

# C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>/CH<sub>3</sub>COOH

## àcid etanoic o àcid acètic

Número CAS: [64-19-7] Número CE: [200-580-7]

### PROPIETATS

#### Físiques

Líquid incolor, olor picant i penetrant

#### Massa molecular

60 g/mol

#### Densitat a 20°C

1,05

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

2,07

#### Solubilitat en aigua (20°C)

molt bona

#### Punt de fusió

16,6°C

#### Punt d'ebullició

118 °C

#### Punt d'inflamació

40 °C

#### DL<sub>50</sub> (oral/rat)

3.310 mg/kg

### PICTOGRAMES

per a solucions de concentracions >90%



perill



atenció



bata



ulleres



guants



dutxa

### INDICACIONS DE PERILL

**H226** Líquids inflamables.

**H314** Corrosiu cutani.

### IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

#### Incendi

Inflamable. Per sota dels 39 °C, es poden formar mesclades d'aire/vapor explosives.

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

#### Dispersió

Incendi. Inhalació.

Vegeu les reaccions perilloses.

POSEU-VOS GUANTS. Recolliu el líquid vessat en un recipient hermètic.

Neutralitzeu-lo amb carbonat de sodi.

Renteu els residus amb força aigua.

#### Inhalació

Sensació de cremor. Tos. Vertígens. Mal de cap. Respiració difícil. Ofec.

Símptomes d'efectes retardats.

Aporteu aire fresc. Repòs. Posició semiajagut. TRUQUEU A UN CENTRE DE DESINTOXICACIÓ SI ELS SÍMPTOMES SÓN PERSISTENTS.

#### Contacte amb la pell

Vermellor. Cremades cutànies.

Dolor. Ampolles.

Retireu la roba contaminada i renteu-vos amb aigua i sabó i aclariu-ho bé. Truqueu al centre de desintoxicació.

#### Contacte amb els ulls

Dolors. Vermellors. Pèrdua de la visió.

Cremades profundes importants.

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

#### Ingestió

Sensació de cremor. Dolors abdominals.

Diarrea. Xoc o col·lapse.

Mal de coll. Vòmits.

NO BEGUEU. PROCUREU NO VOMITAR. Renteu-vos la boca. TRUQUEU AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ URGENTMENT.



## àcid etanoic o àcid acètic

Número CAS: [64-19-7] Número CE: [200-580-7]

### LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · quantitats max. aconsellades

QUÍMICA

BIOLOGIA

#### La transformació química

ESO  
1 mol/l

#### Reaccions àcids-bases

Batxillerat  
1 mol/l

#### Cinètica de reacció

Batxillerat  
2 mol/l

#### Síntesi orgànica

ESO  
Batxillerat  
1 a 60 ml

#### Electroforesi

Batxillerat  
1 mol/l

#### Reaccions tampó (ph: 3,6 a 5,6)

Batxillerat

#### Estudis dels aliments

Batxillerat  
2 mol/l

#### Preparació mitosi

Batxillerat  
8 mol/l

### REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,  
productes incompatibles  
resultat

**Amb metalls (excepte plata, acer inox.), provoca:** alliberament d'hidrogen explosiu.

**Amb bases fortes, provoca:** calor, dispersions

**Amb oxidants forts (permanganat de potassi, àcid nítric i sulfúric concentrat), provoca:** Risc d'incendi i d'explosió

### ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu el producte, ben tancat, en un espai fresc i ventilat. Allunyat de la llum solar i de qualsevol font d'ignició, de matèries inflamables i de les matèries incompatibles.

### TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Poseu-los en el **bidó I** de dissolvents orgànics NO halogenats.
- No els llenceu pel desguàs.

