



中华人民共和国国家标准

GB 1886.383—2025

食品安全国家标准 食品添加剂 聚乙烯醇

2025-03-16 发布

2025-09-16 实施

中华人民共和国国家卫生健康委员会
国家市场监督管理总局 发布

前 言

本标准代替 GB 31630—2014《食品安全国家标准 食品添加剂 聚乙烯醇》。

本标准与 GB 31630—2014 相比,主要变化如下:

- 增加了溶解性鉴别试验;
- 修改了甲醇和乙酸甲酯的检验方法;
- 黏度检验方法中增加了使用乌别洛特毛细管黏度计;
- 增加了铅含量的检验方法。

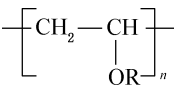
食品安全国家标准
食品添加剂 聚乙烯醇

1 范围

本标准适用于乙烯法和乙炔法制得的食品添加剂聚乙烯醇。

2 结构式、分子式

2.1 结构式



R: H 或 COCH₃, 随机分布。

2.2 分子式



R: H 或 COCH₃, 随机分布。

3 技术要求

3.1 感官要求

感官要求应符合表 1 的规定。

表 1 感官要求

项目	要求	检验方法
色泽	透明、白色或淡黄色	取适量试样置于 50 mL 烧杯中, 在自然光下观察色泽和状态
状态	粒状粉末	

3.2 理化指标

理化指标应符合表 2 的规定。

表 2 理化指标

项目	指标	检验方法
干燥减量, w/%	≤ 5.0	附录 A 中 A.3
灼烧残渣, w/%	≤ 1.0	附录 A 中 A.4
水不溶物, w/%	≤ 0.1	附录 A 中 A.5

表 2 理化指标 (续)

项 目	指 标	检 验 方 法
粒度(通过 0.150 mm 试验筛), $w/\%$	$\geq$ 99.0	附录 A 中 A.6
甲醇, $w/\%$	$\leq$ 1.0	附录 A 中 A.7
乙酸甲酯, $w/\%$	$\leq$ 1.0	附录 A 中 A.7
酸值(以 KOH 计)/(mg/g)	$\leq$ 3.0	附录 A 中 A.8
酯化值(以 KOH 计)/(mg/g)	125~153	附录 A 中 A.9
水解度, $w/\%$	86.5~89.0	附录 A 中 A.9
黏度(4%溶液,20℃)/(mPa·s)	4.8~5.8	附录 A 中 A.10
铅(Pb)/(mg/kg)	$\leq$ 2.0	GB 5009.75 或 GB 5009.12

附录 A

检验方法

警示：本检验方法中使用的部分试剂具有毒性、腐蚀性、易燃性，操作者须小心谨慎！如溅到皮肤上应立即用水冲洗，严重者应立即治疗。使用易燃品时，严禁使用明火加热。

A.1 一般规定

本标准所用试剂和水在没有注明其他要求时，均指分析纯试剂和 GB/T 6682 中规定的三级水。试验中所用标准滴定溶液、杂质测定用标准溶液、制剂及制品，在没有注明其他要求时，均按 GB/T 601、GB/T 602、GB/T 603 的规定制备。所用溶液在未注明用何种溶剂配制时，均指水溶液。

A.2 鉴别试验

A.2.1 pH

称取 4.0 g 试样，置于烧杯中，加入 100 mL 水，加热至溶解完全，冷却至室温后测定溶液的 pH，应为 5.0~6.5。

A.2.2 红外光谱

以溴化钾作为分散剂，试样的红外光谱图应与附录 B 中图 B.1 一致。

A.2.3 显色反应 A

A.2.3.1 试剂和材料

A.2.3.1.1 碘溶液：在 100 mL 水中溶解 14 g 碘和 36 g 碘化钾，加 3 滴盐酸，用水稀释至 1 000 mL，摇匀。

A.2.3.1.2 硼酸溶液：在 25 mL 水中溶解 1 g 硼酸，摇匀。

A.2.3.2 鉴别方法

称取约 0.01 g 试样，置于盛有 100 mL 水的烧杯中，适当加热使试样溶解，冷却至室温，取 5 mL 试样溶液，滴加 1 滴碘溶液，滴加数滴硼酸溶液。试样溶液应呈现蓝色。

