



CHLORURE FERRIQUE (Solution)

FeCl₃

80

2582

Syn. Chlorure de fer (III), Trichlorure de fer, Perchlorure de fer (solution).

Angl. Ferric chlorid, Iron per or trichloride (solution).

All. Eisen (III) chlorid, Ferrichlorid (Lösung).

2 0 1 1 0

Ho	674a
INRS	154
KB	E01
Sax	684
	765

DESCRIPTION

Liquide brun-rouge, légère odeur d'acide. Le produit est aussi transporté sous forme de solide : cristaux jaune-brun. Cf. 1773.

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

Totalement soluble dans l'eau.

Réaction très acide. **Très fortement** corrosif pour les métaux. (Alu, fer, **inox**, etc...).

DANGERS

Produit non inflammable mais effet oxydant. Les solutions attaquent les métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif.

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

Chauffé, les solutions se décomposent avec dégagement d'acide chlorhydrique, gaz très **IRRITANT** et agressif.

Réagit avec les bases...

FEU

Refroidir la citerne. Gaz de décomposition toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Lunettes, (appareils respiratoires), gants et bottes anti-acide, pantalon ou tablier plastique.

Si nécessaire combinaison « légère ». (Explosimètre). **En cas d'incendie** : AR indispensables.

Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR ». **Corrosion** ! (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide, boucher les égouts. Pomper et/ou absorber au maximum.

Ventiler les sous-sols. Neutraliser le produit restant avec un anti-acide, puis laver à grande eau. Pollution.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

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

Respiration des gaz de décomposition : Air frais, repos absolu, oxygène. Hospitalisation (Effets retardés).

Constantes

Solide : PF : 37°C / T décomp. ~ 160°C / d solide : 1,82 / Sol. eau : 920 g/l /

VME : (Fe) 1 mg/m³

FeCl₃ · 6 H₂O / PM : 270,5

Solution 42% : PF : / T décomp. : ~ 70°C / d liq : 1,44 / No CAS : 7705-08-0 /

FeCl₃ / PM : 162

(Produit solide : Cf. 1773)