

# Vlastnosti KAPALIN

- složene' z molekul  
(neustálý, neuspořádaný pohyb)

mají přibližně stejnou vzdálenost od sebe a mohou se přesouvat

- MOLEKULY NA SEBE PŮSOBÍ SILAMI

1, ODPUDIVÁ síla

- MOLEKULY SEBE

2, Přitažlivá síla

- MOLEKULY OD SEBE

- Téměř Nestlačitelné



ÚKOL

sešlápnete láhev, která je:

- 1) plná vody
- 2) prázdná

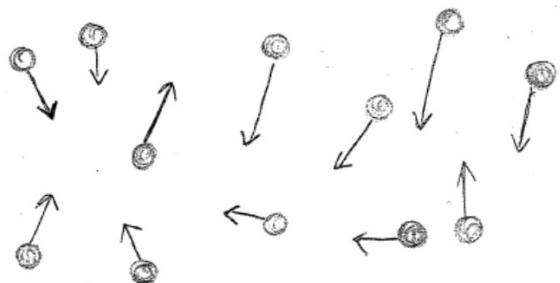
ZÁKLADNÍ VLASTNOSTI

- dají se přelévat a zaujmou se podle nádoby
- lze je snadno dělit na menší části (kapky)
- jsou nestlačitelné, jejich objem se proto nemění
- když je hladina kapaliny rovnorovná

- při nižších teplotách se mění v pevné látky
- při vyšších teplotách na plyny

## VLASTNOSTI plynů

- molekuly plynu se neustále **neuspořádaně** pohybují, jejich vzájemné vzdálenosti nejsou stálé
- vzájemně se sražejí
- narážejí také do stěny nádoby
- zahříváním se jejich **RYCHLOST ZVĚTŠUJE**



- Plyn vyplní růždy celý objem nádoby
- Plyny jsou stlačitelné a tekuté
- Rozdílnost tlak plynů je důsledek pohybu molekul