



HYDROXYDE DE LITHIUM

LiOH

80

2680

Syn. Hydroxyde de lithium monohydrate, Lithine.
Angl. Lithium hydroxide.
All. Lithiumhydroxid.

3 0 0 1 0

Ho	857
INRS	183
KB	L07
Sax	775
	872

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux blancs ou granules, inodores, hygroscopiques.
Le produit est aussi transporté sous forme d'une solution aqueuse. Cf. 2679.
Excellent absorbant du gaz carbonique.
Très soluble dans l'eau. Se dissout avec dégagement de chaleur.
Réaction très alcaline. (Base forte). Corrosif pour l'aluminium, zinc, magnésium...
Détruit le cuir, décape la peinture.

DANGERS

Solide non inflammable.

Produit fortement **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. Toxique (SNC).

Forte réaction avec tous les produits acides...

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

FEU

Refroidir le contenant.

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 : Poussière P2).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. Eviter la formation de poussières.
Laver le reste à grande eau. (Pour les solutions : Cf. 2679).

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. (Lésions graves possibles).

Respiration des poussières : Repos, air frais. Médecin.

Constantes

PF : 462°C / d solide : 1,51 (1,46)* / Sol. eau : 216 g/l (124)* /
VME : — / Chal. dil : 5,6 Kcal/mole* / No CAS : 1310-66-3 /

LiOH · H₂O monohydrate / PM : 42

LiOH anhydre* / PM : 24

(Solution : Cf. 2679)