

<b>CARBONATO DE POTASIO (ANHIDRO)</b> Sal dipotásica del ácido carbónico Carbonato de dipotasio	<b>ICSC: 1588</b> <b>Abril 2005</b>
<b>CAS: 584-08-7</b> <b>CE: 209-529-3</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.

<b>¡EVITAR LA DISPERSIÓN DEL POLVO!</b>			
	SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS
<b>Inhalación</b>	Dolor de garganta. Tos.	Usar extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio, reposo.
<b>Piel</b>	Enrojecimiento. Dolor.	Guantes de protección.	Quitar las ropas contaminadas. Aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
<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>	Sensación de quemazón en la garganta y el pecho.	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. Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente tapado. Eliminar el residuo con agua abundante.	<b>Conforme a los criterios del GHS de la ONU</b>  <b>Transporte</b> <b>Clasificación ONU</b>
<b>ALMACENAMIENTO</b>	
Seco. Separado de ácidos fuertes.	
<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

**CARBONATO DE POTASIO (ANHIDRO)** **ICSC: 1588****INFORMACIÓN FÍSICO-QUÍMICA****Estado físico; aspecto**

CRISTALES INCOLOROS HIGROSCÓPICOS O POLVO HIGROSCÓPICO BLANCO.

**Peligros físicos****Peligros químicos**

La disolución en agua es moderadamente básica. Reacciona violentamente con ácidos y trifluoruro de cloro. Reacciona con metales en forma de polvo.

Fórmula:  $K_2CO_3$

Masa molecular: 138.2

Punto de fusión: 891°C

Densidad: 2.29 g/cm<sup>3</sup>

Solubilidad en agua, g/100ml a 20°C: 112

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

La sustancia se puede absorber por ingestión.

**Efectos de exposición de corta duración**

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

**Riesgo de inhalación**

Puede alcanzarse rápidamente una concentración nociva de partículas suspendidas en el aire cuando se dispersa.

**Efectos de exposición prolongada o repetida****LÍMITES DE EXPOSICIÓN LABORAL****MEDIO AMBIENTE****NOTAS****INFORMACIÓN ADICIONAL****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