



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 11066.2—2008  
代替 GB/T 11066.2—1989

---

## 金化学分析方法 银量的测定 火焰原子吸收光谱法

Methods for chemical analysis of gold—  
Determination of silver content—  
Flame atomic absorption spectrometry

2008-06-09 发布

2008-12-01 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 11066《金化学分析方法》共分为以下 10 部分：

- GB/T 11066.1 金化学分析方法 金量的测定 火试金法；
- GB/T 11066.2 金化学分析方法 银量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- GB/T 11066.3 金化学分析方法 铁量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- GB/T 11066.4 金化学分析方法 铜、铅和铋量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- GB/T 11066.5 金化学分析方法 银、铜、铁、铅、铋和铊量的测定 原子发射光谱法；
- GB/T 11066.6 金化学分析方法 铁、镍、锰和钡量的测定 火焰原子吸收光谱法；
- GB/T 11066.7 金化学分析方法 银、铜、铁、铅、铋、钡、钪、钼、锡、镍、锰和铬量的测定 火花原子发射光谱法；
- GB/T 11066.8 金化学分析方法 银、铜、铁、铅、铋、钪、钡、钪、钼、锡、镍、锰和铬量的测定 乙酸乙酯萃取-ICP-AES 法；
- GB/T 11066.9 金化学分析方法 砷和锡量的测定 氢化物-原子荧光光谱法；
- GB/T 11066.10 金化学分析方法 硅量的测定 硅钼蓝分光光度法。

本部分为第 2 部分。

本部分代替 GB/T 11066.2—1989《金化学分析方法 火焰原子吸收光谱法测定银量》。与 GB/T 11066.2—1989 相比，主要有如下变动：

- 将对仪器的要求灵敏度改为特征浓度；
- 删除了允许差，增加了精密度；
- 增加了质量保证和控制章。

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。

本部分负责起草单位：成都印钞公司。

本部分起草单位：北京矿冶研究总院、成都印钞公司。

本部分参加起草单位：上海造币厂、沈阳造币技术研究所、江西铜业公司、紫金铜业集团、湖北大冶有色金属集团、国家金银及制品质量监督检验中心。

本部分主要起草人：符斌、阮桂色、李华昌、陈杰、王自森、马玉勤、刘烽。

本部分主要验证人：王皓莹、阴东霞。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为：

- GB/T 11066.2—1989。

# 金化学分析方法

## 银量的测定 火焰原子吸收光谱法

### 1 范围

本部分规定了金中银含量的测定方法。

本部分适用于金中银含量的测定。测定范围：0.000 5%~0.040 0%。

### 2 方法提要

试料用王水分解，在 3 mol/L 盐酸介质中，用乙酸乙酯萃取分离金，水相浓缩后制成盐酸(1+9)待测试液，使用空气-乙炔火焰，于原子吸收光谱仪波长 328.1nm 处测量银的吸光度。

### 3 试剂

除非另有说明，在分析中仅使用确认为分析纯的试剂和蒸馏水或去离子水或相当纯度的水。

- 3.1 盐酸( $\rho$  约 1.19 g/mL)，优级纯。
- 3.2 盐酸(1+1)。
- 3.3 盐酸(1+9)。
- 3.4 盐酸( $c(\text{HCl}) = 3 \text{ mol/L}$ )。
- 3.5 硝酸( $\rho$  约 1.42 g/mL)，优级纯。
- 3.6 硝酸(1+1)。
- 3.7 稀王水：以 1 份硝酸与 3 份盐酸和 3 份水混匀。
- 3.8 乙酸乙酯。
- 3.9 银标准贮存溶液：称取 0.100 0 g 金属银(质量分数 $\geq 99.95\%$ )，低温加热溶于 10 mL 硝酸(3.6)中，加入 30 mL~40 mL 盐酸(3.1)，加热煮沸至沉淀完全溶解，冷至室温。移入 1 000 mL 容量瓶中，用盐酸(3.2)稀释至刻度，混匀。此溶液 1 mL 含 100  $\mu\text{g}$  银。
- 3.10 银标准溶液：移取 25.00 mL 银标准贮存溶液(3.9)于 200 mL 容量瓶中，用盐酸(3.3)稀释至刻度，混匀。此溶液 1 mL 含 12.5  $\mu\text{g}$  银。

### 4 仪器

原子吸收光谱仪，附银空心阴极灯。

在仪器最佳工作条件下，凡能达到下列指标者均可使用。

- 特征质量浓度：在与测量试料溶液基体相一致的溶液中，银的特征质量浓度应不大于 0.033  $\mu\text{g/mL}$ 。
- 工作曲线线性：将工作曲线按质量浓度等分成五段，最高段吸光度差值与最低段的吸光度差值之比，应不小于 0.85。
- 精密度：用最高质量浓度的标准溶液测量 10 次吸光度，其标准偏差应不超过平均吸光度的 1%；用最低质量浓度的标准溶液(不是“零”标准溶液)测量 10 次吸光度，其标准偏差应不超过最高质量浓度标准溶液平均吸光度的 0.5%。
- 推荐使用 P-E1100 型原子吸收光谱仪测定银的参考工作条件如表 1。