



BUTÈNE

**23****1012**

Syn. (2 isomères : Butylène-1 = α et Butylène-2 = β)

Angl. Butylene, Butene. (idem)

All. Butylen, Buten. (idem)

1 4 0 0 3

Explosion : 600 m

Ho 390a-c
INRS -
KB B43,B66,B68
Sax 446
490

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, très légère odeur aromatique.

Gaz plus lourd que l'air. Liquide plus léger que l'eau.

Insoluble 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 faiblement narcotique.

Risque de gelure grave par le liquide.

Peut réagir avec le chlore, l'acide chlorhydrique...

FEU

Ne surtout pas éteindre le gaz enflammé si l'on ne peut stopper la fuite. **Evacuer la zone.**

Extinction : POUDRE, CO_2 , 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 à l'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 : -6°C (+ 1) / PF : -185°C (- 106) / P vap : 2,6 bar (2,0) /
T inflam. : 384°C (324) / Lim. expl. : 1,6 - 10% vol / d gaz : 2,0 /

d liq : 0,6 / Sol. eau : 0,2 ml/l / VME : - /

Odeur seuil : / No CAS : 107-01-7 /

C_4H_8 / PM : 56

Valeurs pour le butène-1 et entre parenthèses pour le butène-2-trans.