



HYDROXYDE DE POTASSIUM (Solide)

KOH

80

1813

Syn. Potasse caustique, Hydrate de potassium, « Potasse ».

Angl. Potassium hydroxide, Caustic potash. (Solid).

All. Kaliumhydroxid, Ätzkali. (Fest).

3 0 0 2 0

Ho	113
INRS	35
KB	K11
Sax	930
	1047

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux blancs, inodores, hygroscopiques. Le produit est transporté sous forme de poudre, pastilles, écailles ou même de solution. Cf. 1814. Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec fort dégagement de chaleur. Réaction très alcaline. (Base forte). Corrosif pour le verre, aluminium, zinc, magnésium, laiton, bronze, cuivre... Détruit le cuir, décape la peinture.

DANGERS

Solide non inflammable.

Produit excessivement **CAUSTIQUE** pour les **yeux** et la peau. (Brûlures avec nécroses). Les solutions, même très diluées, sont aussi caustiques. Les poussières sont dangereuses pour les voies respiratoires.

Violente réaction avec entre autres : Tous les acides, anhydrides, acroléine, acétaldéhyde, acrylonitrile, alcool allylique, chloroforme, chlorhydrines...

Forme un **explosif** avec : trichloréthylène, 1,2-dichloréthylène, tétrachloréthane, nitroparaffines...

Humide, attaque certains métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif. (Aluminium, zinc, magnésium...).

FEU

Refroidir le container.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : **Lunettes**, gants, bottes caoutchouc, pantalon ou tablier plastique. Si nécessaire : Combinaison « légère », masque à poussières. (Explosimètre). (Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Pousière P2).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. Eviter la formation de poussières.

Laver le reste à grande eau. (Pour les solutions. Cf. 1814).

Eau : Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer immédiatement les vêtements souillés. Rincer **longuement** la peau et spécialement les **yeux** à grande eau. Médecin.

Pour les yeux : hôpital indispensable. (Perte de la vue possible).

Respiration des poussières : Repos, air frais. Médecin.

Constantes

PF : 360°C / d solide : 2,0 / Sol. eau : 1119 g/l /
VME : 2 mg/m³ / Chal. dil : 13,8 Kcal/mole / No CAS : 1310-58-3 /
KOH / PM : 56 (Solution : Cf. 1814).