

# MOLEKULY

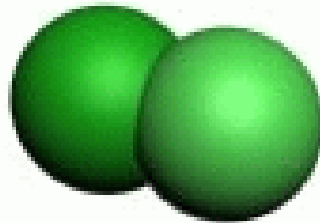
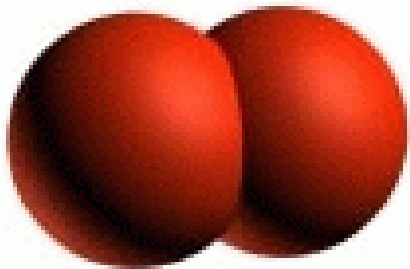
prostuduj si prezentaci a to, co je červeným písmem si zapiš do sešitu, na snímku č. 2 a 3 jsou nakresleny modely molekul, zakresli si do sešitu k výpiskům.

Pochopení učiva o atomech a molekulách je velmi obtížné, proto postupuj pomalu a pokud něčemu nerozumíš, ptej se!

Z jakých částic jsou miliony látek, když prvků je jen kolem stovky?

Látky jsou tvořeny tzv. molekulami, které vznikají sloučením dvou nebo více atomů.

molekula kyslíku



molekula dusíku



Jestliže jsou molekuly tvořeny stejnými atomy, jedná se o

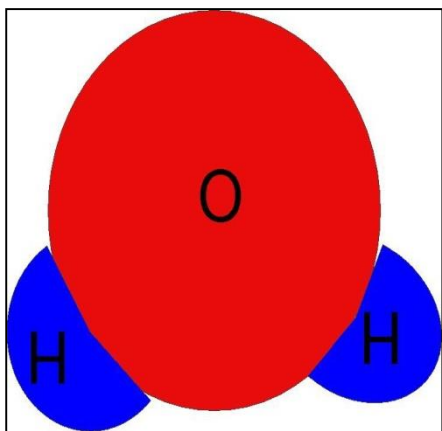


**PRVKY**

Látky, které jsou složeny z molekul vzniklých sloučením různých atomů, se nazývají sloučeniny.

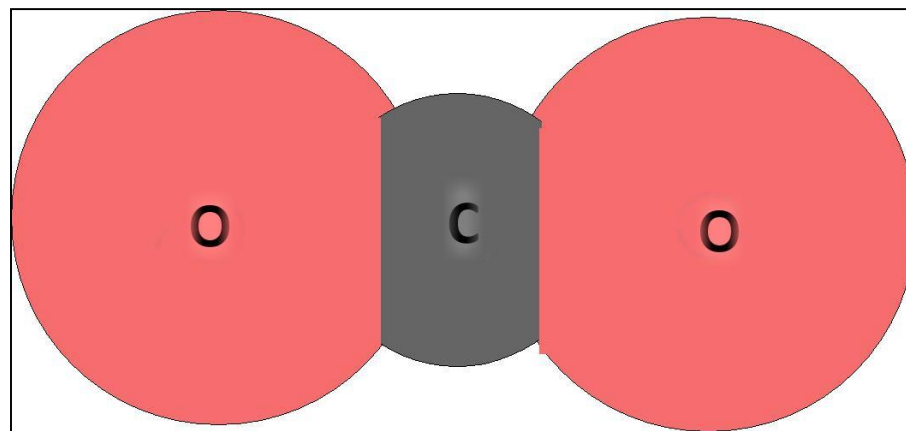
Např.:

Voda – její molekula je tvořena dvěma atomy vodíku a jedním atomem kyslíku



Chemické označení  $\text{H}_2\text{O}$

Oxid uhličitý – jeho molekula je tvořena jedním atomem uhlíku a dvěma atomy kyslíku



Chemické označení  $\text{CO}_2$

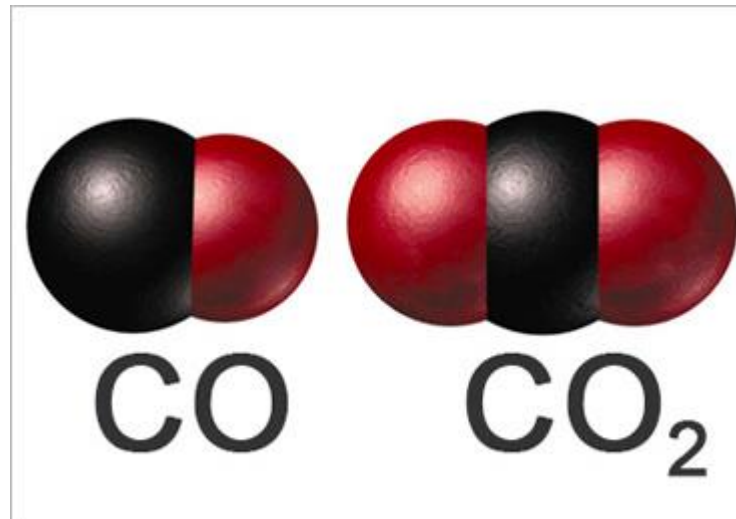
Nakresli si obrázky z učebnice str. 109 dole a popiš si je tak, jako jsou popsány v učebnici.

# Úkol č.1

Zjisti pomocí internetu nebo učebnice o jaké se jedná molekuly a zapiš si do sešitu jak se nazývají a z jakých atomů jsou tvořeny

CO.....

CO<sub>2</sub>.....



## Napiš si do sešitu otázky a vypracuj na ně odpovědi

1. Uveď příklady prvků. Z jakých částic jsou prvky složeny?
2. Uveď příklad sloučenin. Popiš částice, z nichž jsou sloučeniny složeny.
3. Kolik různých druhů atomů známe?
4. Vysvětli, proč je známo mnohem více molekul než atomů.

5. Dopln chybějící údaje :

Atom se skládá z ..... a .....

Obal atomu je složen z .....

Jádro atomu je složeno z ..... a .....

Molekula se skládá.....