Lekcja 1.06.2020

Temat**: Powtórzenie wiadomości z działu II**

1. **Pierwiastki i ich nazwy**
2. Poznano 118 pierwiastków chemicznych
3. Pierwiastki to substancje proste, których nie można rozłożyć na inne substancje
4. Każdy pierwiastek posiada symbol jedno lub dwuliterowy, nazwy pochodzą z języka greki i łaciny
5. **Budowa materii**
6. Substancje zbudowane są z drobin, które drgają, przemieszczają się z różną prędkością
7. Szybkość drobin zależy od temperatury. Najszybciej poruszają się drobiny w gazach, najwolniej w ciałach stałych
8. Atom jest najmniejszą cząstką pierwiastka zachowującą właściwości chemiczne
9. **Budowa atomu**
10. W skład atomu wchodzą: protony ( p+ ), neutrony (n0), elektrony (e-)
11. Protony i neutrony znajdują się w jądrze
12. Elektrony znajdują się w przestrzeni pozajądrowej tworząc powłoki elektronowe
13. Z – liczba atomowa pierwiastka- liczba protonów
14. A- liczba masowa pierwiastka -jest to suma protonów i neutronów w jądrze komórkowym
15. O właściwościach pierwiastka decyduje liczba elektronów najdalej odsuniętej od jądra, elektrony ostatniej powłoki nazywamy elektronami walencyjnymi
16. **Układ okresowy pierwiastków chemicznych**
17. Tabela porządkująca pierwiastki to układ okresowy- twórcą układu jest Dymitr Mendelejew
18. W układzie okresowym :
* Wiersze to okresy – poziome jest ich 18
* Kolumny to grupy- pionowe jest ich 7
* Liczba atomowa ( porządkowa) – ustawia pierwiastki chemiczne w układzie okresowym zgodnie ze wzrostem wartości masy atomowej
1. **Masa atomowa pierwiastka**
2. Atomy pierwiastków chemicznych mają swoje masy i atomy
3. Masę atomową pierwiastka odczytujemy z układu okresowego i zaokrąglamy do liczby całkowitej
4. Izotopy to atomy tego samego pierwiastka różniące się liczbą neutronów w jądrze
5. **Położenie pierwiastków w układzie okresowym**
6. Położenie pierwiastka w układzie okresowym jest ściśle związane z budową jego atomów.
7. Numer okresu, w którym znajduje się pierwiastek, odpowiada liczbie powłok elektronowych w jego atomie
8. Dla pierwiastków z grupy 1 i 2 oraz 13-18 można odczytać liczbę elektronów walencyjnych – odczytując liczbę jedności w numerze grupy.

**Podsumowanie** – film edukacyjny <https://www.youtube.com/watch?v=gI2g5kXfjrI>