

Спр. № 03669/1.0/REG\_EU/EN

Хлорид железа

**PIX-111** 

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

# 1. ИДЕНТИФИКАЦИЯ ВЕЩЕСТВА/ПРЕПАРАТА И КОМПАНИИ/ПРЕДПРИЯТИЯ

# Информация о продукте

# Коммерческое название продукта

Хлорид железа

# Применение вещества/препарата

Химикат для обработки воды

# Идентификация компании/предприятия

«Кемира Оюй» Порккаланкату, 3 00101 ХЕЛЬСИНКИ ФИНЛЯНДИЯ Телефон +358108611, факс +358108621124 Kemira.ProductSafety@kemira.com

# Телефон экстренной связи

(ERC): +46-8-33 70 43 Телефон экстренной связи

# 2. ИДЕНТИФИКАЦИЯ ОПАСНОСТИ

Коррозийный продукт; вреден при попадании внутрь. Вызывает ожоги.

# 3. СОСТАВ/ИНФОРМАЦИЯ ОБ ИНГРЕДИЕНТАХ

# Опасные компоненты

Номер CAS/EC	Химическое название вещества	Концентрация	Предупредительный символ, R- фразы и другая информация
7705-08-0 231-729-4	Треххлористое железо	35-45%	Коррозийный С, R22-R34
7647-01-0 231-595-7	Соляная кислота	1-2%	Коррозийный С, R34-R37

# Дополнительная информация

Водный раствор.

Полный текст R-фраз, указанных в данном Разделе, приводится в Разделе 16.

# 4. МЕРЫ ОКАЗАНИЯ ПЕРВОЙ ПОМОЩИ

# Общие рекомендации

Покажите врачу данный сертификат безопасности.

# Вдыхание

Сполосните рот и нос водой. Эвакуируйте пострадавшего на свежий воздух.



Спр. № 03669/1.0/REG EU/EN

# Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

### Попадание на кожу

Немедленно снимите всю загрязненную одежду и обувь. Сполосните кожу большим количеством воды. Обратитесь к врачу.

### Попадание в глаза

Важно! Немедленно промойте глаза большим количеством воды, приподнимая веки, в течение не менее 15 минут. При возможности используйте теплую воду. Обратитесь к врачу.

#### Попадание внутрь

НЕ вызывайте рвоту. Прополощите рот большим количеством воды. Для снижения раздражения можно выпить несколько глотков воды. Никогда не давайте ничего в рот человеку, находящемуся без сознания. Обращайтесь к врачу.

# 5. МЕРЫ БОРЬБЫ С ПОЖАРОМ

#### Подходящая для тушения среда

Продукт не является горючим. Используйте ту среду, которая больше всего подходит к местным обстоятельствам и окружающим условиям.

### Средства тушения, которые нельзя применять по причинам безопасности

Никаких специальных требований.

### Особые опасности во время тушения пожара

При нагреве выше температуры разложения может формироваться хлористый водород.

# Специальное защитное оборудование для пожарных

Воздействие продуктов разложения может нанести вред здоровью. При пожаре надевайте автономные дыхательные аппараты.

# 6. МЕРЫ ПРИ СЛУЧАЙНОЙ УТЕЧКЕ

# Личные меры предосторожности

Средства личной защиты изложены в разделе 8.

### Меры предосторожности для защиты окружающей среды

Ограничьте распространение утечки с помощью абсорбирующего материала (песок, гравий). Покройте утечки. Утилизировать нужно в соответствии с местными и национальными нормативами.

### Методы очистки

Методы очистки – малая утечка

Разведите остатки водой и затем нейтрализуйте с помощью извести или известнякового порошка до твердой консистенции. Соберите лопатой или сметите. Утилизировать нужно в соответствии с местными и национальными нормативами.

Методы очистки – большая утечка

Удаляйте утечку с помощью передвижной вакуумной установки. Разведите остатки водой и затем нейтрализуйте с помощью извести или известнякового порошка до твердой консистенции. Соберите лопатой или сметите оставшийся материал. Утилизировать нужно в соответствии с местными и национальными нормативами.

