含炔基酚醛树脂的合成与表征

王明存 赵 彤

(中国科学院化学研究所高技术材料室,北京 100080)

文 摘 研究了普通 Novolac线性酚醛、氨催化 resol型酚醛的炔丙基化树脂的简便合成;采用 FTR、 HNMR、GPC等表征了其分子结构;研究影响热固化过程的因素(分子量、炔基含量、羟甲基含量)和典型树 脂的固化动力学。黏度测定、DMA、TGA等分析结果表明该类树脂具有良好的工艺性,100 的黏度不超过 400 mPa·s;树脂可以在 200~250 进行热固化;热固化物耐热性比传统酚醛树脂有明显改进,DMA表明树 脂固化物具有高达 370 的玻璃化温度,TGA则表明其初始热分解温度在 400 以上;XRD结果表明树脂固 化物的碳化物是典型的玻璃碳。

关键词 炔基,酚醛树脂,结构,热固化,耐热性

Novel Ethynyl-containing Novolac Resins-synthesis and Characterization

W ang M ingcun Zhao Tong

(Laboratory of High-tech Materials, Institute of Chemistry, The Chinese Academy of Science, Beijing 100080)

Abstract This paper reports the convenient synthesis of propargyl modified novolac and resol resins Molecular structures are characterized by FTIR, HNMR and GPC methods The effects of molecular weights, ethynyl contents and methylol contents on thermal cure and cure kinetics of typical propargyl resins are also reviewed. The results show that novel resins have excellent processability. The viscosities at 100 are not higher than 400 mPa \cdot s. The resins can be thermally cured at 200 to 250. The cured materials improve thermal stability. DMA analysis shows their T_g are up to 370 and TGA show initial decomposition temperatures are higher than 400. XRD results of carbon from the cured materials show these carbon materials are typical glass carbon.

Key words Ethynyl groups, Novolac resins, Structure, Thermal cure, Thermal stability

1 前言

酚醛树脂由于具有阻燃、耐烧蚀等其它低成本 树脂不具有的性能,在航天器热结构材料和烧蚀材 料上有广泛的应用^[1]。缺点是固化物脆性大,耐热 氧化性差,需要外加催化剂进行高温固化,树脂贮存 性差,缩合固化放出大量小分子挥发分,不适用于 RTM工艺和大尺寸部件的缠绕工艺等。从酚醛分 子结构和固化化学着手进行改性,已成为防热复合 材料基体树脂研究的热点^[2]。加成固化型酚醛树 脂在酚醛骨架上引入在热或微量引发剂作用下可以 发生加成交联反应的基团(如炔基),在固化时无小 分子挥发放出,耐贮存性好,具有良好的工艺性且适 用复合材料成型工艺^[3]。一般以线性酚醛为改性 前驱体,在酚氧位或苯环上引入马来酰亚胺基、苯乙 炔基、乙炔基、炔丙基等,进行高温交联固化后,表现 出良好的耐热分解和热力学性能,适合模压和 RTM 工艺成型热结构及热防护复合材料,同时也是潜在 的 C/C复合材料基体前驱体树脂。

宇航材料工艺 2005年 第1期

收稿日期:2004-04-27

王明存,1972年出生,博士研究生,主要从事新型耐热树脂的研究工作

本文研究普通 Novolac线性酚醛、氨催化 resol 型酚醛的炔丙基化树脂的合成、分子结构表征、热固 化过程特征和固化物的性能;并指出该类树脂在热 结构材料、防热烧蚀材料、高性能树脂共混组分方面 的应用前景。

2 树脂合成与测试仪器

2.1 树脂合成

线性 Novolac 酚醛、氨催化热固性酚醛均为实 验室内合成。

线性 Novolac酚醛炔丙基化树脂 (PN):按照文献 [4] 合成,以线性酚醛、溴丙炔在 KOH等强碱作用下,发生 Willam s成醚反应。

氨酚醛炔丙基化树脂 (PR):按照文献 [4] 合成,以氨催化热固性酚醛、溴丙炔在 KOH等强碱作用下,发生 Willam s成醚反应。

含有定量羟甲基的炔丙基化树脂(MPN):以线 性酚醛与甲醛在一定条件下按化学计量发生反应, 然后按照文献 [4]合成。MPN与 PR的区别在于前 者的分子量可以做到很大、羟甲基的含量可以控制, 能够在宽广的范围内调控树脂的工艺性指标和成型 材料的性能。

