

Dobrý den děti,

Minulý týden jsme společně probrali kapitolu s názvem „halogenidy“, konkrétně jejich názvoslovím. Nyní pokračujeme do další kapitoly s názvem „Sulfidy“. Nebudeme se zabírat teoretickou složkou vlastností těchto sloučenin, nýbrž teoretickou složkou názvosloví – tedy jak vytvářet vzorce z názvů a opačně.

Nadpis: Sulfidy

Jedná se o sloučeninu síry (sulfid) a nějakého prvku (x). Důležité je vědět, že síra (sulfid) má oxidační číslo $-II$. Oxidační číslo nějakého prvku (x) bude od 1 – 8 dle jeho koncovky (-ný, -natý,...). Takže postup pro vytváření vzorců sulfidů je totožný jako postup vytváření vzorců oxidů. Jediná změna je v tom, že místo kyslíkaté složky (O), na kterou jsme doposud byli zvyklí, nastupuje složka síry (sulfidu).

Vytvořte vzorce dle níže uvedených názvů sulfidů:

sulfid fosforečný

sulfid arseničný

sulfid uhličitý

sulfid hlinitý

sulfid rtuťnatý

sulfid sodný

sulfid sodný

sulfid draselný

sulfid měďný

Vytvořte názvy dle níže uvedených vzorců sulfidů:

MnS_2

TeS_2

As_2S_3

CS_2

HgS

As_2S_5

P_2S_3

NiS

Pro další procvičování zvolte tento odkaz:

https://www.nazvoslovi.cz/test/slouceniny?obtiznost=1&typ_zadani=0&pocet=50&kategorie=num&29=on&submit=Spustit+test

