiC 合成率的影响 Table 1 Effect of various additives and its content on

Table 1 Effect of various additives and its content							cht on
SiC product rate							%
试样 编号	A <sub>0</sub>	A <sub>2</sub>	A <sub>3.5</sub>	A <sub>4</sub>	B <sub>2</sub>	C <sub>2</sub>	C <sub>3</sub>
添加剂	/	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	$Nd_2O_3$	CeO <sub>2</sub>	CeO <sub>2</sub>
掺量	0	2	3.5	4	2	2	3
SiC 合成率	0	59.07	89.12	74.46	42.83	47.54	50.82

由表 1 中, 不掺添加剂的参比样  $A_0$  (未掺 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 记为  $A_0$ , 下同)在 1 500 ℃下保温 5 h 时未 能合成 SiC; 在掺量同为 2% 的条件下, 掺入 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的试样  $A_2$ , 高于掺入 Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 CeO<sub>2</sub> 的试样 B<sub>2</sub>、 C<sub>2</sub>; Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的掺量对试样 SiC 合成率也有较大影 响, 试样  $A_{3.5}$ 的 SiC 合成率最高, 为 89. 12%。资 料查阅表明, 这也是迄今为止稻壳合成 SiC 中 SiC 合成率最高的。

# 2.3 掺 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 试样的 SiC 形成过程

A<sub>0</sub> 及掺加 3.5% Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 试样(掺 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>3.5%,
记为A<sub>3.5</sub>,下同)在1400 ℃、1450 ℃、1500 ℃、
1550 ℃、1580 ℃煅烧后的 XRD 图见图 3a 和 b。





由图 3a 可以看出,参比样 A<sub>0</sub> 在 1 500 ℃下 煅烧时有较强的鳞石英和少量方石英峰,在 2 θ 为 21°~23°范围内存在弥散峰,这些表明此时试 样中的部分 SiO<sub>2</sub> 以无定形形式存在,反映出由稻 壳和稻壳灰带来的 SiO<sub>2</sub> 呈高反应活性状态。温 度升高到 1 550 ℃时,鳞石英和方石英的衍射峰 强度下降,同时出现了 SiC 的衍射峰,说明 SiC 晶 体已经形成。继续升高温度到 1 580 ℃,SiC 各衍 射峰强度不断增加,石英的衍射峰强度继续下降, 在该图中,仍有可见的石英衍射峰,这说明了在该 温度下 SiC 仍未完全形成。

掺加 A<sub>3.5</sub>在不同温度下煅烧后的 XRD 谱如 图 3b 所示。在1 400 ℃时,在2 θ 为 21°~23°范 围内有明显的弥散峰,还有石英的衍射峰。1 450 ℃时,试样中出现了明显的 SiC 衍射峰,反映出 SiC 在该温度下已开始形成。在1 500 ℃时,出现 了较强的 SiC 衍射峰,反映出 SiC 在该温度下已 大量形成,石英的衍射峰基本消失。

A<sub>3.5</sub>试样中 SiC 的衍射峰随温度的升高而不 断增强,石英的衍射峰强度不断减弱。至1 580 ℃时,试样中 SiC 衍射峰的强度增至最大,石英的 衍射峰完全消失,可以认为此时 SiC 已完全形成。 2.4 掺不同掺量 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 烧结样的 XRD 分析

A<sub>0</sub>、A<sub>2</sub>、A<sub>3</sub>、A<sub>3.5</sub>、A<sub>4</sub>、A<sub>5</sub> 试样分别是在稻壳粉 中掺加 0%、2%、3%、3.5%、4%、5% Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,经过 混合、成型、烘干、掩埋,在 1 500 ℃烧成并保温 5 h,其 XRD 如图 4a,图 4b、c、d 为 A<sub>2</sub>、A<sub>3</sub>、A<sub>3.5</sub>、A<sub>4</sub>、 A<sub>5</sub> 试样 33°~55°、45°~68°、70°~80°的 XRD 图。







