

solubil în alcoolă, în etheră și în oleiu și este esențială; nu se amestecă cu apa, densitatea sa la 0° este 0,838.

Acidul carbonică prezintă, după D. Thilorier, fenomenul căl estprăodinariș al cărui lichid mai diluată se căl gazele.

Acidul carbonică, treckind d'o dată din starea solidă la starea gazoasă, produsă de sprijinul estprăodinariș care merge împreună la 100° mai jos de nulă. Adicănd o cantitate de acidă carbonică lichidă într-o vatră ordinare să se întâlnească și este metalică, se vede căzută într-o formă de tot de o materie fără gaz, alături de zăpada, care este acidă carbonică solida produsă într-o infuzie răcoritoare și conservată ca a seferit gazul aceasta treckind din starea lichidă în starea gazoasă.

Când se face experiența aceasta la temperatură de la 8° până la 10° , atunci mai a treia parte din acidul lichid îmbrăcată; la 30° , se dobindesc de zeci ori mai puțin decât la nulă, după D. Thilorier.

Asta dăsește de trebui, spre a prepara acidul carbonică solid, a se opera pe căl se va păstra la o temperatură de jos.

ACIDU CARBONICU SOLIDU.

Acidul carbonică solidifică-se prin modul că arătară, poate să se ducă înălțat înălțat la aer liber, sărăcă să fie trebuiu a căzută la pică o presie.

Acidul carbonică solid este la temperatură de 90° în jos de nulă, și că toate acestea nu produsă asupra organelor sănătoase efect spiroscopic sau de mărire ne călătorie săptămână; aceasta vine sărăcă înălțat de porositatea sa, și mai că seama de atmosferă cea gazoasă călătorie săptămână. Integritatea călătorie se adaugă amestecind acidul carbonică solid cu etherul. Amestecările aceasta poate înghesuită călătorie de patru ori greșală sa de mercur. Mercurul solidifică seama până că plătim: D. Thilorier a păstrat față că din săptămână monede, medalii, etc., și păstră obiectele acestea în timp destul de lung păstră.