2.2 测试仪器

FTIR: PERKN - ELMER 傅立叶红外仪 (KBr 压片)。

HNMR: BRUKER 400AMX 核磁共振仪 (DM SO - d6 为溶剂)。

DSC:METTLER - TOLEDO 热分析仪 (升温速 率 10 /min)。

TG: NETZSCH STA409PC 热分析仪 (升温速率 10 /min)。

DMA: NETZSCH DMA242C 热机械分析仪 (升 温速率 5 /min)。

黏度:NDJ - 79旋转黏度计(在指定温度下恒温1h后测定)。

凝胶时间:圆孔平板凝胶时间测定仪(自制)。

3 结果与讨论

3.1 结构表征

在 PN、PR和 MPN树脂的 FTR 谱图 (图 1)上 2 120 cm⁻¹和 3 298 cm⁻¹处有明显的炔基伸缩振动 和炔氢伸缩振动峰,表明改性酚醛中炔基的存 在^[5];同时 3 435 cm⁻¹处酚羟基强度的明显减弱,也 宇航材料工艺 2005年 第 1期 表明炔丙基在改性酚醛中的醚化结构。

在 PN的 HNMR (DM SO - d6) 谱图上, 3.5 ~ 3.6 有较强的炔氢峰, 4.6 ~ 4.8 处是炔丙基— CH₂—峰。但在 PR和 MPN的相应 HNMR (DM SO - d6) 谱图上, 4.6 ~ 4.8 处的强度有非常大的增强, 这是由于羟甲基—CH₂—在此位置发生吸收。

GPC可以表征改性反应对树脂分子量和分布 情况的影响。图 2为 PN和 MPN树脂的 GPC曲线。 从图 2可以看出, PN、MPN较其前驱体树脂 Novolac 分子量有明显的增加,分布偏向大分子量组分。这 反映了反应不仅仅是成醚反应,可能存在分子链间 的缩合,这有待进一步研究。



3.2 工艺性

PN、MPN和 PR树脂易溶于丙酮等有机溶剂, 适于制作预浸胶布;在 100~120 具有较低的黏度,加上固化不放出小分子、不用外加固化剂等特点,适合用做 RTM树脂。

PN、MPN树脂的黏度 — 温度关系和黏度 — 时间 关系见表 1和表 2(PN线性酚醛分子量 578,炔丙基 程度 80%; MPN线性酚醛分子量 421,炔丙基程度 80%,羟甲基化程度 20%)。

从表 1、表 2可以看出, PN 和 MPN 树脂符合 RTM 工艺的基本要求; PN 树脂比 MPN 树脂更适合 需要长时间的成型工艺过程。

表 1 PN M PN树脂的黏 — 温关系 (每一温度点保温 1 h) Tab 1 Viscosity-temperature relationship of PN and M PN

(at each	tem p.	1	h)
----------	--------	---	----

温度 /		黏度 /mPa・s		
	7.50	PN	MPN	
95		400	M N O	
100		260	-	
110		170	90	
120		95	68	
130		-	59	
140		-	58	

表 2 PN、M PN树脂的黏度与时间关系 (110) Tab 2 Viscosity-time relationship of PN and M PN(at 110)

	黏度 /mPa・s		
保温时间 /h 一	PN	MPN	
1	125	90	
2	125	72	
3	120	72	
4	110	79	
5	110	83	
6	110	90	

图 3为 PN 树脂的典型 DSC 谱图。从图 3看 出,该类树脂起始反应温度在 170 以上,具有较好 的工艺窗口。鉴于 PN 在固化前的黏度极小,不利 于成型具有大立面材料和抵抗大的固化放热引起的 变形,从分子设计入手在 PN 分子上引入定量羟甲 基而开发的缩合—加成二元固化树脂 MPN 是解决 这一问题的有效方法。图 4为 MPN 树脂的典型 DSC 谱图。从图 4可看到其固化可在更低温度下进 行,且固化过程明显分为两个阶段,应该是羟甲基的 缩合反应和炔基的加成反应。图 5为 MPN 和 PN 树脂碳布预浸胶料的 DMA 曲线。从图 5也可以明 显看到这样的固化特点。



