

Hezký den všem. Pokud se budete potřebovat se mnou spojit, napište mi na tento email:

[matematika.6.b@seznam.cz](mailto:matematika.6.b@seznam.cz)

V první části dnešního pracovního listu se ještě zaměřím na procvičování tvoření chemických vzorců halogenů, druhé části potom na vytváření názvů, když budeš znát vzorec.

I. část – tvoření vzorců

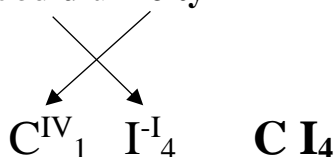
Kdo potřebuje, dívejte se do pracovního listu č. 2, kde je krok za krokem popsáno, jak postupovat.

Kontrolu, zda je vzorec dobře, nedělej. Jeden vzorec k připomenutí.

**Jodid uhličitý**

(jod I, uhlík C) (oxidační čísla: prvek, co má koncovku **-id ... -I**  
**uhličitý ... IV** (4))

- delší koncovka má přednost, pokud jsou  
v názvu dvě



Cvičení č. 1

Zapiš vzorce následujících halogenidů

(značky Ti výjimečně budu psát do závorky)

a) fluorid měďnatý (F, Cu)

b) jodid fosforečný (I, P)

c) bromid stříbrný (Br, Ag)

d) chlorid hlinitý (Cl, Al)

e) fluorid chloristý (F, Cl)

f) chlorid osmičelý (Cl, Os)

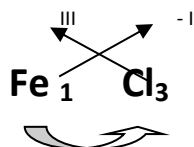
II. část – tvoření názvů halogenidů (fluoridy, chloridy, bromidy, jodidy – jiné nejsou)

**Ted' zkusíme tvořit název ze vzorce.**

V názvu bude halogen**id** (fluor**id**, brom**id**, jod**id** nebo chlor**id**) a název prvku s koncovkou.

**Fe Cl<sub>3</sub>** (Fe – železo)

1) nejprve si křížem doplníš římsky oxidační čísla (křížové pravidlo) a pak už budeš znát koncovku



chlor**id** želez**itý** **III** – třetí koncovka – **itý**



bromid fosforečný<sup>V</sup> (5. koncovka)



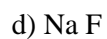
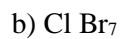
jodid draselný<sup>I</sup> (1. koncovka)



fluorid křemičitý<sup>IV</sup> (4. koncovka)

(P – fosfor, K – draslík, Si – křemík)

Cvičení č. 2 - Nyní zkus vytvořit název těchto halogenidů:



ŘEŠENÍ:

Cvičení č. 1

- a) fluorid měďnatý ( F, Cu )     $\text{Cu F}_2$   
b) jodid fosforečný ( I, P )     $\text{P I}_5$   
c) bromid stříbrný ( Br, Ag )     $\text{Ag Br}$   
d) chlorid hlinitý ( Cl, Al )     $\text{Al Cl}_3$   
e) fluorid chloristý ( F, Cl )     $\text{Cl F}_7$   
f) chlorid osmičelý ( Cl, Os )     $\text{Os Cl}_8$

Cvičení č. 2

- a)  $\text{Au Cl}_3$     chlorid zlatitý    ( Au – zlato )  
b)  $\text{Cl Br}_7$     bromid chloristý    ( Cl – chlor )  
c)  $\text{S I}_6$     jodid sírový    ( S – síra )  
d)  $\text{Na F}$     fluorid sodný    ( Na – sodík )

Cvičení č. 2

chlorid zlatitý

jodid sírový

bromid chloristý

fluorid sodný

Cvičení č. 1

a) fluorid měďnatý ( F, Cu )  $\text{Cu F}_2$

b) jodid fosforečný ( I, P )  $\text{P I}_5$

c) bromid stříbrný ( Br, Ag )  $\text{Ag Br}$

d) chlorid hlinitý ( Cl, Al )  $\text{Al Cl}_3$

e) fluorid chloristý ( F, Cl )  $\text{Cl F}_7$

f) chlorid osmičelý ( Cl, Os )  $\text{Os Cl}_8$