

Chemie 8. třída

Úterý 5. 1. 2021

Zdravím žáky 8. třídy v čase pokračující třetí vlny pandemie.

Vítám vás ve škole po vánočních prázdninách, nic se nezměnilo od prosince, pandemie stále trvá, takže se budeme učit distančně. Teď od ledna budete mít každý týden dvě hodiny chemie jako ve škole, tzn. v úterý a v pátek, přesně podle rozvrhu.

V úterý nás čeká celkem lehká látka, kterou dokončíme kapitolu o částicích. Podíváme se na **molekuly** a sloučeniny, z čeho jsou vlastně tvořeny a jak rozumět jejich zápisu. Připravte si pastelky, budete si kreslit molekuly do sešitu.

V učebnici **Základy chemie 1** jsou **molekuly** na straně 50. Prezentace i s obrázky je v MS Teams.

Začínáme v úterý v 9:55 hod ☺.

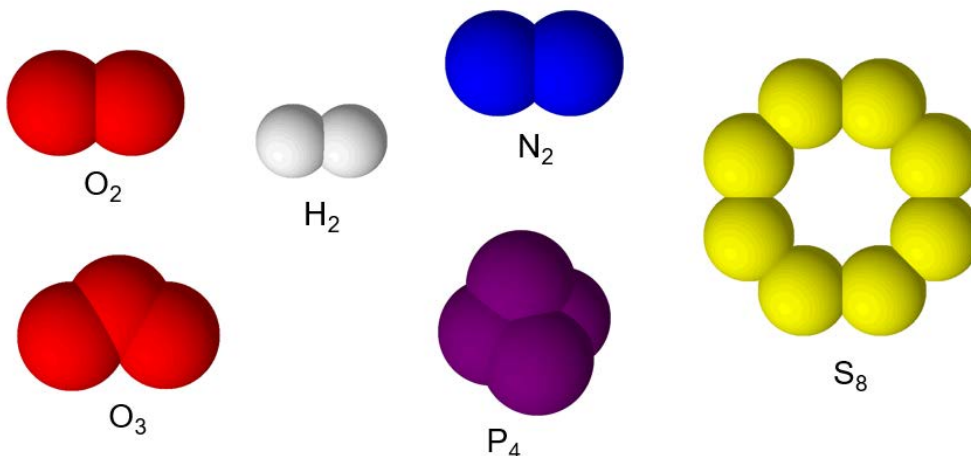
-----Zápis do sešitu-----

Molekuly

Většina látek obsahuje atomy spojené do větších částic (kromě vzácných plynů).

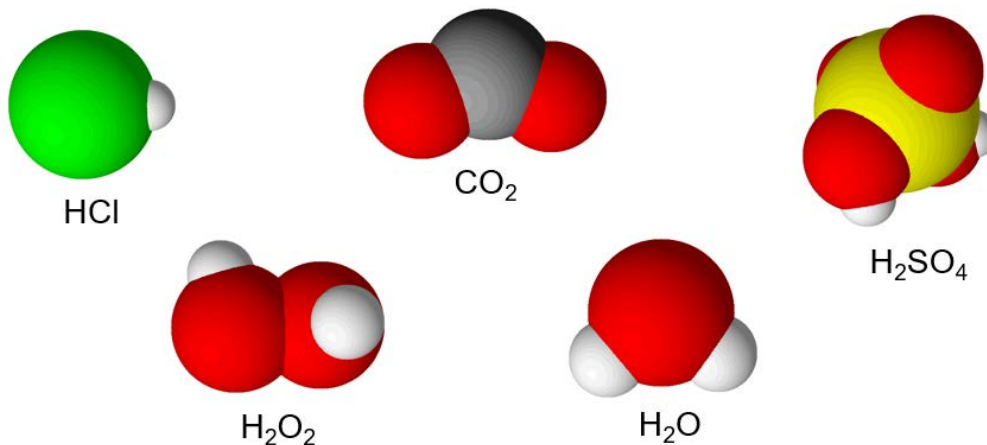
Molekula

- je částice tvořená ze **dvou** nebo **více sloučených atomů**, např. **N₂** (dusík), **H₂** (vodík), **P₄** (fosfor), **O₂**, **O₃** (kyslík), **S₈** (síra)



Sloučenina (chemická sloučenina)

- je látka vzniklá **sloučením** atomů **dvou** nebo **více prvků**, např. HCl, CO₂, H₂SO₄, H₂O₂, H₂O
- je vždy **tvořena molekulami**



Chemický vzorec (sumární)

- udává **druh** a **počet atomů** vázaných v **molekule** sloučeniny (např. KMnO₄, H₂O)
- zároveň představuje **jednu molekulu sloučeniny**

Např.:

3 H₂O – vyjadřuje 3 molekuly vody
2 HCl – vyjadřuje 2 molekuly chlorovodíku
4 H₂O₂ – vyjadřuje 4 molekuly peroxidu vodíku
CO₂ – vyjadřuje 1 molekulu oxidu uhličitého

Pozn.: Velké číslo vyjadřuje počet atomů nebo molekul, malé číslo počet atomů v molekule.

Chemické látky

- jsou látky, které se vyznačují **stálým složením** a **strukturou**, hodnoty jejich fyzikálních veličin (např. teplota varu a tání, hustota) jsou stálé
- rozdělujeme je na **chemické prvky** a **sloučeniny**

Rozdělení látek