在不同升温速率下进行 DSC测试,将 onset peak和 endset外推到 0升温速率可得到树脂的固 化工艺参数,结果见表 3。

宇航材料工艺 2005年 第1期

表 3 PN, M PN和 PR树脂的热固化参数

Tab. 3 Thermal cure parameters for PN, MPN and PR

树脂	凝胶温度 /	固化温度 /	后固化温度 /
PN	185	243	266
MPN	160	221	269
PR	140	210	260

从凝胶时间 (表 4)上也可看出羟甲基的引入缩 短了树脂的凝胶时间,加快了树脂固化反应历程。

表 4 PN、M PN 和 PR树脂的凝胶时间

Tab 4	Gel tine of PN, M	IPN and PR
お+85	~ 凝胶时	间/min
123 月日	140	200
PN	不固化	17
M PN	约 300	10
PR	30	-

3.3 热固化过程的研究

3.3.1 分子量和炔基含量对 PN树脂热固化过程 的影响

从图 6可以看出分子量对 PN 热固化行为影响 不大,DSC反映了 PN 交联固化时炔基反应的情况, 而与酚醛骨架大小无关;但分子量大小会影响 PN 固化的速率,分子量越大,凝胶时间越短。从图 7可 以看出炔基含量对 PN 树脂热固化过程的影响:炔 基含量减小时,固化放热减小,凝胶时间变长,固化 完全需要更长的时间。





宇航材料工艺 2005年 第1期



图 7 不同炔丙基化程度 PN的热固化行为 Fig 7 Cure behavior of PN with various propargyl contents

332 羟甲基含量对 M PN树脂热固化过程的影响

从图 8可以看出,随着羟甲基含量的增大,缩合固化峰逐渐成为主峰,固化可以在更低温度下进行; 且固化峰温有向低温端偏移的趋势。



3.3.3 典型树脂的固化过程动力学

利用不同扫描速度的动态 DSC谱图,采用 Kissinger^[6]处理方法,可以求解固化反应的活化能 *E* 和频率因子 *A*;采用 Crane^[7]处理方法,可以求解固 化反应的反应级数 *n*。

 $\ln((/T_{p}^{2})) = \ln(AR/E) - E/R(1/T_{p})$

(Kissinger等式)

$$d(\ln(/T_p)/d(1/T_p)) = -E/nA + 2T$$

(Crane等式)

从表 6可以看出, PN和 PR树脂几乎具有相同的活化能,但后者频率因子要大得多,因此 PR比 PN树脂固化速率快得多。该类树脂的固化接近一级反应。

— 33 —

表 6 PN和 PR树脂固化反应动力学参数

Tab 6 Kinetic parameters of curing reactions

for PN and PR

树脂	$E/kJ \cdot mol^{-1}$	A /10 ¹⁴ s ⁻¹	n
PN	151	3. 56	0. 943
PR	154. 2	46.6	0. 973

3.4 固化物耐热性

3.4.1 高温力学性能

DMA可以表征树脂热固化物的高温力学性能。 从图 9可以看出固化 PN的力学损耗峰高达约 370 , 而固化 PR也有 340 以上;与传统的酚醛树脂相比, PN类改性酚醛树脂具有良好的高温力学性能。



图 9 固化 PN和 PR树脂的 DMA曲线 Fig 9 DMA profiles of cured PN and PR

3.4.2 热分解性能

图 10给出 PN、MPN、PR 热固化物在 N2中受热 降解的 TGA曲线。从图 10可以看到:在 400 以前 PN固化物具有比传统酚醛好得多的耐热分解性,但 其高温分解温度低;而羟甲基的引入有效改进了纯 炔基酚醛的高温烧蚀特性,MPN 固化物既继承了 PN优良的耐热性,又具有酚醛良好的高温烧蚀性。



3.4.3 PN固化物碳化产物的结构

图 11给出 PN 固化物 900 N₂气氛碳化产物 的 XRD谱图。很明显, PN 碳化物呈现明显的无定 形碳结构的特征,属于典型的酚醛型玻璃碳结构。 这种碳结构强度高、热导率小、与碳纤维亲和力强, 适宜用作防热结构材料。



图 11 PN 固化物热解产物的 XRD 谱图



3.5 与其它树脂的相容性

PN、PR和 MPN树脂与 PAA 芳基乙炔树脂完全 互溶,可以进行共固化。研究表明:PN、PR 或 MPN 的混入有效改善了难控制的 PAA 固化过程和固化 物的结构强度。可以与 BM I双马树脂通过 ene反应 得到耐高温的加成固化型高性能树脂。

