

## 中华人民共和国国家标准

**GB/T 4698.9—2017** 代替 GB/T 4698.9—1996

# 海绵钛、钛及钛合金化学分析方法 第9部分:锡量的测定 碘酸钾滴定法和电感耦合等离子体 原子发射光谱法

Methods for chemical analysis of titanium sponge, titanium and titanium alloys—
Part 9: Determination of tin content—
Potassium iodate titration and inductively coupled plasma atomic emission spectrometry

2017-09-29 发布 2018-04-01 实施

中华人民共和国国家质量监督检验检疫总局 皮 布 国 国 家 标 准 化 管 理 委 员 会

### 前 言

GB/T 4698《海绵钛、钛及钛合金化学分析方法》分为以下部分:
——第1部分:铜量的测定 火焰原子吸收光谱法;
——第2部分:铁量的测定;
——第3部分:硅量的测定 钼蓝分光光度法;
——第4部分:锰量的测定 高碘酸盐分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第5部分:钼量的测定 硫氰酸盐分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第6部分: 硼量的测定 次甲基蓝分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法
——第7部分:氧量、氮量的测定;
——第8部分:铝量的测定 碱分离-EDTA 络合滴定法和电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第9部分:锡量的测定 碘酸钾滴定法及电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第 10 部分:铬量的测定 硫酸亚铁铵滴定法和电感耦合等离子体原子发射光谱法(含钒);
——第 11 部分:铬量的测定 硫酸亚铁铵滴定法(不含钒);
——第 12 部分: 钒量的测定 硫酸亚铁铵滴定法和电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第 13 部分: 锆量的测定 EDTA 络合滴定法和电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第 14 部分:碳量的测定;
——第 15 部分: 氢量的测定;
——第 17 部分:镁量的测定 火焰原子吸收光谱法;
——第 18 部分:锡量的测定 火焰原子吸收光谱法;
——第 19 部分: 钼量的测定 硫氰酸盐示差光度法;
——第 21 部分:锰、铬、镍、铝、钼、锡、钒、钇、铜、锆量的测定 原子发射光谱法
——第 22 部分: 铌量的测定 5-Br-PADAP 分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第 23 部分: 钯量的测定 氯化亚锡-碘化钾分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法
——第 24 部分:镍量的测定 丁二酮肟分光光度法和电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第 25 部分: 氯量的测定 氯化银分光光度法;
——第 26 部分: 钽量和钨量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第 27 部分: 钕量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
——第 28 部分: 钌量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法。
本部分为 GB/T 4698 的第 9 部分。
本部分按照 GB/T 1.1-2009 给出的规则起草。
本部分代替 GB/T 4698.9—1996《海绵钛、钛及钛合金化学分析方法 碘酸钾滴定法测定锡量》。
本部分与 GB/T 4698.9—1996 相比主要变化如下:
——删除了"引用标准"(1996 年版的第 2 章);
——增加了电感耦合等离子体原子发射光谱法(见第3章);
——增加了试样条款(见 2.3 和 3.4);
——将允许差改为精密度条款(见 2.6 和 3.7,1996 年版的第7章);
——增加了试验报告条款(见第4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(SAC/TC 243)归口。

### GB/T 4698.9—2017

本部分起草单位:西部金属材料股份有限公司、宝钛集团有限公司、西北有色金属研究院、国标(北京)检验认证有限公司、广东省工业分析检测中心、中铝沈阳有色金属加工有限公司、湖南金天钛业科技有限公司、遵义钛业股份有限公司。

本部分主要起草人:刘厚勇、杨军红、石新层、贾梦琳、刘雷雷、张丹莉、刘婷、罗策、陈映纯、张殿凯、徐思婷、熊晓燕、孙爱平、徐佳麒、张瑾洁、秦军荣、樊凯。

本部分所代替标准的历次版本发布情况为:

——GB/T 4698.9—1984、GB/T 4698.9—1996。

### 海绵钛、钛及钛合金化学分析方法 第9部分:锡量的测定 碘酸钾滴定法和电感耦合等离子体 原子发射光谱法

#### 1 范围

GB/T 4698 的本部分规定了海绵钛、钛及钛合金中锡量的测定方法。

本部分适用于海绵钛、钛及钛合金中锡量的测定,方法一测定范围:1.00%~12.00%;方法二测定范围:0.05%~12.00%。方法二为仲裁分析方法。

### 2 方法一 碘酸钾滴定法

#### 2.1 方法提要

试料用硫酸-氟硼酸溶解,在盐酸介质中,用铁粉或铝箔将锡(Ⅳ)还原为锡(Ⅱ),以淀粉为指示剂,用碘酸钾标准滴定溶液滴定至溶液呈现蓝色为终点。

滴定溶液中含 5.0 mg 以上铜、15.0 mg 以上钒时有干扰,其他元素不影响测定。

### 2.2 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实验室二级水。

- 2.2.1 还原剂:铁粉或铝箔( $w_{sn} < 0.001\%$ )。
- 2.2.2 盐酸( $\rho$ =1.19 g/mL)。
- 2.2.3 过氧化氢( $\rho$ =1.10 g/mL)。
- 2.2.4 氟硼酸(₩<sub>HBF4</sub>≥40%)。
- 2.2.5 碳酸氢钠饱和溶液。
- 2.2.6 盐酸(1+1)。
- 2.2.7 硫酸(1+1)。
- 2.2.8 碘化钾溶液(200 g/L)。
- 2.2.9 锡标准贮存溶液:称取 1.000 0 g 金属锡( $w_{\text{Sn}} \ge 99.95\%$ )置于 250 mL 烧杯中,加入 100 mL 盐酸 (2.2.6),低温加热溶解,冷却,移入 1 000 mL 容量瓶中,以水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 1.0 mg 锡。
- **2.2.10** 碘酸钾标准滴定溶液[ $c(1/6KIO_3)=0.02 \text{ mol/L}$ ]。
- **2.2.10.1** 配制: 称取 1 g 氢氧化钠、10 g 碘化钾溶于 200 mL 水中, 称取 0.713 4 g 碘酸钾溶解于该溶液中,移入 1 000 mL 容量瓶中,以水稀释至刻度,混匀。
- **2.2.10.2** 标定:移取 20.00 mL 锡标准贮存溶液(2.2.9)3 份,分别置于 3 个 500 mL 锥形瓶中,加入 20 mL 硫酸(2.2.7)、5 mL 氟硼酸(2.2.4),以下按 2.4.4.2~2.4.4.4 进行。平行标定所消耗的碘酸钾标准滴定溶液(2.2.10)体积的极差值不应超过 0.10 mL,取其平均值。

随同标定做空白试验。

按式(1)计算碘酸钾标准滴定溶液(2.2.10)对锡的滴定系数: