



BORATE TRIMÉTHYLIQUE

**33****2416**

Syn. Borate de (tri) méthyle.
Angl. Trimethyl borate, Methyl borate.
All. Trimethylborat.

2 3 0 2 4

Ho	627
INRS	—
KB	M57
Sax	810
	912

DESCRIPTION

Liquide incolore, odeur agréable.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus léger que l'eau.
Se décompose au contact de l'eau avec dégagement de chaleur.
Réaction neutre. Non corrosif. Effet dissolvant.

DANGERS

Liquide très **INFLAMMABLE** et volatil.
Les vapeurs forment à **toutes** températures des mélanges **EXPLOSIFS** avec l'air.
Produit toxique à concentration élevée (SNC), avec effet narcotique.
Irritant pour les yeux et les voies respiratoires. Liquide absorbé par la peau.
S'hydrolyse rapidement au contact de l'eau avec dégagement de chaleur et formation de méthanol, liquide inflammable et toxique.
Réagit violemment avec les oxydants. (Inflammation possible).

FEU

Extinction : POUDRE, MOUSSE anti-alcool, CO₂. UTILISER LE MINIMUM D'EAU.
Refroidir la citerne sans gicler d'eau à l'intérieur.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Explosimètre.
Pompes, lampes, outils, etc... de type « Ex ». Combinaison « légère » recommandée.
(Pompe : Inox ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : BRUN A).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide. Pomper et/ou absorber. Boucher les égouts.
Evacuer et ventiler les sous-sols. **Attention au FEU.**
Eau : **Attention au FEU.** Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. Intoxication par contact possible. Cf. ci-dessous.
Respiration ou contact : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Médecin.

Constantes

PE : 69°C / PF : -30°C / P vap : / T inflam. : /
Pt éclair : -8°C / Lim. expl. : / Index évap. : /
d vap : 3,6 / d liq : 0,92 / Sol. eau : décomp. / VME : — /
Odeur seuil : / Chal. dil : / No CAS : 121-43-7 /
C₃H₉BO₃ / PM : 104