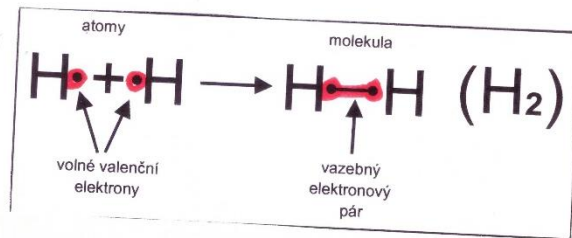
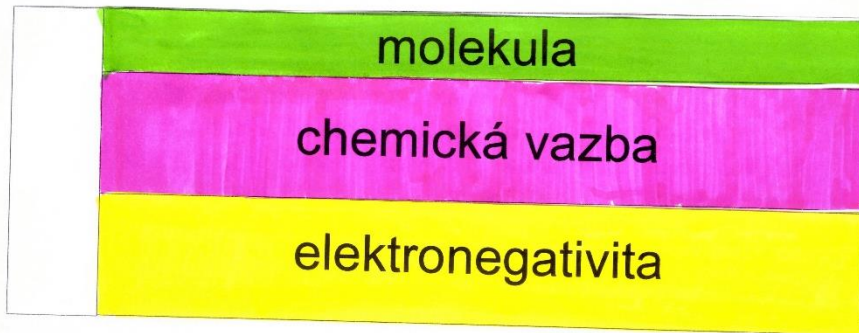


CHEMICKÉ SLOUČENINY



složení molekul	
z atomů 1 prvku	z atomů více prvků

typy chemických vazeb		
nepolární	polární	iontová

CHEMICKÝ VZOREC

- udává druh a počet atomů v molekule

Počet atomů v molekule zapisujeme číslicí vpravo dole za značkou prvku.

číslo 1 se nepíše!

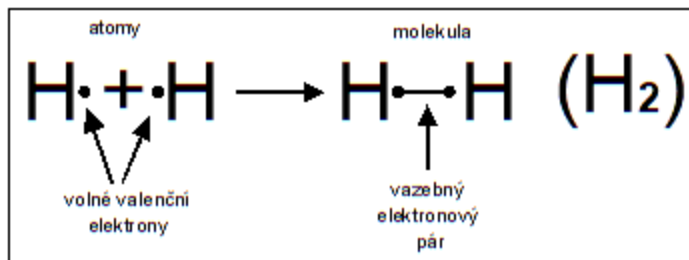
O_2 - molekula tvořena 2 atomy kyslíku
= dvouatomová molekula kyslíku

H_3PO_4 - molekula ze 3 atomů vodíku, 1 atomu fosforu a 4 atomy kyslíku

$2H_2O$ - 2 molekuly, každá má 2 atomy vodíku a 1 atom kyslíku

Chemické sloučeniny

	molekula	= částice chemické látky složená ze 2 nebo více atomů
	chemická vazba	= síla pojící atomy v molekulách Vzniká spojením atomů pomocí valenčních elektronů. Může ji tvořit i více elektronových párů - vazba dvojná, trojná.
	elektronegativita	= schopnost atomu přitahovat elektrony chemické vazby - čím vyšší X, tím více atom přitahuje vazebný pár ke svému jádru - najdeme ji v PSP nebo chem. tabulkách



složení molekul	
z atomů 1 prvku	z atomů více prvků
např. molekulu H_2 tvoří 2 atomy H, molekulu S_8 tvoří 8 atomů S	např. molekulu vody (H_2O) tvoří 2 atomy H a 1 atom O

typy chemických vazeb		
nepolární	polární	iontová

rozdíl elektronegativit
 0-0,4 0,4-1,7 >1,7

Chemický vzorec

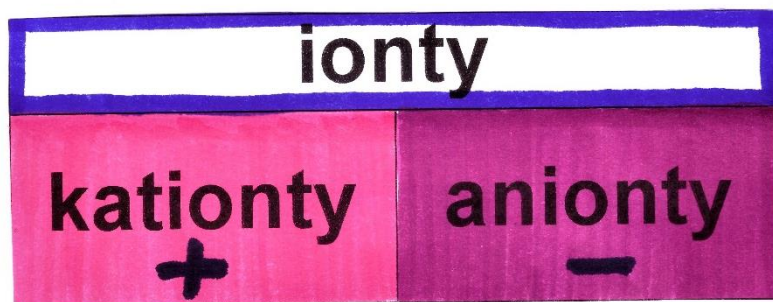
- udává počet a druh atomů v molekule

Počet atomů v molekule zapisujeme číslicí u značky prvku vpravo dole. Číslo 1 se nepíše!

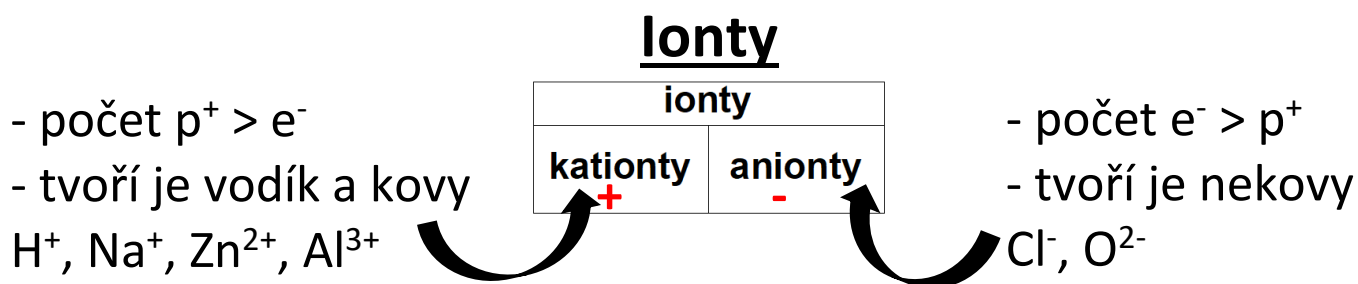
O_2 - molekula tvořená **2** atomy kyslíku
= dvouatomová molekula kyslíku

H_3PO_4 - molekula ze **3** atomů vodíku, **1** atomu fosforu a **4** atomů kyslíku

$2H_2O$ - **2** molekuly, každá má **2** atomy vodíku a **1** atom kyslíku



Kationty a anionty jsou spojeny iontovou vazbou a tvoří iontové sloučeniny.



Kationty a anionty jsou spojeny iontovou vazbou a tvoří iontové sloučeniny.