



BROMOFORME

CHBr₃

60

2515

Syn. Tribromométhane.
Angl. Bromoform, Tribromomethane.
All. Bromoform, Tribrommethan.

2 0 1 0 0

Ho	664
INRS	176
KB	T18
Sax	434
	476

DESCRIPTION

Liquide incolore, mobile, odeur comme le chloroforme, piquante.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction neutre. Corrosif pour l'aluminium. Bon dissolvant.

DANGERS

Liquide non inflammable et peu volatil.
Produit **irritant** pour la peau, les **yeux** et les voies respiratoires. Lacrymogène.
Fortement **narcotique**. **Toxique** (Foie, reins, coeur). Liquide absorbé par la peau.
Dans un incendie, se décompose avec formation d'acide bromhydrique,
gaz très **IRRITANT** et agressif.
Peut réagir très violemment avec l'acétone, les bases fortes, les métaux en poudre.
Peut exploser avec le sodium ou le potassium.

FEU

Refroidir la citerne. Gaz de décomposition toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.
Combinaison « légère » indispensable si risque de contact du liquide avec la peau.
(Pompe : Inox ; Tuyau : « Viton »). (Filtre : BRUN A // **feu** : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide. Boucher les égouts. Pomper et/ou absorber.
Evacuer et ventiler les sous-sols. (Vapeurs très lourdes).
Eau : Si possible endiguer le liquide. Attention le produit est plus lourd que
l'eau et se trouve **dessous**. Pomper par le fond. **POLLUTION**.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement
les **yeux** à grande eau. Intoxication possible par contact. Cf. ci-dessous.
Respiration ou contact : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Médecin.
Produit décomposé par la chaleur : Repos, oxygène. Hospitalisation.
(Effets retardés).

Constantes

PE : 149°C / PF : 8°C / P vap : 4,4 mbar / Index évap. : /
d vap : 8,7 / d liq : 2,89 / Sol. eau : 1 g/l / VME : 0,5 ppm /
Odeur seuil : / No CAS : 75-25-2 /
CHBr₃ / PM : 253