# 环结构修饰的丙烯酰胺聚合物的合成及性质

刘东志\*赵锦花 李祥高 (天津大学化工学院 天津 300072) (天津复印技术研究所 天津)

关键词 聚丙烯酰胺、结构修饰、 , 合成, 性质

近年来, 红基元结构作为功能材料引起人们的广泛注意<sup>[1,2]</sup>,我们选择部分 红颜料研究了其用于静电复印的光电性能取得了较好的结果<sup>[3~6]</sup>. 但其难溶性阻碍了对它的进一步研究和应用,为此力图合成了 红染料修饰的丙烯酰胺聚合物,该化合物溶解性、成膜性、加工性等方面得到明显改善,且具有一定荧光性、光电性. 可用于水处理示踪,高分子染料等方面. 这种新型 环结构修饰的丙烯酰胺聚合物的合成未见有文献报道

四羧酸酐由上海染料化工厂提供, 纯度为 98.0%, 提纯后使用. 丙烯酰氯为自制品, 其它试剂均为化学纯.

四口瓶中加入  $7.8 \,\mathrm{g}$  四羧酸酐、 $80 \,\mathrm{mL}$  水和  $12 \,\mathrm{mL}$  三乙胺,加热至 四羧酸酐溶解,加  $20 \,\mathrm{mL}$  吡啶和  $2 \,\mathrm{mL}$  苄胺冷至  $20 \sim 25$  . 85% 磷酸调  $\mathrm{pH}$  值  $6.4 \sim 6.7$ ,慢慢升温至 90 ,保 持温度及  $\mathrm{pH}$  值反应  $6 \,\mathrm{h}$ . 用 85% 磷酸酸析,过滤,滤饼用 5% 氢氧化钾及 95 热水处理,除去未反应的 四羧酸酐及副产物 N ,N' —二苄基—3,4,9,10— 四羧二酰亚胺,得到  $2.7 \,\mathrm{g}$  N —苄基—3,4,9,10— 四羧单酸酐单酰亚胺 (PT CMI),收率 28%. 将  $2.4 \,\mathrm{g}$  PT CMI 和  $5 \,\mathrm{mL}$  乙醇胺,在  $50 \,\mathrm{mL}$  乙二醇中 170 回流  $2 \,\mathrm{h}$ ,冷却,过滤.滤饼用乙醇、5% 热氢氧化钾溶液、蒸馏水洗净,干燥得  $2.1 \,\mathrm{g}$  N —苄基—N' —羟乙基—3,4,9,10— 四羧二酰亚胺  $(PT \,\mathrm{CI})$ ,收率 80% .

往 2. 6 g PTCI、2 mL 吡啶及 40 mL 二氧六环混合物中加入 1.5 mL 丙烯酰氯, 100 下回流 3 h, 然后趁热加水 150 mL, 搅拌一夜, 过滤, 水洗, 干燥得 2.2 g N —苄基-N'-(2-丙烯酸酯基乙基) -3, 4, 9, 10 — 四羧二酰亚胺(以下简称 红单体), 收率 77%.

准确称取丙烯酰胺和 红单体加入一定量蒸馏水和二氧六环混合溶剂(具体量见表 1)中,通氮条件下,搅拌并加热至 65 ,加入引发剂过硫酸铵,温度升至 75 后维持 2 h,得到的反应液用溶解沉淀法(水/乙醇)精制.

Carlo Erba 公司 M O D 1106 自动元素分析仪; N ico let 公司 FT 红外光谱仪; 岛津 R F - 5000 荧光分光光度计; 岛津 U V - 3100 紫外可见近红外分光光度计.

#### 结果与讨论

红染料单体的合成路线如下:

1998-02-10 收稿, 1998-03-09 修回

$$\sum_{CH_2-N} C_{CH_2-N} = \sum_{CH_2-N} C_{CH_4OOCCH} = CH_2$$

将 PTCI、 红单体分别用硝基苯和冰醋酸重结晶后, 进行元素分析, PT CI 实测值(理论值) %: C 75. 66(75.57), N 5.34(5.34), H 4.00(3.82); 红单体实测值(理论值) %: C 73. 68(74.74), N 4.04(3.80), H 4.66(4.84). 同时 红单体红外光谱在  $1732~{\rm cm}^{-1}$ 处出现酯基的特征吸收峰.

## 聚合物合成路线为:

$$mCH_2CHCOC_2H_4N$$

$$DYE = COC_2H_4N$$

选择适宜的条件合成了不同 红含量及不同分子量的聚合物, 其特性粘数见表 1. 可以看出, 随着 红单体含量的增大, 聚合物特性粘数逐渐变小, 分子量呈下降趋势. 这是因为 红单体的聚合活性远远低于丙烯酰胺单体聚合活性.

