



HOJA DE SEGURIDAD

SOLUCION DE CLORURO FERROSO (FeCl₂)

SECCIÓN 1 - PRODUCTOS QUÍMICOS Y DE LA COMPAÑÍA

Productos Químicos XASALI S. de R. L. MI.
18 de Marzo 3122A col. Pedro Lozano
Monterrey, N.L. México C.P 64400
(52) + (81) 83-48-42-05

Nombre del producto: Actualización de solución de cloruro ferroso Mayor: 01/19/1999
CAS #: 7758-94-3 revisión menor: Dic/24/2008
Uso del producto: Agua tratamiento químico MSDS Código: FerrousCl

Contactos de Emergencia (24 horas).

Las emergencias relacionadas con derrame de sustancias químicas o la liberación, LLAME
CHEMTREC 1-800-424-9300

SECCIÓN 2 - COMPOSICIÓN / INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES

Ingrediente (s)% (w / w) ACGIH TWA CAS NO.

Cloruro ferroso 25 a 36 1 mg/m³ (como Fe) 7758-94-3
(Sales de hierro, solubles)

Ácido clorhídrico <5 ppm 7647-01-0 un techo

Agua 60-70 no se aplica 7732-18-5



SECCIÓN 3 - IDENTIFICACIÓN DE RIESGOS

Perspectiva general de emergencia: TOXIC! Irrita los ojos, piel, vías respiratorias y las mucosas. Dañino o mortal si se ingiere. Lea el MSDS entero para una evaluación más a fondo los riesgos.

Efectos potenciales sobre la salud:

Inhalación: Irritación de la nariz, la garganta y las membranas mucosas

Contacto con la piel: Irritación

Contacto con los ojos: Irritación

Ingestión: Irritación de la boca y el estómago. Los síntomas de envenenamiento grave incluyen dolor abdominal, diarrea o vómitos con sangre de color marrón o contenido del estómago. Palidez, cianosis, somnolencia, hiperventilación debido a la acidosis y colapso cardiovascular.

Efectos crónicos: No hay efectos crónicos esperados.

Carcinogenicidad: cloruro ferroso no está clasificado como cancerígeno por la ACGIH (Conferencia Americana de Higienistas Industriales Gubernamentales) o IARC (Agencia Internacional de Investigación sobre el Cáncer), no está regulado como carcinógeno por la OSHA (Occupational Safety and Health Administration), y no clasificado como carcinógeno por NTP (Programa Nacional de Toxicología).

SECCIÓN 4 - PRIMEROS AUXILIOS

General: En caso de malestar acuda al médico (mostrar la etiqueta si es posible).

Inhalación: Si se presentan síntomas, mover a la víctima al aire fresco. Dar respiración artificial SOLAMENTE si la respiración se ha detenido. La respiración artificial con la ayuda de una máscara de bolsillo con una válvula de una vía u otro dispositivo médico de respiración. Obtener atención médica inmediatamente.

Contacto con la piel: Quitar la ropa contaminada, joyas y zapatos. Lave inmediatamente la piel con jabón o detergente suave y agua corriente por lo menos 15 - 20 minutos hasta que no hay evidencia del químico. Si la irritación persiste acudir al médico.



Contacto con los ojos: Lave inmediatamente los ojos con agua corriente durante al menos 20 minutos, levantando los párpados superiores e inferiores, hasta que no haya restos de producto químico. Si la irritación persiste acudir al médico.

Ingestión: En caso de ingestión, contacto con el centro local de control de intoxicaciones o al médico de inmediato. No dar nada por boca a una persona inconsciente. Dar grandes cantidades de agua o leche. Si se producen vómitos, mantenga la cabeza más baja que las caderas para prevenir la aspiración. Afloje la ropa, como un collar, una corbata, un cinturón. Busque atención médica inmediata.

NOTA AL MÉDICO: En caso de inhalación de oxígeno. Realizar el lavado gástrico o emesis después de la ingestión, seguido de la administración de la solución de bicarbonato estándar (1 ml (mEq / ml) / kg) o antiácidos convencionales.

SECCIÓN 5 - MEDIDAS CONTRA INCENDIOS

Punto de inflamación: No aplicable.

Límites de inflamabilidad (Baja): No aplicable.

Límites de inflamabilidad (límite superior): No aplicable.

Auto Temperatura de ignición: No aplica

De combustión y productos de descomposición térmica: cloruro ferroso: Humos tóxicos de ácido clorhídrico

Velocidad de combustión: No aplicable

Poder explosivo: No aplicable

Sensibilidad al impacto mecánico: No aplica

Sensibilidad a la descarga: No disponible.

Riesgos de incendio y explosión: Durante un incendio, cloruro de hidrógeno irritante / tóxica y gas de fosgeno puede ser generada. Cloruro férrico reacciona con la mayoría de los metales para dar gas inflamable de hidrógeno potencialmente explosivas. El gas hidrógeno puede acumularse en concentraciones explosivas dentro de espacios confinados.

Medios de extinción: Agua pulverizada, niebla o espuma regular apropiado para el material circundante. Cool todos los contenedores expuestos con agua.

Información Especial: Los bomberos deben usar equipo de protección y equipo autónomo de respiración con mascarilla completa operando en modo de presión positiva. Mueva los contenedores expuestos del área del incendio si puede hacerlo sin riesgo. Cool todos los contenedores expuestos con agua.

