Přeji všem osmákům krásný čtvrteční den. Ani jsme se nenadáli, a máme tady jubilejní dvacátou, skoro online, hodinu. Fajné ne? Děcka, pořád mi všichni nevyplnili test na oxidy. Znovu přikládám odkaz a kdo neudělal, honem…

https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSdhtOH7pfzByMcZF207JLeEbQo7O8AksnqRkxHCgR604FLg0g/viewform

Dneska vás nebudu moc trápit. Zkusíme pouze udělat pár příkladů na opačné názvosloví halogenidů. A dostanete jeden úkol navíc. Poprvé po dvaceti lekcích po vás budu chtít, abyste si sami udělali něco…. No uvidíte co ;-)

Takže jedem na ty halogenidy:

Už všichni víte, že jsou to dvouprvkové sloučeniny halogenů (F, Cl, Br, I) s jinými prvky. Vzorec byste už měli umět udělat (viz minulé učivo - http://www.zsdobra.cz/wiki/lib/exe/fetch.php?media=stranky_trid:19_halogenidy.pdf). Ale jak udělat ze vzorce název? Opět jednoduché a hlavně pořád to samé - jak u oxidů a sulfidů. Možná jednodušší v tom, že halogeny v halogenidech mají oxidační číslo –I a lépe se dopočítávají. Takže zkusme:

Máte pojmenovat tuto sloučeninu:

$$Fe\,Br_3$$

1. Musím určit název sloučeniny. Je to dvouprvková sloučenina, je tam halogen (Br), takže se jedná o halogenid odvozený od brómu – a to je …. BROMID.

2. Ale jaký bromid? Jeho název je odvozen od toho druhého prvku a tím je? (Správně železo). Tak pojďme. Doplníme oxidační čísla tak, aby součet oxidačních čísel byl roven nule a podle koncovky pak určíme název:

- Bróm má vždy ox. **č. –I**. Jsou tam ale **tři** brómy, takže celkové záporné oxidační číslo bude -3 (3 x –I = -3).
- Když záporné oxidační číslo je -3, tak kladné, aby mi vyšel součet nula, bude…. Správně +3. A protože tam je železo jenom **jedno**, bude mít ox. **č. +III**

Jeho název bude tedy — bromid železitý (oxidačnímu číslu +III odpovídá koncovka – itý, proto železitý). Jednoduché ne?

Zkuste tedy sami, vezměte sešit a jdeme na to:

Názvosloví halogenidů

Pojmenuj následující sloučeniny:

NF_5

$SnCl_4$

$MgBr_2$

LiCl

AsI_3

SBr_6

No a jeden výše zmiňovaný úkol. Mezi halogenidy patří jedna významná látka, bez které si mnozí z vás nedovedou vůbec představit život ☺. Její chemický název je **chlorid sodný. Vašim úkolem bude, vyhledat, jak se této chemické látce také říká a napsat o ní do sešitu pár vět (nějakou zajímavost, význam, kde se získává…). Myslím, že pochopíte a budete mít hotovo hned. Tak se opatrujte a mějte se moc fajn.**

J. N.

Kontrola z minulé hodiny:

Bromid Vápenatý – $CaBr_2$

Jodid stříbrný - AgI

Chlorid boritý – BCl_3

Fluorid křemičitý – SiF_4

Pokud měl někdo nějaký problém, ozvěte se mi. Díky.

Příští týden zase nachystám test na sulfidy a halogenidy. Tak se těšte ☺