

ANHYDRIDES

Grade vierge

Aspect

Les anhydrides sont en général des liquides incolores, très mobiles, lacrymogènes et d'odeur piquante.

Propriétés physiques

Ils sont solubles dans l'eau et également dans de nombreux solvants organiques.

Point de fusion : NC, Point d'ébullition : NC, Point éclair : NC (C.F.), Pression de vap. : NC hPa à 25°C.

Propriétés chimiques

Les anhydrides s'hydrolysent au contact de l'eau en donnant l'acide acétique ; cette réaction, lente à froid, est assez violente à chaud et devient explosive en présence de certains catalyseurs (acides, par exemple). Les anhydrides réagissent violemment avec les oxydants puissants, avec les alcools ou les dérivés aminés. Les anhydrides corrodent certains métaux comme le fer et l'acier et certains plastiques et caoutchoucs peuvent être attaqués par les anhydrides.

Applications

Les anhydrides sont utilisés dans la fabrication d'esters ainsi que dans les industries pharmaceutique et agrochimique.

Toxicités et précautions

DL50 Rat NC mg/kg. CL50 Rat 4h NC mg/l. PAC-1: NC mg/m³, PAC-2: NC mg/m³, PAC-3: NC mg/m³

Stocker les anhydrides 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
Anhydride	>=99,5%	CPG
Acide acétique	<=0,1 %	CPG
Autre acide organique	<=0,1 %	CPG
Eau	<=0,04 %	KF
Densité 20°C	Indicatif	Densimètre
pH	indicatif	pH-mètre
Couleur	<=10 apha	Pt-Co

Etiquetage

A déterminer précisément.

Réglementation

A déterminer précisément.

Référence

ND.