

Na₂CO₃

carbonat de sodi

Número CAS: [497-19-8] Número CE: [207-838-8]

PROPIETATS

Físiques

sòlid blanc inodor

Massa molecular

106 g/mol

Densitat a 20 °C

2,53

Solubilitat en aigua

(20°)

220 g/l

Punt de fusió

854 °C

(descomposició)

Punt d'ebullició

1.600 °C

(descomposició)

DL₅₀ (oral/rat)

4.090 mg/kg

PICTOGRAMES



atenció



bata



guants



ulleres

INDICACIONS DE PERILL

H319 Irritació ocular.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

Incendi

No combustible.

Alliberament de diòxid de carboni.

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

Exposició

Vegeu les reaccions perilloses.

Recolliu-ho tot.

Inhalació

Irritació de les mucoses. Tos.

Respiració difícil.

Aporteu aire fresc. Repòs.

Contacte amb la pell

Irritació lleu.

Renteu-vos de seguida amb força aigua.

Contacte amb els ulls

Irritació lleu.

Renteu-vos els ulls amb aigua corrent

durant 15 MINUTS mantenint les

parpelles obertes. TRUQUEU

AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

Ingestió

Irritació. Dolors. Vòmits

Renteu-vos la boca. TRUQUEU

AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

Na₂CO₃

carbonat de sodi

Número CAS: [497-19-8] Número CE: [207-838-8]

LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions màx. aconsellades

QUÍMICA

BIOLOGIA

Canvis de PH

Batxillerat
0,1 mol/l

Reaccions este- quiomètriques

4t ESO
Batxillerat
amb (forma
hidratada)

Mesures de PH. tampó

Batxillerat
0,1 mol/l

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

Amb la calor, provoca:

Descomposició: diòxid de carboni asfixiant.

Amb els àcids, provoca:

Alliberament de diòxid de carboni asfixiant.

ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu el producte, ben tancat, en un lloc sense humitat.

TRACTAMENT DELS RESIDUS

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

