



## Safety Data Sheet

в соответствии с Regulation (EC) 1907/2006

141400 **Mg** металл, порошок PRS

### 1. Определение вещества/preparation и the company или firm

#### 1.1 Определение вещества или preparation

Название:

Mg металл, порошок

#### 1.2 Use вещества/preparation:

Для общелабораторного использования, анализов, исследований и тонкой химии.

#### 1.3 Сведения о компании или фирме:

PANREAC QUIMICA, S.L.U.

C/Garraf, 2

Polígono Pla de la Bruguera

E-08211 Castellar del Vallès

(Barcelona) Spain

Tel. (+34) 937 489 400

e-mail: [product.safety@panreac.com](mailto:product.safety@panreac.com)

Emergencies:

Single telephone number for emergency calls: 112 (EU)

Tel.:(+34) Tel.:(+34) 937 489 499

### 2. Виды опасного воздействия

Легко воспламеняем. Contact с водой liberates extremely воспламеняем gases.

### 3. Сведения о компонентах и состав

Название: Mg металл, порошок

Формула: Mg M.=24,31 CAS [7439-95-4]

Номер ЕС (EINECS): 231-104-6

ЕС индекс: 012-002-00-9

### 4. Первая помощь

#### 4.1 Общие указания:

Не давать пить и не вызывать рвоту при потере сознания.

#### 4.2 Вдыхание:

Переместить пострадавшего на свежий воздух.

#### 4.3 Контакт с кожей:

Промыть большим количеством воды. Избавиться от загрязненной одежды.

#### 4.4 Глаза:

Промыть большим количеством воды, Веки постоянно держать открытыми. При раздражении кожи, Обратиться за медицинской помощью.

#### 4.5 Попадание Внутрь:

Выпить большое количество воды. Обратиться за медицинской помощью.

### 5. Меры и средства обеспечения пожаро- и взрывобезопасности

#### 5.1 Пригодные средства пожаротушения:

Песок, special for металлы. Smother с безводн. earth или sand.

#### 5.2 Меры и средства обеспечения пожаро- и взрывобезопасности which must NOT be used:

Вода. Пена.

#### 5.3 Особая опасность:

Горючее Вещество. Держать на расстоянии от источников возгорания. Риск explosion dust. В случае возгорания могут образовываться токсичные пары.

#### 5.4 Средства индивидуальной защиты:

-----

## **6. Меры по предотвращению и ликвидации чрезвычайных ситуаций**

### **6.1 Индивидуальные меры предосторожности:**

Не вдыхать пыль.

### **6.2 Меры по защите окружающей среды:**

Избегайте загрязнения почвы, систем водоснабжения и дренажа.

### **6.3 Методы нейтрализации и очистки:**

Собирать в сухом виде, поместить в контейнеры для последующей утилизации в соответствии с законодательством. Смыть остатки большим количеством воды.

## **7. Правила обращения и хранения**

### **7.1 Обращение:**

Специальные указания отсутствуют.

### **7.2 Хранение:**

В запечатанных контейнерах. Сухая атмосфера. Вдали от источников возгорания и тепла.

## **8. Требования по охране труда и меры по обеспечению безопасности персонала**

### **8.1 Технические меры защиты:**

-----

### **8.2 Контроль предельно допустимого уровня воздействия:**

-----

### **8.3 Защита органов дыхания:**

If dust forms, use suitable Защита органов дыхания.

### **8.4 Защита рук:**

Использовать защитные перчатки

### **8.5 Защита глаз:**

Использовать защитные очки.

### **8.6 Индивидуальные средства гигиены:**

Избавиться от загрязненной одежды. Мыть руки и лицо перед перерывами и после окончания работы. Use complete Средства индивидуальной защиты.

### **8.7 Контроль воздействия на окружающую среду:**

Выполнять предписания по охране окружающей среды в соответствии с местным законодательством.

The supplier the protection equipment must specify the тип protection do be worn when обращение the Вещество или препарат, including the тип material и the breakthrough time the material, с regard до the amount и duration exposure.

## 9. Физико-химические свойства

Внешний Вид:

Silvery-grey solid.

Запах:

Без Запаха.

Точка кипения: 1107°C

точка плавления: 651°C

Температура самовозгорания: >500°

Плотность (20/4): 1,738

Растворимость: в воде при 20°C: breaks down.

