

Nombre común: **NITRATO FÉRRICO**

(FERRIC NITRATE)

Sinónimos: Nitrato de hierro (III); trinitrato de hierro
 Nombre químico: Ácido nítrico, sal de hierro (3+) (3:1)
 Fecha: abril de 2017 Traducción: junio de 2017

Número CAS: 10421-48-4
 Número Derecho a Saber: 0924
 Número DOT: UN 1466

Descripción y uso

El **nitrato férrico** es un sólido cristalino (como la arena) inodoro de color violeta pálido, verde o blanco. Se utiliza en la tintura de textiles, en el curtido de pieles, como reactivo químico y como agente anticorrosivo.

PERSONAL DE PRIMERA RESPUESTA >>>>
 VER PÁGINA 6

Resumen de riesgos

Evaluación de riesgos	Departamento	NFPA
SALUD	2	-
INFLAMABILIDAD	0	-
REACTIVIDAD	0	-

OXIDANTE FUERTE
 AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS
 NO ARDE

Clasificación del riesgo: 0=mínimo; 1=poco; 2=moderado; 3=importante; 4=extremo

Fuentes que lo citan

- ▶ El **nitrato férrico** figura en la *Right to Know Hazardous Substance List (Lista de sustancias peligrosas del Derecho a Saber)* ya que ha sido citado por los siguientes organismos: ACGIH, DOT, NIOSH y EPA.

[VER EL GLOSARIO EN PÁGINA 4.](#)

PRIMEROS AUXILIOS

Contacto con los ojos

- ▶ Enjuague los ojos inmediatamente con abundante agua por al menos 15 minutos, levantando los párpados superiores e inferiores. Si procede, retire los lentes de contacto al enjuagar.

Contacto con la piel

- ▶ Quite la ropa contaminada y lave la piel contaminada con agua.

Inhalación

- ▶ Retire a la víctima del lugar de exposición.
- ▶ Inicie la respiración de rescate (utilizando precauciones universales) en caso de paro respiratorio y la reanimación cardiopulmonar en caso de paro cardíaco.
- ▶ Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.

TELÉFONOS DE EMERGENCIA

Centro de información toxicológica: 1-800-222-1222
 CHEMTREC: 1-800-424-9300
 Línea de emergencias del NJ DEP: 1-877-927-6337
 Centro Nacional de Respuesta: 1-800-424-8802

- ▶ El **nitrato férrico** puede afectar por inhalación.
- ▶ El contacto puede irritar la piel y los ojos.
- ▶ La inhalación de **nitrato férrico** puede irritar la nariz y la garganta, causando tos y respiración con silbido.
- ▶ Los altos niveles de esta sustancia pueden reducir la capacidad de la sangre de transportar *oxígeno*, causando dolor de cabeza, cansancio, mareo y una coloración azulada en la piel y los labios (*metahemoglobinemia*).
- ▶ La exposición alta repetida puede llevar a la acumulación de *hierro* en el organismo, con náusea, vómitos, dolor estomacal, estreñimiento y heces negras.
- ▶ El **nitrato férrico** podría afectar al hígado.
- ▶ El **nitrato férrico** no es combustible, pero acelera la combustión de otras sustancias, ya que es un OXIDANTE FUERTE.

Límites de exposición laboral

Los siguientes son los límites de exposición a las *sales solubles de hierro* (medidos como *hierro*):

NIOSH: El REL es de **1 mg/m³** como promedio durante una jornada de 10 horas.

ACGIH: El TLV es de **1 mg/m³** como promedio durante una jornada de 8 horas.

