

## Scheda dei Dati di Sicurezza

Secondo le Direttive 91/155/CEE

### 141421 Mercurio metallo PRS

#### 1. Identificazione della sostanza/preparato e della società o ditta

##### 1.1 Identificazione della sostanza o del preparato

Denominazione secondo l' allegato I:

Mercurio metal

##### 1.2 Nome della società o ditta:

PANREAC QUIMICA, S.A. E 08110 Montcada i Reixac

(Barcelona) España Tel.: (+34) 935 642 408

Denominazione:

**Mercurio metallo PRS**

Soccorso:

Instituto Nacional de Toxicología (Madrid)

Tel.: (+34) 915 620 420

#### 2. Composizione/Informazione dei componenti

**Denominazione: Mercurio metallo**

Formula: Hg M.=200,59 CAS [7439-97-6]

EINECS 231-106-7 CEE 080-001-00-0

#### 3. Identificazione dei pericoli

Tossico per inalazione. Pericolo di effetti cumulativi.

#### 4. Primi soccorsi

##### 4.1 Indicazioni generali:

In caso di perdita di conoscenza non dare da bere né provocare il vomito.

##### 4.2 Inalazione:

Trasportare la persona all'aria aperta. In caso di asfissia effettuare immediatamente la respirazione artificiale. Chiedere immediatamente l'aiuto di un medico.

##### 4.3 Contatto con la pelle:

Lavare con acqua abbondante. Togliere gli indumenti contaminati.

##### 4.4 Occhi:

Lavare abbondantemente con acqua mantenendo le palpebre aperte. Nel caso di irritazione, chiedere l'aiuto di un medico.

##### 4.5 Ingestione:

Mantenere libere le vie respiratorie. Bere abbondante acqua. Provocare il vomito.

Fornire soluzione di carbone attivo di uso medico. Chiedere immediatamente l'aiuto di un medico.

## Scheda dei Dati di Sicurezza

Secondo le Direttive 91/155/CEE

### 141421 Mercurio metallo PRS

#### 5. Misure di lotta contro gli incendi

##### 5.1 Misure di estinzione adatte:

I corrispondenti all'intorno.

##### 5.2 Misure di estinzione che NON devono utilizzarsi:

—

##### 5.3 Pericoli speciali:

Incombustibile. I vapori sono più pesanti dell'aria, per cui possono muoversi a livello terra. In caso di incendio si possono formare vapori tossici di Hg.

##### 5.4 Attrezzature di protezione:

—

#### 6. Misure a prendere in caso di versamento accidentale

##### 6.1 Precauzioni individuali:

Evitare il contatto con la pelle, gli occhi ed i vestiti.

##### 6.2 Precauzioni per proteggere l'ambiente:

Non permettere il passaggio al sistema di scarico. Evitare la contaminazione del suolo, acque e scarichi.

##### 6.3 Metodi di raccolta/pulizia:

Raccogliere in secco e depositare in contenitori per residui per la posteriore eliminazione d'accordo con le normative vigenti.

#### 7. Manipolazione e stoccaggio

##### 7.1 Manipolazione:

Senza altre particolari indicazioni.

##### 7.2 Stoccaggio:

Recipienti ben chiusi. In locale ben ventilato. Temperatura ambiente. Accesso ristretto, solo a tecnici autorizzati.

#### 8. Controlli di esposizione/protezione personale

##### 8.1 Misure tecniche di protezione:

—

##### 8.2 Controllo limite di esposizione:

MAK 0,01 ml/m<sup>3</sup> o 0,1 mg/m<sup>3</sup>

##### 8.3 Protezione respiratoria:

In caso di formazione di vapori/aerosol, utilizzare le attrezzature respiratorie adatte.

##### 8.4 Protezione delle mani:

Utilizzare guanti adatti.

##### 8.5 Protezione degli occhi:

Utilizzare occhiali adatti.

##### 8.6 Misure igieniche particolari:

Togliere gli abiti contaminati. Utilizzare abiti da lavoro adatti. Lavarsi le mani e il viso prima degli intervalli e alla fine del lavoro.

## Scheda dei Dati di Sicurezza

Secondo le Direttive 91/155/CEE

### 141421 Mercurio metallo PRS

#### 9. Proprietà fisiche e chimiche

Aspetto:  
Liquido di color argentato, brillante.  
Odore:  
Inodoro.

Punto di ebollizione: 356,7°C  
Punto di fusione: -38,8°C  
Pressione del vapore: 0,002 mbar(20°)  
Densità (20/4): 13,55  
Solubilità: Immiscibile con acqua.

#### 10. Stabilità e reattività

##### 10.1 Condizioni che si devono evitare:

—

##### 10.2 Materie che si debbono evitare:

Acetiluri. Ammine. Ammoniaco. Azidi. Metalli alcalini. Metalli. Alogeni. Acidi.  
Acido solforico concentrato. Carburi. Alogenossidi.

##### 10.3 Prodotti di decomposizione pericolosi:

Gas tossici.