聚合物编号	m( 红单体)/m(丙烯酰胺)	V(二氧六环)/V(水)	特性粘数/(mL·g <sup>-1</sup> )
1	0. 01/ 10	10/30	117. 4
2	0. 02/ 10	10/35	91.7
3	0. 05/ 10	10/40	85. 8
4	0. 1/ 10	10/50	73. 0
5	0. 2/ 10	10/60	68. 3

表 1 红单体含量对分子量的影响

配制 红单体的二氧六环溶液及聚合物 2,5 的水溶液,测定吸收曲线及荧光发射光谱,结果见图 1 和图 2. 由图 1 可见,不同染料含量聚合物吸收曲线基本相似,但与单体吸收曲线差别较大,单体吸收曲线尖锐,而聚合物吸收曲线宽;单体最大吸收分别出现在  $460~\mathrm{nm}$ 、 $490~\mathrm{nm}$ 处,而聚合物最大吸收出现在  $530~\mathrm{nm}$  及  $570~\mathrm{nm}$  左右处,较前者向长波长方向移动  $70~80~\mathrm{nm}$ . 由图 2 可见,不同染料含量聚合物荧光发射曲线基本相似,但与单体发射曲线差别较大,单体荧光发射峰为双峰,而聚合物荧光发射峰为单峰;单体最大发射峰出现在  $532.6~\mathrm{nm}$ 、

571.6 nm处, 而聚合物最大发射峰出现在 732 nm 左右处. 这种光谱性质的变化是由溶剂极性和氢键作用引起的, 此外聚合物分子链扭曲对光谱性质的影响也不容忽视. 将不同染料含量的聚合物(2, 3, 5)配制成不同浓度水溶液, 测定荧光强度, 如图 3 所示. 由图看出, 染料含量较低的聚合物 2 的荧光强度与浓度呈线性关系之外其余两种染料含量较高的聚合物 3,5 浓度较小时荧光强度与浓度呈线性关系, 浓度较大时曲线往下偏离.

将聚合物(1~5)配制成水溶液,铺在铝箔上再蒸去水形成高分子膜.对此膜进行电镜分析发现,

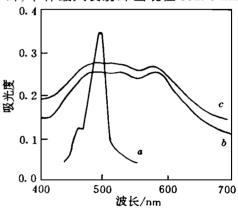
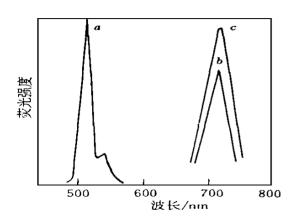


图 1 单体(a)、聚合物 2(b)、5(c) 吸收曲线



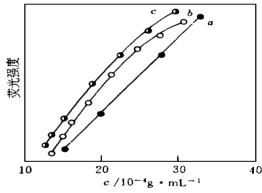


图 2 单体(a)、聚合物 2(b)、5(c) 荧光发射曲线

图 3 聚合物 2(a)、3(b)、5(c)浓度-荧光强度曲线

#### 其表面光滑无颗粒,说明聚合物具有良好的成膜性.

## 参考文献

- 1 Hans Tobias, Macholdt, Alexander Sieber. Dyes and Pigments, 1988, 9(3):119
- 2 Panyootatos P J, Whitlock J, Sauers R R et al. Conference Record of Photovoltaic Specialists Conference, 1987 (19th), IEEE, New Orleans, May 4, 1987: 889
- 3 刘东志,黄颂羽,任绳武. 高技术通讯, 1993, 3(3):30
- 4 刘东志. 染料工业, 1994, 31(1): 17
- 5 Liu Dongzhi, Liu Guangchen, Qi Cuie. Transactions of Tianjin University, 1997, 3(2): 154
- 6 刘东志. 功能性染料导论, 第1版. 天津: 天津科技翻译出版社, 1996: 72

# Synthesis and Properties of Acrylamide Polymers Tailored by Pervlene Structure

Liu Dongzhi\*, Zhao Jinhua
(Chemical Engineering School, Tianjin University, Tianjin 300072)

Li Xianggao
(Tianjin Institute of Electric-photography, Tianjin)

**Abstract** Perylene monoanhydride monoimide was prepared by reaction of perylene anhydride and benzylamine in water-pyridine mixture of pH 6.4  $\sim$  6.7. It was then condensed with ethanolamine and acrylchloride to give an unsymetrical perylene monomer N-benzyl-N'-(2-acrylate ethyl)-3, 4, 9, 10-tetracarboxylic diimide. Polymerization of the diimide with acrylamide gave a new type polymer containing perylene structure. The new polymer has different visible and fluorescence properties from the perylene monomer and improved solubility and film formation properties.

**Keywords** polyacrylamide, structure modification, perylene, synthesis, property