A.2.4 显色反应 B

称取约 1.0 g 试样，置于盛有 20 mL 水的烧杯中，适当加热使试样溶解，冷却至室温，取 5 mL 试样溶液，滴加 1 滴碘溶液，放置 1 min~3 min。试样溶液应从深红色变为蓝色。

A.2.5 沉淀反应

取 5 mL 显色反应 B 中制备的试验溶液，加入 10 mL 乙醇(95%)，应产生浑浊或絮状沉淀。

A.2.6 溶解性

称取约 1.0 g 试样，置于盛有 10 mL~30 mL 水的烧杯中，搅拌不少于 5 min，可完全溶解。

称取约 1.0 g 试样，置于盛有 30 mL~100 mL 乙醇(95%)的烧杯中，搅拌不少于 5 min，可完全溶解。

A.3 干燥减量的测定

A.3.1 仪器和设备

A.3.1.1 称量瓶: $\phi 60\text{ mm} \times 30\text{ mm}$ 。A.3.1.2 电热恒温干燥箱: 控温范围 $105\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 2\text{ }^{\circ}\text{C}$ 。

A.3.2 分析步骤

称取约 5 g 试样, 精确至 0.000 2 g, 置于 $105\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 2\text{ }^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重的称量瓶中, 在 $105\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 2\text{ }^{\circ}\text{C}$ 的电热恒温干燥箱中干燥 3 h。干燥器中放置至室温后称量。

A.3.3 结果计算

干燥减量的质量分数 w_1 按式(A.1)计算。

$$w_1 = \frac{m_1 - m_2}{m} \times 100\% \quad \dots\dots\dots (\text{A.1})$$

式中:

m_1 ——干燥前试样和称量瓶的质量, 单位为克(g);

m_2 ——干燥后试样和称量瓶的质量, 单位为克(g);

m ——试样的质量, 单位为克(g)。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值与算术平均值之比不大于 2%。

A.4 灼烧残渣的测定

A.4.1 仪器和设备

A.4.1.1 瓷坩埚: 100 mL。

A.4.1.2 高温炉: 控温范围 $800\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 25\text{ }^{\circ}\text{C}$ 。

A.4.2 分析步骤

称取约 2 g 试样, 精确至 0.000 2 g, 置于在 $800\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 25\text{ }^{\circ}\text{C}$ 下恒重的瓷坩埚中, 置于电热板上缓慢加热, 直至样品干燥并完全炭化, 移入 $800\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 25\text{ }^{\circ}\text{C}$ 的高温炉中灼烧至恒重。

A.4.3 结果计算

灼烧残渣的质量分数 w_2 按式(A.2)计算。

$$w_2 = \frac{m_3 - m_4}{m_5} \times 100\% \quad \dots\dots\dots (\text{A.2})$$

式中:

m_3 ——残渣和瓷坩埚的质量, 单位为克(g);

m_4 ——瓷坩埚的质量, 单位为克(g);

m_5 ——试样的质量, 单位为克(g)。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.2%。

A.5 水不溶物的测定

A.5.1 仪器和设备

A.5.1.1 玻璃砂坩埚:滤板孔径为 100 μm ~160 μm 。

A.5.1.2 电热恒温干燥箱:控温范围 105 $^{\circ}\text{C}$ $\pm$ 2 $^{\circ}\text{C}$ 。

A.5.2 分析步骤

称取约 10 g 试样,精确至 0.000 2 g,置于 500 mL 烧杯中,加入 100 mL 刚加热至沸的水,使之溶解。搅拌并冷却 1 h。用已于 105 $^{\circ}\text{C}$ $\pm$ 2 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重的玻璃砂坩埚过滤,用热水(65 $^{\circ}\text{C}$ ~75 $^{\circ}\text{C}$)洗涤 3 次~5 次。将玻璃砂坩埚移入电热恒温干燥箱中,在 105 $^{\circ}\text{C}$ $\pm$ 2 $^{\circ}\text{C}$ 下干燥至恒重。