Determinar la exposición

- ▶ Es importante leer la etiqueta del producto y la Hoja de Datos de Seguridad del Material del fabricante para aprender cuáles son los componentes químicos del producto y obtener información importante sobre las medidas de seguridad y los efectos sobre la salud de la mezcla.
- ▶ Se recomienda leer la Hoja Informativa sobre Sustancias Peligrosas del Departamento (ver el glosario) de cada componente químico o en <http://nj.gov/health/workplacehealthandsafety/right-to-know> o en el lugar de trabajo en el archivo correspondiente a la ley del Derecho a Saber o la norma de comunicación de riesgos.
- ▶ Los trabajadores tienen el derecho a tener esta información según las leyes WCRTK, PEOSHA (del sector público) y OSHA (del sector privado).
- ▶ La ley WCRTK y la norma de comunicación de riesgos de la PEOSHA (N.J.A.C. 12:100-7) exigen a la mayoría de los empleadores que rotulen las sustancias químicas en el trabajo, y a los empleadores del sector público que proporcionen a los empleados información acerca de los peligros químicos y las medidas de control. La norma de comunicación de riesgos (29 CFR sección 1910 norma 1200) de la OSHA exige a los empleadores del sector privado que proporcionen a los empleados capacitación e información similares.

En la presente Hoja Informativa se resume la información disponible sobre los riesgos sobre la salud de la exposición. La duración de la exposición, concentración de sustancia y otros factores pueden afectar la sensibilidad individual a los posibles efectos descritos a continuación.

Riesgos para la salud

Efectos agudos sobre la salud

Los siguientes efectos agudos (a corto plazo) sobre la salud pueden ocurrir inmediatamente o poco después de la exposición al **nitrate férrico**:

- ▶ El contacto puede irritar la piel y los ojos.
- ▶ La inhalación de **nitrate férrico** puede irritar la nariz y la garganta, causando tos y respiración con silbido.
- ▶ Los altos niveles de esta sustancia pueden reducir la capacidad de la sangre de transportar *oxígeno*, causando dolor de cabeza, cansancio, mareo y una coloración azulada en la piel y los labios (*metahemoglobinemia*). La exposición a niveles muy altos puede causar dificultad respiratoria, insuficiencia circulatoria repentina e incluso la muerte.

Efectos crónicos sobre la salud

Los siguientes efectos crónicos (a largo plazo) sobre la salud pueden ocurrir algún tiempo después de la exposición al **nitrate férrico** y perdurar durante meses o años:

Riesgo de cáncer

- ▶ Según la información actualmente disponible al Departamento, faltan estudios para determinar la capacidad cancerígena en animales del **nitrate férrico**.

Riesgos para la salud reproductiva

- ▶ Según la información actualmente disponible al Departamento, faltan estudios para determinar la capacidad del **nitrate férrico** para afectar a la reproducción.

Otros efectos

- ▶ La exposición alta repetida puede llevar a la acumulación de *hierro* en el organismo, con náusea, vómitos, dolor estomacal, estreñimiento y heces negras.
- ▶ El **nitrate férrico** podría afectar al hígado.

Recomendaciones médicas

Exámenes médicos

En caso de síntomas o sospecha de exposición excesiva, se recomienda lo siguiente:

- ▶ Pruebas de hígado
- ▶ Determinación de metahemoglobina en sangre
- ▶ Determinación de *hierro* en suero

Es importante que cualquier evaluación incluya una cuidadosa historia de síntomas actuales y anteriores con una exploración física. Los exámenes médicos que buscan daños ya causados no sirven como sustituto del control de la exposición.

Se recomienda obtener fotocopias de la documentación clínica propia. El trabajador tiene el derecho a tener la información propia según la norma de la OSHA de acceso a los registros médicos y de exposición del empleado (29 CFR sección 1910 norma 1020).

Fuentes de exposición múltiple

- ▶ Un consumo de alcohol más que ligero puede causar daño al hígado. El consumo de alcohol puede agravar el daño hepático causado por el **nitrate férrico**.
- ▶ No es aconsejable tomar pastillas con alto contenido de *hierro* (p. ej. ciertas pastillas de vitaminas) sin primero consultar al médico.

Controles y prácticas laborales

Es necesario obtener la consulta de expertos en medidas de control siempre que no puedan sustituirse las sustancias muy tóxicas, perjudiciales para la salud reproductiva o sensibilizantes por sustancias menos tóxicas. Las medidas de control incluyen: (1) aislamiento de sustancias extremadamente irritantes o corrosivas en procesos químicos, (2) ventilación localizada si una sola exposición puede ser perjudicial y (3) ventilación general para controlar la exposición a sustancias irritantes para la piel y los ojos. En el documento del NIOSH sobre las bandas de control en www.cdc.gov/niosh/topics/ctrlbanding/ se ofrece más información sobre las medidas de control en el trabajo.

