



peròxid d'hidrogen o aigua oxigenada

Número CAS: [7722-84-1] Número CE: [231-765-0]

PROPIETATS

H₂O₂ del 33%

Físiques

líquid incolor

Massa molecular

34 g/mol

Densitat a 20 °C

1,11

Solubilitat en aigua

(20 °C)

miscible

Punt de fusió

-26 °C

Punt d'ebullició

106 °C

DL₅₀ (oral/rat)

700-7.500 mg/kg

PICTOGRAMES

H₂O₂ de 20 a 60%



perill



perill



atenció



bata



guants



INDICACIONS DE PERILL

H271 Líquids comburent.

H302 Toxicitat aguda, oral.

H314 Corrosiu cutani.

H332 Toxicitat aguda, per inhalació.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

Incendi

No combustible. Afavoreix la combustió d'altres substàncies.

Aigua en grans quantitats, aigua polvoritzada. No utilitzeu agents químics secs que afavoreixin la descomposició del peròxid.

Dispersió

Vegeu les reaccions perilloses.

POSEU-VOS GUANTS.

Renteu amb força aigua el líquid vessat.

No ho recolliu amb serradures o altres absorbents combustibles.

Inhalació

Corrosiu. Tos. Vertígens. Mal de cap. Respiració difícil. Nàusees. Ofec.

Mal de coll

Aporteu aire fresc, repòs.

Posició semiajaguda. Truqueu al centre de desintoxicació si els símptomes són persistents.

Contacte amb la pell

Vermellors. Dolors. Cremades cutànies

Renteu-vos de seguida amb força aigua,

traieu-vos la roba contaminada i torneu-vos a rentar. TRUQUEU AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

Contacte amb els ulls

Vermellors. Dolors. Visió borrosa

Cremades profundes i greus

Renteu-vos els ulls amb aigua corrent

durant 15 MINUTS mantenint les parpelles

obertes. TRUQUEU URGENTMENT

AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

Ingestió

Dolors abdominals. Nàusees

Vòmits. Mal de coll

NO BEGUEU I PROCUREU NO VOMITAR.

Renteu-vos la boca. TRUQUEU AL

CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.



peròxid d'hidrogen o aigua oxigenada

Número CAS: [7722-84-1] Número CE: [231-765-0]

LABORATORIS DOCENTS

utilització • nivell • concentracions max. aconsellades

QUÍMICA

Cinètica
Batxillerat
0,5 mol/l
Catàlisi
Batxillerat
20 volums

BIOLOGIA

Enzimologia
Batxillerat
0,1 volums
Velocitat de reacció enzimàtica
Batxillerat
8,8 mol/l
Reconeixement d'enzims d'importància biològica
Batxillerat
5 ml
Reaccions d'oxidació-reducció
4t ESO/ Batxillerat
alguns ml

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

Amb calor, llum, bases fortes i metalls tòxics, provoca: descomposició: producció d'oxigen, comburent.

Amb combustibles i reductors, provoca: incendi i explosió.

Amb substàncies orgàniques (acetona, àcid fòrmic, alcohols...) provoca: reaccions violentes.

ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu el producte, ben tancat, en un lloc airejat, allunyat de la llum, de la calor, de les matèries combustibles i dels productes incompatibles (reductors, bases fortes i metalls).

TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Guardeu-los en un pot ben tancat i dipositeu-los en el **bidó VI** de residus de laboratori i vidre contaminat.
- No els llenceu pel desguàs.