A.5.3 结果计算

水不溶物含量的质量分数 w_3 按式(A.3)计算。

$$w_3 = \frac{m_6 - m_7}{m_8} \times 100\% \quad \dots\dots\dots (\text{A.3})$$

式中:

m_6 ——玻璃砂坩埚和水不溶物的质量,单位为克(g);

m_7 ——玻璃砂坩埚的质量,单位为克(g);

m_8 ——试样的质量,单位为克(g)。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.05%。

A.6 粒度(通过 0.150 mm 试验筛)的测定

A.6.1 仪器和设备

A.6.1.1 试验筛: $\phi 200 \times 50$ —0.150/0.1 GB/T 6003.1—2022,带有筛盖和筛底。

A.6.1.2 电动振筛机:振动频率为 100 次/min~300 次/min,振幅 1 mm~6 mm。

A.6.2 分析步骤

将清洁、干燥的 0.150 mm 试验筛置于试验筛底盘上,一起装在电动振筛机上。称取约 100 g 试样,精确至 0.01 g,置于筛上,加筛盖。开动电动振筛机,振幅为 2 mm,频率为 150 次/min,振动 30 min $\pm$ 10 s,停止振荡后取下试验筛和试验筛底盘,取试验筛底盘上的试样称重。也可采用手动法进行测定。

A.6.3 结果计算

粒度(通过 0.150 mm 试验筛)的质量分数 w_4 按式(A.4)计算。

$$w_4 = \frac{m_9}{m_{10}} \times 100\% \quad \dots\dots\dots (\text{A.4})$$

式中:

m_9 ——筛下物的质量,单位为克(g);

m_{10} ——试样的质量,单位为克(g)。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.1%。

A.7 甲醇和乙酸甲酯的测定

A.7.1 试剂和材料

A.7.1.1 水:符合 GB/T 6682 规定的一级水。

A.7.1.2 内标液:准确称取 0.6 g 丙酮,精确至 0.000 2 g,置于 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,摇匀。

A.7.1.3 甲醇和乙酸甲酯溶液:分别准确称取 0.125 g 甲醇和 0.125 g 乙酸甲酯(乙酸甲酯的质量分数 $\geq 99.95\%$),精确至 0.000 2 g,置于 50 mL 容量瓶中,用内标液稀释至刻度,摇匀。此溶液含甲醇 2.5 g/L,含乙酸甲酯 2.5 g/L。

A.7.2 仪器和设备

A.7.2.1 气相色谱仪:配有火焰离子化检测器。

A.7.2.2 顶空自动进样器。

A.7.2.3 顶空瓶:20 mL。

A.7.2.4 顶空进样针:1.0 mL。

A.7.2.5 记录仪:色谱数据处理机或色谱工作站。

A.7.3 分析步骤

A.7.3.1 参考顶空条件:

- 顶空瓶平衡温度:80 ℃;平衡时间:30 min;
- 定量管温度:80 ℃;
- 传输线温度:100 ℃。

A.7.3.2 参考色谱条件:

- 毛细管柱:6%氰丙基苯基和 94%聚二甲基硅氧烷(30.0 m $\times$ 0.530 mm $\times$ 3.00 μ m);
- 载气:高纯氮气,纯度 $\geq 99.999\%$;
- 载气流速:2 mL/min;
- 进样方式:自动进样;
- 分流比:不分流;
- 进样口温度:200 ℃;
- 检测器温度:250 ℃;
- 柱温程序:初始温度为 40 ℃,维持 8 min,10 ℃/min 升至 150 ℃,维持 2 min。

A.7.3.3 甲醇和乙酸甲酯溶液的测定:准确移取 2.00 mL 的甲醇和乙酸甲酯溶液,置于顶空瓶内,密封,放入气相色谱顶空进样装置进行测定,得到该溶液对应的甲醇、丙酮、乙酸甲酯的峰面积。

A.7.3.4 试验溶液的测定:称取 0.5 g 试样,精确至 0.000 2 g,置于顶空瓶中,加入 2.00 mL 内标液,密封,振荡溶解,放入气相色谱顶空进样装置进行测定,得到试验溶液对应的甲醇、丙酮、乙酸甲酯的峰面积(气相色谱图见附录 C 中图 C.1)。