NOTA: Ver también "Sección 10 Estabilidad y reactividad"



SECCIÓN 6 - FUGAS ACCIDENTALES

Derrames, fugas o pérdidas:

- ☒ Restringir el acceso a la zona hasta la finalización de la limpieza. Asegurar que el personal especializado lleve a cabo la limpieza. Use equipo de protección personal adecuados. No toque el material derramado.
- ☒ Detener la fuga si es posible sin riesgo personal.
- ☒ Derrames pequeños: Absorber el derrame con arena o material no combustible seco y recoger en un recipiente apropiado para su eliminación. Lave el área con agua.
- ☒ Derrames grandes: Evite la entrada en alcantarillas y áreas confinadas. Dique si es posible. Mantener a las personas no indispensables, aislar el área peligrosa y negar la entrada. Absorber el derrame con arena o material no combustible seco y recoger en un recipiente apropiado para su eliminación. Lave el área con agua.

Sección 7 - Manipulación y almacenamiento

Manipulación: Almacenar en área a prueba de corrosión. Los envases de este material pueden ser peligrosos cuando están vacíos ya que retienen residuos del producto (vapores, líquido); observar todas las advertencias y precauciones listadas para el producto. El uso de FRP o tubos de PVC.

Requisitos de almacenamiento: Almacenar en un recipiente herméticamente cerrado, de preferencia el recipiente proveedor. No almacene en recipientes de metal. Tanques de fibra de vidrio, plástico o recubiertos de caucho se pueden utilizar para el almacenamiento. Protegerlos de daños. En lugar seco. Mantener en la oscuridad. Lea la etiqueta antes de usar. Mantener separado de sustancias incompatibles.

SECCIÓN 8 - CONTROLES DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL

MEDIDAS PREVENTIVAS

Recomendaciones que figuran en esta sección indican el tipo de equipo, que proporcionará protección contra la exposición a este producto. Condiciones de uso, adecuación de ingeniería u otras medidas de control, y las exposiciones reales, dictarán la necesidad de instrumentos protectores especiales en su lugar de trabajo.

Controles de ingeniería: un sistema de ventilación de los locales y / o general es recomendado. Extracción local es generalmente preferida porque se puede controlar las emisiones del contaminante en su fuente, impidiendo dispersión del mismo en el área de trabajo general. Asegúrese de que la estación de lavajos y duchas de seguridad cerca de las estaciones de trabajo.



EQUIPO DE PROTECCIÓN PERSONAL

Protección para los ojos: Usar gafas cesta resistentes a productos químicos y / o un protector de cara completo donde el contacto sea posible. Mantenga lava ojos y regaderas de emergencia en el área de trabajo.

Protección de la piel: Usar ropa protectora impermeable, incluyendo botas, guantes, bata de laboratorio, delantal o monos, en su caso, para evitar contacto con la piel.

Material recomendado de protección de neopreno

Protección respiratoria: En condiciones de uso frecuente o fuerte exposición, protección respiratoria puede ser necesaria. Protección respiratoria está clasificada con el fin de mínimo a máximo. Cuenta las propiedades peligrosas antes de su uso.

- Cualquier respirador de cartucho químico con cartucho de gas ácido (s).
- Cualquier respirador de cartucho químico con una máscara completa y cartucho de gas ácido (s).
- Cualquier respirador purificador de aire con mascarilla completa y un bote de gases ácidos. Para concentraciones desconocidas y que presentan un peligro inmediato para la vida o la salud -
- Cualquier respirador con suministro de aire con máscara completa y que funcione a presión-demanda u otra modalidad de presión positiva.

PAUTAS DE EXPOSICIÓN

PRODUCTOS: cloruro ferroso: ACGIH TLV - 1 mg/m³ (como Fe) (sales de hierro, solubles)



PRODUCTOS QUÍMICOS XASALI

OFICINAS

18 DE MARZO No. 3122-A COL. PEDRO LOZANO
MONTERREY, N. L.
TEL. 8348-4205

www.productosquimicosxasali.com

SECCIÓN 9 - PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

Nombre alternativo (s): hierro Dicloruro

Nombre químico: cloruro ferroso

Familia química: sal de hierro

Fórmula molecular: FeCl_2

Peso Molecular: 126,76

Apariencia: líquido de color verde pálido

Olor: Muy ligero

pH: Menos de 1

Presión de Vapor (mm Hg a 20 ° C): Igual que el agua

Densidad del vapor (Aire = 1): No aplica

Punto de ebullición: No disponible

Punto de congelación: No disponible

Solubilidad (agua): 100% soluble

Solubilidad (otros): alcohol absoluto

Gravedad específica: 1,35 a 1,45

Tasa de evaporación: No aplicable.

% Volátil por volumen: No aplicable

% Compuestos orgánicos volátiles: No aplica

Sección 10 - Estabilidad y reactividad

Productos de descomposición peligrosos: Descomposición térmica: el ácido clorhídrico. El contacto con metales puede despedir hidrógeno gaseoso inflamable. Los contenedores pueden explotar cuando se calientan.

Estabilidad química: Estable a temperaturas y presión normales.

Condiciones que deben evitarse: Calor, llamas, chispas y otras fuentes de ignición. Los gases tóxicos pueden acumularse en espacios confinados. Puede encender o explotar en contacto con materiales combustibles.

Incompatibilidad con otras sustancias: metales, bases (materiales alcalinos), óxido de etileno, los halocarbonos, ácidos y materiales combustibles. Formas sensibles a los golpes mezclas explosivas con algunos metales (por ejemplo, potasio, sodio).

Polimerización peligrosa: No ocurrirá.