# Дополнительные рекомендации

При попадании продукта в водные пути, почву или канализацию известите об этом службу спасения.

# 7. ОБРАЩЕНИЕ И ХРАНЕНИЕ

# Обращение

Обращайтесь с контейнером и открывайте его с осторожностью.

Опасность скольжения. Средства личной защиты смотри в разделе 8. Рабочее место и методы работы должны быть так организованы, чтобы предотвратить или минимизировать прямой контакт с продуктом.

### **Хранение**

Избегайте высоких температур. Избегайте замерзания.

Материалы для упаковки:



Спр. № 03669/1.0/REG EU/EN

# Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

Подходящий материал: пластмассы (ПЭ, ПП, ПВХ), полиэфир с армированием стекловолокна, сталь с резиновым покрытием, титан.

Материалы, которых следует избегать: Металлы, основания

Стабильность хранения:

Период хранения > 12 месяцев

# 8. КОНТРОЛЬ ВОЗДЕЙСТВИЯ / ЛИЧНАЯ ЗАЩИТА

# Пределы воздействия на рабочем месте

### Предельные значения в других странах

# Финляндия:

**Треххлористое железо** TWA = 1 мг/м³, рассчитано как Fe **Соляная кислота** STEL = 5 млн $^{-1}$  = 7,6 мг/м³ STEL = 5 млн $^{-1}$  = 7,6 мг/м³, раствор

**Дижелезо три(сульфат)** TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

### Швеция:

Треххлористое железо NGV =  $3.5 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe Соляная кислота TGV =  $5 \text{ млн}^{-1}$  =  $8 \text{ мг/м}^3$  Дижелезо три(сульфат) NGV =  $3.5 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# Германия:

Соляная кислота

 $AGW = 2 \text{ MJH}^{-1} = 3 \text{ MF/M}^3, 2$ 

### Австрия:

**Соляная кислота** МАК = 5 млн<sup>-1</sup> = 8 мг/м<sup>3</sup>

STEL = 10 млн $^{-1}$  = 15 мг/м $^3$ , 8х5 мин. (Mow)

# Бельгия:

**Треххлористое железо** TWA = 1 мг/м<sup>3</sup>, рассчитано как Fe **Соляная кислота** TWA = 5 млн<sup>-1</sup> = 8 мг/м<sup>3</sup> STEL = 10 млн<sup>-1</sup> = 15 мг/м<sup>3</sup>

Дижелезо три(сульфат)

TWA = 1 мг/ $\text{м}^3$ , рассчитано как Fe

# Швейцария:

### Треххлористое железо



Cпр. № 03669/1.0/REG EU/EN

# Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# Соляная кислота

TWA = 2 млн $^{-1}$  = 3 мг/м $^{3}$  STEL = 4 млн $^{-1}$  = 6 мг/м $^{3}$ , примечание определяет продолжительность и частоту, относящиеся к кратковременному значению МАК (частота х продолжительность (минуты за смену))

# Дижелезо три(сульфат)

TWA = 1 мг/м<sup>3</sup>, вдыхаемая пыль, рассчитано как Fe

### Кипр:

# Соляная кислота

Чехословакия:

Соляная кислота

 $TWA = 8 Mr/M^3$ 

STEL =  $15 \text{ Mr/m}^3$ 

# Дания:

# Треххлористое железо

Соляная кислота

TWA =  $5 \text{ млн}^{-1} = 7 \text{ мг/м}^3$ 

# Дижелезо три(сульфат)

TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# Эстония:

**Соляная кислота** TWA =  $5 \text{ млн}^{-1} = 8 \text{ мг/м}^3$ STEL =  $10 \text{ млн}^{-1} = 15 \text{ мг/м}^3$ 

### Испания:

# Треххлористое железо

TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# Соляная кислота

VLA-ED = 5  $MЛH^{-1}$  = 7,6  $MΓ/M^3$ VLA-EC = 10  $MЛH^{-1}$  = 15  $MΓ/M^3$ 

# Дижелезо три(сульфат)

VLA-ED =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# Франция:

