

7/19 Názvy solí bezkyslíkatých kyselin

Jak se tvoří názvy solí bezkyslíkatých kyselin ze vzorců?

- opačným křížovým pravidlem
 - anion halogenid má oxidační číslo $-I$, sulfid má oxidační číslo $-II$
 - index u halogenidu určuje oxidační číslo kationtu (je-li halogenid bez indexu, kation má koncovku $-ný$)
 - anion je fluorid, chlorid, bromid, jodid
 - je-li u kationtu sulfidu index „2“, oxidační číslo kationtu je stejné jako index u aniontu
 - není-li u kationtu index „2“ \Rightarrow oxidační čísla aniontu i kationtu byla sudá a dělilo se tedy 2 \Rightarrow oxidační číslo kationtu má dvojnásobnou hodnotu indexu u S^{-II}

Jaké názvy mají následující soli?

- a) KCl c) $LiBr$ e) PbI_2 g) BaS
b) ZnF_2 d) $AlCl_3$ f) Cs_2S

Odvození

- a) $K^I Cl^{-I}$: sůl od HCl kyseliny chlorovodíkové = chlorid \Rightarrow chlorid draselný
b) $Zn^{II} F_2^{-I}$ sůl od HF kyseliny fluorovodíkové = fluorid \Rightarrow fluorid zinečnatý
c) $Li^I Br^{-I}$ sůl od HBr kyseliny bromovodíkové = bromid \Rightarrow bromid lithný
d) $Al^{III} Cl_3^{-I}$ sůl od HCl kyseliny chlorovodíkové = chlorid \Rightarrow chlorid hlinitý
e) $Pb^{II} I_2^{-I}$ sůl od HI kyseliny jodovodíkové = jodid \Rightarrow jodid olovnatý
f) $Cs^I_2 S^{-II}$ sůl od H_2S kyseliny sulfanové = sulfid \Rightarrow sulfid cesný
g) $Ba^{II} S^{-II}$ sůl od H_2S kyseliny sulfanové = sulfid \Rightarrow sulfid barnatý

Úkol

- 1) Napište názvy solí
- $ReCl_7$
 - $IrBr_3$
 - PtF_4
 - SiS_2
 - RbI
 - Ti_2S_3

Řešení