



Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Й С Т А Н Д А Р Т  
С О Ю З А С С Р

---

РЕАКТИВЫ

**НАТРИЙ СЕРНИСТОКИСЛЫЙ**

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 195—77

Издание официальное

Б3 8—95

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ  
М о с к в а

УДК 546.33'224-41:006.354

Группа Л51

**Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т С О Ю З А С С Р**

**Реактивы**

**НАТРИЙ СЕРНИСТОКИСЛЫЙ**

**Технические условия**

**ГОСТ  
195-77**

Reagents. Sodium sulphite.  
Specifications

ОКП 26 2112 0740 01

Дата введения 01.01.78

Настоящий стандарт распространяется на сернистокислый натрий (сульфит натрия), представляющий собой белый порошок, растворимый в воде и окисляющийся на воздухе.

Формула  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ .

Относительная молекулярная масса (по международным атомным массам 1987 г.) — 126,04.

**(Измененная редакция, Изм. № 2).**

**1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ**

**1.1а.** Сернистокислый натрий должен быть изготовлен в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

**(Введен дополнительно, Изм. № 1).**

**1.1.** По физико-химическим показателям сернистокислый натрий должен соответствовать нормам, указанным в таблице.

---

**Издание официальное**

**Перепечатка воспрещена**

© Издательство стандартов, 1977  
© ИПК Издательство стандартов, 1996  
Переиздание с изменениями

Наименование показателя	Норма	
	Чистый для анализа (ч.д.а.) ОКП 26 2112 0742 10	Чистый (ч.) ОКП 26 2112 0741 00
1. Массовая доля сернистокислого натрия (Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> ), %, не менее	98	96
2. Массовая доля нерастворимых в воде веществ, %, не более	0,003	0,010
3. Кислотность	Должен выдерживать испытание по п. 3.4	
4. Массовая доля щелочи в пересчете на Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> , %, не более	0,05	0,10
5. Массовая доля тиосульфатов (S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ), %, не более	0,02	Не нормируется
6. Массовая доля хлоридов, (Cl), %, не более	0,005	0,010
7. Массовая доля железа (Fe), %, не более	0,0005	0,0010
8. Массовая доля мышьяка (As), %, не более	0,00002	0,00010
9. Массовая доля тяжелых металлов (Pb), %, не более	0,0005	0,0010

(Измененная редакция, Изм. № 2).

## 2. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

2.1. Правила приемки — по ГОСТ 3885.

## 3. МЕТОДЫ АНАЛИЗА

3.1а. Общие указания по проведению анализа — по ГОСТ 27025.

При взвешивании применяют лабораторные весы общего назначения типов ВЛР-200 г и ВЛКТ-500 г-М или ВЛЭ-200 г.

Допускается применение других средств измерения с метрологическими характеристиками и оборудования с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов по качеству не ниже указанных в настоящем стандарте.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.1. Пробы отбирают по ГОСТ 3885. Масса средней пробы должна быть не менее 250 г.

3.2. Определение массовой доли сернистокислого натрия

Определение проводят сразу после вскрытия банки.

3.2.1. Реактивы, растворы и посуда

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Глицерин по ГОСТ 6259.

Йод по ГОСТ 4159, раствор молярной концентрации  $c(1/2 J_2)=0,1$  моль/дм<sup>3</sup>, готовят по ГОСТ 25794.2.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, раствор с массовой долей 25 %; готовят по ГОСТ 4517.

Крахмал растворимый по ГОСТ 10163, раствор с массовой долей 0,5 %; готовят по ГОСТ 4919.1, свежеприготовленный.

Натрий серноватистокислый (натрия тиосульфат) 5-водный по ГОСТ 27068, раствор молярной концентрации  $c(Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O)=0,1$  моль/дм<sup>3</sup>; готовят по ГОСТ 25794.2.

Колба Кн-1-250-29/32 ТХС по ГОСТ 25336.

Бюretка вместимостью 50 см<sup>3</sup> с ценой деления 0,1 см<sup>3</sup>.

Пипетки вместимостью 5 и 50 см<sup>3</sup>.

