



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 15072.2—2008  
代替 GB/T 15072.2—1994

---

## 贵金属合金化学分析方法 银合金中银量的测定 氯化钠电位滴定法

Test method of precious metal alloys—Determination of silver contents for silver  
alloys—Potentionmeter titration with sodium chloride

2008-03-31 发布

2008-09-01 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

中 华 人 民 共 和 国  
国 家 标 准  
**贵金属合金化学分析方法**  
**银合金中银量的测定**  
**氯化钠电位滴定法**  
GB/T 15072.2—2008

\*

中国标准出版社出版发行  
北京复兴门外三里河北街 16 号  
邮政编码：100045  
网址 www.spc.net.cn  
电话：68523946 68517548  
中国标准出版社秦皇岛印刷厂印刷  
各地新华书店经销

\*

开本 880×1230 1/16 印张 0.5 字数 9 千字  
2008 年 6 月第一版 2008 年 6 月第一次印刷

\*

书号：155066 · 1-31529

如有印装差错 由本社发行中心调换

版权专有 侵权必究

举报电话：(010)68533533

## 前　　言

本标准是对 GB/T 15072—1994《贵金属及其合金化学分析方法》(所有部分)的整合修订,分为 19 个部分:

- GB/T 15072.1—2008 贵金属合金化学分析方法 金、铂、钯合金中金量的测定 硫酸亚铁电位滴定法;
- GB/T 15072.2—2008 贵金属合金化学分析方法 银合金中银量的测定 氯化钠电位滴定法;
- GB/T 15072.3—2008 贵金属合金化学分析方法 金、铂、钯合金中铂量的测定 高锰酸钾电流滴定法;
- GB/T 15072.4—2008 贵金属合金化学分析方法 钯、银合金中钯量的测定 二甲基乙二醛肟重量法;
- GB/T 15072.5—2008 贵金属合金化学分析方法 金、钯合金中银量的测定 碘化钾电位滴定法;
- GB/T 15072.6—2008 贵金属合金化学分析方法 铂、钯合金中铱量的测定 硫酸亚铁电流滴定法;
- GB/T 15072.7—2008 贵金属合金化学分析方法 金合金中铬和铁量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
- GB/T 15072.8—2008 贵金属合金化学分析方法 金、钯、银合金中铜量的测定 硫脲析出 EDTA 络合返滴定法;
- GB/T 15072.9—2008 贵金属合金化学分析方法 金合金中铟量的测定 EDTA 络合返滴定法;
- GB/T 15072.10—2008 贵金属合金化学分析方法 金合金中镍量的测定 EDTA 络合返滴定法;
- GB/T 15072.11—2008 贵金属合金化学分析方法 金合金中钆和铍量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
- GB/T 15072.12—2008 贵金属合金化学分析方法 银合金中钒量的测定 过氧化氢分光光度法;
- GB/T 15072.13—2008 贵金属合金化学分析方法 银合金中锡、铈和镧量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
- GB/T 15072.14—2008 贵金属合金化学分析方法 银合金中铝和镍量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
- GB/T 15072.15—2008 贵金属合金化学分析方法 金、银、钯合金中镍、锌和锰量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
- GB/T 15072.16—2008 贵金属合金化学分析方法 金合金中铜和锰量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
- GB/T 15072.17—2008 贵金属合金化学分析方法 铂合金中钨量的测定 三氧化钨重量法;
- GB/T 15072.18—2008 贵金属合金化学分析方法 金合金中锆和镓量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;

——GB/T 15072.19—2008 贵金属合金化学分析方法 银合金中钒和镁量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法。

本部分为 GB/T 15072—2008 的第 2 部分。

本部分代替 GB/T 15072.2—1994《贵金属及其合金化学分析方法 银合金中银量的测定》。

本部分与 GB/T 15072.2—1994 相比,主要有如下变动:

——标准名称由 GB/T 15072.2—1994《贵金属及其合金化学分析方法 银合金中银量的测定》变更为《贵金属合金化学分析方法 银合金中银量的测定 氯化钠电位滴定法》。

——按新标准编写的要求对溶液的配制、浓度的表示等进行了修订。

——将原标准范围 AgCu10、AgCu12.5、AgCuNiAl20-2.0-1.0、AgCuV10-0.2、AgCe0.5 修改为本标准适用于 AgCu、AgCuZnMnNi、AgCuNiAl、AgCuV、AgCuZnSn、AgSnCeLa、AgCe、AgMg-Ni 合金中银含量的测定。测定范围(质量分数):50%~99.5%。

——按照 GB/T 20001.4—2001 格式要求重新编写。

本部分的附录 A 为资料性附录。

本部分由中国有色金属工业协会提出。

本部分由全国有色金属标准化技术委员会归口。

本部分由贵研铂业股份有限公司负责起草。

本部分主要起草人:罗一江、陶赛祥、杨媛媛。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为:

——GB/T 15072.2—1994。

# 贵金属合金化学分析方法

## 银合金中银量的测定

### 氯化钠电位滴定法

1 范围

本部分规定了银合金中银含量的测定方法。

本部分适用于 AgCu、AgCuZnMnNi、AgCuNiAl、AgCuV、AgCuZnSn、AgSnCeLa、AgCe、AgMgNi 合金中银含量的测定。测定范围(质量分数): 50%~99.5%。

## 2 规范性引用文件

下列文件中的条款通过本部分的引用而成为本部分的条款。凡是注日期的引用文件，其随后所有的修改单(不包括勘误的内容)或修订版均不适用于本部分，然而，鼓励根据本部分达成协议的各方研究是否可使用这些文件的最新版本。凡是不注日期的引用文件，其最新版本适用于本部分。

YS/T 371 贵金属合金化学分析方法总则及一般规定

### 3 方法提要

试料用硝酸溶解。在硝酸介质中,用银电极为指示电极,银-碘化银电极为参比电极,用氯化钠标准滴定溶液滴定银,电位法指示终点。

## 4 试剂和材料

除非另有说明,所有试剂均应符合 YS/T 371 标准的规定。

#### 4.1 硝酸( $\rho 1.42$ g/mL), 优级纯。

#### 4.2 银标准溶液：

称取 2.000 0 g 金属银(银的质量分数不小于 99.99%), 精确至 0.000 01 g, 置于 250 mL 烧杯中, 加 40 mL 硝酸(1+1, 优级纯), 盖上表面皿, 加热至完全溶解, 赶尽氮氧化物, 取下, 冷却至室温。用水冲洗表面皿及烧杯壁, 将溶液转入 1 000 mL 棕色容量瓶中, 以水稀释至刻度。混匀。此溶液 1 mL 含 2.000 mg 银, 避光保存。

#### 4.3 氯化钠标准滴定溶液[ $c(\text{NaCl})$ 约 0.020 mol/L]

#### 4.3.1 配制：

称取 1.169 g 氯化钠(优级纯), 用水溶解, 稀释至 1 000 mL, 混匀。

#### 4.3.2 标定：

移取 25.00 mL 银标准溶液于 100 mL 烧杯中, 插入银指示电极, 银-碘化银参比电极, 开动电磁搅拌器, 用氯化钠标准滴定溶液滴定至电位突跃最大即为终点。平行标定所消耗的氯化钠标准滴定溶液体积的极差不应超过 0.05 mL, 取其平均值。

按式(1)计算氯化钠标准滴定溶液的实际浓度:

武中：

$c$ ——氯化钠标准滴定溶液的实际浓度,单位为摩尔每升(mol/L);