适用于 RTM 成型的新型耐烧蚀苯并噁嗪树脂的研究

田 巧 赵锦成 朱蓉琪 盛兆碧 顾 宜

(四川大学高分子科学与工程学院高分子材料工程国家重点实验室,成都 610065)

文 摘 在低黏度的双环苯并噁嗪中间体 (B - BOZ)中加入一种新型的多官能基单环苯并噁嗪 (AS - BOZ)或一种交联剂 (TPA),复配制得了一种适用于 RTM 成型的新型耐烧蚀苯并噁嗪树脂,对树脂体系的黏度 及固化物的热稳定性、力学性能、残碳率及碳的形貌进行了研究。结果表明,无论是 AS - BOZ还是 TPA 的引入 都使得双环苯并噁嗪体系黏度降低,同时提高体系的交联密度,使固化物的 T_g 和残碳率都大幅度提高。其中 BA2 - 1固化物的 T_g 为 250 ,800 下氮气中残碳率为 68%,质量烧蚀率为 23.3 mg/s,BT2 - 1固化物的 T_g 为 240 ,800 下氮气中残碳率为 70%,质量烧蚀率为 20.1 mg/s,两体系高温下均能得到致密的碳层结构。

关键词 树脂传递模塑 ,烧蚀树脂 ,苯并噁嗪 ,残碳率

Novel Ablative Resins Based on Benzoxazine for RTM Processing

Tian Q iaoZhao J inchengZhu RongqiSheng ZhaobiGu Yi(State Key Laboratory of Polymer Materials Engineering, College of Polymer Science and Engineering, Sichuan University, Chengdu610065)

Abstract New Benzoxazine blends composed of a low viscosity bis-benzoxazine (B - BOZ) and a novelmonobenzoxazine with a polymerizable functional group (AS - BOZ) or a cross-linking agent (TPA) are prepared The viscosities of these blends and the thermal stability, mechanical properties, char yield of the cured samples as well as the morphological appearance of char are investigated The results show that, by adding either AS - BOZ or TPA, the viscosities of B - BOZ resin blends are reduced greatly, but the glass transition temperature (T_g) and the char yield are highly improved via the crosslinking reaction of the polymerizable groups The cured sample (B - BOZ AS -BOZ = 2 Imole ratio) BA2 - 1 has T_g of 250 , char yield of 68% at 800 in N₂, mass ablation rate of 23. 3 mg/ s, while the cured sample BT2 - 1 (B - BOZ TPA = 2 1) has T_g of 240 , char yield of 70% at 800 in N₂, mass ablation rate of 20 1 mg/s Both BA - BOZ and BT - BOZ resins can form compact carbide at high temperature.

Key words RTM, Ablative resin, Benzoxazine, Char yield

1 前言

RTM 工艺具有其他成型工艺无法比拟的优点, 可有效降低制造成本,提高生产效率。RTM 工艺要 求树脂在一定温度下具有较低的黏度和一定的适用 期,固化过程中应无小分子产物放出,固化后材料有 较好的性能^[1]。酚醛树脂是传统的烧蚀材料,但由 于其固化反应是缩聚反应,反应放出大量的小分子,

收稿日期:2006 - 02 - 15;修回日期:2006 - 03 - 27 基金项目:国家自然科学基金资助(90405001) 作者简介:田巧,1980年出生,硕士,主要从事耐烧蚀树脂的研究工作 宇航材料工艺 2006年 第 5期

不适合 RTM 工艺,需要对其进行改性。

苯并噁嗪是一种新兴的热固性树脂,它由酚类、 胺类和甲醛合成,通过开环聚合反应固化,形成类似 酚醛树脂的交联网络结构^[2~3],故又称作开环聚合 酚醛树脂。通过开环聚合反应,克服了传统酚醛树 脂固化过程中强酸催化、释放小分子等缺点。近年 来,人们相继进行了苯并噁嗪用作 RTM 工艺的开 发研究^[4~6]。同时保留了酚醛树脂的优异阻燃性和 热稳定性能^[7],部分苯并噁嗪树脂具有良好的成碳 特性。 Ishida等人合成的带有乙炔基、氰基等活性 基团的苯并噁嗪中间体,在氮气中 800 的残碳率 为 60% ~80%^[8~10]。四川大学顾宜等^[11]也进行了 研究,其苯并噁嗪树脂 700 下的残碳率为 54% ~ 68%,中间体含有的环越多,越有利于提高树脂的残 碳率,含有多噁嗪环的中间体的残碳率虽高,但黏度 极大,不适于 RTM成型工艺。

