



TRIBUTYLAMINE



Syn. tri-n-Butylamine.

Angl. Tributylamine.

All. Tributylamin.

2 2 0 0 1

60

2542

Ho	332
INRS	—
KB	T53
Sax	1041
	1181

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaunâtre, odeur d'ammoniac.

Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus léger que l'eau.

Insoluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.

Réaction alcaline. Fortement corrosif pour le zinc, cuivre et alliages.

DANGERS

Liquide inflammable, peu volatil.

Au-dessus de 71°C les vapeurs forment des mélanges explosifs avec l'air.

Liquide **caustique** pour la peau et spécialement les **yeux**. Vapeurs irritantes pour les yeux et les voies respiratoires. (A chaud : oedème du poumon possible). Toxique. Allergie possible.

Brûle en dégageant des gaz **IRRITANTS**. (Oxydes d'azote).

Réagit avec les acides, certains produits organiques... Forme un **explosif** avec le mercure.

FEU

Extinction : MOUSSE anti-alcool, 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.

Matériel de type « Ex ». (Pompe : Inox ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : VERT K st).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide. Boucher les égouts. Evacuer et ventiler les sous-sols.

Pomper et/ou absorber au maximum. (Attention au feu).

Eau : Endiguer le liquide. Pomper et/ou absorber rapidement. POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer immédiatement les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les **yeux à grande eau**. (Yeux : médecin).

Respiration : Air frais, repos, oxygène. Médecin.

Gaz de combustion : Repos, oxygène. Hospitalisation.

(Effets retardés).

Constantes

PE : 214°C / PF : -70°C / P vap : 0,3 mbar / T inflam. : 245°C /

Pt éclair : +71°C / Lim. expl. : 1,4 - 6,0% vol / Index évap. : /

d vap : 6,4 / d liq : 0,78 / Sol. eau : 0,6 g/l / VME : - /

Odeur seuil : / Chal. dil : / No CAS : 102-82-9 /

C₁₂H₂₇N / PM : 185,5