

中华人民共和国国家标准

水源水中丙烯酰胺卫生检验标准方法 气相色谱法

GB 11936—89

Standard method for hygienic examination of acrylamide
in drinking water sources — Gas chromatography

1 主题内容和适用范围

本标准规定了用气相色谱法测定水源水中的丙烯酰胺。

本标准适用于水源水中丙烯酰胺的测定。水样中余氯大于 1.0 mg/L 时有负干扰;本法最低检测量为 $0.015 \mu\text{g}$ 丙烯酰胺,若取 100 mL 水样测定,则最低检测浓度为 $1.5 \times 10^{-4} \text{ mg/L}$ 。

2 原理

在 $\text{pH} 1 \sim 2$ 的条件下,丙烯酰胺与新生态的溴发生加成反应,生成 α - β -二溴丙酰胺,用乙酸乙酯萃取,以气相色谱-电子捕获检测器测定。

3 试剂

3.1 2,3-二溴丙酰胺标准贮备溶液:称取 0.0100 g 2,3-二溴丙酰胺($\text{CH}_2\text{BrCHBrCONH}_2$,又名 α - β -二溴丙酰胺,2,3-DBPA)置于 100 mL 容量瓶中,用乙酸乙酯(3.7)溶解并稀释至刻度。此贮备溶液 1.00 mL 含 $0.1 \mu\text{g}$ 2,3-DBPA。

2,3-二溴丙酰胺(2,3-DBPA)的制备方法:称取 3.5 g 丙烯酰胺($\text{CH}_2\text{CHCONH}_2$)置于 250 mL 抽滤瓶中(瓶塞应事先将橡皮塞打孔并用玻璃纸包裹),用 25 mL 纯水溶解,加入 15.0 g 溴化钾及 10 mL 3 mol/L 硫酸溶液,混匀,置于暗处。插入装有 12% 溴酸钾溶液的滴定管,抽滤瓶连接水泵抽气,逐滴加入 25 mL 溴酸钾溶液并振摇。此时,逐渐产生白色针状结晶,放置 1 h 后,加入 10% 亚硫酸钠溶液除去剩余溴,用布氏漏斗抽滤(事先铺一层定量滤纸),用少量纯水淋洗结晶,置于暗处晾干。经苯重结晶,其熔点应为 132°C 。

3.2 2,3-二溴丙酰胺标准使用溶液:取 1.00 mL 标准贮备溶液(3.1)于 100 mL 容量瓶中,用乙酸乙酯(3.7)稀释至刻度后,再吸取 10.0 mL 于 100 mL 容量瓶中,用乙酸乙酯(3.7)稀释至刻度。此标准溶液 1.00 mL 含 $0.1 \mu\text{g}$ 2,3-DBPA。

3.3 硫酸溶液(1+9)。

3.4 溴化钾。

3.5 溴酸钾溶液(0.1 mol/L):称取 1.67 g 溴酸钾,用纯水溶解并稀释至 100 mL 。

3.6 硫代硫酸钠溶液(1 mol/L):称取 24.8 g 硫代硫酸钠($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$),用纯水溶解并稀释至 100 mL 。

3.7 乙酸乙酯,重蒸馏。

3.8 无水硫酸钠, 400°C 灼烧 2 h 。

3.9 固定相: