

中华人民共和国国家标准

GB/T 14849.9—2015

表 3 再现性

质量分数/%	R/%
0.017	0.003 0
0.025	0.004 0
0.087	0.010

10 试验报告

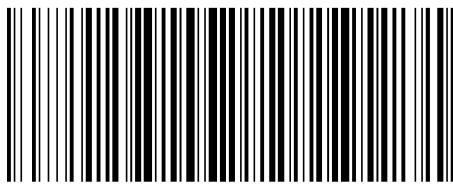
试验报告应包括以下内容：

- 试样；
 - 本部分编号(包括发布或出版年号)；
 - 分析结果及其表示；
 - 与基本分析步骤的差异；
 - 测定中观察到的异常现象；
 - 试验日期。
-

GB/T 14849.9—2015

工业硅化学分析方法
第 9 部分：钛含量的测定
二安替吡啉甲烷分光光度法

Methods for chemical analysis of silicon metal—
 Part 9:Determination of titanium content—
 Diantipyryl methane spectrophotometry



GB/T 14849.9-2015

版权专有 侵权必究

*

书号:155066·1-52389

定价: 14.00 元

2015-09-11 发布

2016-06-01 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

钛质量分数 $>0.10\% \sim 0.30\%$ 时,转移入100 mL容量瓶中,用水稀释至刻度,混匀。移取10.00 mL试液,置于50 mL容量瓶中,用水稀释至约20 mL。

7.4.2 于试液(7.4.1)中加入 10 mL 盐酸(4.8),用水稀至约 30 mL,加入抗坏血酸溶液 5 mL,摇匀,放置 5 min,加入二安替吡啉甲烷溶液 10 mL,用水稀至刻度,混匀,放置 30 min。

7.4.3 将部分试液(7.4.2)移入1 cm 比色皿中,以随同试料的空白溶液(7.3)为参比,于波长388 nm处测量其吸光度。从工作曲线上查得钛量。

7.5 工作曲线的绘制

7.5.1 移取 0.00 mL、0.20 mL、1.00 mL、2.00 mL、3.00 mL、4.00 mL 钛标准溶液(4.12)分别置于一组 50 mL 容量瓶中,以下按 7.4.2 进行。

7.5.2 将部分溶液(7.5.1)移入1 cm 比色皿中,以试剂空白溶液为参比,于波长388 nm处测量其吸光度。以针量为横坐标,吸光度为纵坐标,绘制工作曲线。

8 分析结果的计算

钛的含量按式(1)计算,以钛质量分数 w_{Ti} 计,数值以%表示,按 GB/T 8170 的规定来表示和判定。

武中：

m_1 —自工作曲线上查得的钛量,单位为微克(μg)。

稀释倍数：

m_1 —试料的质量, 单位为克(g)

计算结果保留两位有效数字

9 精密度

9.1 重复性

在重复性条件下获得的两次独立测试结果的测定值，在以下给出的平均值范围内，这两个测试结果的绝对值不超过重复性限(r)，超过重复性限(r)的情况不超过5%，重复性限(r)按表2数据采用线性内插法求得。

表 2 重复性

质量分数/%	r/%
0.017	0.002 0
0.025	0.003 0
0.087	0.007 0

92 再现性

在再现性条件下获得的两次独立测试结果的测定值，在以下给出的平均值范围内，两个测试结果的绝对差值不超过再现性限(R)，超过再现性限(R)的情况不超过5%，再现性限(R)按表3数据采用线性内插法求得。

而有结晶析出,可将试剂瓶置于温水中加热使结晶溶解。

4.11 钛标准贮存溶液:称取 0.166 9 g 预先在 105 °C 烘至恒量并保存于干燥器中的二氧化钛(基准试剂)于 250 mL 烧杯中,加入硫酸铵 5 g,硫酸(4.6)30 mL 盖上表面皿,于电炉上加热溶解。待二氧化钛完全溶解后取下冷至室温,用水吹洗表面皿及杯壁,转入 1 000 mL 容量瓶中,用水稀至刻度,摇匀。此溶液 1 mL 含 100 μg 钛。

4.12 钛标准溶液:移取 25.00 mL 钛标准贮存溶液(4.11)置于 100 mL 容量瓶中,加入 4 mL 硫酸(4.6),用水稀释至刻度,混匀。此溶液 1 mL 含 25 μg 钛。

5 仪器

紫外可见分光光度计。

6 试样

试样应通过 0.149 mm 标准筛,用磁铁除铁。

7 分析步骤

7.1 试料

按表 1 中规定的质量称取试样,精确至 0.000 1 g。

表 1 试样量

钛质量分数/%	试样量/g
0.001 0~0.020	0.50
>0.020~0.050	0.20
>0.050~0.10	0.10
>0.10~0.30	0.20

7.2 测定次数

独立地进行两次测定,取其平均值。

7.3 空白试验

随同试料做空白试验。

7.4 测定

7.4.1 将试料(7.1)置于 250 mL 聚四氟乙烯烧杯中,用少许水润湿,加入 10 mL 氢氟酸(4.4),室温下溶解 3 min,加入 10 mL 硝酸(4.7),盖上烧杯盖,置于电炉板上加热分解样品,必要时补加适量氢氟酸(4.4)和硝酸(4.7),直至样品完全溶解,冲洗烧杯盖及杯壁,加入 5 mL 高氯酸(4.3),继续加热至冒高氯酸烟,蒸至约 1 mL,取下;加入 10 mL 硫酸(4.6),继续加热至冒硫酸烟,蒸至约 1 mL,取下,加约 10 mL 水,加热使盐类溶解,冷至室温。

钛质量分数 0.001 0%~0.10% 时,转移入 50 mL 容量瓶中,用水稀释至约 20 mL。

前言

GB/T 14849《工业硅化学分析方法》分为 11 个部分:

- 第 1 部分:铁含量的测定 1,10-二氮杂菲分光光度法;
- 第 2 部分:铝含量的测定 铬天青-S 分光光度法;
- 第 3 部分:钙含量的测定 火焰原子吸收光谱法、偶氮氯膦 I 分光光度法;
- 第 4 部分:杂质元素含量的测定 电感耦合等离子体原子发射光谱法;
- 第 5 部分:杂质元素含量的测定 X 射线荧光光谱法;
- 第 6 部分:碳含量的测定 红外吸收法;
- 第 7 部分:磷含量的测定 磷钼蓝分光光度法;
- 第 8 部分:铜含量的测定 原子吸收光谱法;
- 第 9 部分:钛含量的测定 二安替吡啉甲烷分光光度法;
- 第 10 部分:汞含量的测定 氢化物发生-原子荧光光谱法;
- 第 11 部分:六价铬含量的测定 二苯碳酰二肼分光光度法。

本部分为 GB/T 14849 的第 9 部分。

本部分按照 GB/T 1.1—2009 给出的规则起草。

本部分由中国有色金属工业协会提出。

本部分由中国有色金属标准化技术委员会(SAC/TC 243)归口。

本部分负责起草单位:昆明冶金研究院。

本部分参加起草单位:云南永昌硅业股份有限公司、云南省出入境检验检疫局、中国铝业股份有限公司郑州研究院、昆明冶研新材料股份有限公司、浙江合盛硅业有限公司、通州标准技术服务有限公司。

本部分主要起草人:赵德平、刘英波、王云舟、杨毅、刘光榕、石磊、刘维理、安中庆、周娅、聂长虹、匡祝香、赵建为、金波、胡智弢、滕亚君、张洁、程堆强、张云晖、唐飞、汤珊。