



# ACIDE SULFURIQUE

(Plus de 51%)

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

80

1830

Syn. Huile de vitriol, Vitriol.  
Angl. Sulfuric acid, Vitriol oil.  
All. Schwefelsäure, Vitriolöl.

3 0 0 3 0

Ho	183
INRS	30
KB	S12
Sax	SO1500
Ald	258105

## DESCRIPTION

Liquide incolore à jaunâtre, huileux, inodore. Très lourd. Non volatil à froid.  
Le liquide des batteries pour les automobiles, contient 35% d'acide sulfurique. (Cf. 2796).  
Vapeurs beaucoup plus lourdes que l'air. Liquide plus lourd que l'eau.  
Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec **violent** dégagement de chaleur.  
Réaction très acide. (Acide fort). Corrosif pour presque tous les métaux, (surtout dilué),  
le ciment... Ronge les vêtements. Fort effet déshydratant.

## DANGERS

Liquide oxydant lorsque très concentré. Non inflammable, mais attaquant les métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif, plus **léger** que l'air. (Cf. 1049).

Produit dangereux pour la santé. Liquide excessivement **CAUSTIQUE** pour la peau, même dilué. (Brûlures avec nécroses). **Au-dessus** de 30°C formation de vapeurs très **IRRITANTES** pour les voies respiratoires. (Oedème du poumon).

Très violente réaction avec l'**eau** et toutes les bases : dégagement de chaleur et projection d'acide.  
Inflammation possible des matières organiques, sciure, papier, chiffons, paille,...

**Explosion** avec entre autres : chlorates, perchlorates, nitrates, carbures, chromates, permanganates... Réagit avec les produits organiques polymérisables.

## FEU

Refroidir la citerne. Ne surtout **pas gicler d'eau** dans la citerne ! (Violente réaction).  
A chaud, formation de vapeurs toxiques. Evacuer la zone.

## MATÉRIEL

Dans tous les cas : Lunettes, gants et bottes anti-acide, pantalon ou tablier plastique.  
Combinaison « moyenne » (anti-acide) si risque de contact du liquide avec la peau.  
Appareils respiratoires **indispensables** en cas d'incendie ou dans un local fermé.  
(Explosimètre). (Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « Viton »). (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

## DÉVERSEMENT

**Terre** : Endiguer et absorber le liquide avec du sable. Pas de sciure !  
Boucher les égouts. Evacuer les sous-sols. Pomper au maximum.  
Neutraliser le reste avec un « anti-acide », puis laver à grande eau. Pollution.  
(Pour diluer l'acide sulfurique : verser **lentement** l'acide dans l'eau.)

**Eau** : POLLUTION.

## INTOXICATION

**Contact** : Retirer **immédiatement** les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à **grande** eau. Hospitalisation. (Brûlures profondes et graves).

**Respiration** : (Vapeurs à chaud). Repos absolu, oxygène. Hospitalisation indispensable.  
(Effets retardés).

## Constantes

PE : 338°C / PF : 3°C / P vap : ~ 0 mbar /  
d vap : 3,4 / d liq : ~ 1,84 / Sol. eau : totale / VME : 0,1 mg/m<sup>3</sup> /  
Odeur seuil : 1 mg/m<sup>3</sup> = 0,3 ppm / Chal. dil : 17,7 Kcal/mole / No CAS : 7664-93-9 /  
H<sub>2</sub>O<sub>4</sub>S / PM : 98

Ces valeurs sont celles du produit concentré à 98%.  
(Acide sulfurique dilué : Cf. 2796)