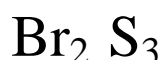


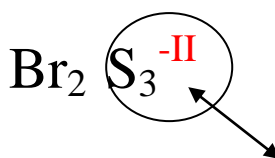
Zdravím mí mladí chemikové. Opět začal další týden našeho odloučení a opět jsem tady se svými řádky. Dneska nebudu protahovat svými řečmi a podíváme se na názvosloví Sulfidů, tentokrát z opačné strany. Opět platí, že se nic oproti oxidům nemění. Vše je tak, jak jsme si řekli u oxidů jen s tím rozdílem, že místo kyslíku píšeme síru. Kdo zapomněl, podívá se na video zaměřené na toto téma ;-)- viz učivo o oxidech (13 – oxidy názvosloví opačně link:

http://www.zsdoobra.cz/wiki/lib/exe/fetch.php?media=stranky_trid:13_oxidy_-_nazvoslovi_opacne.pdf



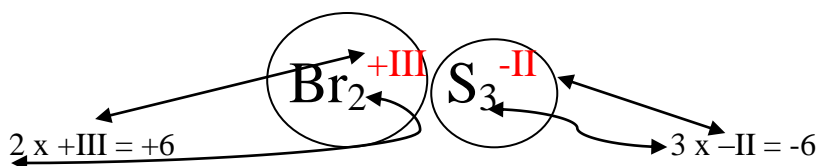
To, že se jedná o Sulfid, poznáte podle toho, že je to dvouprvková sloučenina (Br a S) a je v ní síra (viz zápis „sulfidy“). Ale o jaký sulfid se jedná? Proto, abychom určili název sulfidu, potřebujeme znát oxidační číslo Brómu. A podle koncovky pak určím název.

1. Všichni víte, že **síra** v sulfidech má oxidační číslo $-II$.



2. Nyní mám tedy **3 atomy síry s oxidačním číslem $-II$** . Celkové **záporné** oxidační číslo je tedy -6 ($3 \times -II = -6$).

3. Jestli si vzpomínáte, na hodinu, kdy jsme se bavili o oxidačních číslech, tak jsme si říkali, že součet oxidačních čísel v molekule musí být roven 0. A jestliže mám celkové **záporné** oxidační číslo -6 , tak **kladné** oxidační číslo musí být $+6$. Mám tam 2 brómy. Takže ten jeden bróm bude mít oxidační číslo **$+III$** ($2 \times +III = +6$)



4. No a teď už mohu určit název toho sulfidu. Jestliže má bróm oxidační číslo $+III$, tak jeho název bude **SULFID BROMITÝ**. Neboť kladnému oxidačnímu číslu $+III$ patří koncovka **-ITÝ** (viz tabulka kladných oxidačních čísel)..

5. Nesmíte zapomenout na to, že součet oxidačních čísel v molekule musí být roven 0!

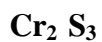
Pro dnešek zase asi vše. Ať v tom nemáte zmatky. Nástřel toho, co byste měli mít v sešitě, uvádím níže. Ale každý si poznačte, co uznáte za vhodné (klidně nakopírujte, popř. budete mít na stránkách stále k dispozici). Někomu to bude jasné hned, někdo bude asi potřebovat více času, ale společně to zvládneme, nebojte.

Mějte se moc hezky a příště zase u chemie ahoj.

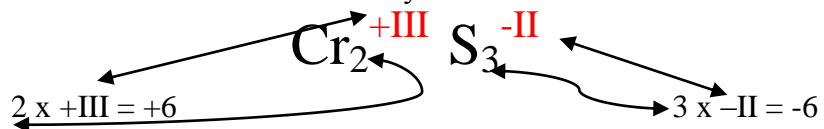
Napište si do sešitu:

Názvosloví SULFIDŮ

Napiš názvy následujících sulfidů: Cr_2S_3 , SiS_2 , Na_2S



1. Musím doplnit oxidační čísla obou prvků.
2. Musí platit, součet ox. č. v molekule musí být roven nule.



3. Chrom má oxidační číslo +III, název – SULFID CHROMITÝ

Dnes vše. Příště procvičíme na pár příkladech.