

CARBONATO DE SODIO (ANHIDRO) Sal disódica del ácido carbónico Ceniza de soda Ceniza de sosa	ICSC: 1135 Octubre 2004
CAS: 497-19-8 CE: 207-838-8	

	PELIGROS	PREVENCIÓN	LUCHA CONTRA INCENDIOS
INCENDIO Y EXPLOSIÓN	No combustible.		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.	Usar extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio, reposo.
Piel	Enrojecimiento.	Guantes de protección.	Aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
Ojos	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.
Ingestión	Sensación de quemazón en la garganta y el pecho. Dolor abdominal.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo.	Enjuagar la boca. 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 precintable tapado. Si fuera necesario, humedecer el polvo para evitar su dispersión.	Conforme a los criterios del GHS de la ONU Transporte Clasificación ONU
ALMACENAMIENTO	
Seco. Bien cerrado. Separado de materiales incompatibles. Ver Peligros Químicos.	
ENVASADO	

 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 SODIO (ANHIDRO)**ICSC: 1135****INFORMACIÓN FÍSICO-QUÍMICA****Estado físico; aspecto**

POLVO BLANCO HIGROSCÓPICO.

Peligros físicos**Peligros químicos**

La disolución en agua es moderadamente básica. Reacciona violentamente con ácidos. Reacciona con magnesio y pentóxido de fósforo. Esto genera peligro de explosión. Reacciona con flúor. Esto genera peligro de incendio.

Fórmula: Na₂CO₃

Masa molecular: 106.0

Punto de fusión: 851°C

Densidad: 2.5 g/cm³

Solubilidad en agua, g/100ml a 20°C: 30

EXPOSICIÓN Y EFECTOS SOBRE LA SALUD**Vías de exposición****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, especialmente si está en forma de polvo.

Efectos de exposición prolongada o repetida

La sustancia puede afectar al tracto respiratorio. Esto puede dar lugar a perforación del tabique nasal. El contacto prolongado o repetido con la piel puede producir dermatitis.

LÍMITES DE EXPOSICIÓN LABORAL**MEDIO AMBIENTE****NOTAS****INFORMACIÓN ADICIONAL**

- N° de índice (clasificación y etiquetado armonizados conforme al Reglamento CLP de la UE): 011-005-00-2

- **Clasificación UE**

Pictograma: Xi; R: 36; S: (2)-22-26



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