

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.

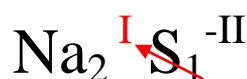
### Tvoření názvů sulfidů

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.

**Na<sub>2</sub>S** 1) doplním oxidační číslo u síry, které je vždy  $-II$  Na<sub>2</sub>S<sup>-II</sup>

2) zkontroluji, zda platí „poloviční“ křížové pravidlo – zda proti  $-II$  je 2  $Na_2 \overset{-II}{S}$   
**PLATÍ**

a) **pokud platí**, tak **platí i druhá část křížového pravidla** a budu znát koncovku  $Na_2 \overset{-II}{S}_1$



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.  $Ca_1 \overset{II}{S}_{1.2}^{-II}$

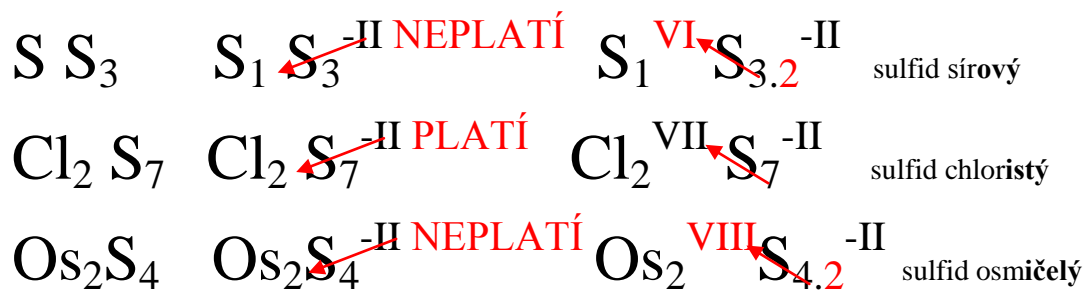
sulfid vápenatý



**PLATÍ**, proti  $-II$  JE 2, takže bude křížem platit i druhé číslo.  $Al_2 \overset{III}{S}_3^{-II}$  sulfid hlinitý

$S S_2 \quad S_1 \overset{-II}{S}_2$  **NEPLATÍ**  $S_1 \overset{IV}{S}_{2.2}^{-II}$  sulfid siřičitý

$P_2 S_5 \quad P_2 \overset{-II}{S}_5$  **PLATÍ**  $P_2 \overset{V}{S}_5^{-II}$  sulfid fosforečný



**Cvičení č. 1** - Napiš názvy následujících sloučenin

Pb S (Pb olovo)

Ag<sub>2</sub> S (Ag stříbro)

Cr S<sub>3</sub> (Cr chrom)

Cl<sub>2</sub> S<sub>7</sub> (Cl chlor)

B<sub>2</sub> S<sub>3</sub> (B bor)

### ŘEŠENÍ

