

Sublimace a desublimace

Přeměna látky z pevného [skupenství](#) přímo ve skupenství plynné se nazývá **sublimace**. Za běžného [atmosférického tlaku](#) sublimuje např. jód, kafr, pevný CO_2 (suchý [led](#)), led, sníh, ..., stejně jako vonící či páchnoucí látky. **Měrné skupenské teplo sublimace** l_s je definováno takto: $l_s = \frac{L_s}{m}$,

kde L_s je skupenské teplo sublimace přijaté látkou o hmotnosti m při její sublimaci za dané [teploty](#). Měrné skupenské teplo sublimace závisí na teplotě, za níž látka sublimuje. Je-li sublimující látka dostatečné hmotnosti v uzavřené nádobě, sublimuje tak dlouho, až se vytvoří [rovnovážný stav](#) mezi pevným skupenstvím a vzniklou párou. Objemy pevné látky a páry se dále již nemění, konstantní zůstává [tlak](#) páry a teplota soustavy.

Přeměna látky ze skupenství plynného přímo ve skupenství pevné se nazývá **desublimace** (např. vytváření jinovatky z vodní páry za teploty menší než je 0 °C).

© **Encyklopedie Fyziky** (<http://fyzika.jreichl.com>); **Jaroslav Reichl, Martin Všeticka**

Licence <http://creativecommons.org/licenses/by-nc-nd/3.0/> zakazuje úpravy a komerční distribuci.