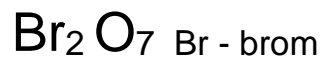
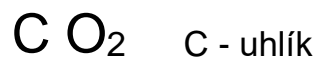
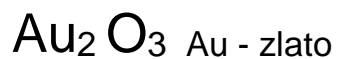


Dobrý den všem, dnes ještě procvičíme tvoření názvů oxidů. Pokud v polovičním křížovém pravidle bude ve vzorci proti –II dvojka, pak číslo za kyslíkem neupravuj a křížovým pravidlem doplň oxidační číslo nad prvek s koncovkou. Pokud nebude, tak číslo za kyslíkem vynásob dvojkou a teprve potom doplň křížem 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  $\text{Br}_2^{\text{VII}} \text{O}_7^{-\text{II}}$