### 3.2.2. Проведение анализа

0,2500 г препарата быстро взвешивают и помещают в коническую колбу, содержащую 50 см<sup>3</sup> раствора йода и 2,5 см<sup>3</sup> глицерина. Колбу закрывают пробкой, сразу же перемешивают до полного растворения препарата, через 5 мин быстро прибавляют 5 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты и оттитровывают избыток раствора йода раствором 5-водного серноватистокислого натрия, прибавляя в конце титрования раствора крахмала.

Одновременно в таких же условиях титруют контрольный раствор с такими же количествами применяемых реагентов.

### 3.2.3. Обработка результатов

Массовую долю сернистокислого натрия ( $X$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{(V - V_1) \cdot 0,006302 \cdot 100}{m},$$

где  $V$  — объем раствора 5-водного серноватистокислого натрия молярной концентрации точно 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование контрольного раствора, см<sup>3</sup>;

$V_1$  — объем раствора 5-водного серноватистокислого натрия молярной концентрации точно 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование анализируемого раствора, см<sup>3</sup>;

0,006302 — масса сернистокислого натрия, соответствующая 1 см<sup>3</sup> раствора йода молярной концентрации точно 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, г;

$m$  — масса навески препарата, г.

За результат анализа принимают среднее арифметическое резуль-

татов двух параллельных определений, абсолютное расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение, равное 0,5 %.

Допускаемая абсолютная суммарная погрешность результата анализа  $\pm 0,5\%$  при доверительной вероятности  $P=0,95$ .

### 3.3. Определение массовой доли нерастворимых в воде веществ

#### 3.3.1. Реактивы и посуда

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Тигель типа ТФ с фильтром класса ПОР 10 или ПОР 16 по ГОСТ 25336.

Стакан В(Н)-1—600 ТХС по ГОСТ 25336.

Цилиндр 1—500—2 по ГОСТ 1770—74.

#### 3.3.2. Проведение анализа

50,00 г препарата помещают в стакан и растворяют в 400 см<sup>3</sup> горячей воды. Стакан накрывают часовым стеклом, выдерживают раствор на водяной бане в течение 1 ч и охлаждают. Затем раствор фильтруют через фильтрующий тигель, предварительно высушенный до постоянной массы и взвешенный. Результат взвешивания в граммах записывают с точностью до четвертого десятичного знака. Остаток на фильтре промывают 100 см<sup>3</sup> горячей воды и сушат в сушильном шкафу при 105—110 °С до постоянной массы.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если масса остатка после высушивания не будет превышать:

для препарата «чистый для анализа» — 1,5 мг,

для препарата «чистый» — 5,0 мг.

Допускаемая относительная суммарная погрешность результата анализа  $\pm 50\%$  для препарата квалификации «чистый для анализа» и  $\pm 20\%$  для препарата квалификации «чистый» при доверительной вероятности  $P=0,95$ .

### 3.2—3.3.2. (Измененная редакция, Изм. № 2).

#### 3.4. Определение кислотности

##### 3.4.1. Реактивы, растворы и посуда

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Водорода пероксид по ГОСТ 10929, раствор с массовой долей 30 %.

Метиловый красный (индикатор), спиртовой раствор с массовой долей 0,1 %, готовят по ГОСТ 4919.1.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328, раствор молярной концентра-

ции  $c(\text{NaOH})=0,1$  моль/дм<sup>3</sup>, готовят по ГОСТ 25794.1 без определения коэффициента поправки.

Спирт этиловый ректифицированный технический по ГОСТ 18300 высшего сорта.

Колба Кн-2—100—22 по ГОСТ 25336.

Цилиндр 1(3)—25—2 по ГОСТ 1770.

### 3.4.2. Проведение анализа

В коническую колбу помещают 15 см<sup>3</sup> воды, прибавляют 6 см<sup>3</sup> раствора пероксида водорода, 1 каплю раствора метилового красного и осторожно, по каплям, раствор гидроокиси натрия до появления желтой окраски. В полученный раствор осторожно при перемешивании прибавляют 5,00 г анализируемого препарата, перемешивают до растворения и охлаждают до комнатной температуры.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если желтая окраска раствора сохраняется в течение 5 мин (не допускается появление розовой окраски раствора).

Раствор сохраняют для определения массовой доли щелочи по п. 3.5.

3.5. Определение массовой доли щелочи в пересчете на  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

3.4.1, 3.4.2, 3.5. (Измененная редакция, Изм. № 2).

