

1. ИДЕНТИФИКАЦИЯ ХИМИЧЕСКОЙ ПРОДУКЦИИ И СВЕДЕНИЯ О ПРОИЗВОДИТЕЛЕ ИЛИ ПОСТАВЩИКЕ**1.1 Информация о товаре**

Коммерческое название продукта
Соляная кислота

Регистрационный номер:
01-2119484862-27

1.2 Соответствующие установленные области применения вещества или смеси и применение, рекомендованное против**Использование Вещества/Препарата**

Корректировка pH.

Поверхностная обработка металлов.

Производство пластиков.

Производство химикатов для очистки воды.

Производство материалов в химической промышленности.

Производство диоксида хлора в деревообрабатывающей промышленности.

Рекомендованные ограничения при использовании

Нет рекНет рекомендованных ограничений на использование.омендованных ограничений на использование.

1.3 Данные о поставщике в паспорте безопасности

Kemira Oyj
Абонентский ящик 33000101 HELSINKI FINLAND
Телефона+358108611, Факс. +358108621124
ProductSafety.FI.Helsinki@kemira.com

1.4 Аварийный номер телефона

Carechem 24 International: +44 (0) 1235 239 670

2. ИДЕНТИФИКАЦИЯ ОПАСНОСТИ (ОПАСНОСТЕЙ)**2.1 Классификация вещества или смеси****Классификация согласно Постановлению (ЕС) 1272/2008 (CLP)**

Разъедание кожи; Категория 1B; Вызывает серьезные ожоги кожи и повреждения глаз.

Специфическая системная токсичность на орган-мишень - одноразовое действие; Категория 3;

Может вызывать раздражение дыхательных путей.

Коррозионное воздействие на металлы; Категория 1; Может вызывать коррозию металлов.

Классификация согласно Директивам ЕС 67/548/ЕЕС или 1999/45/ЕС

Коррозийный; Вызывает ожоги.

Соляная кислота

Ссылка.00013/1.1/REG_EU/RU

Дата Ревизии: 24.05.2011

предыдущая дата: 12.11.2010

Дата печати: 27.05.2011

Раздражает дыхательную систему.

2.2 Элементы маркировки

Маркировка (ПОСТАНОВЛЕНИЕМ (ЕУ) No. 1272/2008)

Символы факторов риска :



Сигнальное слово : Опасно

Краткая характеристика опасности :

H314	Вызывает серьезные ожоги кожи и повреждения глаз.
H335	Может вызывать раздражение дыхательных путей.
H290	Может вызывать коррозию металлов.

Предупреждения :

Предотвращение:

R234 Хранить только в контейнере завода-изготовителя.

R260 Избегать вдыхание пыли/ дыма/ газа/ тумана/ паров/ аэрозолей.

Реагирование:

R305 + R351 + R338 ПРИБИ ПОПАДАНИИ В ГЛАЗА: Осторожно промыть глаза водой в течение нескольких минут. Снять контактные линзы, если вы пользуетесь ими и если это легко сделать. Продолжить промывание глаз.

R303 + R361 + R353 ПРИБИ ПОПАДАНИИ НА КОЖУ (или волосы): Немедленно снять всю загрязненную одежду. Промыть кожу водой/ под душем.

R304 + R340 ПРИБИ ВДЫХАНИИ: Вынести пострадавшего на свежий воздух и обеспечить ему полный покой в удобном для дыхания положении.

R309 + R311 ПРИБИ воздействию или плохом самочувствии: обратиться в ТОКСИКОЛОГИЧЕСКИЙ ЦЕНТР или к врачу-специалисту/ терапевту.

Утилизация:

R501 Утилизировать содержимое/ емкость на утвержденных станциях утилизации отходов.

Опасные компоненты, которые должны упоминаться на этикетке:
 7647-01-0 Соляная кислота

2.3 Другие опасности

Бурно реагирует с сильными основаниями или щелочными растворами с выделением теплоты.
 Корродирует сталь и другие металлы с выделением огнеопасного газообразного водорода.

3. СОСТАВ (ИНФОРМАЦИЯ О КОМПОНЕНТАХ)

3.2 Смеси

Номер CAS/EU/Регистрационный номер в системе REACH	Химическое название вещества	Концентрация	Классификация согласно Постановлению (ЕС) 1272/2008 (CLP)	Классификация согласно Директивам ЕС 67/548/ЕЕС или 1999/45/ЕС
7647-01-0 231-595-7 01-2119484862-27	Соляная кислота	32 - 34 %	Skin Corr. Категория 1B, H314 STOT SE Категория 3, H335 Met. Corr. Категория 1, H290	C, R34 Xi, R37

Дополнительная информация

Полный текст фраз риска, указанных в данном разделе, можно найти в Разделе 16.

4. МЕРЫ ПЕРВОЙ ПОМОЩИ

4.1 Описание мер первой помощи

Общие рекомендации

При несчастном случае или если вы чувствуете тошноту, необходимо немедленно обратиться за медицинской помощью (при возможности показать этикетку или данный паспорт безопасности).

Вдыхание

Переправить на свежий воздух в случае нечаянного вдыхания испарений. Получить консультацию у врача.

Попадание на кожу

Немедленно смыть большим количеством воды с мылом сняв всю зараженную одежду и обувь. В случае продолжения раздражения кожи вызвать врача.

Попадание в глаза

Немедленно промыть большим количеством воды, также под веками, на протяжении минимум 15 минут. Немедленно обратиться за консультацией врача, желательно офтальмолога.

Попадание в желудок

Прополоскать рот. НЕ вызывать рвоту. Немедленно обратиться к врачу или в центр контроля отравлений.

4.2 Наиболее важные симптомы и воздействия, как острые, так и замедленные

Соляная кислота

Ссылка.00013/1.1/REG_EU/RU

Дата Ревизии: 24.05.2011

предыдущая дата: 12.11.2010

Дата печати:27.05.2011

Симптомы : Информация отсутствует.

4.3 Указание на необходимость немедленной медицинской помощи и специальное лечение (в случае необходимости)

Обращение : Информация отсутствует.

5. МЕРЫ И СРЕДСТВА ОБЕСПЕЧЕНИЯ ПОЖАРОВЗРЫВОБЕЗОПАСНОСТИ**5.1 Средства пожаротушения**

Средства пожаротушения : Использовать меры тушения, которые подходят к местным обстоятельствам и к окружающей среде.
Неподходящие огнетушительные средства : Нет.

5.2 Особые факторы риска, источником которых является вещество или смесь

При горении образуются вредные и токсичные пары соединений хлора.

5.3 Специальные меры защиты, применяемые пожарными

При пожаре надеть автономный дыхательный аппарат.

5.4 Специфические методы

Образование газообразного водорода в замкнутом пространстве создает опасность взрыва. Держать людей вдали от протекания/растекания и не против ветра. Загрязненную воду для пожаротушения собирать в отдельную емкость. Такую воду нельзя спускать в сточные каналы. Для охлаждения неповрежденных контейнеров использовать водяное орошение.

6. МЕРЫ ПО ПРЕДОТВРАЩЕНИЮ И ЛИКВИДАЦИИ АВАРИЙНЫХ И ЧРЕЗВЫЧАЙНЫХ СИТУАЦИЙ И ИХ ПОСЛЕДСТВИЙ**6.1 Меры предосторожности для персонала, защитное снаряжение и чрезвычайные меры**

Обеспечить соответствующую вентиляцию. Держать людей вдали от протекания/растекания и не против ветра. Использовать персональное защитное оборудование. Обратиться к защитным мерам, перечисленным в разделах 7 и 8.

6.2 Предупредительные меры по охране окружающей среды

Предотвратить дальнейшую утечку или пролитие если это возможно сделать безопасно. Пролитый на землю материал необходимо быстро очистить, перенося его механическим способом в подходящие емкости для последующей нейтрализации. На участке пролива брызги от растворов хлористого водорода вызывают ожоги и раздражение.

6.3 Методы и материалы для локализации и очистки

В случае небольшой утечки собрать материал с помощью абсорбирующего материала, такого как песок, кизельгур, универсальный связующий или другой инертный материал. Собрать использованный абсорбент и хранить в плотно закрытых маркированных емкостях для нейтрализации. В случае большой утечки: обваловать и собрать для последующей обработки.

6.4 Ссылка на другие разделы

Не допускать загрязнения материалом подземной водной системы.

7. ПРАВИЛА ХРАНЕНИЯ ХИМИЧЕСКОЙ ПРОДУКЦИИ И ОБРАЩЕНИЯ С НЕЙ ПРИ ПОГРУЗОЧНО-РАЗГРУЗОЧНЫХ РАБОТАХ

7.1 Меры предосторожности при работе с продуктом

Обращаться с продуктом осторожно, используя для этого оборудование, предназначенное для работы с кислотами. Свяжитесь с изготовителем или контрольным органом власти. Обеспечить адекватную вентиляцию, особенно в закрытых помещениях. Носить личное защитное оборудование. В лаборатории использовать вытяжной шкаф.

