



ACÉTATE DE PLOMB



60
1616

Syn. Sucre de plomb, Sel de saturne, Acétate de plomb (II).
Angl. Lead acetate, Sugar of lead, Salt of saturn.
All. Bleiacetat, Essigsaures Blei, Bleizucker.



Ho	855
INRS	—
KB	B21
Sax	765
	859

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux incolores ou poudre blanche. Efflorescent.
Faible odeur. Saveur sucrée.
Le produit technique se présente sous forme d'une masse gris-brun.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau.
Très soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction pratiquement neutre (pH 6,5). Pas ou peu corrosif.

DANGERS

Solide difficilement inflammable mais les poussières peuvent former des mélanges explosifs avec l'air.
Produit **toxique** (sang, reins, SNC), facilement absorbé par les voies respiratoires, beaucoup moins par la peau et par ingestion (intoxication chronique lente).
Les poussières sont irritantes pour la peau, les yeux et les voies respiratoires.
Chauffé fortement ou en brûlant, dégage des vapeurs d'acide acétique, très **irritantes**.
Forme un sel **explosif** au contact des bromates...

FEU

Extinction : EAU, EAU PULVÉRISÉE, mousse. Refroidir le contenant.
Gaz de combustion toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Masque avec filtre à poussière. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique
Combinaison « légère » recommandée. En cas d'incendie : Appareils respiratoires.
(Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Poussière P2 // **feu** : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer **tout** le solide. (Eviter la formation de poussière).
Si nécessaire laver à l'eau et récupérer l'eau. (Pollution).
Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à grande eau.
Médecin.
Respiration des poussières : Air frais, repos. Hospitalisation. (Effets retardés).
Gaz d'incendie ou de décomposition : Air frais, repos, oxygène.
Hospitalisation. (Effets retardés).

Constantes

PF : 75°C (280) / d solide : 2,55 (3,25) / Sol. eau : 460 g/l (443) /
VME : — / T décomp. : ≥ 200°C / No CAS : 301-04-2 /
PM : 379,5 (325)

Valeur pour le produit hydraté : $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$ et
entre parenthèses pour le produit anhydre : $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$