

doi:10.3969/j.issn.1673-9833.2024.01.012

高阻隔耐蒸煮复合包装用聚氨酯胶黏剂的制备与性能

杨 坚¹, 李孟琦¹, 邱 洁¹, 陈润宇¹, 刘祥贵², 余嘉裕², 刘跃军¹

(1. 湖南工业大学 包装与材料工程学院, 湖南 株洲 412007;

2. 广东华通新材料科技有限公司, 广东 东莞 523591)

摘 要: 以低聚物聚酯多元醇与异氰酸酯反应, 合成了一种可被用于高阻隔复合包装膜、具有较强的黏结性能和耐蒸煮性能的聚氨酯胶黏剂。并探究了不同反应条件对聚氨酯胶黏剂及复合薄膜性能的影响。研究发现, 主剂的初始黏度与反应温度呈正相关, 异氰酸酯基与羟基的物质的量之比(简称 R 值)越大, 则初始黏度和复合膜的平均剥离力越大; 而 R 值过大或三醇占总醇的物质的量之比过大, 则合成的聚氨酯胶黏剂越易出现凝胶。较优条件下制备的复合膜的透水率为 $1.05\text{ g}/(\text{m}^2\cdot\text{d})$, 透氧率为 $0.62\text{ cm}^3/(\text{m}^2\cdot\text{d})$, 并具有良好的耐高温蒸煮性能。

关键词: 聚氨酯胶黏剂; 复合包装; 高阻隔性能; 耐蒸煮

中图分类号: TQ433.4⁺32

文献标志码: A

文章编号: 1673-9833(2024)01-0084-07

引文格式: 杨 坚, 李孟琦, 邱 洁, 等. 高阻隔耐蒸煮复合包装用聚氨酯胶黏剂的制备与性能[J]. 湖南工业大学学报, 2024, 38(1): 84-90.

Preparation and Properties of Polyurethane Adhesive for High-Barrier Retort-Resistant Composite Packaging

YANG Jian¹, LI Mengqi¹, QIU Jie¹, CHEN Runyu¹, LIU Xianggui², YU Jiayu², LIU Yuejun¹

(1. College of Packaging and Materials Engineering, Hunan University of Technology, Zhuzhou Hunan 412007, China;

2. Guangdong Huatong New Material Technology Co., LTD., Dongguan Guangdong 523591, China)

Abstract: Based on the reaction of oligomer polyester polyols with isocyanates, a polyurethane adhesive is synthesized with strong adhesion and cooking resistance, which can be used for high barrier composite packaging films, followed by an exploration into the effects of different reaction conditions on the properties of polyurethane adhesives and composite films. Research has found that the initial viscosity of the main agent is positively correlated with the reaction temperature. The higher the R value (the ratio of the amount of isocyanate groups to hydroxyl groups), the higher the initial viscosity and average peeling force of the composite film will be. However, when the R value is too high or the proportion of triol to total alcohol is too large, the synthetic polyurethane adhesive tends to gelation. The composite membrane prepared under optimal conditions is characterized with a water permeability of $1.05\text{ g}/(\text{m}^2\cdot\text{d})$,

收稿日期: 2023-02-12

基金项目: 国家自然科学基金委员会青年科学基金资助项目(51903083); 湖南省教育厅科学研究基金资助项目(18B291)

作者简介: 杨 坚, 女, 湖南工业大学讲师, 博士, 主要研究方向为高分子材料加工与合成, 结构与性能,

E-mail: jianyang@hut.edu.cn

通信简介: 刘跃军, 男, 湖南工业大学教授, 博士, 主要研究方向为包装材料的加工, 结构与性能,

E-mail: yjliu_2005@126.com

an oxygen permeability of $0.62 \text{ cm}^3/(\text{m}^2 \cdot \text{d})$, and an improved high-temperature retort resistance performance.

Keywords: polyurethane adhesive; composite packaging; high barrier property; retort-resistance

0 引言

近年来,随着人们对食品安全问题的日益重视,人们对食品包装材料的要求也越来越趋于安全、绿色和卫生。因此,食品用复合包装膜不仅要求具有一定的力学强度,同时还要求其具有阻隔性能良好、耐高温性能优异、保鲜防腐、轻便、方便回收及抗菌性等多重性能^[1-3]。聚氨酯胶黏剂中不仅含有氨基甲酸酯基团($-\text{NHCOO}-$),还含有很多极性基团,分子极性较强,可与许多化学性质活泼的物质进行反应,具有优良的化学黏结力^[4-5]。因此,聚氨酯胶黏剂可以与塑料、金属、纸张等含活泼氢的基材形成共价键和氢键^[6],产生牢固的化学黏结,具有较大的内聚力,利用这一特性,将其作为复合包装用胶黏剂,可以综合各种薄膜材料的优异性能,制备出高性能、多功能包装薄膜^[7-10]。

