

# NH<sub>3</sub>/NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

## amoníac i solucions aquoses

Número CAS: [1336-21-6] Número CE: [215-647-6]

### PROPIETATS

#### Físiques

gas incolor, molt volàtil,  
olor agra i picant

#### Massa molecular

17 g/mol

#### Densitat de vapor (aire = 1)

0,597

#### Solubilitat en aigua (20 °C)

331 g/L-1

#### Punt de fusió

-77,7 °C

#### Punt d'ebullició

35 °C

#### Punt d'inflamació

temperatures  
sota 0 °C

#### DL50 (oral/rat)

350 mg/kg

### PICTOGRAMES



perill



atenció



bata



guants



ulleres



dutxa

### INDICACIONS DE PERILL

**H314** Corrosiu cutani.

**H400** Perillós per al medi ambient  
aquàtic.

### IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

#### Incendi

No combustible.

Emissió d'òxids de nitrogen

Extintor: de pols, d'escuma, de CO<sub>2</sub>  
i d'aigua polvoritzada.

#### Dispersió

Inhalació. Reaccions perilloses

POSEU-VOS GUANTS. Evacueu la zona  
perillosa. Absorbiu el producte amb un  
absorbent inert. Renteu-ho tot amb  
força aigua.

#### Inhalació

Sensació de cremor. Tos. Respiració difícil.  
Aporteu aire fresc. Repòs. Truqueu a un  
centre de desintoxicació si els símptomes  
són persistents.

#### Contacte amb la pell

Dolor. Serioses cremades cutànies.

Retireu la roba contaminada.

Renteu-vos de seguida amb aigua i sabó  
i aclariu-ho bé.

#### Contacte amb els ulls

Dolor. Cremades profundes i greus.  
Pèrdua de la visió.

Renteu-vos els ulls amb aigua corrent  
durant 15 MINUTS mantenint les parpelles  
obertes. TRUQUEU AL CENTRE  
DE DESINTOXICACIÓ.

#### Ingestió

Dolors bucal. Vòmits generalment amb  
sang. Perforació de l'esòfag i de l'estómac.  
PROCUREU NOVOMITAR NI BEURE.  
Renteu-vos la boca amb força aigua.  
TRUQUEU AL CENTRE  
DE DESINTOXICACIÓ.

# NH<sub>3</sub>/NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

## amoníac i solucions aquoses

Número CAS: [1336-21-6] Número CE: [215-647-6]

### LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions màx. aconsellades

#### QUÍMICA

##### Reaccions àcid-base

Batxillerat  
10<sup>-2</sup> mol/l

##### Reaccions entre complexos

Batxillerat  
1 mol/l

##### Solucions tampó

Batxillerat  
1 mol/l

#### BIOLOGIA

##### Nutrició vegetal: absorció de l'amoní

Batxillerat  
alguns ml

##### Separació de pigments per cromatografia en paper

Batxillerat

Batxillerat  
2N

### REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,  
productes incompatibles  
resultat

**Amb bases fortes, productes concentrats, provoca:** formació d'amoníac corrosiu.

**Amb oxidants, provoca:** Reaccions violentes.

**Amb àcids, provoca:** calor, risc d'explosió.

**Amb diòxid de carboni, dihalògens, zinc, coure, provoca:** Reaccions perilloses.

### ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu el producte, ben tancat, en un lloc fresc i airejat amb poca llum, lluny de la calor i dels productes incompatibles, com són ara els oxidants i les bases.
- Les dissolucions concentrades (5 mol/l), no és convenient que les utilitzin els alumnes.

### TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Neutralitzeu-los amb àcid clorhídric molar.
- Poseu-los en el **bidó IV**.
- No els llenceu pel desguàs.

