

НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ
**РАБОЧИЙ
ЭКЗЕМПЛЯР**



**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР**

РЕАКТИВЫ

КИСЛОТА СУЛЬФАНИЛОВАЯ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 5821-78

Издание официальное

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СТАНДАРТОВ
СОВЕТА МИНИСТРОВ СССР**
Москва

РАЗРАБОТАН

Ереванским заводом химических реактивов

Гл. инженер **С. М. Gabriелян**

Руководитель темы: **Н. М. Морлян**

Исполнители: **А. А. Григорян, Р. А. Читчян, М. С. Айрапетян**

Всесоюзным научно-исследовательским институтом химических реактивов и особо чистых химических веществ (ВНИИ ИРЕА)

Зам. директора **Г. В. Грязнов**

Руководители темы: **Т. Г. Манова, И. Л. Ротенберг**

Исполнители: **Л. Д. Комиссаренко, И. С. Гладкова, Л. В. Кидиярова, И. В. Жарова**

ВНЕСЕН Министерством химической промышленности

Член Коллегии **В. Ф. Ростунов**

ПОДГОТОВЛЕН К УТВЕРЖДЕНИЮ Всесоюзным научно-исследовательским институтом стандартизации (ВНИИС)

Директор **А. В. Гличев**

УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 3 февраля 1978 г. № 363

Реактивы
КИСЛОТА СУЛЬФАНИЛОВАЯ

ГОСТ
5821—78

Технические условия
 Reagents. Sulphanilic acid. Specifications

Взамен
 ГОСТ 5821—69

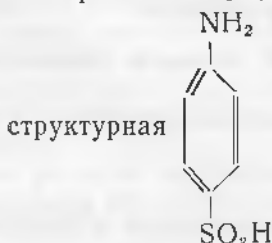
Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 3 февраля 1978 г. № 363 срок действия установлен

с 01.01. 1979 г.
 до 01.01. 1984 г.

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на реактив — сульфаниловую кислоту, который представляет собой белые кристаллы; трудно растворим в холодной воде, почти нерастворим в спирте, эфире и бензоле, легче растворим в горячей воде, растворах едких и углекислых щелочей и хорошо растворим в аммиаке; светочувствителен.

Формулы: эмпирическая $C_6H_7NO_3S$



Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 173,19.

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Сульфаниловая кислота должна быть изготовлена в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

1.2. По физико-химическим показателям сульфаниловая кислота должна соответствовать нормам, указанным в таблице.

| Наименование показателя | Норма | |
|---|-------------------------------|-------------|
| | Чистый для анализа (ч. л. а.) | Чистый (ч.) |
| 1. Массовая доля сульфаниловой кислоты ($C_6H_7NO_3S$), %, не менее | 99,8 | 99,5 |
| 2. Массовая доля веществ, нерастворимых в 5%-ном растворе углекислого натрия, %, не более | 0,01 | 0,04 |
| 3. Массовая доля остатка после прокаливания в виде сульфатов, %, не более | 0,01 | 0,03 |
| 4. Массовая доля нитритов (NO_2), %, не более | 0,00002 | 0,00004 |
| 5. Массовая доля сульфатов (SO_4), %, не более | 0,005 | 0,010 |
| 6. Массовая доля хлоридов (Cl), %, не более | 0,001 | 0,002 |

2. ПРАВИЛА ПРИЕМКИ

2.1. Правила приемки — по ГОСТ 3885—73.

3. МЕТОДЫ АНАЛИЗА

3.1. Пробы отбирают по ГОСТ 3885—73. Масса средней пробы должна быть не менее 100 г.

3.2. Определение массовой доли сульфаниловой кислоты

3.2.1. Реактивы и растворы

Вода дистиллированная, не содержащая углекислоты; готовят по ГОСТ 4517—75.

Натрия гидроксид по ГОСТ 4328—77, 0,1 н. раствор.

Фенолфталеин (индикатор) по ГОСТ 5850—72, 1%-ный спиртовой раствор; готовят по ГОСТ 4919.1—77.

Спирт этиловый ректификованный технический по ГОСТ 18300—72, высшего сорта.

3.2.2. Проведение анализа

Около 0,35 г препарата взвешивают с погрешностью не более 0,0002 г, помещают в коническую колбу вместимостью 150 мл, растворяют в 75 мл горячей воды, охлаждают, прибавляют 0,2 мл раствора фенолфталеина и титруют раствором гидроксида натрия до появления розовой окраски, устойчивой в течение 30 с.