

Радиоактивность

Гипотезы об элементарных частицах

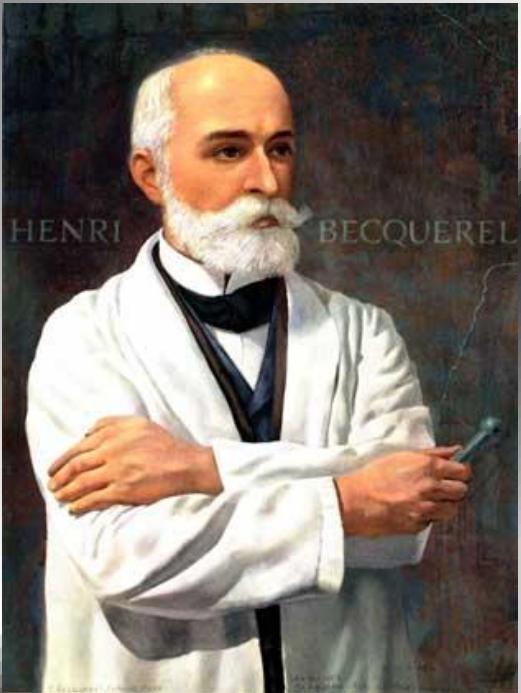


470/60 - 360-е до н.э.).

Демокрит

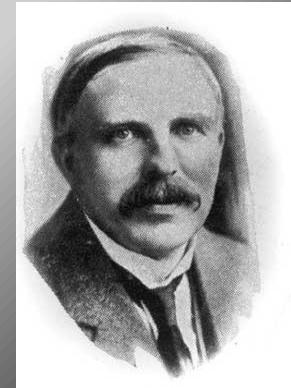
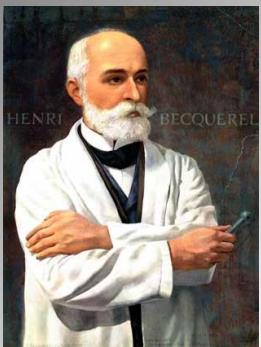
Учитель Демокрита,
пророк атомистики и
учения об эфире

2500 лет назад древнегреческие философы
Левкипп и Демокрит высказали предположение о
том, что **все тела состоят из мельчайших частиц**
– атомов, т.е. неделимых частиц.



1896г Анри Беккерель
открыл **явление**
радиоактивности – это
послужило ярким
свидетельством сложного
строения атома.

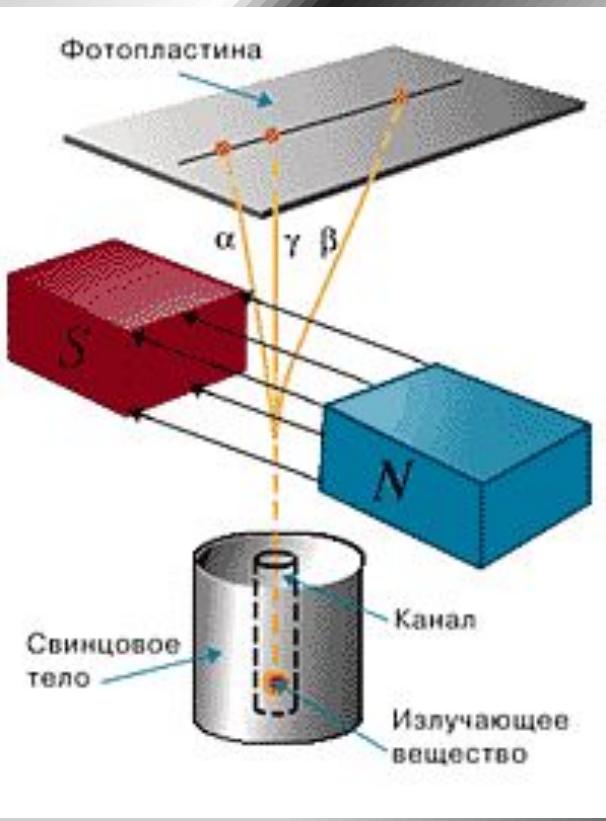
Он обнаружил, что **уран**
самопроизвольно излучает
невидимые лучи.



