



ACIDE SULFURIQUE

(Plus de 51%)



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	1002
	1134

DESCRIPTION

Liquide incolore à jaunâtre, huileux, inodore. Non volatil.
Le liquide des batteries automobiles, contient 35% d'acide sulfurique.
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.
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.
Inflammation possible des matières organiques, sciure, papier, chiffons...
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/m³ /
Odeur seuil : 1 mg/m³ = 0,3 ppm / Chal. dil : 17,7 Kcal/mole / No CAS : 7664-93-9 /

H₂SO₄ / PM : 98

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