



CHLORURE DE ZINC (Solution)

ZnCl₂

80

1840

Syn. —

Angl. Zinc chloride, Tinning flux (solution).

All. Zinkchlorid, Salzsäure zink (Lösung).

2 0 1 1 0

Ho	212
INRS	—
KB	(Z04)
Sax	(1100)
	(1251)

DESCRIPTION

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

Le produit est aussi transporté sous forme solide. Cf. 2331.

Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.

Totalement soluble dans l'eau.

Réaction acide. Effet corrosif pour la plupart des métaux.

DANGERS

Produit non inflammable.

Produit irritant et **caustique** pour la peau et les yeux. Vapeurs irritantes pour les voies respiratoires. (Local fermé ou à chaud).

Chauffé, les solutions dégagent un peu d'acide chlorhydrique, gaz très **IRRITANT** et agressif.

Peut attaquer lentement les métaux en dégageant de l'hydrogène, gaz **inflammable** et explosif. Réagit avec les bases...

FEU

Refroidir la citerne. Gaz d'incendie irritants.

MATÉRIEL

Lunettes, (appareils respiratoires), gants et bottes anti-acide, pantalon ou tablier plastique. Si nécessaire combinaison « légère ». Dans un local fermé ou en cas d'incendie : Appareils respiratoires. (Explosimètre).

(Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide, boucher les égouts. Pomper et/ou absorber au maximum. Ventiler les sous-sols. Laver le produit restant à grande eau.

Eau : Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à grande eau. (Yeux : médecin).

Respiration : Air frais, repos, oxygène. Médecin.

Gaz d'incendie : idem. (Effets retardés possibles).

Constantes

Solide : PF : ~ 290°C / d solide : 2,91 / Sol. eau : totale /
VME : 1 mg/m³ / Chal. dil : 15,7 Kcal/mole / No CAS : 7646-85-7 /

Solution 50% : PE : / PF : / d liq : 1,57

ZnCl₂ / PM : 136,5

(Produit solide : Cf. 2331)