

Krásné úterní ráno všem chemiechtivým osmákům. Už se Vám stýskalo po mých řádcích co? Jak jste naložili s oxidačními čísly? Šla se naučit tabulka oxidačních čísel? Věřím, že ano. Jste všichni šikovní a věřím, že jste se s tím poprali a naučili se.

Pro kontrolu z minulé hodiny:

Fe^{+II} - železnatý

Mn^{+VII} - manganistý

Si^{+IV} - křemičitý

K^{+I} - draselný

Br^{+III} - bromitý

S^{+VI} - sírový

P^{+V} - fosforečný

Já dneska využiju toho, co jste se měli naučit a vrhneme se hned na tvorbu názvosloví. Uvidíte, že to bude hračka. Tentokrát to ale pojmu jinak. Takže, nejprve si napište do sešitu:

OXIDY

Jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku a jiného prvku (př. oxid uhličitý, oxid železitý).

Kyslík v oxidech má vždy oxidační číslo –II



Oxidační číslo druhého prvku v oxidu určíme dle koncovky prvku.

Př. železitý, koncovka – itý – ox. č. + III, uhličitý, koncovka – ičitý – ox. č. +IV

A teď klikněte na tento odkaz ☺ (a napište mi do mailu, jak se Vám video líbilo a jestli v tom mám zase někdy pokračovat ☺ - příště bez roušky ;-))

https://youtu.be/HIkRUN_jazE

(video si můžete kdykoliv zastavit, vrátit, znovu projít, text k videu máte dále...)

Takže příklad z tabule a videa ☺

OXID ŽELEZITÝ

(vždy píšeme první název vpravo a druhý název vlevo)

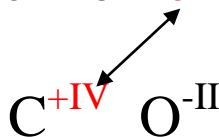


(nyní uplatníme tzv. křížové pravidlo a oxidační čísla sepíšeme do kříže k jednotlivým prvkům)



Výsledný vzorec tedy je: **Fe₂O₃** - Fajně ne?

Zkusme ještě - OXID UHLIČITÝ



(Zase uplatníme křížové pravidlo)



(Výsledný vzorec tedy je C₂O₄ – nicméně 2 a 4 mohou vykrátit a zůstane mi **CO₂**)

Pro dnešek všechno. Zkuste si ještě udělat sami tyto dva vzorce:

- Oxid manganistý
- Oxid sírový

A pošlete mi na mail správnou odpověď ☺

Příště tu správnou odpověď pak ukážu všem. A procvičíme na více příkladech. Mějte se moc hezky a ahoj.

J. N.