



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 различных марок применяют:

- раствор марки А по ГОСТ 11086-76 — в химической промышленности, для обеззараживания питьевой воды и воды плавательных бассейнов, для дезинфекции и отбелики;
- раствор марки Б по ГОСТ 11086-76 — в витаминной промышленности, как окислитель для отбеливания ткани;
- раствор марки А по ТУ — для обеззараживания природных и сточных вод в хозяйственно-питьевом водоснабжении, дезинфекции воды рыбохозяйственных водоемов, дезинфекции в пищевой промышленности, получения отбеливающих средств;
- раствор марки Б по ТУ — для дезинфекции территорий, загрязненных фекальными сбросами, пищевыми и бытовыми отходами; обеззараживании сточных вод;
- раствор марки В, Г по ТУ — для дезинфекции воды рыбохозяйственных водоемов;
- растворы марок Э по ТУ — для дезинфекции аналогично марке А по ТУ, а также дезинфекции в медико-санитарных учреждениях, предприятиях общественного питания, объектах ГО и др., а также — обеззараживания питьевой воды, стоков и отбеливания.

Гипохлорит натрия — NaClO , получают хлорированием водного раствора едкого натра (NaOH) молекулярным хлором (Cl_2) 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.

В РФ состав и свойства гипохлорит натрия, выпускаемого промышленностью, или получаемого непосредственно у потребителя в электрохимических

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



установках, должен соответствовать требованиям, предъявляемым в ГОСТе или ТУ. Основные характеристики растворов гипохлорит натрия, регламентируемые этими документами, приведены в таблице.

Техническая консультация

Наименование показателя	Норма для марок						
	По ГОСТ 11086-76		По ТУ				
	Марка А	Марка Б	Марка А	Марка Б	Марка В	Марка Г	Марка Э
1. Внешний вид	Жидкость зеленовато-желтого цвета		Жидкость зеленовато-желтого цвета				Бесцветная жидкость
2. Коэффициент светопропускания, %, не менее	20	20	Не регламентируется				Не регламентируется
3. Массовая концентрация	190	170	120	120	190	120	7
4. Массовая концентрация щелочи в пересчете	10-20	40-60	40	90	10-20	20-40	1
5. Массовая концентрация железа, г/дм ³ , не более	0,02	0,06	Не регламентируется				Не регламентируется



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.

Меры предосторожности

раствор гипохлорита натрия по ГОСТ 11086-76 марки А 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.

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.

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 марка А ГОСТ 11086-76

По вопросам приобретения **гипохлорита натрия марка А ГОСТ 11086-76** 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