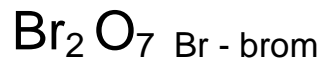
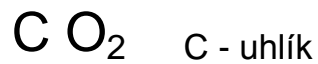
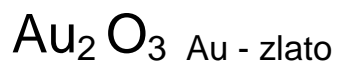


Dobrý den všem, dnes ještě procvičíme tvoření názvů oxidů. Pokud v polovičním křížovém pravidle bude ve vzorci proti –II dvojka, pak číslo za kyslíkem neupravuj a křížovým pravidlem doplň oxidační číslo nad prvek s koncovkou. Pokud nebude, tak číslo za kyslíkem vynásob dvojkou a teprve potom doplň křížem oxidační číslo nad prvek s koncovkou. Podrobně vysvětleno v PL č. 7.

Napiš názvy následujících oxidů:



ŘEŠENÍ:

oxid zlatitý $\text{Au}_2^{\text{III}}\text{O}_3^{-\text{II}}$

oxid fosforečný $\text{P}_2^{\text{V}}\text{O}_5^{-\text{II}}$

oxid vápenatý $\text{Ca}^{\text{II}}\text{O}^{-\text{II}}$

oxid křemičitý $\text{Si}^{\text{IV}}\text{O}_2^{-\text{II}}$

oxid jodistý $\text{I}_2^{\text{VII}}\text{O}_7^{-\text{II}}$

oxid kobaltnatý $\text{Co}^{\text{II}}\text{O}^{-\text{II}}$

oxid siřičitý $\text{S}^{\text{IV}}\text{O}_2^{-\text{II}}$

oxid nikelnatý $\text{Ni}^{\text{II}}\text{O}^{-\text{II}}$

oxid draselný $\text{K}_2^{\text{I}}\text{O}^{-\text{II}}$

oxid uhličitý $\text{C}^{\text{IV}}\text{O}_2^{-\text{II}}$

oxid dusičný $\text{N}_2^{\text{V}}\text{O}_5^{-\text{II}}$

oxid bromistý $\text{Br}_2^{\text{VII}}\text{O}_7^{-\text{II}}$