### Соляная кислота

VLE = 5 млн $^{-1}$  = 7,6 мг/м $^{3}$ , пределы воздействия, связанные с нормированием

# Великобритания:

# Треххлористое железо

STEL =  $2 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# Соляная кислота

STEL =  $5 \text{ млн}^{-1} = 8 \text{ мг/м}^3$ TWA =  $1 \text{ млн}^{-1} = 2 \text{ мг/м}^3$ 

# Дижелезо три(сульфат)

STEL =  $2 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

### Греция:

# Треххлористое железо

 $TWA = 1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# kemira

### ПАСПОРТ БЕЗОПАСНОСТИ

Спр. № 03669/1.0/REG EU/EN

# Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Дата печати: 05.03.2008 Предыдущая дата: 00.00.0000

STEL =  $2 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe Соляная кислота TWA =  $5 \text{ млн}^{-1} = 7 \text{ мг/м}^3$ STEL =  $5 \text{ млн}^{-1} = 7 \text{ мг/м}^3$ Дижелезо три(сульфат) TWA = 1 мг/м $^3$ , рассчитано как Fe STEL = 2 мг/м $^3$ , рассчитано как Fe

### Венгрия:

### Соляная кислота

TWA = 8 мг/м<sup>3</sup>, і: раздражающее вещество (раздражает кожу, слизистые оболочки, глаза или все вместе) РЕАК = 16 мг/м<sup>3</sup>, і: раздражающее вещество (раздражает кожу, слизистые оболочки, глаза или все вместе)

# Ирландия:

# Треххлористое железо

TWA = 1 мг/м $^3$ , рассчитано как Fe STEL = 2 мг/м $^3$ , рассчитано как Fe Соляная кислота TWA =  $5 \text{ млн}^{-1} = 7 \text{ мг/м}^3$ STEL =  $10 \text{ млн}^{-1} = 14 \text{ мг/м}^3$ 

# Дижелезо три(сульфат)

TWA = 1 мг/м $^3$ , рассчитано как Fe STEL = 2 мг/м $^3$ , рассчитано как Fe

### Италия:

# Соляная кислота

 $TWA = 5 \text{ MJH}^{-1} = 8 \text{ MF/M}^3$ STEL =  $10 \text{ MJH}^{-1} = 15 \text{ MF/M}^3$ 

# Латвия:

### Соляная кислота

TWA =  $5 \text{ млн}^{-1} = 8 \text{ мг/м}^3$ STEL =  $10 \text{ млн}^{-1} = 15 \text{ мг/м}^3$ 

# Люксембург:

# Соляная кислота

TWA =  $5 \text{ млн}^{-1} = 8 \text{ мг/м}^3$ STEL =  $10 \text{ млн}^{-1} = 15 \text{ мг/м}^3$ 

# Литва:

# Соляная кислота

TWA = 5 млн $^{-1}$  = 8 мг/м $^3$ STEL = 10 млн $^{-1}$  = 15 мг/м $^3$ 

# Мальта:

# Соляная кислота

# Нидерланды:

# Треххлористое железо

TWA =  $0,1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# Соляная кислота

TWA =  $8 \text{ Mr/m}^3$ STEL = 15  $M\Gamma/M^3$ 

# Дижелезо три(сульфат)

TWA = 0,1 мг/м<sup>3</sup>, рассчитано как Fe,: Административный



Спр. № 03669/1.0/REG EU/EN

# Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

# Норвегия:

# Треххлористое железо

TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

### Соляная кислота

CEIL =  $5 \text{ MJH}^{-1} = 7 \text{ MF/M}^3$ 

# Дижелезо три(сульфат)

 $TWA = 1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

#### Польша:

# Соляная кислота

TWA =  $5 \text{ Mr/m}^3$ STEL =  $10 \text{ Mr/m}^3$ 

# Португалия:

# Треххлористое железо

TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

# Соляная кислота

STEL =  $5 \text{ MJH}^{-1}$ 

### Дижелезо три(сульфат)

TWA =  $1 \text{ мг/м}^3$ , рассчитано как Fe

### Словения:

### Соляная кислота

TWA =  $5 \text{ MJH}^{-1} = 8 \text{ MF/M}^3$ STEL =  $10 \text{ MJH}^{-1} = 16 \text{ MF/M}^3$ 

# Словакия:

# Соляная кислота

TWA =  $5 \text{ млн}^{-1} = 8 \text{ мг/м}^3$ CEIL =  $15 \text{ мг/м}^3$ 

### Контроль воздействия

# Контроль воздействия на рабочем месте

Обращаться в соответствии с правилами промышленной гигиены и техники безопасности.

