



SULFURE D'HYDROGÈNE

H₂S

263

1053

Syn. Acide sulfhydrique, Hydrogène sulfuré.
Angl. Hydrogen sulfide, Sulfurated hydrogen.
All. Schwefelwasserstoff, Wasserstoffsulfid.

3 4 0 1 4

Toxicité : 75 m
Explosion : 600 m

Ho	185
INRS	32
KB	S14
Sax	731
	819

DESCRIPTION

Gaz liquéfié sous pression, incolore, odeur d'oeufs pourris, parfois inodore !
Gaz plus lourd que l'air. Liquide plus léger que l'eau.
Moyennement soluble dans l'eau. Se dissout avec léger dégagement de chaleur.
Réaction acide. Corrosif pour certains métaux. (Cuivre et alliages...)

DANGERS

Gaz (liquide) excessivement **INFLAMMABLE**, avec risque de « bleve ». (Temp. d'inflam. : 260°C).
Forme des mélanges excessivement **EXPLOSIFS** avec l'air.
Produit dangereux pour la santé : Très **TOXIQUE** par inhalation (SNC et paralysie respiratoire). **Irritant** pour les yeux et les voies respiratoires. (Oedème du poumon).
Légèrement absorbé par la peau. Risque de gelure grave par le liquide.
Brûle en dégageant du dioxyde de soufre, gaz **SUFFOCANT** et très **IRRITANT**. (Cf. 1079).
Réagit fortement avec les bases, les amines, l'ammoniac, le SO₂. Inflammation avec certains oxydants : acide nitrique, chlore, peroxyde d'azote...

FEU

Ne surtout pas éteindre le gaz enflammé si l'on ne peut stopper la fuite. **Evacuer la zone**.
Attention aux gaz de combustion toxiques. Eloigner largement les civils des fumées.
Extinction : POUDRE, CO₂, eau pulvérisée. **Refroidir** la citerne.
Pas d'eau en jet plein dans le liquide.

MATÉRIEL

Dans tous les cas : Appareils respiratoires. Gants épais, bottes anti-acide.
Tout le monde doit équiper le masque bien avant la zone dangereuse !
Pour une intervention de longue durée : Combinaison « anti-gaz » recommandée.
En cas d'incendie : **AR indispensables**, si nécessaire vêtement « Excalor ».
Fumées : Combinaison « légère ». Explosimètre. Lampes, outils, etc... de type « Ex ».
(Solution : Pompe : Inox ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st // feu : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : **Evacuer la population et les sauveteurs non protégés**.
Si possible juguler la fuite. Endiguer et absorber le liquide avec beaucoup de sable.
Transvaser immédiatement le restant de la citerne. Rabattre le gaz sur le sol avec brouillard d'eau (eau alcalinisée à la soude NaOH). Boucher les égouts. Récupérer cette eau et la traiter au Javel. CHIMISTE. Ne pas gicler d'eau dans le produit liquide.
Ventiler les sous-sols. **ATTENTION AU FEU. POLLUTION** de l'air.

Eau : **ATTENTION AU FEU. POLLUTION** de l'eau et de l'air.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements gelés ou souillés. Rincer la peau et spécialement les yeux à grande eau. **Médecin**. Gelure : Traiter comme une brûlure.
Respiration : Repos, air frais, respiration artificielle (pas de bouche à bouche), oxygène.
Hospitalisation indispensable. (Effets retardés graves). **Gaz de combustion** : idem.

Constantes

PE : - 60°C / PF : - 86°C / P vap : 18,6 bar / T inflam. : 260°C /
Lim. expl. : 4,3 - 45,5% vol / d gaz : 1,2 / d liq : 0,97 / Sol. eau : 3,9 g/l /
VME : 10 ppm / Odeur seuil : 0,1 ppm / No CAS : 7783-06-4 /
H₂S / PM : 34

SULFURE D'HYDROGÈNE

No ONU: 1053

DISTANCES D'ÉVACUATION: (Pour un vent de 10-20 km/h)

Dimension de la flaque	Profondeur de la zone à évacuer	Largeur de la zone à évacuer
20 m ² Ø = 5 m	650 m	300 m
80 m ² Ø = 10 m	1600 m	800 m