Además, se recomiendan las siguientes prácticas laborales:

- ▶ Rotule los recipientes de proceso.
- ▶ Proporcione a los empleados información y capacitación sobre los riesgos.
- ▶ Monitoree las concentraciones de sustancias químicas en el aire.
- ▶ Utilice controles de ingeniería si las concentraciones exceden los niveles de exposición recomendados.

- ▶ Proporcione fuentes lavaojos y duchas de seguridad.
- ▶ Lávese o dúchese tras el contacto de la piel con sustancias peligrosas.
- ▶ Siempre lávese al final de la jornada.
- ▶ Póngase ropa limpia si la ropa se contamina.
- ▶ No lleve a casa la ropa contaminada.
- ▶ Obtenga capacitación especializada sobre cómo lavar la ropa contaminada.
- ▶ Evite comer, fumar y beber en zonas de manipulación, proceso o almacenamiento de sustancias químicas.
- ▶ Lávese las manos con cuidado antes de comer, fumar, beber, maquillarse o usar el baño.

Además, lo siguiente puede ser útil o necesario:

- ▶ Utilice una aspiradora o un método húmedo para reducir el polvo durante la limpieza. NO BARRA EN SECO.

Equipo de protección individual

La norma de la OSHA de equipo de protección individual (29 CFR sección 1910 norma 132) exige a los empleadores que determinen el equipo de protección individual adecuado para cada situación riesgosa y proporcionen capacitación a los empleados sobre cómo y cuándo utilizarlo.

Las siguientes recomendaciones sirven solo de guía y quizás no se apliquen a todas las situaciones.

Guantes y ropa

- ▶ Evite el contacto de la piel con **nitrate férrico**. Use equipos de protección individual de materiales que no puedan ser permeados ni degradados por la sustancia. Los proveedores y fabricantes de equipos de seguridad pueden ofrecer recomendaciones sobre el material de guantes y ropa que ofrezca la mayor protección para el trabajo.
- ▶ Los fabricantes de equipos de seguridad recomiendan guantes de nitrilo y caucho natural, y ropa de Tyvek® o un material equivalente.
- ▶ Todas las prendas de protección (trajes, guantes, calzado, protección para la cabeza) deben estar limpias y disponibles todos los días y deben ponerse antes de trabajar.

Protección ocular

- ▶ Use protección ocular con coberturas laterales o gafas de protección.
- ▶ Si se necesita protección adicional de cara completa, utilice en combinación con una pantalla facial. No utilice una pantalla facial sin también utilizar otro tipo de protección ocular.

Protección respiratoria

El uso incorrecto de los equipos de respiración es peligroso. Los equipos de respiración solo deben utilizarse si el empleador tiene en vigor un programa por escrito que tome en cuenta las condiciones laborales, los requisitos de capacitación de los trabajadores, las pruebas de ajuste de los equipos de respiración y los exámenes médicos, según se describen en la norma de la OSHA de protección respiratoria (29 CFR sección 1910 norma 134).

- ▶ Donde exista la posibilidad de exposición superior a **1 mg/m³** (como *hierro*), utilice un equipo de respiración homologado por el NIOSH, de tipo purificador de aire, de presión negativa, con un filtro de partículas N, R o P95. Un equipo de respiración de máscara completa ofrece mayor protección que uno de mascarilla, y un equipo de respiración purificador de aire, de tipo aire forzado, ofrece aún más protección.
- ▶ Abandone la zona de inmediato si usted (1) puede oler, percibir el sabor o detectar de otra manera el **nitrate férrico**, (2) percibe una resistencia respiratoria anormal cuando utilice filtros de partículas o (3) tiene irritación ocular cuando utilice un equipo de respiración de máscara completa. Averigüe que todavía sea hermético el sello entre la máscara y el rostro. Si hay hermeticidad, cambie el filtro o cartucho. Si falta hermeticidad, puede necesitarse otro equipo de respiración.
- ▶ Tenga en cuenta todas las posibles fuentes de exposición en el lugar de trabajo. Puede necesitarse una combinación de filtros, prefiltros o cartuchos para protegerse contra las diversas formas de una sustancia química (como vapores o nieblas) o una mezcla de sustancias químicas.
- ▶ Donde exista la posibilidad de exposición superior a **13 mg/m³** (como *hierro*), utilice un equipo de respiración autónomo homologado por el NIOSH, o un equipo de respiración de suministro de aire con máscara completa, en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva. Para mayor protección, utilice en combinación con un equipo de respiración autónomo en modo de presión a demanda u otro modo de presión positiva.

