



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ
СОЮЗА ССР

ХЛОРАТ НАТРИЯ ТЕХНИЧЕСКИЙ
МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАССОВОЙ ДОЛИ ВЕЩЕСТВ,
НЕРАСТВОРИМЫХ В ВОДЕ

ГОСТ 29208.1—91
(ИСО 2461—73)

Издание официальное

22 р. 20 к. БЗ 10—91/1077

КОМИТЕТ СТАНДАРТИЗАЦИИ И МЕТРОЛОГИИ СССР
Москва

ХЛОРАТ НАТРИЯ ТЕХНИЧЕСКИЙ**Метод определения массовой доли
веществ, нерастворимых в воде**Sodium chloride for industrial use. Determination
of mass fraction of substances insoluble in water.
Gravimetric method**ГОСТ****29208.1—91****(ИСО 2461—73)**

ОКСТУ 2109

Дата введения 01.01.93

Настоящий стандарт устанавливает метод определения массовой доли нерастворимых в воде веществ в техническом хлорате натрия, применяемый для анализа продуктов с массовой долей нерастворимых в воде веществ, превышающей 0,01%.

Дополнительные требования, отражающие потребности народного хозяйства, выделены курсивом.

1. СУЩНОСТЬ МЕТОДА

Метод основан на растворении пробы для анализа в воде, фильтровании полученного раствора через фильтрующий тигель, промывании, высушивании и взвешивании остатка.

2. АППАРАТУРА, РЕАКТИВЫ

Посуда и приборы мерные лабораторные стеклянные по ГОСТ 1770 и ГОСТ 20292.

Колба коническая вместимостью 250 см³ с притертой стеклянной пробкой, по ГОСТ 25336.

Тигель фильтрующий из пористого стекла, пористость Р40 (размер пор 16—40 мкм), по ГОСТ 25336.

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

Электрический сушильный шкаф, отрегулированный на температуру $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$. Проверяют температуру термометром, установленным таким образом, чтобы шарик его находился вблизи фильтрующего тигля, используемого при испытании.

Издание официальное

© Издательство стандартов, 1992

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

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709 или вода эквивалентной чистоты.

3. МЕТОДИКА ОПРЕДЕЛЕНИЯ

3.1. Меры предосторожности

Хлорат натрия является токсичным веществом (переводит гемоглобин крови в метогемоглобин, 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, горячими 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

20 г образца взвешивают с погрешностью не более 0,1 г.

3.3. Определение

Взвешивают фильтрующий тигель, предварительно высушенный в шкафу при температуре $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$ в течение 30 мин и охлажденный в эксикаторе (с погрешностью не более 0,0002 г).

Переносят пробу для анализа в коническую колбу, добавляют 200 см³ воды, закрывают пробкой и встряхивают в течение 10 мин.

Фильтруют под вакуумом через фильтрующий тигель, предварительно взвешенный, промывают нерастворимый остаток на фильтре четыре раза водой порциями по 25 см³ воды, обращая внимание на то, чтобы в результате отсоса после каждого промывания фильтр оставался сухим.

Сушат фильтр в шкафу при температуре $(105 \pm 2)^\circ\text{C}$ в течение 1 ч, охлаждают в эксикаторе и взвешивают с погрешностью не более 0,0002 г.

4. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

Массовую долю нерастворимых в воде веществ в процентах рассчитывают по формуле

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

где m_1 — масса фильтрующего тигля вместе с остатком, г;

m_2 — масса фильтрующего тигля, г;

m_0 — масса пробы для анализа, г.

Результат записывают с точностью до второго десятичного знака.

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 2461—73 «Хлорат натрия технический. Метод определения содержания вещества, нерастворимого в воде» 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 1770—74	2
ГОСТ 6709—72	2
ГОСТ 20292—74	2
ГОСТ 24104—88	2
ГОСТ 25336—82	2

Редактор *Н. П. Щукина*
Технический редактор *О. Н. Никитина*
Корректор *И. Л. Асауленко*

Сдано в наб. 24.01.92 Подп. в печ. 24.02.92 Усл. печ. л. 0,375. Усл. кр.-отт. 0,375. Уч.-изд л. 0,21.
Тир. 435 экз.

Ордена «Знак Почета» Издательство стандартов, 123557, Москва, ГСП, Новопресненский пер., 3
Тип. «Московский печатник». Москва, Лялин пер., 6. Зак. 856