当前,耐蒸煮聚氨酯胶的主要研究方向集中于异氰酸酯的改性方面,如 Wang X. 等^[11]利用端氧超支化聚合物作为聚氨酯交联剂合成了一款具有高固体物含量、黏结性能优异、耐水性能好的明胶基聚氨酯胶黏剂。A. Nacas 等^[9]利用氮化硼具有层状结构的特性,将其引入聚氨酯胶黏剂基体中,改善聚氨酯胶黏剂的阻隔性能,研究发现加入氮化硼后聚氨酯胶黏剂的水蒸气渗透率下降了 50%,黏结性能提高了 37%。吉林省农业机械研究院^[12]制备了以聚酯多元醇为主剂、以甲苯二异氰酸酯制备聚氨酯预聚体为固化剂,通过三羟甲基丙烷在胶黏剂中引入多个交联点,提高胶黏剂的耐蒸煮性能,复合后其包装性能满足耐蒸煮铝塑复合膜要求。

聚氨酯胶黏剂应用于食品耐蒸煮软包装复合的关键技术指标是耐高温性、耐水解性、剥离强度高。而当前使用的聚氨酯胶黏剂存在高温、高湿、蒸汽作用下会发生水解,剥离强度降低;基材起皱产生的应力作用在固化后的胶黏剂易产生开裂等缺点,因此高阻隔耐蒸煮复合包装用聚氨酯胶黏剂的开发具有极大的市场前景^[13-16]。因此,课题组在聚合物的分子结构设计上寻求突破,选择了力学强度大、耐化学性及耐热性能较好的低分子量聚碳酸酯二醇(polycarbonate diol 2000, PCDL2000)做软段,与一般的聚酯多元醇相比,由于 PCDL2000 分子内含

有大量的碳酸酯键,内聚能较高,因此以其合成的聚氨酯胶黏剂也兼具优良的耐水解性能、耐磨性及耐氧化性能^[17-18];同时,对其合成工艺进行优化,研究不同反应温度、 R 值(异氰酸酯基与羟基的物质的量之比)、二醇与三醇羟基的物质的量之比等条件下制备的胶黏剂对复合薄膜剥离力的影响,并考察优选反应条件下聚氨酯胶黏剂所制备复合薄膜的阻隔性能,通过对工艺参数的优化和耐热性能、剥离强度的测试,最终制备出一款高阻隔耐蒸煮复合包装用聚氨酯胶黏剂。

1 实验

1.1 原料及设备

1) 主要材料。聚碳酸酯二醇(PCDL2000),工业级,深圳市慕娜菲科技有限公司;甲苯二异氰酸酯(TDI80)、二苯基甲烷二异氰酸酯(MDI50),均为工业级,广州文龙化工;丙三醇,工业级,广州市灿联化工有限公司;乙酸丁酯(butyl acetate, BAC),工业级,江阴市泽茂化工有限公司;固化剂(YH110),工业级,北京高盟新材料有限公司。

2) 主要仪器。涂布棒,OSP-10 型,广州科域新材料有限公司;GBL-L 型电子拉力试验机、ZM-100 型全自动不锈钢反压高温蒸煮锅,广州标际包装设备有限公司;MOCON AQUATRAN® MODEL3/38H 型水蒸气透过率测试仪、MOCON OX-TRAN2/22H 型氧气透过率测试仪,美国 MOCON 公司;扫描电子显微镜(scanning electron microscope, SEM),TESCAN MIRA LMS 型,捷克 TESCAN MIRA 公司;傅立叶变换红外光谱仪(Fourier transform infrared spectrometer, FTIR),Thermo Scientific iN10 型,美国 Thermo Fisher Scientific 公司。

1.2 实验制备方法

1.2.1 主剂的制备

在三口烧瓶中缓慢加入一定量的二元醇和三元醇后,放入油浴锅中,升温至反应所需温度。在磁力搅拌作用下抽真空 40 min。抽真空结束后在三口烧瓶中充入氮气以确保瓶内空气除净,除去原料中的水分等杂质,平衡气压。换用搅拌杆搅拌,转速设置为 400 r/min,称取一定量异氰酸酯,缓慢加入三口烧瓶

