



BROMO-1-CHLORO-3-PROPANE $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$

60

2688

Syn. Chloro-1-bromo-3-propane, Chlorobromure de triméthylène.
Angl. 1-Bromo-3-chloropropane, Trimethylene chlorobromide.
All. 1-Brom-3-chlorpropan.



Ho	671
INRS	—
KB	—
Sax	1060
	1204

DESCRIPTION

Liquide incolore, mobile, odeur douceuse comme le chloroforme.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Insoluble dans l'eau. Très légèrement décomposé par l'eau.
Réaction neutre. (Légèrement acide si hydrolysé : acide chlorhydrique).
Corrosif pour l'aluminium et le magnésium. Bon dissolvant.

DANGERS

Liquide pratiquement non inflammable.

Produit narcotique. Vapeurs et liquide irritants pour les yeux. Toxique. (Foie).
Liquide absorbé par la peau.

Dans un incendie, se décompose avec formation d'acides chlorhydrique et
bromhydrique, gaz très **IRRITANTS** et agressifs.

FEU

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

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.
Combinaison « légère » 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.
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 : 144°C / PF : -55°C / P vap : 7 mbar / Index évap. : /
d vap : 5,5 / d liq : 1,59 / Sol. eau : insol. / VME : — /
Odeur seuil : / No CAS : 109-70-6 /
 $\text{C}_3\text{H}_6\text{BrCl}$ / PM : 157,5