

<<有色金属产品检验>>

图书基本信息

书名：<<有色金属产品检验>>

13位ISBN编号：9787122019653

10位ISBN编号：7122019659

出版时间：2008-3

出版时间：符斌、李华昌 化学工业出版社 (2008-03出版)

作者：符斌，李华昌 编

页数：364

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>

<<有色金属产品检验>>

内容概要

《有色金属产品检验》内容全面、新颖，涉及领域广，实用性强，是有色金属分析测试人员实用的工具书。

书中详细介绍了现代国内外使用的有色金属分析方法，包括国家和行业的标准分析方法，以及经过筛选的、经实践证明可靠的非标准分析方法（作为推荐方法）。

《有色金属产品检验》可供与有色金属有关的企业、科研、管理部门以及商品检验部门分析检验人员参考和使用，也可供高等学校、中等专业学校的有关专业师生参考。

<<有色金属产品检验>>

书籍目录

1 绪论1.1 有色金属的分类1.2 有色金属化学成分仲裁试样的抽取和制备1.2.1 阴极铜1.2.2 铅锭1.2.3 锌锭1.2.4 电解镍1.2.5 钴1.2.6 锡锭1.2.7 锑锭1.2.8 铋锭1.2.9 镉锭1.2.10 重熔用铝锭1.2.11 原生镁锭1.3 有色金属试样分解方法1.4 有色金属分析的特点参考文献2 重金属分析2.1 铜及铜合金2.1.1 铜的测定——电解法2.1.2 硒、碲的测定——催化示波极谱法2.1.3 铋的测定2.1.4 锑的测定2.1.5 砷的测定2.1.6 铁的测定2.1.7 锡的测定2.1.8 锌的测定2.1.9 砷、锑、铋的测定——氢化物发生—无色散原子荧光光谱法2.1.10 磷的测定2.1.11 铁、钴、铅、镍、锡、铬、镉、锰的测定——塞曼效应电热原子吸收法2.1.12 银的测定2.1.13 铅的测定——火焰原子吸收光谱法2.1.14 镍的测定2.1.15 镁的测定——火焰原子吸收光谱法2.1.16 硅的测定2.1.17 硫的测定——燃烧-碘酸钾滴定法2.1.18 碳和硫的测定——高频感应炉燃烧红外吸收法2.1.19 铝的测定2.1.20 锰的测定2.1.21 钴的测定——火焰原子吸收光谱法2.1.22 铬的测定——火焰原子吸收光谱法2.1.23 铍的测定——重量法2.1.24 锆的测定2.1.25 钛的测定——过氧化氢吸光光度法2.1.26 镉的测定——火焰原子吸收光谱法2.1.27 硼的测定——姜黄素直接光度法2.1.28 氧的测定——脉冲加热-电量法2.1.29 硅、锰、镍等9种元素的测定——ICP-AES法2.1.30 磷、银、铋等24种元素的测定——ICP-AES法2.1.31 砷、锑、铋等18种元素的测定——火花源-原子发射光谱法2.1.32 铜、镍、锌等14种元素的测定——X射线荧光光谱法2.2 铅及铅合金2.2.1 锡的测定2.2.2 锑的测定2.2.3 铜的测定2.2.4 铁的测定——邻菲啉吸光光度法2.2.5 铋的测定——碘化钾吸光光度法2.2.6 砷的测定2.2.7 碲的测定——氢化物-原子荧光光谱法2.2.8 硒和碲的测定——示波极谱法2.2.9 钙的测定——原子吸收光谱法2.2.10 银的测定2.2.11 锌的测定——原子吸收光谱法2.2.12 铊的测定——结晶紫吸光光度法2.2.13 铝的测定——铬天青S吸光光度法2.2.14 银、锌、镁和钠的测定——原子吸收光谱法2.2.15 砷、锑、铋的测定——氢化物发生—无色散原子荧光光谱法2.2.16 砷、银、锡、锑、铋的测定——ICP-MS法2.2.17 锑、砷、锡等7种元素的测定——原子发射光谱法2.3 锌及锌合金2.3.1 铝的测定2.3.2 铜的测定2.3.3 铁的测定2.3.4 砷的测定2.3.5 锡的测定2.3.6 硅的测定——硅钼蓝吸光光度法2.3.7 镁的测定——火焰原子吸收光谱法2.3.8 锑的测定2.3.9 铅的测定2.3.10 镉的测定——火焰原子吸收光谱法2.3.11 铅、镉的测定——示波极谱法2.4 镍2.5 钴2.6 锡和锡合金2.7 铋2.8 镉2.9 锑3 轻金属分析4 贵金属分析5 难熔金属分析6 稀土金属及其氧化物分析附录 有色金属产品牌号规定附录 用于原子谱分析与ICP方法的标准溶液

<<有色金属产品检验>>

章节摘录

2 重金属分析1.1 铜及铜合金纯铜是紫红色金属，密度为8.929/cm³，熔点1083℃，沸点2595℃，硬度3。纯铜很软，具有延展性、导热性和良好的导电性，但有微量的杂质（特别是As和Sb）就会降低铜的导电性和增加其硬度。

金属铜在常温下不与干燥空气中的氧化合，与含有CO₂的潮湿空气接触，铜的表面易生成绿锈Cu₂(OH)₂CO₃，称做铜绿。

铜不溶于盐酸和稀硫酸，而溶于硝酸、王水和热浓硫酸。

金属铜按组成的不同，分为高纯阴极铜和标准阴极铜两大类。

由于铜的电导率高（仅次于银），导热性能和延展性能好以及耐腐蚀性较强等特性，因此，被广泛应用于电气、轻工、航空、机械制造、交通运输、电子、邮电、军工等行业，主要用于制造导线、印制电路板和铜合金。

铜能与多种元素形成合金，这些元素可以改善铜的性质，使之易于进行冷、热加工，并增加其抗疲劳和抗磨损强度。

<<有色金属产品检验>>

编辑推荐

《有色金属产品检验》可供与有色金属有关的企业、科研、管理部门以及商品检验部门分析检验人员参考和使用，也可供高等学校、中等专业学校的有关专业师生参考。

<<有色金属产品检验>>

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>