

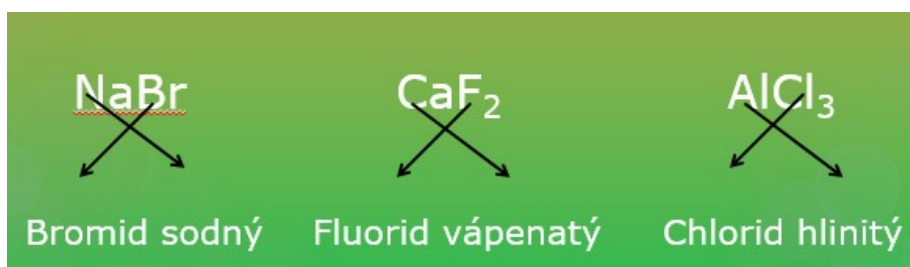
Dobrá práce děti,

názvosloví oxidů máme již za sebou. Čeká nás další kapitola s názvem „halogenidy“. Týká se to prvků (I - jód, Cl - chlór, F - fluór, Br - brom – halogenidy). Budeme tedy tvořit sloučeniny, jejich nezbytnou součástí jsou právě tyto 4 prvky.

U názvosloví oxidů jsme byli zvyklí, že oxidační číslo oxidu „O“ bylo –II (-2). V případě halogenidů to bude jednodušší, protože oxidační číslo halogenidů, tedy (I, Cl, F a Br) je vždy –I (-1), čímž se při tvorbě vzorce vyhneme případnému krácení sudých čísel. Veškerá zapeklitost vězí pouze v tom, přepisovat oxidační čísla (bez úpravy krácením) DO KŘÍŽE!!!!

V případě tvoření názvu ze vzorce, respektujeme koncovky: ný, natý, itý, ičitý, ečný (ičný), ový, istý, ičelý a do názvu halogenidu přidáme koncovku – id (jodid, chlorid, fluorid, bromid).

Příklad:



Vytvoř vzorce z následujících názvů halogenidů:

chlorid draselný _____

jodid stříbrný _____

chlorid železitý _____

fluorid uraničitý _____

fluorid jodistý _____

chlorid olovičitý _____

fluorid lithný _____

Vytvoř názvy z následujících vzorců halogenidů:

PbI₂ _____

AlF₃ _____

NaCl _____

SF₄ _____

NaI _____

AgCl _____

Do začátku online hodiny mi přípravu každý odešle, budu hodnotit OPĚT 😊