3.5.1а. Реактивы, растворы и посуда

Кислота соляная по ГОСТ 3118, раствор молярной концентрации  $c(\text{HCl})=0,1$  моль/дм<sup>3</sup>, готовят по ГОСТ 25794.1.

Бюretteка вместимостью 2 см<sup>3</sup> с ценой деления 0,01 м<sup>3</sup>.

(Введен дополнительно, Изм. № 2).

3.5.1. Раствор, полученный по п. 3.4.2, титруют из бюretteки раствором соляной кислоты до появления красной окраски.

3.5.2. Обработка результатов

Массовую долю щелочи в пересчете на  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ( $X_1$ ) в процентах вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{V \cdot 0,0053 \cdot 100}{m},$$

где  $V$  — объем раствора соляной кислоты молярной концентрации точно 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованный на титрование, см<sup>3</sup>;

0,0053 — масса  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ , соответствующая 1 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты молярной концентрации точно 0,1 моль/дм<sup>3</sup>, г;

$m$  — масса навески препарата, г.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результа-

тов двух параллельных определений, абсолютное расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение, равное 0,01 %.

Допускаемая относительная суммарная погрешность результата анализа  $\pm 20\%$  для препарата квалификации «чистый для анализа» и  $\pm 10\%$  для препарата квалификации «чистый» при доверительной вероятности  $P=0,95$ .

### 3.6. Определение массовой доли тиосульфатов

#### 3.6.1. Реактивы, растворы и посуда

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Кислота азотная по ГОСТ 4461, раствор с массовой долей 25 %, готовят по ГОСТ 4517.

Серебро азотнокислое по ГОСТ 1277, раствор молярной концентрации  $c(\text{AgNO}_3)=0,1$  моль/дм<sup>3</sup>, готовят по ГОСТ 25794.3 без определения коэффициента поправки.

Раствор, содержащий  $\text{S}_2\text{O}_3$ ; готовят по ГОСТ 4212.

Колба Кн-2—50—14/23 ХС по ГОСТ 25336.

Пипетки вместимостью 1 и 5 см<sup>3</sup>.

Цилиндр 1(3)—25—2 по ГОСТ 1770.

#### 3.6.2. Проведение анализа

0,50 г препарата помещают в коническую колбу с пришлифованной или резиновой пробкой, растворяют в 20 см<sup>3</sup> воды, прибавляют 1 см<sup>3</sup> раствора азотнокислого серебра и 5 см<sup>3</sup> раствора азотной кислоты, перемешивают и закрывают пробкой.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если наблюдаемая через 5 мин окраска анализируемого раствора не будет интенсивнее окраски раствора, приготовленного одновременно с анализируемым таким же образом и содержащего в таком же объеме:

для препарата «чистый для анализа» — 0,05 мг  $\text{S}_2\text{O}_3$ , 0,25 г препарата, 1 см<sup>3</sup> раствора азотнокислого серебра и 5 см<sup>3</sup> раствора азотной кислоты.

### 3.7. Определение массовой доли хлоридов

Определение проводят по ГОСТ 10671.7 фототурбидиметрическим (способ 2) или визуально-нефелометрическим (способ 2) методом. При этом 1,00 г препарата помещают в коническую колбу вместимостью 250 см<sup>3</sup> с меткой на 100 см<sup>3</sup>, растворяют в 10 см<sup>3</sup> воды и 1,5 см<sup>3</sup> раствора пероксида водорода (ГОСТ 10929) с массовой долей 30 %, объем раствора доводят водой до метки и перемешивают. Если раствор мутный, его фильтруют через обеззоленный фильтр «синяя лента», промытый горячим раствором азотной кислоты с массовой долей 1 %.

20 см<sup>3</sup> полученного раствора (соответствует 0,2 г препарата) помещают пипеткой в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup> (фототурбидиметрический метод) или в коническую колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> с меткой на 40 см<sup>3</sup> (визуально-нефелометрический метод), прибавляют 15 см<sup>3</sup> воды и далее определение проводят по ГОСТ 10671.7.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если масса хлоридов не будет превышать:

для препарата «чистый для анализа» — 0,010 мг,

для препарата «чистый» — 0,020 мг.