7.2 Условия для безопасного хранения с учетом любых несовместимостей

Хранить плотно закрытым в сухом, прохладном и хорошо проветриваемом месте. Строительные материалы, система освещения и вентиляционная система должны быть устойчивыми к корродирующим материалам.

Материалы, которых следует избегать:

Органические вещества, гипохлорит натрия, Сильные основания, Азотная кислота, хлорат натрия, неокислотостойкие металлы (например, алюминий, медь и железо), перманганаты, например перманганат калия, натрия
Вызывает ржавление неблагородных металлов.

7.3 Особые конечные области применения

не применимо

8. СРЕДСТВА КОНТРОЛЯ ЗА ОПАСНЫМ ВОЗДЕЙСТВИЕМ И СРЕДСТВА ИНДИВИДУАЛЬНОЙ ЗАЩИТЫ

8.1 Величины Предела Экспозиции

8.2 Регулирования воздействия

8.2.1 Применимые меры технического контроля

Избегать попадания на кожу, в глаза и на одежду.

8.2.2 Меры индивидуальной защиты, такие как индивидуальное защитное оборудование Защита рук

Метериал перчаток: бутилкаучук, Время нарушения целостности: > 480 min

Метериал перчаток: Хлоропрен, Время нарушения целостности: > 480 min

Метериал перчаток: Нитриловая резина, Время нарушения целостности: > 480 min

Метериал перчаток: натуральный каучук, Время нарушения целостности: > 480 min

Метериал перчаток: ПВХ, Время нарушения целостности: > 480 min

Метериал перчаток: Витон (R), Время нарушения целостности: > 480 min

Если перчатки находятся в постоянном контакте с химикатом, то рекомендуется использовать их в течение времени, не превышающем половины срока проникновения.

Немедленно заменить перчатки, если в них обнаружены изменения.

Защита глаз

плотно подогнанные защитные очки или маска.

Защита кожи и тела

Резиновые или пластмассовые ботинки Полный костюм защищающий от химикатов
Защита дыхательных путей

При наличии опасных испарений носить автономный дыхательный аппарат. Респиратор с газовым фильтром (фильтр типа E или B).

8.2.3 Регулирование воздействия на окружающую среду

Не допускать попадания продукта в окружающую среду.

9. ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

9.1 Информация об основных физико-химических свойствах

Общая информация (вид, запах)

Физическое состояние вещества	жидкость,
Цвет	бесцветный, слегка желтоватый, светлый
Запах	колющий

Важная экологическая информация и данные по технике безопасности

pH	< 1 (20 °C)
Точка кипения/диапазон	90 °C (1.000 hPa) 30% HCl
Температура вспышки	не вспыхивает
Скорость испарения	не имеются данные
Горючесть (твердого тела, газа)	не применимо
Взрывоопасные свойства:	
Нижний взрывной предел	не имеются данные
Верхний взрывной предел	не имеются данные
Давление пара	67 hPa (20 °C) 34% HCl
Плотность	1,16 - 1,17 g/cm ³ (20 °C)
Показатели растворимости:	
Растворимость в воде	725 g/l (20 °C) HCl-газ
Растворимость жира (растворитель - нефть должна специфицироваться)	не имеются данные
Растворимость в других растворителях	растворитель: Спирт растворимый растворитель: Эфир растворимый растворитель: Бензол растворимый растворитель: Бензол
Коэффициент распределения (н-октанол/вода)	растворимый журналом POW: 0,3
Вязкость:	

Соляная кислота

Ссылка: 00013/1.1/REG_EU/RU

Дата Ревизии: 24.05.2011

предыдущая дата: 12.11.2010

Дата печати: 27.05.2011

Вязкость, динамическая	1.795 mPa.s (20 °C) 32% HCl
------------------------	---------------------------------

9.2 Другие данные

Поверхностное натяжение

не определено

10. СТАБИЛЬНОСТЬ И РЕАКЦИОННАЯ СПОСОБНОСТЬ
10.1 Реакционная способность

Бурно реагирует с водой с выделением большого количества тепла.
Реагирует со многими металлами.

10.2 Химическая устойчивость

Стабилен при соблюдении рекомендуемых условий хранения.

