



ÉTHER MÉTHYL ÉTYLIQUE

**23****1039**

Syn. Ether éthyl méthylique, Oxyde de méthyle et d'éthyle
Angl. Ethyl methyl ether, Methyl ethyl ether, Methoxyethane.
All. Äthylmethylläther, Methyläthyläther, Metoxyäthan.

2 4 0 1 4

Explosion : 600 m

Ho	289
INRS	—
KB	A41
Sax	669
	750

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, odeur douceuse caractéristique.
Gaz plus lourd que l'air. Liquide plus léger que l'eau.
Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec dégagement chaleur.
Réaction neutre. Non corrosif. Effet dissolvant.

DANGERS

Gaz (liquide) excessivement **INFLAMMABLE**. **Auto-inflammation** possible par l'électricité statique induite lors de grosse fuite. (**Temp. d'inflam. : 190°C**). Risque de « **bleve** ».

Forme des mélanges excessivement **EXPLOSIFS** avec l'air.

Produit assez irritant pour les yeux et les voies respiratoires.

Effet **narcotique** marqué. Toxique. Le liquide est froid.

Forme au contact de l'air et à la lumière des peroxydes instables.

FEU

Ne surtout pas éteindre le gaz enflammé si l'on ne peut stopper la fuite. **Evacuer la zone**.

Extinction : POUDRE, CO₂, eau pulvérisée. **Refroidir** la citerne.

Pas d'eau en jet plein dans le liquide.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires. Gants épais, bottes, tablier en cuir.

Explosimètre. Lampes, outils, de type « Ex ».

Si nécessaire vêtement « Excalor ». (Filtre : BRUN A).

DÉVERSEMENT

Terre : Evacuer la zone. Endiguer le liquide. Boucher les égouts. Laisser évaporer.

Ventiler les sous-sols. **ATTENTION AU FEU et à l'électricité statique**.

Eau : Evacuer. Laisser évaporer. **ATTENTION AU FEU**.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau à l'eau.

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Médecin.

Constantes

PE : + 11°C / PF : - 139°C / P vap : 1,6 bar / T inflam. : 190°C /

Lim. expl. : 2 - 10,1% vol / d gaz : 2,1 / d liq : 0,72 /

Sol. eau : totale / VME : - /

Odeur seuil : / No CAS : 68476-85-7 /

C₃H₈O / PM : 60