А.Беккерель, супруги Мария и Пьер Кюри, Э. Резерфорд

•Когда в руках исследователей появились мощные источники радиации, в миллионы раз более сильные, чем уран (это были препараты радия, полония, актиния), можно было более подробно ознакомиться со свойствами радиоактивного излучения.

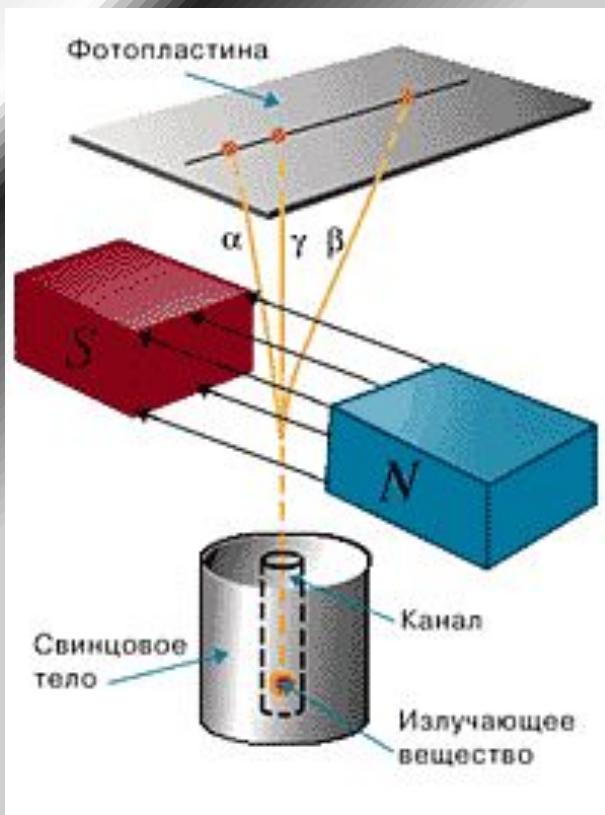
Эксперимент, доказывающий, что атом имеет сложный состав:



- Толстостенный свинцовый сосуд с крупицей радия на дне.
- Пучок радиоактивного излучения радия выходит из узкого отверстия и попадает на фотопластинку.



- Пьер Кюри обнаружил, что при действии магнитного поля на излучение радия **одни лучи отклоняются, а другие нет**.



Было известно, что магнитное поле отклоняет только заряженные летящие частицы, причем положительные и отрицательные в разные стороны.

Опыт Резерфорда

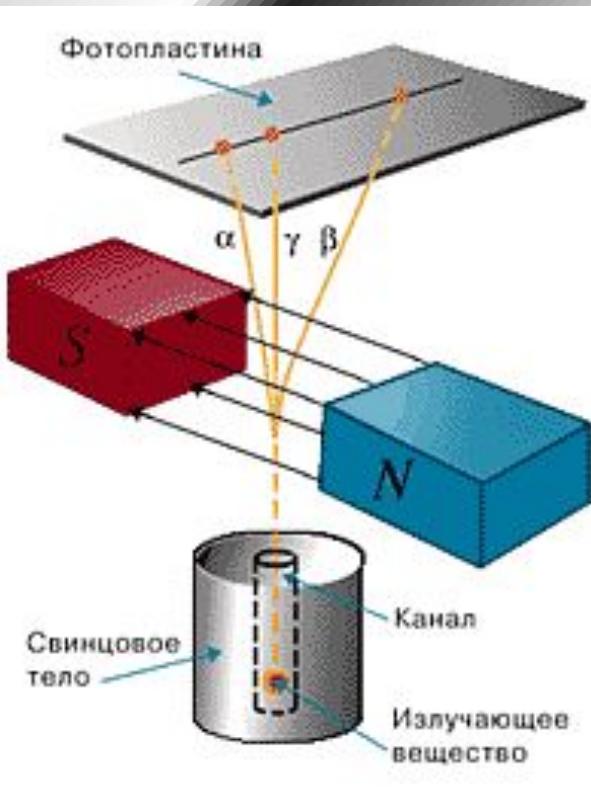


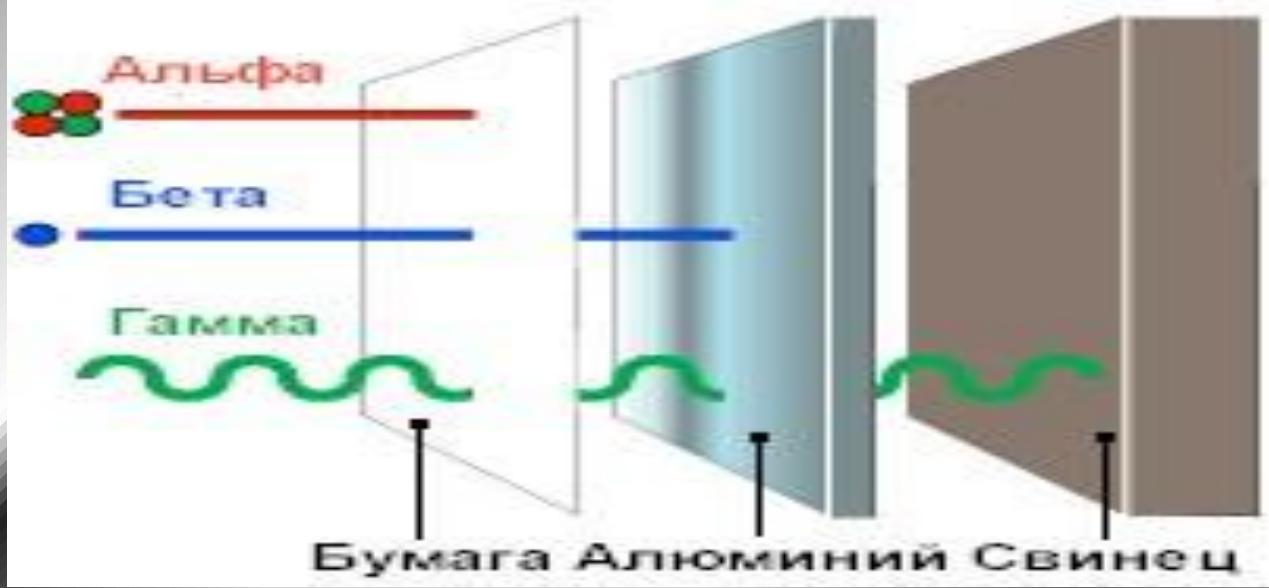
Природа радиоактивного излучения

β-лучи - поток электронов – отрицательно заряженные частицы.

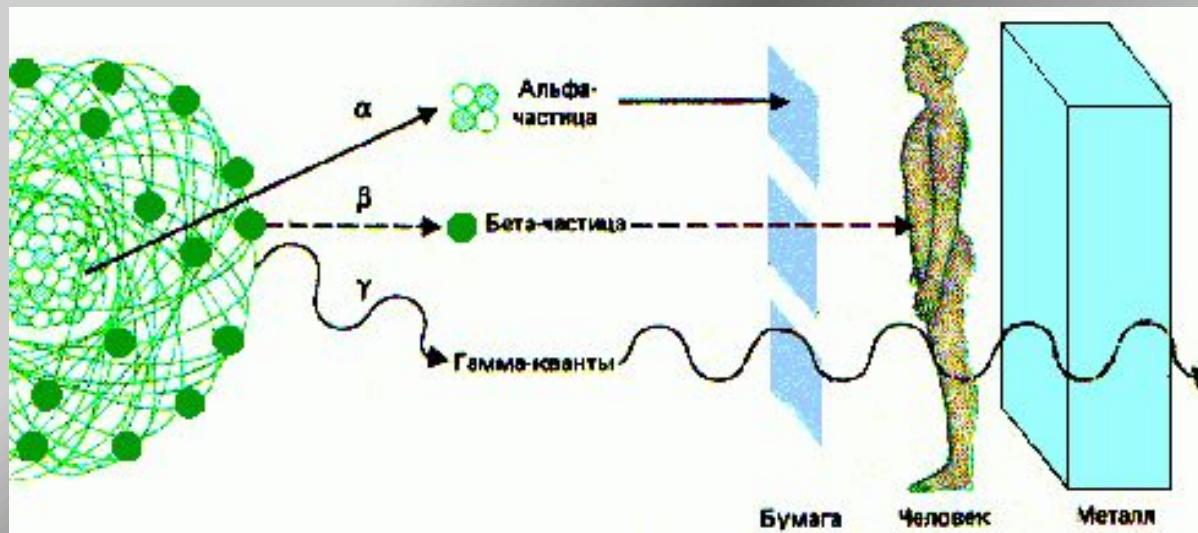
α-лучи заряжены положительно, – это атомы гелия, они имеют значительно большую массу, чем β-частицы.

