HZHJSZ0082 水质 三乙胺的测定 溴酚蓝分光光度法

HZ-HJ-SZ-0082

水质──三乙胺的测定──溴酚蓝分光光度法

1 范围

本方法规定了测定水中三乙胺的溴酚蓝分光光度法。

本方法适用于地面水、航天工业废水中三乙胺的测定。

三乙胺的测定范围: 0.5~3.5mg/L。水样中三乙胺含量大于 3.5mg/L 时,可稀释后按本方法测定。

2 原理

在碱性介质中,三乙胺被三氯甲烷定量萃取后,与酸性有机染料溴酚蓝反应生成黄色化合物。在测定范围内,颜色的深度与三乙胺含量成正比。用分光光度计在 410nm 处测定。

3 试剂

除另有说明,所用试剂均为符合国家标准或专业标准试剂、去离子水或等纯度的水。

- 3.1 三氯甲烷(CHCl₃)。
- 3.2 碳酸钠(Na₂CO₃)。
- 3.3 硝酸(HNO₃)溶液: 1+9 (1.6mol/L)。
- 3.4 三乙胺: 大干 99%。
- 3.5 碳酸钠溶液: c (Na₂CO₃)=0.5mol/L。

称取碳酸钠 53.0g, 溶于 500mL 水中, 转入到 1000mL 容量瓶中, 用水稀释至标线, 摇匀。

3.6 溴酚蓝显色剂: 0.1g/100mL。

称取溴酚蓝 0.10g 溶于 100mL 三氯甲烷中, 摇匀。用定量中速滤纸除去不溶物, 贮于棕色瓶中。此溶液在室温下至少可稳定一个月。

3.7 三乙胺标准贮备液: 1500mg/L。

在100mL容量瓶中,加入水50mL,用注射器以减量法称取0.15g (0.2mL,准确称至0.0001g) 三乙胺(3.4),仔细注入容量瓶中,轻轻摇动瓶子,使三乙胺充分溶解。用水稀释至标线并混匀。计算三乙胺标准贮备液的浓度,于冰箱中冷藏。至少可稳定一个月。注意:称量过程中必须用橡胶块密封针尖,防止三乙胺泄漏。

3.8 三乙胺标准中间液: 100ì g/mL。

取三乙胺标准贮备液适量,用水稀释而成。

3.9 三乙胺标准工作液: 5ì g/mL。

吸取三乙胺标准中间液(3.8)5.00mL,用水稀释定容至100mL。摇匀。

4 仪器

- 4.1 分光光度计: 配 1cm 光程的比色皿。
- 4.2 玻璃仪器: 所用玻璃器皿, 在使用前应先用硝酸溶液(3.3)浸泡。然后用水冲洗干净。
- 4.2.1 容量瓶: 100mL。
- 4.2.2 烧杯: 50mL。
- 4.2.3 具塞比色管: 10mL。
- 4.2.4 无分度吸管: 5mL。
- 4.2.5 分度吸管: 5mL, 10mL。
- 4.2.6 注射器: 1mL。
- 4.2.7 分液漏斗: 60mL。
- 4.2.8 酸式滴定管: 25mL。

5 操作步骤

5.1 标准曲线绘制

取 60mL 分液漏斗 8 个。2 个作试剂空白,各加入水 10.0mL。其余 6 个依次加入三乙胺标准工作液(3.9)1.00,2.00,3.00,4.00,5.00,7.00mL,用水稀释到 10.0mL。再向试剂空白及标准的分液漏斗中,加入碳酸钠溶液(3.5)1.0mL,摇匀后用滴定管准确加入三氯甲烷(3.1)10.0mL,振摇 1min(大约 140—160 次),注意放气)。静置分层后,用干净脱脂棉擦去漏斗颈部可能带有的微量水分。弃去最初滤液,然后将萃取液放入干净的烧杯中。用无分度吸管准确吸取 5.00mL 于 10mL 具塞比色管中,加入溴酚蓝指示剂(3.6)0.5mL,摇匀。在室温放置 15min,以三氯甲烷为参比液,用 1cm 比色皿,在波长 410nm 处测定各管吸光度。减去空白液的平均吸光度,在坐标纸上绘制三乙胺含量(ì g)—吸光度曲线,求出回归方程 Y=bX+a。5.2 测定

5.2.1 采样

用玻璃瓶采样,24h内测定。否则,用硫酸将样品调至pH值小于2保存。

5.2.2 分析步骤

含有悬浮物的水样用 0.45ì m 的滤膜过滤后,再从中吸取水样。

吸取调至中性的水样(含三乙胺量在 30ig 以内,体积不大于 10mL),置于 60mL 分液漏斗中,加水至 10.0mL。按制作标准曲线的相同步骤进行比色,测定吸光度,扣除空白液平均吸光度,从标准曲线上查得或按回归方程算得相应的三乙胺含量。

6 结果计算

按下式计算水中三乙胺浓度:

$$C = \frac{n \times W}{V}$$

式中: C一水中三乙胺浓度, mg/L;

n一稀释倍数;

W一标准曲线中查得或按回归方程算出的样品中三乙胺含量,ig

V一分析时所取水样的体积,mL。

7 精密度

三乙胺浓度低于 3.5mg/L 时, 相对标准偏差为 5%。

8 参考文献

GB/T 14377-1993。