



ÉTHANE (Gaz)

CH₃CH₃

23

1035

Syn. —
Angl. Ethane (Gas).
All. Äthan (Gas).

1 4 0 0 3

Explosion : 600 m

Ho	396a
INRS	—
KB	A16
Sax	645
	721

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, inodore.
Gaz légèrement plus lourd que l'air. Liquide plus léger que l'eau.
Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction neutre. Non corrosif. Peu dissolvant.

DANGERS

Gaz (liquide) excessivement **INFLAMMABLE**, avec risque de « **bleve** ».
Forme des mélanges très **EXPLOSIFS** avec l'air.
Gaz très peu toxique : Asphyxiant et très faiblement narcotique.
Risque de gelure grave par le liquide.

FEU

Ne surtout pas éteindre le gaz enflammé si l'on ne peut stopper la fuite. **Evacuer la zone.**
Extinction : POUDRE, CO₂, eau pulvérisée. **Refroidir** la citerne.
Pas d'eau en jet plein dans le liquide.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Bonne protection contre le froid : Gants épais, bottes, tablier en cuir, etc... Explosimètre. Lampes, outils, de type « Ex ».
Si nécessaire vêtement « Excalor ». (Filtre : —).

DÉVERSEMENT

Terre : Evacuer la zone. Endiguer le liquide. Boucher les égouts. Laisser évaporer.
Ventiler les sous-sols. **ATTENTION au FEU et électricité statique.**
Eau : Evacuer. Laisser évaporer. **ATTENTION au FEU.**

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements gelés. Dégeler la peau à l'eau FROIDE.
Traiter comme une brûlure. Médecin.
Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène.

Constantes

PE : -89°C / PF : -183°C / P vap : 37,5 bar / T inflam. : 510°C /
Lim. expl. : 3,0 – 12,5% vol / d gaz : 1,05 / d liq : 0,55 /
Sol. eau : 47 ml/l / VME : 10000 ppm /
Odeur seuil : / No CAS : 74-84-0 /
C₂H₆ / PM : 30 (Ethane liquide réfrigéré : Cf. 1961)