

KMnO₄

permanganat de potassi

Número CAS: [7722-64-7] Número CE: [231-760-3]

PROPIETATS

Físiques

sòlid violeta, inodor

Massa molecular

158,04 g/mol

Densitat a 20 °C

2,70

Solubilitat en aigua

(20 °C)

64 g/l (0,4 mol/l)

punt de fusió

>240 °C (descomposició)

DL50 (oral/rat)

1.090 mg/kg

PICTOGRAMES



perill



atenció



atenció



bata



guants



ulleres

INDICACIONS DE PERILL

H272 Sòlids comburents.

H302 Toxicitat aguda, oral.

H400 Perillós per al medi ambient aquàtic - Perill agut.

H410 Perillós per al medi ambient aquàtic - Perill crònic.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

[tipus](#) · [riscos i símptomes](#) · [primers auxilis](#)

Incendi

Comburent. Fums i gasos tòxics

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

Dispersió

Eviteu la dispersió de la pols.

Vegeu les reaccions perilloses.

POSEU-VOS GUANTS.

Escobreu-ho tot i recupereu la substància dispersa dins de recipients. És apropiat humidificar l'ambient i el terra per evitar la formació de pols.

Eventualment, neutralitzeu els residus amb una solució de tiosulfat de sodi.

Inhalació

Sensació de cremor. Dificultat respiratòria. Símptomes no immediats (els símptomes d'edema pulmonar no es posen de manifest fins passades algunes hores).

S'agreugen amb l'esforç físic.

Aporteu aire fresc. Repòs.

Truqueu al centre de desintoxicació si els problemes són persistents.

Contacte amb la pell

Cremades

Renteu-vos de seguida amb força aigua.

Contacte amb els ulls

Cremades. Opacificació de la còrnia

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

Ingestió

Nàusees. Vòmits. Diarrea

Perill de perforació (esòfag, estómac)
PROCUREU NOVOMITAR.

Renteu-vos la boca.

TRUQUEU DE SEGUIDA AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

KMnO₄

permanganat de potassi

Número CAS: [7722-64-7] Número CE: [231-760-3]

LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions màx. aconsellades

QUÍMICA

BIOLOGIA

Oxidació dels alcohols

Batxillerat
0,3 mol/l

Escala de PH

ESO
0,01 mol/l

Reaccions REDOX

Batxillerat
0,02 mol/l

Factors de la cinètica de reacció

Batxillerat
0,02 M

Fisiologia cel·lular

4t ESO / Batxillerat
alguns ml

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

**Solució àcida concentrada (>0,1 mol/l),
provoca:** Risc d'explosió DESPRÉS de 12 h

Solució diluïda no àcida, provoca:
Reducció lenta en MgO

**Amb àcid sulfúric concentrat/sòlid,
provoca:** Reacció molt explosiva

**Amb formaldehid (dissolució),
provoca:** Reacció molt exotèrmica

Amb glicerol o H₂O₂, provoca:
Risc d'explosió

ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu el producte, ben tancat, protegit de la calor i la humitat.
- Allunyat de les substàncies combustibles.

TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Recolliu-los en el **bidó IV** de solucions d'àlcalis i de solucions inorgàniques.
- No els llenceu pel desguàs.

