

Fázové změny

Fázové změny nebo také fázové přechody jsou děje, při kterých narušíme termodynamickou rovnováhu látky nebo soustavy. Tímto narušení dojde ke změně fáze látky. Při této změně dojde ke skoku, při kterém se mohou změnit fyzikální veličiny, které danou látku charakterizují.

Tání a tuhnutí

Atomy, molekuly nebo ionty upevněné v **krystalové mřížce** kmitají následkem tepelného pohybu. S rostoucí teplotou stoupá jejich kinetická energie až dosáhne takové hodnoty, že **částice opustí mřížku** a ta se rozpadne. Při ochlazení kapaliny dochází k opačnému jevu.

Vypařování a kondenzace

- V uzavřené nádobě je kapalina a nad ní při jakékoliv teplotě její vlastní páry. Převládá-li pohyb molekul z kapalné fáze do plynné, dochází k vypařování a roste tlak plynu nad kapalinou do té doby, než je stejný počet molekul v plynné i kapalné fázi (= nasycená pára).
- Dochází-li k vypařování v celém objemu kapaliny, jedná se o **var**.
- Náhlým ochlazením páry dojde k její kondenzaci, jsou k tomu však třeba kondenzační centra (malé částičky prachu nebo ionty).

Sublimace a desublimace

Přechod z **pevné fáze** v **plynnou** a naopak.

Ionizace a rekombinace

Přechody **plynné fáze** v **plazmatickou** a naopak.

Odkazy

Externí odkazy

- Teplo a teplota. Fáze a fázové změny [online]. [cit. 2019-02-07]. <http://artemis.osu.cz/ComLab/Web_cz/Heat_FP6_Cz/Phase.htm>.

Související články

- Latentní teplo

Zdroj

- PROF. MECHLOVÁ, CSC., Erika. *Teplo a teplota : Fáze a fázové změny* [online]. ostravská univerzita, katedra fyziky, ©2005. Poslední revize 2005, [cit. 2019-02-07]. <http://artemis.osu.cz/ComLab/Web_cz/Heat_FP6_Cz/Phase.htm>.
- KUBATOVA, Senta. *Biofot* [online]. [cit. 2011-01-31]. <<https://uloz.to/!CM6zAi6z/biofot-doc>>.