10.3 Возможность опасных реакций

Опасные реакции : Хлористоводородная кислота бурно реагирует с окислителями и приводит к взрыву при реакции с перманганатом калия и натрием.
Выделяет водород при реакции с металлами.
Газообразный водород образует взрывоопасную газовую смесь с воздухом.
При смешивании с гипохлоритом натрия выделяется газообразный хлор, а при смешивании с серной кислотой выделяется газообразный хлористый водород.

10.4 Условия, которых следует избегать

Условия, которых следует избегать : Никогда не добавлять воду к этому продукту.
Бурно реагирует с водой с выделением большого количества тепла.
Экзотермическая реакция

10.5 Несовместимые материалы

Материалы, которых следует избегать : Органические вещества
гипохлорит натрия
Сильные основания
Азотная кислота
хлорат натрия
некислотостойкие металлы (например, алюминий, медь и железо)
перманганаты, например перманганат калия
натрия

: Вызывает ржавление благородных металлов.

10.6 Опасные продукты разложения

Опасные продукты разложения : соединения хлора

Соляная кислота

Ссылка:00013/1.1/REG_EU/RU

Дата Ревизии: 24.05.2011

предыдущая дата: 12.11.2010

Дата печати:27.05.2011

11. ИНФОРМАЦИЯ О ТОКСИЧНОСТИ**11.1 Данные о токсикологическом воздействии****Острая токсичность****Соляная кислота:**

LD50/Оральное/кролик: 900 mg/kg

LC50/Вдыхание/1 h/крыса: = 3124 ppm

LCLo/Вдыхание/30 min/человек: = 1300 ppm

LCLo/Вдыхание/5 min/человек: = 3000 ppm

LD50/Кожный/кролик: > 5.010 mg/kg

31,5% раствор

Раздражение и коррозия

Кожа: Вызывает ожоги.

Глаза: Вызывает ожоги.

Риск серьезного повреждения глаз.

Дыхательная система:

Вдыхание испарений раздражает дыхательную систему, может вызвать боль в горле и кашель. Вдыхаемые коррозионные субстанции могут привести к токсическому отеку легких.

Слизистые оболочки:

Проглатывание вызывает ожоги верхнего пищевого и дыхательного трактов. Проглатывание водного раствора вызывает гастрокишечные ожоги.

Соляная кислота:

Кожа: кролик/4 h: Коррозийный

Глаза: кролик/OECD TG 405: Риск серьезного повреждения глаз.

Повышение чувствительности

Соляная кислота:

Заметки: Испытание на добровольцах не показало сенсibilизационных свойств.

Токсичность под влиянием длительного воздействия

Соляная кислота

Ссылка.00013/1.1/REG_EU/RU

Дата Ревизии: 24.05.2011

предыдущая дата: 12.11.2010

Дата печати: 27.05.2011

Соляная кислота:

Мутагенная активность

Salmonella typhimurium (бактерия)/Метод Эймса (скрининговый тест на канцерогенность):

Результат: отрицательный

Метаболическая активация.: с и без

мышь/Цитогенетическая проба:

Результат: отрицательный

Метаболическая активация.: с и без

Токсичность для размножения

Не вызывало пороков развития у лабораторных животных.

Эксперимент с человеком

Общие сведения

Вдыхание или проглатывание испарений вызывает усиливающееся раздражение и воспаление слизистых оболочек, в зависимости от периода воздействия. Вдыхание 1500 ppm даже в течение нескольких минут может быть смертельным.

Продукт вызывает ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек.

Вдыхание

Вдыхаемые коррозионные субстанции могут привести к токсическому отеку легких.

Попадание в желудок

Проглатывание водного раствора вызывает гастрокишечные ожоги.

Дополнительная информация

не имеются данные

12. ИНФОРМАЦИЯ О ВОЗДЕЙСТВИИ НА ОКРУЖАЮЩУЮ СРЕДУ**12.1 Экотоксичность****Водная токсичность****Соляная кислота:**

LC50/48 h/Leuciscus idus (Золотой карп): 862 mg/l

LC50/96 h/Gambusia affinis: 282 mg/l

LC80/48 h/Daphnia magna (дафния): 46 - 104 mg/l

LC50/48 h/Crangon crangon (креветка): 260 mg/l

Токсично по отношению к другим организмам

Соляная кислота

Ссылка.00013/1.1/REG_EU/RU

Дата Ревизии: 24.05.2011

предыдущая дата: 12.11.2010

Дата печати: 27.05.2011

Соляная кислота:

Самая низкая наблюдаемая концентрация воздействия/флора: 6 mg/l

12.2 Стойкость и разлагаемость

Химическая деградация:

Полностью диссоциирует до хлорид ионов в воде.

