KLASA ITA CHEMIA

Temat: Stopnie utlenienia pierwiastków chemicznych

Uczeń:

* stosuje pojęcie *stopień utlenienia* ustala stopnie utlenienia pierwiastka chemicznego na podstawie jego położenia w układzie okresowym oraz jego konfiguracji elektronowej i elektroujemności.

Zadania dla ucznia:

1. Proszę zapoznać się z tematem lekcji w podręczniku.
2. W zeszycie przedmiotowym proszę wyjaśnić „stopień utlenienia - liczbę elektronów, które atom pierwiastka chemicznego oddaje albo przyjmuje podczas tworzenia cząsteczki związku chemicznego lub jonu.“
3. Proszę zapamiętać że **• Wodór zawsze występuje na I stopniu utlenienia, a tlen na –II stopniu utlenienia.**
4. Na podstawie położenia pierwiastków chemicznych w układzie okresowym i ich elektroujemności ustal stopnie utlenienia pierwiastków chemicznych w związkach chemicznych i cząsteczkach o podanych wzorach.

**CH4, CaH2, HF, NH3, H2S, KH, H2, SO3, MgO, OF2, CO2, Al2O3, O2.**

1. ***dla chętnych: Dokonaj analizy budowy cząsteczki nadtlenku wodoru. Następnie wyjaśnij, dlaczego tlen w tym związku chemicznym występuje na –I stopniu utlenienia.***

Zdjęcia wykonanych zadań proszę przesłać na e-maila [martyna.rolka@vp.pl](mailto:martyna.rolka@vp.pl) do 26.04.2020r.