



* SOLIDES TOXIQUES ORGANIQUES n.s.a.

Exemple : Oxalate de méthyle ($\text{CH}_3\text{OOC-COOCH}_3$)

Angl. Toxic, solid, organic, n.o.s.

All. Giftiger, organischer, fester Stoff, n.a.g.



Ho	1043
INRS	—
KB	—
Sax	—

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux incolores.

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

Assez soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.

Réaction neutre. (Très légèrement acide si hydrolysé : Acide oxalique).

Non corrosif.

DANGERS

Solide inflammable, ayant un point éclair relativement bas : 75°C.

Produit **toxique**, spécialement par ingestion et dans une moindre mesure par inhalation des poussières. (Muscles, reins). Solide assez **irritant** pour la peau et les spécialement yeux.

Brûle en dégageant des vapeurs toxiques.

FEU

Extinction : MOUSSE anti-alcool, EAU PULVÉRISÉE, EAU. Refroidir le container.
Gaz de combustion toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Masque avec filtre à poussières ou appareils respiratoires. (Indispensable en cas d'incendie). Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.

Si nécessaire : combinaison « légère ».

(Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Pousière P2).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. (Eviter la formation de poussières).
(Attention au feu). Le produit restant sera lavé à grande eau.

Eau : Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à grande eau.
(Médecin). **Ingestion** : Vomir et hospitalisation.

Respiration des poussières : Air frais, oxygène. Médecin.

Gaz de combustion : Repos, oxygène. Hospitalisation.
(Effets retardés possibles).

Constantes

PE : 164°C / PF : 54°C / P vap : / T inflam. : / Pt éclair : 75°C /
d vap : 4,3 / d solide : ~ 1,2 / Sol. eau : ~ 60 g/l / VME : — /

Odeur seuil : / No CAS : 553-90-2 /

$\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4$ / PM : 119

(Oxalates liquides insolubles : Cf. 2525)



* SOLIDES TOXIQUES ORGANIQUES n.s.a.

Exemples : Oxalates d'ammonium, de potassium, de sodium...
Angl. Toxic, solid, organic, n.o.s.
All. Giftiger, organischer, fester Stoff, n.a.g.



60
2811

Ho	1012
INRS	—
KB	—
Sax	880
	—

DESCRIPTION

Produit solide : poudre ou cristaux incolores à blancs, inodores.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau.
Assez à très soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction neutre. Non corrosif.

DANGERS

Solide difficilement inflammable (oxalate d'ammonium) à non inflammable (oxalate de sodium et potassium).

Produit **toxique**, spécialement par ingestion et dans une moindre mesure par inhalation des poussières. (Muscles, reins). Solide assez **irritant** pour la peau et les spécialement yeux.

Dans un incendie, dégage des vapeurs toxiques.

FEU

Extinction : EAU PULVÉRISÉE, EAU, MOUSSE anti-alcool. Refroidir le container.
Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Masque avec filtre à poussières ou appareils respiratoires. (Indispensables en cas d'incendie). Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.
Si nécessaire : combinaison « légère ».
(Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Poussière P2).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. (Eviter la formation de poussières).
Le produit restant sera lavé à grande eau.

Eau : Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à grande eau.
(Médecin). **Ingestion** : Vomir et hospitalisation.

Respiration des poussières : Air frais, oxygène. Médecin.

Gaz d'incendie : Repos, oxygène. Hospitalisation.
(Effets retardés possibles).

Constantes

$(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ / PM : 142 / PF : décomp. / d solide : 1,5 / Sol. eau : 50 g/l /
T décomp. : 70°C / No CAS : 1113-38-8 /

$\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ / PM : 184 / PF : 250°C (décomp.) / d solide : 2,2 / Sol. eau : 350 g/l /

$\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ / PM : 134 / PF : 260°C (décomp.) / d solide : 2,3 / Sol. eau : 37 g/l /

(Oxalates liquides insolubles : Cf. 2525)