

BROMOMETANO

ICSC: 0109

Noviembre 2009

CAS: 74-83-9 Bromuro de metilo
 RTECS: PA4900000 Monobromometano
 NU: 1062 CH₃Br
 CE Índice Anexo I: 602-002-00-2 Masa molecular: 94.9
 CE / EINECS: 200-813-2



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



BROMOMETANO

ICSC: 0109

DATOS IMPORTANTES

ESTADO FÍSICO; ASPECTO

Gas licuado, incoloro e inodoro.

PELIGROS FÍSICOS

El gas es más denso que el aire y puede acumularse en las zonas más bajas produciendo una deficiencia de oxígeno.

PELIGROS QUÍMICOS

La sustancia se descompone al calentarla intensamente, produciendo humos tóxicos y corrosivos, incluyendo bromuro de hidrógeno, bromo y oxibromuro de carbono. Reacciona con oxidantes fuertes. Ataca a muchos metales en presencia de agua. Ataca al aluminio, zinc y magnesio con formación de compuestos pirofóricos, causando peligro de incendio y explosión.

LÍMITES DE EXPOSICIÓN

TLV: 1 ppm como TWA; (piel).

A4 (no clasificable como cancerígeno humano); (ACGIH 2009).

MAK: H (absorción dérmica) Cancerígeno: categoría 3B; BLW establecido (DFG 2009).

VÍAS DE EXPOSICIÓN

La sustancia se puede absorber por inhalación y a través de la piel, ¡también como vapor!

RIESGO DE INHALACIÓN

Al producirse una pérdida de gas, se alcanza muy rápidamente una concentración nociva de éste en el aire.

EFFECTOS DE EXPOSICIÓN DE CORTA DURACIÓN

La sustancia en fase líquida irrita gravemente la piel, los ojos y el tracto respiratorio. La inhalación puede causar edema pulmonar (ver Notas). La evaporación rápida del líquido puede producir congelación. La sustancia puede afectar al sistema nervioso central y a los riñones. Los efectos pueden aparecer de forma no inmediata (hasta las 48 horas). La exposición a altas concentraciones puede producir la muerte. Se recomienda vigilancia médica.

EFFECTOS DE EXPOSICIÓN PROLONGADA O REPETIDA

La sustancia puede afectar al sistema nervioso central, a los riñones y al hígado; dando lugar a alteraciones funcionales. La experimentación animal muestra que esta sustancia posiblemente cause efectos tóxicos en la reproducción humana.

PROPIEDADES FÍSICAS

Punto de ebullición: 4°C

Punto de fusión: -94°C

Densidad relativa (agua = 1): 1.7 a 0°C

Solubilidad en agua, g/100 ml a 20°C: 1.5

Presión de vapor, kPa a 20°C: 1893

Densidad relativa de vapor (aire = 1): 3.3

Punto de inflamación: 194°C

Temperatura de autoignición: 537°C

Límites de explosividad, % en volumen en el aire: 10-16

Coefficiente de reparto octanol/agua como log Pow: 1.19

DATOS AMBIENTALES

La sustancia es tóxica para los organismos acuáticos. Esta sustancia puede ser peligrosa para el medio ambiente. Debe prestarse atención especial a la capa de ozono. Esta sustancia se libera normalmente al medio ambiente; no obstante, debe evitarse cuidadosamente cualquier entrada adicional, p. ej. por una eliminación inadecuada.

NOTAS

Está indicado un examen médico periódico dependiendo del grado de exposición. Los síntomas del edema pulmonar no se ponen de manifiesto, a menudo, hasta pasadas algunas horas y se agravan por el esfuerzo físico. Reposo y vigilancia médica son, por ello, imprescindibles. Los efectos tóxicos en el sistema nervioso se pueden poner de manifiesto pasadas varias horas tras la exposición. Debe considerarse la inmediata administración de un aerosol adecuado por un médico o persona por él autorizada. Con el fin de evitar la fuga de gas en estado líquido, girar la botella que tenga un escape manteniendo arriba el punto de escape.

INFORMACIÓN ADICIONAL

Límites de exposición profesional (INSHT 2011):

VLA-ED: 1 ppm; 4 mg/m³

Notas: Vía dérmica. Alterador Endocrino. Esta sustancia tiene prohibida total o parcialmente su comercialización y uso como fitosanitario y/o como biocida. Esta sustancia tiene establecidas restricciones a la producción, importación, exportación, puesta en el mercado, uso, recuperación, reciclado, regeneración y eliminación en los términos especificados en el "Reglamento (CE) N° 2037/2000 sobre las sustancias que agotan la capa de ozono".

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.