



Водоочистительных средств и оборудования

Натрий гипохлорит (формула NaOCl) является неорганическим соединением, натриевой солью хлорноватистой кислоты. Также его могут называть «лабарраковой/жавелевой водой» или просто «гипохлоритом натрия».

Свойства

Это соединение имеет вид неустойчивого бесцветного кристаллического вещества, которое легко разлагается даже при комнатной температуре. Во время данного процесса выделяется кислород, а если температуру условий повысить до 70°C, то реакция сопровождается взрывом. Растворенный в воде натрий гипохлорит — это очень сильный окислитель. Если к нему добавить соляную кислоту, то образуются вода, хлорид натрия и газообразный хлор. А при реакции углекислого газа с охлажденным раствором обсуждаемого сейчас вещества получается разбавленная хлорноватистая кислота.

Применение

Благодаря своей высокой антибактериальной активности и спектру действия на разного рода микроорганизмы, натрий гипохлорит применяется в различных направлениях человеческой деятельности:

- При обеззараживании воды в бассейнах и питьевой воды; Для производства отбеливающих средств;
- При обеззараживании сточных вод;
- При дезинфекции медицинских помещений и мест общественного питания.

Гипохлорит натрия (NaClO) при растворении в воде образует хлорноватистую кислоту и является сильным окислителем, благодаря чему и обеспечивается полная дезинфекция воды. Также данное дезинфицирующее средство используют при обработке технологического оборудования для производства продуктов питания.

В нашей компании продажа натрия гипохлорита осуществляется в канистрах по 25 кг и соответствует следующим стандартам:

- жидкость имеет зеленовато-желтый цвет;
- коэффициент светопропускания составляет не менее 20%;

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



- массовая концентрация активного хлора составляет не менее 190 г/л (марка А), 170 г/л (марка Б);
- массовая концентрация щелочи в перерасчете на NaOH составляет в пределах 10-20 г/л (марка А), 40-60 г/л (марка Б);
- массовая концентрация железа составляет не более 0,02 г/л (марка А), 0,06 г/л (марка Б).

Сроки хранения натрия гипохлорита составляют один год с падением концентрации на 15% в нераспечатанной таре в прохладном и темном месте. Период полураспада гипохлорита под прямыми лучами солнца составляет всего 40 минут.

Техническая консультация

Характеристики

Страна производитель	Россия
Цвет	зеленовато-желтый
Срок хранения	1 год
Коэффициент светопропускания	не менее 20%
Массовая концентрация щелочи в перерасчете на NaOH	в пределах 10-20 г/л (марка А), 40-60 г/л (марка Б)
Массовая концентрация активного хлора	не менее 190 г/л (марка А), 170 г/л (марка Б)
Форма выпуска	Жидкость
Массовая концентрация железа	не более 0,02 г/л (марка А), 0,06 г/л (марка Б)
Фасовка	канистры, 25 кг



ИНСТРУКЦИЯ ПО ПРИМЕНЕНИЮ РАСТВОРА ГИПОХЛОРИТА НАТРИЯ ДЛЯ ЦЕЛЕЙ ДЕЗИНФЕКЦИИ:

1. Общие положения:

Гипохлорит натрия является солью хлорноватистой кислоты. Раствор получают заводским способом — поглощением хлора раствором едкого натра. В некоторых отраслях промышленности растворы гипохлоритов являются отходами производств. В соответствии с техническими условиями растворы гипохлорита натрия выпускают трех марок А, Б и В, отличающихся друг от друга по содержанию активного хлора, остаточной щелочности и внешнему виду. Марки А и Б — прозрачные зеленовато-желтые жидкости (допускается взвесь) с содержанием активного хлора 17%. Марка В — жидкость от желтого до коричневого цвета, выпускается I и II сортов, содержащих 12 и 9,5% активного хлора соответственно.

На заводах-изготовителях растворы гипохлоритов заливают в стальные гуммированные цистерны или контейнеры, а также в полиэтиленовые канистры или бочки емкостью 20—60 л. Раствор гипохлорита натрия разлагается при хранении, в связи с чем его хранят в закрытом, сухом, прохладном, хорошо проветриваемом нежилом помещении.

В виду слабой стойкости раствора гипохлорита и возможных нарушений правил хранения и приготовления рабочих растворов необходимо проводить проверку препаратов и приготовленных рабочих растворов иодометрическим методом на содержание активного хлора. Гипохлорит обладает бактерицидным и спорицидным действием.

2. Применение растворов гипохлорита натрия и кальция:

Раствор гипохлорита натрия используют взамен хлорной извести и ДТСГК. при текущей, заключительной и профилактической дезинфекции для обеззараживания различных предметов и выделений в очагах инфекционных заболеваний, а также для обеззараживания специальных объектов. Обеззараживание проводят орошением, протиранием, мытьем, замачиванием объектов, не портящихся при таком способе обработки. Белье и прочие ткани, а также металлические предметы, если они не защищены от коррозии, и окрашенные вещи обеззараживанию растворами гипохлоритов не подлежат. При инфекциях, вызванных вегетативными формами микроорганизмов, раствор гипохлорита натрия применяют по следующим режимам:

- Обеззараживание помещений (пол, стены), простой деревянной мебели, надворных установок проводят орошением растворами в концентрации 1% по



активному хлору из расчета 300—500 мл/м² при экспозиции 1 час. По окончании дезинфекции помещения обязательно проветривают.

- Для обеззараживания малоценных мягких вещей, а также ветоши, уборочного материала применяют растворы, содержащие 1 % активного хлора, из расчета 4—5 л на 1 кг сухого веса вещей и выдерживают в течение 1 часа.
- Посуду обеззараживают при полном погружении в 0,25— 1% по активному хлору раствор, в зависимости от наличия остатков пищи, на 1 час из расчета 1,5 л раствора на 1 комплект. По окончании дезинфекции посуду тщательно промывают водой.
- Ванны, унитазы, раковины и другое санитарно-техническое оборудование двукратно обильно орошают растворами 1 % концентрации.
- Жидкие выделения, остатки пищи и другие отбросы заливают неразведенными растворами гипохлоритов в соотношении 1 : 1. Для обеззараживания ночной посуды после удаления обеззараженного содержимого используют 0,25% по активному хлору растворы гипохлоритов, после чего посуду промывают водой.
- Обеззараживание верхних слоев почвы, асфальта и других объектов вне помещения производят растворами гипохлоритов в концентрации 1% по активному хлору из расчета 1,5 мл/м².

3. Меры личной профилактики

При выполнении дезинфекционных работ раствором гипохлорита натрия каждый работающий обязан строго соблюдать меры личной безопасности, для чего следует пользоваться индивидуальными средствами защиты (респиратор РУ-60 с патроном марки А; защитные очки, резиновые перчатки; защитные передники). При попадании раствора гипохлорита натрия на кожу и слизистую глаз необходимо быстро и обильно промыть струей чистой воды.

4. Приготовление рабочих растворов гипохлорита натрия

Содержание активного хлора в растворе натрия гипохлорита, %	Количество в мл раствора гипохлорита, необходимое для приготовления 10 л рабочего раствора	
	0,25% по активному хлору	1% по активному хлору



Гипохлорит натрия NaOCl

17	150	600
12	210	840
10	250	1000
9	280	1110
8	315	1250
5	500	2000

Отходы промышленности, содержащие гипохлориты с нестандартным количеством активного хлора, могут быть также использованы для целей дезинфекции в порядке, предусмотренном данной инструкцией.

Источник: Санитарно-эпидемиологическое управление Минздрава СССР

По вопросам приобретения Гипохлорит натрия NaOCl 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