

## Změna skupenství – vnitřní stavba látek

- **Plynné látky** – jejich částice na sebe působí velmi malými přitažlivými a odpuzivými silami, a to pouze při náhodných srážkách. Jejich neuspořádaný pohyb má velkou rychlost. Plynná tělesa mění svůj tvar i objem podle uzavřené nádoby, ve které se nacházejí.
- **Kapalné látky** – jejich částice se pohybují blízko sebe, působí na sebe přitažlivými a odpuzivými silami, které umožňují jejich snadné dělení, ale ne jejich stlačitelnost. Pohyb částic kapalin je pomalejší než pohyb částic plynů. Kapalná tělesa mění tvar podle nádoby, ale jsou téměř nestlačitelná.
- **Pevné látky** – částice vykonávají neuspořádaný pohyb kolem stálého místa. Působí na sebe velmi silnými přitažlivými a odpuzivými silami, takže jejich tvar i objem zůstává stejný.
  - Látky, jejichž částice se pohybují kolem pravidelně uspořádaných bodů a jejich uspořádání se opakuje, nazýváme **krystalické látky** (např. křemen, sůl, vločka sněhu, kovy). Částice krystalických látek tvoří tzv. krystalovou mřížku.
  - Látky, jejichž částice se pohybují kolem bodů, které nejsou pravidelně uspořádány v krystalové mřížce, nazýváme **látky amorfni** (např. asfalt, parafin, sádlo, sklo).
  - Za normálních podmínek pevná tělesa nemění svůj tvar ani objem.

## Domácí úkoly

Piš a kresli do sešitu:

- 1) Napiš příklady látky v pevném, kapalném a plynném skupenství.
- 2) Srovnej vlastnosti pevných, kapalných a plynných těles.
- 3) Napiš některé látky krystalické a amorfni.

Vyzkoušej test:

- zatím není hodnocen,
- nezapomeňte na tlačítko Odeslat.

<https://forms.office.com/Pages/ResponsePage.aspx?id=h37B4yxf00Gje5uAWBxdLgW1aKIUwl9Eml8FUskbIChUOUZUNUpUSVdEQ1U0WVUyTVVDTDUwNUw0MS4u>