

ACETATE D'ISOPROPYLE

Grade régénéré

Aspect

L'acétate d'isopropyle est un liquide incolore, limpide, d'odeur fruitée.

Propriétés physiques

Il est peu soluble dans l'eau mais soluble dans de nombreux solvants organiques.

Point de fusion : -94°C, Point d'ébullition : 102°C, Point éclair : 13°C (C.F.), Pression de vap. : 48 hPa à 25°C.

Propriétés chimiques

L'acétate d'isopropyle est stable dans les conditions usuelles. Il s'hydrolyse en présence de catalyseur. Les oxydants puissants, les acides forts et bases fortes peuvent réagir violemment à son contact. L'acétate d'isopropyle n'est pas corrosif pour les métaux.

CAS : 108-21-4

Applications

L'acétate d'isopropyle est un solvant utilisé dans de nombreuses industries comme les peintures, vernis, encres, lubrifiants, parfums, arômes, plastiques. Il est aussi utilisé comme désinfectant.

Toxicités et précautions

DL50 Rat 6750 mg/kg. CL50 Rat 4h 7676 mg/l. PAC-1: 840 mg/m³, PAC-2: 11000 mg/m³, PAC-3: 67000 mg/m³
Stocker l'acétate d'isopropyle dans des locaux frais et bien ventilés, à l'abri de toute source d'ignition ou de chaleur et à l'écart des produits oxydants, acides et alcalins. Interdire de fumer.

Spécifications

Caractéristiques	Specs	Méthodologie
Acétate d'isopropyle	>=99,5%	CPG
Isopropanol	<=0,5%	CPG
Acide CH ₃ COOH	<=0,005%	CPG
Eau	<=0,05%	KF
Apparence	limpide	Visuel
Couleur	<=10 Apha	Pt-Co
Densité 20°C	Indicatif	Densimètre
pH	Indicatif	pH-mètre

Etiquetage

H225 - Liquide et vapeurs très inflammables, H319 - Provoque une sévère irritation des yeux, H336 - Peut provoquer somnolence ou vertiges, EUH 066 - L'exposition répétée peut provoquer dessèchement ou gerçures de la peau.

Réglementation

Inflammable (ICPE).

Référence

Fiche toxicologique INRS n°107.