ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

ХЛОРАТ НАТРИЯ ТЕХНИЧЕСКИЙ

ВЕСОВОЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВЛАГИ

ГОСТ 29208.2—91
(ИСО 2462—73)

Издание официальное

22 р. 20 к. БЗ 10—91/1078

КОМИТЕТ СТАНДАРТИЗАЦИИ И МЕТРОЛОГИИ СССР
Москва

gost.e-ecolog.ru

УДК 661.833.322.5:543.712.2:006.354 Группа Л19

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

ХЛОРАТ НАТРИЯ ТЕХНИЧЕСКИЙ

Весовой метод определения влаги

Sodium chlorate for industrial use. Determination of moisture by gravimetric method

ГОСТ 29208.2—91

(ИСО 2462—73)

ОКСТУ 2109

Дата введения 01.01.93

Настоящий стандарт устанавливает метод определения влаги в техническом хлорате натрия с массовой долей влаги свыше 0,02%.

Дополнительные требования, отражающие потребности народного хозяйства, выделены курсивом.

1. СУЩНОСТЬ МЕТОДА

Метод основан на нагревании тонкого слоя пробы для анализа в бюксе при температуре 105°С в течение 2 ч. Разность масс пробы до и после взвешивания представляет собой содержание влаги в пробе для анализа.

2. АППАРАТУРА

Посуда и оборудование лабораторные стеклянные по ГОСТ 25336.

Бюкса *или стаканчик для взвешивания по ГОСТ 25336* с притертой крышкой диаметром приблизительно 50 мм.

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

Сушильный шкаф, отрегулированный на температуру (105± ±2)°С.

Температуру измеряют термометром, установленным таким образом, чтобы шарик термометра находился около бюксы, используемой при испытании.

Примечание. Во избежание взрыва из-за отказа регулятора необходимо следить, чтобы максимальная температура сушильного шкафа не превышала 250°С.

Издание официальное

© Издательство стандартов, 1992

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен без разрешения Госстандарта СССР

3. МЕТОДИКА ОПРЕДЕЛЕНИЯ

3.1. Меры предосторожности

Хлорат натрия является токсичным веществом (переводит гемоглобин крови в метагемоглобин, вызывает распад эритроцитов), сильным окислителем, самовозгорается.

Не допускать хранения и работы с хлоратом натрия вблизи источников тепла.

Не допускать какие-либо контакты хлората натрия и его растворов с минеральными кислотами, горючими и легковоспламеняющимися веществами (деревом, соломой, тряпьем, жирами и т. д.). Смеси продукта с горючими веществами и минеральными кислотами взрывоопасны и могут самовозгораться при повышении температуры, ударе, трении, волочении.

Все материалы, на которые случайно попал хлорат натрия, необходимо тщательно промыть водой.

Не допускать работы с хлоратом натрия в помещениях, не оборудованных приточно-вытяжной вентиляцией. Работающие с хлоратом натрия должны быть снабжены специальной одеждой и индивидуальными средствами защиты органов дыхания и зрения.

При попадании хлората натрия и его растворов на одежду, кожные покровы и слизистые оболочки необходимо немедленно сменить одежду, продукт с кожных покровов и слизистых оболочек смыть водой с мылом или питьевой содой. При попадании продукта внутрь через пищевой тракт следует вызвать рвоту, промыть желудок и оказать врачебную помощь.

В помещениях, в которых работают с хлоратом натрия, следует проводить влажную или вакуумную уборку.

При загорании хлората натрия его следует тушить водой.

3.2. Проба для анализа

(5±0,1)г образца взвешивают с погрешностью не более 0,0002 г.

3.3. Определение

Пустую бюксу, предварительно высушенную в течение 30 мин в сушильном шкафу при температуре (105±2)°С и охлажденную в эксикаторе, взвешивают с погрешностью не более 0,0002 г.

В бюксу помещают пробу для анализа, нанося ее тонким слоем, и взвешивают бюксу с пробой для анализа с погрешностью не более 0,0002 г.

Бюксу с содержимым и сдвинутой в сторону крышкой ставят в сушильный шкаф, отрегулированный на температуру (105±2)°С, и сушат в течение 2 ч.

Вынимают бюксу из сушильного шкафа, закрывают крышкой, помещают ее для охлаждения в эксикатор, затем снова взвешивают с погрешностью не более 0,0002 г.

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

Массовую долю влаги в процентах вычисляют по формуле

$$(m_1 - m_2) \cdot \frac{100}{m_0},$$

где m_1 — масса бюксы с пробой для анализа перед нагреванием, г;

m_2 — масса бюксы с пробой для анализа после нагревания, г;

m_0 — масса пробы для анализа, г.

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

1. ПОДГОТОВЛЕН И ВНЕСЕН Московским научно-производственным объединением «СИНТЕЗ»

2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Комитета стандартизации и метрологии СССР от 26.12.91 № 2124
Настоящий стандарт подготовлен методом прямого применения международного стандарта ИСО 2462—73 «Хлорат натрия технический. Весовой метод определения содержания влаги» с дополнительными требованиями, отражающими потребности народного хозяйства

3. Срок первой проверки — 1998 г.
Периодичность проверки — 5 лет

4. ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕНТЫ

Обозначение НТД, на который дана ссылка	Номер пункта
ГОСТ 24104—88	2
ГОСТ 25336—82	2

Редактор *Н. П. Щукина*
Технический редактор *В. Н. Прусакова*
Корректор *Р. Н. Корчагина*

Сдано в наб. 24.01.92 **Подп.** в печ. 13.02.92 **Усл.** печ. **л.** 0,5. **Усл.** кр.-отт. 0,5. **Уч.-изд. л.** 0,20.

gost.e-ecolog.ru

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123557, Москва, ГСП, Новопресненский пер., 3
Тип. «Московский печатник». Москва, Лялин пер., 6 Зак. 868