

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т

СУРЬМА

Методы определения серы

Antimony. Methods for the determination of sulphur

ГОСТ
1367.7—83

Взамен
ГОСТ 1367.7—76

ОКСТУ 1709

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 16 декабря 1983 г. № 6013 дата введения установлена **01.01.85**

Ограничение срока действия снято по протоколу № 4—93 Межгосударственного Совета по стандартизации, метрологии и сертификации (ИУС 4—94)

Настоящий стандарт устанавливает полярографический метод определения серы от $5 \cdot 10^{-6}$ до $1 \cdot 10^{-3}$ % и объемный метод определения серы от 0,005 до 0,2 % в сурьме.

1. ОБЩИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Общие требования к методам анализа и требования безопасности — по ГОСТ 1367.0—83.

2. ПОЛЯРОГРАФИЧЕСКИЙ МЕТОД

Метод основан на извлечении и восстановлении серы из металлической сурьмы смесью йодистоводородной и соляной кислот с гипофосфитом натрия с последующей отгонкой сероводорода в токе инертного газа. Содержание сульфид-иона определяют полярографически на переменноточковом полярографе.

2.1. Аппаратура, реактивы и растворы

Полярограф типа ПУ-1 с ртутным капаящим электродом или любой другой полярограф переменного тока.

Электролизер с выносным анодом. В анодное отделение залита ртуть. Анодное отделение ежедневно заполняют насыщенным раствором хлористого калия.

Колбы мерные по ГОСТ 1770—74 вместимостью 100, 200 см³.

Колбы стеклянные лабораторные по ГОСТ 25336—82 вместимостью 2 дм³.

Холодильники стеклянные лабораторные по ГОСТ 23932—90.

Пипетки с делениями по НТД вместимостью 1, 2, 5 и 10 см³.

Электроплитка бытовая по ГОСТ 14919—83.

Ртуть металлическая по ГОСТ 4658—73, марки РО.

Вода бидистиллированная, готовят перегонкой дистиллированной воды в кварцевом перегонном аппарате.

Калий хлористый по ГОСТ 4234—77, ос. ч., насыщенный раствор.

Кислота соляная, ос. ч., по ГОСТ 14261—77 и 6 моль/дм³ раствор.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, 0,05 моль/дм³ раствор (фиксанал).

Кислота азотная по ГОСТ 4461—77.

Кислота фтористоводородная по ГОСТ 10484—78.

Кислота уксусная по ГОСТ 61—75.

Кислота йодистоводородная по ГОСТ 4200—77.

Натрий фосфорноватистокислый (гипофосфит натрия) по ГОСТ 200—76.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

Издание с Изменением № 1, утвержденным в марте 1989 г. (ИУС 6—89).

С. 2 ГОСТ 1367.7—83

Смесь восстановительная: в колбу вместимостью 2 дм³, снабженную обратным холодильником, помещают 150 г гипофосфита натрия, приливают 300 см³ концентрированной соляной кислоты, 500 см³ йодистоводородной кислоты, 200 см³ бидистиллированной воды, перемешивают и кипятят в токе азота 7—8 ч для очистки от серы. После охлаждения раствор сливают с солей и хранят в склянке из темного стекла с притертой пробкой.

Калия гидроокись по ГОСТ 24363—80, 2 моль/дм³ и раствор с массовой долей 25 %. 2 моль/дм³ раствор гидроокиси калия готовят в свежеекипяченном бидистилляте за 2—3 дня перед употреблением.

Пирогаллол по ТУ 6—09—5319—86, раствор с массовой долей 25 % в растворе с массовой долей 25 % гидроокиси калия.

Азот газообразный по ГОСТ 9293—74. Перед поступлением в аппарат для отгонки азот очищают, пропуская его через две склянки Дрекселя с раствором пирогаллола с массовой долей 25 % в растворе с массовой долей 25 % гидроокиси калия.

Натрий сернистый (сульфид натрия) по ГОСТ 2053—77.

Аммиак водный по ГОСТ 3760—79.