本文从分子设计入手,围绕低黏度、高交联密度 和高残碳率的要求,分别合成了残碳率较高的一种 双环苯并噁嗪(B-BOZ)和一种新型的多官能基的 单环苯并恶嗪中间体(AS-BOZ)。按照 RTM 成型 工艺和烧蚀树脂的性能要求,将 B-BOZ和 AS-BOZ或交联剂复配,通过交联反应,在降低树脂黏 度的同时,提高其固化产物的交联密度,从而得到适 用于 RTM 成型的低黏度、耐烧蚀的苯并噁嗪树脂。 2 实验

2.1 苯并噁嗪树脂的合成

B - BOZ和 AS - BOZ按照中国专利 ZL 03117779.4合成。

2.2 苯并噁嗪树脂及其浇注体的制备

(1)BA - BOZ的制备

将 B - BOZ/AS - BOZ分别按摩尔比 2 1和 4 1 混合,在 90 左右搅拌混合均匀,真空烘箱中抽气 除泡,即得 BA2 - 1和 BA4 - 1树脂体系。

(2)BT - BOZ的制备

将 B - BOZ和交联剂 (TPA)分别按摩尔比 2 1 和 4 1 混合,在 90 左右搅拌混合均匀,真空烘箱中 抽气除泡,即得 BT2 - 1和 BT4 - 1树脂体系。

(3) 浇注体的制备

苯并噁嗪树脂在 120 抽真空除泡后,浇注于预 热的模具中,按以下程序固化:130 抽真空/1 h 140 /1 h 150 /2 h 160 /1 h 170 /1 h 180 /1 h 190 /1 h 200 /1 h 220 /2 h。 2 3 测试

黏度采用 B rookfield RDV +旋转黏度计测定。 DMA用 TA Instruments DMA 983 测定,升温速率为 5 /min,空气气氛,试样尺寸: 50 mm ×13 mm ×3 mm。TGA用 WRT - 2R型热重分析仪,测试条 件:氮气气氛,流速 100 mL/min,升温速率 10 / min,打磨浇注体制得粉末试样。浇注体的拉伸性 能根据 ASTM D683—1998,弯曲性能根据 ASTM D790—1998,均用 Instron 4505 材料试验机测定。 用 JEOL JSM - 5900LV 扫描电镜,测试前试样表面 镀金处理。材料的耐烧蚀性能,用氧 —乙炔烧蚀试 验,喷嘴直径 2 mm,烧蚀距离 10 mm,试样尺寸: 30 mm ×10 mm。

3 结果和讨论

采用了以 B - BOZ为基体,加入 AS - BOZ或 TPA复配,得到新的树脂体系。B - BOZ在 90 下 黏度为 270 mPa·s,恒温 4 h后黏度为 350 mPa·s, AS - BOZ在 90 的黏度为 108 mPa·s,恒温 4 h后 黏度为 151 mPa·s,

3.1 新型苯并噁嗪树脂的工艺性。

图 1为 BA - BOZ和 BT - BOZ在 90 下恒温 4 h,黏度随时间的变化情况。



(b) BT - BOZ

图 1 90 下 BA - BOZ和 BT - BOZ黏度随时间的变化 Fig 1 Viscosity of BA - BOZ and BT - BOZ versus time at 90

从图 1可以看出,随着 AS - BOZ加入量的增 多,树脂的黏度降低,BA4 - 1和 BA2 - 1在 90 的 黏度分别为 196 mPa·s和 170 mPa·s。随着时间的 延长,二者的黏度变化都较小,恒温 4 h后,分别为 277 mPa·s和 245 mPa·s。

TPA常温下为白色针状晶体,当和 B - BOZ在 90 混合后,得到黄色均匀的液体,随着 TPA 的加入,树脂的黏度降低很快,BT4 - 1和 BT2 - 1在 90 的黏度分别为 140 mPa·s和 110 mPa·s。恒温 4 h后 BT4 - 1的黏度为 183 mPa·s,而 BT2 - 1的黏 度仅为 133 mPa·s,都低于 200 mPa·s,两种树脂体 系的黏度均适于 RTM成型工艺。

宇航材料工艺 2006年 第 5期

3.2 浇注体的 DMA结果

浇注体的 DMA 测试结果见表 1。从表 1可以看出, BA2 - 1的起始弯曲模量(E)为42 GPa, BA4
-1为46 GPa, BA2 - 1*T*g比 BA4 - 1高35。BT2
-1的 E为37 GPa, BT4 - 1的 E为36 GPa, BT2
-1的 *T*g比 BT4 - 1高10。

