

Klasa 7a i 7b – CHEMIA lekcja z dnia 28. 04 .2020 r.

Temat : **Wartościowość pierwiastków chemicznych.**

Cel: Poznasz co to jest wartościowość pierwiastków chemicznych i jak się ją zapisuje i odczytuje.

Zapoznaj się z materiałem lekcji zawartym w podręczniku str. 130- 131

NOTATKA przepisz do zeszytu

1. Wartościowość ,to Liczba wiązań chemicznych , które tworzy atom danego pierwiastka chemicznego, łącząc się z innymi atomami. Przy jej opisywaniu posługujemy się liczbami rzymskimi.

Np.



H – jest **jednowartościowy** i zapisujemy H (I)

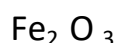
N - jest **trójwartościowy** i zapisujemy N (III)

2. Wartościowość pierwiastka przed utworzeniem związku chemicznego zapisujemy obok nazwy lub symbolu pierwiastka.

Np. fosfor (V) lub P(V)

3. Wartościowość pierwiastka, który już utworzył związek chemiczny zapisujemy nad symbolem pierwiastka, również cyfrą rzymską.

Np. III II



4. Wartościowość niektórych pierwiastków jest **ZAWSZE TAKA SAMA**

ZAPAMIĘTAJ

WODÓR jest zawsze **JEDNOWARTOŚCIOWY** H – I - wartościowy

TLEN jest zawsze **DWUWARTOŚCIOWY** O – II- wartościowy

SIARKA w siarczkach jest **DWUWARTOŚCIOWA**

CHLOR w chlorkach jest **JEDNOWARTOŚCIOWY**

5. WARTOŚCIOWOŚĆ PIERWIASTKÓW grupy 1 i 2 układu okresowego pierwiastków chemicznych jest równa numerowi grupy.

Np. magnez grupa 2 – magnez jest dwuwartościowy Mg (II)

6. MAKSYMALNA WARTOŚCIOWOŚĆ PIERWIASTKÓW grupy 13- 17 układu okresowego pierwiastków chemicznych jest równa numerowi grupy odejmując od niej liczbę 10.

np. grupa 15 ,to $15- 10= 5$

azot gr.15 , to jego maks. wartościowość jest równa V.

7. Przerysuj do zeszytu tabelę 14 str.131

Po dzisiejszej lekcji nie wysyłamy notatek!

