



HYDROXYDE DE LITHIUM (Solution)

LiOH

80
2679

Syn. –
Angl. Lithium hydroxide (solution).
All. Lithiumhydroxid (Lösung).

3 0 0 1 0

Ho	857a
INRS	183
KB	L07
Sax	775
	872

DESCRIPTION

Produit transporté sous forme de solution aqueuse, incolore, inodore, huileuse.
(Le transport sous forme d'un solide, blanc, est aussi courant. Cf. 2680).
Totement soluble dans l'eau. Se dissout avec 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

Produit non inflammable.

Les solutions, même **très** diluées, sont excessivement **CAUSTIQUES** par contact pour les **yeux** et la peau. (Brûlures avec nécroses). **Toxique** par ingestion. (Coeur : arythmie, SNC, reins).

Violente réaction avec entre autres : Tous les acides et anhydrides, l'acroléine...

Peut former des explosifs avec les nitroparaffines, certains solvants chlorés...

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.
Combinaison « moyenne » si risque de contact du liquide avec la peau. Pas d'aluminium ni magnésium. (Explosimètre). (Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : –).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide. Boucher les égouts. Pomper au maximum. Laver le reste avec beaucoup d'eau. (Pollution).

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. (Perte de la vue possible).

Respiration : –

Constantes

Solide : PF : 462°C / d solide : 1,51 / Sol. eau : 124 g/l /
VME : – / Chal. dil : 5,6 Kcal/mole / No CAS : 1310-65-2 /

Solution 10% : PE : / PF : / d liq : 1,11 /

LiOH / PM : 24