将以上数据与 B - BOZ对比,可看出无论是 AS - BOZ还是 TPA加入量的增多,都使树脂浇注体的 热性能明显提高。

表 1 浇注体的 DMA测试结果

Tab. 1 Results of DMA for resin casts

编号	E initial / GPa	$T_{ m g}$ /	Tan max /
BA2 - 1	4. 2	250. 9	263. 6
BA4 - 1	4. 6	215. 3	230. 7
BT2 - 1	3. 7	240.8	252. 1
BT4 - 1	3. 6	229. 9	239. 9
B - BOZ	2.6	194. 4	202. 5

3.3 浇注体的力学性能

对浇注体进行了拉伸和弯曲性能测试,其结果 见表 2。

表 2 浇注体的力学性能

Tab 2 Mechanical properties of resin casts

树脂体药	拉伸模量	拉伸强度	断裂伸长	弯曲模量	弯曲强度
的加冲尔	/GPa	/MPa	率 /%	/GPa	/MPa
BA2 - 1	5. 3	72	1. 55	5.3	137
BA4 - 1	4. 6	71	1. 65	5. 2	125
BT2 - 1	4. 7	75	1. 75	4. 7	115
BT4 - 1	5.5	88	1. 98	4.6	110

从表 2可见, 拉伸性能以 BT4 - 1较好, 拉伸强 度为 88 MPa, 拉伸模量为 5.5 GPa, 断裂延伸率为 1. 98%。弯曲性能以 BA2 - 1较好, 其弯曲强度为 137 MPa, 弯曲模量为 5.3 GPa。无论是 BT - BOZ还是 BA - BOZ体系,其力学性能均超过一般使用的环氧 树脂和酚醛树脂。

3.4 浇注体的热稳定性及成碳性能

分别测 BA - BOZ BT - BOZ及 B - BOZ浇注体在 氮气下的热失重及 800 时残碳率,测试数据见表 3。

从表 3看出,这两个体系在 800 下氮气氛围里的 残碳率都大于 66%,高于 B - BOZ的 54 5%。

图 2为 BA4 - 1和 BT2 - 1在氮气气氛下,经过 800 后形成的热解炭的 SEM照片,其微观形态为具有 片层结构的块状颗粒。树脂表面层比较致密,表面有 一些碳化微粒,说明改性后的树脂成碳结构致密。

宇航材料工艺 2006年 第 5期

表 3 浇注体的 TGA测试结果

1ab. 5 1GA test results of resh casts					
编号	5%的失重	10%的失重	800 下的		
	温度 /	温度 /	残碳率 /%		
BA2 - 1	471. 7	560. 7	68.4		
BA4 - 1	340. 7	495. 1	66. 1		
BT2 - 1	485. 9	580. 9	70. 5		
BT4 - 1	303. 9	485. 9	66.6		
B - BOZ	345. 1	418.9	54. 5		



(a) BA4 - 1 树脂



(b) BT2 - 1树脂

图 2 苯并噁嗪树脂热解碳的 SEM 照片 1000 ×

Fig 2 SEM photos of polybenzoxazines pyrolytic carbons

苯并噁嗪环单体在加热过程中发生开环自聚, 进一步热处理过程中,随着 NH₃、H₂O、CO₂及 CO的 释放,碳原子的构型发生转变,发生一系列组合从 而逐步过渡生成六角平面网格,这种网格通常由网 平面杂乱堆积或扭转某一角度而叠合,逐渐形成石 墨微晶结构,但是体系在热解过程中首先发生交联, 分子链的平移运动受到抑制,经历固相碳化过程转 变为热解碳,保持了前驱体结构中的微观结构。

3.5 浇注体的烧蚀性能

分别对 BA - BOZ和 BT - BOZ树脂体系进行了 氧 —乙炔烧蚀试验,其结果见表 4,可以看出各体系 的质量烧蚀率均较低。

表 4 浇注体的烧蚀性能

Tab. 4 Abla tive properties of resin casts

编号	质量烧蚀率 /mg·s ⁻¹	烧蚀时间 / s
BA2 - 1	23. 3	15
BA4 - 1	25. 1	15
BT2 - 1	20. 1	15
BT4 - 1	24. 1	15

(下转第 33页)

结合对树脂体系固化反应动力学的研究,有机 硅改性环氧 聚酰胺体系固化反应的 E较高,频率 因子较小,说明在环氧树脂中引入有机硅成分对环 氧基和胺基的反应有一定阻碍作用,因而在室温条 件下主要发生聚酰胺上伯胺与环氧基的反应,环氧 基与仲胺的反应需要较长的时间或较高的温度。