Растворы сравнения готовят с добавлением 0,3 см<sup>3</sup> раствора пероксида водорода с массовой долей 30 %.

При разногласиях в оценке массовой доли хлоридов анализ проводят фототурбидиметрическим методом.

### 3.8. Определение массовой доли железа

Определение проводят по ГОСТ 10555 сульфосалициловым методом.

При этом 1,00 г препарата помещают в коническую колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup>, прибавляют 15 см<sup>3</sup> воды, 3 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты и перемешивают до растворения препарата. Раствор нагревают до кипения, осторожно кипятят в течение 10 мин и охлаждают. К раствору прибавляют 20 см<sup>3</sup> воды и далее определение проводят не прибавляя раствор соляной кислоты.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если масса железа не будет превышать:

для препарата «чистый для анализа» — 0,005 мг,

для препарата «чистый» — 0,010 мг.

Допускается заканчивать определение визуально.

При разногласиях в оценке массовой доли железа анализ заканчивают фотометрически.

### 3.9. Определение массовой доли мышьяка

Определение проводят по ГОСТ 10485 методом с применением бромно-ртутной бумаги в сернокислой среде. При этом 1,50 г препарата квалификации «чистый для анализа» или 1,00 г препарата квалификации «чистый» помещают в коническую колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup> (с меткой на 30 см<sup>3</sup>), содержащую 15 см<sup>3</sup> воды и 1,5 см<sup>3</sup> раствора пероксида водорода (ГОСТ 10929) с массовой долей 30 % и перемешивают до растворения препарата. К раствору прибавляют 0,5 см<sup>3</sup> раствора гидроокиси натрия (ГОСТ 4328) с массовой долей 10 %, нагревают до кипения, осторожно кипятят в течение 10 мин, охлаждают, объем раствора доводят водой до метки, переносят в колбу прибора для определения мышьяка и далее определение проводят по ГОСТ 10485.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего

стандарта, если окраска бромно-ртутной бумаги от взаимодействия с анализируемым раствором не будет интенсивнее окраски бромно-ртутной бумаги от взаимодействия с раствором, приготовленным одновременно с анализируемым и содержащим в таком же объеме:

для препарата «чистый для анализа» — 0,0003 мг As,

для препарата «чистый» — 0,0010 мг As,

20 см<sup>3</sup> раствора серной кислоты, 0,5 см<sup>3</sup> раствора хлорида олова (II) и 5 г цинка.

### 3.10. Определение массовой доли тяжелых металлов

Определение проводят по ГОСТ 17319. При этом 2,00 г препарата помещают в коническую колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup> (с меткой на 20 см<sup>3</sup>), прибавляют 15 см<sup>3</sup> воды, 3 см<sup>3</sup> концентрированной азотной кислоты х.ч. (ГОСТ 4461) и перемешивают до растворения препарата. Раствор нагревают до кипения, осторожно кипятят в течение 10 мин, охлаждают, нейтрализуют раствором гидроокиси натрия по лакмусовой бумаге (проба на вынос), доводят объем раствора водой до метки и далее определение проводят тиоацетамидным методом, фотометрически или визуально.

Препарат считают соответствующим требованиям настоящего стандарта, если масса тяжелых металлов не будет превышать:

для препарата «чистый для анализа» — 0,010 мг,

для препарата «чистый» — 0,020 мг.

При необходимости в результат определения вносят поправку на массу тяжелых металлов в объеме гидроокиси натрия, израсходованном на нейтрализацию.

При разногласиях в оценке массовой доли тяжелых металлов анализ проводят фотометрически.

#### 3.5.1—3.10. (Измененная редакция, Изм. № 2).

### 4. УПАКОВКА, МАРКИРОВКА, ТРАНСПОРТИРОВАНИЕ И ХРАНЕНИЕ

4.1. Препарат упаковывают и маркируют в соответствии с ГОСТ 3885.

Вид и тип тары: 2т—1, 2т—2, 2т—4, 2—9 (обернутые в светонепроницаемую бумагу), 6—1 (обернутые в светонепроницаемую бумагу), 6—2.

Группа фасовки: IV, V, VI не более 3 кг.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

4.2. Препарат перевозят всеми видами транспорта в соответствии с правилами перевозки грузов, действующими на данном виде транспорта.

