НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ
РАБОЧИЙ
ЭКЗЕМПЛЯР

РЦСМ НТП
НА ЛЕНИЙ ЭКЗ.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

РЕАКТИВЫ

КАЛИЙ ХЛОРИСТЫЙ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 4234—77

Издание официальное

40260

БЗ 4—96

ИПК ИЗДАТЕЛЬСТВО СТАНДАРТОВ
Москва

УДК 546.32'131—41:006.354 Группа Л51

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

Реактивы

КАЛИЙ ХЛОРИСТЫЙ

ГОСТ 4234—77

Технические условия

Reagents. Potassium chloride. Specifications

ОКП 26 2113 1340 04

Дата введения 01.01.79

Настоящий стандарт распространяется на хлористый калий, представляющий собой белый кристаллический порошок, растворимый в воде.

Формула: KCl.

Относительная молекулярная масса (по международным атомным массам 1987 г.) — 74,55.

Допускается изготовление хлористого калия по ИСО 6353-3—87 (р. 77) (приложение 1) и проведение анализов по ИСО 6353-1—82 (приложение 2).

(Измененная редакция, Изм. № 2).

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Хлористый калий должен быть изготовлен в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

1.2. По физико-химическим показателям хлористый калий должен соответствовать нормам, указанным в табл. 1.

Издание официальное Перепечатка воспрещена

© Издательство стандартов, 1977

© ИПК Издательство стандартов, 1997

Переиздание с Изменениями

Таблица 1

Наименование показателя	Норма		
	Химически чистый (х. ч.) ОКП 26 2113 1343 01	Чистый для анализа (ч. д. а.) ОКП 26 2113 1342 02	Чистый (ч.) ОКП 26 2113 1341 03
1. Массовая доля хлористого калия (KCl) в прокаленном препарате, %, не менее	99,8	99,8	99,8
2. Массовая доля нерастворимых в воде веществ, %, не более	0,005	0,010	0,020
3. Массовая доля потерь при прокаливании, %, не более	0,5	0,8	0,8
4. Массовая доля свободных кислот (HCl), %, не более	0,002	0,002	Не нормируется
5. Массовая доля свободных щелочей (KOH), %, не более	0,003	0,003	Не нормируется
6. Массовая доля общего азота (N), %, не более	0,0005	0,0010	0,0010
7. Массовая доля сульфатов (SO_4), %, не более	0,002	0,005	0,010
8. Массовая доля фосфатов (PO_4), %, не более	0,0005	0,0020	0,0020
9. Массовая доля хлоратов и нитратов (ClO_3), %, не более	0,0012	0,0012	0,0024
10. Массовая доля бария (Ba), %, не более	0,001	0,005	Не нормируется
11. Массовая доля железа (Fe), %, не более	0,0001	0,0003	0,0005
12. Массовая доля магния (Mg), %, не более	0,0005	0,0020	0,0050
13. Массовая доля мышьяка (As), %, не более	0,00004	0,00010	Не нормируется
14. Массовая доля тяжелых металлов (Pb), %, не более	0,0005	0,0005	0,0005
15. Массовая доля натрия (Na), %, не более	0,2	0,4	Не нормируется
16. Массовая доля кальция (Ca), %, не более	0,001	0,005	0,010

(Измененная редакция, Изм. № 1, 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-200г и ВЛКТ-500г-М или ВЛЭ-200г.

Допускается применять другие средства измерения с метрологическими характеристиками и оборудование с техническими характеристиками не хуже, а также реактивы по качеству не ниже указанных в настоящем стандарте.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.1. Пробы отбирают по ГОСТ 3885. Масса средней пробы должна быть не менее 270 г.

(Измененная редакция, Изм. № 2).

3.2. Определение массовой доли хлористого калия в прокаленном препарате

3.2.1. *Аппаратура, реактивы и растворы*

Бюретка вместимостью 25(50) $см^3$ с ценой деления 0,1 $см^3$.

Колба 2—500—2 по ГОСТ 1770.

Колба Кн-2—250—34 ТХС по ГОСТ 25336.

Пипетки вместимостью 1(2) и 50 $см^3$.

Цилиндр 1(3)—25—2 по ГОСТ 1770.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Дифенилкарбазон или 1,5-дифенилкарбазид, спиртовой раствор с массовой долей 1 %; готовят по ГОСТ 4919.1.

Кислота азотная, не содержащая окислов азота, раствор с массовой долей 25 %; готовят по ГОСТ 4517.

Ртуть (1) азотнокислая 2-водная по ГОСТ 4521, раствор молярной концентрации c ($^1/_2$ $Hg_2(NO_3)_2 \cdot 2H_2O$)=0,1 моль/$дм^3$ (0,1 н.); готовят по ГОСТ 25794.3.

(Измененная редакция, Изм. № 1, 2).

3.2.2. *Проведение анализа*

Около 2,0000 г препарата, предварительно прокаленного в соответствии с п. 3.4, растворяют в воде в мерной колбе, доводят объем раствора водой до метки и тщательно перемешивают.

50 $см^3$ полученного раствора помещают в коническую колбу, прибавляют 5 $см^3$ раствора азотной кислоты и титруют из бюретки, перемешивая, раствором 2-водной азотнокислой ртути (I). Не доходя