третий вид лучей – гамма-лучи, не отклоняющиеся в самых сильных магнитных полях, представляет собой электромагнитное излучение. **Обозначение разных излучений первыми буквами греческого алфавита предложил Резерфорд.**



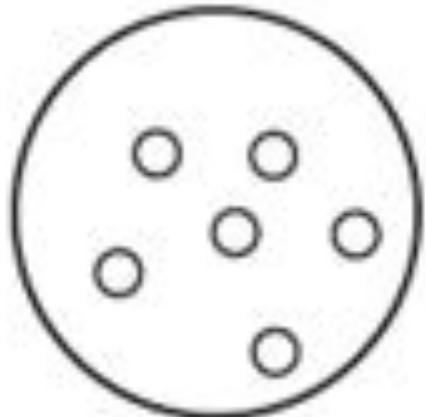


- Радиоактивные лучи обладали **различной способностью проникать** через разные материалы

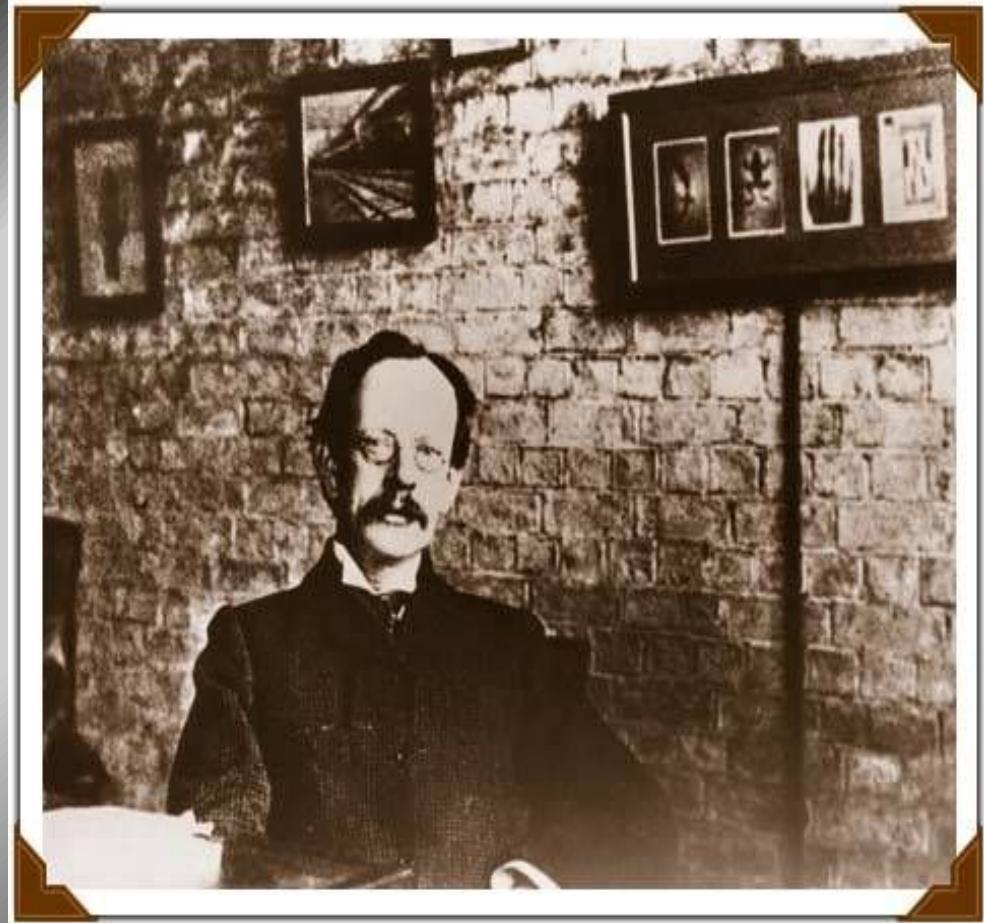


Радиоактивность -

**самопроизвольное
излучение веществом
альфа-, бетта-
и гамма-лучей**



Модель атома в виде "булочки с изюмом" (Дж. Томсон, 1903 г.)