中, 30 min 后更换转速为 600 r/min, 反应一定时间。反应结束后加入乙酸丁酯 (BAC) 稀释至固含量为

70% 后装入瓶中密封保存。PCDL-PU 预聚体合成反应机理见图 1, 各实验编号对应条件见表 1。

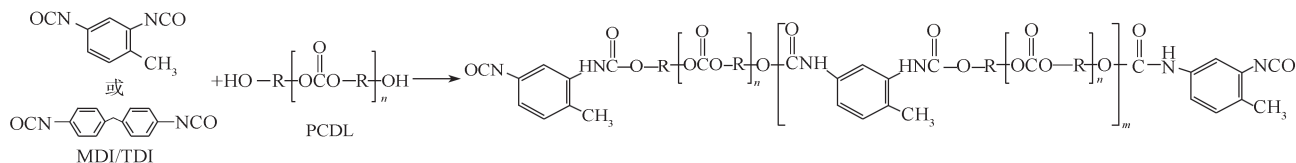


图 1 PCDL-PU 预聚体合成反应机理

Fig. 1 Synthesis reaction mechanism of PCDL-P prepolymer

表 1 实验编号条件对应表

Table 1 Corresponding table of experiment numbering conditions

编号	二醇	异氰酸酯	反应时间/min	反应温度/℃	R 值	羟基物质的量之比
T-70	PCDL2000	TDI	180	70	0.8	1:1
T-80	PCDL2000	TDI	180	80	0.8	1:1
T-90	PCDL2000	TDI	180	90	0.8	1:1
T-100	PCDL2000	TDI	180	100	0.8	1:1
T-110	PCDL2000	TDI	180	110	0.8	1:1
R-0.6	PCDL2000	TDI	180	80	0.6	1:1
R-0.7	PCDL2000	TDI	180	80	0.7	1:1
R-0.8	PCDL2000	TDI	180	80	0.8	1:1
R-0.9	PCDL2000	TDI	180	80	0.9	1:1
CM2-1	PCDL2000	MDI	150	80	0.8	1:1
CM2-2	PCDL2000	MDI	150	80	0.8	2:1
CM2-3	PCDL2000	MDI	150	80	0.8	3:1
CM2-4	PCDL2000	MDI	150	80	0.8	4:1

注: 以上实验所用的三醇均为甘油, 二醇和三醇羟基的物质的量之比在表中简称为羟基物质的量之比。

1.2.2 涂布与复合

主剂的固体物质质量分数为 40%, 固化剂质量为主剂固体质量的 15%, 共混配置成涂布复合液备用, 使用 OSP-10 涂布棒涂布, 胶层厚 4 μm 。涂布前先将规格为 24 cm $\times$ 35 cm $\times$ 4 mm 的玻璃板和 OSP-10 涂布棒放入超声波清洗仪中清洗 10 min, 再用有机溶剂 (丁酮或乙醇) 清洗, 烘干备用。涂布环境温度为 (25 $\pm$ 1) $^{\circ}\text{C}$, 相对湿度为 40% ~ 50%, 将规格为 21 cm $\times$ 29.7 cm 的涂布基材 (BOPP 或镀氧化铝 PET 基材) 平铺, 并固定在玻璃板上, 用滴管吸取涂布液 2~4 mL 至基材上, 用涂布棒涂抹均匀, 置于 80 $^{\circ}\text{C}$ 烘箱中烘干 60 s, 除去其中溶剂, 取出备用。

复合前, 将涂布后的基材置于 80 $^{\circ}\text{C}$ 烘箱中再烘 30 s, 在基材上方贴上一条约 21 cm $\times$ 3 cm 的纸条, 再将预复合的 CPP 薄膜电晕面平贴在涂膜上, 使用压辊将其压平; 然后将复合薄膜放入 45 $^{\circ}\text{C}$ 电热鼓风箱中熟化 4 d, 取出备用。复合基膜主要有两种: 厚 12 μm 的镀氧化铝 PET 膜和厚 19 μm 的 BOPP 薄膜。

1.3 性能测试

1.3.1 红外光谱检测

按一定比例将主剂与固化剂混合均匀后涂抹在溴

化钾盐片上, 45 $^{\circ}\text{C}$ 条件下固化一定时间后进行测试。

1.3.2 扫描电镜 (SEM) 表征

选用扫描电镜对制备的 BOPP/CPP 复合膜液氮脆断面和复合膜揭开面、BOPP 基膜表面的微观形貌进行观察与分析。

1.3.3 黏度测试

试样黏度根据 GB/T 2794—1995 的要求, 选用博勒飞 DV2TLV 黏度计测试。调节转速使扭矩保持在 50%, 根据实验黏度范围选用 62 号或 64 号转子。

1.3.4 阻隔测试

1) 阻氧测试条件。小仓氧气浓度为 20.9%, 湿度为 0%, 温度为 23 $^{\circ}\text{C}$ 。2) 阻水测试条件。流量为 100 sccm, 湿度为 90%, 温度为 37.8 $^{\circ}\text{C}$ 。

将复合薄膜试样切成大小为 10.2 cm² 的圆形, 分别放入氧气、水蒸气透过率测试仪中测其阻隔性能, 测试 5 次, 取平均值为定值。

1.3.5 剥离力测试

将熟化后的膜样制成宽 15 mm、长 200 mm 的样条, 用 GGBL-L 型电子拉力试验机以 250 mm/min 的速度进行剥离测试, 同一样品测试 5 次, 记录最大剥离力和平均剥离力。

蒸煮后剥离力变化率计算公式如下:

$$\eta = (F_1 - F_0) / F_0 \times 100\% \quad (1)$$

式中: F_0 、 F_1 分别为复合膜蒸煮前、后的剥离力。

1.3.6 蒸煮测试

将待蒸煮复合薄膜放入 ZM-100 反压蒸煮消毒锅中, 用夹子固定, 设定蒸煮温度为 135 $^{\circ}\text{C}$, 蒸煮时间为 30 min, 保持压力为 0.2 MPa, 实验结束后卸压取出复合薄膜, 冷却备用。