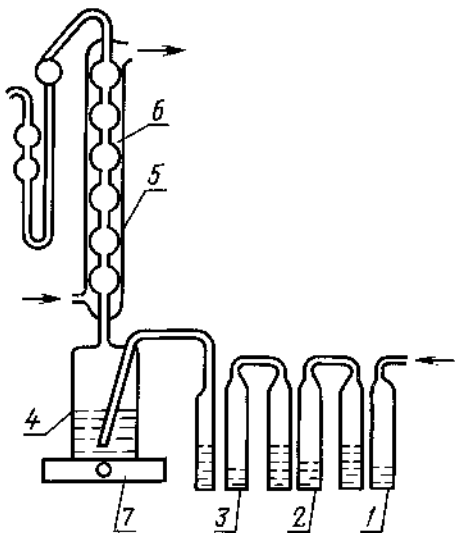
Соль динатриевая этилендиаминтетрауксусной кислоты (трилон Б) по ГОСТ 10652—73: 500 г трилона Б помещают в стакан вместимостью 1 дм³, приливают 700 см³ воды и, размешивая, приливают аммиак до полного растворения осадка. Раствор фильтруют через плотный фильтр, приливают 6 моль/дм³ раствора соляной кислоты до нейтрализации раствора (по бумаге конго) и избыток 100 см³. Отфильтровывают раствор через воронку Бюхнера. Осадок промывают 10 раз бидистиллятом и сушат на воздухе.

Гидроксиламин гидрохлорид по ГОСТ 5456—79, 2 моль/дм³ раствор готовят в свежеекипяченном бидистилляте в день применения.

Фон полярографический: к 80 см³ 2 моль/дм³ раствора гидроокиси калия, содержащем 10 г трилона Б в 100 см³ раствора, приливают 20 см³ 2 моль/дм³ раствора гидроксиламина гидрохлорида и 150 см³ свежеекипяченного бидистиллята. Растворы смешивают в день применения.

Стандартные растворы серы

Раствор А сульфатной серы: 6,25 см³ 0,05 моль/дм³ раствора серной кислоты, приготовленной из фиксаля, приливают в мерную колбу вместимостью 100 см³, доливают бидистиллятом до метки и перемешивают.



1, 2 — барботеры, наполненные 25 %-ным раствором пирогаллола в 25 %-ном растворе гидроокиси калия; 3 — барботер с бидистиллятом; 4 — колба реакционная вместимостью 200 см³, соединенная с холодильником с помощью шлифа; 5 — холодильник длиной 25 см; 6 — приемник вместимостью 20 см³; 7 — электроплитка. Барботеры и приемник соединены хлорвиниловыми трубками

Черт. 1

1 см³ раствора А сульфатной серы содержит 0,1 мг серы.

Раствор Б сульфатной серы: 1 см³ раствора А переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доливают бидистиллятом до метки и перемешивают; готовят в день применения.

1 см³ раствора Б сульфатной серы содержит 1 мкг серы.

Раствор А сульфидной серы: 0,15 г высушенного фильтровальной бумагой сульфида натрия, содержащего 20 мг серы, помещают в мерную колбу вместимостью 100 см³, приливают 20 см³ полярографического фона, доливают бидистиллятом до метки и перемешивают; готовят в день применения.

1 см³ раствора А сульфидной серы содержит 0,2 мг серы.

Раствор Б сульфидной серы: 1 см³ раствора А переносят в мерную колбу вместимостью 200 см³, доливают полярографическим фоном до метки и перемешивают; готовят перед употреблением.

1 см³ раствора Б сульфидной серы содержит 1 мкг серы.

Установка для определения серы (черт. 1).

