НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ
РАБОЧИЙ
ЭКЗЕМПЛЯР

КИРГ. РЛГН ОНТИ
Контрольный экземпляр

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

до 01.01.95 (9-89)

РЕАКТИВЫ

НАТРИЙ УГЛЕКИСЛЫЙ КИСЛЫЙ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 4201—79 (1-9-89)

Издание официальное

Цена 3 коп.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СССР ПО СТАНДАРТАМ
Москва

РАЗРАБОТАН Министерством химической промышленности

ИСПОЛНИТЕЛИ

Г. В. Грязнов; Т. Г. Манова; И. Л. Ротенберг; Е. Н. Яковлева; Л. В. Кидиярова; И. В. Жарова; Е. И. Первых; Л. К. Хайдукова; В. К. Окунева; В. А. Лабецкий; В. Е. Руденко; В. Н. Корецкая

ВНЕСЕН Министерством химической промышленности

Член Коллегии В. Ф. Ростунов

УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Государственного Комитета СССР по стандартам от 26 января 1979 г. № 246

УДК 546.33'264—384—41 : 006.354 Группа Л51

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

Реактивы

НАТРИЙ УГЛЕКИСЛЫЙ КИСЛЫЙ

Технические условия

Reagents. Sodium bicarbonate.
Specifications.

ГОСТ 4201—79

Взамен ГОСТ 4201—66

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам от 26 января 1979 г. № 246 срок действия установлен

с 01.01. 1980 г.
до 01.01. 1985 г.

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на реактив — кислый углекислый натрий (натрий двууглекислый), который представляет собой белый кристаллический порошок, растворимый в воде, слаборастворимый в этиловом спирте, не токсичен, не взрывоопасен, не пожароопасен.

Формула $NaHCO_3$.

Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 84,01.

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Кислый углекислый натрий должен быть изготовлен в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

1.2. По физико-химическим показателям кислый углекислый натрий должен соответствовать нормам, указанным в таблице.

Издание официальное Перепечатка воспрещена

©Издательство стандартов, 1979

Наименование показателя	Норма		
	Химически чистый (х. ч.)	Чистый для анализа (ч.д.а)	Чистый (ч.)
1. Массовая доля кислого углекислого натрия ($NaHCO_3$) в препарате, высушенном над серной кислотой, %	99,8—100,3	99,8—100,3	99—101
2. Массовая доля нерастворимых в воде веществ, %, не более	0,005	0,01	0,02
3. Массовая доля азота (N) из нитратов, нитритов и аммиака, %, не более	0,0005	0,001	0,002
4. Массовая доля кремнекислоты (SiO_2), %, не более	0,002	0,005	0,01
5. Массовая доля сульфатов (SO_4), %, не более	0,003	0,005	0,01
6. Массовая доля фосфатов (PO_4), %, не более	0,0005	0,002	0,005
7. Массовая доля хлоридов (Cl), %, не более	0,001	0,005	0,01
8. Массовая доля алюминия (Al), %, не более	0,001	0,002	0,005
9. Массовая доля железа (Fe), %, не более	0,0005	0,001	0,002
10. Массовая доля калия (K), %, не более	0,002	0,005	0,01
11. Массовая доля суммы кальция и магния (Ca+Mg) в пересчете на Mg, %, не более	0,005	0,01	0,02
12. Массовая доля тяжелых металлов (Pb), %, не более	0,0005	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 300 г.

3.2. Определение массовой доли кислого углекислого натрия в препарате, высушенном над серной кислотой

3.2.1. *Реактивы и растворы*

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, концентрированная и 1 н. раствор.

Кислота соляная по ГОСТ 3118—77, 1 н. раствор.

Метиловый оранжевый (индикатор), 0,1%-ный раствор, готовят по ГОСТ 4919.1—77.