

Hezké čtvrteční ráno přeji Vám všem. Tak jsem pouzavíral známky za třičtvrtiletí. Myslím, že musíte být všichni spokojení. V únoru a březnu většina z Vás nasbírala celkem pěkné známky. A pokud jste pracovali online, polepšil jsem Vám všem. To jsem hodný co?

Dneska procvičíme pouze názvosloví sulfidů a víc Vás nebudu trápit.

Vezměte si tedy sešity a zkuste vytvořit názvy následujících sloučenin. Správné odpovědi dám příště.

Názvosloví SULFIDŮ

1. vytvoř názvy následujících sulfidů:

Cl_2S

FeS

P_2S_3

Ti_2S_5

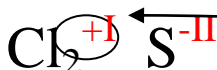
ClS_3

HgS

MnS_2

Kdo z Vás bude mít hotovo, klidně nafot'te a pošlete na mail.

Pro názornost a příklad:



síra má oxidační číslo **-II**. A je tam jenom jedna. Takže celkové záporné oxidační číslo bude **-II**. Abych měl součet oxidačních čísel v molekule roven **0**, musí mít ten chlór celkově oxidační číslo **+II**. Jsou tam ale dva atomy chlóru, takže proto $+I$ ($2 \times +I = 2$). No a oxidační číslo $+I$ odpovídá jaké koncovce? Správně – **ný** – takže název bude **SULFID CHLORNÝ**

Mějte se všichni moc hezky a ahoj.

J. N.

Kontrola minulé hodiny:

Měli jste určit názvy:

SiS_2 - sulfid křemičitý

Na_2S – sulfid sodný

(dívám se, že jsem vám toho zadal nějak málo, ne? ;-)