## 10. Стабильность и реакционность

### 10.1 Условия, которых следует избегать:

-----

### 10.2 Вещества, которых следует избегать:

Вода. (There is a risk explosion). (Водород is formed).

Кислоты. Air. Спирт.. Semimetallic oxides. Sulphates. Щелочных соли. Щелочных solutions. Галогены. Halogen галиды. Non-металл галиды. Щелочных hydroxides. Halogenated углеводороды. Окислители. O<sub>2</sub>. Nitrates. Non-металлы. Metall oxides. оксиды не металлов.

### 10.3 Опасные продукты разложения:

Водород.

### 10.4 Общая информация:

-----

## 11. Токсикологическая информация

### 11.1 Высокая токсичность:

-----

### 11.2 Опасное воздействие на здоровье:

The data we have are insufficient for correct toxicological assessment. Based on the physico-chemical properties, the likely dangerous characteristics are:

If dust inhaled: Irritations do the respiratory tracts.

Upon Контакт с кожей: irritations. Penetration the product causes injuries which are hard до cure.

Контакт с глазами: irritations.

При попадании внутрь: Irritations the mucosae в the mouth, throat, oesophagus и intestinal tract.

Can cause gastro-intestinal disorders, loss appetite, масса loss.

Другие опасные характеристики данного вещества не обнаружены. Применять обычные меры предосторожности при работе с химическими веществами.

## 12. Информация по окружающей среде

### 12.1 Мобильность:

-----

### 12.2 Экоотоксичность:

12.1.1 - EC<sub>50</sub> тест (mg/l):

Рыбы(Mg) = 100 mg/l ; Классификация: Highly токсично

12.2.2 - Воздействие на окружающую среду:

Риск для водной среды = Средний

Риск для земли = Low

12.2.3 - Наблюдения:

-----

### 12.3 Период Распада:

12.3.1 - Тест:-----

12.3.2 - Классификация биотического периода распада:

BOD<sub>5</sub>/COD Биоразложение = -----

12.3.3 - Абиотический период распада зависит от pH: -----

12.3.4 - Наблюдения:

-----

### 12.4 Аккумуляция:

12.4.1 - Тест:

-----

12.4.2 - Биоаккумуляция:

Риск = -----

12.4.3 - Наблюдения:

-----

### 12.5 Другие возможные воздействия на окружающую среду:

Избегать попаданию вещества в почву и воду. Hardly Продукт загрязнения.

Reacts с водой. Риск formation explosive fumes on the surface the вода.

## 13. Правила утилизации

### 13.1 Вещество или препарат:

В Европейском союзе нет единых стандартов принятых для утилизации химических отходов, правила по утилизации химических отходов соответствует местному законодательству в каждой отдельной стране Европейского союза. В каждом отдельном необходимо связаться с компетентными органами или организациями, легально занимающимися утилизацией химических отходов.

### 13.2 Загрязненные контейнеры:

Загрязненные контейнеры и packaging dangerous соединения или preparations must be treated в the same manner как the actual products contained в them.

## 14. Информация относительно транспорта

Автотранспорт (ADR):

Техническое название: MAGNESIO EN POLVO

ONU 1418 Класс: 4.3 Группа: II (D/E)

Морской транспорт (IMDG):

Техническое название: MAGNESIO EN POLVO

ONU 1418 Класс: 4.3 Группа: II

Авиа транспорт (ICAO-IATA):


Техническое название: Magnesio en polvo

ONU 1418 Класс: 4.3 Группа: II

Инструкция по упаковке: CAO 417 PAX 415

## 15. Маркировка

### 15.1 Промаркирован согласно REACH

Символы: 

Маркировки опасности: Легко воспламеняем

Выражения R: 11-15 Легко воспламеняем. Contact с водой liberates extremely воспламеняем gases.

Выражения S: 7/8-43f Keep container tightly closed и безводн.. В case fire, use sand. Never use вода.

ЕС индекс: 012-002-00-9

## **16. Дополнительная информация**

Номер рецензии и дата: 1 07.06.09

Относительно предыдущего обзора изменения были произведены в следующих разделах: 15.

Информация, включенная в этот сертификат безопасности, базируется на современных данных и соответствует аспектам безопасности.