

# FYZIKA 6. TŘÍDA

## Atomy a molekuly

- **Zopakujte si** vlastnosti pevných, kapalných a plynných látek (v učebnici str. 14 – 19) a jejich částicové složení (v učebnici str. 44 – 48).
- **Přečtěte si v učebnici** nové učivo – Atomy a molekuly – str. 48 – 50.
- **Do sešitu opište zápis.**
- Pokud by si někdo nevěděl rady nebo něco potřeboval, napište na e-mail: [reditel@zszborovice.cz](mailto:reditel@zszborovice.cz)

*Zápis do sešitu*

### Atomy a molekuly

Všechny látky jsou složeny z částic: atomů a molekul.

Atom – je velmi malá částice látky (nelze pozorovat mikroskopem), skládá se z ještě menších částic

Molekula – je částice látky, která vznikne sloučením dvou nebo více atomů

Prvky – látky, které jsou složeny z atomů jednoho druhu např. vodík, železo, kyslík, uhlík, ...



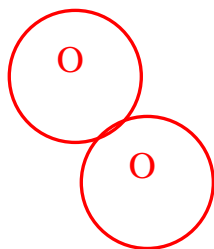
- při kreslení dodržte barvu a velikost kruhu

Sloučeniny – látky složené ze stejných molekul např. voda, oxid uhličitý, ...

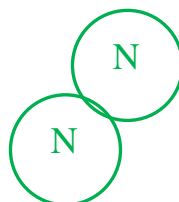
- molekuly sloučenin jsou tvořeny dvěma nebo více různými atomy

### Příklady molekul

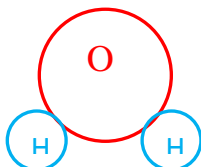
kyslík O<sub>2</sub>



dusík N<sub>2</sub>



voda H<sub>2</sub>O



oxid uhličitý CO<sub>2</sub>