Riesgos de incendio

Si los empleados son responsables de la extinción de incendios, ellos deben estar capacitados y equipados según la norma de la OSHA de cuerpos de bomberos (29 CFR sección 1910 norma 156).

- ▶ El **nitrate férrico** no es combustible, pero acelera la combustión de otras sustancias, ya que es un OXIDANTE FUERTE.
- ▶ Utilice agua solamente. NO UTILICE POLVO QUÍMICO SECO ni DIÓXIDO DE CARBONO como agente extintor.
- ▶ AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros, *óxidos de nitrógeno* y *ácido nítrico*.

Derrames y emergencias

Si los empleados son responsables de limpiar los derrames, ellos deben estar debidamente capacitados y equipados. Puede aplicarse la norma de la OSHA de manejo de desechos peligrosos y respuesta de emergencia (29 CFR sección 1910 norma 120).

En caso de derrame de **nitrate férrico**, tome las siguientes medidas:

- ▶ Evacue al personal. Restrinja e impida el acceso a la zona.
- ▶ Elimine todas las fuentes de ignición.
- ▶ Humedezca el material derramado antes de limpiar o limpie con una aspiradora con filtro HEPA. Deposite en recipientes herméticos para la eliminación.

- ▶ Neutralice los derrames líquidos con cal seca, arena o cenizas de sosa y deposite en recipientes herméticos para su eliminación.
- ▶ Ventile y lave la zona después de completar la limpieza.
- ▶ NO elimine al alcantarillado los derrames por lavado.
- ▶ Puede ser necesario contener y eliminar el **nitrate férrico** como DESECHO PELIGROSO. Pueden obtenerse recomendaciones específicas comunicándose con la oficina regional de la EPA o del DEP estatal.

Manipulación y almacenamiento

Antes de trabajar con el **nitrate férrico** se necesita capacitación en las técnicas correctas de manipulación y almacenamiento.

- ▶ El **nitrate férrico** puede reaccionar con COMPUESTOS ORGÁNICOS; MATERIALES COMBUSTIBLES; AGENTES REDUCTORES (como LITIO, SODIO, ALUMINIO y los correspondientes HIDRUROS); y ÉSTERES DE ALQUILO para causar incendios y explosiones.
- ▶ El **nitrate férrico** no es compatible con METALES (sobre todo los metales pirofóricos como MAGNESIO y ALUMINIO *finamente divididos*); COMPUESTOS DE CIANURO; SALES METÁLICAS; ÁCIDOS FUERTES (como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); ALCOHOLES; HIDRAZINA; PERÓXIDOS; GLICIDOL; ÉSTERES; ni CLOROCARBONATO DE ISOPROPILO.
- ▶ Almacene en un lugar fresco y bien ventilado en recipientes bien cerrados y alejados de MATERIALES ORGÁNICOS y COMBUSTIBLES (incluidos los pisos de madera).
- ▶ Las soluciones acuosas de **nitrate férrico** son corrosivas para los METALES.

Recursos informativos de salud laboral

El Servicio de Salud Laboral del Departamento ofrece múltiples servicios. Entre ellos, se incluyen recursos informativos, materiales educativos, presentaciones públicas, e investigaciones y evaluaciones médicas y de higiene industrial.

Para obtener más información, puede comunicarse con:

New Jersey Department of Health
Right to Know Program
PO Box 368
Trenton, NJ 08625-0368
Teléfono: 609-984-2202
Fax: 609-984-7407
Correo electrónico: rtk@doh.nj.gov
Internet:
<http://nj.gov/health/workplacehealthandsafety/right-to-know/>

Las Hojas Informativas sobre Sustancias Peligrosas no deben ser reproducidas ni vendidas con fines comerciales.

