



N-BUTYLANILINE

**60****2738**

Syn. N-Butyl-phénylamine, (tous les isomères).

Angl. N-Butylaniline, N-(n-Butyl)aniline.

All. N-Butylanilin.



Ho	1185
INRS	-
KB	-
Sax	442
	486

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaunâtre, odeur aromatique.

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

Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.

Réaction faiblement alcaline. Non corrosif. Effet dissolvant.

DANGERS

Liquide peu inflammable et très peu volatil à froid.

Produit dangereux pour la santé ; **TOXIQUE**, surtout par contact. (Sang, reins).

Attention : liquide absorbé par la peau, de même que les vapeurs !

(Formation à chaud). **Irritant** pour la peau et les yeux.Brûle en dégageant des gaz **IRRITANTS** et toxiques. (Oxydes d'azote, aniline).

Réagit avec les acides, les oxydants...

FEU

Extinction : MOUSSE anti-alcool, POUDRE, EAU PULVÉRISÉE. Refroidir la citerne.

Gaz de combustion toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.

Combinaison « moyenne » indispensable si risque de contact du liquide avec la peau ou

pour une intervention de longue durée. Matériel de type « Ex »,

(Pompe : Inox ; Tuyau : « Viton »). (Filtre : BRUN A).

DÉVERSEMENT

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

Pomper et/ou absorber au maximum.

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

INTOXICATION

Contact : Retirer **immédiatement** les vêtements souillés. Rincer la peau et

les yeux à grande eau. Hospitalisation. (Intoxication grave par contact).

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Hospitalisation.(Effets retardés). **Gaz de combustion** : idem.

Constantes

PE : 241°C / PF : -15°C / P vap : 0,02 mbar / T inflam. : /

Pt éclair : + 107°C / Lim. expl. : / Index évap. : /

d vap : 5,2 / d liq : 0,93 / Sol. eau : / VME : - /

Odeur seuil : / No CAS : 1126-78-9 / Valeurs pour la N-Butylaniline normale.

 $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{N}$ / PM : 149,5