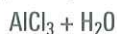




CHLORURE D'ALUMINIUM (Solution aqueuse)



Syn. Trichlorure d'aluminium.
Angl. Aluminium chloride (aqueous solution).
All. Aluminiumchlorid Wasserige Lösung).

3 0 1 0 0

Toxicité : 20 m

80
2581

Ho	976
INRS	—
KB	(A48)
Sax	(353)
	(374)

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaunâtre, odeur piquante.
Le produit est aussi transporté sous forme solide. Cf. 1726.
Vapeurs plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.
Totalement soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction acide. Fortement corrosif pour les métaux, le ciment...

DANGERS

Liquide non inflammable, mais attaquant les métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif.
Produit dangereux pour la santé : Vapeurs **IRRITANTES** pour les yeux et les voies respiratoires. (Oedème du poumon possible). Suffocant.
Liquide **caustique** et astringent.
Réagit fortement avec les bases. Décomposé par la chaleur.

FEU

Refroidir la citerne.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires, gants et bottes anti-acide, pantalon ou tablier plastique.
Combinaison « moyenne » si risque de contact du liquide avec la peau. (Explosimètre).
(Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « Viton »). Corrosion ! (Filtre : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer et absorber le liquide avec du sable. Boucher les égouts.
Evacuer et ventiler les sous-sols. Pomper au maximum. Neutraliser le reste avec un « anti-acide », puis laver à grande eau.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer immédiatement les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à grande eau. Médecin.

Respiration : Air frais, repos absolu, oxygène. Hospitalisation.
(Effets retardés possibles).

Constantes

Solide : PF : 180°C (sublime) / d solide : 2,44 / Sol. eau : décomp. /
VME : — / Chal. dil : 79,4 Kcal/mole

Solution 30% : PE : > 100°C / PF : / d liq : 1,26 / No CAS : 7446-70-0 /
 AlCl_3 / PM : 133,5 (Produit solide : Cf. 1726)