

СПЛАВЫ ПАЛЛАДИЕВО-ИРИДИЕВЫЕ

МЕТОДЫ АНАЛИЗА

Издание официальное

СПЛАВЫ ПАЛЛАДИЕВО-ИРИДИЕВЫЕ

Метод определения палладия

ГОСТ
12550.1—82Palladium-iridium alloys.
Method for the determination of palladium

ОКСТУ 1709

Дата введения 01.01.84

Настоящий стандарт устанавливает титриметрический метод определения палладия в палладиево-иридиевых сплавах (при массовой доле палладия от 50 до 92 %).

Метод основан на связывании палладия в комплексное соединение двузамещенной натриевой солью этилендиаминтетрауксусной кислоты (трилон Б) при рН 5 — 5,5 и титровании избытка трилона Б раствором уксуснокислого цинка с индикатором ксиленоловым оранжевым.

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1 Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 22864.

1.2 Числовое значение результата анализа должно оканчиваться цифрой того же разряда, что и нормируемый показатель марочного состава.

(Введен дополнительно, Изм. №1).

2. РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Кислота соляная по ГОСТ 3118.

Кислота азотная по ГОСТ 4461.

Смесь азотной и соляной кислот в соотношении 1:3.

Натрий уксуснокислый 3-водный по ГОСТ 199, раствор с массовой долей 50 %.

Соль динатриевая этилендиамин-*N, N, N', N'*-тетрауксусной кислоты, 2-водная (трилон Б) по ГОСТ 10652, 0,75 М раствор, 27,9 г соли растворяют при нагревании в 500 см³ воды и доводят объем до 1000 см³ водой.

Цинк уксуснокислый 2-водный по ГОСТ 5823, 0,1 М раствор. 9,15 г соли растворяют при нагревании в 500 см³ воды и доводят до 1000 см³ водой.

Ксиленоловый оранжевый, индикатор, раствор с массовой долей 0,2%.

Палладии марки Пд 99,9 по ГОСТ 13462, стандартный раствор: 5,0000 г палладия растворяют при нагревании в 30 см³ смеси кислот, переводят в мерную колбу вместимостью 500 см³, доливают до метки водой и перемешивают.

1 см³ раствора содержит 0,01 г палладия.

Определяют соотношение объемов растворов трилона Б и уксуснокислого цинка. пипеткой или бюреткой берут 10 см³ раствора трилона Б, помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, приливают 20 см³ воды, 5 см³ раствора уксуснокислого натрия, 10 капель раствора индикатора ксиленолового оранжевого и титруют раствором уксуснокислого цинка до изменения окраски из желтой в малиновую. Параллельно проводят три определения.

Соотношение объемов (K) вычисляют по формуле

$$K = \frac{10}{V},$$

где V — объем раствора уксуснокислого цинка, израсходованный на титрование 10 см³ раствора трилона Б, см³.

Определение титра 0,15 н. раствора трилона Б по палладию: 20 см³ стандартного раствора палладия помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, приливают пипеткой или бюреткой 40 см³ раствора трилона Б, 30 см³ воды, 10 см³ раствора уксуснокислого натрия, 10 капель раствора индикатора и титруют раствором уксуснокислого цинка до изменения окраски раствора из желтой в ярко-красную.

Титр раствора трилона Б (T) по палладию, выраженный в г/см³, вычисляют по формуле

$$T = \frac{m}{V - V_1 \cdot K},$$

где m — масса палладия, содержащаяся в 20 см³ стандартного раствора, г;

V — объем раствора трилона Б, см³;

V_1 — объем раствора уксуснокислого цинка, израсходованный на титрование избытка трилона Б, см³;

K — соотношение объемов растворов трилона Б и уксуснокислого цинка.

(Измененная редакция, Изм.№1).

3. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

Навеску сплава массой 0,25 г помещают в коническую колбу вместимостью 250 см³, растворяют при нагревании в 30 см³ смеси кислот, упаривают до 5 см³ и охлаждают до комнатной температуры. Затем приливают пипеткой или бюреткой 40 см³ трилона Б, 40 см³ раствора уксуснокислого натрия и тщательно перемешивают. Избыток трилона Б оттитровывают раствором уксуснокислого цинка в присутствии индикатора ксиленолового оранжевого (10 капель) до изменения окраски раствора из желтой в ярко-красную.

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

4.1. Массовую долю палладия (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{(V - V_1 \cdot K) \cdot T \cdot 100}{m},$$

где V — объем трилона Б, добавленный для образования комплекса палладия, см³;

V_1 — объем раствора уксуснокислого цинка, израсходованный на титрование избытка трилона Б, см³;

K — соотношение объемов растворов трилона Б и уксуснокислого цинка;

T — титр раствора трилона Б по палладию, г/см³;

m — масса сплава, г.

4.2. Абсолютные допускаемые расхождения результатов параллельных определений (d — показатель сходимости) при доверительной вероятности $P = 0,95$ не должны превышать 0,30%.

Абсолютные расхождения средних результатов определений, полученных в двух различных лабораториях (D — показатель воспроизводимости), не должны превышать 0,50%.

(Измененная редакция, Изм.№1).

4.3. Контроль точности результатов анализа.

Контроль точности результатов определения массовой доли палладия проводится воспроизведением его массовой доли в искусственной смеси химического состава, близкого химическому составу анализируемого сплава, проведенной через весь ход анализа.

Результаты анализа проб считают точными, если абсолютная разность максимального и минимального значений массовых долей палладия в искусственной смеси не превышает 0,14% — при массовой доле палладия от 50 до 83% и 0,15% — при массовой доле палладия свыше 83%.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством цветной металлургии СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

А.А. Куранов, канд техн наук, Н.И. Тимофеев, канд техн. наук, Г.С. Хаяк; Н.С. Степанова;
Н.Д. Сергиенко, канд хим наук, А.А. Осинцева; Т.И. Беляева; Е.Е. Сафонова

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 22.09.82 № 3703

3. ВЗАМЕН ГОСТ 12550—67 в части раздела 2

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер раздела, пункта
ГОСТ 199—78	2
ГОСТ 3118—77	2
ГОСТ 4461—77	2
ГОСТ 5823—78	2
ГОСТ 10652—73	2
ГОСТ 13462—79	2
ГОСТ 22864—83	11

5. Ограничение срока действия снято по протоколу № 3—93 Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 5-6—93)

6. ПЕРЕИЗДАНИЕ (декабрь 1998 г.) с Изменением № 1, утвержденным в апреле 1988 г. (ИУС 7—88)