1.3.7 水煮测试

将待水煮复合薄膜放入 100 $^{\circ}\text{C}$ 水浴锅中, 用重物使其完全浸没, 水煮 30 min 后取出, 沥干水分备用。

1.3.8 固含量检测

采用烘箱法进行固含量测定, 准确称量一定质量聚氨酯胶黏剂样品, 放入有锡纸的托盘中, 记录其初始质量 m_1 ; 再将其整体置于鼓风恒温干燥箱中加热干燥 3~4 h, 取出称量, 间隔 20~30 min 再次取出称量,

直到干样质量不再变化, 记录最终质量 m_2 。固含量 s 的计算式如下:

$$s = (m_1 - m_2) / m_1 \times 100\% \quad (2)$$

2 结果与讨论

2.1 聚氨酯胶黏剂的红外光谱分析

图2所示为合成聚氨酯胶黏剂在涂布初期的红外光谱图。由图可看出在 $3\,300\text{ cm}^{-1}$ 处出现了 N—H 的伸缩振动峰; 而 $2\,977, 2\,935\text{ cm}^{-1}$ 处的峰分别对应 $-\text{CH}_2-$ 和 $-\text{CH}_3$ 的伸缩振动峰; $2\,274\text{ cm}^{-1}$ 处的峰为 $-\text{NCO}$ 的强特征峰; $1\,740\text{ cm}^{-1}$ 处较强的峰为聚碳酸酯自由羰基和聚氨酯氨基甲酸酯键非氢键结合羰基的特征吸收峰; $1\,250\sim 1\,150\text{ cm}^{-1}$ 出现的宽且强的吸收峰, 为酯基中 C—O 的伸缩振动特征峰^[18]; 而在 789 cm^{-1} 处有 $\text{O}=\text{C}=\text{O}$ 的变形振动特征峰, 从

而证明产物分子中存在碳酸酯结构。上述特征峰可以证明合成的聚氨酯胶黏剂结构符合预期要求。

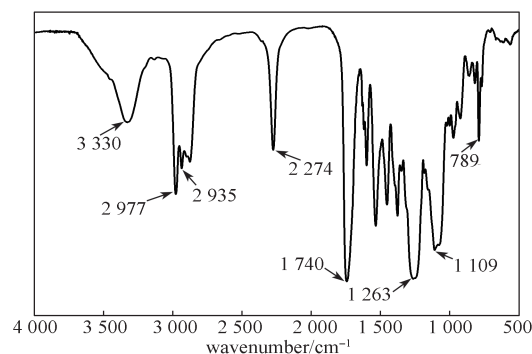


图2 聚氨酯胶黏剂的红外光谱图

Fig. 2 Infrared spectra of the polyurethane adhesive

2.2 聚氨酯胶黏剂的 SEM 表征

实验所得聚氨酯胶黏剂的 SEM 表征结果见图3。

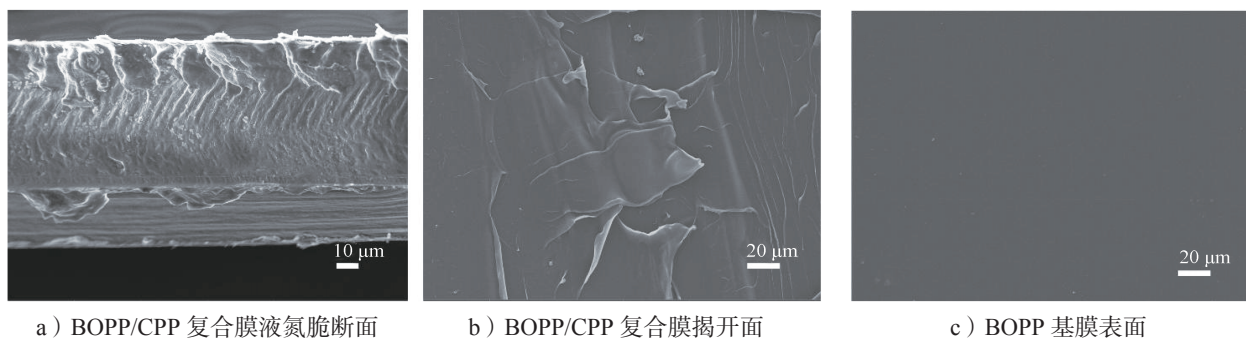


图3 聚氨酯胶黏剂复合膜及基膜的 SEM 表征结果图

Fig. 3 SEM images of polyurethane adhesive composite films and base films

观察图3c可以看到, BOPP基膜表面光滑, 均匀致密。而在图3b所示的 BOPP/CPP 复合膜揭开面上, 可以观察到胶层光滑, 且出现了条纹、树枝纹路以及丝状银纹结构, 这主要是由当揭开上层 BOPP 薄膜时, 因胶层与上层 BOPP 薄膜黏结较好, 从而胶层受到的应力较大而导致。此外, 从图3a也可以观察到两层薄膜在胶黏剂的作用下紧密结合, 无明显界限, 表明其有良好的黏结效果。

