

NaOH

hidròxid de sodi o SOSA

Número CAS: [1310-73-2] Número CE: [215-185-5]

PROPIETATS

Físiques

sòlid blanc
i inodor

Massa molecular

40 g/mol

Densitat a 20 °C

2,1

Solubilitat en aigua

(20 °C)

1.090 g/l

Punt de fusió

318 °C

Punt d'ebullició

390 °C

PICTOGRAMES



perill



bata



guants



ulleres

INDICACIONS DE PERILL

H314 Corrosiu cutani.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

Incendi

No combustible. En contacte amb la humitat i l'aigua, pot inflamar substàncies combustibles.

Extintor: de pols, d'escuma, de CO₂

Dispersió

Vegeu les reaccions perilloses.

Poseu-vos guants i una mascareta si cal. Recolliu els residus amb recipients adequats. Si és possible, neutralitzeu els residus amb una solució àcida diluïda.

Inhalació

Sensació de cremor. Mal de coll, tos, respiració difícil, ofec.

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

Contacte amb la pell

Cremades cutànies importants.

Sensació de dolor passats uns minuts. Retireu la roba contaminada. Renteu-vos amb força aigua.

Truqueu al centre de desintoxicació.

Contacte amb els ulls

Dolor. Visió borrosa.

Cremades profundes i greus
Retireu la roba contaminada.

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.

Vòmits amb sang. Col·lapse

Renteu-vos amb força aigua.

Truqueu al centre de desintoxicació.

NaOH

hidròxid de sodi o SOSA

Número CAS: [1310-73-2] Número CE: [215-185-5]

LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions màx. aconsellades

QUÍMICA

Càlcul d'entalpia

Batxillerat
2 mol/l

Constant de Faraday

Batxillerat
1 mol/l

Reconeixement de ions metàl·lics

4t ESO
Batxillerat

0,1 mol/l

Saponificació

Batxillerat
10 mol/l

BIOLOGIA

Respiració dels vegetals:

fixació del CO₂

Batxillerat
d'1 mol/l a 3

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

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

Amb àcids forts, provoca: calor
i explosió.

**Amb metalls
(zinc, alumini, estany, coure, plom), pro-
voca:** corrosió, alliberament d'hidrogen.

**Amb tricloroetilè,
provoca:** risc d'explosió

ETIQUETATGE I ESTOC

- Separeu el producte dels àcids forts i dels metalls.
- Conserveu el producte en un 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'alcalis i de sals inorgàniques.
- No els llenceu pel desguàs.

