

$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

sulfat de coure (II) pentahidratat

Número CAS: [7758-98-7] Número CE: [231-847-6]

PROPIETATS

Físiques

sòlid, blau i inodor

Massa molecular

249,68 g/mol

Densitat a 20 °C

2,29

Solubilitat en aigua

(20 °C)

317 g/l

DL50 (oral/rat)

960 mg/kg

PICTOGRAMES



perill



atenció



bata



guants



ulleres

INDICACIONS DE PERILL

H302 Toxicitat aguda, oral.

H315 Irritació cutània.

H319 Irritació ocular.

H400/H410 Molt tòxic per als organismes aquàtics i pot provocar a llarg termini efectes negatius en el medi ambient aquàtic.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

Incendi

No combustible. Fums irritants.

Gasos tòxics (sofre, diòxid de sofre)

Extintor: de pols, d'escuma, de CO₂ i d'aigua polvoritzada

Disseminació

Residus en el medi ambient

POSEU-VOS GUANTS. Recolliu els residus amb recipients adequats. Si podeu, neutralitzeu els residus amb una solució àcida diluïda.

Inhalació

Mal de coll, tos

Aporteu aire fresc. Repòs. Truqueu a un centre de desintoxicació si els símptomes són persistents.

Contacte amb la pell

Dolors, vermellors

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

Contacte amb els ulls

Dolor. Vermellor. Problemes de visió. Opacificació de la còrnia

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

Ingestió

Sensació de cremor

Dolors abdominals. Diarrea, nàusees.

Vòmits. Col·lapse

Renteu-vos la boca. Truqueu al centre de desintoxicació.

$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

sulfat de coure (II) pentahidratat

Número CAS: [7758-98-7] Número CE: [231-847-6]

LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions max. aconsellades

QUÍMICA

QUÍMICA

Test de presència d'aigua

4t ESO
Cristalls anhidres

Electròlisi

Batxillerat
1 mol/l

Assaigs

colorimètrics

4t ESO
Batxillerat
0,5 mol/l

Redox

Batxillerat
0,1 mol/l

Reaccions

de precipitació

4t ESO
Batxillerat
0,1 mol/l

Estequiometria

Batxillerat
0,1 mol/l

Constant de Faraday

Batxillerat
0,1 mol/l

Piles

electroquímiques

Batxillerat
0,1 mol/l

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

Amb calor, provoca:

Descomposició tèrmica.

Amb hidroxilamina (NH_2OH), provoca:

Reacció violenta, amb risc d'explosió.

Amb els metalls molt reductors

(ferro, zinc, estany), provoca: Oxidació.

ETIQUETATGE I ESTOC

Conserveu el producte, ben tancat, en un lloc sec i allunyat dels focus de calor.

TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Recolliu-los en el **bidó V** de solucions de sals de metalls pesants.
- No els llenceu pel desguàs.