2.3 反应温度对性能的影响

反应温度为 $70\sim 110\text{ }^{\circ}\text{C}$ 时, 制备的聚氨酯胶黏剂均呈白色透明状, 无凝胶、沉淀现象。其他性能随温度的改变情况如图4~6所示。

由图4所示反应温度与黏度的关系曲线可知, 聚氨酯胶黏剂的初始黏度随着反应温度的增加而进一步提高。低于 $90\text{ }^{\circ}\text{C}$ 时, 初始黏度增大较为缓慢, 其原因可能是, 反应温度低于 $90\text{ }^{\circ}\text{C}$, 系统所提供的能量较少, 反应速率较慢, 反应程度较低。而温度增加到 $90\text{ }^{\circ}\text{C}$ 后, 分子的运动能力随温度的升高而增强, 反应速率加快, 体系中分子量大的聚合物含量增加,

黏度呈现迅速提高的变化趋势。但当黏度过高时, 胶黏剂的流动性能较差, 不利于涂布复合过程中的胶液铺展, 从而会影响其平均剥离力。

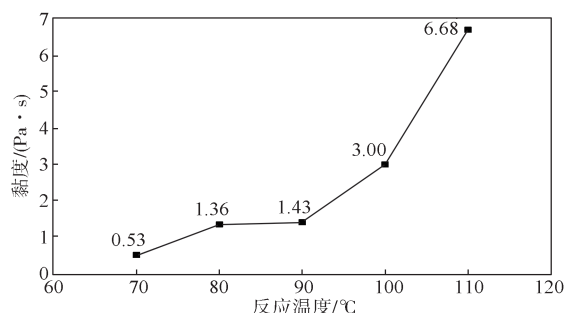


图4 反应温度与黏度的关系曲线

Fig. 4 Relationship curve between reaction temperature and viscosity

由图5所示 BOPP/CPP 复合膜平均剥离力与反应温度关系曲线可知, 在 BOPP 基膜上的平均剥离力随温度的升高先增大后减小, 可能的原因有: 低于 $80\text{ }^{\circ}\text{C}$ 反应程度不高, 分子量较低, 无法形成较高的缠结程度, 易剥开; 随着温度升高, 膜分子量不断

增大,黏结能力提高。但是过高的反应温度将会导致体系中—NCO 含量偏低,与基膜表面反应时形成的化学键较少,固化黏结能力不够而导致剥离力下降。

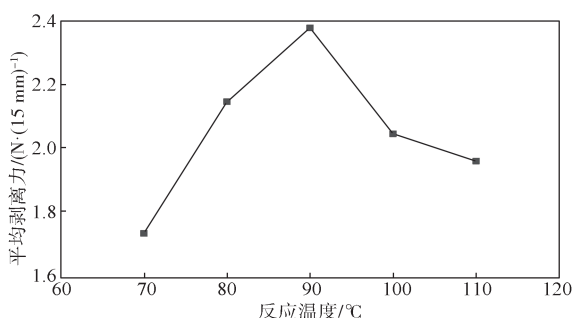


图5 BOPP/CPP 复合膜平均剥离力与反应温度的关系曲线

Fig. 5 Relationship curve between the average peeling force and reaction temperature of BOPP/CPP films

由图6所示BOPP/CPP复合膜蒸煮后平均剥离力变化率与温度的关系曲线可知,经过蒸煮后,在低于80℃和高于90℃的温度下,反应制备的聚氨酯胶黏剂的平均剥离力较蒸煮前有所增大,可能的原因有:在低于80℃时,反应不充分,经过高温蒸煮,单体之间继续进行反应;而高于90℃时,初始反应程度较大,合成的聚氨酯胶黏剂的分子量较大,结构致密,蒸煮时的水蒸气难以渗透,而少量残留的—NCO可以在高温下与基膜表面继续进行反应;两个因素的相互作用下,最终呈现出蒸煮后平均剥离力增大的现象。由上述描述可知,对于本实验体系,

90℃为较佳的反应温度,在此温度下的初始剥离力较大,而蒸煮后剥离力变化较小。

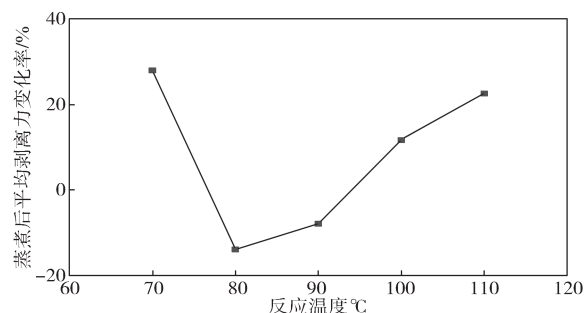


图6 BOPP/CPP 复合膜蒸煮后平均剥离力变化率与温度的关系曲线

Fig. 6 Relationship curve between the change rate of average peeling force and temperature of BOPP/CPP films after cooking

