

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.



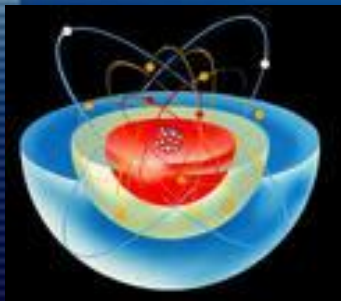
Кратко об атоме



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»



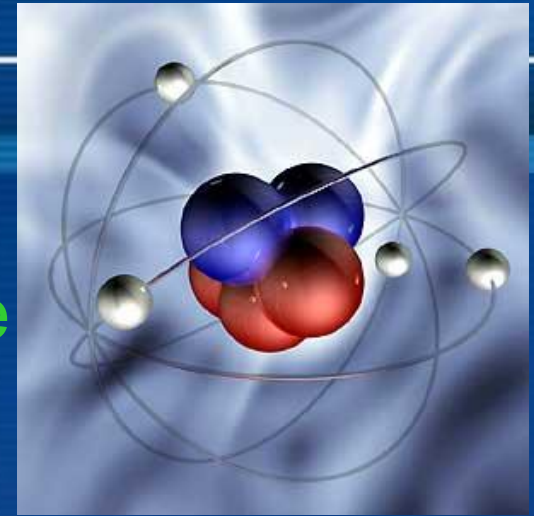
Протоны- это элементарная частица с массой = 1 и зарядом = +1.

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)



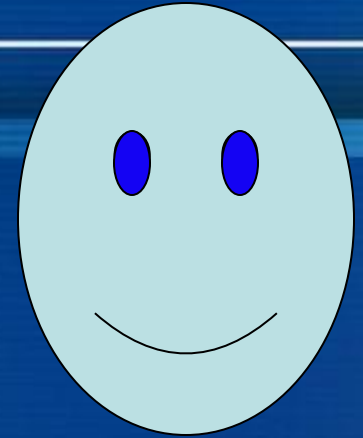
Число нейтронов влияет только на
массу ядра!

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

Ещё раз об атоме.

- Атом электронейтрален.





Спасибо

за

внимание!