Джозеф Джон **ТОМСОН**
(1856-1940) - английский
физик, открывший
электрон.

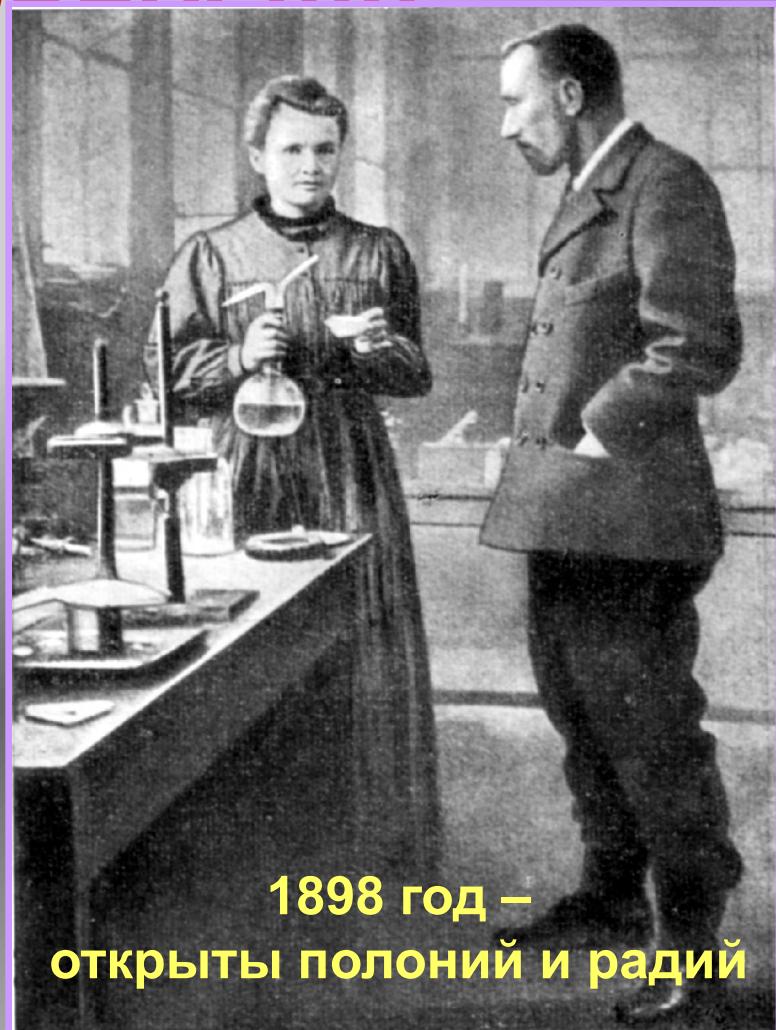
Исследования радиоактивности



Мария Кюри



Пьер Кюри

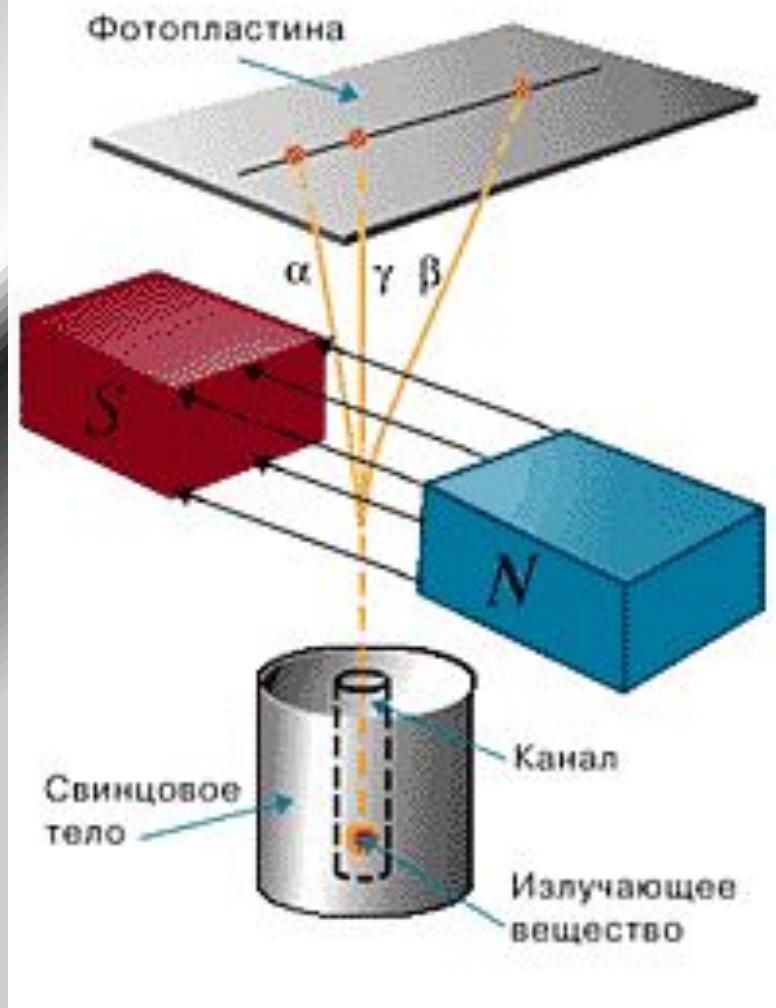


1898 год –

открыты полоний и радий

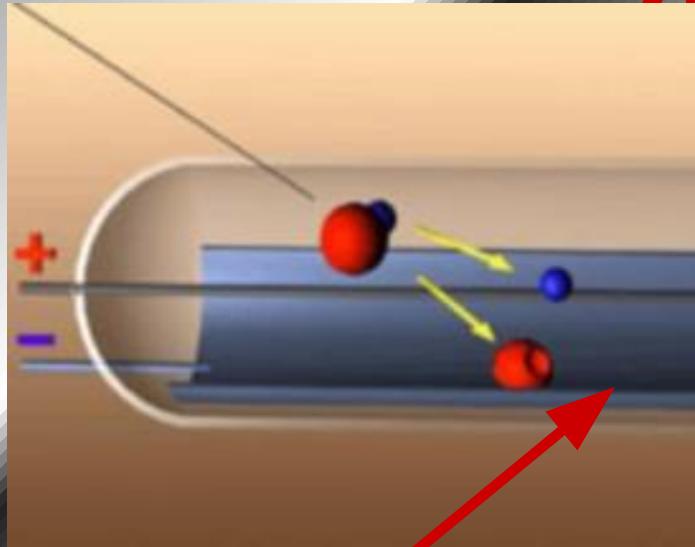
Все химические
элементы,
начиная с номера
83,
обладают
радиоактивностью

Природа радиоактивного излучения



α – лучи	поток α частиц ядер гелия (масса 4 а.в.м., заряд +2e, скорость ≈ 10000 км/с)
β – лучи	поток электронов или позитронов скорость до 1000000км/с
γ – лучи	коротковолновое электромагнитное излучение с $\lambda < 10^{-10}$ м или $f = 10^{20} \dots 10^{22}$ Гц
нейтроны	поток незаряженных частиц
рентгеновское излучение	электромагнитное излучение с $f = 10^{17} \dots 10^{19}$ Гц

Сцинтиляционный счетчик



В 1903 году У.Крукс заметил, что частицы, испускаемые радиоактивным веществом, попадая на покрытый сернистым цинком экран, вызывает его свечение

Устройство было использовано Э. Резерфордом.

Сейчас сцинтиляции наблюдают и считают с помощью специальных устройств.

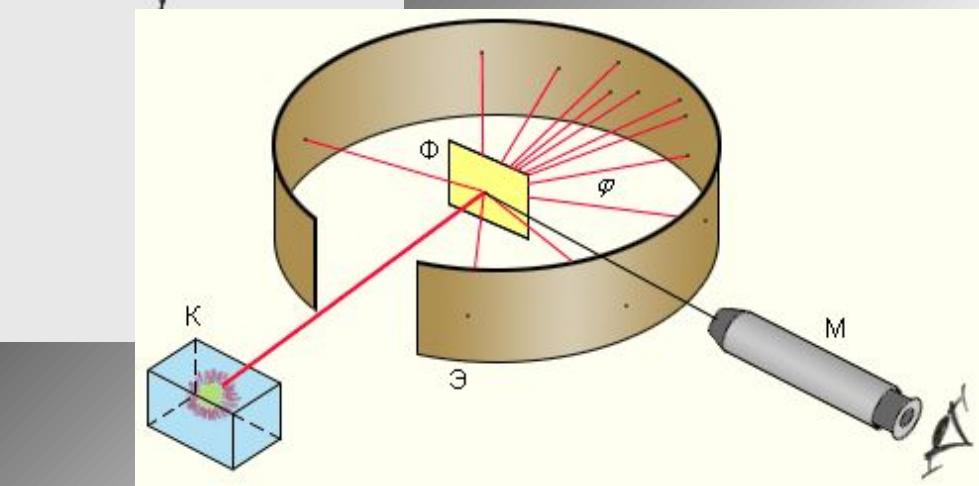
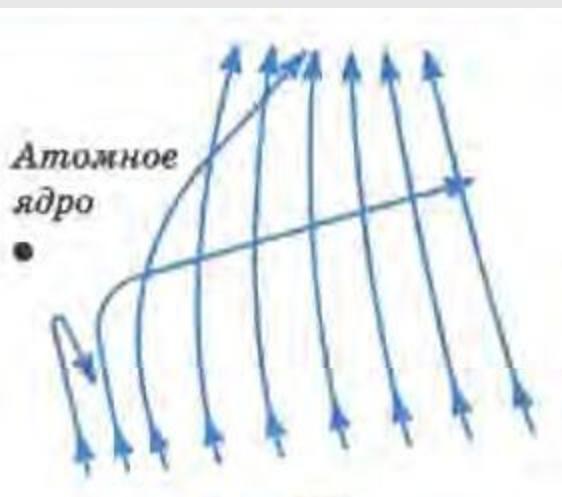
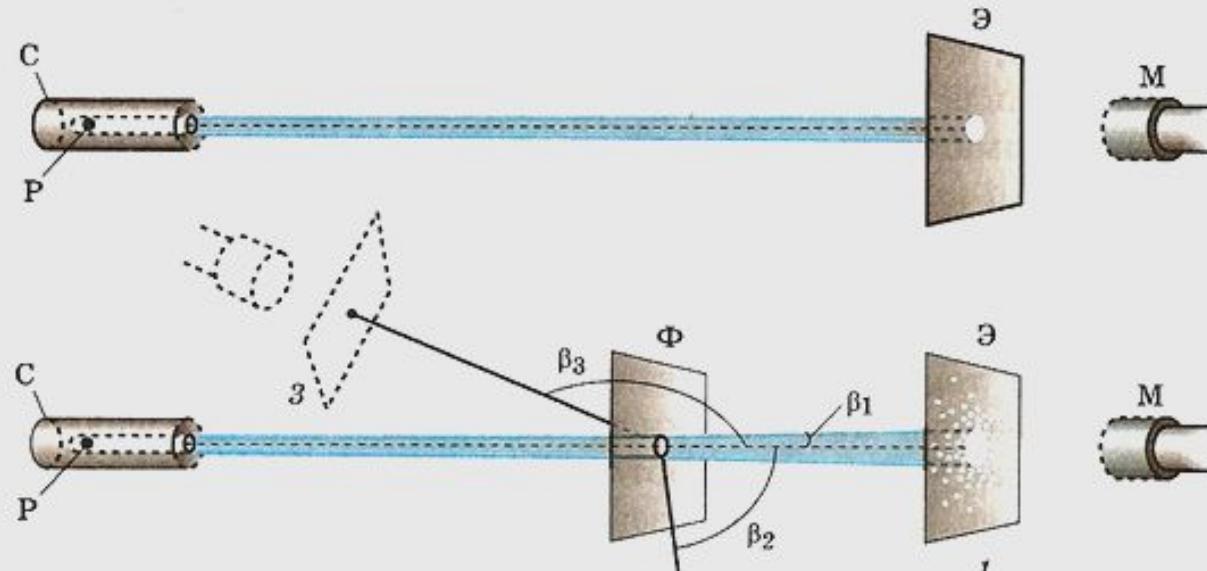


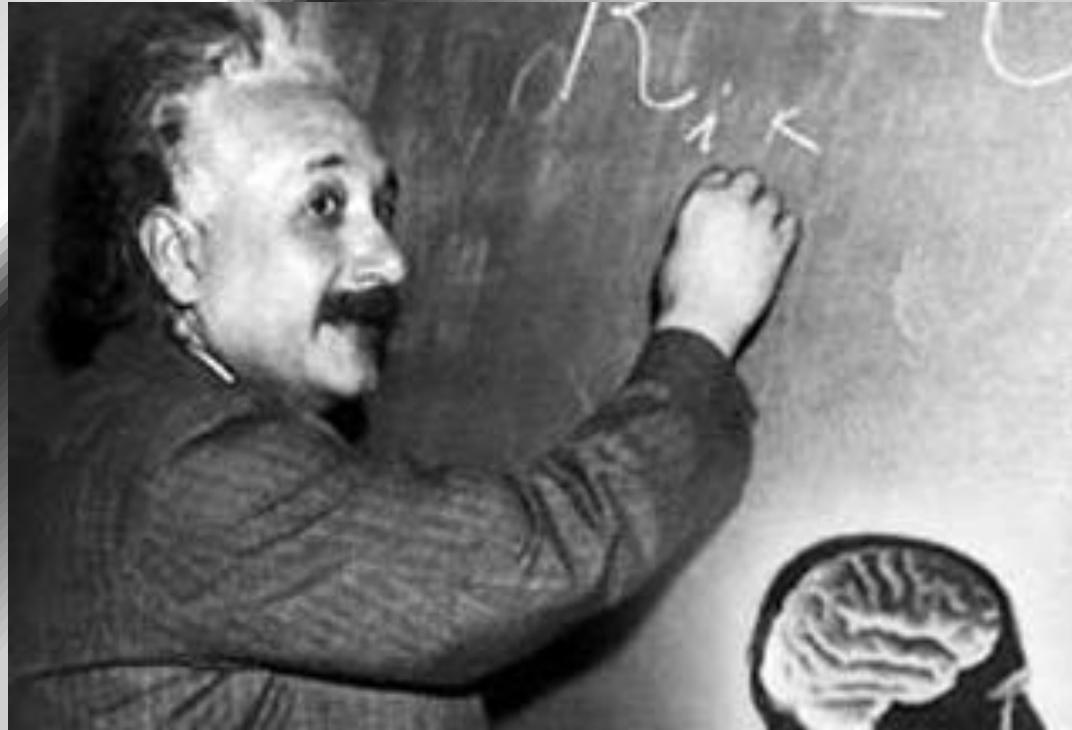
Эрнест Резерфорд (1871-1937)

**Великий английский физик,
уроженец Новой Зеландии.
Своими экспериментальными
открытиями Резерфорд заложил
основы современного учения о
строении атома и радиоактивности.
Он первым исследовал состав
излучения радиоактивных веществ.
Резерфорд открыл существование
атомного ядра и впервые
осуществил искусственное
превращение атомных ядер.**



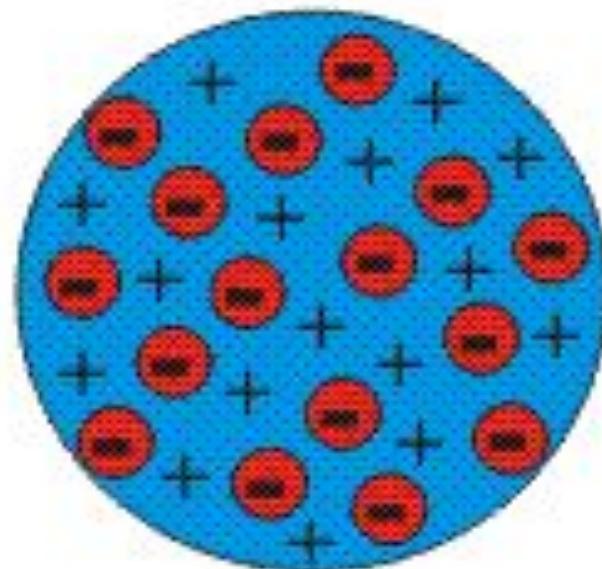
Опыты Резерфорда 1911г.





- Альберт Эйнштейн сравнил открытие радиоактивности с открытием огня, так как считал, что и огонь и радиоактивность – одинаково крупные вехи в истории цивилизации.

Модель атома
Томсона



Модель атома
Резерфорда

