





SULFATO DE ALUMINIO Sulfato aluminico Trisulfato de aluminio Trisulfato de dialuminio Alumbre	ICSC: 1191 Noviembre 2010
CAS: 10043-01-3	
CE: 233-135-0	

	PELIGROS	PREVENCIÓN	LUCHA CONTRA INCENDIOS
INCENDIO Y EXPLOSIÓN	No combustible. En caso de incendio se desprenden humos (o gases) tóxicos e irritantes.		En caso de incendio en el entorno: usar un medio de extinción adecuado.

¡EVITAR LA DISPERSIÓN DEL POLVO!			
	SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS
Inhalación	Tos. Dolor de garganta.	Evitar la inhalación de polvo. Usar extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio, reposo. Proporcionar asistencia médica.
Piel	Enrojecimiento.	Guantes de protección.	Aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
Ojos	Enrojecimiento. Quemaduras.	Utilizar gafas de protección de montura integral.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad). Proporcionar asistencia médica inmediatamente.
Ingestión	Sensación de quemazón en la garganta y el pecho. Dolor abdominal. Náuseas. Vómitos. Diarrea.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo.	Enjuagar la boca. NO provocar el vómito. Dar a beber uno o dos vasos de agua. Proporcionar asistencia médica.

DERRAMES Y FUGAS	CLASIFICACIÓN Y ETIQUETADO
Protección personal: respirador con filtro para partículas adaptado a la concentración de la sustancia en aire. NO permitir que este producto químico se incorpore al ambiente. Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente de plástico tapado. Si fuera necesario, humedecer el polvo para evitar su dispersión. Almacenar y eliminar el residuo conforme a la normativa local.	<p>Conforme a los criterios del GHS de la ONU</p> <div style="text-align: center;">  <p>ATENCIÓN</p> </div> <p>Provoca irritación ocular grave Puede irritar las vías respiratorias Tóxico para los organismos acuáticos</p> <p>Transporte Clasificación ONU</p>
ALMACENAMIENTO	
Separado de bases y oxidantes fuertes. Seco. Almacenar en un área sin acceso a desagües o alcantarillas. Medidas para contener el efluente de extinción de incendios.	
ENVASADO	

 Organización Internacional del Trabajo	 Organización Mundial de la Salud	<p>La información original ha sido preparada en inglés por un grupo internacional de expertos en nombre de la OIT y la OMS, con la asistencia financiera de la Comisión Europea.</p> <p>© OIT y OMS 2018</p>	 European Commission
--	---	--	--

SULFATO DE ALUMINIO**ICSC: 1191****INFORMACIÓN FÍSICO-QUÍMICA****Estado físico; aspecto**

POLVO INODORO BLANCO HIGROSCÓPICO LUSTROSO O CRISTALES.

Peligros físicos**Peligros químicos**

Se descompone al calentarla intensamente y al arder. Esto produce humos tóxicos y corrosivos incluyendo óxidos de azufre. Reacciona con bases. Reacciona violentamente con oxidantes fuertes. Esto produce calor. Esto produce humos tóxicos y corrosivos incluyendo óxidos de azufre. La disolución en agua es moderadamente ácida. Ataca muchos metales en presencia de agua.

Fórmula: $Al_2S_3O_{12}$ / $Al_2(SO_4)_3$

Masa molecular: 342.1

Se descompone a 770°C

Densidad: 2.71 g/cm³

Solubilidad en agua: elevada

Ver Notas.

EXPOSICIÓN Y EFECTOS SOBRE LA SALUD**Vías de exposición**

La sustancia se puede absorber por inhalación del aerosol y por ingestión.

Efectos de exposición de corta duración

La sustancia irrita gravemente los ojos, el tracto respiratorio y el tracto gastrointestinal. La sustancia irrita levemente la piel.

Riesgo de inhalación

Puede alcanzarse rápidamente una concentración nociva de partículas suspendidas en el aire cuando se dispersa, especialmente si está en forma de polvo.

Efectos de exposición prolongada o repetida

La sustancia puede afectar al sistema nervioso central. Esto puede dar lugar a alteraciones funcionales.

LÍMITES DE EXPOSICIÓN LABORAL**MEDIO AMBIENTE**

La sustancia es tóxica para los organismos acuáticos. Se aconseja firmemente impedir que el producto químico se incorpore al ambiente.

NOTAS

Se encuentra en la naturaleza como el mineral Alunogenita.

Otros números CAS: 16828-12-9 (14-hidrato); 16828-11-8 (16-hidrato); 7784-31-8 (18-hidrato); 17927-65-0 (x-hidrato).

El sulfato de aluminio se hidroliza en agua formando ácido sulfúrico y liberando calor. Los valores de la bibliografía para la solubilidad de esta sustancia son muy diferentes debido al proceso de hidrólisis.

INFORMACIÓN ADICIONAL

- Límites de exposición profesional (INSHT 2012):

VLA-ED (Aluminio: sales solubles, como Al): 2 mg/m³

Notas: los términos soluble e insoluble se entienden con referencia al agua.

- **Clasificación UE**



GOBIERNO
DE ESPAÑA

MINISTERIO
DE TRABAJO
Y ECONOMÍA SOCIAL



Instituto Nacional de
Seguridad y Salud en el Trabajo

La calidad y exactitud de la traducción o el posible uso que se haga de esta información no es responsabilidad de la OIT, la OMS ni la Comisión Europea.

© Versión en español, INSST, 2018