

Hezké úterní ráno, přeji všem svým chemikům. Tak nám ten čas letí, co? Pomalu se prokousáváme učivem a já věřím, že jste doposud většinu věcí pochopili a máte poznačeno. Dneska bychom se podívali na další část chemického názvosloví a to jsou **halogenidy**. Nebude to vůbec nic těžkého. Princip je úplně stejný jako u oxidů a sulfidů. Takže pojďme na to.

Halogenidy jsou opět dvouprvkové sloučeniny, tentokrát halogenů (vzpomínáte, které prvky patří mezi halogeny?) a jiného prvku. Všechny halogeny mají ve svých sloučeninách (halogenidech) vždy **oxidační číslo -I**. Název halogenidu je odvozen od názvu prvku. Takže sloučenina chlóru se nazývá chlorid, brómu bromid atd...

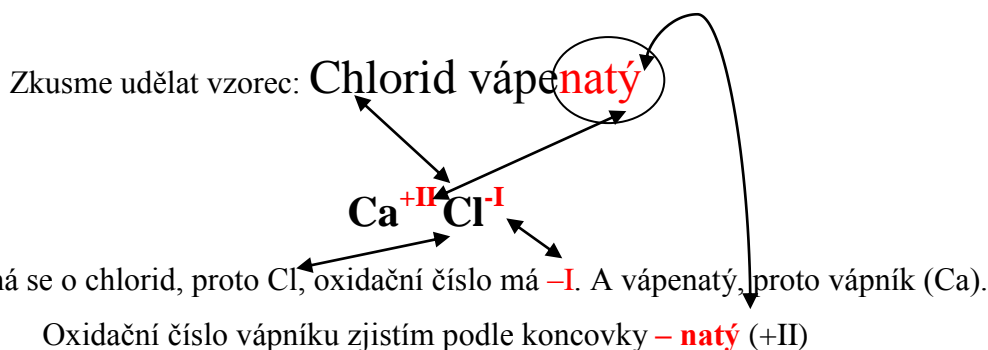
Takže do sešitu si poznačte:

HALOGENIDY

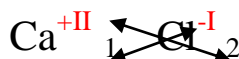
Jsou dvouprvkové sloučeniny halogenů (**F, Cl, Br, I**) a jiného prvku. Všechny halogeny mají v halogenidech oxidační číslo **-I**

$\text{Cl}^{-\text{I}}$	Chlorid
$\text{F}^{-\text{I}}$	Florid
$\text{Br}^{-\text{I}}$	Bromid
$\text{I}^{-\text{I}}$	Jodid

A nyní zkusíme názvosloví. Jak jsem už řekl, je to jednoduché a úplně stejné jak u oxidů a sulfidů:



Opět uplatníme křížové pravidlo!



takže výsledný vzorec bude **CaCl₂** (nebo Ca₁Cl₂, ale tu jedničku u Ca psát nemusíme) Píšeme jen CaCl₂. Jednoduché ne? ;-)

Zkuste si tedy vytvořit vzorce následujících halogenidů:

Vytvoř vzorce těchto sloučenin:

Bromid Vápenatý

Jodid stříbrný

Chlorid boritý

Fluorid křemičitý

Tak co? Lehké ne? Správné odpovědi napíšu opět příště.

Děcka díky moc za pozornost. Příště zkusíme opačnou variantu a procvičíme. Jste šikovní, myslím, že s tím nebudete mít problém. Tak se mějte hezky a chemii ZDAR!

Kontrola minulé hodiny – měli jste určit názvy následujících sloučenin:

Cl₂S – sulfid chlorný

FeS – sulfid železnatý

P₂S₃ – sulfid fosforitý

Ti₂S₅ – sulfid titaničný

ClS₃ – sulfid chlorový

HgS – sulfid rtuťnatý

MnS₂ – sulfid mangančitý

Pokud měl někdo problém, ozvěte se mi. Dořešíme.

Ahoj.

J. N.

Pro zájemce:

<https://www.youtube.com/watch?v=-8ZGetmB39Y>