

NITRATE D'AMYLE

**30****1112**

Syn. Nitrate de n-amyle.

Angl. n-Amylnitrate.

All. n-Amylnitrat, Salpetersäure-n-amylester.

2 2 2 0 1

(Explosion : 400 m)

Ho	712
INRS	—
KB	—
Sax	376
	403

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaunâtre, odeur éthérée.

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 neutre. Non corrosif. Bon dissolvant.

DANGERS

Liquide inflammable avec effet oxydant !

Au-dessus de 48°C les vapeurs forment des mélanges explosifs avec l'air.

Produit irritant pour la peau, les yeux et les voies respiratoires. Toxique spécialement par ingestion. (Sang.) Liquide faiblement absorbé par la peau.

Chauffé fortement ou en brûlant, dégage des gaz **TOXIQUES**.
(Vapeurs nitreuses. Cf. 1067).Assez réactif : réagit avec les oxydants **et** les réducteurs...

Se décompose à la chaleur.

FEU

Extinction : MOUSSE anti-alcool, EAU PULVÉRISÉE, poudre. **Refroidir** la citerne.
Gaz de combustion toxiques. Décomposition possible. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires (**indispensable** en cas d'incendie), gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Si nécessaire, combinaison « légère ». Matériel de type « Ex ».
(Pompe : Inox ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide. Pomper et/ou absorber. Boucher les égouts.
Ventiler les sous-sols : vapeurs très lourdes. (Attention au feu).**Eau** : Endiguer le liquide. Laisser décanter. Pomper et/ou absorber. Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau.**Respiration** : Air frais, respiration artificielle, oxygène. (Médecin).**Gaz de combustion** : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

PE : 153°C / PF : / P vap : 4 mbar / T inflam. : /

Pt éclair : + 48°C / Lim. expl. : / Index évap. : /

d vap : 4,6 / d liq : 0,99 / Sol. eau : / VME : — /

Odeur seuil : / No CAS : 1002-16-0 /

 $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_3$ / PM : 133