



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

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°C 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 24194 с наибольшим пределом взвешивания 200 г.

Сушильный шкаф, отрегулированный на температуру $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$.

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°C.

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

($5 \pm 0,1$) 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 $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$ 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 $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$, 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. Шукма*
Технический редактор *В. Н. Прусакова*
Корректор *Р. Н. Корчагина*

Сдано в наб. 24.01.92 Подп. в печ. 13.02.92 Усл. печ. л. 0,8. Усл. кр.-отт. 0,6. Уч.-изд. л. 0,20.
Тир. 450 экз.

Орден «Знак Почета» Издательство стандартов, 123557, Москва, ГСП, Новопресненский пер., 3
Изд. «Московский печатник». Москва, Лялин пер., 6. Зак. 888