2.4 R 值对复合膜性能的影响

通过改变R值,实验发现,合成的聚氨酯胶黏剂在R值为0.6时呈现白色浑浊状,而R值大于0.6时呈现白色透明状,其原因可能是:R值为0.6时,合成的预聚体分子量较低,且分布较宽,同时存在大量未参与反应的醇类单体,单体残留较多,且悬浮在体系中,导致体系呈现白色浑浊状;而当R值大于0.6时,异氰酸酯基与羟基比例接近,因此合成的端羟基预聚体分子量较大,且较为均一,故呈现白色透明状。复合膜其他性能随R值的变化曲线如图7所示。

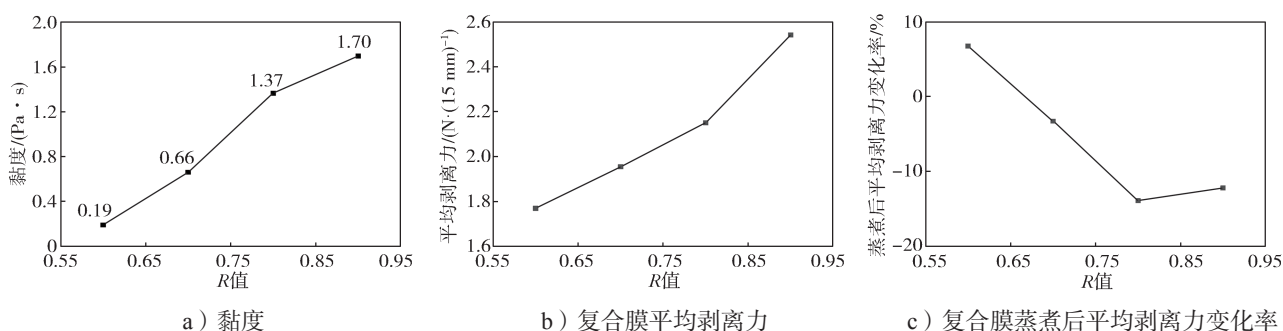


图7 复合膜的黏度、平均剥离力和蒸煮后平均剥离力随R值的变化曲线

Fig. 7 Variation curves of viscosity, average peeling force, average peeling force of composite films after cooking with different R values

由图7可知,随着R值的增大,合成的预聚体中未反应的醇类单体含量逐渐减少,含—NCO的硬段比例增加,一方面合成的预聚体因反应程度的增加,聚合度增大,R值越接近1时,合成的预聚体分子量也就越大;另一方面,R值增大也能提高体系的交联点,使得反应初始黏度增大。当R值越小时,体系中—NCO含量越少,聚酯多元醇的反应程度越低,分子量越低,初始黏度越小。

由图7b可知,平均剥离力随R值增大而增大,可能是因R值越大,聚酯多元醇反应程度越大,分子量越高,在相同反应条件下—NCO残留量更多,聚氨酯胶黏剂与基膜接触时反应固化能力更强,黏结能力更强。但R值提高也意味着体系中—NCO含量增加,R值过高—NCO将更容易迁移,不利于黏接。实验配方所合成的聚氨酯胶黏剂在BOPP基膜的黏结能力较好,无论是蒸煮前还是蒸煮后均不可剥开,

经蒸煮后剥离力变化较小, 满足用于高阻隔耐蒸煮包装材料胶黏剂的使用要求, 可初步判定编号为 R-0.9 配方更接近待合成的高阻隔耐蒸煮聚氨酯胶黏剂。

2.5 二醇、三醇羟基的物质的量之比对复合膜性能的影响

通过调控 PCDL2000 (二醇) 与甘油 (三醇) 的羟基的物质的量之比, 来探究二醇、三醇羟基的物质的量之比对主剂性能的影响, 所得结果如表 2 和图 8 所示。分析图表可知, 在二醇、三醇羟基的物质的量之比为 1:1 时, 聚合体系凝胶化, 原因是三醇比例过高, 聚合体系过度交联产生凝胶。而二醇、三醇羟基的物质的量之比为 2:1, 3:1, 4:1 时, 聚合物黏度分别为 0.587, 0.650, 0.551 Pas, 皆满足涂胶要求。以二醇、三醇羟基的物质的量之比为 2:1, 3:1, 4:1 制备聚氨酯胶黏剂, 随着二醇、三醇羟基的物质的量之比提高, BOPP/ CPP 复合膜的平均剥离力呈现减小的趋势, 蒸煮、水煮后的平均剥离力也呈现出同样的变化趋势。这可能是因为体系中三醇比例相对较少, 导致交联固化能力降低, 从而使得在 BOPP/ CPP 复合膜上的平均剥离力下降。