Биологическая разлагаемость:
Соляная кислота:

Методы определения способности к биологическому распаду неприменимы к неорганическим соединениям.

12.3 Потенциал биоаккумуляции

Коэффициент распределения (н-октанол/вода): журналом POW: 0,3

Соляная кислота:

биоаккумуляция не предполагается.

Коэффициент распределения (н-октанол/вода): не применимо, не определенное, неорганическое соединение

12.4. Мобильность в почве
Мобильность

Давление пара: 67 hPa (20 °C)

Растворимость в воде: 725 g/l (20 °C)

Поверхностное натяжение: не определено

Водорастворимый и подвижный.

Соляная кислота:

Давление пара: > 1.013 hPa (25 °C)

Растворимость в воде: ca. 500 g/l (25 °C)

12.5. Результаты оценки PBT и vPvB

Информация отсутствует.

12.6 Другие неблагоприятные воздействия

Может быть вредным для водных организмов вследствие низкого значения pH.

13. РЕКОМЕНДАЦИИ ПО УДАЛЕНИЮ ОТХОДОВ (ОСТАТКОВ)
13.1 Методы утилизации отходов
Продукт

Отходы от остатков относятся к опасным отходам. Обратиться к производителю. Утилизировать в

соответствии с местными и государственными нормативами.

Загрязненная упаковка Обратиться к производителю.

14. ИНФОРМАЦИЯ ПРИ ПЕРЕВОЗКАХ (ТРАНСПОРТИРОВАНИИ)

14.1 Номер ООН 1789

Сухопутный транспорт

ADR /RID:

Описание товаров:

14.2 Собственное транспортное название ООН Hydrochloric acid

название ООН

14.3 Класс 8

14.4 Упаковочная группа: II

Кодекс риска 80

ADR/RID-Этикетки: 8

Морской транспорт

IMDG:

Описание товаров:

14.2 Собственное транспортное название ООН UN1789, HYDROCHLORIC ACID

название ООН

14.3 Класс: 8

14.4 Упаковочная группа: II

IMDG-Этикетки: 8

14.5 Environmentally Hazardous:

Воздушный транспорт

ICAO/IATA:

Описание товаров

14.2 Собственное транспортное название ООН UN1789, Hydrochloric acid

название ООН

14.3 Класс: 8

14.4 Упаковочная группа: II

ICAO-Этикетки: 8

14.6 Особые меры предосторожности для пользователя

Не известны.

15. ИНФОРМАЦИЯ О НАЦИОНАЛЬНОМ И МЕЖДУНАРОДНОМ ЗАКОНОДАТЕЛЬСТВЕ

15.1 Нормативы по охране и гигиене труда и природоохранительное законодательство/нормативы, характерные для данного вещества или смеси.

Другие правила : Продукт относится к классу опасных в соответствии с Регламентом (ЕС) No. 1272/2008.

Соляная кислота

Ссылка.00013/1.1/REG_EU/RU

Дата Ревизии: 24.05.2011

предыдущая дата: 12.11.2010

Дата печати:27.05.2011

15.2 Оценка химической безопасности

Для данного вещества была выполнена Оценка химической безопасности.

16. ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ИНФОРМАЦИЯ

Полный текст формулировок факторов риска, ссылки на которые приведены в разделах 2 и 3.

H314	Вызывает серьезные ожоги кожи и повреждения глаз.
H335	Может вызывать раздражение дыхательных путей.
H290	Может вызывать коррозию металлов.

Текст фраз риска, приведенных в разделе 3

R34	Вызывает ожоги.
R37	Раздражает дыхательную систему.

Учебная консультация

Обратиться к производителю.

Дополнительная информация

Приведенные в настоящем Сертификате безопасности сведения основываются на уровне знаний, объеме информации и предположениях, которыми мы располагали на момент его составления. Содержащиеся в нем данные призваны лишь сориентировать пользователя в отношении таких аспектов, как безопасная работа с продуктом, использование, переработка, хранение, транспортировка и утилизация, и ни в коем случае не являются гарантией основных свойств продукта или его паспортом качества. Все утверждения распространяются только на поименованный выше конкретный продукт и не могут быть отнесены к случаю использования такого продукта в сочетании с любыми другими материалами, если только это не оговорено в тексте документа.

Источники основных данных, используемые для составления технической спецификации

правила, база данных, литература, собственные испытания.

Добавления, Устранения, Пересмотры

Соблюдать инструкции по применению, выданные производителем.