

ČÁSTICOVÉ SLOŽENÍ LÁTEK

Všechny látky jsou složeny z částic nepatrných rozměrů

- atomy

- molekuly

- ionty

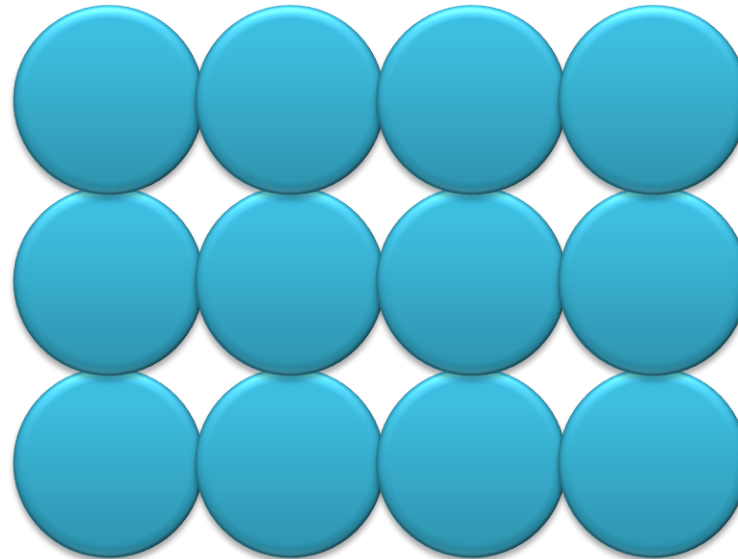
Difuze - samovolné pronikání částic jedné látky
mezi částice druhé látky

Brownův pohyb

- všechny látky se skládají z částic, které se neustále pohybují.

Pevné látky

- v pevných krystalických látkách jsou částice pravidelně uspořádány

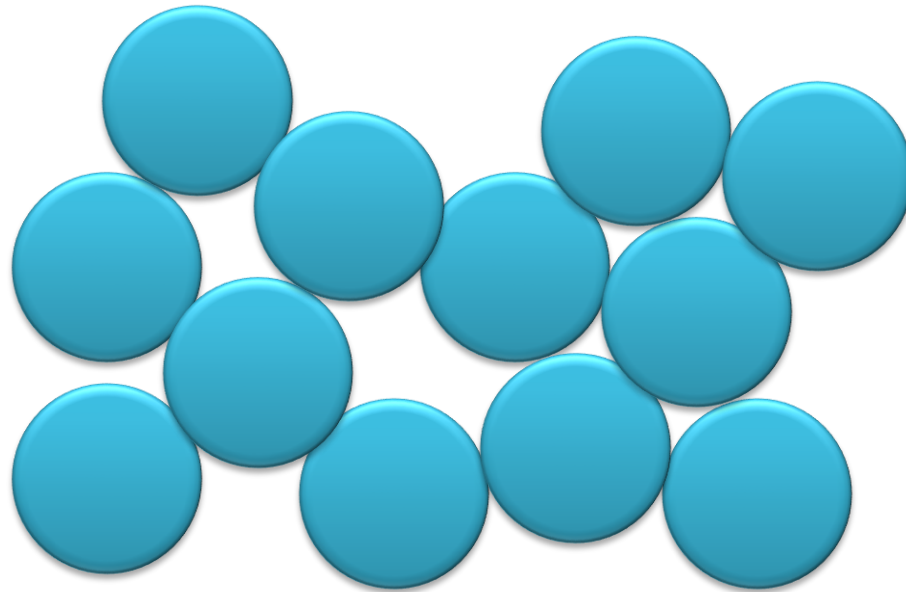


Vzájemné silové působení částic omezuje jejich pohyb na kmitání kolem pravidelně uspořádaných poloh.

Silové působení mezi částicemi brání změně tvaru pevných látek.

