



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

### MT07586 Acide Chlorhydrique 37%

#### 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 chlorhydrique 37%

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

PIERRON ENTREPRISE  
2, rue Gutenberg  
57206 Sarreguemines BP80609  
**0387 9514 77**  
Dénomination:  
Acide chlorhydrique 37%  
Urgences:  
C.H.U. de Nancy  
Centre anti-Poisons  
Tél. 03 8332 3636

#### 2. Composition/Information des composants

Solution aqueuse  
Acide chlorhydrique 37%  
CAS [7647-01-0] Formule: HClM.=36,46  
EINECS 231-595-7 CEE 017-002-01-X  
R:34-37  
Provoque des brûlures. Irritant pour les voies respiratoires.

#### 3. Identification des dangers

Provoque des brûlures. Irritant pour les voies respiratoires.

#### 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.

##### 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. Lavage d'estomac.

## 5. Mesures de lutte contre les incendies

### 5.1 Moyens d'extinction appropriés:

Eau.

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

### 5.3 Risques particuliers:

Incombustible. 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: —

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

### 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 sec et déposer dans des conteneurs pour leur élimination postérieure, conformément à la législation en vigueur. Neutraliser avec de l'acide chlorhydrique 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: —

### 8.2 Contrôle limité d'exposition:

MAK 5 ml/m<sup>3</sup> ou 7 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:

Porter 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: 85°C

Point de fusion: -25°C

Pression de vapeur: 20 hPa

Densité (20/4): 1,19

Solubilité: miscible avec l'eau

## 10. Stabilité et réactivité

### 10.1 Conditions devant être évitées: —

### 10.2 Matières devant être évitées:

Aluminium. Amines. Carbures. Hydrures. Fluor. Métaux alcalins. Métaux.  $\text{KMnO}_4$ . Bases fortes. Halogénates. Acide sulfurique concentré. Hydrure de métalloïdes. Oxydes de métalloïdes. Aldéhydes. Sulfures. Lithium silicique. Éther vinyloxyéthyle.

### 10.3 Produits de décomposition dangereux:

Chlorure d'hydrogène. Chlore.

### 10.4 Information complémentaire: —

## 11. Information toxicologique:

### 11.1 Toxicité aiguë:

$\text{CL}_{50}$  inh: 3124 ppm (V)/1h

### 11.2 Effets dangereux pour la santé:

Par inhalation des vapeurs: Irritation des voies respiratoires. Substance très corrosive. En contact avec la peau: brûlures.

Par contact oculaire: brûlures, cécité (lésion irréversible du nerf optique). Par ingestion: Brûlures dans l'appareil digestif. Peut provoquer perforation intestinale et de l'œsophage. Après une période de latence: arrêt cardio-vasculaire.

## 12. Information Ecologique

### 12.1 Mobilité :

—

### 12.2 Ecotoxicité :

12.1.1 - Test EC 50 (mg/l) :

Test de poissons = 25 mg/l ; Classification : Tox.

*Leuciscus idus* = 862 mg/l (48h) (1N) ; Classification : Très tox.

12.2.2 - Milieu récepteur :

Risque pour le milieu aquatique = Moyen

Risque pour le milieu terrestre = Moyen

12.2.3 - Observations:

Aucun effet aigu important sur le milieu aquatique et terrestre en raison du pH.

### 12.3 Dégradabilité :

12.3.1 - Test: —

12.3.2 - Classification sur dégradation biotique :

$\text{DBO}_5$  /  $\text{DCO}$  Biodégradabilité = —

12.3.3 - Dégradation biotique selon pH : —

12.3.4 - Observations:

Ne consomme pas d'oxygène de forme biologique.

### 12.4 Accumulation :

12.4.1 - Test: —

12.4.2 - Bioaccumulation:

Risque = —

12.4.3 - Observations:

N'est pas bioaccumulable, quoiqu'il soit accumulé dans les aquifères et dans les sols en forme de salinité (Cl<sup>-</sup>).

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

En général, son défaut de test important dans la zone de déversement et de façon aiguë. Son défaut à long terme n'est pas important si le déversement n'est pas fréquent. Le traitement est la neutralisation.

## 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 faut 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 chlorhydrique 37%

ONU 1789 Classe: 8 Paragraphe et lettre: 5b

Maritime (IMDG):

Dénomination technique: Acide chlorhydrique en solution

ONU 1789 Classe: 8 Groupement d'emballage: IIMFAG :700

Aérien (ICAO -IATA):

Dénomination technique: Acide chlorhydrique en solution

ONU 1789 Classe: 8 Groupement d'emballage: II

Instructions de l'emballage: CAO 813 PAX 809

## 15. Informations réglementaires

Étiquetage selon Directive de la CEE

Symboles:

Indications de danger: Corrosif

Phrases R: 34-37 Provoque des brûlures. Irritant pour les voies respiratoires.

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

Numéro d'indice CEE: 017 -002-01-X

## 16. Autres informations

Numéro et date de la révision: 1 27.05.98

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.