A.7.4 结果计算

甲醇或乙酸甲酯的质量分数 w_5 按式 (A.5) 计算。

$$w_5 = \frac{\rho \times V \times 10^{-3}}{m_{11}} \times \frac{A}{A_a} \times \frac{A_{a0}}{A_0} \times 100\% \quad \dots\dots\dots (A.5)$$

式中:

ρ ——甲醇和乙酸甲酯溶液的甲醇的质量浓度或乙酸甲酯的质量浓度,单位为克每升(g/L);

V ——移入顶空瓶中甲醇和乙酸甲酯溶液的体积,单位为毫升(mL);

m_{11} ——试样的质量,单位为克(g);

A ——试验溶液测试中甲醇或乙酸甲酯的响应峰的峰面积;

A_a ——试验溶液测试中丙酮的响应峰的峰面积;

A_{a0} ——甲醇和乙酸甲酯溶液测试中丙酮的响应峰的峰面积;

A_0 ——甲醇和乙酸甲酯溶液测试中甲醇或乙酸甲酯的响应峰的峰面积。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.05%。

A.8 酸值(以 KOH 计)的测定

A.8.1 试剂和材料

A.8.1.1 无二氧化碳的水。

A.8.1.2 酚酞指示液(10 g/L):使用期为 2 周。

A.8.1.3 氢氧化钾标准滴定溶液: $c(\text{KOH}) = 0.05 \text{ mol/L}$ 。

- 配制:称取 24 g 氢氧化钾,溶于 20 mL 无二氧化碳的水中,摇匀,注入聚乙烯容器中,密闭放至溶液清亮。用塑料管量取 2.7 mL 上层清液,用无二氧化碳的水稀释至 1 000 mL。
- 标定:称取 0.36 g 于 105 °C ~ 110 °C 干燥至恒重的工作基准试剂邻苯二甲酸氢钾,精确至 0.000 2 g,加 50 mL 无二氧化碳的水溶解,加 2 滴酚酞指示液(10 g/L),用配制好的氢氧化钾溶液滴定至溶液呈粉红色,并保持 30 s,同时做空白试验。
- 计算:氢氧化钾标准滴定溶液的浓度 $[c(\text{KOH})]$,单位为摩尔每升(mol/L),按式(A.6)计算。

$$c(\text{KOH}) = \frac{m_{12} \times 1\,000}{M_1 \times (V_1 - V_2)} \quad \dots\dots\dots (\text{A.6})$$

式中:

m_{12} ——称取的基准邻苯二甲酸氢钾的质量,单位为克(g);

1 000 ——换算因子;

M_1 ——邻苯二甲酸氢钾的摩尔质量,单位为克每摩尔(g/mol)[$M(\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4) = 204.2$];

V_1 ——滴定所消耗的氢氧化钾标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL);

V_2 ——空白试验所消耗的氢氧化钾标准滴定溶液的体积,单位为毫升(mL)。

A.8.2 仪器和设备

A.8.2.1 圆底烧瓶:500 mL。

A.8.2.2 球形冷凝管。

A.8.2.3 水浴恒温磁力搅拌器。

A.8.3 分析步骤

在圆底烧瓶中加入 200 mL 无二氧化碳的水和电磁搅拌子,安装上球形冷凝管后置于沸水浴中。称取 10.0 g 试样,精确至 0.001 g,置入烧瓶中,持续于沸水浴中加热并搅拌 30 min 后移去沸水浴,持续搅拌冷却至室温。将溶液移入 250 mL 容量瓶中,用无二氧化碳的水稀释至刻度并摇匀,移取 50.00 mL 该溶液置于 250 mL 锥形瓶中,滴加 2 滴酚酞指示液(10 g/L),用氢氧化钾标准滴定溶液滴至粉色并保持 15 s 不褪色。同时进行空白试验。

A.8.4 结果计算

酸值(以 KOH 计)的质量分数 w_6 , 单位为毫克每克(mg/g), 按式 (A.7) 计算。

$$w_6 = \frac{(V_3 - V_4) \times c \times M_2 \times 250}{m_{13} \times 50} \dots\dots\dots (A.7)$$

