

Fichas Internacionales de Seguridad Química

CARBONATO DE PLOMO

ICSC: 0999



Sal de plomo (II) del ácido carbónico
Carbonato de plomo (II)
Cerusita
 $PbCO_3$

Masa molecular: 267.2

Nº CAS 598-63-0
Nº RTECS OF9275000
Nº ICSC 0999
Nº CE 082-001-00-6

TIPOS DE PELIGRO/ EXPOSICION	PELIGROS/ SINTOMAS AGUDOS	PREVENCION	PRIMEROS AUXILIOS/ LUCHA CONTRA INCENDIOS
INCENDIO	No combustible. En caso de incendio se desprenden humos (o gases) tóxicos e irritantes.		En caso de incendio en el entorno: polvo, agua pulverizada, espuma, dióxido de carbono.
EXPLOSION			
EXPOSICION		¡EVITAR TODO CONTACTO!	
• INHALACION		Extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio, reposo.
• PIEL		Guantes protectores.	Quitar las ropas contaminadas. Aclarar y lavar la piel con agua y jabón.
• OJOS		Gafas de protección de seguridad.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad), después proporcionar asistencia médica.
• INGESTION	Dolor abdominal. Náuseas. Vómitos.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo. Lavarse las manos antes de comer.	Enjuagar la boca. Dar a beber agua abundante. Proporcionar asistencia médica.

DERRAMES Y FUGAS	ALMACENAMIENTO	ENVASADO Y ETIQUETADO
Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente; si fuera necesario, humedecer el polvo para evitar su dispersión. Recoger cuidadosamente el residuo, trasladarlo a continuación a un lugar seguro. NO permitir que este producto químico se incorpore al ambiente. (Protección personal adicional: respirador de filtro P3 contra partículas tóxicas).	Separado de alimentos y piensos y materiales incompatibles. Véanse Peligros Químicos.	NU (Transporte): No clasificado. No transportar con alimentos y piensos. CE: símbolo T, N R: 61-20/22-33-50/53-62 S: 53-45-60-61 Nota: A, E



VEASE AL DORSO INFORMACION IMPORTANTE

ICSC: 0999


Preparada en el Contexto de Cooperación entre el IPCS y la Comisión Europea © CE, IPCS, 2003

CARBONATO DE PLOMO

ICSC: 0999

D A T O S I M P O R T A N T E S	<p>ESTADO FISICO; ASPECTO Cristales incoloros.</p> <p>PELIGROS QUIMICOS La sustancia se descompone al calentarla intensamente a 315°C produciendo humos tóxicos de óxido de plomo. Reacciona violentamente con fluorina originando peligro de incendio.</p> <p>LIMITES DE EXPOSICION TLV (como Pb): 0.05 mg/m³ como TWA, A3, BEI (ACGIH 2004). MAK: (como Pb) (fracción inhalable) cancerígeno clase: 3B; Mutágeno: categoría 3A (DFG 2004)</p>	<p>VIAS DE EXPOSICION La sustancia se puede absorber por inhalación y por ingestión.</p> <p>RIESGO DE INHALACION La evaporación a 20°C es despreciable; sin embargo, se puede alcanzar rápidamente una concentración nociva de partículas dispersadas en el aire, especialmente en forma de polvo.</p> <p>EFFECTOS DE EXPOSICION PROLONGADA O REPETIDA La sustancia puede afectar a la sangre, al sistema nervioso central, al sistema nervioso periférico y a los riñones dando lugar a anemia, hemólisis, encefalopatía (convulsiones), enfermedades nerviosas periféricas y disfunciones del riñón. Produce graves alteraciones en la reproducción humana.</p>
---	--	--

PROPIEDADES FISICAS	Punto de fusión (se descompone): 315°C Densidad: 6.6g/cm ³	Solubilidad en agua, g/100 ml: 0.0001
----------------------------	--	---------------------------------------

DATOS AMBIENTALES	En la cadena alimentaria referida a los seres humanos tiene lugar bioacumulación, concretamente en plantas y mamíferos. Se aconseja firmemente impedir que el producto químico se incorpore al ambiente.	
--------------------------	--	---

NOTAS
Está indicado examen médico periódico dependiendo del grado de exposición. NO llevar a casa la ropa de trabajo.

INFORMACION ADICIONAL	
Los valores LEP pueden consultarse en línea en la siguiente dirección: http://www.insht.es/	Última revisión IPCS: 2005

ICSC: 0999	© CE, IPCS, 2003	CARBONATO DE PLOMO
-------------------	------------------	---------------------------

NOTA LEGAL IMPORTANTE:	Esta ficha contiene la opinión colectiva del Comité Internacional de Expertos del IPCS y es independiente de requisitos legales. Su posible uso no es responsabilidad de la CE, el IPCS, sus representantes o el INSHT, autor de la versión española.
-------------------------------	---