

UDC 669.21/.23 : 669.215/.235 : 543.06  
H 15



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 15072.6—94

## 贵金属及其合金化学分析方法 铂、钯合金中铱量的测定

Method for chemical analysis of precious  
metals and their alloys—  
Platinum, palladium alloys—Determination of iridium content

1994-05-11 发布

1994-12-01 实施

国家技术监督局发布

# 中华人民共和国国家标准

## 贵金属及其合金化学分析方法

GB/T 15072.6—94

### 铂、钯合金中铱量的测定

代替 GB 1489—79

Method for chemical analysis of precious  
metals and their alloys —

Platinum, palladium alloys—Determination of iridium content

### 1 主题内容与适用范围

本标准规定了铂、钯合金中铱含量的测定方法。

本标准适用于 PtIr10、PtIr17.5、PtIr25、PdIr10 和 PdIr18 合金中铱含量的测定。测定范围 5%~30%。

### 2 引用标准

GB 1.4 标准化工作导则 化学分析方法标准编写规定

GB 1467 冶金产品化学分析方法标准的总则及一般规定

### 3 方法提要

试料用盐酸-过氧化氢封管氯化溶解。钯铱合金试液用活性铜粉置换分离钯，在盐酸介质中用氯酸钠溶液将铱氧化成四价。

在盐酸和硫酸介质中，用硫酸亚铁标准滴定溶液滴定铱(N)。电流法指示终点。选定电位为 +0.5 V。

### 4 试剂

4.1 过氧化氢(30%)。

4.2 盐酸( $\rho$ 1.19 g/mL)。

4.3 盐酸(1+1)。

4.4 盐酸(1+11)。

4.5 硫酸(2+1)。

4.6 硫酸(1+1)。

4.7 氯化钠饱和溶液。

4.8 氯酸钠溶液(100 g/L)。

4.9 活性铜粉：称取 1.0 g 锌粉于 100 mL 烧杯中，加 1~2mL 水润湿。加 10 mL 硫酸铜溶液(197 g/L)，摇动 2~3 min，加 30 mL 盐酸(4.4)。当剧烈反应停止后，倾倒上层溶液，加 40 mL 盐酸(4.3)浸泡过夜。倾倒上层溶液，用水洗涤四次，待用。

4.10 铱标准溶液：称取 0.250±0.002 g 海绵状金属铱粉，精确至 0.000 05 g，装入特制玻璃管中，按附录 A 溶解。溶液转入 1 000 mL 容量瓶中，加 500 mL 盐酸(4.2)，冷却至室温，以水稀释至刻度，混匀。

4.11 硫酸亚铁标准滴定溶液 [ $c(\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}) = 0.0011 \text{ mol/L}$ ]。

4.11.1 配制：称取 0.318 g 硫酸亚铁，溶入 1 000 mL 硫酸(4+96)中，混匀。

国家技术监督局 1994-05-11 批准

1994-12-01 实施