

AgNO₃

nitrat d'argent

Número CAS: [7761-88-8] Número CE: [231-853-9]

PROPIETATS

Físiques

cristalls incoloros
i inodors

Massa molecular

169,9 g/mol

Densitat a 20 °C

4,35

Solubilitat en aigua

(20 °C)

2150 g/l

Punt de fusió

212 °C

Punt d'ebullició

444 °C

DL₅₀ (oral/rat)

1.173 mg/kg

PICTOGRAMES



perill



perill



atenció



guants



INDICACIONS DE PERILL

H272 Sòlids comburents.

H314 Corrosiu cutani.

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

No combustible. Fums irritants

Gasos tòxics

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

Dispersió

Residus en el medi ambient

Poseu-vos guants i una mascareta si cal.

Recolliu els residus amb recipients adequats.

Inhalació

Tos, mal a la gola

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

Contacte amb la pell

Vermellor. Dolor

Traieu-vos la roba contaminada.

Renteu-vos de seguida amb aigua i sabó i aclariu-ho bé. Truqueu al centre de desintoxicació.

Contacte amb els ulls

Dolor. Vermellor. Visió nuvolosa

Opacificació de la còrnia

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.

Diarrea. Nàusees. Vòmits. Col·lapse

Sòlid: PROCUREU NO VOMITAR.

TRUQUEU AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

AgNO₃

nitrat d'argent

Número CAS: [7761-88-8] Número CE: [231-853-9]

LABORATORIS DOCENTS

utilització • nivell • concentracions màx. aconsellades

QUÍMICA

BIOLOGIA

Reaccions amb els halògens

4t ESO

Test de ions clorurs, test d'halogenurs

Batxillerat

Redox: Equilibri

Batxillerat

Piles

Batxillerat

Evidència dels constituents minerals

Batxillerat

0,1 mol/l

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

Amb calor, provoca: descomposició tèrmica.
Fums tòxics.

Amb compostos d'amoníac, compostos orgànics, bases, hidròxids, provoca: Reaccions violentes, i risc d'explosió.

Amb metalls molts reductors (alumini, magnesi, zinc, alcalins...), provoca: oxidació violenta.

ETIQUETATGE I ESTOC

- Separeu el producte dels àcids forts, dels metalls, dels aliments i dels productes alimentaris.
- Conserveu-lo 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 V** de solucions de sals de metalls pesants.