##### 10.4 Informazione complementare:

—

#### 11. Informazione tossicologica

##### 11.1 Tossicità acuta:

CTLo inh uomo: 44,3 mg/m<sup>3</sup>/8h

##### 11.2 Effetti pericolosi per la salute:

I composti di mercurio hanno effetti tossici nelle cellule e protoplasmi.  
Sintomi per intossicazione acuta di Hg:  
Per contatto oculare: Lesioni gravi.  
Per ingestione ed inalazione: Lesioni nei tessuti (bocca, esofago, stomaco e zona intestinale). Gusto metallico, nausea, vomito, dolori di stomaco, disordini intestinali.  
Bruciatore dell'apparecchio digestivo, edemi nella zona respiratoria, neumonia.  
alterazioni del sangue, aritmie, collasso, problemi renali. Disturbi cronici: Infezioni bucali, aloni di mercurio, pericolo di perdita dei denti. disturbi sul sistema nervoso centrale.  
Non si scartano altre caratteristiche pericolose.

## Scheda dei Dati di Sicurezza

Secondo le Direttive 91/155/CEE

### 141421 Mercurio metallo PRS

#### 12. Informazione Ecologica

##### 12.1 Mobilità:

\_\_\_\_\_

##### 12.2 Ecotossicità:

12.2.1 - Test EC 50 (mg/l):

Batteri (Photobacterium phosphoreum) = 0,046 mg/l ; Classificazione:

Estremamente tossico

Alghe (Sc.quadricauda) = 0,07 mg/l ; Classificazione: Estremamente tossico

Alghe (M. auroginosa) = 0,005 mg/l ; Classificazione: Estremamente tossico

Pesci (Salmonidi) = 0,05 mg/l ; Classificazione: Estremamente tossico

Pesci (P. promelas) = 0,19 mg/l ; Classificazione: Estremamente tossico

Pesci (Leuciscus Idus) = 0,013 mg/l ; Classificazione: Estremamente tossico

12.2.2 - Medio recettore:

Pericolo per l'ambiente acquatico = Alto \_\_\_\_\_

Pericolo per l'ambiente terrestre = Alto \_\_\_\_\_

12.2.3 - Osservazioni:

La ecotossicità é causata dal ione mercurio. Prodotto tossico en qualsiasi ambiente.

Ecotossicità acuta e cronica.

##### 12.3 Degradabilità:

12.3.1- Test: \_\_\_\_\_

12.3.2 - Classificazione sulla degradazione biotica:

DBO<sub>5</sub>/DQO Biodegradabilità = \_\_\_\_\_

12.3.3 - Degradazione abiotica secondo il pH: \_\_\_\_\_

12.3.4 - Osservazioni:

\_\_\_\_\_

##### 12.4 Accumulazione:

12.4.1 - Test:

\_\_\_\_\_

12.4.2 - Bioaccumulazione:

Pericolo = Alto

12.4.3 - Osservazioni:

L'ione mercurio é bioaccumulabile nella catena trofica.

##### 12.5 Altri eventuali effetti alla natura:

Gli effetti sono possibili se esiste una reazione e produzione di composti inorganici di mercurio.

## Scheda dei Dati di Sicurezza

Secondo le Direttive 91/155/CEE

### 141421 Mercurio metallo PRS

#### 13. Considerazioni sullo smaltimento

##### 13.1 Sostanza o preparato:

L'Unione Europea non stabilisce regole omogenee per l'eliminazione dei residui chimici, dato che sono residui speciali. Il loro trattamento ed eliminazione dipende dalla Leggi interne di ogni Paese. Per cui, per ogni caso, bisogna contattare le Autorità competenti, oppure con le imprese legalmente autorizzate alla eliminazione dei residui.

##### 13.2 Imballaggi contaminati:

I recipienti e imballaggi contaminati con sostanze o preparati pericolosi, avranno lo stesso trattamento dei prodotti.

#### 14. Informazione relativa al trasporto

Terrestre (ADR/RID):

Denominazione tecnica: Mercurio

ONU 2809 Classe: 8 Casella e lettera: 66c

Marittima (IMDG):

Denominazione tecnica: Mercurio metálico

ONU 2809 Classe: 8 Gruppo d'imballo: III

Aerea (ICAO-IATA):

Denominazione tecnica: Mercurio

ONU 2809 Classe: 8 Gruppo d'imballo: I

Istruzione di imballaggio: CAO 803 PAX 803

#### 15. Informazione regolamentare

Etichettato secondo le Direttive della CEE

Simboli: 

Indicazioni di pericolo: Tossico

FraSI R: 23-33 Tossico per inalazione. Pericolo di effetti cumulativi.

FraSI S: 7-45 Conservare il recipiente ben chiuso. In caso di incidente o di malessere, consultare immediatamente il medico (se possibile, mostrargli l'etichetta).

Numero dell'indice CEE: 080-001-00-0

#### 16. Altre informazioni

Numero e data di revisione: 0 02.06.98

I dati registrati con la presente Scheda di Sicurezza sono basati nelle nostre attuali conoscenze, avendo come unico obiettivo informare sugli aspetti della sicurezza e non si garantiscono le proprietà e caratteristiche in esse indicate.