GLOSARIO

La **ACGIH**, *American Conference of Governmental Industrial Hygienists* (Conferencia Estadounidense de Higienistas Industriales Gubernamentales) hace recomendaciones sobre los límites de exposición laboral a sustancias químicas (valores límites umbral; ver TLV).

Los **AEGL**, *acute exposure guideline levels*, son los niveles de referencia de la exposición aguda establecidos por la EPA, que se refieren a los riesgos de la exposición única o poco frecuente a las sustancias químicas en el aire.

La **AIHA** es la *American Industrial Hygiene Association* (Asociación Estadounidense de Higiene Industrial).

Un **carcinógeno** es una sustancia que causa cáncer.

El **CAS** es el *Chemical Abstracts Service* (Servicio de Resúmenes Químicos). El **número CAS** es el número único de identificación asignado a una sustancia por el CAS.

El **CFR** es el *Code of Federal Regulations* (Código de Regulaciones Federales).

El **CHEMTREC** es el *Chemical Transportation Emergency Center* (Centro para Situaciones de Emergencia en el Transporte de Sustancias Químicas).

Una sustancia **combustible** es un sólido, líquido o gas que puede arder.

Una sustancia **corrosiva** es un sólido, líquido o gas que puede destruir los tejidos del ser humano o causar una corrosión importante en los recipientes.

La **densidad de vapor** es la relación entre el peso del volumen de dos gases (normalmente uno de ellos es el *aire*), en las mismas condiciones de temperatura y presión.

La **densidad relativa** es la relación entre la densidad de una sustancia a la densidad de una sustancia de referencia (que normalmente es el *agua*) en las mismas condiciones de temperatura y presión.

La **degradación** es un cambio en las propiedades físicas de un material debido a los efectos adversos de una sustancia.

El **DEP** es el *Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección Ambiental) de los Estados Unidos.

El **Departamento** se refiere al *New Jersey Department of Health* (Departamento de Salud de New Jersey).

El **DOT**, *Department of Transportation* (Departamento de Transporte), es el organismo federal responsable de controlar el transporte de sustancias químicas.

La **EPA**, *Environmental Protection Agency* (Agencia de Protección Ambiental), es el organismo federal responsable de controlar los riesgos ambientales.

Los **ERPG**, *emergency response planning guidelines*, son niveles de referencia para la planificación de emergencias, que son estimaciones de rangos de concentraciones a las cuales es razonable prever efectos adversos sobre la salud.

Un **feto** es un ser humano o animal no nacido.

La **Guía**, *Emergency Response Guidebook* (*Guía de respuesta en caso de emergencia*), es para el uso del personal de

primera respuesta en caso de emergencias en el transporte de sustancias peligrosas.

La **IARC** es la *International Agency for Research on Cancer* (Centro Internacional de Investigación sobre el Cáncer).

Una sustancia **inflamable** es un sólido, líquido, vapor o gas que se inflama con facilidad y se quema con rapidez.

El **IRIS**, *Integrated Risk Information System* (Sistema Integrado de Información sobre Riesgos), es una base de datos de la EPA con información sobre los efectos sobre la salud humana que puedan resultar de la exposición a sustancias químicas.

El **LIE**, límite inferior de explosividad, es la mínima concentración de sustancia combustible (gas o vapor) en el aire capaz de continuar una explosión.

El **LSE**, límite superior de explosividad, es la máxima concentración de sustancia combustible (gas o vapor) en el aire capaz de iniciar una reacción o explosión.

mg/m³ significa miligramos de sustancia química por metro cúbico de aire. Es una medida de concentración (peso/volumen).

Un **mutágeno** es una sustancia que causa mutaciones. Una **mutación** es un cambio en el material genético de la célula de un organismo que puede llevar a malformaciones en recién nacidos, abortos espontáneos o cánceres.

La **NFPA**, *National Fire Protection Association* (Asociación Nacional para la Protección contra Incendios), clasifica las sustancias según el riesgo de incendio y explosión.

