



HYDROXYDE DE CÉSIIUM (Solution)

CsOH

80

2681

Syn. Hydroxyde de caesium.

Angl. Cesium hydroxide (solution).

All. Caesiumhydroxid, Cäsiumhydroxid (Lösung).

3 0 0 1 0

Ho	1175
INRS	—
KB	—
Sax	(478)
	(531)

DESCRIPTION

Produit transporté sous forme d'une solution aqueuse incolore, inodore, huileuse.

Le produit est aussi transporté sous forme solide. Cf. 2682.

Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec dégagement de chaleur.

Réaction très alcaline. (Base la plus forte). Corrosif pour le verre, aluminium, zinc, magnésium... 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).

Forte réaction avec tous les produits acides...

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

Solide : PF : 272°C / d solide : 3,68 / Sol. eau : totale /
VME : 2 mg/m³ / Chal. dil : 16,4 Kcal/mole / No CAS : 31251-79-1 /

Solution 50% : PE : / PF : / d liq : 1,76 /

CsOH / PM : 150

(Produit solide : Cf. 2682)