



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ  
СОЮЗА ССР

---

## ВЕЩЕСТВА ОСОБО ЧИСТЫЕ

МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ПРИМЕСИ ВЕЩЕСТВ,  
ВОССТАНАВЛИВАЮЩИХ ПЕРМАНГАНАТ КАЛИЯ

ГОСТ 27567—87  
(СТ СЭВ 5770—86)

Издание официальное

**ВЕЩЕСТВА ОСОБО ЧИСТЫЕ**

**Метод определения примеси веществ, восстанавливающих перманганат калия**

Superpure substances.  
Method for determination of substances  
reducing potassium permanganate

ОКСТУ 2609

**ГОСТ****27567—87****[СТ СЭВ 5770—86]****Дата введения с 01.07.88****Несоблюдение стандарта преследуется по закону**

Настоящий стандарт распространяется на жидкые особо чистые вещества и устанавливает фотометрический метод определения веществ, восстанавливающих перманганат калия, в пределах массовых долей от  $4 \cdot 10^{-5}$  до  $7 \cdot 10^{-4}\%$  в пересчете на кислород (O).

Метод основан на восстановлении Mn (VII) до Mn (II) окисляющимися веществами в кислой среде и последующем фотометрическом определении непрореагировавшего перманганата калия.

**1. ОБЩИЕ ПОЛОЖЕНИЯ**

1.1. При проведении испытания должны быть соблюдены требования ГОСТ 27025—86.

1.2. Масса навески испытуемого вещества не должна превышать 20 г. Масса навески, объем добавляемой кислоты и указания по подготовке проб должны быть указаны в нормативно-технической документации на испытуемое особо чистое вещество.

**2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ**

Спектрофотометр типа СФ-26 или фотоэлектроколориметр типа ФЭК-60, или другие типы спектрофотометров и фотоэлектроколориметров с аналогичными метрологическими характеристиками, позволяющие проводить измерения оптической плотности в диапазоне длин волн 400—800 нм.

Бюretка 1(2)-2-5-0,02 по ГОСТ 20292—74 калиброванная.

Пипетка 6(7)-2-25 по ГОСТ 20292—74.

Колба 2-25-2 по ГОСТ 1770—74 калиброванная.

Термостат любого типа.

Вода, дважды дистиллированная или деионизированная и пе-  
регнанная с применением перманганата калия; хранят не более  
24 ч.

Калий перманганат (калий марганцовокислый) по ГОСТ  
20490—75, раствор концентрации  $c$  ( $1/5 \text{ KMnO}_4$ ) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> и  
0,01 моль/дм<sup>3</sup>, свежеприготовленный, готовят по ГОСТ 25794.2—83.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, раствор с массовой долей  
16%, готовят по ГОСТ 4517—87.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, раствор с массовой долей  
25%, готовят по ГОСТ 4517—87.

Кислота щавелевая по ГОСТ 22180—76, раствор с массовой до-  
лей 1%.

### 3. ПОДГОТОВКА К ИСПЫТАНИЮ

3.1. Посуду и кюветы, используемые при анализе, промывают  
перед испытанием по одному разу растворами щавелевой и соля-  
ной кислот, затем водой до отрицательной реакции на хлориды.

3.2. Для построения градуировочного графика указанные в таб-  
лице объемы раствора перманганата калия концентрации  
0,01 моль/дм<sup>3</sup> отмеривают с помощью burettes в мерные колбы вме-  
стимостью 25 см<sup>3</sup>, прибавляют объем серной кислоты, указан-  
ные в нормативно-технической документации на испытуемое ве-  
щество, доводят объемы растворов в колбах водой до метки и пе-  
ремешивают.

Отмеренные объемы раствора перманганата калия соответст-  
вуют указанным в таблице массам кислорода.

Кислотность раствора при построении градуировочного графи-  
ка и при проведении испытания должна быть одинаковой.

Приготовленные растворы выдерживают в термостате при тем-  
пературе ( $20 \pm 0,5$ )°C в течение 15 мин, если в нормативно-техни-  
ческой документации на испытуемое вещество нет других указа-  
ний.

