

Přeji hezký den,

dnes ještě dovysvětlím tvoření názvů sulfidů (stejný postup jako u tvoření názvů oxidů – PL č. 7) a v tomto pracovním listu zopakujeme vše, co jsme se naučili.

Tvoření názvů sulfidů

Připomínám, že sulfidy jsou sloučeniny síry s jiným prvkem. Takže slovo sulfid v názvu nesmí chybět a u prvku s ním sloučeného musíme správně určit koncovku. Stejně jako u oxidů musím kontrolovat, zda je ve vzorci proti síře S^{-II} opravdu 2. Pokud není, tak byl poměr ve vzorci upraven do základního tvaru a budu muset číslo za sírou vynásobit 2, teprve takto vynásobené číslo bude odpovídat správné koncovce prvku sloučeného se sírou.

Na₂S 1) doplním oxidační číslo u síry, které je vždy $-II$ Na₂S^{-II}

2) zkontroluji, zda platí „poloviční“ křížové pravidlo – zda proti $-II$ je 2 **Na₂S^{-II}**
PLATÍ

a) **pokud platí**, tak **platí i druhá část křížového pravidla** a budu znát koncovku **Na₂S₁^{-II}**



sulfid sodný

b) **pokud ale neplatí**, proti $-II$ není křížem ve vzorci 2, pak jsme poměr ve vzorci upravili do základního tvaru (dělili dvěma), proto budeme muset dvojkou vynásobit oxidační číslo za sírou a doplnit nad druhý prvek vynásobený tvar



NEPLATÍ, takže musím číslo za sírou násobit dvěma. **Ca₁^{II}S_{1.2}^{-II}**

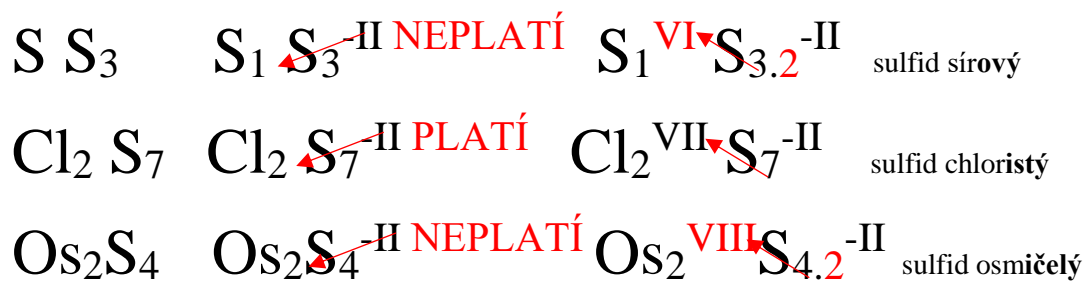
sulfid vápenatý



PLATÍ, proti $-II$ JE 2, takže bude křížem platit i druhé číslo. **Al₂^{III}S₃^{-II}** sulfid hlinitý

S S₂ **S₁^{-II}S₂^{-II} NEPLATÍ** **S₁^{IV}S_{2.2}^{-II}** sulfid siřičitý

P₂ S₅ **P₂^{-II}S₅^{-II} PLATÍ** **P₂^VS₅^{-II}** sulfid fosforečný



Cvičení č. 1 - Napiš názvy následujících sloučenin

Pb S (Pb olovo)

Ag₂ S (Ag stříbro)

Cr S₃ (Cr chrom)

Cl₂ S₇ (Cl chlor)

B₂ S₃ (B bor)

ŘEŠENÍ

$Pb \overset{-II}{\leftarrow} S$ **NEPLATÍ** $Pb_1 \overset{II}{\rightarrow} S_{1.2}^{-II}$ sulfid olovnatý

$Ag_2 \overset{-II}{\leftarrow} S$ **SOUHLASÍ** $Ag_2 \overset{I}{\rightarrow} S_1^{-II}$ sulfid stříbrný

$Cr \overset{-II}{\leftarrow} S_3$ **NEPLATÍ** $Cr_1 \overset{VI}{\rightarrow} S_{3.2}^{-II}$ sulfid chromový

$Cl_2 \overset{-II}{\leftarrow} S_7$ **SOUHLASÍ** $Cl_2 \overset{VII}{\rightarrow} S_7^{-II}$ sulfid chloristý

$B_2 \overset{-II}{\leftarrow} S_3$ **SOUHLASÍ** $B_2 \overset{III}{\rightarrow} S_3^{-II}$ sulfid boritý

