

STRUKTURA A VLASTNOSTI KAPALIN

[Kapaliny](#) tvoří přechod mezi pevnými látkami a plyny. [Tepelný pohyb](#) molekul kapalin je dán strukturou kapalin - stav mezi naprostým neuspořádáním [částic](#) u plynu a pravidelným uspořádáním částic v (ideálních) krystalech. Uspořádání molekul kapalin je krátkodosahové (podobně jako u [amorfních látek](#)). Molekuly kapalin neuspořádaně kmitají s [frekvencí](#) řádově 10^{12} Hz kolem [rovnovážných poloh](#), která se s časem mění. Zvyšováním [teploty](#) dochází ke zmenšení doby, kdy molekula zůstává v rovnovážné poloze, což se projeví lepší [tekutostí](#) kapaliny. Mezi molekulami jsou menší vzdálenosti než u plynů (řádově 0,1 nm), a proto na sebe molekuly působí přitažlivými [silami](#), které mají vliv na vlastnosti kapaliny.

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

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