

DIBROMOMETHANEsource : <http://www.inchem.org>**ICSC: 0354**

**Date
d'examen
par les
pairs:
Octobre
1995**

Bromure de méthylène
Dibromure de méthylène

CAS # 74-95-3 CH₂Br₂
 RTECS # PA7350000 Masse moléculaire: 173.8
 ONU: 2664
 N °CE: 602-003-00-8

TYPES DE RISQUES / EXPOSITIONS	RISQUES / SYMPTOMES AIGUS	PRÉVENTION	PREMIERS SOINS EN CAS D'INCENDIE
INCENDIE	Non combustible.		En cas d'incendie à proximité: utiliser les agents d'extinction appropriés.
EXPLOSION			En cas d'incendie: maintenir les fûts, etc, au frais en les arrosant d'eau.
EXPOSITION		EVITER LA FORMATION DE BROUILLARDS!	
Inhalation	Vertiges. Somnolence. Maux de tête. Nausées.	Ventilation, aspiration locale ou protection respiratoire.	Air frais, repos. La respiration artificielle mai être nécessaire. Consulter un médecin.
Peau	Sécheresse de la peau. Rougeur.	Gants de protection.	Retirer les vêtements contaminés. Rincer la peau abondamment à l'eau ou une douche.
Yeux	Rougeur.	Lunettes de protection ou protection oculaire associée à une protection respiratoire.	Rincer d'abord abondamment à l'eau pendant plusieurs minutes (retirer les lentilles de contact si possible), puis consulter un médecin.
Ingestion	(Voir Inhalation).	Ne pas manger, boire ni fumer pendant le travail.	Rincer la bouche. NE PAS faire vomir. Consulter un médecin.

DEVERSEMENTS	CONDITIONNEMENT & ETIQUETAGE
Recueillir le liquide répandu dans hermétiques, des conteneurs non d'aluminium dans la mesure du possible. Absorber le liquide restant avec du sable ou un absorbant inerte et emporter en lieu sûr. Ne PAS rejeter à l'égout. Protection individuelle: filtre respiratoire pour les gaz et vapeurs organiques.	Ne pas transporter avec des aliments et des produits alimentaires. Classification de l'UE Symbole: Xn R: 20--52/53 S: (2 -)--24--61 Classification de l'ONU Classe de danger ONU: 6.1 ONU Groupe d'emballage: III
INTERVENTION D'URGENCE	STOCKAGE
Urgence pour le transport de carte: TEC (R)-61GT1-III	Séparer des aliments et des produits alimentaires. Ventilation au niveau du plancher.

IPCS

International
Programme sur
la
Sécurité des
produits
chimiques



Préparé dans le cadre de la coopération entre le Programme International sur la Sécurité Chimique et la Commission des Communautés européennes © PISSC, CCE 2005

**VOIR IMPORTANTES
INFORMATIONS AU DOS**

DIBROMOMETHANE

ICSC: 0354

DONNÉES IMPORTANTES

PHYSIQUE; APPARENCE:
LIQUIDE INCOLORE.

DANGERS PHYSIQUES:
La vapeur est plus lourde que l'air.

DANGERS CHIMIQUES:
La substance se décompose en chauffant, en brûlant ou au contact avec des surfaces chaudes, produisant des fumées toxiques et irritantes comprenant du bromure d'hydrogène.

LIMITES D'EXPOSITION PROFESSIONNELLE:
Pas de TLV établie.

VOIES D'EXPOSITION:
La substance peut être absorbée par l'organisme par inhalation.

RISQUE D'INHALATION:
Une contamination dangereuse de l'air peut être atteinte très rapidement sur l'évaporation de cette substance à 20 °C.

EFFETS DES EXPOSITIONS DE COURTE DUREE:
La substance peut avoir des effets sur le système nerveux et le sang, entraînant une insuffisance fonctionnelle et la formation de carboxyhémoglobinémie. L'exposition peut provoquer une diminution de la conscience.

EFFETS À LONG TERME OU REPETES:

	Le liquide dégraisse la peau. La substance mai avoir des effets sur le foie et les reins.
PROPRIETES PHYSIQUES	
Point d'ébullition: 97 °C Point de fusion: -52.7 °C Densité relative (eau = 1): 2.5 Solubilité dans l'eau, g/100 ml à 15 °C: 1.2 Tension de vapeur à 20 °C: 5 Densité de vapeur (air = 1): 6.0	Densité relative de la vapeur d'air / eau à 20 °C (air = 1): 1.25
DONNÉES SUR L'ENVIRONNEMENT	
NOTES	
Ne PAS utiliser à proximité d'un feu ou d'une surface chaude ou pendant la soudure. Cette fiche a été partiellement mis à jour en Octobre 2005. Voir les sections limites d'exposition professionnelle, de l'UE de classification, d'intervention d'urgence.	
INFORMATIONS COMPLÉMENTAIRES	
AVIS JURIDIQUE	Ni le CCE de même que le PISSC, ni aucune personne agissant au nom de la CCE ou du PISSC est responsable de l'utilisation qui pourrait être faite de cette information
© PISSC, 2005	