INFORMACIÓN GENÉRICA DE SEGURIDAD QUÍMICA

Sulfato férrico

Hoja genérica de referencia. La formulación y los valores contractuales se concretan para el producto, el uso, el mercado y el territorio de destino.

1. Identificación del producto y de la empresa

Sal férrica · solución o sólido. Coagulación y precipitación en esquemas de tratamiento de agua. Documento de LOMISA Distribuciones y Proyectos, S.L.U.. Los datos de contacto figuran en cada página. En una emergencia activar el servicio de emergencias del país (112 en la UE) y comunicar el producto, la vía de exposición y la formulación disponible. El contacto comercial no sustituye al servicio de emergencias.

2. Identificación de peligros

Coagulantes de aluminio o hierro pueden ser ácidos, corrosivos o lesivos para los ojos según concentración y basicidad. La clasificación de una sal sólida no se traslada sin revisión a la solución.

La clasificación, pictogramas e indicaciones H/P se asignan a la sustancia o mezcla identificada, con su concentración e impurezas. Esta información describe los peligros relevantes de la familia y no establece una etiqueta común para todas sus variantes.

3. Composición e información sobre componentes

Sulfato de hierro(III), CAS 10028-22-5 · Agua · Acidez libre, hierro(II) e insolubles controlados

Las alternativas no se suman como receta. Los porcentajes se expresan sobre producto tal cual o base seca, indicando cuál se utiliza. La hoja de composición y propiedades de este producto complementa esta información; una composición de referencia no certifica un lote.

RESPUESTA, MANIPULACIÓN Y EXPOSICIÓN

Sulfato férrico

4. Primeros auxilios

Ojos: aclarar inmediatamente con agua, retirar lentes si resulta fácil y continuar el lavado; solicitar valoración ante lesión o persistencia de molestias. Piel: retirar ropa contaminada y lavar con agua. Inhalación: aire limpio sin exponer al rescatador. Ingestión: no provocar vómito; enjuagar la boca si la persona está consciente y solicitar orientación médica. No dar nada por boca a una persona inconsciente. Ante salpicadura corrosiva, iniciar lavado inmediato y prolongado con agua y solicitar asistencia médica urgente. No neutralizar sobre piel u ojos.

5. Medidas frente a incendios

Las soluciones de ácido mineral común no son combustible, pero pueden liberar gases corrosivos o reaccionar con materiales del incendio. Comprobar disolventes o ácidos orgánicos en mezclas; enfriar y contener por personal de intervención.

6. Vertido accidental

Aislar y ventilar sin exponerse a gases. Contener con material compatible. Neutralización solo mediante procedimiento controlado por personal capacitado; no mezclar residuos ácidos con hipoclorito ni otros residuos.

7. Manipulación y almacenamiento

En envase compatible, identificado y con retención. Separar de bases, hipocloritos y otros reactivos incompatibles. Mantener duchas y lavaojos accesibles; controlar temperatura de trasvase y dilución.

8. Control de exposición y protección personal

Sistema cerrado o extracción de nieblas/vapores. Gafas estancas y pantalla frente a salpicaduras; guantes, ropa y botas resistentes a la mezcla concreta. El filtro respiratorio debe corresponder al gas y/o aerosol; no hay un cartucho universal. Los límites de exposición y el tiempo de permeación del guante se verifican para la sustancia, concentración y normativa laboral del destino; no se asignan valores universales a la familia.

PROPIEDADES, REACTIVIDAD Y EFECTOS

Sulfato férrico

9. Propiedades físicas y químicas

Parámetro	Dato / descripción	Condición y alcance
Estado / aspecto	Solución o sólido según referencia	Descripción de la familia.
Comportamiento en agua	Soluble y ácido; concentración expresada como Fe total, Fe(III) o sal, con base explícita.	Evaluación con el agua y las condiciones del proceso.
pH / acidez / alcalinidad	Valor de la referencia	En sólidos, indicar concentración de la dispersión o solución. En productos no acuosos, pH puede no ser aplicable.
Densidad / viscosidad	Valor a temperatura de ensayo	Distinguir densidad real, aparente y relativa; la viscosidad requiere método y, si procede, cizalla.

10. Estabilidad y reactividad

Bases concentradas: calor y precipitación. Metales incompatibles y otros reactivos según acidez. No mezclar coagulantes con hipoclorito o residuos químicos.

11. Información toxicológica

Las vías de exposición relevantes son contacto ocular/cutáneo, inhalación de polvo, niebla o vapor e ingestión accidental, según la presentación. Los efectos específicos se describen en el apartado 2. No se atribuyen valores de toxicidad aguda ni ausencia de sensibilización o efectos crónicos a una mezcla sin identificar sus componentes y sus concentraciones.

12. Información ecológica

Controlar pH, aluminio o hierro residual y arrastre de lodos. La dilución no sustituye el tratamiento ni permite un vertido directo.

RESIDUOS, TRANSPORTE Y ALCANCE

Sulfato férrico

13. Consideraciones sobre eliminación

Recoger producto, absorbentes, envases y aguas de limpieza identificados; no mezclar residuos incompatibles. La clasificación del residuo depende también de los contaminantes incorporados durante el uso. Seleccionar un gestor y destino autorizados según el territorio, sin asignar un código de residuo único a todos los procesos. Controlar pH, aluminio o hierro residual y arrastre de lodos. La dilución no sustituye el tratamiento ni permite un vertido directo.

14. Información de transporte

El número ONU, denominación, clase y grupo de embalaje dependen de la composición y presentación identificadas. No se declara el conjunto de la familia como mercancía no peligrosa. Verificar régimen de transporte por carretera, mar o aire, cantidades, envase homologado cuando corresponda y documentación exigida para el trayecto y destino.

15. Información reglamentaria

La referencia de suministro se evalúa conforme al sistema de clasificación y documentación química del mercado de destino. En la UE se consideran REACH y CLP cuando resulten aplicables. Aptitud para agua potable, uso biocida, alimentación o farmacia requiere documentación específica del producto y uso; esta hoja no atribuye autorizaciones ni certificaciones a toda la familia.

16. Otras informaciones

Edición documental 19/11/2026 · Rev. 03. Información genérica de referencia organizada en 16 apartados. La FDS específica se concreta para la composición final y el destino. CAS identifica una sustancia; % m/m expresa masa de componente respecto a masa de producto; materia activa identifica el componente funcional y su base de cálculo. La formulación se definirá en la industria química que LOMISA designe para cada entrega, según el mercado y el territorio de destino.

Selección técnica relacionada

Comprobar estabilidad de la solución y materiales de trasiego. No comparar dos productos únicamente por su densidad. La evaluación incluye fósforo o turbidez de salida, hierro residual y facilidad de deshidratación del lodo.