



HYDROXYDE DE CÉSIIUM (Solide)

CsOH

80

2682

Syn. Hydroxyde de caesium.
Angl. Cesium hydroxide (solid).
All. Caesiumhydroxid, Cäsiumhydroxid (fest).

3 0 0 2 0

Ho	1176
INRS	—
KB	—
Sax	478
	531

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux blanc-jaunâtre, inodores, hygroscopiques.
Le produit est aussi transporté sous forme d'une solution aqueuse. Cf. 2681.
Totale soluble dans l'eau. Se dissout avec fort dégagement de chaleur.
Réaction très alcaline. (Base la plus forte). Corrosif pour le verre, 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.

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 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 : Poussière P2).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. Eviter la formation de poussières.
Laver le reste à grande eau. (Pour les solutions : Cf. 2681).

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 : 272°C / d solide : 3,68 / Sol. eau : totale /
VME : 2 mg/m³ / Chal. dil : 16,4 Kcal/mole / No CAS : 21351-79-1 /
CsOH / PM : 150 (Solution : Cf. 2681)