

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ
РАБОЧИЙ
ЭКЗЕМПЛЯР

ГРАФИТ

Метод определения кобальта

Graphite. Method for
determination of cobalt

ГОСТ

17818.11—90

ОКСТУ 5709

Срок действия	с 01.07.91
	до 01.07.96

Настоящий стандарт распространяется на скрытокристаллический графит и кристаллический графит, полученный при раздельном или совместном обогащении природных руд, графит содержащих отходов металлургического и других производств, и устанавливает метод определения кобальта.

Сущность метода заключается в образовании комплексного соединения кобальта с нитрозо-Р-солью и фотометрировании окрашенного раствора.

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

Общие требования к методу анализа — по ГОСТ 17818.0.

2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

Фотоэлектропираметр по ГОСТ 12083.

Кислота серная по ГОСТ 4204, разбавленная 1 : 1.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, разбавленная 1 : 1.

Кислота ортофосфорная по ГОСТ 6552.

Аммиак водный по ГОСТ 3760.

Нитрозо-Р-соль (1-нитрозо-2 нафтол-3,6 дисульфокислоты динатриевая соль) по ГОСТ 10553, раствор концентрации 1 г/дм³. Хранят в склянке из темного стекла.

Натрий уксусно-кислый по ГОСТ 199, раствор концентрации 500 г/дм³.

Кобальт двуххлористый по ГОСТ 4525.

Стандартный раствор кобальта: 4,037 г двуххлористого кобальта растворяют в воде, раствор переливают в мерную колбу вместимостью 1000 см³, доливают водой до метки и перемешивают.

Стандартный раствор с массовой концентрацией кобальта 1 мг/см³ (раствор А).

Градуировочный стандартный раствор кобальта: отбирают пипеткой 10 см³ стандартного раствора А в мерную колбу вместимостью 1000 см³, доливают водой до метки и перемешивают. Градуировочный стандартный раствор с массовой концентрацией 0,01 мг/см³ (раствор Б).

3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

Построение градуировочного графика

В стаканы вместимостью по 100 см³ отмеривают бюреткой 0; 0,5; 1,0; 1,5; 2,0; 2,5 и 3,0 см³ градуировочного стандартного раствора Б, что соответствует 0; 0,005; 0,010; 0,015; 0,020; 0,025 и 0,030 мг кобальта, приливают по 20 см³ воды, по 5 см³ раствора уксуснокислого натрия и кипятят 1—2 мин. Затем приливают по 10 см³ раствора нитрозо-Р-соли, нагревают до кипения, приливают по 5 см³ разбавленной 1 : 1 азотной кислоты и кипятят 1—2 мин, добавляют по 0,5 см³ фосфорной кислоты. Растворы охлаждают, переливают в мерные колбы вместимостью по 50 см³, доливают водой до метки и перемешивают. Оптическую плотность растворов измеряют на фотоэлектрокалориметре, применяя светофильтр с областью светопропускания 500—560 нм, в кювете с толщиной калориметрируемого слоя 50 мм.

Раствором сравнения служит раствор, не содержащий кобальта. Градуировочный график строят по ГОСТ 17818.0.

4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

От основного раствора, полученного при определении меди по ГОСТ 17818.10, отбирают аликовитную часть 25—50 см³ в стакан вместимостью 100 см³, приливают 10 см³ разбавленной 1 : 1 серной кислоты и упаривают раствор до появления паров серной кислоты. Раствор охлаждают, осторожно приливают 10—15 см³ воды, нагревают до растворения солей, охлаждают и нейтрализуют аммиаком до образования легкой мути, которую затем растворяют, приливая по каплям разбавленную 1 : 1 серную кислоту. К раствору приливают 5 см³ раствора уксуснокислого натрия и кипятят 1—2 мин. Далее приливают 10 см³ раствора нитрозо-Р-соли, нагревают до кипения, приливают 5 см³ разбавленной 1 : 1 азотной кислоты и кипятят до растворения осадка, добавляют 0,5 см³ фосфорной кислоты. Раствор охлаждают, переливают в мерную колбу вместимостью 50 см³, доливают водой до метки и перемешивают.

Оптическую плотность полученного раствора измеряют, как указано в п. 3. Раствором сравнения служит раствор контрольного опыта.