



ÉTHÉRATE DIÉTYLIQUE DE TRIFLUORURE DE BORE

**883****2604**

Syn. Bore trifluoro-éthérate, Combinaison (complexe) de fluorure de bore et d'éther.
Angl. Borontrifluoride diethyl etherate, Boronfluoride ethyl ether.
All. Bortrifluoriddiäthylätherat, Bortrifluoriddiäthyläther.



Toxicité : 60 m*

Ho	823
INRS	—
KB	—
Sax	429
	469

* En cas de pluie doubler la distance

DESCRIPTION

Liquide jaunâtre, fumant à l'air, forte odeur agressive.
Vapeurs plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Décomposé par l'eau avec dégagement de chaleur et de gaz toxiques.
Réaction acide. Corrosif pour la plupart des métaux.

DANGERS

Liquide inflammable (très **INFLAMMABLE** si décomposé par eau). Effet catalyseur.

Les vapeurs peuvent former à toutes températures des mélanges explosifs avec l'air.

Produit dangereux pour la santé : Liquide très **CAUSTIQUE** et **IRRITANT** pour la peau et spécialement les yeux. Les vapeurs sont très **IRRITANTES** pour les yeux et les voies respiratoires (Oedème du poumon). **Toxique** par contact (Ion F⁻)

Se décompose au contact de l'eau avec dégagement d'éther éthylique très **inflammable** et de trifluorure de bore, gaz excessivement **IRRITANT** et **toxique**. (Idem à la chaleur)

Forme au contact de l'air, de peroxydes instables. Réagit avec acides, bases et alcools, ainsi que LiAlH₄... Inflammation avec les oxydants. Puissant catalyseur. (Acide de Lewis).

FEU

Extinction : Poudre, CO₂. **PAS d'eau !** Refroidir la citerne **sans gicler d'eau à l'intérieur**.
Pas de poudre **dans** la citerne. Gaz de combustion toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires, gants et bottes anti-acide. La combinaison « anti-gaz » est généralement **toujours** indispensable. Explosimètre. Matériel de type « Ex ». (Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer et absorber le liquide avec du sable. Boucher les égouts.
Rabattre les vapeurs sur le sol avec brouillard d'eau. (Si possible eau alcalinisée à la soude NaOH).
Ne **pas gicler** d'eau directement **dans** le liquide. (Réaction !). **Attention au feu**.
« Neutraliser » le reste avec de la chaux (Ca(OH)₂). **Evacuer** et ventiler les sous-sols. En cas de pluie ou de vent : Evacuer la population. Pollution.

Eau : Rabattre les vapeurs avec brouillard d'eau. **Attention au feu**. POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer immédiatement les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. Médecin ou hospitalisation. (Effets retardés possibles).

Respiration : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation indispensable.
(Effets retardés). **Gaz d'incendie** : idem.

Constantes

PE : 126°C / PF : -60°C / P vap : 6 mbar / T inflam. : /
Pt éclair : < +22°C (Pur : 47) / Lim. expl. : 1,9 - 36% vol / Index évap. : /
d vap : 4,9 / d liq : 1,15 / Sol. eau : décomp. / VME : - /
Odeur seuil : / T décomp. : / No CAS : 109-63-7 /
BF₃ · C₄H₁₀O / PM : 142

ÉTHÉRATE DIÉTYLIQUE DE TRIFLUORURE No ONU: 2604 DE BORE

DISTANCES D'ÉVACUATION: (Pour un vent de 10-20 km/h)

Dimension de la flaque	Profondeur de la zone à évacuer	Largeur de la zone à évacuer
20 m ² Ø = 5 m	500 m	300 m
80 m ² Ø = 10 m Aussi en cas de pluie	1600 m	800 m

