

# HCl

## àcid clorhídric

Número CAS: [7647-01-0] Número CE: [231-595-7]

### PROPIETATS

#### Físiques

Líquid incolor, d'olor agra i picant

#### Massa molecular

36,5 g/mol

#### Densitat a 20°C

1,18

#### Densitat de vapor

(aire = 1)

1,27

#### Solubilitat en aigua (20 °C)

molt bona

### PICTOGRAMES

Àcid clorhídric fumant del 37%



perill



atenció



bata



guants



ulleres



dutxa

### INDICACIONS DE PERILL

**H314** Corrosiu cutani.

**H335** Toxicitat específica en determinats òrgans - Exposicions única - Irritació de les vies respiratòries.

### IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

#### Incendi

No combustible

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

#### Dispersió

Vegeu les reaccions perilloses.

POSEU-VOS GUANTS. Neutralitzeu amb sosa diluïda o amb calç apagada.

Utilitzeu un producte absorbent (vermiculita, sorra).

#### 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

Cremades cutànies importants.

Retireu la roba contaminada.

Renteu-vos de seguida amb aigua i sabó i aclariu-ho bé. Truqueu al centre de desintoxicació.

#### Contacte amb els ulls

Cremades profundes i greus.

Visió borrosa.

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

#### Ingestió

Dolors bucal. Vòmits amb sang.

PROCUREU NO VOMITAR NI BEURE.

Renteu-vos la boca amb força aigua.

TRUQUEU AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ

# HCl

## àcid clorhídric

Número CAS: [7647-01-0] Número CE: [231-595-7]

### LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions max. aconsellades

#### QUÍMICA

#### Halogenació

Batxillerat  
11 mol/l

#### Reaccions

**àcid-base**  
Batxillerat  
1 mol/l

#### Cinètica de reacció

Batxillerat  
0,1 mol/l

#### Atac als metalls de producció de diòxid de carboni

Batxillerat  
5 mol/l

#### Càlculs d'entalpia

Batxillerat  
2 mol/l

#### Llei de Hess

Batxillerat  
2 mol/l

#### Càlculs

#### estequiomètrics

ESO  
Batxillerat  
1 mol/l

#### Reaccions químiques a petita escala

ESO  
2 mol/l

#### BIOLOGIA

#### Preparació

#### Mitosi/Meiosi

Batxillerat  
1 mol/l

#### Reaccions

#### Enzimàtiques

Batxillerat  
0,5 mol/l

### REACCIONS PERILLOSES

**estabilitat, productes incompatibles resultat**

#### Amb la calor, provoca:

producció de clorur d'hidrogen.  
Corrosiu.

#### Amb els metalls (excepte or, argent i coure), provoca:

Alliberament d'hidrogen explosiu.

#### Amb els oxidants forts (hipoclorit de sodi, permanganat o dicromat de potassi, àcid nític o sulfúric concentrat) provoca:

Emissió de  $\text{Cl}_2$  tòxic, risc d'explosió.

### ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu el producte tancat en un lloc fresc i airejat amb poca llum. Allunyat de productes incompatibles com els oxidants i les bases.
- Les dissolucions concentrades (més grans de 5 mol/l), no és convenient que les utilitzin els alumnes.

### TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Diluïu-los i neutralitzeu-los.
- Poseu-los en el bidó III d'àcids i solucions àcides.
- No els llenceu pel desguàs.