式中:

V_3 ——滴定试样溶液消耗的氢氧化钾标准滴定溶液的体积, 单位为毫升(mL);

V_4 ——空白试样溶液消耗氢氧化钾标准滴定溶液的体积, 单位为毫升(mL);

c ——氢氧化钾标准滴定溶液的浓度, 单位为摩尔每升(mol/L);

M_2 ——氢氧化钾的摩尔质量, 单位为克每摩尔(g/mol) [$M(\text{KOH}) = 56.10$];

250 ——容量瓶容积, 单位为毫升(mL);

m_{13} ——试样的质量, 单位为克(g);

50 ——移取试验溶液的体积, 单位为毫升(mL)。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.3%。

A.9 酯化值(以 KOH 计)和水解度的测定

A.9.1 试剂和材料

A.9.1.1 氢氧化钾乙醇溶液: 称取 35 g 氢氧化钾, 溶于 20 mL 无二氧化碳的水中, 用无醛的乙醇稀释至 1 000 mL, 放置 24 h 取上层清液使用。

A.9.1.2 盐酸标准滴定溶液: $c(\text{HCl}) = 0.5 \text{ mol/L}$ 。

A.9.1.3 酚酞指示液(10 g/L): 使用期为 2 周。

A.9.2 仪器和设备

A.9.2.1 圆底烧瓶: 250 mL。

A.9.2.2 球形冷凝管。

A.9.2.3 沸水浴。

A.9.2.4 玻璃珠。

A.9.3 分析步骤

称取 $1.00 \text{ g} \pm 0.01 \text{ g}$ 试样, 置于圆底烧瓶中, 加入 25.00 mL 氢氧化钾乙醇溶液和 25 mL 水以及 5 粒~7 粒玻璃珠, 将圆底烧瓶连接球形冷凝器后于沸水浴中加热回流 30 min, 冷却后取下, 加入 2 滴酚酞指示液(10 g/L), 立即用盐酸标准滴定溶液滴定, 至粉红色褪去即为终点。同时进行空白试验。

A.9.4 结果计算

皂化值(以 KOH 计)的质量分数 w_7 , 单位为毫克每克(mg/g), 按式 (A.8) 计算。

$$w_7 = \frac{(V_5 - V_6) \times c_1 \times M_3}{m_{14}} \dots\dots\dots (A.8)$$

式中:

V_5 ——滴定空白溶液消耗的盐酸标准滴定溶液的体积, 单位为毫升(mL);

V_6 ——滴定试样溶液消耗的盐酸标准滴定溶液的体积, 单位为毫升(mL);

c_1 ——盐酸标准滴定溶液的浓度, 单位为摩尔每升(mol/L);

M_3 ——氢氧化钾的摩尔质量, 单位为克每摩尔(g/mol) [$M(\text{KOH}) = 56.10$];

m_{14} ——试样的质量,单位为克(g)。

试验结果以平行测定结果的算术平均值为准。在重复性条件下获得的两次独立测定结果的绝对差值不大于 0.3%。

酯化值(以 KOH 计)的质量分数 w_8 ,单位为毫克每克(mg/g),按式(A.9)计算。

$$w_8 = w_7 - w_6 \quad \dots\dots\dots (A.9)$$

式中:

w_7 ——按照式(A.8)计算所得皂化值,单位为毫克每克(mg/g);

w_6 ——按照式(A.7)计算所得酸值,单位为毫克每克(mg/g)。

水解度的质量分数 w_9 按式(A.10)计算。

$$w_9 = 100\% - \left(7.84 \times \frac{w_{db}}{100\% - 0.075 \times w_{db}} \right) \quad \dots\dots\dots (A.10)$$

式中:

w_{db} ——按照式(A.11)计算所得皂化值(以干基计),单位为毫克每克(mg/g);

7.84 ——换算因子;

