

Just add

Кеміра

СОЛЯНАЯ КИСЛОТА (НСІ)



НАЗВАНИЕ:

Торговое название: Соляная кислота 32 - 34 %
Химическое название: Кислота хлористого водорода, соляная кислота
Формула: HCl
Молекулярная масса: 36,46

ПРИМЕНЕНИЕ:

Соляную кислоту применяют в производстве химических изделий, в целлюлозно-бумажной промышленности в производстве диоксида хлора, при регулировании значений pH, поверхностной обработке металлов; при производстве пластиков и водоочистных химикатов.

КАЧЕСТВО:

- Соляная кислота технического качества содержит примерно 32 – 34 % соляной кислоты по массе.
- Соляную кислоту можно применить как пищевую добавку
- Соответствует стандарту EN 939:1999 "Chemicals used for treatment of water intended for human consumption Hydrochloric acid"

Так как продукт технический, производитель гарантирует только концентрацию соляной кислоты.

СВОЙСТВА:

ВНЕШНИЙ ВИД: Прозрачный, бесцветный слегка желтоватый раствор

ЗАПАХ: Едкий запах.

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА:

- 32 – 34 % водный раствор хлористого водорода
- Сильная кислота
- Хорошо реагирует со щелочью и со щелочными жидкостями с образованием теплоты
- Разъедает сталь и другие металлы с образованием газообразного водорода.

ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА:

- Температура замерзания зависит от концентрации, см. Рисунок №1
- Плотность зависит от концентрации и температуры, см. Рисунок №2
- Температура кипения зависит от концентрации. Температура кипения 20,24 % соляной кислоты 110 °С.
- Давление пара соляной кислоты при различных концентрациях зависит от температуры, см. Рисунок №3 .
- Вязкость 1,795 мПа·с (32 %; 20 °С).

Рисунок №1: Примерная точка замерзания соляной кислоты от концентрации

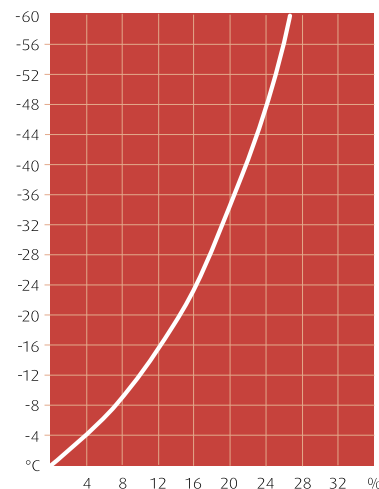


Рисунок №2: Плотность соляной кислоты от концентрации и температуры

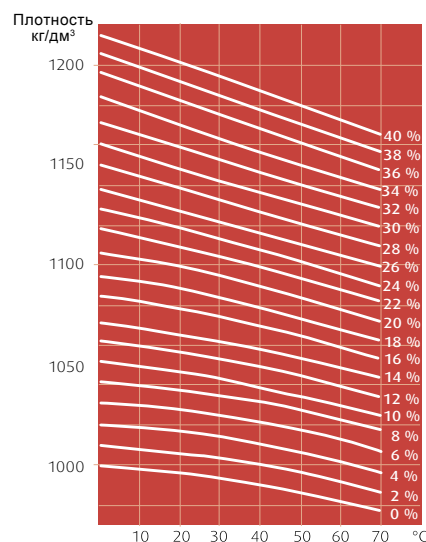
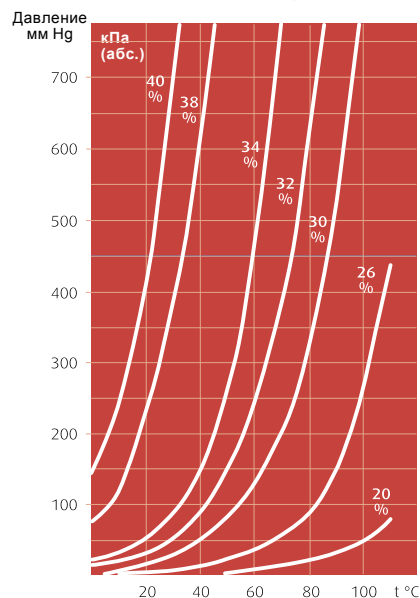


Рисунок №3: Зависимость давления пара соляной кислоты при различных концентрациях от температуры



ПОСТАВКИ

АВТОЦИСТЕРНА:

по 12 м³ в цистерне (тягач) или по 34 м³ (тягач + прицеп). При поставках автотранспортом разгрузка цистерны выполняется насосом грузополучателя, или сливанием.

