文章编号:1001-2486(2002)06-0019-04

PDMS/PVC 制备低电阻率碳化硅纤维先驱体聚碳硅烷*

王 娟 宋永才

(国防科技大学航天与材料工程学院,湖南长沙 410073)

摘 要:由聚二甲基硅烷(PDMS)与3%~7% wt 聚氯乙烯(PVC);共热解反应生成的聚碳硅烷(PC-P),是制备力学性能优良的低电阻率碳化硅纤维的先驱体。研究了PC-P先驱体的合成条件,利用GPC、IR、XPS、元素分析等手段对PC-P先驱体的组成与结构进行了分析,并初步探讨了PDMS与PVC反应机理。

关键词 碳化硅纤维 聚碳硅烷 聚氯乙烯 低电阻率

中图分类号:TB332 文献标识码:A

Preparation of Polycarbosilane Precursor for SiC Fiber with Low Specific Resistance from PDMS/PVC

WANG Juan , SONG Yong-cai

(College of Aerospace and Material Engineering , National Univ. of Defense Technology , Changsha 410073 , China)

Abstract : Polycarbosilan (PC-P), which is a useful precursor for Silicon Carbide fiber with high mechanical properties and low specific resistance, was synthesized using polydimethysilan (PDMS) and 3% ~ 7% wt polyvinychlorid (PVC). The synthesizing condition for PC-P was determined. The composition, structure and property of PC-P were studied by element analysis, IR, XPS and GPC. The reaction mechanism was preliminarily probed.

Key words SiC fiber ;polycarbosilane ;polyvinychloride ;low specific resistance

碳化硅(SiC)纤维不但在力学性能、抗蠕变性、抗氧化性、耐高温性以及与陶瓷基体的相容性等方面 表现出一系列优异的性能,而且具有电阻率可调的特性。通常,先驱体转化法SiC纤维的电阻率在 $10^{6}\Omega\cdot cm$ 左右,是电磁波的透过材料,要使SiC纤维具有良好的雷达波吸收性能,必须降低其电阻率,提 高其介电损耗。已有研究表明,SiC纤维的电阻率在 $10^{0} \sim 10^{3}\Omega\cdot cm$ 时对X-波段雷达波具有最佳吸收 性能^{1~4}]。目前调节SiC纤维电阻率的方法主要有高温处理法和掺杂异元素法。但这些方法往往在降 低SiC纤维电阻率的同时,使其力学性能随之下降。由于制备SiC纤维的先驱体聚碳硅烷(PCS)的 C/S(at.)高达1.8以上,因此若以适当方式在PCS中均匀地引入少量碳,就可大大降低碳化硅纤维的 电阻率。我们采用少量聚氯乙烯(PVC)与聚二甲基硅烷(PDMS)共裂解聚合反应制备聚碳硅烷(PC-P) 先驱体,经熔融纺丝、空气不熔化处理和高温烧成等工艺制得了强度为 $1.5 \sim 2.6$ GPa,直径 $10 \sim 14 \mu m$, 电阻率在 $10^{-1} \sim 10^{2}\Omega\cdot cm$ 之间的碳化硅纤维。

1 实验与分析测试

1.1 聚碳硅烷 PC-P 的合成

将 PDMS 与一定量的 PVC 混合均匀后置于聚碳硅烷合成系统中,在氮气保护下,以一定的升温制度加热发生共裂解聚合。合成产物经二甲苯溶解、过滤后,减压蒸馏制得 PC-P 先驱体。

1.2 分析测试

熔点测定 德国 HMK 熔点测试仪 ;采用凝胶色谱法(GPC)测定聚碳硅烷数均分子量($\overline{M_n}$)和分子

收稿日期 2002 - 07 - 10
基金项目 国家 863 新材料领域资助项目(715-011-016)
作者简介 汪娟(1976—),女,博士生。

量分布(*d*),仪器为美国 Waters-244 型高效液相色谱仪,流动相为四氢呋喃,流速为 $1 \text{mL} \cdot \text{min}^{-1}$;红外 光谱(IR)分析: PE System 2000 FTIR 型红外光谱仪,波数范围 4000 ~ 400 cm⁻¹,KBr 压片;元素分析: Si 的测量是通过碱熔、酸脱水、重量法测量 SiO₂ 计算得到;C 是利用红外碳硫分析仪测定。X 射线光电 子能谱(XPS)分析:分析模式:FRR 激发源:AlKα。

