

Sublimácia

Sublimácia je zmena skupenstva z pevnej látky priamo na plyn bez topenia, teda bez prechodu cez kvapalné skupenstvo. Opačný proces sa nazýva desublimácia.

Rýchlosť sublimácie je tým vyššia, čím je:

-vyššia teplota zahrievanej látky

-nižší tlak

-menšia vzdialenosť medzi zahrievanou látkou a ochladzovanou plochou

So sublimáciou sa môžeme stretnúť pri vôni tuhých parfumov, ale aj vyparovanie snehu či ľadu sú príkladmi sublimácie. V zime môžeme pozorovať, že keď sa mokré prádlo zavesí na šnúru na balkón a zamrzne, po čase ho môžeme zvesiť úplne suché. Zamrznuté odevy vyschli, aj keď vonku stále mrzlo - ľad sa priamo vyparil.

Sublimácia sa využíva aj na čistenie a delenie kryštalických sublimujúcich látok od neprchavých prímiesí

