



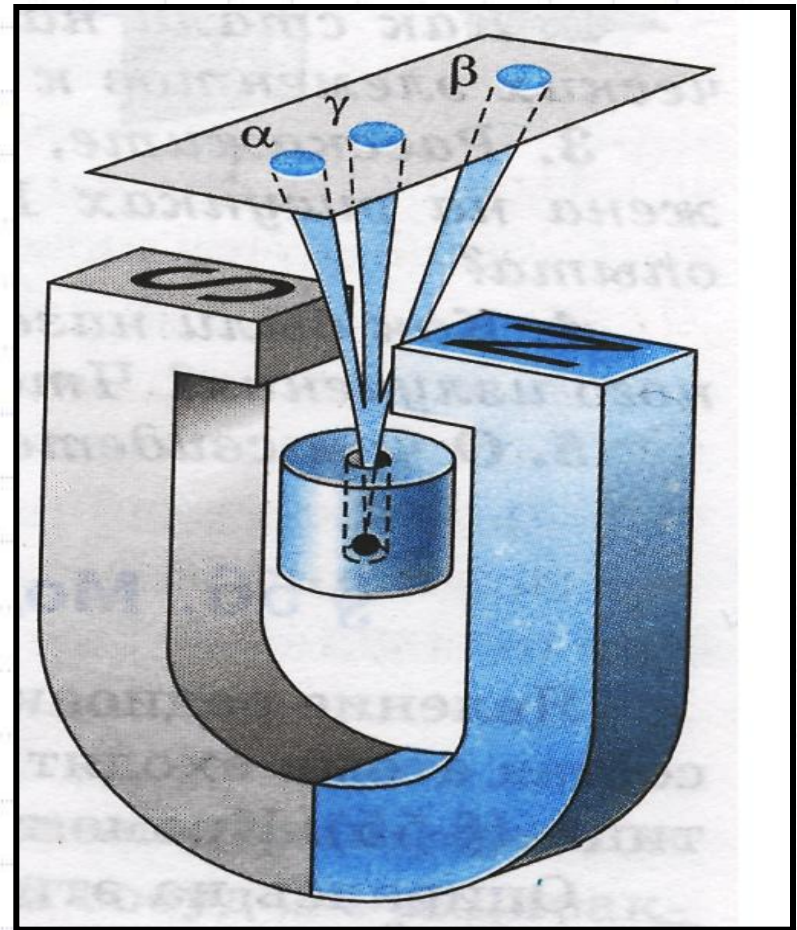
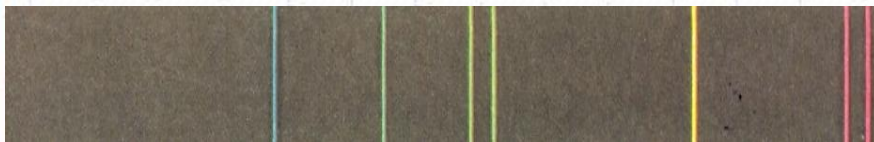
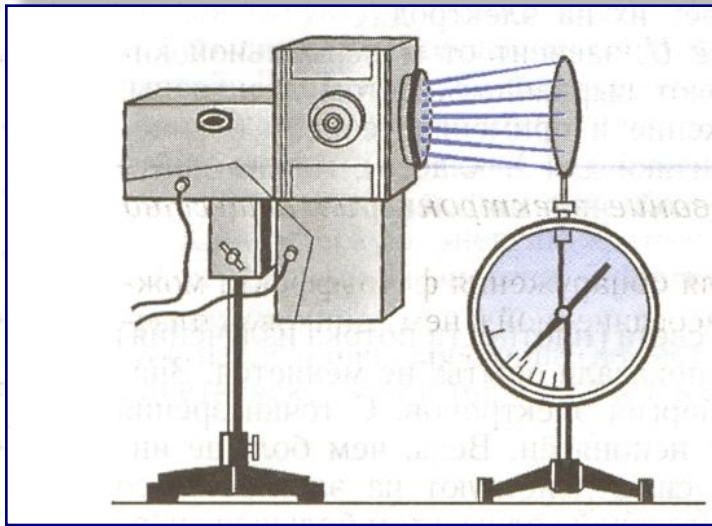
Строение атома

Ученые древности о строении вещества

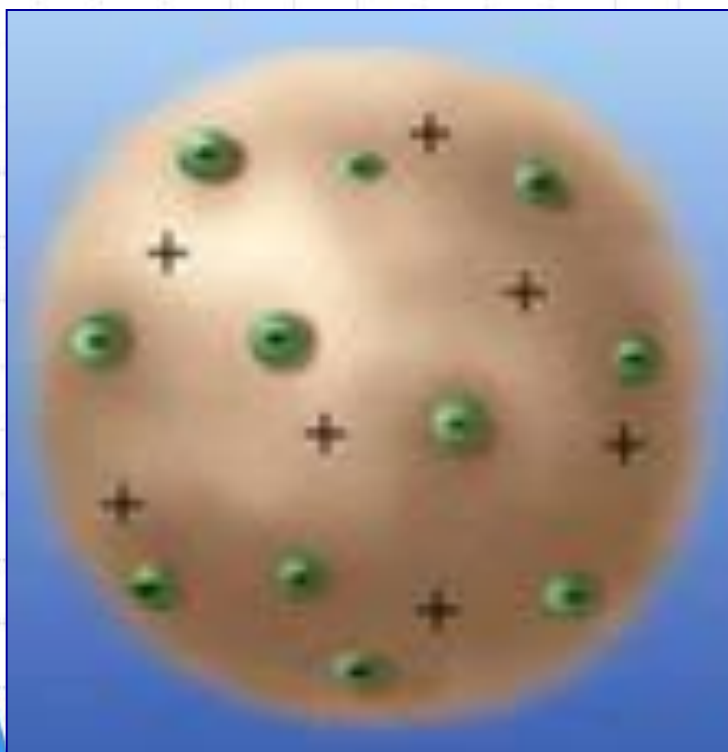
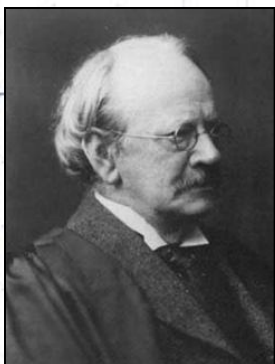


- Древнегреческий ученый **Демокрит** 2500 лет назад считал, что любое вещество состоит из мельчайших частиц, которые впоследствии были названы **«атомами»**, что в переводе на русский язык означает **«неделимый»**
- Долгое время считалось, что атом является неделимой частицей.

Факты, указывающие на сложность строения атома.

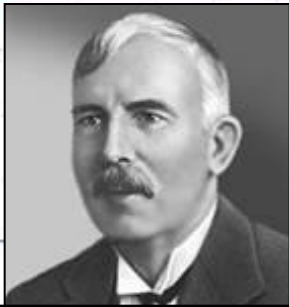


Модель атома Томсона

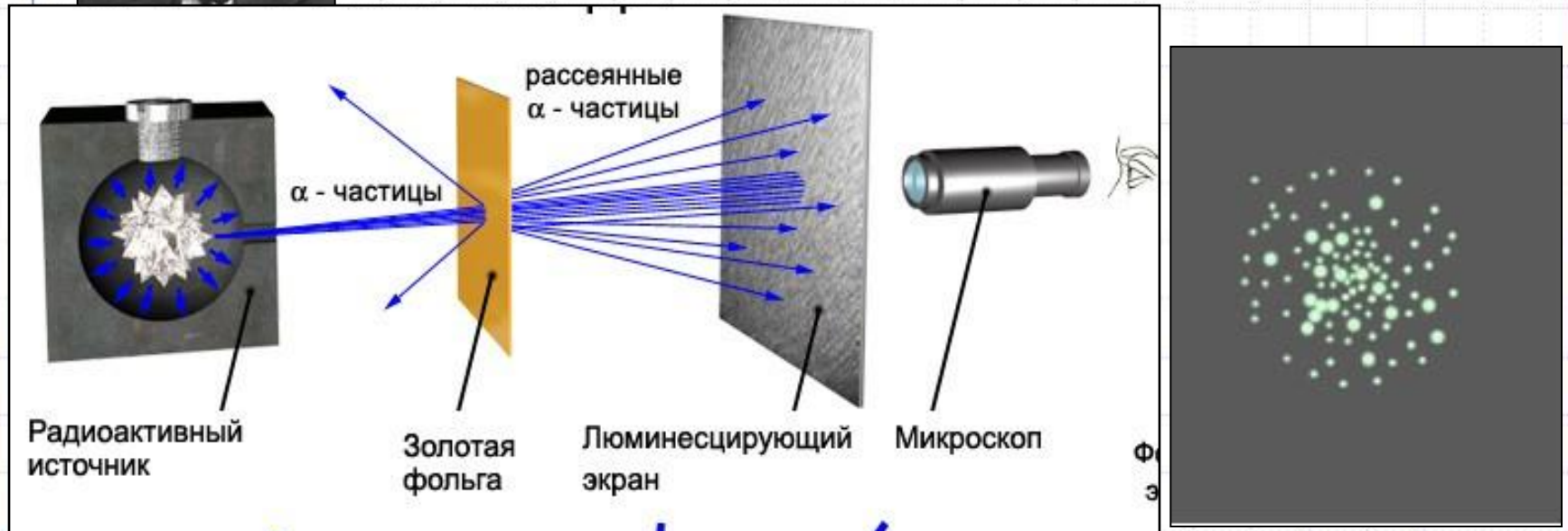


Учеными было предложено множество моделей строения атома.

Английский ученый **Томсон** полагал, что атом представляет собой некую положительно заряженную материю, в которую как «изюм» в булочках вкраплены электроны, имеющие отрицательный заряд. Все модели были умозрительными и не являлись результатом проведения эксперимента.



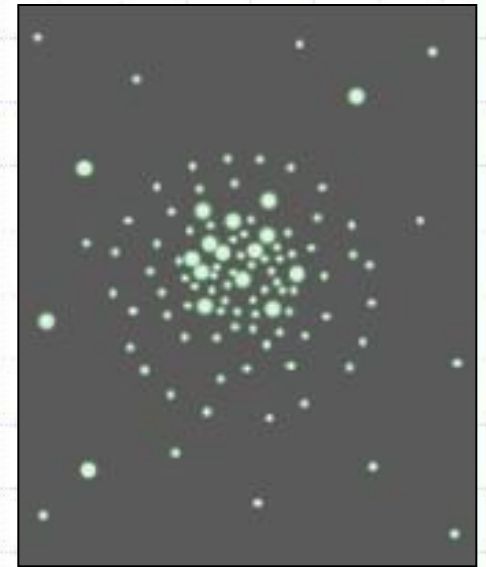
Опыт Резерфорда



Английский физик **Резерфорд** впервые поставил опыт, позволивший установить строение атома.

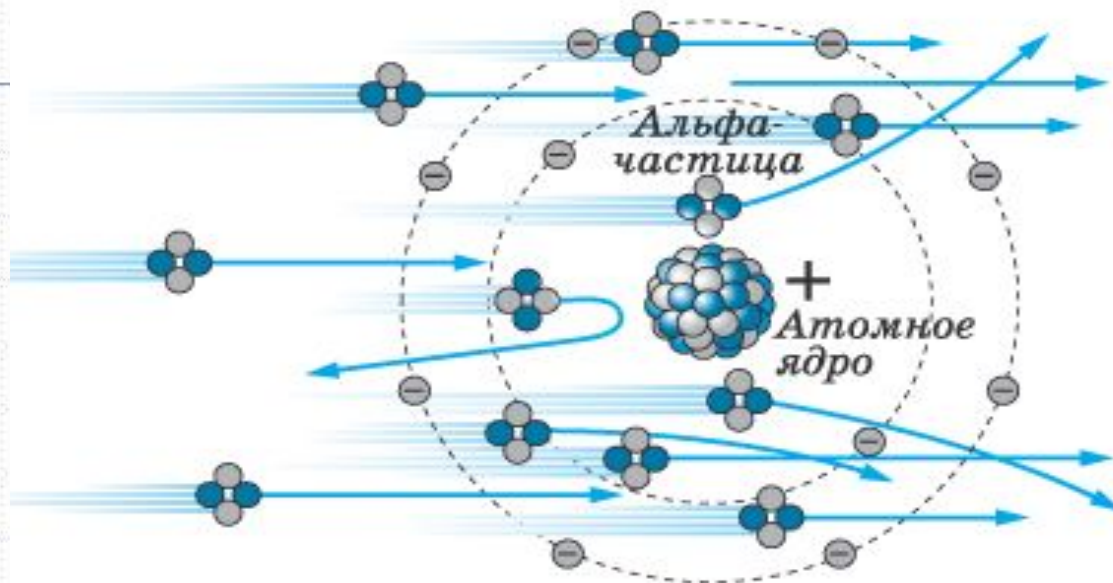
Он направил узкий пучок α -частиц на светящийся экран и видел, что светящиеся точки располагались кучно.

Опыт Резерфорда



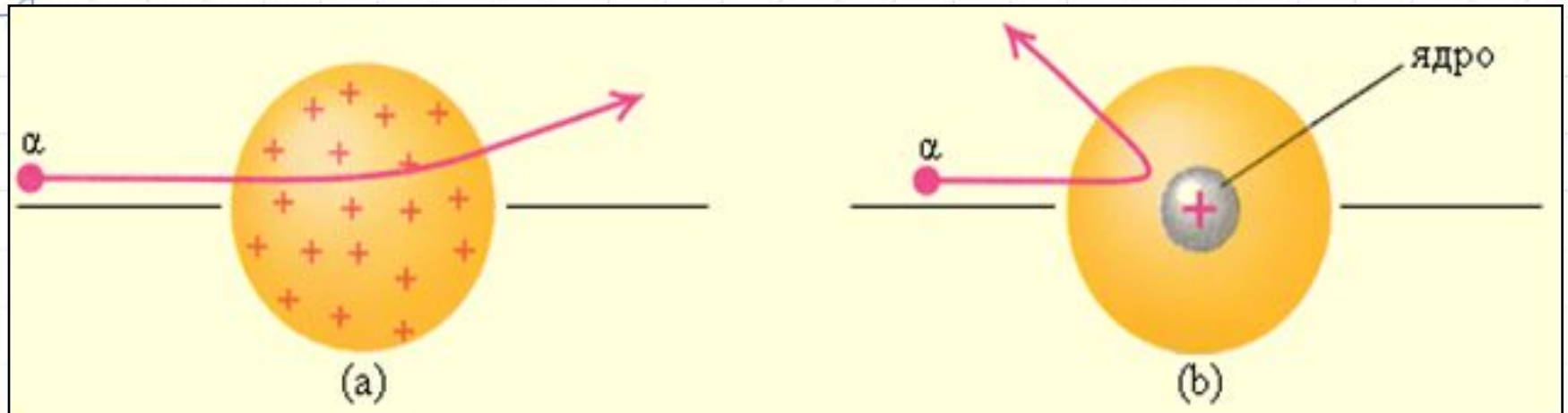
Но когда на пути α -частиц он поставил золотую фольгу, то светящиеся точки рассеивались по всему экрану. Это означало, что α -частицы рассеивались атомами золота, а некоторые из них (одна из 2000) отбрасывались назад.

Причины рассеивания α -частиц



Электрон, входящий в состав атома не мог рассеивать α -частиц так как масса α -частицы примерно в 8000 раз больше массы электрона. Значит α -частицы рассеивались положительным зарядом атома в котором сосредоточена вся масса.

Механизм рассеивания.



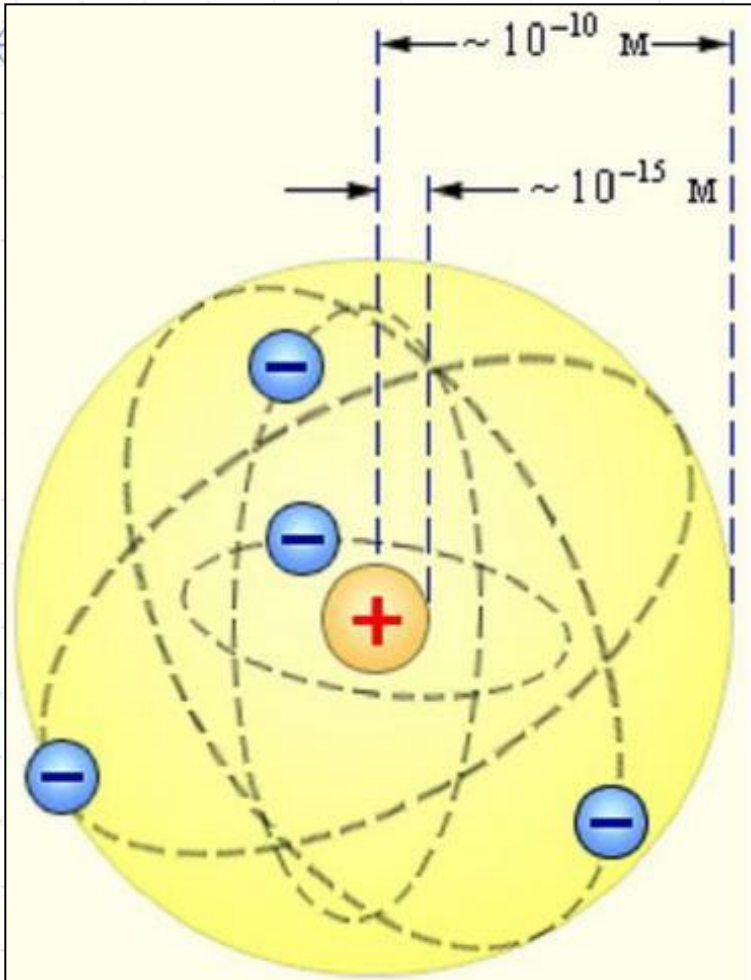
α -частица имеет положительный заряд, поэтому отталкивается от положительного заряда, расположенного где-то внутри атома. При этом чем ближе будет проходить траектория α -частицы к положительному заряду атома – тем больше сила действующая на нее, тем сильнее изменится ее траектория.

Строение атома

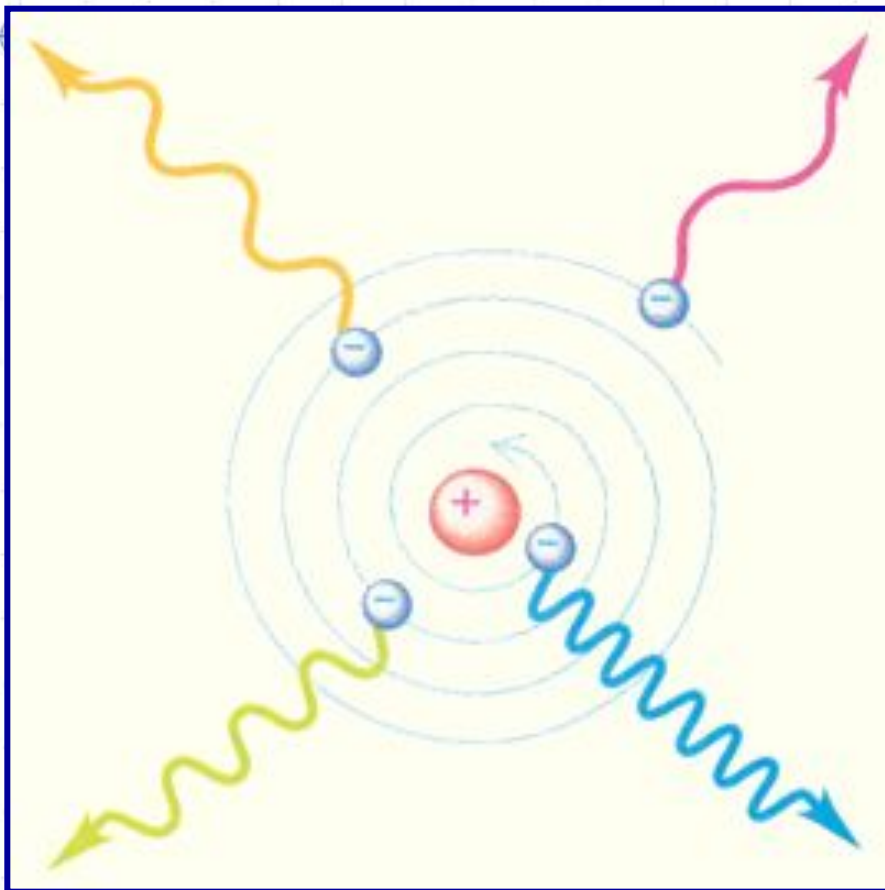
Учитывая то, что из 2000 испущенных α -частиц только одна отбрасывалась назад Резерфорд сделал вывод:

1. положительный заряд в атоме занимает небольшое пространство
2. электроны вращаются на некотором расстоянии.

Ядро имеет размер от 10 000 до 100 000 раз меньше размера атома, Данная модель строения атома называется **планетарной**. Заряд ядра по величине равен заряду всех электронов, поэтому **атом электрически нейтрален**



Трудности ядерной модели



- Электрон движется по окружности, отсюда следует, что он должен излучать электромагнитные волны
- Излучение ведёт к потере энергии
- Теряя энергию электрон должен упасть на ядро

Домашнее задание

- § 94, упр.13(2),

подготовить сообщения:

- Строение рубинового лазера
- Строение газового лазера
- Строение п/п лазера
- Применение лазеров