

Hezké čtvrteční ráno přeji. Zdravím do Vašich domovů z naší školy. Vyspaní? A co chemie? Jak to jde? Klidně napište.

Minule to bylo celkem náročné, tak dnes nebudu nic moc rozepisovat, nachystám pár příkladů, procvičte si názvosloví, a pokud bude mít někdo nějaký problém, napište mi. Opravdu potřebuji, ať všichni pochopí.

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

Názvosloví OXIDŮ

1. vytvoř názvy následujících oxidů:

Cl_2O

FeO

P_2O_3

Ti_2O_5

ClO_3

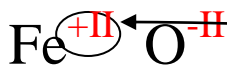
HgO

MnO_2

Pro dnešek všechno. Děkuji Vám všem, kteří se mnou komunikujete. Jsem moc rád, že jsem aspoň v někom ten zájem o chemii posunul zase o kousek dál ;-). Pokud se Vám podaří příklady splnit, klidně mi je pošlete na mail. Budete mít plusový bod ☺ (ale dobrovolný úkol jinak). Hlavně to mějte v sešitě.

Pro názornost a příklad:

Cl_2O – je podobné, jako v minulém videu vysvětlený K_2O



kyslík má oxidační číslo $-II$. A je tam jenom jeden. Takže celkové záporné oxidační číslo bude $-II$. Abych měl součet oxidačních čísel v molekule roven 0 , musí mít to železo oxidační číslo $+II$. Je tam jen jeden atom železa, takže proto $+II$. No a oxidační číslo $+II$ odpovídá jaké koncovce? Správně – **natý** – takže název bude OXID ŽELEŽ**NATÝ**.

Pro zájemce zde umíst'uji ještě pracovní list, na kterém si můžete názvosloví procvičit. Výsledky pak ve druhém dokumentu.

Pracovní list: <https://drive.google.com/file/d/1TIXoj2K4U6wMcvUrU76PKYIh7kv2Wm9B/view>

Výsledky: <https://drive.google.com/file/d/1I4OwQ3EABorZSi7NndZkznLFaIvlnHC6/view>

Mějte se všichni moc fajn a příští týden zase ahoj. J. N. (Bude testík ☺)