2 结果与讨论

2.1 聚碳硅烷 PC-P)的制备与性质

实验中合成了不同 PVC 配比、不同保温时间的 PC-P 先驱体,均为棕褐色玻璃状脆性固体。合成 条件与 PC-P 的熔点和数均分子量测定结果如表 1 所示。合成 PC-P 的反应产率相对较高,可达 65%以 上。相同 PVC 配比的 PC-P 先驱体,熔点和数均分子量随保温时间的延长而升高;不同 PVC 配比的 PC-P 先驱体,其数均分子量有随 PVC 配比增加而增大的趋势。这表明利用 PDMS 与少量 PVC 共热解 聚合反应制备先驱体,反应条件易控制,合成时引入 PVC 不会对聚碳硅烷的合成反应造成不良影响。 后续实验证明,适合熔融纺丝并易于后处理的先驱体熔点在 180 ~ 230℃之间,数均分子量为 1350 ~ 1800。因此 PC-P 的最佳合成条件为 450℃保温 6 ~ 8h。

PC-P的 GPC 曲线图(图 1)表明, PC-P 先驱体分子量分布比较均匀,分子量分散系数约为 2.0; PC-P先驱体是 PVC 与 PDMS 发生反应生成的聚合物,而不是 PVC 降解产物与 PDMS 热解重排产物的 简单混合。

表1 PC-P 先驱体合成条件与熔点、数均分子量及产率

Tab.1 Synthesis conditions , melting points , number average molecular weights , distribution

breadths and	vields	for	PC-P	precursors
--------------	--------	-----	------	------------

先驱体	PVC 含量/wt%	保温时间∕h	熔点/℃	数均分子量	分散系数	产率/%
PC-P5-2	5	2	134 ~ 143	1201	2.03	64.8
PC-P5-4	5	4	155 ~ 165	1271	1.98	66.8
PC-P5-6	5	6	$180 \sim 184$	1370	1.76	65.4
PC-P5-7	5	7	190 ~ 195	1575	1.89	65.7
PC-P5-8	5	8	205 ~ 215	1711	2.07	66.1
PC-P5-10	5	10	> 400	> 5000	/	/
PC-P3-6	3	6	180 ~ 185	1385	2.13	68.2
PC-P7-6	7	6	185 ~ 195	1671	2.06	60.1



图 1 先驱体 PC-P的 GPC 曲线 Fig.1 GPC curves for a:PC-P5-2; b:PC-P5-4; c:PC-P5-6; d:PC-P5-8; e:PC-P3-6; f:PC-P5-7; g:PC-P7-6



图 2 PC-P5-8 先驱体的 XPS 全扫描谱图 Fig.2 XPS spectrum of PC-P5-8

2.2 聚碳硅烷 PC-P 组成与结构分析

图 2 是 PC-P5-8 先驱体的 XPS 分析全扫描谱图。谱图上除了 Si_{2p}(101.2eV) Si_{2s}(153eV) O_{1s} (532.7eV) C₁(284.8eV)特征结合峰位及 C、O 的俄歇峰位外 不存在 C(199.0eV)结合峰。采用原子 灵敏度因子(ASF)法对 PC-P5-8 的元素组成进行了定量分析,结果为 :C :45.14% wt ;O :3.44% wt ; Si : 51.42% wt ;C/S(at.) 2.05。

化学法对 PC-P 中 Si、C 元素百分含量分析结果见表 2。 PC-P 的 C 含量略高于 PCS 、Si 含量则明显 低于 PCS 的 Si 含量。 PVC 引入量越高 ,PC-P 的含碳量越高 ,Si 含量越低 ,但不是线性关系。由于 XPS 对 PC-P5-8 元素定量分析不考虑 H 元素 ,C、Si 元素分析结果略高于化学分析数据 ,但二者对 C/S(at.) 的分析结果是一致的。理论预测的 C、Si 元素含量略高于实测值 ,但 C/S(at.)值与实测 C/S(at.)非常 一致 ,说明 PVC 降解产物的碳已全部进入 PC-P 分子中。

