



中华人民共和国有色金属行业标准

YS/T 646—2007

铂化合物分析方法 铂量的测定 高锰酸钾电流滴定法

Method for chemical analysis of platinum compounds
—Determination of platinum content
—Electricity titration using potassium permanganate

2007-04-13 发布

2007-10-01 实施

中华人民共和国国家发展和改革委员会 发布

前　　言

本标准由全国有色金属标准化技术委员会提出并归口。

本标准由贵研铂业股份有限公司负责起草。

本标准主要起草人:朱利亚、陈云红、赵辉、朱武勋。

本标准主要验证人:黄章杰、杨光宇。

本标准由全国有色金属标准化技术委员会负责解释。

本标准为首次发布。

铂化合物分析方法

铂量的测定

高锰酸钾电流滴定法

1 范围

本标准规定了铂化合物中铂含量的测定方法。

本标准适用于 $\text{Pt}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_2)_2$ 、 $\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$ 、 $\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2$ 、 $(\text{NH}_4)_2\text{PtCl}_6$ 、 K_2PtCl_4 、 PtCl_4 、 Na_2PtCl_6 、 H_2PtCl_6 化合物中铂含量的测定。测定范围: 30%~95%。

2 方法提要

$\text{Pt}(\text{NH}_3)_2(\text{NO}_2)_2$ 、 $\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$ 、 $\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2$ 、 $(\text{NH}_4)_2\text{PtCl}_6$ 和 K_2PtCl_4 试料用盐酸与硝酸混合酸微波密闭分解; PtCl_4 用盐酸与过氧化氢溶解。 Na_2PtCl_6 、 H_2PtCl_6 用盐酸溶解。在稀盐酸溶液中用氯化亚铜将铂(IV)还原至铂(II), 用高锰酸钾标准滴定溶液滴定。电流法指示终点以测定铂量。选定电位 +0.65 V。

3 试剂

3.1 盐酸(ρ 1.19 g/mL)。

3.2 硝酸(ρ 1.42 g/mL)。

3.3 过氧化氢(体积分数为 30%)。

3.4 盐酸与硝酸混合酸: 3 单位体积的盐酸与 1 单位体积的硝酸混合。用时现配。

3.5 硫酸(1+3)。

3.6 氯化钠溶液(250 g/L)。

3.7 氯化亚铜溶液: 称取 3.0 g 氯化亚铜, 置于 50 mL 烧杯中, 加 30 mL 盐酸溶解, 转入 100 mL 容量瓶中, 以水稀释至刻度。混均, 用时现配。

3.8 铂标准溶液: 称取 1.00 g 金属铂(质量分数不小于 99.99%), 精确至 0.000 1 g, 置于聚四氟乙烯溶样罐中, 加 15 mL 盐酸、5 mL 过氧化氢, 密闭。置于烘箱中 150°C ± 5°C 下分解 6 h。取出, 冷却。将溶液转入 400 mL 烧杯中, 加 5 mL 氯化钠溶液, 低温蒸至湿盐状, 取下。加 5 mL 盐酸, 用少许水冲洗烧杯壁, 低温蒸至湿盐状。如此反复 3 次~4 次, 取下。加 200 mL 盐酸, 转入 500 mL 容量瓶中, 以水稀释至刻度。混匀。此溶液 1 mL 含 2 mg 铂。

3.9 高锰酸钾标准滴定溶液 [$c(\text{KMnO}_4) = 0.0044 \text{ mol/L}$]:

3.9.1 配制: 称取 0.7 g 高锰酸钾, 溶于 5 000 mL 水中, 煮沸 1.5 h, 静置过夜。用 3 号玻璃砂漏斗过滤, 以水稀释至 5 000 mL, 混匀。贮于棕色瓶中, 暗处保存。

3.9.2 标定: 标定与试料的测定平行进行。

移取 10.00 mL 铂标准溶液, 分别置于 100 mL 烧杯中, 加 0.5 mL 氯化钠溶液, 低温蒸至湿盐状。加 2 mL 盐酸, 8 mL 氯化亚铜溶液, 加水至总体积为 40 mL, 加热煮沸 2 min, 取下, 用水冲洗表面皿及烧杯壁。加 1 mL 硫酸溶液, 将吹气管插入有孔表面皿的烧杯中吹气 20 min, 取下, 用水冲洗表面皿及烧杯壁。再重复吹气 1 次。

于上述溶液中插入铂指示电极, 饱和氯化钾甘汞电极, 选定电位为 +0.65 V, 开动磁力搅拌器, 用高锰酸钾标准滴定溶液进行滴定。以高锰酸钾标准滴定溶液的体积对相应的电流值作图, 将两直线外