*Drodzy siódmoklasiści!!!*

Realizujemy kolejne treści materiału z chemii. Przejdziemy teraz do nauki pisania wzorów!!!

Temat lekcji: **Wartościowość pierwiastków chemicznych.**

*Temat jest przewidziany na 3 godziny lekcyjne , więc kl VIIa -25.03., 27.03. i 01.04. 2020r. a VIIb – 23.03. ,26.03., 30.03.2020r.*

Naucz się :

* Co to jest wartościowość, jak się ją zapisuje i z czym jest ona związana
* Pisać wzory sumaryczne i strukturalne cząsteczek utworzonych z dwóch różnych pierwiastków chemicznych
* Odczytywać podane zapisy chemiczne

1. Na dobry początek zapoznaj się z materiałem pod tym adresem

<https://epodreczniki.pl/a/wartosciowosc-pierwiastkow-chemicznych/Dt5RDQeTn>

Wykonaj 13 zadań na końcu tego tematu w epodręczniku.

1. Z podręcznika str.130-136 zapoznaj się z zasadami pisania wzorów*(przeanalizuj dokładne opisane przykłady)*
2. Jako notatkę do zeszytu wpisz materiał ode mnie☺

**ZŁOTE ZASADY WARTOŚCIOWOŚCI (wartościowość liczba wiązań jakie tworzy atom)**

Tlen jest zawsze II (dwuwartościowy) wyjątek nadtlenki

Wodór jest zawsze I (jednowartościowy)

Pierwiastki 1. grupy układu okresowego są zawsze I

Pierwiastki 2. grupy układu okresowego sa zawsze II

Pierwiastki 13. grupy układu okresowego są zawsze III

Chlor w chlorkach

Jod w jodkach są zawsze I

Brom w bromkach

Fluor we fluorkach

Siarka w siarczkach jest zawsze II

Dla pozostałych pierwiastków wartościowość należy podać w nawiasie w nazwie np. tlenek żelaza (III) oznacza, że żelazo jest III czyli trójwartościowe

III II

Fe2 O3

Indeksy stechiometryczne piszemy na krzyż (żelazo miało III więc piszemy 2 tlen ma II więc piszemy

IV.Wejdź na podaną stronę i obejrzyj sumiennie film do 40-tej minuty trwania *(potem są treści z innego tematu)*

<https://www.youtube.com/watch?v=k36mdgKGtAc>

V.. Wykonaj zadanie 1,2,3,4,5,6 str. 136 z podręcznika oraz z zeszytu ćwiczeń : zad od 12 do 19 str.68-70.

VI. Na koniec proszę Cię o solidne zrealizowanie tematu gdyż są to umiejętności niezbędne w Twojej dalszej nauce chemii.

Powodzenia !!!

*W razie pytań proszę pisać do mnie ma maila, pozdrawiam Małgorzata Wiśniewska*