



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

НИФТР И СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ

РАБОЧИЙ
ЭКЗЕМПЛЯР

РЕАКТИВЫ

ХРОМ (III) АЗОТНОКИСЛЫЙ
9-ВОДНЫЙ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 4471-78

Издание официальное

БЗ 12-97

332

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ
Москва

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Министерством химической промышленности СССР

РАЗРАБОТЧИКИ

3. М. Ривина, З. М. Сульман, Л. В. Кидиярова, И. В. Жарова

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 12.05.78 № 1271

3. ВЗАМЕН ГОСТ 4471-69

4. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта	Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 12.1.007-76	6.1	ГОСТ 9147-80	3.4.2, 3.7.1
ГОСТ 83-79	3.4, 3.7.1	ГОСТ 10163-76	3.2.1
ГОСТ 84-76	3.7.1	ГОСТ 10555-93	3.7.4
ГОСТ 1770-74	3.2.1, 3.3.1, 3.6.1	ГОСТ 10671.5-74	3.4
ГОСТ 3118-77	3.4, 3.6.1	ГОСТ 10671.7-74	3.5
ГОСТ 3760-79	3.4	ГОСТ 10929-76	3.2.1
ГОСТ 3773-72	3.7.1	ГОСТ 18300-87	3.7.1
ГОСТ 3885-73	2.1, 3.1, 4.1	ГОСТ 19627-74	3.7.1
ГОСТ 4160-74	3.7.1	ГОСТ 24104-88	3.1а
ГОСТ 4204-77	3.2.1	ГОСТ 25336-82	3.2.1, 3.3.1, 3.6.1, 3.10
ГОСТ 4212-76	3.6.1	ГОСТ 25664-83	3.7.1
ГОСТ 4232-74	3.2.1	ГОСТ 25794.2-83	3.2.1
ГОСТ 4328-77	3.2.1, 3.6.1	ГОСТ 27025-86	3.1а
ГОСТ 4461-77	3.3.1	ГОСТ 27068-86	3.2.1, 3.7.1
ГОСТ 4517-87	3.2.1, 3.3.1, 3.6.1, 3.10	ГОСТ 29227-91	3.2.1, 3.3.1, 3.6.1
ГОСТ 6709-72	3.2.1, 3.3.1, 3.4, 3.6.1, 3.7.1	ГОСТ 29251-91	3.2.1

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

6. ПЕРЕИЗДАНИЕ (июнь 1998 г.) с Изменением № 1, утвержденным в декабре 1988 г. (ИУС 3-89)

Редактор Т. А. Леонова

Технический редактор Н. С. Гришанова

Корректор О. Я. Чернецова

Компьютерная верстка Т. Ф. Кузнецовой

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сдано в набор 30.06.98. Подписано в печать 19.08.98. Усл. печ. л. 0,93. Уч.-изд. л. 0,85.
Тираж 157 экз. С 991. Зак. 1315.

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14.

Набрано в Калужской типографии стандартов на ПЭВМ.

Калужская типография стандартов, ул. Московская, 256.

ПЛР № 040138

Реактивы

ХРОМ (III) АЗОТНОКИСЛЫЙ 9-ВОДНЫЙ

Технические условия

ГОСТ
4471-78

Reagents. Chromic (III) nitrate nonahydrate. Specifications

ОКП 26 2214 0010 00

Дата введения 01.07.79

Настоящий стандарт распространяется на 9-водный азотнокислый хром (III), который представляет собой фиолетовые кристаллы; легко растворим в воде и спирте.

Формула $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$.

Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 400,15.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. 9-водный азотнокислый хром (III) должен быть изготовлен в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

1.2. По физико-химическим показателям 9-водный азотнокислый хром (III) должен соответствовать нормам, указанным в табл. 1.