4.3. Препарат хранят в упаковке изготовителя в крытых складских помещениях.

#### 5. ГАРАНТИИ ИЗГОТОВИТЕЛЯ

5.1. Изготовитель гарантирует соответствие сернистокислого натрия требованиям настоящего стандарта при соблюдении условий транспортирования и хранения.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

5.2. Гарантийный срок хранения препарата — 6 мес со дня изготовления.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

#### 6. ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ

6.1. Сернистокислый натрий может раздражающе действовать на слизистые оболочки и кожные покровы. При работе с препаратом следует применять средства индивидуальной защиты (резиновые перчатки, респиратор, защитные очки) и соблюдать правила личной гигиены.

6.2. В присутствии кислот сернистокислый натрий может разлагаться с выделением сернистого газа (сернистого ангидрида) и сероводорода.

Предельно допустимые концентрации в воздухе рабочей зоны производственных помещений должны быть:

для сернистого газа (сернистого ангидрида) — 10 мг/м<sup>3</sup>,

для сероводорода — 10 мг/м<sup>3</sup>.

6.3. Помещения, в которых проводятся работы с препаратом, должны быть оборудованы непрерывно действующей приточно-вытяжной вентиляцией. Анализ препарата следует проводить в вытяжном шкафу лаборатории.

6.1—6.3. (Измененная редакция, Изм. № 2).

## ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

## 1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством химической промышленности

## РАЗРАБОТЧИКИ

Г.В. Грязнов, В.Г. Брудзь, И.Л. Ротенберг, Е.Н. Яковлева,  
Н.Д. Печникова, Л.В. Кидиярова, Г.И. Федотова

## 2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 11.01.77 № 58

## 3. Периодичность проверки — 5 лет

## 4. ВЗАМЕН ГОСТ 195-66

## 5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, подпункта
ГОСТ 1277-75	3.6.1
ГОСТ 1770-74	3.3.1; 3.6.1; 3.4.1
ГОСТ 3118-77	3.2.1; 3.5.1a
ГОСТ 3885-73	2.1.; 3.1; 4.1
ГОСТ 4159-79	3.2.1
ГОСТ 4212-76	3.6.1
ГОСТ 4328-77	3.4.1; 3.9
ГОСТ 4461-77	3.6.1; 3.10
ГОСТ 4517-87	3.2.1; 3.6.1
ГОСТ 4919.1-77	3.2.1; 3.4.1
ГОСТ 6259-75	3.2.1
ГОСТ 6709-72	3.2.1; 3.3.1; 3.4.1; 3.6.1
ГОСТ 10163-76	3.2.1
ГОСТ 10485-75	3.9
ГОСТ 10555-75	3.8
ГОСТ 10671.7-74	3.7
ГОСТ 10929-76	3.4.1; 3.7; 3.9
ГОСТ 17319-76	3.10
ГОСТ 18300-87	3.4.1
ГОСТ 25336-82	3.2.1; 3.3.1; 3.6.1; 3.7; 3.4.1
ГОСТ 25794.1-83	3.4.1; 3.5.1a
ГОСТ 25794.2-83	3.2.1

*Продолжение*

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта, подпункта
ГОСТ 25794.3-83	3.6.1
ГОСТ 27025-86	3.1а
ГОСТ 27068-86	3.2.1

6. Проверен в 1992 г. Ограничение срока действия снято Постановлением Госстандарта от 27.03.92 № 274
7. ПЕРЕИЗДАНИЕ (декабрь 1996 г.) с Изменениями № 1, 2, утвержденными в июле 1982 г. и марте 1992 г. (ИУС 11-82, 6-92)

Редактор *А.В. Цыганкова*  
 Технический редактор *В.Н. Прусакова*  
 Корректор *В.И. Кануркина*  
 Компьютерная верстка *С.В. Рябова*

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 12.11.96. Подписано в печать 03.12.96.  
 Усл.печ.л. 0,70 Уч.-изд.л. 0,67. Тираж 402 экз. С4086. Зак. 629.

ИПК Издательство стандартов  
 107076, Москва, Колодезный пер., 14.  
 Набрано в Издательстве на ПЭВМ  
 Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. “Московский печатник”  
 Москва, Лялин пер., 6.