从图 4a 可见, A2、A3、A35、A4、A5 试样在 36°、42°、60°、72°附近都出现了 SiC 的衍射峰,说 明掺加 2%~5% Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 在 1 500 ℃的温度下均能 够形成 SiC。但是, A。试样中几乎见不到 SiC 的 衍射峰,图中有明显的α-方石英衍射峰,说明稻 壳中的 SiO<sub>2</sub> 大量存在。从图 4b、c、d 可以看出, A<sub>2</sub>、A<sub>3</sub>、A<sub>3.5</sub>、A<sub>4</sub>、A<sub>5</sub> 试样均在2 θ 为 34.30°、35.81°、 60.22°、72.07°附近出现了15R-SiC的衍射峰, 分别对应(104)、(015)、(110)、(205)晶面;35.78°、 60.22°、72.03°、75.78°附近出现6H-SiC的衍射 峰,分别对应(102)、(110)、(116)、(0,0,12)晶 面。这与1550℃、1580℃A。煅烧试样中(见图 3a)显示形成了 $\beta$  – SiC,并且 A<sub>0</sub> 中有  $\alpha$  – 方石英 的衍射峰,说明1 550 ℃、1 580 ℃稻壳中的 SiO<sub>2</sub> 没有完全反应。这证明掺加 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 促进了 SiC 的 形成和晶型转变(15R - SiC 和 6H - SiC 是 α -SiC 常见的多型体)。添加 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 促进烧结的机 理为:Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>本身在高温时呈现液相而得以在常 压条件下进行烧结<sup>[16]</sup>。在高温情况下,金属氧化 物(MvOw)的添加会引起 SiC 陶瓷的氧化。

 $2\mathrm{SiC}(s) + \mathrm{O}_{2}(g) \rightarrow 2\mathrm{Si}(s,l) + 2\mathrm{CO}(g) (1)$ 

 $bM(s,l) + O_2(g) \rightarrow aMvOw(s,l) \qquad (2)$  $dMxCy(s,l) + O_2(g) \rightarrow cMvOw(s,l) + fCO(g) \qquad (3)$ 

式(2)、式(3)即为金属和金属碳化物的氧 化方程。为了避免金属氧化物分解 SiC,必须有 式(1)的反应自由能 G1°分别大于式(2)的反应 自由能 G2°和式(3)的反应自由能 G3°。在试验 烧成温度范围,金属氧化物 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 能够满足要 求<sup>[17]</sup>。

从 A<sub>2</sub> 试样的 XRD 图中,还可以看出没有  $\beta$ - SiC 的衍射峰,在1 500 ℃的低温下, $\beta$  - SiC 全 部转化为  $\alpha$  - SiC(15R - SiC 和 6H - SiC 是  $\alpha$  -SiC 常见的多型体),可能是因为掺加 2% Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 降低了烧成温度,促进烧结。

从  $A_3$  试样的 XRD 图中,除了 6H、15R 晶型 外,还可观察到 35.78°、41.53°、60.11°、71.89°为 β – SiC 的衍射峰,分别对应(111)、(200)、 (220)、(311)晶面;35.74°、41.50°、60.11°为51R – SiC 的衍射峰,分别对应(0,0,51)、(1,0,34)、 (0,1,68)晶面。与  $A_2$  试样相比,新形成一种 α – SiC 的晶型。

A<sub>3.5</sub>试样的 XRD 图与 A<sub>3</sub> 试样相比, SiC 的衍 射峰强度略高。 在 A<sub>4</sub> 试样的 XRD 图中,可以观察到 16.56°、 26.09°、26.38°、35.40°、40.99°、42.71°出现了莫 来石(Al<sub>6</sub>Si<sub>2</sub>Ol<sub>3</sub>)的特征峰。表明掺加的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 已经过量,与稻壳中的 SiO<sub>2</sub> 反应生成了莫来石, SiC 的形成减少。

在 A<sub>5</sub> 试样的 XRD 图中, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 的衍射峰在 35.27°、37.90°、43.48°、52.67°、66.64°、68.33°, 分別对应(104)、(110)、(113)、(024)、(214)、 (300)晶面,说明掺加的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 过量。

总之,由 XRD 图谱  $A_0$  的 SiC 衍射峰是所有 试样中最低的,这与 2.2 节  $A_0$  合成率为 0 相一 致,掺入不同含量的  $Al_2O_3$  作为添加剂时,均能促 进 SiC 的合成。其中 3.5%  $Al_2O_3$  最促进 SiC 的形 成,并且可能有  $\alpha$  – SiC 形成。

2.5 SEM 分析

A<sub>0</sub> 及 A<sub>3.5</sub>在1 500 ℃煅 烧 后 的 SEM 图 见 图 5。



图 5 掺与不掺 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 试样的 SEM 图 Fig. 5 SEM photographs of sintered samples A<sub>0</sub>, A<sub>3,5</sub>:Sample added 0%, 3.5% Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> respectively

从图 5 中可以看出,烧成试样的组织均比较 疏松,颗粒尺寸大多数为微米级,粉体有一定的团 聚现象,说明 SiC 的形成是围绕碳颗粒周围产生。 A<sub>3.5</sub>试样与 A<sub>0</sub> 试样相比,孔隙明显减少,说明添 加剂 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 在反应过程中液相含量增加,促进烧 成。这与之前的分析相吻合。