表 2 PCS 和 PC-P 中 Si、C 元素含量的分析结果

	Tab.	2 Silicon and	Carbon contents o	of PCS and PC-1	Ps	
先驱体	C/wt%	Si/wt%	C/Si /at.	计算 C	计算 Si	计算 C/Si
PCS	42.42	51.47	1.92			
PC-P3-6	43.01	48.98	2.05	43.47	50.39	2.01
PC-P5-8	43.29	48.52	2.08	44.18	49.66	2.08
PC-P7-6	43.78	47.46	2.15	44.89	48.92	2.14

PC-P 与 PCS 的 IR 谱图(图 3)非常相似。各吸收峰的归属为 2950cm⁻¹、2900cm⁻¹处为饱和 C - H 伸缩振动;2100cm⁻¹为 Si - H 伸缩振动;1400cm⁻¹为 Si - CH₃ 中 C - H 的变形振动;1360cm⁻¹为 Si - CH₂ - Si中 C - H 的面外振动;1260cm⁻¹为 Si - CH₃ 中 CH₃ 的变形振动;1020cm⁻¹为 Si - CH₂ - Si 中 Si - C - Si 的伸展振动 830cm⁻¹为 Si - C 伸展振动以及 3400cm⁻¹、1600cm⁻¹为 H₂O 吸收峰。表明PC-P中 含有饱和 C - H、 - Si - H、Si - CH₂ - Si、Si - CH₃等结构,不存在含 CI 基团,这与 PCS 相同。但 PC-P 在 3100cm⁻¹处有一较弱的不饱和 C - H 伸缩振动吸收峰(图 4)表明 PC-P 中存在极少量不饱和 C - H键。





a b c 3000 波数 /cm⁻¹



常用 2100cm⁻¹处 Si – H 吸光度与 1260cm⁻¹处 Si – CH₃ 吸光度的比值 A_{2100}/A_{1260} 以及 1360cm⁻¹ Si – CH₂ – Si中 C – H 的面外振动与 1400cm⁻¹Si – CH³ 中 C – H 的变形振动吸光度的比值 A_{1360}/A_{1400} 研究聚碳硅烷的结构。PDMS 转变为 PCS 的反应主要是 Si – Si 键在高温下裂解重排、缩聚生成 Si – C 键 ,最终导致 Si – CH₂ – Si 键的增加^[5],因此可用 $A_{Si-CH_2-Si}/A_{Si-CH_3}$ 即 A_{1360}/A_{1400} 表征 Si – CH₂ – Si 键的增加^[5],因此可用 $A_{Si-CH_2-Si}/A_{Si-CH_3}$ 即 A_{1360}/A_{1400} 表征 Si – CH₂ – Si 的 含量 ,也可用其表征聚碳硅烷的支化度。 A_{1360}/A_{1400} 越低 ,表示先驱体的支化度越低 ,纺丝性越好。而 A_{2100}/A_{1260} 越高 ,表示越有利于不熔化处理 (Si – H 键为分子交联的活性官能团)。PC-P 先驱体的

 A_{2100}/A_{1260} 与 A_{1360}/A_{1400} 见表 3。从表 3 看出,PC-P中 A_{2100}/A_{1260} 降低至 0.80 左右,且随合成时 PVC 引入量 增加,PC-P 的 A_{2100}/A_{1260} 减少。说明 PC-P 中 Si – H 键比 PCS 中少;引入的 PVC 越多,Si – H 键越少。反 应时间对 A_{2100}/A_{1260} 影响不显著。原因是 PCS 的合 成是 Si – Si 键热解重排后发生缩合的结果,而PC-P是 PVC 降解产物与 PDMS 热解重排产生的 Si – H 键发生 反应形成的 因此将消耗一部分 Si – H 键。但这一反应 在 450℃之前进行,所以延长保温时间对 Si – H 键含量 影响不大。PC-P 中 A_{1360}/A_{1400} 随 PVC 引入量的增加而 增大,延长反应时间也使 A_{1360}/A_{1400} 增大。

