

KOH

hidròxid de potassi

Numero CAS: [1310-58-3] Numero CE: [215-181-3]

PROPIETATS

Físiques

sòlid blanc,
deliqüescent
(higroscòpic)
i inodor

Massa molecular

56 g/mol

Densitat a 20 °C

2,04

Solubilitat a l'aigua

(20 °C)

1100 g/l

Punt de fusió

404 °C

Punt d'ebullició

1.324 °C

DL50 (oral/rat)

365 mg/kg

PICTOGRAMES



perill



atenció



guants



ulleres

INDICACIONS DE PERILL

H302 Toxicitat aguda, oral.

H314 Corrosiu cutani.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

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

Incendi

No combustible. El contacte amb la humitat i l'aigua pot produir prou calor per inflamar les substàncies combustibles. Extintor: de pols, d'escuma, de CO₂

Dispersió

Vegeu-ne les reaccions perilloses. Poseu-vos guants. Utilitzeu una protecció respiratòria si cal. Recolliu-ho tot immediatament i, si cal, neutralitzeu els residus amb una solució d'àcid diluït.

Inhalació

Sensació de cremor, mal al coll. Tos, respiració difícil. Ofec. Aporteu aire fresc. Repòs. Posició semiajagut. Col·loqueu un respirador artificial si cal. Truqueu a un centre de desintoxicació si els símptomes són persistents.

Contacte amb la pell

Vermellors. Dolors. Ampolles. Cremades cutànies importants. Retireu la roba contaminada. Renteu-vos la pell amb força aigua o dutxeu-vos. Truqueu al centre de desintoxicació.

Contacte amb els ulls

Dolors. Vermellors. Problemes de visió. Cremades profundes greus. 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. Xoc o col·lapse. Renteu-vos la boca. Truqueu al centre de desintoxicació.

KOH

hidròxid de potassi

Numero CAS: [1310-58-3] Numero CE: [215-181-3]

LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions max. aconsellades

QUÍMICA

BIOLOGIA

Piles electroquímiques

Batxillerat
2 mol/l

Conductometria

Batxillerat
0,1 mol/l

Reducció dels sucres

Batxillerat
2 g

Respiració dels vegetals: fixació de diòxid de carboni

Batxillerat
2 mol/l

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

**En dissolució, dilució,
provoca:** calor i explosió.

Amb àcids forts, provoca: calor i explosió.

**Amb 1,2-dicloroetilè, tricloroetilè,
provoca:** risc d'explosió.

**Amb metalls (zinc, alumini, estany, plom),
provoca:** corrosió, alliberament d'hidrogen.

ETIQUETATGE I ESTOC

- Separeu el producte dels àcids forts i dels metalls.
- Conserveu-lo en lloc sec, ben tancat, i en un magatzem amb el terra resistent a la corrosió.

TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Diluïu-los i neutralitzeu-los amb àcid clorhídric diluït (pH entre 5,5 i 8,5).
- Recolliu-los en el **bidó IV** de solucions d'àlcals i de sals inorgàniques.
- No els llenceu pel desguàs.

