

C₃H₆O/CH₃COCH₃

acetona o propanona o dimetilcetona

Número CAS: [67-64-1] Número CE: [200-662-2]

PROPIETATS

Físiques

Líquid incolor, olor característica

Massa molecular

58,1 g/mol

Densitat a 20°C

(aigua = 1)

0,78

Densitat de vapor

(aire = 1)

2,0 (aire vapor)

Solubilitat en aigua

miscible

Punt de fusió

-94,6 °C

Punt d'ebullició

56,1 °C

Punt d'inflamació

-18 °C

DL₅₀ (oral/rat)

5.800 mg/kg

PICTOGRAMES



perill



atenció



bata



guants



ulleres

INDICACIONS DE PERILL

H225 Líquids inflamables.

H319 irritació ocular.

H336 toxicitat específica en determinats òrgans - exposicions única - efectes narcòtics.

EUH066: l'exposició repetida pot provocar sequedat o formació de clivelles a la pell.

IDENTIFICACIÓ DE RISCOS I PRIMERS AUXILIS

tipus · riscos i símptomes · primers auxilis

Incendi

Molt inflamable. Explosiu.

Extintor: de pols, o de CO₂

Eviteu l'aigua (les solucions aquoses són fàcilment inflamables).

Dispersió

Inhalació, incendi. Explosió.

Evacueu la zona i airegeu el local.

Elimineu qualsevol font d'ignició.

Recolliu-ho tot amb un absorbent inert (vermiculita, sorra).

Inhalació

Tos. Mal de cap. Vertígens. Confusió.

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

Contacte amb la pell

Pell seca.

Renteu-vos amb aigua abundant.

Retireu la roba contaminada.

Contacte amb els ulls

Vermellor, dolor i possible lesió de còrnia.

Renteu-vos els ulls amb aigua corrent durant 15 MINUTS mantenint les parpelles obertes. TRUQUEU AL CENTRE DE DESINTOXICACIÓ.

Ingestió

Nàusees i Vòmits.

Renteu-vos amb força aigua.

Truqueu al centre de desintoxicació

C_3H_6O/CH_3COCH_3

acetona o propanona o dimetilcetona

Número CAS: [67-64-1] Número CE: [200-662-2]

LABORATORIS DOCENTS

utilització · nivell · quantitats màx. aconsellades

QUÍMICA

BIOLOGIA

Caracterització de les cetones

Batxillerat
<1 ml

Cromatografia

Batxillerat
alguns ml

Destil·lació

4t ESO
de 3 a 10 ml

Reconeixement de lípids

Batxillerat
alguns ml

Eluent

Batxillerat
alguns ml

Extracció i separació de pigments fotosintètics

Batxillerat
alguns ml

REACCIONS PERILLOSES

estabilitat,
productes incompatibles
resultat

Amb oxidants forts (hipoclorit de sodi, permanganat o dicromat potàssic, àcid nítric o sulfúric concentrats, peròxid d'hidrogen), provoca: Risc d'explosió

Amb bases fortes (hidròxid sòdic, hidròxid potàssic), provoca: Reaccions violentes

Amb alguns hidrocarburs halogenats (triclorometà, tribromometà...), provoca: Reaccions violentes

ETIQUETATGE I ESTOC

- Conserveu els pots ben tancats, fora de la llum i de la calor.
- Lluny dels productes incompatibles (els oxidants).
- És prohibit guardar l'estoc en un refrigerador que no sigui de seguretat.

TRACTAMENT DELS RESIDUS

- Recicleu-los amb l'evaporador rotatiu (de ben segur que no sempre és possible), en poden quedar restes.



- Poseu-los en el **bidó I** de dissolvents orgànics NO halogenats.
- No els llenceu pel desguàs.