Kapaliny

- částice nejsou pravidelně uspořádány

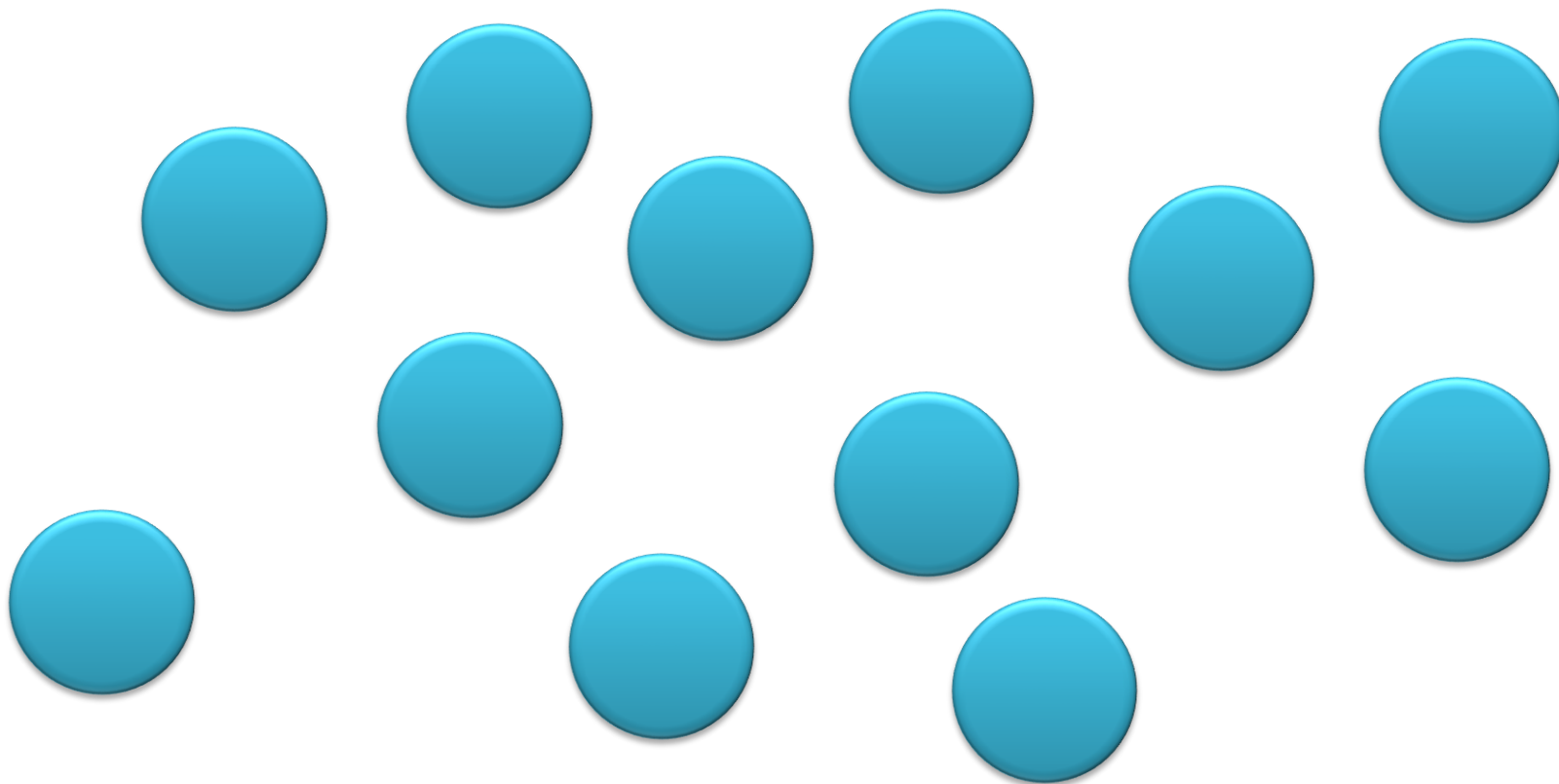


Částice se mohou vzájemně snadněji přemísťovat,
proto kapaliny snadno mění svůj tvar (jsou tekuté).

Částice jsou blízko sebe, proto jsou kapaliny prakticky nestlačitelné.

Plyny

- částice se pohybují volně a zcela neuspořádaně



Vzájemné silové působení mezi částicemi je nepatrné,
proto jsou plyny rozpínatelné a snadno stlačitelné.

Po určité době vyplní plyn celou nádobu (nebo místnost).