



CROTONATE D'ÉTHYLE

**33****1862**

Syn. –
Angl. Ethyl crotonate.
All. Äthylcrotonat, Crotonsäureäthylester.

2 3 1 0 3

Ho	724
INRS	–
KB	–
Sax	655
	732

DESCRIPTION

Liquide incolore, mobile, odeur désagréable et persistante.
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus léger que l'eau.
Insoluble dans l'eau. Se décompose légèrement au contact de l'eau.
Réaction neutre. (Très légèrement acide si hydrolysé : acide crotonique).
Pas ou peu corrosif. Effet dissolvant.

DANGERS

Liquide très **INFLAMMABLE**.
Au-dessus de 2°C les vapeurs forment des mélanges **EXPLOSIFS** avec l'air.
Produit **IRRITANT** pour la peau et spécialement les yeux et les voies respiratoires.
Lacrymogène. A concentration élevée : oedème du poumon possible.
Chauffé fortement ou en brûlant, dégage des gaz **IRRITANTS**.
Chimiquement assez réactif. Peut se polymériser.

FEU

Extinction : MOUSSE anti-alcool, poudre, eau pulvérisée. Refroidir la citerne.
Gaz de combustion irritants.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Explosimètre.
Pompes, lampes, outils, etc... de type « Ex ». Combinaison « légère » recommandée.
(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. Laisser décanter. 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 : Repos, air frais, oxygène. Médecin.
Gaz de combustion : idem. (Effets retardés possibles).

Constantes

PE : 139°C / PF : / P vap : / T inflam. : /
Pt éclair : + 2°C / Lim. expl. : / Index évap. : /
d vap : 3,9 / d liq : 0,92 / Sol. eau : insol. / VME : – /
Odeur seuil : / No CAS : 1044-63-5 /
C₆H₁₀O₂ / PM : 114