КОНТЕЙНЕР:

Вместимость контейнера 800 литров. Для слива контейнер оснащен соединителем.

ПЛАСТМАССОВАЯ КАНИСТРА:

Вместимость пластмассовой канистры 30 литров.

МАТЕРИАЛЫ

Рекомендуемые материалы: некоторые виды пластмасс (тефлон, ПВХ, полипропилен, полиэфир и некоторые другие армированные пластмассы), керамические вещества, стекло и твердые пластмассы. Кожа, некоторые виды пластмасс, кислотостойкие стали и простая сталь повреждаются.

ТРЕБОВАНИЯ И КЛАССИФИКАЦИЯ ПО ТРАНСПОРТИРОВКЕ

Класс транспортировки: 8

Класс упаковки: II

Класс химката: Едкий С



CAS No 7647-01-0 Хлористый водород

EINECS No 2315957 Хлористый водород

СКЛАДИРОВАНИЕ

Складирование металлов (алюминий и железо), гипохлорита натрия, азотной кислоты и хлоратов в одном и том же помещении запрещается для предотвращения их возможных реакций.

Соляная кислота не потеряет свои свойства в результате хранения в закрытом сосуде. При подогреве растворов соляной кислоты выделяется едкий газ хлористого водорода.

МЕРЫ ПРЕДОСТОРОЖНОСТИ ПРИ ОБРАЩЕНИИ

Для избегания несчастных случаев:

- Применить защитные очки, резиновые перчатки, изготовленные из бутилкаучука, хлоропеновой резины, натурального каучука, нитрильной резины или материала Viton, при необходимости использовать газовый фильтр типа Е или В и защитную кислотостойкую одежду.

- Душ или иная точка доступа к воде должна находиться рядом.
- Хорошая вентиляция.
- Маркировки емкостей и цистерн в соответствии с нормами и требованиями.
- Надлежащий инструктаж персонала.

Ознакомьтесь внимательно с инструкциями по безопасности при обращении с соляной кислотой.

ОСОБЫЕ ЗАМЕЧАНИЯ:

Соляная кислота выделяет гипохлоридный хлористый газ.

- Соляная кислота, а также выделяемые газообразные соединения, являются особо вредными для глаз, кожи и для слизистых оболочек.
- Хорошо реагирует со щелочью и со щелочными жидкостями с образованием теплоты. Разъедает сталь и другие металлы с образованием газообразного водорода.
- Немедленно смыть брызги большим количеством воды. Большие количества могут быть нейтрализованы известью или содой.
- Трубопроводы и оборудование должны быть тщательно промыты и изолированы для выполнения каких-либо ремонтных работ.
- Соляная кислота повреждает кожу и многие ткани.

ИНСТРУКЦИИ ПО ОКАЗАНИЮ ПЕРВОЙ ПОМОЩИ:

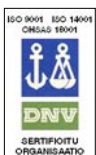
Соприкосновение:

Немедленно промыть большим количеством воды. Непосредственно обратиться к врачу. При повреждении кожного покрова обратитесь к врачу немедленно.

Попадание при глотании:

Промыть рот. Немедленно выпить 1-2 стакана воды. Немедленно обратиться к врачу и действовать в соответствии с инструкциями по технике безопасности.

Информация в данной брошюре основана на литературных и практических данных. Информация не является официальной, и не заменяет в.т.ч. инструкции по технике безопасности.



Finnish Chemicals Oy

P.O. Box 7, FI-32741 Äetsä
Tel. +358 204 31 11
Fax +358 204 310 431
finnish.chemicals@kemira.com
www.finnishchemicals.com

Kemira Oyj

P.O. Box 330, FI-00101 Helsinki
Tel. +358 10 8611
Fax +358 10 862 1119
www.kemira.com