El **NIOSH**, *National Institute for Occupational Safety and Health* (Instituto Nacional para la Salud y Seguridad en el Trabajo), pone a prueba los equipos, evalúa y aprueba los equipos de respiración, realiza estudios de peligros laborales, y propone normas a la OSHA.

El **N.J.A.C.** es el *New Jersey Administrative Code* (Código Administrativo de New Jersey).

El **NJDEP** es el *New Jersey Department of Environmental Protection* (Departamento de Protección Ambiental de New Jersey).

El **NTP**, *National Toxicology Program* (Programa Nacional de Toxicología), estudia las sustancias químicas para determinar la capacidad cancerígena.

La **OSHA**, *Occupational Safety and Health Administration* (Administración de Salud y Seguridad en el Trabajo), es un organismo federal que establece normas de salud y seguridad y asegura el cumplimiento de las mismas. Las mismas siglas también se refieren a la *Safety and Health Act* (Ley de Salud y Seguridad en el Trabajo).

Los **PAC**, *protective action criteria* (criterios de acción protectora), son valores establecidos por el *Department of Energy* (Departamento de Energía) que se utilizan para planificar la respuesta a accidentes con emisión de sustancias químicas.

El **PEL**, *permissible exposure limit*, es el límite de exposición permisible a una sustancia en el trabajo establecido por la OSHA que, por lo general, se basa en un promedio ponderado en un periodo de exposición de 8 horas.

El **PEOSH**, *Public Employees' Occupational Safety and Health Program*, es el Programa de Salud y Seguridad en los Trabajos del Sector Público.

La **PEOSHA** es la *New Jersey Public Employees' Occupational Safety and Health Act* (Ley de Salud y Seguridad en los Trabajos del Sector Público de New Jersey), que establece las normas de salud y seguridad en los trabajos del sector público y exige su cumplimiento.

La **permeación** es el movimiento de sustancias químicas a través de los materiales protectores.

Las siglas **PIH** significan *Poison Inhalation Hazard* (riesgo de intoxicación por inhalación), una clasificación de sustancias químicas establecida por el DOT.

El **potencial de ionización** es la cantidad de energía (medida en electronvoltios) necesaria para extraer un electrón de un átomo o una molécula.

ppm significa partes de sustancia por millón de partes de aire. Es una medida de concentración por volumen en el aire.

La **presión de vapor** es la fuerza ejercida por el vapor en equilibrio con la fase sólida o líquida de la misma sustancia. La presión de vapor aumenta a medida que aumenta la concentración de sustancia en el aire y, como consecuencia, también aumenta las probabilidades de inhalarla.

El **punto de ebullición** es la temperatura mínima a la cual una sustancia puede cambiar de estado físico, pasando de líquido a gas.

El **punto de inflamación** es la temperatura mínima a la cual un líquido o sólido emite vapores que pueden formar una mezcla inflamable con el aire.

Una sustancia **reactiva** es un sólido, líquido o gas que emite energía en determinadas condiciones.

El **REL**, *recommended exposure limit*, es el límite recomendado de exposición laboral del NIOSH y, por lo general, se basa en un promedio ponderado durante un periodo de exposición de 10 horas.

El **STEL**, *short-term exposure limit*, es el límite de exposición a corto plazo (casi siempre durante un periodo de 15 minutos) a una sustancia en el trabajo que nunca debe excederse.

La **temperatura crítica** es la temperatura por encima de la cual un gas no puede licuarse, sin importar la presión aplicada.

Un **teratógeno** es una sustancia que causa daño al feto y malformaciones en recién nacidos.

El **TLV**, *threshold limit value*, el valor límite umbral, es el límite de exposición a una sustancia en el trabajo establecido por la ACGIH que, por lo general, se basa en un promedio ponderado en un periodo de exposición de 8 horas.

La **WCRTK**, *Worker and Community Right to Know Act* es la Ley del Derecho a Saber para la Comunidad y el Trabajador de New Jersey.

Los **WEEL**, *Workplace Environmental Exposure Levels*, son niveles de exposición laboral a una sustancia en el aire establecidos por AIHA.

Nombre común: **NITRATO FÉRRICO**

Sinónimos: Nitrato de hierro (III); trinitrato de hierro

Núm. CAS: 10421-48-4

Fórmula molecular: FeN_3O_9

Núm. Derecho a Saber: 0924

Descripción: Sólido cristalino inodoro de color violeta pálido, verde o blanco

DATOS SOBRE LOS RIESGOS

Evaluación de riesgos	Lucha contra incendios	Reactividad
<p>2 - Salud</p> <p>0 - Incendio</p> <p>0 - Reactividad</p> <p>Núm. DOT: UN 1466</p> <p>Núm. de la Guía: 140</p> <p>Categoría de riesgo: 5.1 (oxidante)</p>	<p>El nitrato férrico no es combustible, pero acelera la combustión de otras sustancias, ya que es un OXIDANTE FUERTE.</p> <p>Utilice agua solamente. NO UTILICE POLVO QUÍMICO SECO ni DIÓXIDO DE CARBONO como agente extintor.</p> <p>AL INFLAMARSE, SE PRODUCEN GASES TÓXICOS, entre otros, <i>óxidos de nitrógeno</i> y <i>ácido nítrico</i>.</p>	<p>El nitrato férrico puede reaccionar con COMPUESTOS ORGÁNICOS; MATERIALES COMBUSTIBLES; AGENTES REDUCTORES (como LITIO, SODIO, ALUMINIO y los correspondientes HIDRUROS); y ÉSTERES DE ALQUILO para causar incendios y explosiones.</p> <p>El nitrato férrico no es compatible con METALES (sobre todo metales pirofóricos como MAGNESIO y ALUMINIO <i>finamente divididos</i>); COMPUESTOS DE CIANURO; SALES METÁLICAS; ÁCIDOS FUERTES (como el CLORHÍDRICO, SULFÚRICO y NÍTRICO); ALCOHOLES; HIDRAZINA; PERÓXIDOS; GLICIDOL; ÉSTERES; ni CLOROCARBONATO DE ISOPROPILO.</p>

FUGAS Y DERRAMES

Distancias de aislamiento:

Derrame: 25 metros (75 pies)

Incendio: 800 metros (0.5 millas)

Humedezca el material derramado antes de limpiar o limpie con una aspiradora con filtro HEPA. Deposite en recipientes herméticos para la eliminación.

Neutralice los derrames líquidos con cal seca, arena o cenizas de sosa y deposite en recipientes herméticos para su eliminación.

NO elimine al alcantarillado los derrames por lavado.

LÍMITES DE EXPOSICIÓN

NIOSH: 1 mg/m³, TWA 10 h (como *hierro*);

ACGIH: 1 mg/m³, TWA 8 h (como *hierro*);

Los valores PAC son:

PAC-1 = 13 mg/m³ PAC-2 = 140 mg/m³

PAC-3 = 850 mg/m³

EFFECTOS SOBRE LA SALUD

Ojos: Irritación

Piel: Irritación

Inhalación: Irritación de la nariz y la garganta con tos y respiración con silbido

Dolor de cabeza, cansancio, mareo y una coloración azulada en la piel y los labios (*metahemoglobinemia*)

PROPIEDADES FÍSICAS

Umbral de olor: Inodoro

Punto de inflamación: No inflamable

Densidad relativa: 1.7 (agua = 1)

Solubilidad en agua: Soluble

Punto de ebullición: Se descompone a < 212 °F (< 100 °C)

Punto de fusión: 117 °F (47 °C)

Peso molecular: 242

EQUIPO DE PROTECCIÓN

Guantes: Nitrilo y caucho natural

Traje completo: Tyvek®

Respiratoria: > 1 mg/m³ - purificador de aire de máscara completa con filtros de alta eficacia
> 13 mg/m³ - suministro de aire presión a demanda o autónomo

PRIMEROS AUXILIOS Y DESCONTAMINACIÓN

Retire a la víctima del lugar de la exposición.

Enjuague los ojos con abundante agua por al menos 15 minutos. Si procede, retire los lentes de contacto.

Quite la ropa contaminada y lave la piel contaminada con agua.

Inicie la respiración artificial en caso de paro respiratorio y, en caso necesario, la reanimación cardiopulmonar.

Traslade sin demora a la víctima a un centro de atención médica.