



HYDROGÈNE (Comprimé)

H₂

23

1049

Syn. —
Angl. Hydrogen (compressed).
All. Wasserstoff (verdichtet).

0 4 0 0 4

Explosion : 600 m

Ho	205a
INRS	—
KB	W01
Sax	729
	817

DESCRIPTION

Gaz comprimé, incolore, inodore. L'hydrogène est souvent transporté par batterie de cylindres de gaz.
Gaz beaucoup plus **léger** que l'air.
Très peu soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction neutre. Non corrosif. Non dissolvant.

DANGERS

Gaz excessivement **INFLAMMABLE**. **Auto-inflammation** par l'électricité statique induite, si la fuite de gaz a lieu à une pression supérieure à 80 bar.
Brûle avec une flamme presque invisible !

Forme des mélanges excessivement **EXPLOSIFS** avec l'air.

Gaz non toxique mais asphyxiant. Risque de gelure lors de la détente du gaz.

Explose au contact du brome, du chlore, du dioxyde de chlore, du peroxyde d'azote.

FEU

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

Extinction : POUDRE, eau pulvérisée. **Pas** de CO₂ (électricité statique).

Attention : réinflammation possible. **REFROIDIR** la citerne.

MATÉRIEL

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

DÉVERSEMENT

Terre : Evacuer la zone. Ventiler les étages. (Gaz plus léger que l'air).

ATTENTION AU FEU et à l'électricité statique.

Pour les batteries de cylindres : Fermer toutes les vannes (une par cylindre).

Eau : **ATTENTION AU FEU.**

INTOXICATION

Contact : En cas de gelure, dégeler la peau à l'eau froide. Traiter comme une brûlure.

Respiration : Air frais, respiration artificielle, oxygène.

Constantes

PE : -253°C / PF : -259°C / T inflam. : 585°C /

Lim. expl. : 4,1 – 75,6% vol / d gaz : 0,07 /

Sol. eau : 20 ml/l / VME : — /

Odeur seuil : Pas d'odeur / No CAS : 1333-74-0 /

H₂ / PM : 2

(Hydrogène liquide réfrigéré : Cf. 1966)