

Chemie 8. třída – zápis do sešitu (1)

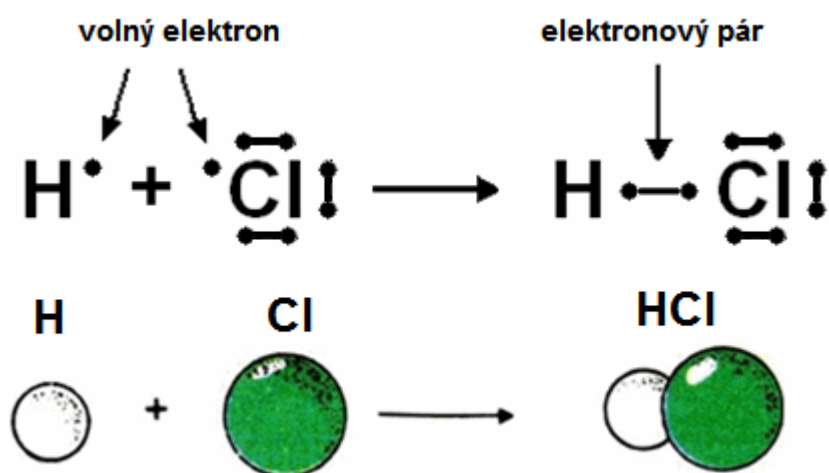
Dnešní téma je **Chemická vazba** (v učebnici chemie ji najdete na straně 67).
Na závěr máte jednoduchý úkol (jeho řešení pošlu příště).

Chemická vazba

Atomy téměř všech chemických prvků (s výjimkou vzácných plynů) se spojují do větších částic – **molekul** nebo **krystalů**.

Chemická vazba

- jsou **soudržné síly mezi atomy nebo ionty** v molekulách a krystalech
- vzniká tak, že **valenční elektrony jednoho atomu** vytvoří s **valenčními elektrony dalšího atomu** společný **elektronový pár**



Elektronegativita X

- je veličina vyjadřující **schopnost atomu prvku přitahovat elektrony chemické vazby**
- její hodnoty nalezneme v **tabulkách**
- obecně platí, že **atomy nekovů** mají elektronegativitu **velkou** a **atomy kovů malou**

Např.:

X (Na) = 1,0

X (Cl) = 2,8

X (Au) = 1,4

X (F) = 4,1

Druhy vazeb:

Vazba nepolární

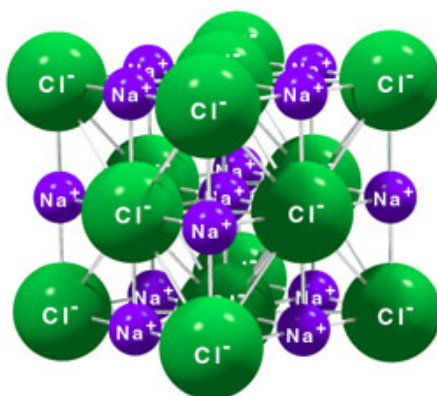
- vazba mezi **stejnými atomy** nebo mezi atomy jejichž **rozdíl elektronegativit je menší než 0,4** ($\Delta X < 0,4$) (např. Cl_2 , H_2 , HI)

Vazba polární

- vazba mezi atomy s **rozdílem elektronegativit 0,4 -1,7** ($\Delta X = 0,4$ až $1,7$) (např. HCl , H_2O , CO_2)

Vazba iontová

- vazba mezi atomy s **rozdílem elektronegativit větším než 1,7** ($\Delta X > 1,7$), je to vazba mezi **kationty** a **anionty** (např. NaCl , KCl)



Vazba kovová

- vazba typická pro **kovy** a **jejich slitiny**
- všechny atomy kovového tělesa sdílí společně volné valenční elektrony, které se mezi nimi pohybují a tvoří tzv. **elektronový plyn**