Вблизи рабочего места нужно предусмотреть фонтанчик для промывки глаз или бутыль с водой.

# Защита дыхания

При нормальных условиях работы защита дыхания не требуется. При формировании аэрозолей или дымки, например, при чистке контейнера устройствами высокого давления, используйте полумаску с фильтром В2.

# Защита рук

Материал перчаток: резиновые или пластиковые перчатки. Соблюдайте инструкции относительно проницаемости и времени до разрыва, предоставленные поставщиком перчаток. Учитывайте также особые местные условия применения продукта, такие как опасность порезов, истирание и время контакта.

### Защита глаз

Плотно прилегающие очки. Бутыль для промывки глаз с чистой водой.

### Зашита кожи и тела

При необходимости надевайте защитную одежду. Используйте резиновые бахилы.

# 9. ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

# Общая информация (внешний вид, запах)



Спр. № 03669/1.0/REG EU/EN

Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

Физическое состояние жидкость

Цвет темно-коричневый

Запах резкий

Важная информация по технике безопасности и охране труда

рН прибл. 1

Температура/диапазон кипения 100-105°C

Точка вспышки не применяется

Взрывные свойства:

Нижний предел взрываемости не применяется не применяется не применяется Плотность 1,41-1,44 г/см<sup>3</sup>

Растворимость:

Растворимость в воде (20°C)

растворяется полностью

**Коэффициент распределения: n-октанол/вода** При разбавлении до менее 1% FeCl3 возникает

осадок гидроксида железа

Другие данные

Тепловое разложение 315°C

# 10. СТАБИЛЬНОСТЬ И ХИМИЧЕСКАЯ АКТИВНОСТЬ

# Условия, которых следует избегать

При нормальных условиях продукт стабилен.

Тепловое разложение 315°C

# Материалы, которых следует избегать

Металлы, основания

# Опасные продукты разложения

При нагревании выше температуры разложения может формироваться хлористый водород.

# 11. ТОКСИКОЛОГИЧЕСКАЯ ИНФОРМАЦИЯ

# Острая токсичность

**Треххлористое железо:** LD50/Орально/крыса: 450 мг/кг

# Раздражение и коррозия

### Треххлористое железо:

Кожа: кролик: раздражает

Глаза: кролик: сильно раздражает глаза



Спр. № 03669/1.0/REG EU/EN

# Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

# Сенсибилизация

# Треххлористое железо:

В соответствии с опытными данными сенсибилизации не возникает.

### Долговременная токсичность

# Треххлористое железо:

Канцерогенность

Продукт не считается канцерогеном.

Токсичное влияние на размножение

Считается, что продукт не оказывает токсичного воздействия на размножение.

### Человеческий опыт

Вдыхание

Симптомы: вдыхание может вызывать следующие симптомы – кашель и трудности дыхания.

Попадание на кожу

Симптомы: контакт с кожей может вызывать следующие симптомы – раздражение, ожоги.

Попадание в глаза:

Симптомы: попадание в глаза может вызывать следующие симптомы – жгучая боль и обильное слезотечение. Вызывает ожоги.

Попадание внутрь

Симптомы: попадание внутрь может вызывать следующие симптомы – раздражение слизистой оболочки, ожоги верхних пищеварительных органов.

# 12. ЭКОЛОГИЧЕСКАЯ ИНФОРМАЦИЯ

# Экотоксичные эффекты

# Водная токсичность

# Треххлористое железо:

LC50/ Lepomis macrochirus (синежаберная луна-рыба): 96,8 мг/л

Примечания: приведенная информация базируется на данных, полученных для аналогичных веществ. EC50/48 ч/Daphnia magna (морская блоха): 46,5 мг/л

Примечания: Приведенная информация базируется на данных, полученных для аналогичных веществ.

