



ACÉTATE DE VINYLE (Stabilisé)

**339****1301**

Syn. —
Angl. Vinyl acetate (Inhibited).
All. Vinylacetat, Essigsäurevinylester (Stabilisiert).



Explosion : 400 m

Ho	203
INRS	—
KB	V01
Sax	1086
	1234

DESCRIPTION

Liquide mobile, incolore, odeur douceuse.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus léger que l'eau.
Peu soluble dans l'eau. Se décompose légèrement au contact de l'eau.
Réaction neutre. (Très légèrement acide si hydrolysé : acide acétique).
Non corrosif. Très bon dissolvant. (Plastiques, vernis).

DANGERS

Liquide très **INFLAMMABLE** et très volatil.
Les vapeurs forment à **toutes** températures des mélanges **EXPLOSIFS** avec l'air.
Produit **IRRITANT** pour la peau et spécialement les yeux. Narcotique.
Peu toxique.
Fortement chauffé ou en brûlant forme des gaz **IRRITANTS**.
Peut se **polymériser** à la chaleur, à la lumière, au contact des peroxydes...
Réagit avec les acides forts, l'éthylène diamine, l'éthylène imine...

FEU

Extinction : MOUSSE anti-alcool, poudre, eau pulvérisée. **REFROIDIR** la citerne.
Polymérisation possible. Gaz de combustion irritants. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Explosimètre.
Pompes, lampes, outils, etc... de type « Ex ». Si nécessaire combinaison « légère ».
(Pompe : Inox ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : BRUN A).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide. Pomper et/ou absorber. Boucher les égouts.
Evacuer et ventiler les sous-sols. **Attention au FEU**.
Eau : Endiguer le liquide. Pomper et/ou absorber. **Attention au FEU**.
Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau.
Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène.
Gaz de combustion : Repos, oxygène. Médecin.

Constantes

PE : 72°C / PF : - 100°C / P vap : 110 mbar / T inflam. : 425°C /
Pt éclair : - 8°C / Lim. expl. : 2,6 - 13,4% vol / Index évap. : /
d vap : 3,0 / d liq : 0,93 / Sol. eau : 25 g/l / VME : 10 ppm /
Odeur seuil : 0,3 ppm / Chal. polym. : 21,3 Kcal/mole / No CAS : 108-05-4 /
 $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$ / PM : 86