表 2 PCDL2000 与甘油的羟基的物质的量之比性能表
Table 2 Performance table for hydroxyl molar ratio properties of PCDL2000 and glycerol

编号	羟基的物质的量之比	性状	初始黏度 / (Pa·s)
CM2-1	1:1	白色凝胶	—
CM2-2	2:1	浅黄色透明	0.587
CM2-3	3:1	浅黄色透明	0.650
CM2-4	4:1	浅黄色透明	0.551

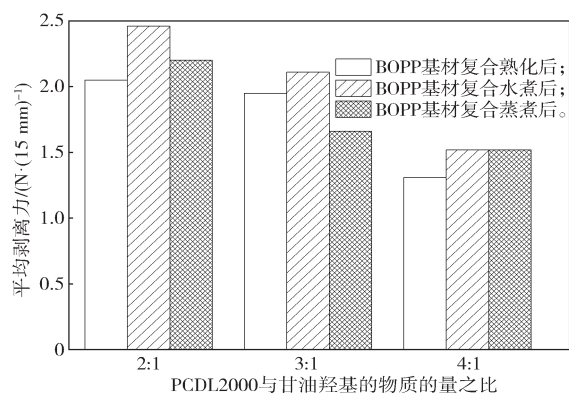


图 8 复合膜上 PCDL2000 与甘油羟基物质的量之比与平均剥离力的关系

Fig. 8 Relationship between the ratio of PCDL2000 to glycerol hydroxyl substances on composite films and the average peeling force

2.6 阻隔性能分析

通过探究工艺、原料配比对聚氨酯胶黏剂性能的影响, 发现配方 R-0.9、CM2-2 既能满足上机涂布需

要的合适黏度, 同时还具有优异的黏结性能, 将合成的聚氨酯胶黏剂对 BOPP 基膜与镀氧化铝 PET 基膜进行涂布, 并分别与 CPP 复合后, 对其进行阻隔性能测试, 所得结果如表 3 所示。

表 3 复合膜阻隔性能测试结果
Table 3 Test results of composite film barrier performance

类 别	水蒸气透过率 / (g·(m²·d)⁻¹)	氧气透过率 / (cm³·(m²·d)⁻¹)
BOPP 基膜	4.58	1 344
BOPP 涂布后	4.46	1 185
BOPP/ CPP 复合后	2.65	757
PET 镀氧化铝基膜	1.97	1.34
PET 镀氧化铝涂布后	1.68	0.92
PET/ CPP 镀氧化铝复合后	1.05	0.62

对比 BOPP 基膜涂布前和涂布后的阻水、阻氧值可知, 自主合成的聚氨酯胶黏剂本身具有一定的阻隔性能, 且阻水性能较阻氧性能更好。而将 BOPP 与 CPP 用合成的聚氨酯胶黏剂复合后, 其阻水和阻氧性能都得到了进一步改善。将合成的聚氨酯胶黏剂用于镀氧化铝 PET/ CPP 复合膜, 得知复合后样品的阻水和阻氧性能均大幅度改善, 达到高阻隔耐蒸煮包装膜的使用要求。

3 结 论

本文基于聚氨酯胶黏剂的合成基本原理和方法, 选用低聚物多元醇与异氰酸酯反应得到了聚氨酯胶黏剂, 制备了具有高阻隔性能的复合包装膜, 且经过高温蒸煮、水煮后, 复合膜的力学性能优异。并探究了工艺、原料对比对聚氨酯胶黏剂性能的影响, 得到了如下主要结论:

- 1) FTIR 和 SEM 结果表明, 合成了预期结构的聚氨酯胶黏剂, 且胶黏剂具有良好的黏结效果。
 - 2) 随着反应温度升高, 合成的聚氨酯胶黏剂初始黏度增大, 用于 BOPP/ CPP 复合膜后, 其平均剥离力先增大后减小。
 - 3) R 值越大, 复合膜初始黏度和平均剥离力越大, 体系中 R 值为 0.9 时, 复合膜的力学性能最优。
 - 4) PET/ CPP 镀氧化铝复合后, 合成的聚氨酯复合薄膜的水蒸气透过率为 1.05 g/(m²·d), 氧气透过率为 0.62 cm³/(m²·d), 满足高阻隔性能耐蒸煮复合包装膜的要求。
- 本研究阐释了耐蒸煮高阻隔复合包装用聚氨酯黏胶剂制备的基本规律, 为该类聚氨酯黏胶剂及复合膜制备和性能调控提供了理论依据和实验指导。

参考文献:

