

Inertie (chemie)

Uit Wikipedia, de vrije encyclopedie

Een chemische stof wordt *inert* (letterlijk willoos, traag) genoemd als deze niet of nauwelijks reageert met vrijwel alle andere *chemicaliën*. Tot de inerte stoffen worden veelal edelgassen en edelmetalen gerekend.

Toepassingen

Stikstof reageert onder normale omstandigheden nauwelijks en wordt veel gebruikt om stoffen die anders met zuurstof uit de lucht zouden reageren af te dekken of in te sluiten.

De chloorfluorkoolwaterstoffen (CFK's) zijn ook tamelijk inert en werden daarom veel gebruikt als drijfgas en blaasmiddel. Ook de chemische verbinding zwavelhexafluoride (SF₆) is een inert gas