



中华人民共和国国家标准

GB/T 5121.28—2010

铜及铜合金化学分析方法 第28部分：铬、铁、锰、钴、镍、锌、砷、 硒、银、镉、锡、锑、铅、铋量的测定 电感耦合等离子体质谱法

Method for chemical analysis of copper and copper alloys—
Part 28:Determination of chromium, iron, manganese, cobalt,
nickel, zinc, arsenic, selenium, silver, cadmium, tin, antimony,
tellurium, lead and bismuth content—
Inductively coupled plasma-mass spectrum method

2011-01-10发布

2011-10-01实施

中华人民共和国国家质量监督检验检疫总局
中国国家标准化管理委员会 发布

前　　言

GB/T 5121《铜及铜合金化学分析方法》共有 28 部分。

- 第 1 部分:铜含量的测定;
- 第 2 部分:磷含量的测定;
- 第 3 部分:铅含量的测定;
- 第 4 部分:碳、硫含量的测定;
- 第 5 部分:镍含量的测定;
- 第 6 部分:铋含量的测定;
- 第 7 部分:砷含量的测定;
- 第 8 部分:氧含量的测定;
- 第 9 部分:铁含量的测定;
- 第 10 部分:锡含量的测定;
- 第 11 部分:锌含量的测定;
- 第 12 部分:锑含量的测定;
- 第 13 部分:铝含量的测定;
- 第 14 部分:锰含量的测定;
- 第 15 部分:钴含量的测定;
- 第 16 部分:铬含量的测定;
- 第 17 部分:铍含量的测定;
- 第 18 部分:镁含量的测定;
- 第 19 部分:银含量的测定;
- 第 20 部分:锆含量的测定;
- 第 21 部分:钛含量的测定;
- 第 22 部分:镉含量的测定;
- 第 23 部分:硅含量的测定;
- 第 24 部分:硒、碲含量的测定;
- 第 25 部分:硼含量的测定;
- 第 26 部分:汞含量的测定;
- 第 27 部分:电感耦合等离子体原子发射光谱法;
- 第 28 部分:铬、铁、锰、钴、镍、锌、砷、硒、银、镉、锡、锑、碲、铅、铋量的测定　电感耦合等离子体质谱法。

本部分为第 28 部分。

本部分是按照 GB/T 1.1—2009 给出的规则起草的。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会(SAC/TC 243)归口。

本部分起草单位:北京有色金属研究总院。

本部分参加起草单位:北京矿冶研究总院、金川集团有限公司、铜陵有色金属集团控股有限公司。

本部分主要起草人:李继东、王长华、刘英、李娜、童坚、冯先进、马旭利、李亚楠、邱平、李琴美、姜求韬。

铜及铜合金化学分析方法

第 28 部分：铬、铁、锰、钴、镍、锌、砷、 硒、银、镉、锡、锑、碲、铅、铋量的测定 电感耦合等离子体质谱法

1 范围

GB/T 5121 的本部分规定了铜及铜合金中铬、铁、锰、钴、镍、锌、砷、硒、银、镉、锡、锑、碲、铅和铋含量的测定方法。

本部分适用于铜及铜合金中铬、铁、锰、钴、镍、锌、砷、硒、银、镉、锡、锑、碲、铅和铋含量的测定。测定范围:0.000 05%~0.005 0%。

2 方法提要

试料以硝酸溶解,以电感耦合等离子体质谱法直接测定铬、铁、锰、钴、镍、锌、砷、银、镉、锡、锑、铅和铋含量;以氢氧化镧作共沉淀剂将硒、碲与大量铜基体分离并得到富集,以电感耦合等离子体质谱法测定硒、碲含量。

3 试剂与材料

除非另有说明,在分析中仅使用确认为优级纯的试剂;所用水为去离子水,其电阻率不小于18.2 MΩ·cm。

3.1 硝酸 (ρ 1.42 g/mL)。

3.2 硝酸(1+1)。

3.3 硝酸 (1+9)。

3.4 硝酸(1+99)。

3.5 盐酸 (ρ 1.19 g/mL)。

3.6 盐酸 (1+1)。

3.7 氨水 (ρ 约 0.90 g/mL)。

3.8 氨水(1+9)。

3.9 过氧化氢 (ρ 约 1.44 g/mL)。

3.10 硝酸镧溶液(100 g/L):称取 5.015 4 g 三氧化二镧($w_{La_2O_3} \geqslant 99.99\%$, $w_{REO} > 99.5\%$),置于 50 mL 烧杯中,加入 10 mL 硝酸(3.2)加热溶解,冷却后转移至 100 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。

3.11 铬标准贮存溶液:称取 3.734 9 g 铬酸钾($w_{KCrO_4} \geqslant 99.99\%$)(预先在 105 °C 烘烤 1 h),置于 150 mL 烧杯中,加入 50 mL 水溶解,加入 4 mL 过氧化氢(3.9)还原铬,加热煮沸,冷却,移入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 1 mg 铬。

3.12 铁标准贮存溶液:称取 1.000 0 g 金属铁($w_{Fe} \geqslant 99.99\%$),置于 150 mL 烧杯中,加入 50 mL 硝酸(3.2),加热溶解,冷却,移入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 1 mg 铁。