

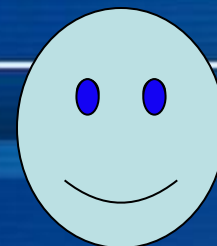


Жил-был атом



Презентация
Ученика 8 А класса
Горюнова Евгения

Кратко об атоме



Атомы- мельчайшие частицы вещества.

Это интересно!!!

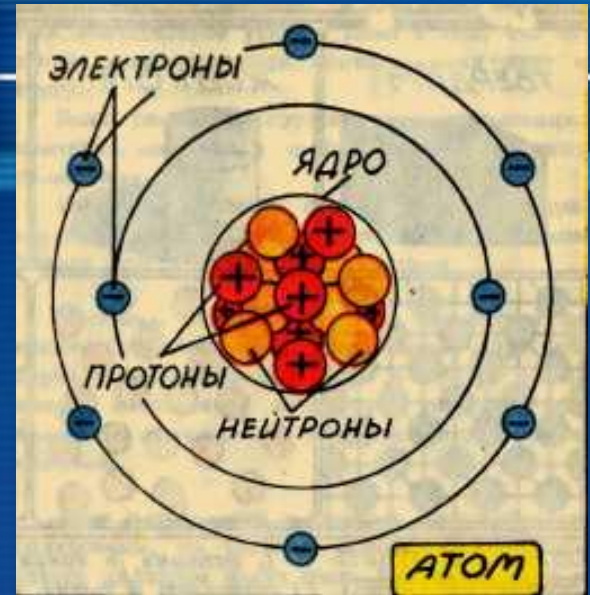
Если увеличить до размеров
земного шара яблоко средней
величины, то атомы станут размером
всего лишь с яблоко.



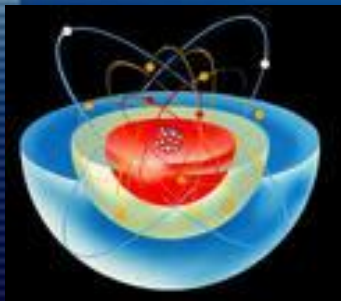
Кратко об атоме



Атом состоит из ядра и электронов.



Ядро- это часть атома, состоящая из протонов и нейтронов и имеющая положительный заряд.

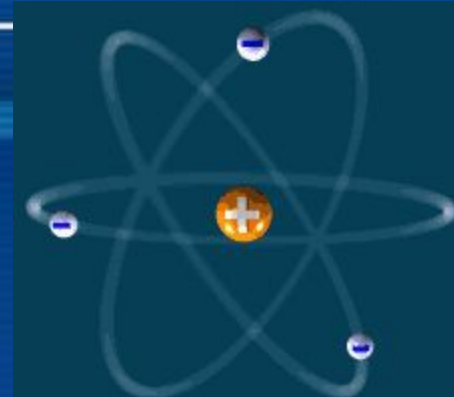


Масса атома определяется массой его протонов и нейтронов.



Три на «- он»

ЭлектрОН – отрицательная частица атома её заряд = -1



Это надо знать!!!

Электрический ток, которым мы пользуемся, – это поток электронов, бегущий в проводах.



Число электронов = порядковому номеру.



Три на «- он»



Протоны- это элементарная частица с массой = 1 и зарядом = +1.

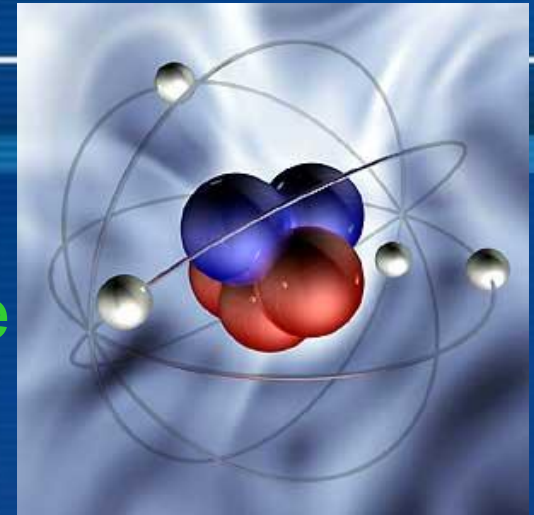
Число протонов влияет на массу и на заряд ядра.

Число протонов = порядковому номеру и числу электронов.



Три на «- он»

Нейтроны- электронейтральные
(незаряженные частицы ядра
атома с массой, = 1)



Число нейтронов влияет только на
массу ядра!

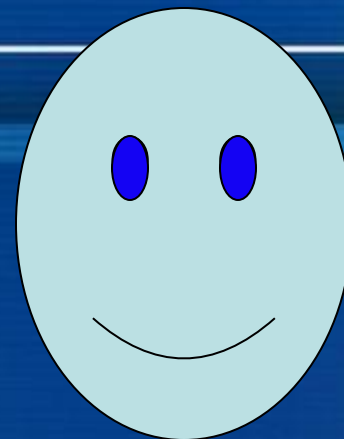
**Количество нейтронов можно рассчитать
по формуле $n = A - p$**

Ещё раз об атоме.



- Атом электронейтрален.





Спасибо

за

внимание!