Таблица 1

Наименование показателя	Норма	
	Чистый для анализа (ч. д. а.) ОКП 26 2214 0012 09	Чистый (ч.) ОКП 26 2214 0011 10
1. Массовая доля 9-водного азотнокислого хрома (III) [$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$], %, не менее	99	98
2. Массовая доля нерастворимых в воде веществ, %, не более	0,005	0,020
3. Массовая доля сульфатов (SO_4), %, не более	0,005	0,010
4. Массовая доля хлоридов (Cl), %, не более	0,003	0,010
5. Массовая доля аммонийных солей (NH_4), %, не более	0,005	Не нормируется
6. Массовая доля железа (Fe), %, не более	0,005	0,010
7. (Исключен, Изм. № 1).		
8. pH раствора препарата с массовой долей 5 %	2,0—3,0	2,0—3,0

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

2.1. Правила приемки — по ГОСТ 3885.

2.2. Массовую долю нерастворимых в воде веществ и железа изготовитель определяет периодически в каждой 20-й партии.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

3. МЕТОДЫ АНАЛИЗА

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

При взвешивании применяют лабораторные весы общего назначения 2-го класса точности по ГОСТ 24104 с наибольшим пределом взвешивания 200 г и 3-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 500 г или 1 кг или 4-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 200 г.

Допускается применение импортной лабораторной посуды и аппаратуры по классу точности и реактивов по качеству не ниже отечественных.

(Введен дополнительно, Изм. № 1).

3.1. Пробы отбирают по ГОСТ 3885. Масса средней пробы должна быть не менее 120 г.

3.2. Определение массовой доли 9-водного азотнокислого хрома (III)

3.2.1. *Посуда, реактивы и растворы*

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Водорода пероксид по ГОСТ 10929.

Калий йодистый по ГОСТ 4232, х.ч.

Кислота серная по ГОСТ 4204, раствор с массовой долей 20 %; готовят по ГОСТ 4517.

Крахмал растворимый по ГОСТ 10163, раствор с массовой долей 0,5 %.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328, раствор с массовой долей 10 %.

Натрий серноватистокислый (натрия тиосульфат) 5-водный по ГОСТ 27068, раствор концентрации c ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) = 0,1 моль/дм³ (0,1 н.); готовят по ГОСТ 25794.2.

Бюretka 1(2)—2—50—0,1 по ГОСТ 29251.

Колба Кн-1—500—29/32 ТХС по ГОСТ 25336.

Пипетки 4(5)—2—2 и 6(7)—2—10 по ГОСТ 29227.

Цилиндр 1(3)—100 по ГОСТ 1770.

3.2.2 *Проведение анализа*

Около 0,4000 г препарата помещают в коническую колбу и растворяют в 50 см³ воды. К раствору прибавляют 10 см³ раствора гидроокиси натрия и, осторожно, при перемешивании 1 см³ пероксида водорода. Раствор кипятят в течение 10 мин, затем охлаждают, прибавляют 15 см³ раствора серной кислоты, доводят объем раствора водой до 200 см³, прибавляют 3 г йодистого калия, перемешивают, оставляют раствор в темном месте на 15 мин и титруют выделившийся йод из бюретки раствором 5-водного серноватистокислого натрия, прибавляя в конце титрования раствор крахмала.

Одновременно в тех же условиях и с тем же количеством йодистого калия и раствора серной кислоты проводят контрольный опыт. При обнаружении примеси йода в результат анализа вносят поправку.

3.2.3. *Обработка результатов*

Массовую долю 9-водного азотнокислого хрома (III) (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot 0,01334 \cdot 100}{m},$$

где V — объем раствора 5-водного серноватистокислого натрия концентрации точно 0,1 моль/дм³, израсходованный на титрование, см³;

m — масса навески препарата, г;

0,01334 — масса 9-водного азотнокислого хрома (III), соответствующая 1 см³ раствора 5-водного серноватистокислого натрия концентрации точно 0,1 моль/дм³.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, абсолютное расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение, равное 0,3 %.

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

3.2.1—3.2.3. **(Измененная редакция, Изм. № 1).**