



TRIPROPYLAMINE

(CH₃CH₂CH₂)₃N

38

2260

Syn. —
Angl. Tripropylamine.
All. Tripropylamin.

2 2 0 0 2

Ho	463
INRS	—
KB	T35
Sax	1069
	1214

DESCRIPTION

Liquide incolore, odeur d'ammoniac.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus léger que l'eau.
Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction alcaline. Corrosif pour le cuivre, l'aluminium, le zinc et alliages.

DANGERS

Liquide inflammable. (**Temp. d'inflam. : 180°C**).
Au-dessus de 34°C les vapeurs forment des mélanges explosifs avec l'air.
Produit fortement **irritant** et caustique pour la peau, les **yeux** et les voies respiratoires. (Oedème du poulmon possible, surtout à chaud). Toxique (reins).
Liquide absorbé par la peau. Allergie possible.
Brûle en dégageant des gaz **IRRITANTS**. (Oxydes d'azote).
Réagit avec les acides, certains produits organiques. (Anhydrides, nitriles, solvants chlorés)...

FEU

Extinction : MOUSSE, POUDRE, eau pulvérisée. Refroidir la citerne.
Gaz de combustion irritants. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.
Combinaison « moyenne » si risque de contact du liquide avec la peau.
Explosimètre. Pompes, lampes, outils, etc... de type « Ex ».
(Pompe : Inox ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : BRUN A).

DÉVERSEMENT

Terre : Diguer le liquide. Boucher les égouts. Evacuer et ventiler les sous-sols.
Pomper et/ou absorber au maximum. Attention au feu.
Eau : Diguer le liquide. Pomper et/ou absorber rapidement.
(Attention au feu). Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les **yeux** à grande eau. Médecin.
Respiration : Repos absolu, oxygène. Médecin. (Effets retardés possibles).
Gaz de combustion : idem. Hospitalisation.

Constantes

PE : 156°C / PF : -93°C / P vap : 2,5 mbar / T inflam. : 180°C /
Pt éclair : +34°C / Lim. expl. : 0,7 - 5,6% vol / Index évap. : /
d vap : 4,9 / d liq : 0,75 / Sol. eau : 2,6 g/l / VME : - /
Odeur seuil : / Chal. dil : / No CAS : 102-69-2 /
C₉H₂₁N / PM : 143