



В нормальных условиях химикат представляет собой белый рассыпчатый порошок, отдельные фракции которого являются ромбовидными кристаллами. Неорганическое соединение, селенистая кислота в твердой форме обладает выраженными гигроскопичными свойствами. Вещество является одной из 2х основных оксикислот селена (Se). Химреактив проявляет окислительные качества средней интенсивности.

CAS: 7783-00-8

Техническая консультация

Систематическое название	Селенистая кислота
CAS (международный численный идентификатор)	7783-00-8
Химическая формула	H_2SeO_3
Температура плавления вещества	70 ⁰ С
Плотность (при нормальных условиях)	3,004 грамм/ см. куб.
Молярная масса вещества	128,97 грамм/моль

Химикат хорошо растворим в воде: при температуре жидкости в 20⁰С в 100 мл можно растворить 167 гр. вещества, при температуре 90⁰С - 385 гр. Также хорошо смешивается с этанолом. При поднятии t выше 70⁰С происходит процесс распада химиката на воду (H₂O) и диоксид селена (SeO₂).



Хранение и применение

Селенистая кислота не воспламеняется самостоятельно, но в процессе горения химиката обильно выделяется газ, который является ядовитым и токсичным для организма. Попадание вещества на кожу и слизистые, в глаза в чистом виде вызывает сильное раздражение, может привести к химическим ожогам и травматизации.

При работе с химреактивом нужно применять защитную одежду, включая очки, перчатки, а также средства защиты дыхания, например, респиратор. Рабочее место необходимо оснастить вентиляцией приточно-вытяжного типа. Во время использования химиката запрещается прием пищи или напитков, курение.

Селенистую кислоту необходимо хранить в герметично укупоренных емкостях в прохладных и сухих складских помещениях. Не допускается размещение тары с химикатом рядом с источником тепла, искр, пламени.

Применение селенистой кислоты происходит во многих технологических процессах современной промышленности:

- при помощи химиката травят детали из различных металлов. Селенистая кислота используется для формирования темного цвета стальных, бронзовых, медных, латунных изделий;
- вещество используют в качестве окислительного реагента для азотсодержащих органических соединений натурального происхождения (алкалоидов);
- химикат применяется как сырье в процессе производства H_2SeO_4 – неорганической селеновой кислоты;
- вещество задействовано в процессе получения глиоксаля путём реакции окисления ацетальдегида;
- химикат входит в состав реактива, при помощи которого выполняют анализы на предмет употребления наркотических средств;
- выступает реагентом в различных химических процессах органического синтеза.



Селенистая кислота

По вопросам приобретения **Селенистая кислота** и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим вас обратиться к менеджерам:

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов