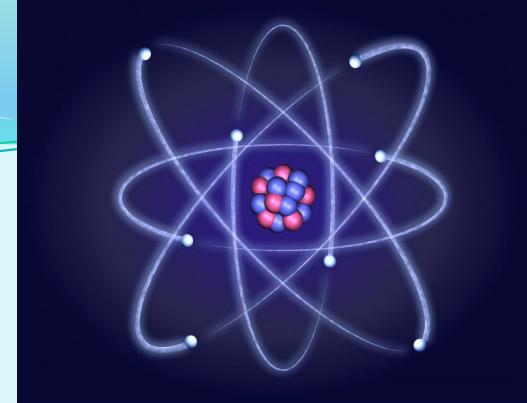


Интегрированный урок.

● Интеграция физики с химией 8 класс.

Учитель физики: Литовченко Любовь Михайловна.
Учитель химии: Орлова Ирина Григорьевна.

*«Отыщи всему начало и ты многое поймёшь».
(Кузьма Прutков.)*



Тема урока "Строение атома и его электронных оболочек".

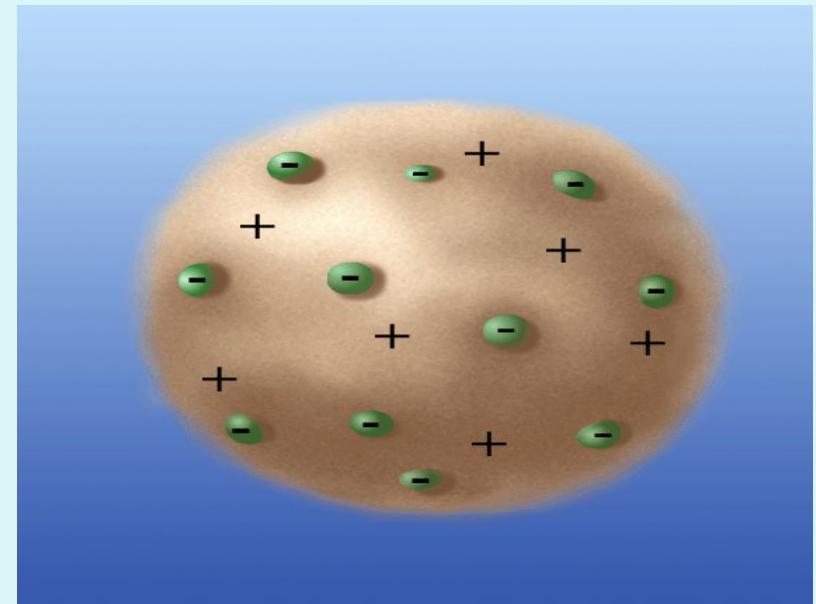
Цель урока: сформировать у учащихся понятия о строении атома и электронных оболочек, познакомить с планетарной моделью по Резерфорду. Научить составлять электронные формулы атомов.

Актуализация знаний:

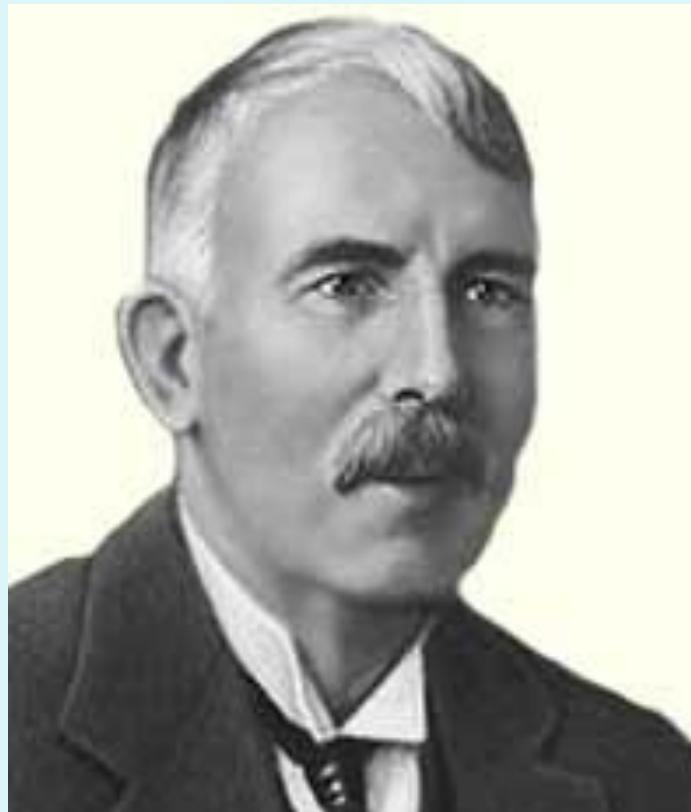
- а) Как на опыте показать, что электрический заряд делится на части?*
- б) Можно ли электрический заряд делить бесконечно?*
- в) Как называют частицу с самым малым зарядом?*
- г) Что вы знаете о заряде и массе электрона?*
- д) Назовите величины, не имеющие единиц измерения.*
- е) Определите $A_r(O)$, $A_r(K)$, $A_r(Ba)$, $A_r(B)$.*

**В 1903г.
английский физик Джозеф Джон
Томсон**

**предложил одну из первых моделей
строения атома.**

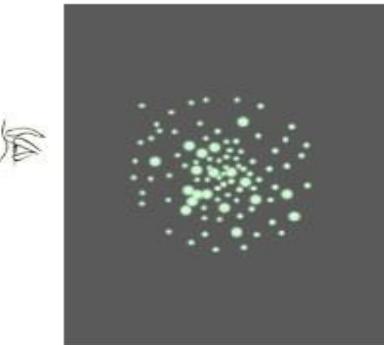
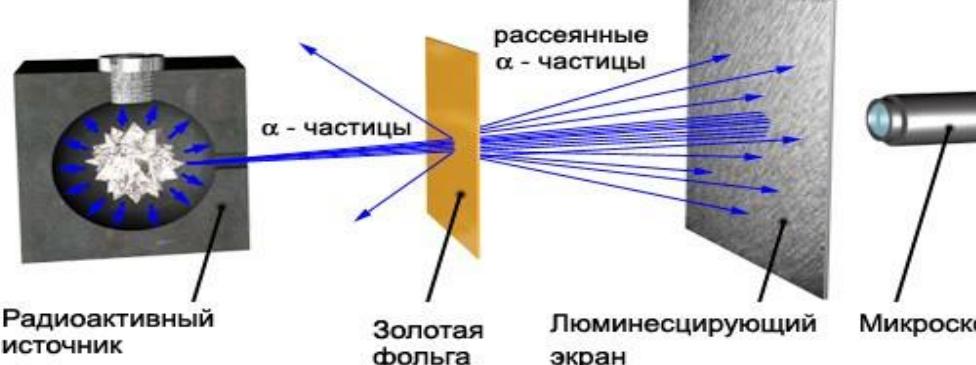


Эрнест Резерфорд (1871-1937) — английский физик, один из создателей учения о радиоактивности и строении атома, основатель научной школы, иностранный член-корреспондент РАН (1922) и почетный член АН СССР (1925).



*Модель строения атома Томсона нуждалась в экспериментальной проверке
Поэтому в 1911 г.
Резерфорд совместно со своими
сотрудниками провел ряд
опытов по исследованию
состава и строения
атомов.*

ОПЫТ РЕЗЕРФОРДА



Фотографии люминесцирующего экрана при отсутствии золотой фольги в потоке α - частиц и при ее внесении в поток

