



Область применения:

Водные растворы гипохлорита натрия широко используются для дезинфекции благодаря высокой антибактериальной активности и широкому спектру действия на различные микроорганизмы, это дезинфицирующее средство находит применение во многих направлениях человеческой деятельности, главным образом, при обработке питьевой воды и сточных вод.

Гипохлорит натрия применяют:

- в химической промышленности, для обеззараживания питьевой воды и воды плавательных бассейнов;
- для обеззараживания природных и сточных вод в хозяйственно-питьевом водоснабжении, дезинфекции воды рыбохозяйственных водоемов, дезинфекции в пищевой промышленности, получения отбеливающих средств;
- для дезинфекции в медико-санитарных учреждениях, предприятиях общественного питания, объектах ГО и др.

Гипохлорит натрия производства KEMIRA (Финляндия) по качественным характеристикам близок к отечественному продукту марки «А», выпускаемому по ГОСТ 11086-76 (концентрация активного хлора несколько ниже, а остаточная щелочность несколько выше). Продукт имеет Свидетельство о государственной регистрации (СГР) ЕВРАЗЭС для применения в хозяйственно-питьевом водоснабжении в качестве дезинфектанта и применяется в промышленности так же, как и отечественный гипохлорит марки «А».

Поскольку реагент производится в Финляндии с применением мембранных технологий, он характеризуется стабильностью качественных показателей, высокой оптической прозрачностью и исключительно низкой концентрацией вредных примесей. Все это делает гипохлорит натрия производства KEMIRA особенно привлекательным для применения в бассейнах и аквапарках.

Гипохлорит натрия — NaClO, получают хлорированием водного раствора едкого натра (NaOH) молекулярным хлором (Cl₂) или электролизом раствора поваренной соли (NaCl). Молекулярная масса NaClO (по международным атомным массам 1971 г.) -74,44. Промышленностью выпускается в виде водных растворов различной концентрации.

Дезинфицирующее действие гипохлорита натрия основано на том, что при растворении в воде он точно так же, как хлор при растворении в воде, образует хлорноватистую кислоту, которая оказывает непосредственное окисляющее и дезинфицирующее действие





Реакция является равновесной, и образование хлорноватистой кислоты зависит от величины рН и температуры воды

Техническая консультация

Внешний вид	жидкость зеленовато-желтого цвета
Массовая концентрация активного хлора	175 - 190 гр/л
Массовая концентрация щелочи в пересчете на NaOH	15 — 30 гр/л
Плотность при 20°C	1,250 — 1,265 г/см ³

Рекомендации

Гипохлорит натрия должен храниться в неотапливаемых вентилируемых складских помещениях, не допускается хранение с органическими продуктами, горючими материалами и кислотами. Не допускается попадание в продукт солей тяжелых металлов и контакт с такими металлами.

Продукт рекомендуется хранить при температуре не выше 15°C, при температуре выше 35°C гипохлорит натрия быстро разлагается с потерей активного хлора. При температуре ниже -7°C продукт начинает кристаллизоваться, а при -25°C и ниже - полностью застывает.

Обладает высокой коррозионной активностью по отношению к большинству металлов, в том числе, к нержавеющей стали. Рекомендуется хранить и транспортировать в пластиковой или титановой таре.

Раствор гипохлорита натрия является сильным окислителем, при попадании на кожу может вызвать ожоги, а при попадании в глаза — слепоту.

При нагревании выше 35°C гипохлорит натрия разлагается с образованием хлоратов и выделением хлора и кислорода. ПДК хлора в воздухе рабочей зоны — 1 мг/м³; в воздухе населенных мест: 0,1 мг/м³ — максимальная разовая и 0,03 мг/м³ — среднесуточная.

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



Гипохлорит натрия негорюч и невзрывоопасен, однако в контакте с органическими горючими веществами (опилки, ветошь и др.) в процессе высыхания может вызвать их самовозгорание.

Индивидуальная защита персонала должна осуществляться с применением специальной одежды и индивидуальных средств защиты: противогазов марки Б или БКФ, перчаток резиновых и очков защитных.

При попадании раствора гипохлорита натрия на кожные покровы необходимо обмыть их обильной струёй воды в течение 10-12 мин, при попадании брызг продукта в глаза следует немедленно промыть их обильным количеством воды и направить пострадавшего к врачу.

Упаковка

Продукт поставляется в полиэтиленовой таре (контейнеры, бочки, канистры) и танк-контейнерах.

По вопросам приобретения **гипохлорита натрия KEMIRA** и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам: