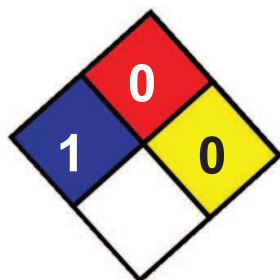


## FICHA DE SEGURIDAD SULFATO DE ZINC 28%



Pictograma NFPA

### 1. IDENTIFICACIÓN DEL MATERIAL Y DE LA COMPAÑÍA

Nombre Químico:	Sulfato de Zinc 28%
Sinónimos:	Vitriolo blanco, vitriolo de zinc.
Uso:	Se usa como suplemento de zinc en la alimentación animal, para preparar abonos y sprays agrícolas.
Información de la Compañía:	Nombre: Inversiones JVO S.A.S. Dirección:

### 2. COMPOSICIÓN E INFORMACIÓN SOBRE INGREDIENTES

COMPONENTES	
Pentahidrato sulfato de zinc:	99.30 % min
Formula Química:	ZnSO <sub>4</sub>
Peso Molecular	161,454 g/mol

### 3. IDENTIFICACIÓN DE PELIGROS

Identificación de Riesgos:	La exposición aguda puede causar: Irritación de la piel, irritación de los ojos, disturbios gastrointestinales, irritación de nariz y garganta, La exposición crónica puede causar: Dermatitis en la piel, conjuntivitis en los ojos, no se conocen reacciones anticipadas de ingestión; al inhalar,
----------------------------	--

	reflejo de broncoconstricción.
Primeras vías de exposición:	Ingestión, contacto con la piel, inhalación, contacto con los ojos.
<b>Síntomas relacionados con la exposición</b>	
Inhalación:	La evaporación a 20°C es despreciable; sin embargo, se puede alcanzar rápidamente una concentración nociva de partículas en el aire cuando se dispersa.
Contacto con los ojos:	Puede causar leve irritación ocular, manifestándose en enrojecimiento.
Contacto con la piel:	Contacto prolongado puede causar irritación.
Ingestión:	La ingestión de grandes cantidades del producto puede causar gastroenteritis.

#### 4. PRIMEROS AUXILIOS

Inhalación:	Retirar la víctima del área de exposición a un lugar ventilado.
Ingestión:	Enjuagar la boca. Provocar el vómito (únicamente en personas conscientes). Dar a beber agua abundante, para diluir el producto. Proporcionar asistencia médica. Notas para el médico tratante : Tratar sintomáticamente.
Contacto con la piel:	Lavar la piel con abundante agua y jabón y quitar la ropa contaminada.
Contacto ocular:	Enjuagar con agua abundante durante 15 minutos, abriendo y cerrando los párpados ocasionalmente. Consultar a un médico si la irritación persiste.

#### 5. MEDIDAS CONTRA INCENDIOS

Tipo de inflamabilidad:	No inflamable.
Productos peligrosos de la combustión:	Vapores tóxicos del óxido de zinc y de sulfuro.
Prevención:	Acatar las órdenes.

Medios de extinción de incendios:	Extinguible con productos químicos secos, dióxido de carbono, espuma seca, el agua puede NO ser eficaz, pero el aerosol o la niebla de agua se pueden utilizar como refrigerantes. El fuego y la explosión pueden liberar tóxicos del óxido de zinc y del sulfuro.
Protección en caso de incendio:	Ropa protectora de cobertura completa y equipo respiratorio autónomo.
Riesgos específicos:	Sustancia no combustible. No enciende por sí misma, pero se pueden descomponer al calentarse y producir vapores tóxicos. En caso de incendio, evitar el esparcimiento del material en polvo.

## 6. MEDIDAS PARA EL CONTROL DE DERRAMES Y FUGAS

Precauciones generales:	Confinar los derrames o escapes hacia áreas lo más pequeñas posible, aspirar o disponer lo derramado con pala y depositarlo en contenedores de desechos secos.
Métodos de Limpieza:	Remover con fuerte presión de agua hacia una alfombrilla química aprobada para desechos químicos.

## 7. MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO

Almacenamiento:	Las áreas de almacenamiento deben ser frescas, secas, bien ventiladas y a prueba de fuego.
Almacenamiento - lejos de:	Por la inflamabilidad del producto éste no debe exponerse al calor en ninguna forma.
Manipulación:	Usar guantes y ropa de trabajo para evitar el contacto con la piel. Usar lentes con protección lateral para evitar el contacto con los ojos. Usar mascarilla contra polvos en actividades de ensacado y de cribado.

## 8. CONTROL A EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN PERSONAL

Protección de las vías respiratorias:	Si la exposición no puede mantenerse debajo de las normas de protección respiratoria debe usarse máscara respiratoria.
Protección de las manos y cuerpo:	Use ropa apropiada y guantes resistentes a los químicos para prevenir el contacto con la piel. Consulte al fabricante por el equipo apropiado.
Protección para la piel:	Calzado de seguridad no absorbente, con resistencia química y de planta baja., ropa de trabajo adecuada.
Protección para los ojos:	Usar antiparras de seguridad resistente contra proyecciones de la sustancia química.
Ingestión:	No comer ni beber mientras se manipula el producto.
Medidas de higiene particulares:	Una vez terminada la jornada de trabajo, cambiar ropa. Mantener área despejada y ordenada.

## 9. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

<i>Ítem</i>	<i>Especificación</i>
Estado físico a 20°C:	Sólido, polvo cristalino.
Olor:	Inodoro
Color:	Incoloro
Punto de fusión [°C]:	100 °C
Punto de ebullición [°C]:	500 ° C
Presión de vapor, 20°C:	N.A
Densidad relativa al agua:	1.97
Solubilidad en agua [% en peso]:	54%
Limites de explosión - Inferior [%]:	N.A
Limites de explosión - Superior [%]:	N.A

## 10. REACTIVIDAD Y ESTABILIDAD

Estabilidad y reactividad:	Estable bajo condiciones ordinarias de uso y almacenamiento.
Productos de	Óxidos de Azufre, Oxido de Zinc y Humos de Zinc.

descomposición:	
Incompatibilidades:	Sales de Estroncio, Bórax, álcalis, Hidróxidos.
Condiciones a evitar:	Sustancias incompatibles, altas temperaturas y humedad.

## 11. INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA

Efectos peligrosos para la salud:	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Tras inhalación: No establecidas ya que no hay evidencia de daños por la exposición prolongada al polvo o contacto del producto con el ser humano.</li> <li>• Tras contacto con la piel: No establecidas ya que no hay evidencia de daños por la exposición prolongada al polvo o contacto del producto con el ser humano.</li> <li>• Tras contacto con los ojos: No establecidas ya que no hay evidencia de daños por la exposición prolongada al polvo o contacto del producto con el ser humano.</li> </ul>
-----------------------------------	---

## 12. INFORMACIÓN ECOLÓGICA

Información sobre efectos ecológicos:	No representa una amenaza para el medio ambiente, por el contrario restituye suelos y nutrientes acuáticos.
---------------------------------------	---

## 13. CONSIDERACIONES PARA DISPOSICIÓN

<ul style="list-style-type: none"> <li>• En general: Los residuos químicos se pueden eliminar a través de las aguas residuales, por el desagüe o en un vertedero autorizado, una vez que se acondicionen de forma tal de ser inocuos para el medio ambiente. Alternativas: Para Sales Ácidas: Como soluciones acuosas se mezclan inicialmente con Sodio Carbonato o Sodio Carbonato en polvo, después de lo cual se diluyen con abundante agua y se vierten neutralizadas en las aguas residuales o por el desagüe. Para Sales Básicas: Se mezclan con Sulfato Ácido de Sodio sólido y se disuelve en Agua, eliminando luego en las aguas residuales o por el desagüe en forma de soluciones diluidas neutralizadas (pH 6-8).</li> </ul>
--

## 14. INFORMACIÓN SOBRE TRANSPORTE



NIT 900422258-9

Sin restricción para el transporte.

## **15. OTRA INFORMACIÓN**

**Esta hoja cumple con la normatividad legal**

La información indicada en esta hoja de seguridad fue recopilada y respaldada con la información suministrada en las Hojas de Seguridad de los proveedores. La información relacionada con este producto puede ser no válida si este es usado en combinación con otros materiales o en otros procesos. Es responsabilidad del usuario la interpretación y aplicación de esta información para su uso particular. La información contenida aquí se ofrece solamente como guía para la manipulación de este material específico y ha sido elaborada de buena fe por personal técnico. Esta no es intencionada como completa, incluso la manera y condiciones de uso y de manipulación pueden implicar otras consideraciones adicionales.

**Este documento es propiedad exclusiva de  
INVERSIONES JVO S.A.S.**