

**Podívejte se na webu:****4 Částicová stavba látek (9:07):**

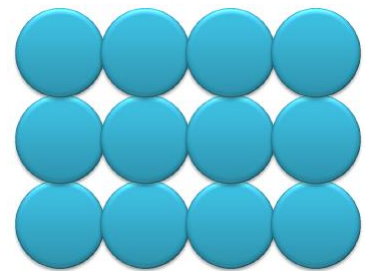
<https://www.youtube.com/watch?v=I68YP7eTbIo>

**Zápis do sešitu:****Tepelné jevy** (učebnice str. 43)**Částicové složení látek**

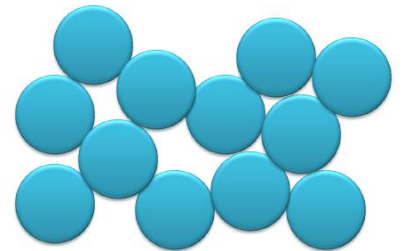
Všechny látky jsou složeny z **částic** nepatrných rozměrů (atomů, molekul, iontů), které se neustále neuspořádaně pohybují (difuze, Brownův pohyb).

**Pevné krystalické látky**

- částice pravidelně uspořádány – tvoří tzv. krystaly
- částice kmitají kolem pravidelně uspořádaných poloh
- silové působení mezi částicemi brání změně tvaru pevných látek (stálý tvar)

**Amorfní pevné látky** – beztvaré (sklo, asfalt, ...)**Kapaliny**

- částice nejsou pravidelně uspořádány, mohou se snadněji přemísťovat
- mění tvar, jsou tekuté
- téměř nestlačitelné (částice jsou blízko sebe)



- Plyny**
- částice se pohybují volně a zcela neuspořádaně
  - nepatrné vzájemné silové působení mezi částicemi
  - rozpínavé, stlačitelné

