

图书基本信息

书名：<<中华人民共和国国家环境保护标准>>

13位ISBN编号：9781351110228

10位ISBN编号：1351110225

出版时间：2009-11

出版时间：环境保护部 中国环境科学出版社 (2009-11出版)

作者：环境保护部 编

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

前言

《水质 银的测定 镉试剂2B分光光度法(HJ 490-2009)》为贯彻《中华人民共和国环境保护法》和《中华人民共和国水污染防治法》，保护环境，保障人体健康，规范水和废水中银的监测方法，制定本标准。

本标准规定了水和废水中银的测定方法。

本标准对《水质 银的测定 镉试剂2B分光光度法》(GB 11908 89)进行了修订，原标准起草单位为中国环境监测总站，首次发布于1989年，本次是第一次修订。

主要修订内容如下：——增加共存离子干扰及消除部分并对标准文字部分进行调整修订。

自本标准实施之日起，原国家环境保护局1989年12月25日批准、发布的国家环境保护标准《水质 银的测定 镉试剂2B分光光度法》(GB 11908 89)废止。

本标准由环境保护部科技标准司组织制订。

本标准主要起草单位：中国环境监测总站。

本标准环境保护部2009年9月27日批准。

本标准自2009年11月1日起实施。

本标准由环境保护部解释。

内容概要

《中华人民共和国国家环境保护标准(HJ 490 2009·代替GB 11908-89):水质 银的测定 镉试剂2B分光光度法》的主要修订内容如下:——增加共存离子干扰及消除部分并对标准文字部分进行调整修订。自《中华人民共和国国家环境保护标准(HJ 490 2009·代替GB 11908-89):水质 银的测定 镉试剂2B分光光度法》实施之日起,原国家环境保护局1989年12月25日批准、发布的国家环境保护标准《水质银的测定镉试剂28分光光度法》(GB 11908 89)废止。

书籍目录

前言1 适用范围2 方法原理3 试剂和材料4 仪器和设备5 干扰及消除6 样品7 分析步骤8 结果的表示9 精密度和准确度

章节摘录

6 样品6.1 采集与保存测定银的水样，应用聚乙烯瓶收集和贮存，用浓硝酸将水样酸化到pH1~2，并尽快分析。

感光材料生产和胶片洗印、镀银等行业的废水，样品采集后不加酸，并立即进行分析。

采集的水样应避免光照。

6.2 试样的制备除非证明试样的预处理是不必要的，可直接制备试样进行比色，否则应按如下步骤进行前处理。

取25.0ml均匀试样于100ml烧杯内。

如银的浓度超过0.8mg/L，可适当减少试样，用水稀释至25ml。

于试料中，依次加入4ml硝酸（3.1），1ml硫酸（3.2）和0.5ml过氧化氢（3.4）。

在电热板上缓慢加热至冒白烟。

取下冷却后，加入1ml高氯酸，加盖表面皿，继续加热至近干。

冷却后，加0.5ml硝酸（3.6），再用少许水冲洗杯壁，微热溶解残渣。

然后，小心洗入25ml容量瓶中，溶液体积不宜超过15ml。

有沉淀或悬浮物的试样，如感光材料、洗印废水等，应尽量取均匀试样制备试料。

样品复杂，含有机物质较多，或有沉淀等可多加硝酸反复消解，较清洁样品加硝酸和高氯酸一次消解即可。

在消解过程中，不宜蒸干。

否则，银有损失。

即使用浓硝酸将水样酸化到pH1~2，也不宜贮存，应尽快分析。

特别是洗印废水，样品采集后，应不加酸，立即制备试料进行分析。

7 分析步骤7.1 校准曲线7.1.1 于7个25ml容量瓶中，分别加入0.00、0.50、1.00、2.00、3.00、4.00、5.00ml银标准溶液（3.14）。

7.1.2 于上述容量瓶中，加入0.5mlEDTA.2Na溶液（3.8），滴加滴甲基橙指示剂（3.15），用氢氧化钠溶液（3.7）调至指示剂刚好变黄。

依次加入2ml四硼酸钠溶液（3.9），1.0ml曲力通x.100溶液（3.10）和1.5ml镉试剂2B乙醇溶液（3.11）。用水稀释至标线，摇匀。

放置10min后，用10mm比色皿，于554nm波长处，测量吸光度。

以水为参比，测量试剂空白（零浓度）的吸光度。

以减去试剂空白（零浓度）后的吸光度，对应银含量（ug）绘制校准曲线。

编辑推荐

《中华人民共和国国家环境保护标准(HJ 490 2009 · 代替GB 11908-89):水质 银的测定 镉试剂2B分光光度法》是由中国环境科学出版社出版的。

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介, 请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>