# Fichas Internacionales de Seguridad Química

### **CROMATO DE PLOMO**

Cromato plumboso

7758-97-6 CAS: RTECS: GB2975000 Ácido crómico, sal (1:1) de plomo (II)

NU: 3288

CE Índice Anexo I: 082-004-00-2 CE / EINECS: 231-846-0

 $PbCrO_4$ 

Masa molecular: 323.2





ICSC: 0003 Octubre 2002

TIPO DE PELIGRO / EXPOSICIÓN	PELIGROS AGUDOS / SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS / LUCHA CONTRA INCENDIOS
INCENDIO	No combustible. En caso de incendio se despreden humos (o gases) tóxicos e irritantes.		En caso de incendio en el entorno: estár permitidos todos los agentes extintores.
EXPLOSIÓN			
EXPOSICIÓN		¡EVITAR TODO CONTACTO! ¡EVITAR LA DISPERSION DEL POLVO! ¡EVITAR LA EXPOSICION DE MUJERES (EMBARAZADAS)! ¡EVITAR LA EXPOSICION DE ADOLESCENTES Y NINOS!	
Inhalación	Tos. Dolor de cabeza. Náuseas.	Extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio, reposo.
Piel	Véanse EFECTOS DE EXPOSICIÓN REPETIDA O PROLONGADA	Guantes de protección. Traje de protección.	Aclarar y lavar la piel con agua y jabón.
Ojos	Enrojecimiento.	Gafas ajustadas de seguridad, o protección ocular combinada con la protección respiratoria si se trata de polvo.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad) después proporcionar asistencia médica
Ingestión	Dolor abdominal. Náuseas. Vómitos.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo.	Enjuagar la boca. Dar a beber agua abundante.
DERRAMES Y FUGAS		ENVASADO Y ETIQUETADO	
Recoger con aspirador el material derramado o 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).		Envase irrompible; colocar el envase frágil dentro de un recipiente irrompible cerrado. Contaminante marino. Clasificación UE Símbolo: T, N R: 61-33-40-50/53-62 S: 53-45-60-61 Clasificación NU Clasificación de Peligros NU: 6.1 Grupo de Envasado NU: III	
RESPUESTA DE EMERGENCIA		ALMACENAMIENTO	
Ficha de emergencia de t Card): TEC (R)-61GT5-III	ransporte (Transport Emergency	Separado de oxidantes fue	rtes.

**IPCS** International Programme on Chemical Safety WHO













## Fichas Internacionales de Seguridad Química

#### CROMATO DE PLOMO

#### **DATOS IMPORTANTES**

#### **ESTADO FÍSICO; ASPECTO**

Polvo cristalino de amarillo a naranja.

#### **PELIGROS QUÍMICOS**

La sustancia se descompone al calentarla intensamente. produciendo humos tóxicos, incluyendo óxidos de plomo. Reacciona con oxidantes fuertes como peróxido de hidrógeno. Reacciona con aluminio dinitronaftaleno, hexacianoferrato (IV) de hierro (III). Reacciona con compuestos orgánicosa temperatura elevada, originando peligro de incendio.

#### LÍMITES DE EXPOSICIÓN

TLV: como Pb 0,05 mg/m3( como TWA); A2; BEI establecido (ACGIH

TLV: como Cr 0,012 mg/m3(como TWA); A2; (ACGIH 2004).

MAK: Cancerígeno clase: 3B; (DFG 2004).

#### **VÍAS DE EXPOSICIÓN**

La sustancia se puede absorber por inhalación del aerosol y polvo y por

ICSC: 0003

#### RIESGO DE INHALACIÓN

La evaporación a 20°C es despreciable; sin embargo, se puede alcanzar rápidamente una concentración nociva de partículas en el aire por pulverización o cuando se dispersa, especialmente si está en forma de polyo.

#### EFECTOS DE EXPOSICIÓN DE CORTA DURACIÓN

La sustancia irrita el tracto respiratorio.

#### EFECTOS DE EXPOSICIÓN PROLONGADA O REPETIDA

El contacto prolongado o repetido con la piel puede producir dermatitis y úlceras crónicas. El contacto prolongado o repetido puede producir sensibilización de la piel. La exposición por inhalación prolongada o repetida puede originar asma. Los pulmones pueden resultar afectados por la exposición prolongada o repetida. La sustancia puede afectar a la sangre, médula ósea, sistema nervioso central, sistema nervioso periférico y riñón, dando lugar a anemia, encefalopatía (p.ej.convulsiones), neuritis, calambres abdominales y alteración renal. Esta sustancia es posiblemente carcinógena para los seres humanos. Puede producir alteraciones en la reproducción humana.

#### PROPIEDADES FÍSICAS

Punto de ebullición (se descompone): no disponible

Punto de fusión: 844°C Densidad: 6,3 g/cm<sup>3</sup>

Solubilidad en agua g/100 ml a 25°C: 0,0000058

#### **DATOS AMBIENTALES**

Puede producirse una bioacumulación de esta sustancia a lo largo de la cadena alimentaria, en peces, en vegetales y en mamíferos.

#### **NOTAS**

Los cromatos están clasificados como carcinógenos humanos, pero las pruebas para esta sustancia son limitadas. Los pigmentos de cromato de plomo pueden contener apreciables cantidades de compuestos de plomo solubles en aqua. Los humos tóxicos (compuestos de plomo y cromo) se liberan también durante procesos de soldadura, cortado y calentamiento de material tratado con cromato de plomo. Está indicado examen médico periódico dependiendo del grado de exposición. NO llevar a casa la ropa de trabajo. El cromato de plomo se encuentra en la naturaleza en forma de los minerales crocoita, phoenicocroita. Amarillo cromo, Cologne yellow, King's yellow, Leipzig yellow, Paris yellow, C.I. Pigment yellow 34, C.I. 77600 son nombres comerciales. Esta ficha ha sido parcialmene actualizada en octubre de 2004, ver Límites de exposición.

#### INFORMACIÓN ADICIONAL

Límites de exposición profesional (INSHT 2011):

VLA-ED: (como Cr) 0,012 mg/m<sup>3</sup>; (como Pb) 0,05 mg/m<sup>3</sup>

C1B (Sustancia carcinogénica de categoría 1B)

Notas: Sustancia tóxica para la reproducción humana de categoría 1A. Esta sustancia tiene establecidas restricciones a la fabricación, comercialización o al uso especificadas en el Reglamento REACH.

VLB: 70 µg/dl en sangre de plomo. Nota k.

**NOTA LEGAL** 

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.

© IPCS, CE 2005