0.075 ——换算因子。

皂化值(以干基计)(以 KOH 计)的质量分数 w_{db} ,单位为毫克每克(mg/g),按式(A.11)计算。

$$w_{db} = \frac{w_7}{100\% - w_1} \quad \dots\dots\dots (A.11)$$

式中:

w_7 ——按照式(A.8)计算所得皂化值,单位为毫克每克(mg/g);

w_1 ——按照式(A.1)计算所得干燥减量,%。

A.10 黏度(4%溶液,20℃)的测定

A.10.1 试剂和材料

标准黏度液:运动黏度为 5 mm²/s。

A.10.2 仪器和设备

A.10.2.1 烧瓶:圆底,250 mL。

A.10.2.2 玻璃砂坩埚:滤板孔径为 100 μm~160 μm。

A.10.2.3 搅拌器。

A.10.2.4 恒温水浴:温度波动≤0.5℃。

A.10.2.5 温度计:分度值 0.1℃。

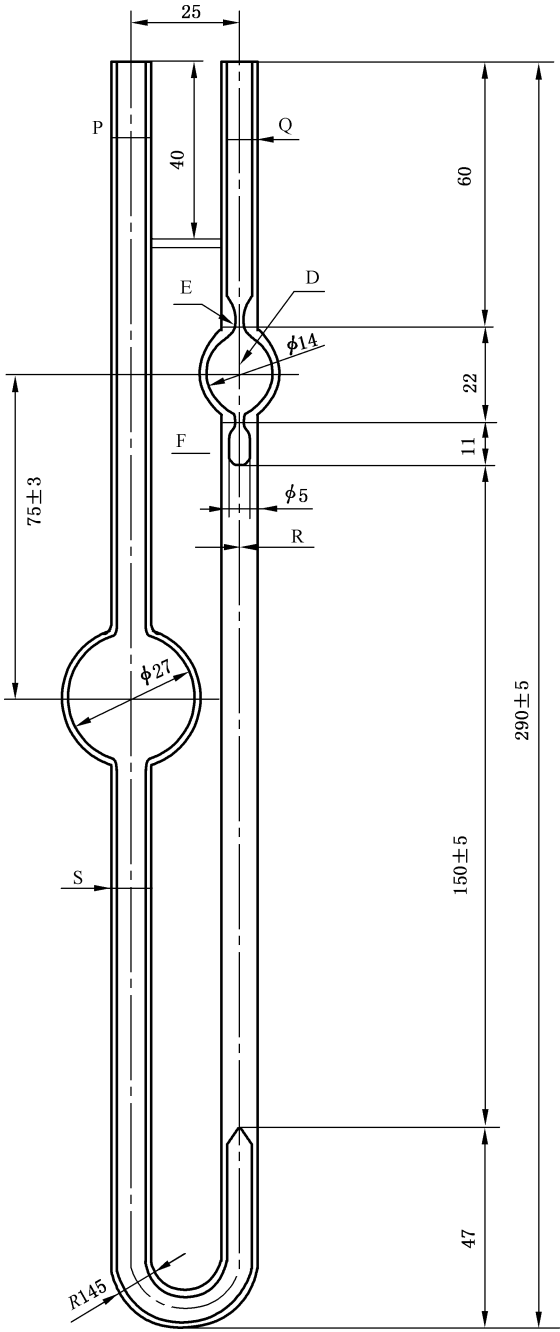
A.10.2.6 奥斯特瓦尔德毛细管黏度计(又称奥氏黏度计,见图 A.1)或乌别洛特毛细管黏度计(又称乌氏黏度计,见图 A.2):材质为硬质玻璃。

A.10.2.7 秒表:精度 0.2 s。

A.10.3 分析步骤

称取与以干基计 6.00 g 相当的试样,精确至 0.001 g。在烧瓶中加入约 140 mL 水,开启搅拌器缓慢搅拌。将称取的试样迅速倒入烧瓶中,待试样完全溶解后,加速搅拌但不应使溶液中产生气泡,恒温水浴加热溶液至 90℃并保持 5 min,停止加热后保持搅拌 1 h。补充一定体积的水,使溶液质量为 150 g,继续搅拌使溶液均匀。用玻璃砂坩埚抽滤溶液至锥形瓶中,冷却。在 20℃±0.5℃下用奥斯特瓦尔德毛细管黏度计(或乌别洛特毛细管黏度计)分别测定试样溶液和标准黏度液的流出时间(标准黏度液的流出时间可根据黏度计状态不定期进行测定)。