4 结论

(1)实验所采用的有机硅改性环氧树脂是由苯 基硅树脂与 E型环氧树脂相互反应而合成的,树脂 中含有一定量的环氧基,其环氧值为 0.1。

(2)固化反应动力学分析表明,有机硅改性环 氧 聚酰胺体系固化反应的 *E*为 67.555 kJ/mol,相对 较高,频率因子较小,为 1.48 ×10⁶ s⁻¹,说明有机硅成 分的引入对环氧基和胺基的反应有一定阻碍作用。

(3)采用聚酰胺可使该树脂在室温下于 3 d以内 固化。固化机理分析表明,固化反应主要发生在有机 硅改性环氧树脂的环氧基与聚酰胺的伯胺之间。

参考文献

1 陈祥宝等.高性能树脂基体.北京:化学工业出版社, 1999

2 汪晓东,张强.覆铜箔层压板专用低溴环氧树脂 双 氰胺体系的固化反应动力学.高分子材料科学与工程,2003; 19(3):79~82

3 王德中.环氧树脂生产与应用.北京:化学工业出版 社,2001

4 郭亚林,梁国正,丘哲明等.某固体发动机壳体外防 热涂层研究.宇航材料工艺,2003;33(3):21~24

5 钟海庆. 红外光谱法入门. 北京:化学工业出版社, 1984

6 刘振海. 热分析导论. 北京:化学工业出版社, 1991

7 傅若农,常永福.气相色谱和热分析技术.北京:国防 工业出版社,1989

8 胡高平,肖卫东.酚醛胺与低分子聚酰胺协同对环氧 树脂固化的研究.化学与粘合,2000;(4):163~165

9 李桂林.环氧树脂与环氧涂料.北京:化学工业出版 社,2003

(编辑 李洪泉)

(上接第 29页)

4 结论

随着 AS - BOZ或 TPA 的含量增加,90 下树 脂体系黏度降低,适用期长, T_g 升高,具有较好的 力学性能,有较高的残碳率、低的质量烧蚀率,高温 下能得到的致密的碳层。其中,BA2 - 1在 90 下 黏度为 170 mPa·s,其 T_g 为 250 、在 800 下氮气 中残碳率为 68%、质量烧蚀率为 23.3 mg/s, BT2 - 1体系 90 黏度为 110 mPa·s,恒温 4 h后为 133 mPa·s,其 T_g 为 240,800 下氮气中残碳率为 70%、 质量烧蚀率为 20.1 mg/s,高温下同样能得到致密 的碳层。

参考文献

1 Smith Jr J G, Connell J W, Hergenrother P M. Resin transfer moldable phenylethynyl containing in ide oligomers Journal of Composite Materials, 2002; $36(19): 2\ 255 \sim 2\ 265$

2 Leibler L. In: Mark H ed Encyclopedia of polymer and technology. New York: W iley, 1978; 11: 45

3 Ishida H, Allen D. Mechanical characterization of copolymers based on benzoxazine and epoxy. Polymer, 1996; 37: 4 487

4 顾宜,钟赤峰,谢美丽.用于 RTM成型工艺的苯并噁

嗪树脂及其复合材料.复合材料学报,2000;17(4):32

5 Xiang H, Gu Y. A novel RTM resin based on benzoxazine. Polymer Composites, 2005; 26(5): 563 ~ 571

6 Dansiri N, Yanumet N, Ellis J W et al Resin transfer molding of natural fiber reinforced polybenzoxazine composites Polymer Composites, 2002; 23 (3): 352 ~ 60

7 Ning X, Ishida H. Phenolic materials via ring-opening polymerization of benzoxazines: effect of molecular structure on mechanical and dynamic mechanical properties J. Polym. Sci Chem. , 1994; 32: 921 \sim 927

8 W ang Y X, Ishida H. Cationic ring-opening polymerization of benzoxazines Polymer, 1999; 40: 4 563 ~ 4 570

9 Brunovska Z, Ishida H. Thermal properties of phthalonitrile functional polybenzoxazines Thermochimica Acta, 2000; 357
~ 358: 195 ~ 203

10 Shen Sh B, Ishida H. Synthesis and chanracterization of polyfunctional naphthoxazines and related polymers, J. A. Polym. Sci , 1996; 61: 1 605 \sim 1 595

11 纪凤龙,顾宜.苯并噁嗪树脂烧蚀性能的初步研究. 宇航材料工艺,2002;32(1):25

(编辑 吴坚)