Номер раствора	Объем раствора перманганата калия концентрации $c$ ( $1/5$ $\text{KMnO}_4$ ) = 0,01 моль/дм <sup>3</sup> , см <sup>3</sup>	Масса кислорода (0) $10^{-6}$ г
1	2,50	0
2	2,37	10
3	2,25	20
4	2,12	30
5	2,00	40
6	1,75	50
7	1,50	80
8	1,25	100
9	1,00	120
10	0,50	160
11	0,25	180

Оптическую плотность растворов по отношению к воде измеряют при длине волны 500—550 нм в кюветах с толщиной поглощающего свет слоя 10 мм, начиная с раствора, имеющего наименьшую концентрацию перманганата калия.

Строят градуировочный график, откладывая на оси абсцисс массу кислорода ( $\times 10^{-6}$  г), а на оси ординат — измеренные значения оптической плотности. При этом следует учитывать обратную зависимость между концентрацией перманганата и массой кислорода.

#### 4. ПРОВЕДЕНИЕ ИСПЫТАНИЯ

Объем испытуемого вещества, указанный в нормативно-технической документации на испытуемое вещество, помещают в мерную колбу вместимостью 25 см<sup>3</sup>, добавляют, если необходимо, объем раствора серной кислоты, указанный в нормативно-технической документации на испытуемое вещество, доводят объем раствора водой до 22 см<sup>3</sup>, перемешивают, добавляют из бюrette 2,50 см<sup>3</sup> раствора перманганата калия концентрации 0,01 моль/дм<sup>3</sup>, доводят объем раствора водой до метки и тщательно перемешивают.

Оптическую плотность приготовленного раствора измеряют по отношению к испытуемому веществу без добавления раствора перманганата калия, как указано в п. 3.2.

По полученным значениям оптической плотности с помощью градуировочного графика определяют массу кислорода в граммах.

#### 5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

Массовую долю веществ, восстанавливающих перманганат калия, в пересчете на кислород ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{m \cdot 100}{m_1},$$

где  $m$  — масса кислорода, найденная по градуировочному графику, г;

$m_1$  — масса испытуемого вещества, г.

Допускаемую суммарную погрешность определения и допускаемые расхождения между результатами параллельных определений устанавливают в нормативно-технической документации на испытуемое вещество.

Если в нормативно-технической документации на испытуемое вещество приведена массовая доля веществ, восстанавливающих перманганат калия, в пересчете не на кислород, а на другие соединения, то пересчет этой величины проводят, как указано в нормативно-технической документации на испытуемое вещество.

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством химической промышленности СССР

### ИСПОЛНИТЕЛИ

Г. В. Грязнов, канд. техн. наук, Т. Г. Манова, канд. хим. наук, Н. П. Никонова,  
Е. Д. Шигина, канд. хим. наук.

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 24.12.87 № 5013

3. ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

4. Стандарт полностью соответствует СТ СЭВ 5770—86.

5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер раздела, пункта
ГОСТ 1770—74	2
ГОСТ 3118—77	2
ГОСТ 4204—77	2
ГОСТ 4517—87	2
ГОСТ 20292—74	2
ГОСТ 20490—75	2
ГОСТ 22180—76	2
ГОСТ 25794.2—83	2
ГОСТ 27025—86	1.1

6. Переиздание. Август 1988 г.

Редактор *А. А. Зимовцова*  
Технический редактор *Э. В. Митяй*  
Корректор *С. И. Ковалева*

Сдано в наб. 26.09.88 Подп. в печ. 02.12.88 0,5 усл. п. л. 0,5 усл. кр.-отт 0,26 уч.-изд. л.  
Тираж 4000 Цена 3 коп.

---

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123840, Москва, ГСП,  
Новопресненский пер., д. 3  
Вильнюсская типография Издательства стандартов, ул. Даряус и Гирено, 39 Зак 2653