单位为毫米



标引字母说明：

E、F ——测量刻线；

R ——毛细管(直径 0.57 mm~0.60 mm)；

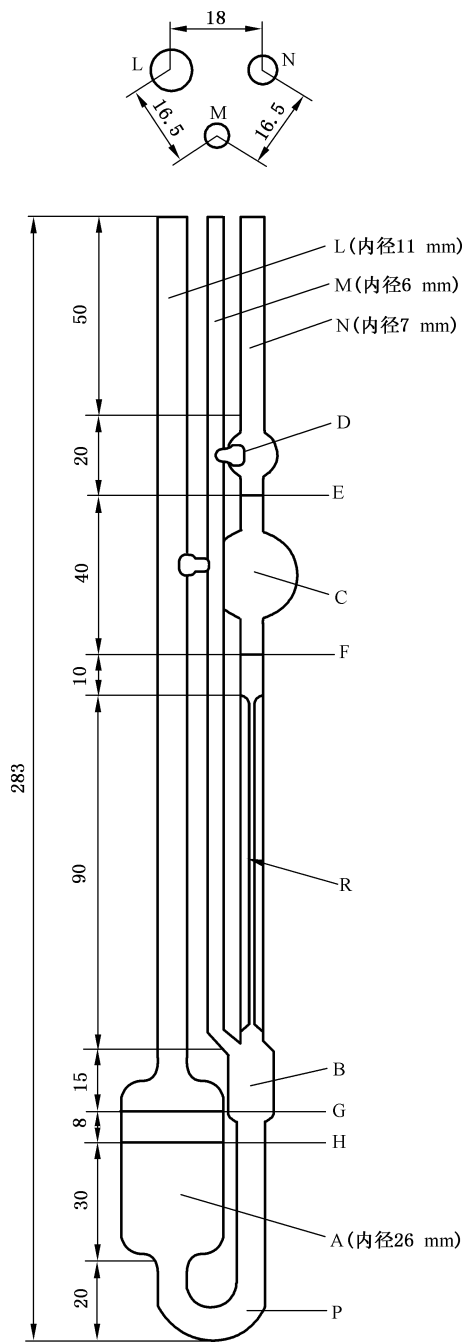
D ——D 球(容积 1.6 mL~1.8 mL)；

P、Q ——P 管、Q 管(内径 6.0 mm, 外径 9.0 mm, 具有 $\pm 5\%$ 的相对误差)；

S ——S 管(内径 5.0 mm, 外径 8.0 mm, 具有 $\pm 5\%$ 的相对误差)。

图 A.1 奥斯特瓦尔德毛细管黏度计

单位为毫米



- 标引字母说明：
- E、F —— 测量刻线；
 - G、H —— 注液刻线；
 - R —— 毛细管(直径 0.77 mm, 具有±2%的相对误差)；
 - C —— C 球(容积 4.0 mL, 具有±5%的相对误差)；
 - P —— P 管(内径 6.0 mm, 具有±5%的相对误差)。

图 A.2 乌别洛特毛细管黏度计

A.10.4 结果计算

试样溶液的黏度(4%溶液, 20℃) η , 单位为毫帕秒(mPa·s), 按式(A.12)计算。

$$\eta = \frac{\nu_0}{t_0} \times \rho \times t \quad \dots\dots\dots (A.12)$$

式中:

ν_0 ——标准黏度液的运动黏度(20℃), 单位为二次方毫米每秒(mm²/s);

t_0 ——标准黏度液的流出时间, 单位为秒(s);