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2.2. Подготовка к анализу

2.2.1. Перед проведением анализа поверхность сурьмы очищают от внешних загрязнений. Для этого сурьму с размером зерен более 2 мм марок Су00000, Су0000, Су0000П, Су000 обрабатывают в полиэтиленовом стакане смесью азот-

ной, фтористоводородной, уксусной кислот, взятых в соотношении 25:15:25, в течение 30 с. Фильтруют через воронку Бюхнера и промывают большим количеством воды, а затем бидистиллятом. Пробу высушивают на воздухе и измельчают в яшмовой или агатовой ступке в порошок размером частиц не более 0,074 мм в день проведения анализа.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2.2.2. Приступая к анализу, промывают холодильник установки бидистиллятом, так как при нахождении прибора в нерабочем состоянии на внутренней поверхности трубки холодильника возможно окисление йодистоводородной кислоты кислородом воздуха, что может привести к занижению результатов анализа.

2.2.3. Правильность работы установки проверяют отгонкой стандартного раствора сульфатной серы. Для этого в реакционную колбу 4 наливают 150 см³ восстановительной смеси, включают электроплитку 7, мощность которой регулируют таким образом, чтобы раствор в колбе закипал за 5—7 мин и через установку пропускают азот со скоростью 15—25 пузырьков за 10 с. Не подсоединяя приемник, восстановительную смесь кипятят в течение 1 ч для дополнительной очистки от серы. Затем в приемник 6 наливают поглотитель, состоящий из 10 см³ полярнографического фона, и, присоединив приемник к холодильнику, снова кипятят восстановительную смесь в течение 30 мин. Раствор из приемника переводят в электролизер и снимают полярнограмму раствора контрольного опыта. Величина контрольного опыта не должна превышать 0,05 мкг серы. В противном случае отгонку серы из смеси повторяют.

Затем восстановительную смесь охлаждают и подключают к холодильнику приемник с поглотительным раствором. В реакционную колбу вводят 2 см³ стандартного раствора Б сульфатной серы, что соответствует 2 мкг серы, включают электроплитку 7 и отгоняют серу в течение 30 мин. Параллельно снимают на полярнографе без отгонки полярнограмму поглотительного раствора, содержащего 2 мкг сульфидной серы. Результаты определений сульфатной и сульфидной серы не должны различаться более чем на 10 %. Причиной несходности результатов может служить негерметичность установки. О герметичности установки судят по совпадению скорости прохождения пузырьков азота в барботере 1 и в приемнике 6.

После отгонки серы из стандартного раствора снова проверяют величину контрольного опыта, тем самым проверяют и полноту отгонки серы из стандартного раствора сульфатной серы.

2.3. Проведение анализа

2.3.1. В приемник 6 наливают 10 см³ полярнографического фона и присоединяют к холодильнику проверенной установки. В охлажденную восстановительную смесь вводят навеску сурьмы массой 5 г марки Су00000, массой 2 г марки Су0000П или массой 1 г марок Су0000, Су000. Включают плитку и отгоняют сероводород 30 мин с момента закипания восстановительной смеси в токе азота. Раствор из приемника переводят в электролизер с внешним анодом и снимают полярнограмму раствора пробы от минус 0,4 до минус 0,8 В. Потенциалы приведены по отношению к насыщенному каломельному электроду. А к холодильнику перегонной установки подключают приемник с поглотительным раствором и определяют величину контрольного опыта и полноту отгонки серы из навески. Затем отгоняют сероводород из стандартного раствора сульфатной серы с содержанием серы, близким к ее содержанию в пробе.

Массовую долю серы в пробе определяют, сравнивая высоту волны сульфида в поглотительном растворе после отгонки сероводорода из навески пробы с высотой волны сульфида после отгонки сероводорода из стандартного раствора.

2.4. Обработка результатов

2.4.1. Массовую долю серы (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m_1 (H - H_2)}{(H_1 - H_2) m} \cdot 10^{-4},$$

где m_1 — масса серы в стандартном растворе, мкг;

H — высота пика сульфида в поглотительном растворе после отгонки сероводорода из навески пробы, мм;

H_1 — высота пика сульфида в поглотительном растворе после отгонки сероводорода из стандартного раствора, мм;

H_2 — высота пика контрольного опыта, мм;

m — масса навески сурьмы, г.

2.4.2. Разность двух результатов параллельных определений и разность двух результатов