

H₂SO₄

àcid sulfúric

Número CAS: [7664-93-9] Número CE: [016-020-00-8]

PROPIETATS

Físiques

Líquid incolor, inodor,
d'aspecte oliós

Massa molecular

98,1 g/mol

Densitat a 20 °C

1,84

Densitat de vapor

(aire = 1)

3,4

Solubilitat en aigua

(20 °C)

miscible

Punt de fusió

10 °C

Punt d'ebullició

290 °C (descomposició)

DL₅₀ (oral/rat)

2140 mg/kg

PICTOGRAMES

Per dissolucions de concentració >15%



perill



bata



guants



ulleres



dutxa

INDICACIONS DE PERILL

H314 Corrosiu cutani.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

Incendi

No combustible. Fums tòxics

NO HI ABOQUEUEU AIGUA AL DAMUNT.

Extintor de CO₂

Dispersió

Vegeu les reaccions perilloses.

Evacueu la zona perillosa.

NO N'ABSORBIU LES RESTES AMB SE-
RRADURES O AMB ALTRES ABSORBENTS
COMBUSTIBLES. En cas de vessament
accidental, per petit que sigui, diluïu-lo de
seguida amb molta aigua.

Inhalació

Picor. Sensació de cremor. Tos.

Respiració difícil. Sensació d'ofec.

Aporteu aire fresc. Repòs en posició semia-
jagut. Truqueu al centre de desintoxicació
si els símptomes són persistents.

Contacte amb la pell

Picor. Vermellor. Dolors. Butllofes. Crema-
des 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

Picor. Vermellor. Dolor. Cremades profun-
des i greus.

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

Ingestió

Picor. Dolor abdominal. Sensació de cre-
mor. Estat de xoc.

PROCUREU NO BEURE NI VOMITAR.

Renteu-vos la boca amb força aigua. TRU-
QUEU AL CENTRE
DE DESINTOXICACIÓ.

H₂SO₄

àcid sulfúric

Número CAS: [7664-93-9] Número CE: [016-020-00-8]

LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions max. aconsellades

QUÍMICA

Reaccions d'esterificació (catalitzador)

Batxillerat
18 mol/l

Volumetries àcid-base

Batxillerat
5 mol/l

Electròlisi

Batxillerat
2 mol/l

Reaccions amb sucre

4t ESO
18 mol/l

Cinètica de reacció

Batxillerat
2-3 mol/l

Reaccions químiques

a petita escala
4t ESO-Batxillerat
10%

BIOLOGIA

Fermentació alcohòlica

Batxillerat
concentració
indiferent

Preparació Mitosi/Meiosi

Batxillerat
13 mol/l

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

Amb l'aigua,

provoca: Alliberament important de calor (explosió).

Amb els metalls, provoca: Alliberament d'hidrogen (explosiu).

Amb les bases fortes,

provoca: Calor (risc d'explosió).

Amb els reductors forts,

provoca: Calor (risc d'explosió).

ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu el producte, ben tancat, en un lloc fresc i airejat, amb poca llum.
- Allunyat de qualsevol font d'ignició, de matèries combustibles, de les bases i dels reductors.

TRACTAMENT DELS RESIDUS

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

