

PERCARBONATO DE SODIO

ICSC: 1744

Marzo 2009

CAS: 15630-89-4 Carbonato de sodio peroxihidratado
 NU: 3378 $2\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}_2$
 CE / EINECS: 239-707-6 Masa molecular: 314.1



TIPO DE PELIGRO / EXPOSICIÓN	PELIGROS AGUDOS / SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS / LUCHA CONTRA INCENDIOS
INCENDIO	No combustible pero facilita la combustión de otras sustancias.	NO poner en contacto con combustibles.	En caso de incendio en el entorno: agua en grandes cantidades o pulverización con agua.
EXPLOSIÓN	Riesgo de incendio y explosión: (ver Peligros Químicos).		En caso de incendio: mantener frios los bidones y demás instalaciones rociando con agua pero NO en contacto directo con agua.
EXPOSICIÓN		¡EVITAR LA DISPERSIÓN DEL POLVO!	
Inhalación	Tos. Dolor de garganta.	Extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio y reposo.
Piel	Enrojecimiento.	Guantes de protección.	Aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
Ojos	Enrojecimiento. Dolor. Visión borrosa.	Gafas ajustadas de seguridad 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.
Ingestión	Dolor de garganta. Sensación de quemazón. Dolor abdominal.	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.

DERRAMES Y FUGAS	ENVASADO Y ETIQUETADO
Protección personal: filtro para partículas adaptado a la concentración de la sustancia en aire. NO permitir que este producto químico se incorpore al ambiente. Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente seco, tapado y de plástico.	Clasificación NU Clasificación de Peligros NU: 5.1 Grupo de Envasado NU: III Clasificación GHS Atención Puede agravar un incendio: comburente. Nocivo en caso de ingestión. Provoca irritación ocular grave. Puede provocar irritación respiratoria. Tóxico para los organismos acuáticos.
RESPUESTA DE EMERGENCIA	ALMACENAMIENTO
	Separado de: ver Peligros Químicos. Mantener en lugar fresco. Almacenar en un área sin acceso a desagües o alcantarillas.

Preparada en el Contexto de Cooperación entre el IPCS y la Comisión Europea © CE, IPCS, 2009



PERCARBONATO DE SODIO

ICSC: 1744

DATOS IMPORTANTES

ESTADO FÍSICO; ASPECTO
Polvo cristalino blanco.

PELIGROS QUÍMICOS
La sustancia se descompone en contacto con agua, causando peligro de incendio y explosión. La disolución en agua es una base débil. Reacciona con los metales y sus sales, compuestos orgánicos, ácidos y agentes reductores.

LÍMITES DE EXPOSICIÓN
TLV no establecido.
MAK no establecido.

VÍAS DE EXPOSICIÓN
La sustancia se puede absorber por ingestión.

RIESGO DE INHALACIÓN
Puede alcanzarse rápidamente una concentración nociva de partículas suspendidas en el aire, cuando se dispersa, especialmente si está en forma de polvo.

EFFECTOS DE EXPOSICIÓN DE CORTA DURACIÓN
La sustancia irrita gravemente los ojos. La sustancia irrita el tracto respiratorio. La sustancia irrita levemente la piel.

EFFECTOS DE EXPOSICIÓN PROLONGADA O REPETIDA
Los pulmones pueden resultar afectados por la exposición prolongada o repetida. El contacto prolongado o repetido con la piel puede producir dermatitis.

PROPIEDADES FÍSICAS

Se descompone a >50°C (ver Notas).
Densidad: 2.1 g/cm³

Solubilidad en agua, g/100 ml a 20°C: 14 (elevada)
Presión de vapor, Pa a 25°C: despreciable

DATOS AMBIENTALES

La sustancia es tóxica para los organismos acuáticos. Se aconseja firmemente impedir que el producto químico se incorpore al ambiente.

NOTAS

Si la temperatura es superior a 50°C puede producirse una descomposición en cadena con liberación de calor, oxígeno y vapor de agua. Ver FISQ 1135: Carbonato de sodio. Ver FISQ 0164: Peróxido de hidrógeno.

INFORMACIÓN ADICIONAL

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.