Считается, что данное вещество не должно оказывать долговременных воздействий на водные системы из-за быстрого формирования нерастворимых гидроксидов.

# Токсичность для других организмов



Спр. № 03669/1.0/REG EU/EN

# Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

# Подвижность

Растворимость в воде: полностью растворяется (20°C).

При разбавлении до менее 1% FeCl3 возникает осадок гидроксида железа.

### Устойчивость и разлагаемость

### Биологическая разлагаемость

Методы определения биологической разлагаемости не применяются к неорганическим веществам.

### Биологическая разлагаемость

Треххлористое железо:

Методы определения биологической разлагаемости не применяются к неорганическим веществам.

# Потенциал бионакопления

Не должно формироваться бионакопление.

Коэффициент распределения: п-октанол/вода: не применяется, неорганическое вещество

### Треххлористое железо:

Не должно формироваться бионакопление.

Коэффициент распределения: n-октанол/вода: не применяется, неорганическое вещество

### Другие вредные воздействия

Может снижать рН воды, и таким образом оказывать вредное воздействие на водные организмы.

# 13. ВОПРОСЫ УТИЛИЗАЦИИ

Продукт Классифицируется как опасные отходы. Утилизировать нужно в

соответствии с местными и национальными нормативами. Тщательно очищенная упаковка может перерабатываться.

Загрязненная упаковка Классифицируется как опасные отходы. Утилизировать нужно в

соответствии с местными и национальными нормативами.

# 14. ТРАНСПОРТНАЯ ИНФОРМАЦИЯ

**Номер ООН** 2582

Группа упаковки |||

Наземный транспорт

ADR/RID:

Класс: 8
Группа упаковки: III
Классификационный код: C1
Код риска 80
Этикетки ADR/RID: 8

**Описание товаров:** UN2582, хлористое железо, раствор



Спр. № 03669/1.0/REG EU/EN

Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007 Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

Морской транспорт

IMDG:

**Класс**: 8

Правильное техническое название: UN2582, ХЛОРИСТОЕ ЖЕЛЕЗО, РАСТВОР

**Группа упаковки:** III **Этикетки IMDG:** 8

Загрязнитель моря:

Воздушный транспорт

ICAO/IATA:

Класс:

Правильное техническое название: UN2582, раствор хлористого железа

**Группа упаковки:** III **Этикетки ICAO:** 8

# 15. НОРМАТИВНАЯ ИНФОРМАЦИЯ

# Информация о предупредительной этикетке

# Символ(ы)



С, коррозионный

Опасные компоненты, которые должны быть перечислены на этикетке

№ EINECS № CAS Компоненты

231-729-4 7705-08-0 Треххлористое железо

R-фразы

R22 Вреден при попадании внутрь

R34 Вызывает ожоги

S-фразы

S26 При попадании в глаза немедленно промойте глаза большим количеством воды и обратитесь к врачу.

S28 При попадании на кожу смойте большим количеством воды. S36/37/39 Носите защитную одежду, перчатки и защищайте глаза/лицо.

S45 При аварии, или если вы почувствовали себя плохо, немедленно обращайтесь к врачу (если возможно,

покажите ему этикетку).

# Национальное законодательство

Другие нормативы Продукт классифицируется и маркируется в соответствии с директивами ЕС или

соответствующими национальными законами.



Спр. № 03669/1.0/REG\_EU/EN

Хлорид железа

Дата пересмотра: 25.10.2007

Предыдущая дата: 00.00.0000 Дата печати: 05.03.2008

# 16. ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ИНФОРМАЦИЯ

# **Текст R-фраз, приведенных в Разделе 3**

R22 Вреден при попадании внутрь

R34 Вызывает ожоги R34 Вызывает ожоги

R37 Раздражает дыхательную систему

# Рекомендации по обучению

Рекомендуемые ограничения использования

Дополнительная информация

Источники ключевых данных, используемых при составлении данного Сертификата безопасности

Добавления, исключения, пересмотры