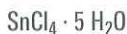




CHLORURE STANNIQUE PENTAHYDRATE



Syn. Tétrachlorure d'étain pentahydrate, Beurre d'étain.

Angl. Stannic chloride pentahydrate Tin (IV) chloride pentahydrate.

All. Zinntetrachloridpentahydrat, Zinnbutter.



Toxicité : 20 m

80

2440

Ho	1007
INRS	—
KB	—
Sax	(994)
	(1124)

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux jaunâtres ou morceaux efflorescents. Odeur piquante.

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

Totalement soluble dans l'eau.

Réaction très acide. Très corrosif pour les métaux, le ciment...

DANGERS

Solide non inflammable, mais attaquant les métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif.

Produit dangereux pour la santé : Solide **CAUSTIQUE** pour la peau et les yeux.

Les solutions sont aussi très **caustiques**. Vapeurs sont **irritantes** pour la peau, les yeux et les voies respiratoires.

Réagit fortement avec les bases, amines, la térébenthine...

Décomposé par la chaleur en acide chlorhydrique, gaz très **IRRITANT** et agressif.

FEU

Refroidir le container. Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires, gants et bottes anti-acide. Pantalon ou tablier plastique. Une combinaison « légère » est recommandée. (Explosimètre).

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

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer **tout** le produit solide. Neutraliser le reste avec un « anti-acide » en solution, puis laver à grande eau. Evacuer et ventiler les sous-sols.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

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

Respiration : Air frais, repos, oxygène. Médecin. (Effets retardés possible).

Gaz d'incendie et de décomposition : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves).

Constantes

PF : ~ 60°C / d vap : / d solide : > 1 /

Sol. eau : totale / VME : — / No CAS : 10026-06-9 /

$\text{Cl}_4\text{Sn} \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ / PM : 350,5 • (Produit anhydre liquide : Cf. 1827)