



ÉLECTROLYTE ALCALIN POUR ACCUMULATEURS

Exemple : Solution d'hydroxyde de potassium 20 à 30%.

Angl. Battery fluid alkali.

All. Batterieflüssigkeit alkalisch.



80
2797

Ho	(111)
INRS	(35)
KB	(K41)
Sax	(930)
	(1047)

DESCRIPTION

Liquide incolore, huileux, inodore. Peu volatil.

(L'hydroxyde de potassium est parfois remplacé par de l'hydroxyde de sodium).

Liquide plus lourd que l'eau. Totalelement soluble dans l'eau. (Avec dégagement de chaleur).

Réaction très alcaline. (Base forte). Corrosif pour le verre, aluminium, zinc, magnésium, laiton, bronze, cuivre... Détruit le cuire, décape la peinture.

DANGERS

Liquide non inflammable.

Les solutions, même **très** diluées sont excessivement **CAUSTIQUE** par contact pour les **yeux** et la peau. (Brûlures avec nécroses).

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.

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

FEU

Refroidir la citerne.

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'alu 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

Solution 30% : PE : / PF : / d liq : 1,28 /

VME : - / No CAS : 1310-58-3 /

KOH / PM : 56

(Valeurs pour l'hydroxyde de potassium)