НИФТР и СТ КЫРГЫЗСТАНДАРТ
РАБОЧИЙ ЭКЗЕМПЛЯР

КИРГ. РЛГН ОНТИ
РАБОЧИЙ ЭКЗЕМПЛЯР

Кирг. ЦСМ ОНТИ
ВНЕСЕНА ПОПРАВКА
Осн. НУС № 5 1990 г.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

до 01.01.89 (7-83)
до 01.01.94 (10-88)

(1-7-83)

РЕАКТИВЫ

СВИНЕЦ (II) АЗОТНОКИСЛЫЙ

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ

ГОСТ 4236—77

Издание официальное

Цена 3 коп.

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ СТАНДАРТОВ
СОВЕТА МИНИСТРОВ СССР
Москва

РАЗРАБОТАН ВНИИ химических реактивов и особо чистых химических веществ (ИРЕА)

Зам. директора ИРЕА **Г. В. Грязнов**
Руководители темы: **Т. Г. Манова, И. Л. Ротенберг**
Исполнители: **В. Н. Смородинская, Е. К. Богомолова, Л. В. Кидиярова, Г. И. Федотова**

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 29 ноября 1977 г. № 2780

УДК 546.817'175—41 : 006.354 Группа Л51

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

Реактивы

СВИНЕЦ (II) АЗОТНОКИСЛЫЙ

Технические условия

Reagents Lead nitrate
Specification

ГОСТ 4236—77

Взамен
ГОСТ 4236—67

Постановлением Государственного комитета стандартов Совета Министров СССР от 29 ноября 1977 г. № 2780 срок действия установлен

с 01.01. 1979 г.
до 01.01. 1984 г.

Несоблюдение стандарта преследуется по закону

Настоящий стандарт распространяется на реактив — азотнокислый свинец (II), который представляет собой бесцветные кристаллы в массе белого цвета, растворимые в воде.

Формула $Pb(NO_3)_2$.

Молекулярная масса (по международным атомным массам 1971 г.) — 331,2.

Стандарт соответствует рекомендации СЭВ РС 3265—71 в части касающейся методов анализа.

1. ТЕХНИЧЕСКИЕ ТРЕБОВАНИЯ

1.1. Азотнокислый свинец (II) должен быть изготовлен в соответствии с требованиями настоящего стандарта по технологическому регламенту, утвержденному в установленном порядке.

1.2. По физико-химическим показателям азотнокислый свинец (II) должен соответствовать нормам, указанным в табл. 1.

Издание официальное Перепечатка воспрещена

©Издательство стандартов, 1978

Таблица 1

Наименование показателя	Норма		
	Химически чистый (х. ч.)	Чистый для анализа (ч. д. а.)	Чистый (ч.)
1. Массовая доля азотнокислого свинца (II) $[Pb(NO_3)_2]$, %, не менее	99,5	99,0	99,0
2. Массовая доля нерастворимых в воде веществ, %, не более	0,005	0,005	0,020
3. Массовая доля хлоридов (Cl), %, не более	0,0005	0,0010	0,0050
4. Массовая доля железа (Fe), %, не более	0,0005	0,0010	0,0030
5. Массовая доля меди (Cu), %, не более	0,00025	0,00050	0,00100
6. Массовая доля магния (Mg), %, не более	0,002	0,004	0,008
7. Массовая доля суммы калия и натрия (K+Na), %, не более	0,004	0,020	0,040
8. Массовая доля кальция (Ca), %, не более	0,005	0,010	0,020
9. pH 5%-ного раствора препарата, не ниже	3	3	Не нормируется

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 200 г.

3.2. Определение массовой доли азотнокислого свинца (II)

Определение проводят по ГОСТ 10398—76. При этом 0,4—0,5 г препарата взвешивают с погрешностью не более 0,0002 г, помещают в коническую колбу вместимостью 250—300 мл, растворяют в 100 мл воды и далее определение проводят комплексонометрическим методом.

Масса азотнокислого свинца (II), соответствующая 1 мл точно 0,05 М раствора трилона Б, равна 0,01656 г.

Одновременно проводят контрольный опыт с теми же количествами реактивов, в тех же условиях, и при обнаружении свинца в реактивах в результат анализа вносят соответствующую поправку.

3.3. Определение массовой доли нерастворимых в воде веществ