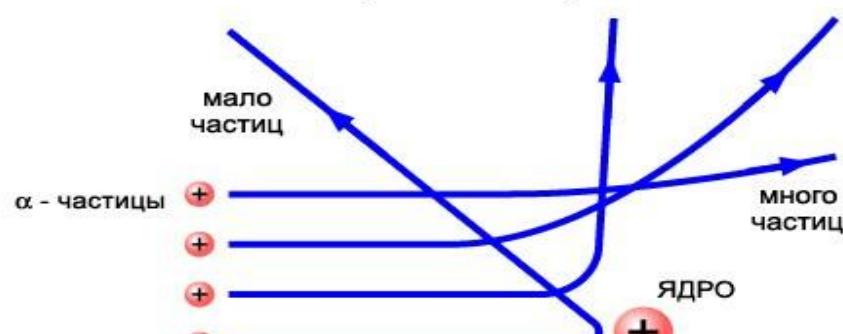
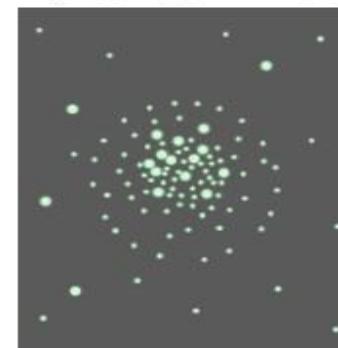
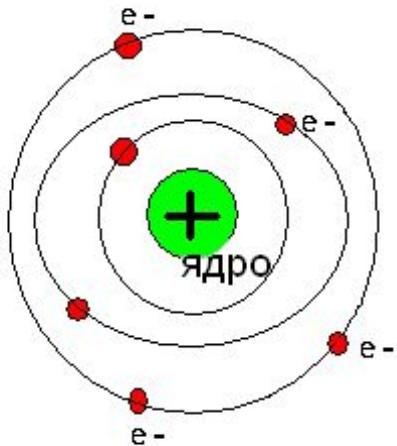


СХЕМА ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ α - ЧАСТИЦ С ЯДРОМ



Каждая вспышка вызывается ударом α - частицы об экран

ДОПОЛНИТЕЛЬНЫЕ СВЕДЕНИЯ



Резерфорд предложил ядерную («планетарную») модель атома:

- * атомы любого элемента состоят из положительно заряженной части, получившей название ядра;
- * в состав ядра входят положительно заряженные элементарные частицы- протоны (позднее было установлено, что и нейтральные нейтроны);
- * вокруг ядра вращаются электроны, образующие так называемую электронную оболочку

атома.

Частица и её обозначение	Масса	Заряд
Протон – p+	1	+1
Нейтрон – n	1	0
Электрон - e	$9,1 \cdot 10^{-31}$ кг	$-1,6 \cdot 10^{-19}$ Кл
+ион	Атом, потерявший один или несколько электронов	
- ион	Атом, приобретший один или несколько электронов	

Максимальное число электронов на энергетическом уровне.

I _____ 2

II _____ 8

III _____ 18

Число энергетических уровней равно номеру периода в таблице Д.И.Менделеева.

№ энергетическ ого уровня	<i>орбиталь</i>	<i>Кол-во электронов</i>	<i>подуровни</i>
<i>I</i>	S^2	2	$1s^2$
<i>II</i>	$S^2 P^6$	8	$2s^2 2p^6$
<i>III</i>	$S^2 P^6 d^{10}$	18	$3s^2 3p^6 3d^{10}$

Обобщение изученного материала.

- В ядре атома углерода содержится 12 частиц. Вокруг ядра движутся 6 электронов. Сколько в ядре этого атома, протонов и сколько нейтронов?
- Атом хлора принял один электрон. Как называется полученная частица? Какой ее заряд?
- Какая модель атома вытекает из опытов Э. Резерфорда?
- Почему модель, предложенная Э. Резерфордом, называется планетарной?
- Чему равно число энергетических уровней химического элемента в таблице Д.И.Менделеева?
- Сколько электронов находится на III энергетическом уровне?

Домашнее задание:

- по физике: §30. Упр.11.
- Используя изученные на уроке термины: атом, ядро, оболочка, протон, нейtron, электрон; фамилии ученых: Томсон, Резерфорд, составить кроссворд.
- По химии: §8.Упр.3.