



PHÉNÉTIDINE (o,m,p)

**60****2311**

Syn. Ethoxy-aniline, Aminophénétol, (les 3 isomères).
Angl. Phenetidine, Ethoxy-aniline (o,m,p).
All. Phenetidin, Ethoxyanilin (o,m,p).

2 1 0 0 0

Ho	249
INRS	—
KB	—
Sax	897
	1008

DESCRIPTION

Liquide incolore, huileux, odeur particulièrement désagréable.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction faiblement alcaline. Pas ou peu corrosif. (Cuivre). Effet dissolvant.

DANGERS

Liquide peu inflammable et peu volatil.
Produit **toxique**, surtout par contact. (Sang). Liquide absorbé par la peau.
Vapeurs irritantes pour les yeux et les voies respiratoires surtout à chaud.
Liquide caustique pour les yeux.
Brûle en dégageant des gaz **IRRITANTS** (Oxydes d'azote).
Réagit avec les oxydants, les acides...

FEU

Extinction : MOUSSE anti-alcool, EAU PULVÉRISÉE, POUDRE. 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 : « 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 : Si possible endiguer le liquide. Attention le produit est plus lourd que l'eau
et se trouve **dessous**. Pomper par le fond. POLLUTION.

INTOXICATION

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

Constantes

PE : 254°C / PF : 3°C / P vap : 0,05 mbar / T inflam. : 425°C /
Pt éclair : + 116°C / Lim. expl. : 11,4 – 16,2 vol / Index évap. : /
d vap : 4,7 / d liq : 1,06 / Sol. eau : 5 g/l / VME : — /
Odeur seuil : 0,2 ppm / No CAS : 94-70-2 / Ces valeurs sont celles de l'isomère para.
C₈H₁₁NO / PM : 137