

HNO₃

àcid nítric

Número CAS: [7697-37-2] Número CE: [231-714-2]

PROPIETATS

Físiques

Líquid entre incolor i groc, inodor, d'aspecte grogós

Massa molecular

63 g/mol

Densitat a 20°C

1,5

Densitat de vapor

(aire = 1)

2,2

Solubilitat en aigua (20 °C)

molt bona

Punt d'ebullició

86 °C

Punt de fusió

-42 °C

DL₅₀ (oral/rat)

430 mg/kg

PICTOGRAMES



INDICACIONS DE PERILL

H272 Líquids comburents.

H314 Corrosiu cutani.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

Incendi

Risc d'incendi i d'explosió en contacte amb nombrosos compostos orgànics
Extintor: d'aigua polvoritzada o de CO₂ NO de pols, o d'escuma

Dispersió

Vegeu les reaccions perilloses.
POSEU-VOS GUANTS.
Dilueu-ho tot amb molta aigua en cas de vessament accidental.

Inhalació

Sensació de cremor. Tos. Respiració difícil.
Pèrdua de consciència.
Aporteu aire fresc. Repòs en posició semiajagut. Truqueu a un centre de desintoxicació si els símptomes són persistents.

Contacte amb la pell

Picor. Dolor. Cremades cutànies importants. Coloració groga.
Retireu la roba contaminada.
Renteu-vos de seguida amb força aigua i sabó i aclariu-ho tot bé. Truqueu al centre de desintoxicació.

Contacte amb els ulls

Picor. Vermellor. Dolor.
Cremades profundes i greus.
Renteu-vos els ulls amb aigua corrent durant 15 MINUTS mantenint les parpelles obertes. TRUQUEU AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

Ingestió

Picor. Dolor abdominal. Sensació de cremor. Estat de xoc.
PROCUREU NOVOMITAR NI BEURE.
Renteu-vos la boca amb força aigua. TRUQUEU AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

HNO₃

àcid nítric

Número CAS: [7697-37-2] Número CE: [231-714-2]

LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · concentracions màx. aconsellades

QUÍMICA

BIOLOGIA

Atac del coure

4t ESO
Batxillerat
8 mol/l

Electròlisi del coure

Batxillerat
1 mol/l

Gravats en litografies

4t ESO
4 mol/l

Desnaturalització de les proteïnes

Batxillerat
alguns ml

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

Amb la calor, provoca: descomposició;
producció de NO₂

Amb els metalls
(excepte or i platí) provoca: Alliberament de
H₂ explosiu.

Amb els materials combustibles, reductors, provoca: Reacció violenta.
risc d'explosió amb formació d'òxids de nitrogen tòxics.

Amb les bases fortes, productes orgànics (acetona, àcid acètic), provoca: Calor, risc d'incendi i d'explosió.

ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu el producte, ben tancat, en un lloc fresc i airejat, amb poca llum.
- Lluny de la calor i dels productes incompatibles com els oxidants i les bases.

TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Diluiu-los i neutralitzeu-los.
- Poseu-los en el **bidó III** d'àcids i solucions àcides.
- No els llenceu pel desguàs.

