



## Fiche de Données de Sécurité Selon Directive 91/155/CEE

**MT07612 Acide Sulfurique 96%**

### 1. Identification de la substance/préparation et de la société/compagnie

#### 1.1 Identification de la substance ou de la préparation

Dénominations suivant l'annexe I:

Acide Sulfurique 96%

#### 1.2 Identification de la société ou compagnie:

PIERRON ENTREPRISE  
2, rue Gutenberg  
57206 Sarreguemines BP80609  
**0387 9514 77**

Dénomination:

**Acide Sulfurique 96%**

#### **Urgences:**

C.H.U. de Nancy  
Centre anti-Poisons  
Tél. 03 8332 3636

### 2. Composition/Information des composants

Dénomination: Acide Sulfurique 95-98%

Formule:  $H_2SO_4$  M.=98,08 CAS [7664-93-9]

EINECS 231-639-5 CEE 016-020-00-8

### 3. Identification des dangers

Provoque de graves brûlures.

### 4. Premiers soins

#### 4.1 Indications générales:

Ne jamais donner à boire, ni provoquer des vomissements en cas de perte de connaissance.

#### 4.2 Inhalation:

Transporter la personne à l'air libre. Si le malaise persiste, recourir à l'assistance d'un médecin.

#### 4.3 Contact avec la peau:

Laver à grande eau. Retirer les vêtements contaminés. En cas d'irritation, recourir à l'assistance d'un médecin.

#### 4.4 Yeux:

Laver à grande eau (durant 15 minutes au minimum), en gardant les paupières soulevées. Recourir à l'assistance d'un médecin.

#### **4.5 Ingestion:**

Boire beaucoup d'eau. Éviter de vomir (il existe des risques de perforation). Recourir immédiatement à l'assistance d'un médecin. Ne pas neutraliser.

### **5. Mesures de lutte contre les incendies**

#### **5.1 Moyens d'extinction appropriés:**

Ceux appropriés au milieu.

#### **5.2 Moyens d'extinction qui NE doivent PAS être utilisés:**

#### **5.3 Risques particuliers:**

Incombustible. En cas d'incendie, il peut se former des vapeurs toxiques de SO<sub>x</sub>. En contact avec des métaux, de l'hydrogène gazeux peut se former (il existe un risque d'explosion).

#### **5.4 Équipements de protection:**

### **6. Mesures à prendre en cas de déversement accidentel**

#### **6.1 Précautions individuelles:**

Ne pas inhaler les vapeurs.

#### **6.2 Précautions pour la protection de l'environnement:**

Ne pas permettre le passage aux égouts. Éviter la contamination du sol, des eaux et des égouts.

#### **6.3 Méthodes de ramassage/nettoyage:**

Ramasser avec des matériaux absorbants (Absorbant Général Panreac, Kieselguhr, etc...) ou à défaut, avec de la terre ou du sable secs et déposer dans des conteneurs pour résidus pour leur élimination postérieure, conformément à la législation en vigueur. Nettoyer les restes à grand eau. Neutraliser avec du sodium hydroxyde dilué.

### **7. Manipulation et stockage.**

#### **7.1 Manipulation:**

Sans autres indications particulières.

#### **7.2 Stockage:**

Récipients bien fermés. Dans un local bien aéré. Température ambiante. Ne pas stocker dans des récipients métalliques.

### **8. Contrôles d'exposition/protection personnelle**

#### **8.1 Mesures techniques de protection:**

Garantir une bonne aération et la rénovation de l'air du local.

#### **8.2 Contrôle limité d'exposition:**

MAK 1 mg/m<sup>3</sup>

#### **8.3 Protection respiratoire:**

En cas de formation de vapeurs/aérosols, utiliser un équipement respiratoire approprié.

#### **8.4 Protection des mains:**

Utiliser des gants appropriés.

### **8.5 Protection des yeux:**

Utiliser des lunettes appropriées.

### **8.6 Mesures d'hygiène particulières:**

Les vêtements contaminés. Utiliser des vêtements de travail appropriés. Se laver les mains et le visage avant les pauses et après avoir terminé le travail.

## **9. Propriétés physiques et chimiques**

Aspect:

Liquide transparent et incolore.

Odeur:

Caractéristique.

Point d'ébullition: 33,0°C

Point de fusion: -15°C

Pression de vapeur: (20°C) ~0,0001 mbar

Densité (20/4): 1,84

Solubilité: miscible avec de l'eau

## **10. Stabilité et réactivité**

### **10.1 Conditions devant être évitées:**

Températures élevées.

### **10.2 Matières devant être évitées:**

Eau. (Attention. Génération de chaleur). Composés alcalins. Métaux alcalins. Ammoniaque. Composés alcalino-terreux. Solutions alcalines. Acides. Métaux et leurs alliages. Phosphore. Oxydes de phosphore. Hydrures. Halogénures d'halogène. Halogénates. MnO<sub>4</sub>. Nitrates. Carbures. Dissolvants organiques. Substances inflammables. Acétylures. Nitriles. Composés organiques de nitrogène. Anilines. Peroxydes. Picrates. Nitrures. Lithium silicique.

### **10.3 Produits de décomposition dangereux:**

Gaz toxiques.

### **10.4 Information complémentaire:**

Hygroscopique. Corrosif.

## **11. Information toxicologique:**

### **11.1 Toxicité aiguë:**

DL<sub>50</sub> oral rat: 2140 mg/kg (sol. 25%)

### **11.2 Effets dangereux pour la santé:**

Par inhalation des vapeurs: Irritation des voies respiratoires. Substance très corrosive.

En contact avec la peau: Provoque brûlures.

Par contact oculaire: brûlures, cécité (lésion irréversible du nerf optique).

Par ingestion: Brûlures dans l'appareil digestif. Fortes douleurs, avec risque de perforation. Peut provoquer nausées, vomissements, diarrhées. Après une période de latence: sténose du pyllore.

## 12. Information Ecologique

### 12.1 Mobilité :

### 12.2 Ecotoxicité :

#### 12.1.1 - Test EC 50(mg/l) :

Organismes aquatiques = 10 mg/l(96h) ; Classification : Ext. tox.

Poissons (Pour Ac. Sulfurique) = 1,2 mg/l; Classification: Ext. tox.

Poissons (Pour Sulfate de Sodium) = 7000 mg/l ; Classification : Tox.

Bactéries (Pour Sulfate de Sodium) = >2500 mg/l ; Classification : Très tox.

#### 12.2.2 - Milieu récepteur :

Risque pour le milieu aquatique = Elevé

Risque pour le milieu terrestre = Moyen

#### 12.2.3 - Observations:

Extrêmement toxique pour les poissons. L'écotoxicité est due à l'écart du pH et à la formation de Sulfate de Sodium.

### 12.3 Dégradabilité :

#### 12.3.1 - Test -----

#### 12.3.2 - Classifications sur dégradation biotique: -----

DBO<sub>5</sub> / DCO Biodégradabilité

#### 12.3.3 Dégradation abiotique selon pH: -----

#### 12.3.4 - Observations: -----

### 12.4 Accumulation :

#### 12.4.1 - Test: -----

#### 12.4.2 - Bioaccumulation: -----

#### 12.4.3 Observations :-----

### 12.5 Autres effets possibles sur l'environnement:

Neutraliser avec NaOH à pH 7. Produit fortement corrosif. Danger existant en cas de déversement incontrôlé (tant dans les rivières que dans les nappes aquifères).

## 13. Considérations sur l'élimination

### 13.1 Substance ou préparation:

Dans l'Union Européenne, des normes homogènes pour l'élimination des résidus chimiques ne sont pas établies; ceux-ci ont le caractère de résidus spéciaux, et leur traitement et élimination sont soumis aux législations internes de chaque pays. Il faudrait donc, selon le cas, contacter l'autorité compétente, ou bien les entreprises légalement autorisées pour éliminer des résidus.

### 13.2 Conditionnements contaminés:

Les conditionnements et emballages contaminés des substances ou préparations dangereuses recevront le même traitement que les propres produits qu'ils contiennent.

## 14. Information relative au transport

Terrestre (ADR/RID):

Dénomination technique: Acide Sulfurique 96%

ONU 1830 Classe: 8 Paragraphe et lettre: 1b

Maritime (IMDG):

Dénomination technique: Acide Sulfurique 96%

ONU 1830 Classe: 8 Groupement d'emballage: IIMFAG : 700

Aérien (ICAO - IATA):

Dénomination technique: Acide Sulfurique 96%

ONU 1830 Classe: 8 Groupement d'emballage: II

Instructions de l'emballage: CAO 813 PAX 809

## 15. Information réglementaire

Étiquetage selon Directive de la CEE

Symboles:

Indications de danger: Corrosif

Phrases R: 35 Provoque de graves brûlures.

Phrases S: 26-30-45 En cas de contact avec les yeux, laver immédiatement et abondamment avec de l'eau et consulter un spécialiste. Ne jamais verser de l'eau dans ce produit. En cas d'accident ou de malaise consulter immédiatement un médecin (si possible lui montrer l'étiquette).

Numéro d'indice CEE: 016 -020-00-8

## 16. Autres informations

Numéro et date de la révision: 1 28.05.98

Les données consignées dans la présente Fiche de Données de Sécurité sont basées sur nos connaissances actuelles, leur unique objet étant d'informer sur les aspects de sécurité, elles ne garantissent pas les propriétés et caractéristiques mentionnées.