

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ

**РАБОЧИЙ
ЭКЗЕМПЛЯР**



**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР**

**КИСЛОТА 1-ОКСИ-2-НАФТОЙНАЯ
ТЕХНИЧЕСКАЯ**

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 18911—73

Издание официальное

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ

Москва

Цена 3 коп.

КИСЛОТА 1-ОКСИ-2-НАФТОЙНАЯ
ТЕХНИЧЕСКАЯ

Технические условия

Technical 1-naphthol -2-carboxylic acid.
Specifications

ГОСТ
18911-73*

ОКП 24 7785 0000

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 21 июня 1973 г. № 1528 срок введения установлен

с 01.07.74

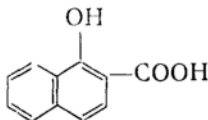
Проверен в 1985 г. Постановлением Госстандарта от 26.09.85 № 3081 срок действия продлен

до 01.07.91

Настоящий стандарт распространяется на техническую 1-окси-2-нафтольную кислоту.

Формулы: эмпирическая $C_{11}H_8O_3$

структурная



Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 188,18.

Установленные настоящим стандартом показатели технической нормы уровня предусмотрены для первой категории качества.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1а. Техническая 1-окси-2-нафтольная кислота должна изготавливаться в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

(Введен дополнительно, Изм. № 2).

1.1. По физико-химическим показателям техническая 1-окси-2-нафтольная кислота должна соответствовать требованиям и нормам, указанным в таблице.

Издание официальное

Перепечатка воспрещена

* Переиздание (ноябрь 1986 г.) с Изменениями № 1, 2, утвержденными в феврале 1981 г., сентябре 1985 г. (ИУС 5—81, 12—85).

© Издательство стандартов, 1987

Наименование показателя	Норма
1. Внешний вид	Паста от серого до розового цвета
2. Массовая доля 1-окси-2-нафтойной кислоты в высушенном продукте, %, не менее	99
3. Температура начала плавления высушенного продукта, °С, не ниже	191,5
4. Массовая доля воды, %, не более	50
5. Массовая доля остатка, нерастворимого в растворе кислого углекислого натрия (в том числе смолистых веществ) в высушенном продукте, %, не более	0,5
6. Массовая доля 1-нафтола в высушенном продукте, %, не более	0,5

2. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

2.1. Правила приемки — по ГОСТ 6732—76.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

2.2, 2.3. (Исключены, Изм. № 1).

3. МЕТОДЫ АНАЛИЗА

3.1. Метод отбора проб — по ГОСТ 6732—76.

Масса средней лабораторной пробы должна быть не менее 500 г.

3.2. (Исключен, Изм. № 1).

3.3. Перед каждым анализом пробу продукта тщательно перемешивают.

Для определения массовой доли 1-окси-2-нафтойной кислоты, температуры начала плавления, массовой доли остатка, нерастворимого в растворе кислого углекислого натрия (в том числе смолистых веществ), и массовой доли 1-нафтола анализируемую 1-окси-2-нафтойную кислоту предварительно высушивают. Для этого необходимо брать навеску продукта около 30 г.

Навеску сушат в сушильном шкафу при 50—60°С до постоянной массы. Высушенный продукт растирают в ступке и переносят в чистую сухую стеклянную банку с притертой пробкой.

3.4. Внешний вид продукта определяют визуально

3.5. Массовая доля содержания 1-окси-2-нафтойной кислоты в высушенном продукте

3.5.1. *Аппаратура, реактивы и растворы*

Весы лабораторные общего назначения 2-го класса точности по ГОСТ 24104—80 с наибольшим пределом взвешивания 200 г.

Колбы конические по ГОСТ 25336—82 вместимостью 250 см³.

Колба 2—500—1 по ГОСТ 1770—74.

Бюретка 3—2—50—0,1 по ГОСТ 20292—74.

Спирт этиловый ректифицированный технический по ГОСТ 18300—72 нейтральный по 1-нафтолфталеину.

1-Нафтолфталеин (индикатор), раствор с массовой долей 0,1 % в растворе этилового спирта с массовой долей 50 %.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, раствор с массовой долей 50 %, не содержащий карбонатов; готовят по ГОСТ 4517—75.

Раствор гидроокиси натрия концентрации $c(\text{NaOH}) = 0,1$ моль/дм³ (0,1 н.); готовят из раствора с массовой долей 50 %, не содержащего карбонатов.

Кислота фталевая по ГОСТ 4556—78, дважды перекристаллизованная из воды и высушенная при 100—105° С до постоянной массы.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

3.5.2. *Определение коэффициента поправки раствора гидроокиси натрия концентрации 0,1 моль/дм³*

(0,20±0,04) г перекристаллизованной фталевой кислоты взвешивают, записывая результат взвешивания в граммах с четырьмя десятичными знаками, растворяют в 50 см³ свежепрокипяченной дистиллированной воды, тщательно перемешивают и титруют раствором гидроокиси натрия концентрации 0,1 моль/дм³ в присутствии раствора 1-нафтолфталеина до перехода окраски раствора в сине-зеленую.

Коэффициент поправки (K) раствора гидроокиси натрия концентрации 0,1 моль/дм³ вычисляют по формуле

$$K = \frac{m}{V \cdot 0,00830},$$

где m — масса навески фталевой кислоты, г;

V — объем раствора гидроокиси натрия концентрации 0,1 моль/дм³, израсходованный на титрование, см³;

0,00830 — масса фталевой кислоты, соответствующая 1 см³ раствора гидроокиси натрия концентрации точно 0,1 моль/дм³, г.

За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов трех-четырёх параллельных определений.

3.5.1, 3.5.2. (Измененная редакция, Изм. № 2).