

# Pracovní list č. 05: Elektronegativita a typy chemických vazeb

Pracuj podle vzorového příkladu. Pracuj s periodickou tabulkou. Urči, jaký typ vazby je v molekulách:

VZOR: **CaO** <sup>oxid vápenatý</sup>  
 $\chi_{Ca} = 1,0$   $\Delta\chi = \chi_O - \chi_{Ca} = 3,5 - 1,0 = 2,5$   
 $\chi_O = 3,5$   $\Delta\chi = 2,5 \Rightarrow$  vazba iontová.

molekula CaO obsahuje 1 atom vápníku a 1 atom kyslíku.

① **HF** kyselina fluorovodíková

② **MgO** oxid hořečnatý

③ **S<sub>8</sub>** síra

④ **CuS** sulfid měďnatý

⑤ **H<sub>2</sub>S** sulfan (sirovodík)

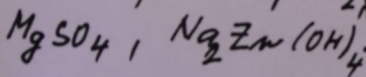
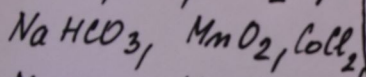
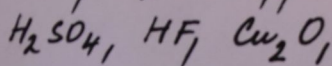
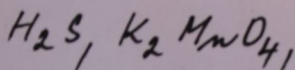
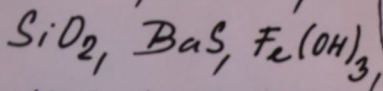
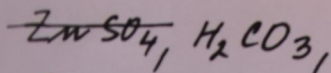
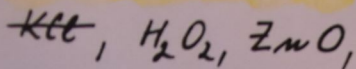
⑥ **NaBr** bromid sodný

⑦ **Cl<sub>2</sub>** chlor

opakování na téma chemické sloučeniny a vzorce

1) rozděle sloučeniny na:

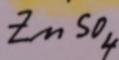
Pracuj dle příkladu:



dvoupvkové:



tříprvkové:



Zbyly ti nějaké sloučeniny? Jaké jsou?

(doplň)

2) Pracuj dle vzorů, použij periodickou tabulku:



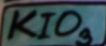
$ce-o$ ; chemická sloučenina, obsahuje 1 atom uhlíku a 1 atom kyslíku.

C.... skupina IV.A

O... skupina VI.A



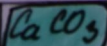
oxid siřový



joditan draselný



síra



uhlíčan vápenatý