表 3	聚碳硅烷中	A1360/	Ά ₁₄₀₀ 、	A2100/	'A ₁₂₆₀
-----	-------	--------	---------------------	--------	--------------------

Tab. 3 A1360/A1400, A2100/A1260 of PCS and PC-Ps

先驱体	A_{1360}/A_{1400}	A_{2100}/A_{1260}
PCS	1.30~1.70	0.90~0.96
PC-P5-2	1.243	0.821
PC-P5-4	1.347	0.789
PC-P5-6	1.360	0.812
PC-P5-7	1.381	0.803
PC-P5-8	1.462	0.817
PC-P3-6	1.106	0.824
PC-P7-6	1.531	0.777

2.3 PDMS 与 PVC 反应机理初探

PVC 在 100℃以上或受紫外线辐照 ,均会引起降解。PVC 受热分解出 HCl 形成具有共轭双键的多 烯烃结构 ,并有断链与交链等反应发生^[6]。PDMS 受热后首先分解为液态低分子聚碳硅烷 LPS),LPS 是环状和线性有机硅烷的混合物。PDMS 的分解为一复杂过程 ,不仅存在 Si – Si 键重排转化为 Si – C 键的反应 ,还存在复杂的环化、支化、缩合反应和高温下脱 CH₄ 的反应^[5,7]。

据实验现象、PDMS 与 PVC 单独的反应机理以及 PC-P 的组成与结构,初步推测 PDMS 与 3% ~ 7% wt PVC 反应机理为:先是 PVC 裂解产生多烯烃片段或环状结构,随温度升高,PDMS 发生裂解,产生自由基或 Si – H 键,并与 PVC 产生的多烯烃片段发生加成反应,未反应的 Si – Si 键进一步发生裂解、重排生成含有 Si – H、Si – CH₂ – Si 及极少量不饱和烯键的 PC-P 先驱体。



3 结论

(1)适宜制备力学性能优良的低电阻率 SiC-C 纤维的 PC-P 先驱体是由 PDMS 与 3% ~ 7% wt PVC 共热解聚合反应制备的 ,其熔点为 180 ~ 210℃ ,数均分子量为 1350 ~ 1800 ,分子量分散系数为 2.0 左 右 相应合成条件为 :450℃ .6 ~ 8h。

(2)PC-P 先驱体含有 Si、C、H、O 元素,不存在 Cl 元素。PC-P 的 C 含量高于 PCS,而 Si 含量低于 PCS。PC-P 先驱体是具有一定分子量分布的聚合物,其结构与 PCS 相似,Si – H 键含量低于 PCS 中 Si – H键含量。PC-P 中含有极少量不饱和键。

参考文献:

- [1] 王军. 含过渡金属的碳化硅纤维的制备及其电磁性能 D]. 国防科技大学学位论文, 1997.
- [2] 刘心慰 欧阳国恩,刘洪滨等.结构吸波材料 SiC-C 纤维的研究[J].宇航材料工艺,1992,22(1)9~12.
- [3] Yamamura T, Ishikawa T, Skibuya M, et al. Development of a New Continuous Si Ti C O Fiber Using an Organometallic Polymer Precurso[J]. J. Mater. Sci., 1988 23 2589.
- [4] 欧阳国恩.碳化硅—碳功能纤维 J].功能材料,1994,25(4):300.
- [5] 宋永才 ,商瑶 ,冯春祥等 . 聚二甲基硅烷的热分解研究 J]. 高分子学报 ,1995(6):753 757.
- [6] 史悠章. 聚氯乙烯高分子化学的理论与实践 M]. 杭州 浙江科学技术出版社,1988:187-190.
- [7] 王娟. 低电阻率 SiC-C 纤维的制备与研究 D]. 国防科技大学学位论文 ,2001.