# 3 结论

以稻壳作为硅源和碳源,掺入不同掺量的 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、稀土氧化物等作为添加剂,用碳热还原法 在1500℃条件下成功合成了SiC。

(1)添加剂 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、Nd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、CeO<sub>2</sub> 均能促进 SiC 的合成。

(2) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 促进 SiC 合成的效果最好,其中掺
3.5% Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>1 500 ℃下烧成试样 A<sub>3.5</sub>的 SiC 合成率最高,达到 89.12%。

#### 参考文献:

- [1] 何恩广,陈德良,张雅杰. 新型 SiC 材料及其应用[J]. 化工新型材料,2000,28(4):3-5.
- [2] 张念东.碳化硅磨料工艺学[M].北京:机械工业出版社,1982.
- [3] Koc R, Glatzmaire G. Conversion of Raw Rice Husks to Sic byPyrolysis in Nitrogen Atmosphere [J]. J. Mater. Sci, 2001,36 (5):995-999.
- [4] 张洪涛,徐重阳. Sol-Gel 法制备纳米碳化硅粉体的研究[J]. 功能材料,2000,31(4):366-368.
- [5] 潘顺龙,杨岩峰,张敬杰,等. 沉淀一喷雾干燥法制备纳米晶碳化硅粉体[J]. 无机材料学报,2006,21(6):1 319-1 324.
- [6] 万隆. 溶胶 凝胶碳热还原法制备碳化硅超细粉末的研究[J]. 金刚石与磨料磨具工程,2001,126(6):44-46.
- [7] Cutler I B. Production of SiC from rice hulls [P]. Uspatent :3754076,19732082211.
- [8] Krishnarao R V, Mahajan Y R. Formation of SiC whiskers from raw rice husks in argon atmosphere [J]. Ceramics International, 1996, 22(5): 3 532 - 3 581.
- [9] Nair N G. Synthesis of silicon carbide whiskers from ricehusk and coconut shell [J]. Metal Powder Report, 1999, 54(3): 392-421.
- [10] 王启宝,郭梦熊,徐桦. 稻壳制备 SiC 晶须及其 Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub> 陶瓷复合材料的应用[J]. 现代技术陶瓷, 1997, 74(4):13-16.
- [11] 刘景林. 在大型太阳炉中用稻壳制取的碳化硅材料[J]. Foreing Refractories, 2006, 31(1): 22 ~ 23.
- [12] 揭晓华,程秀,蔡莲淑,等.稀土对 SiC 纳米粉体机械合金化形成的影响[J]. 材料科学与工程学报,2004,22(1):55 -58.
- [13] 俞康泰. 陶瓷添加剂应用技术[M]. 北京:化学工业出版社,2006.
- [14] 黄智恒, 贾德昌, 杨治华, 等. 碳化硅陶瓷的活化烧结与烧结助剂[J]. 材料科学与工艺, 2004, 12(1); 103-107.
- [15] 罗三峰,王周福,王玺堂,等. 稀土氧化物对碳化硅形成的影响[J]. 稀有金属材料与工程,2007,36(1):312-314.
- [16] 仓田正也. 新型非金属材料进展[M]. 姜作义, 马立, 译. 北京: 新时代出版社, 1987.
- [17] 黄智恒, 贾德昌, 杨治华, 等. 碳化硅陶瓷的活化烧结与烧结助剂[J]. 材料科学与工艺, 2004, 12(1): 103-107.

# Effect of Admixtures on Synthesis of Silicon Carbide

GUO Wei, SUN Jian, ZHOU Jie, SUN Hai-feng, YAO Li-chun

(Department of Material Engineering, Yancheng Institute of Technology, Yancheng Jiangsu 224051, China)

Abstract:SiC was prepared at 1 500 °C by carbothermic reaction using the rice husk as silica source and carbon source, and  $Al_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$ ,  $CeO_2$  as additives. The mineral phase changes during sintering were analyzed by X – ray diffraction (XRD), then the microstructures of the sintered samples were observed by scanning electronic microscopy (SEM). The results showed that the SiO<sub>2</sub> and C in rice husk could react to form a little of SiC at 1 550 °C, and doped  $Al_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$ ,  $CeO_2$  additives all can promote the formation of SiC of samples. Among several additives, the SiC product rate of the sampale doped 3.5%  $Al_2O_3$  is up to 89.12%.

Keywords: rice husk; SiC; Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; additives

(责任编辑:沈建新)