ρ ——按照 GB/T 4472—2011 中 4.3.3 的规定测定的试样溶液 20℃ 的密度, 单位为克每立方厘米(g/cm³);

t ——试样溶液的流出时间, 单位为秒(s)。

计算两次测定结果的算术平均值, 结果保留至小数点后一位。

附 录 B
聚乙烯醇标准红外光谱图

聚乙烯醇标准红外光谱图见图 B.1。

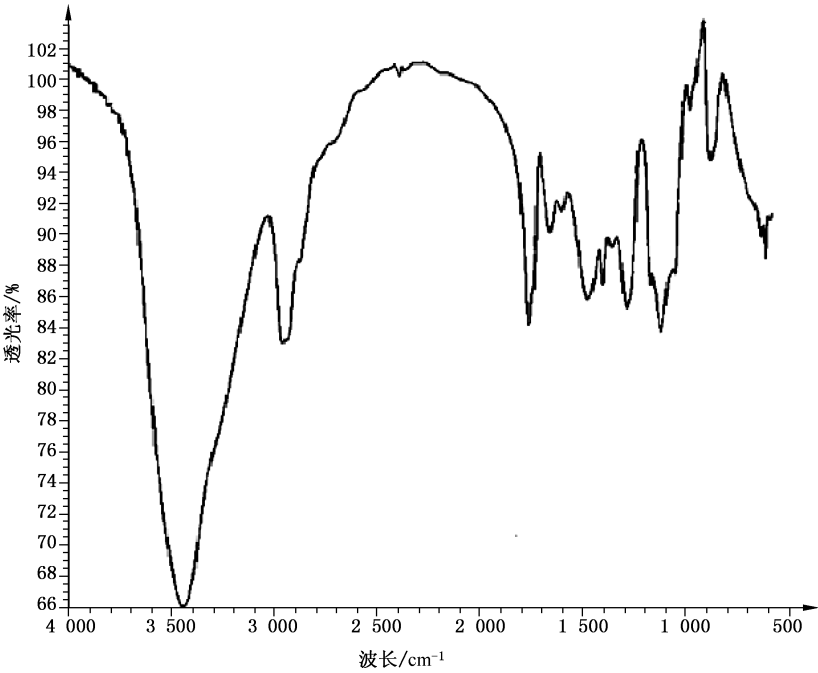
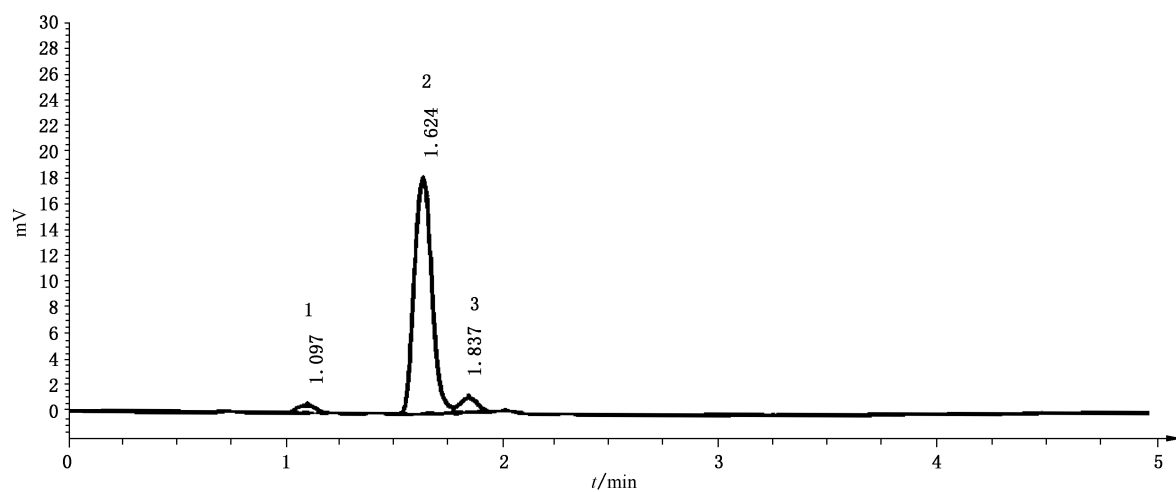


图 B.1 聚乙烯醇标准红外光谱图

附 录 C

气相色谱测定甲醇和乙酸甲酯参考谱图

气相色谱测定甲醇和乙酸甲酯参考谱图见图 C.1。



标引序号说明：

1——甲醇；

2——丙酮；

3——乙酸甲酯。

图 C.1 甲醇和乙酸甲酯参考色谱示意图