

ACETONE

Grade régénéré

Aspect

L'acétone est un liquide incolore, très volatil, d'odeur suave et pénétrante.

Propriétés physiques

Elle est totalement miscible avec l'eau et avec un grand nombre de solvants organiques, notamment l'éthanol et les esters. C'est un excellent solvant d'un grand nombre de produits organiques et minéraux.

Point de fusion : -95°C, Point d'ébullition : 56°C, Point éclair : -18°C (C.F.), Pression de vap. : 303 hPa à 25°C.

Propriétés chimiques

L'acétone est stable dans les conditions usuelles. Elle peut réagir vivement avec les agents oxydants puissants et peut aussi réagir violemment avec certains hydrocarbures halogénés. L'acétone n'est pas corrosive pour les métaux, mais attaque certaines matières plastiques. CAS : 67-64-1

Applications

L'acétone est un solvant utilisé dans les industries des peintures, vernis, encres et colles. C'est aussi un intermédiaire de synthèse.

Toxicités et précautions

DL50 Rat ND. CL50 Rat 4h ND. PAC-1: 470 mg/m³, PAC-2: 7600 mg/m³, PAC-3: 14000 mg/m³

Stocker l'acétone 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. Interdire de fumer. Fermer soigneusement les récipients.

Spécifications

Caractéristiques	Specs	Méthodologie
Acétone	>=99,5%	CPG
Eau	<=0,3%	KF
Densité 20°C	Indicatif	Densimètre
Aspect	Liq. Limp. ss particules	Visuel
Couleur	<5 Apha	Pt-Co
Contrôle olfactif	caractéristique	-
Extrait sec	<=50 ppm	Evapo.
Acidité en CH ₃ COOH	indicatif	Titrateur

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°3.

Avertissement : Toutes ces informations sont données à titre informatif. En cas de doute, consultez notre expert QHSE.