4 结论

合成了新型自固化型含炔基酚醛树脂,流变性、 DSC、DMA、凝胶时间、TGA和DMA等测试结果表 明:该类树脂具有良好的工艺性,100的黏度不超 过 400 mPa·s;炔丙基含量对PN树脂的热固化、羟 甲基含量对MPN树脂的热固化过程影响明显;树脂 可以在200~250进行热固化;树脂热固化反应级 数接近1;树脂热固化物耐热性比传统酚醛树脂有 明显改进,DMA表明树脂固化物具有高达370的 玻璃化温度,TGA则表明其初始热分解温度在 400以上;XRD结果表明树脂热固化物的碳化产 物是典型的玻璃碳。该类新型含炔基酚醛树脂有望 在热结构材料、防热烧蚀材料、高性能树脂共混组分 方面具有很好的应用前景。

参考文献

1 Kopf PW, Little A D. In: Mark H F,B ikales N M, Overberger C G, Meenges G eds Phenolic Resin in Encyclopedia of Polymer Science and Engineering, 2nd New York: John wiley & Sons , 1998: 45

> (下转第 48页) 宇航材料工艺 2005年 第 1期

- 34 —

4 结论

(1)喉衬热环境下碳 碳复合材料的烧蚀受复 杂燃气环境众多因素共同作用,主要的烧蚀效应有 碳的升华、表面异相化学反应以及机械侵蚀等。

(2)从材料本体特性出发,碳 碳复合材料烧蚀 性能的影响因素有纤维特性、预制件结构、材料密 度、孔隙、基体碳的种类、石墨化度、杂质等,部分因 素存在交互作用。

(3)全面分析喉衬热环境下碳 碳复合材料的 烧蚀需结合喷管结构设计、推进剂类型与组分、发动 机实际工作参数等共同进行。

参考文献

1 Schmidt D, Dewidson K, Theibert L S Evolution of carbon-carbon composites (CCC). SAM PE , 1999; 32 (4) : 44 ~ 45

2 王铮,胡永强.固体火箭发动机.北京:宇航出版社, 1993:238~283

3 陈汝训.固体火箭发动机设计与研究.北京:宇航出 版社,1992:117~223

4 王茂章.碳的多样性及碳质材料的开发.见:第二届 全国新型碳材料学术研讨会论文集,1995:1~12

5 高桥洋一.碳的热性质.新型炭材料,1987;(2):67~74

6 刘叔渭.碳碳复合材料的烧蚀计算.推进技术, 1987;(2):14~21

7 张德雄译.固体火箭发动机碳 碳喷管喉部表面销蚀 的气热化学分析.固体火箭技术,1989;(3):59~71

8 欧阳琪译.固体火箭发动机喷管的入口和喉部区域 的粒子冲刷侵蚀作用.国外固体火箭技术,1984;(1):49~ 56

9 李志明.电子扫描显微镜在喷管研究中的应用.固 体火箭推进,1985; (3):34~44

10 许正辉,朱良杰,王俊山. 3D C/C材料用碳纤维选择.见:第二届全国新型碳材料学术研讨会论文集,1995

11 贺福,王茂章.碳纤维及其复合材料.北京:科学出版社,1997:23~31

12 丘哲明主编.固体火箭发动机材料与工艺.北京:宇 航出版社,1995:285~343

13 BahlO P等. 高密度 C/C复合材料的发展. 新型炭 材料, 1987; (1): 53~55

14 Peebles JR L H, Meyer R A, Jortner J. Interfaces in polymer, ceramic and metal matrix composites Elsevier Science Publishing Ca , 1988: $1 \sim 15$

15 储双杰. 毡基 C/C复合材料氧化动力学研究. 复合 材料学报, 1994; 11(1): 9~11

(编辑 吴坚)

(上接第 34页)

- 48 ----

2 Fukada A. Phenolic resins In: Salamone J C ed Polymeric Materials Encyclopedia Florida: CRC press, 1996: 5 035

3 Reghunadhan Nair C P. Non-conventional phenolic resin-an overview on recent advances J. of sci & industial Research, 2002; $61: 17 \sim 33$

4 B indu R L, Reghunadhan Nair C P, Ninan K N. Addition cure phenolic resins based on propargyl ether functional novolacs: synthesis, curing and properties Polym. Int , 2001; 50: 651 ~ 658

5 徐积功.有机化学.北京:高等教育出版社,1990: 380~383

6 Kissinger H E Reaction kinetics in differential analysis Anal Chem. , 1957; 29(11): 1 702 ~ 1 706

7 Crane L W, Dynes P J, Kaelble D H. Analysis of curing kinetics in polymer composites Journal of Polym. Sci Polym. Letter Edn., 1973; 11: 533

(编辑 李洪泉)

宇航材料工艺 2005年 第1期