- [1] 王洪江, 孙 诚, 曲 颖. 食品包装复合材料现状及发展趋势 [J]. 包装与食品机械, 2009, 27(1): 5-6.
WANG Hongjiang, SUN Cheng, QU Ying. Current Status and Development Trends of Compound Food-Packaging Materials[J]. Packaging and Food Machinery, 2009, 27(1): 5-6.
- [2] HAN J W, RUIZ-GARCIA L, QIAN J P, et al. Food Packaging: A Comprehensive Review and Future Trends[J]. Comprehensive Reviews in Food Science and Food Safety, 2018, 17(4): 860-877.
- [3] 付露莹, 王 锐, 张有林. 食品包装材料研究进展 [J]. 包装与食品机械, 2018, 36(1): 51-56.
FU Luying, WANG Rui, ZHANG Youlin. Advance in Food Packing Materials[J]. Packaging and Food Machinery, 2018, 36(1): 51-56.
- [4] AKINDOYO J O, BEG M D H, GHAZALI S, et al. Polyurethane Types, Synthesis and Applications: A Review[J]. RSC Advances, 2016, 6(115): 114453-114482.
- [5] 段建清. 耐蒸煮铝塑复合用聚氨酯胶黏剂的制备研究 [D]. 哈尔滨: 哈尔滨工业大学, 2021.
DUAN Jianqing. Study on Preparation of Polyurethane Adhesive for Cooking-Resistant Aluminum-Plastic Composite[D]. Harbin: Harbin Institute of Technology, 2021.
- [6] 徐海翔. 聚氨酯胶黏剂综述 [J]. 橡塑资源利用, 2018(3): 25-33.
XU Haixiang. Review of Polyurethane Adhesives[J]. Rubber & Plastics Resources Utilization, 2018(3): 25-33.
- [7] DUNN D. What Are the Best Adhesives and Sealants to Use for Home Repairs and Craft Projects?[J]. Adhesives and Sealants Industry, 2019, 26(8): 129-132.
- [8] 高诚贤. 采用干法无溶剂复合工艺制备高阻隔高性能复合材料 [J]. 纺织科学研究, 2009, 20(3): 16-25.
GAO Chengxian. High Barrier and High Performance Composites Were Prepared by Dry Solvent-Free Composite Process[J]. Textile Science Research, 2009, 20(3): 16-25.
- [9] NACAS A, ANTONINO L, CHINELLATO A, et al. Nano Boron Nitride/Polyurethane Adhesives in Flexible Laminated Food Packaging: Peeling Resistance and Permeability Properties[J]. International Journal of Adhesion and Adhesives, 2019, 93: 102326.
- [10] IVEY A, TALBERT J, EVANGELISTA R, et al. Influence of a Hydrocarbon Side Chain on the Performance of Physaria Fendleri-Castor Oil Polyurethane Packaging Adhesives[J]. Cleaner Engineering and Technology, 2021, 4: 100216.
- [11] WANG X, ZHU J, LIU X, et al. Novel Gelatin-Based Eco-Friendly Adhesive with a Hyperbranched Cross-Linked Structure[J]. Industrial & Engineering Chemistry Research, 2020, 59(13): 5500-5511.
- [12] 李 昶, 董云哲, 李明森. 耐蒸煮双组份聚氨酯黏合剂的制备与试验 [J]. 应用化工, 2019, 48(7): 1767-1769.
LI Yi, DONG Yunzhe, LI Mingsen. Preparation and Test of Bicomponent Polyurethane Adhesive Resistant to Cooking[J]. Applied Chemical Industry, 2019, 48(7): 1767-1769.
- [13] TIAN S. Recent Advances in Functional Polyurethane and Its Application in Leather Manufacture: A Review[J]. Polymers, 2020, 12(9): 1-16.
- [14] 洪欣如. 聚氨酯胶黏剂在包装印刷中的应用 [J]. 广东印刷, 2020(6): 53-57.
HONG Xinru. Application of Polyurethane Adhesive in Packaging Printing[J]. Guangdong Printing, 2020(6): 53-57.
- [15] QIAO Y, JIANG J, LI H, et al. Polyurethane Adhesives Used in Food Packaging Materials[J]. Advance Journal of Food Science and Technology, 2016, 12(12): 705-708.
- [16] 陈晓东, 周南桥, 张 海. 耐蒸煮软包装用聚氨酯胶黏剂的研制 [J]. 化学与黏合, 2009, 31(2): 67-70.
CHEN Xiaodong, ZHOU Nanqiao, ZHANG Hai. Preparation of Polyurethane Adhesives Used for Retort Pouches[J]. Chemistry and Adhesion, 2009, 31(2): 67-70.
- [17] SUN L, ZHANG W, XUE W, et al. Study on Preparation and Performance of Reactive Polyurethane Hot Melt Adhesives Based on a Polycarbonate Diol and a Polyester Diol[J]. Journal of Macromolecular Science, Part B, 2022, 61(4/5): 665-676.
- [18] 薛晓武, 王新闻, 刘红波, 等. 水性聚碳酸酯型聚氨酯的制备及性能 [J]. 材料导报, 2019, 33 (增刊 1): 488-490, 494.
XUE Xiaowu, WANG Xinwen, LIU Hongbo, et al. Preparation and Property of Waterborne Polyurethane Obtained with Polycarbonate[J]. Materials Reports, 2019, 33(S1): 488-490, 494.

(责任编辑: 廖友媛)