

ÁCIDO OXÁLICO DIHIDRATADO

ICSC: 0707

Noviembre 2009

CAS: 6153-56-6 **Ácido etanodióico dihidratado**
 RTECS: KI1600000 $C_2H_2O_4 \cdot 2 H_2O / (COOH)_2 \cdot 2 H_2O$
 NU: 3261 Masa molecular: 126.1
 CE Índice Anexo I: 607-006-00-8
 CE / EINECS: 205-634-3



TIPO DE PELIGRO / EXPOSICIÓN	PELIGROS AGUDOS / SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS / LUCHA CONTRA INCENDIOS
INCENDIO	Combustible. En caso de incendio se desprenden humos (o gases) tóxicos e irritantes.	Evitar las llamas.	Agua pulverizada, polvo, espuma o dióxido de carbono.
EXPLOSIÓN			En caso de incendio: mantener fríos los bidones y demás instalaciones rociando con agua.
EXPOSICIÓN		¡EVITAR LA DISPERSIÓN DEL POLVO!	
Inhalación	Tos. Dolor de garganta. Sensación de quemazón. Jadeo. Dificultad respiratoria. Dolor de cabeza.	Ventilación (no si es polvo), extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio y reposo. Posición de semiincorporado. Proporcionar asistencia médica.
Piel	Enrojecimiento. Dolor. Quemaduras cutáneas.	Guantes de protección. Traje de protección.	Quitar las ropas contaminadas. Aclarar la piel con agua abundante o ducharse durante 15 minutos como mínimo. Proporcionar asistencia médica.
Ojos	Enrojecimiento. Dolor. Visión borrosa. Quemaduras.	Pantalla facial o protección ocular combinada con protección respiratoria.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad). Proporcionar asistencia médica inmediatamente.
Ingestión	Dolor de garganta. Sensación de quemazón. Dolor abdominal. Dificultad respiratoria. Convulsiones. Parálisis. Arritmia cardiaca. Shock o colapso.	No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo. Lavarse las manos antes de comer.	Enjuagar la boca. NO provocar el vómito. Proporcionar asistencia médica inmediatamente.

DERRAMES Y FUGAS	ENVASADO Y ETIQUETADO
Protección personal: filtro para partículas adaptado a la concentración de la sustancia en aire. Guantes de protección. Gafas ajustadas de seguridad. Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente de plástico; si fuera necesario, humedecer el polvo para evitar su dispersión. Eliminar el residuo con agua abundante.	No transportar con alimentos y piensos. Clasificación UE Símbolo: Xn R: 21/22 S: (2-)24/25 Clasificación NU Clasificación de Peligros NU: 8 Grupo de Envasado NU: III Clasificación GHS Peligro Nocivo en caso de ingestión. Provoca graves quemaduras en la piel y lesiones oculares. Puede provocar irritación respiratoria.
RESPUESTA DE EMERGENCIA	ALMACENAMIENTO
Código NFPA: H3; F1; R0	Separado de oxidantes fuertes, alimentos y piensos.

Preparada en el Contexto de Cooperación entre el IPCS y la Comisión Europea © CE, IPCS, 2010



ÁCIDO OXÁLICO DIHIDRATADO

ICSC: 0707

DATOS IMPORTANTES

ESTADO FÍSICO; ASPECTO

Cristales incoloros.

PELIGROS QUÍMICOS

En contacto con superficies calientes o con llamas, esta sustancia se descompone formando ácido fórmico y monóxido de carbono. La disolución en agua es moderadamente ácida. Reacciona violentamente con oxidantes fuertes originando peligro de incendio y explosión. Reacciona con algunos compuestos de plata para formar oxalato de plata explosivo. Ataca a algunas clases de plásticos.

LÍMITES DE EXPOSICIÓN

TLV: (Ácido oxálico anhidro) 1 mg/m³ como TWA; 2 mg/m³ como STEL (ACGIH 2008).

LEP UE: (Ácido oxálico anhidro) 1 mg/m³ como TWA (EU 2006).

VÍAS DE EXPOSICIÓN

La sustancia se puede absorber por inhalación del aerosol y por ingestión. Efectos locales graves

RIESGO DE INHALACIÓN

La evaporación a 20°C es despreciable; sin embargo, se puede alcanzar rápidamente una concentración nociva de partículas en el aire cuando se dispersa.

EFFECTOS DE EXPOSICIÓN DE CORTA DURACIÓN

La sustancia es corrosiva para los ojos, la piel y el tracto respiratorio. Corrosivo por ingestión. La sustancia puede afectar al balance del calcio tras su ingestión. La exposición a altas concentraciones puede producir la muerte.

EFFECTOS DE EXPOSICIÓN PROLONGADA O REPETIDA

El contacto prolongado o repetido con la piel puede producir dermatitis. La exposición puede producir cálculos renales, úlceras de cicatrización lenta y oscurecer las uñas de los dedos.

PROPIEDADES FÍSICAS

Punto de fusión: 101-102°C (Ver Notas)

Densidad: 1.65 g/cm³

Solubilidad en agua, g/100 ml a 20°C: 13 - 14

Coefficiente de reparto octanol/agua como log Pow: -0.81

DATOS AMBIENTALES

NOTAS

Se indica el punto de fusión aparente originado por pérdida del agua de cristalización. La sustancia puede ser deshidratada, con cuidado, secándola a 100 °C, pero se produce una pérdida considerable por sublimación. Ver también FISQ 0529: Ácido Oxálico anhidro.

INFORMACIÓN ADICIONAL

Límites de exposición profesional (INSHT 2011):

VLA-ED: 1 mg/m³

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.