



PHÉNYLÈNEDIAMINE (o,m,p)

$C_6H_4(NH_2)_2$

60

1673

Syn. Diaminobenzènes (1,2-, 1,3-, 1,4-), Ursol.
Angl. Phenylenediamine, Diaminobenzene (o,m,p).
All. Phenylendiamin, Diaminobenzol (o,m,p), Ursol D.

2 1 0 1 0

Ho 644+644a
INRS -
KB P55+P78+P79
Sax 901
1013

DESCRIPTION

Solide incolore à brun-rougeâtre. L'isomère para est le plus courant et aussi le plus toxique. Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau. Produit peu à très soluble dans l'eau. Se dissout avec dégagement de chaleur. Réaction alcaline. Pas ou peu corrosif.

DANGERS

Solide inflammable.

Produit **toxique** par contact et surtout inhalation des poussières. (Sang).
Irritant pour la peau et les yeux. Produit fortement absorbé par la peau, même en solution diluée. **Allergène**.

Brûle en dégageant des gaz **IRRITANTS** et **toxiques** (Oxydes d'azote, aniline ?).

Réagit avec les acides, les oxydants, certains produits organiques...

FEU

Extinction : EAU PULVÉRISÉE, MOUSSE anti-alcool, (poudre). Refroidir le container. Gaz de combustion toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « légère » si risque de contact du solide avec la peau. (Filtre : BRUN A st).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer **tout** le produit solide. Eviter la formation de poussières. Laver le reste à grande eau. Evacuer et ventiler les sous-sols.

Eau : Si possible récupérer rapidement le produit au **fond** de l'eau. (Assez soluble). POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à grande eau. Médecin. (Intoxication par contact).

Respiration des poussières : Air frais, respiration artificielle, oxygène. Hospitalisation.
Gaz de combustion : Repos, oxygène. Hospitalisation. (Effets retardés).

Constantes

PE : 267°C (257,282) / PF : 146°C (104,63) / P vap : ~ 0 mbar / T inflam. : /
d vap : 3,7 / d solide : 1,14 / Sol. eau : 35 g/l (~ 30, ~ 340) / VME : 0,1 mg/m³ /
Odeur seuil : / Chal. dil : / No CAS : 106-50-3 (95-54-5, 108-45-2) /

$C_6H_8N_2$ / PM : 108

Valeurs pour l'isomère para et entre parenthèses ortho et méta