




<b>SULFATO DE POTASIO</b> Sal de dipotasio del ácido sulfúrico Sulfato de dipotasio	<b>ICSC: 1451</b> <b>Junio 2003</b>
<b>CAS: 7778-80-5</b>	
<b>CE: 231-915-5</b>	

	PELIGROS	PREVENCIÓN	LUCHA CONTRA INCENDIOS
<b>INCENDIO Y EXPLOSIÓN</b>	No combustible.		En caso de incendio en el entorno: usar un medio de extinción adecuado.

	SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS
<b>Inhalación</b>	Tos. Dolor de garganta.	Usar extracción localizada.	Aire limpio, reposo.
<b>Piel</b>	Enrojecimiento.	Guantes de protección.	Aclarar y lavar la piel con agua y jabón.
<b>Ojos</b>	Enrojecimiento. Dolor.	Utilizar gafas de protección de montura integral.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad), después proporcionar asistencia médica.
<b>Ingestión</b>	Dolor abdominal. Diarrea. Náuseas. Vómitos.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo.	Dar a beber uno o dos vasos de agua.

DERRAMES Y FUGAS	CLASIFICACIÓN Y ETIQUETADO
Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente tapado. Protección personal: respirador con filtro para partículas adaptado a la concentración de la sustancia en aire.	<b>Conforme a los criterios del GHS de la ONU</b>  <b>Transporte</b> <b>Clasificación ONU</b>
<b>ALMACENAMIENTO</b>	
<b>ENVASADO</b>	

 Organización Internacional del Trabajo	 Organización Mundial de la Salud	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. © OIT y OMS 2018	 European Commission
--	---	---	--

<b>SULFATO DE POTASIO</b>	<b>ICSC: 1451</b>
---------------------------	-------------------

<b>INFORMACIÓN FÍSICO-QUÍMICA</b>
-----------------------------------

<p><b>Estado físico; aspecto</b> CRISTALES DE INCOLOROS A BLANCOS.</p> <p><b>Peligros físicos</b></p> <p><b>Peligros químicos</b> Se descompone por calentamiento. Esto produce óxidos de azufre.</p>	<p>Fórmula: <math>K_2SO_4</math></p> <p>Masa molecular: 174.3</p> <p>Punto de ebullición: 1689°C</p> <p>Punto de fusión: 1067°C</p> <p>Densidad: 2.66 g/cm<sup>3</sup></p> <p>Solubilidad en agua, g/100ml a 25°C: 12</p>
---	---

<b>EXPOSICIÓN Y EFECTOS SOBRE LA SALUD</b>
--

<p><b>Vías de exposición</b></p> <p><b>Efectos de exposición de corta duración</b> La sustancia irrita levemente los ojos, la piel y el tracto respiratorio.</p>	<p><b>Riesgo de inhalación</b> La evaporación a 20°C es despreciable; sin embargo, se puede alcanzar rápidamente una concentración molesta de partículas en el aire cuando se dispersa, especialmente si está en forma de polvo.</p> <p><b>Efectos de exposición prolongada o repetida</b></p>
--	--

<b>LÍMITES DE EXPOSICIÓN LABORAL</b>
--------------------------------------

<b>MEDIO AMBIENTE</b>
-----------------------

<b>NOTAS</b>
--------------

<b>INFORMACIÓN ADICIONAL</b>
------------------------------

<b>Clasificación UE</b>
-------------------------

 <p>GOBIERNO DE ESPAÑA</p>	<p>MINISTERIO DE TRABAJO Y ECONOMÍA SOCIAL</p>	 <p>INSST Instituto Nacional de Seguridad y Salud en el Trabajo</p>	<p>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</p>
---	--	--	---