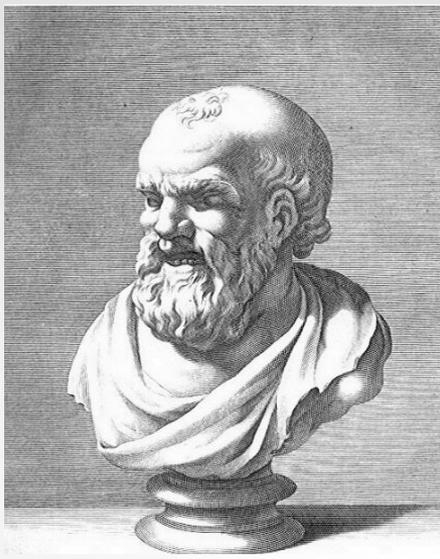




Левкипп
V в. до н.э.

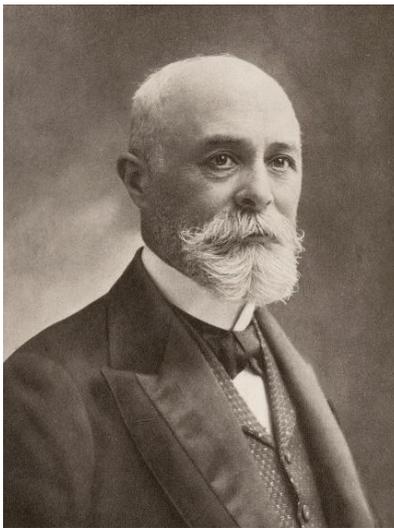


Демокрит
460–370 гг. до н.
э.

Атом в переводе с греческого языка означает «неделимый» или «неразрезанный».



Атом – мельчайшая частица вещества.



Анри

Беккерель

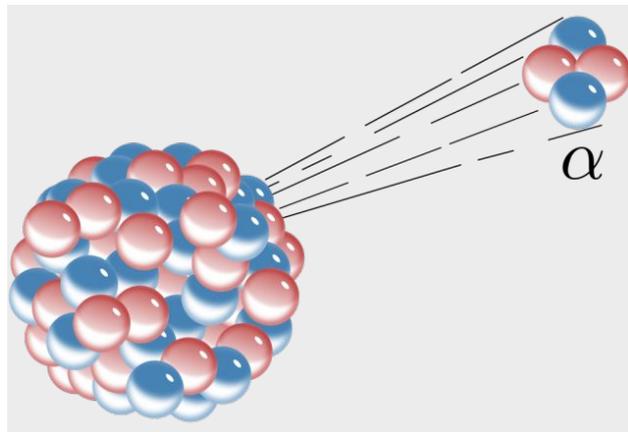
1852–1908 гг.

Радиоактивность — это явление **самопроизвольного** излучения некоторыми атомами.

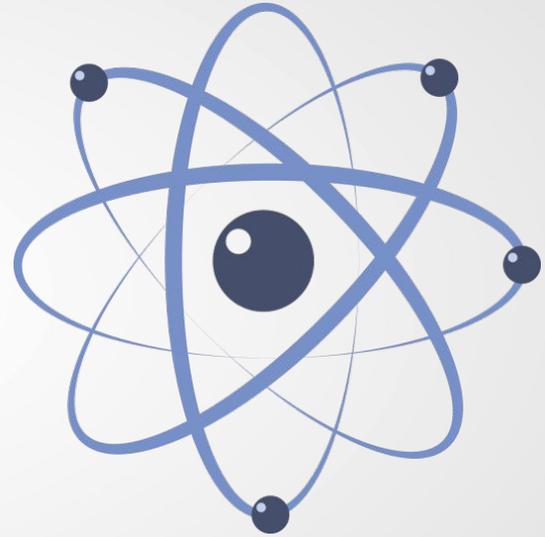
без воздействия со стороны



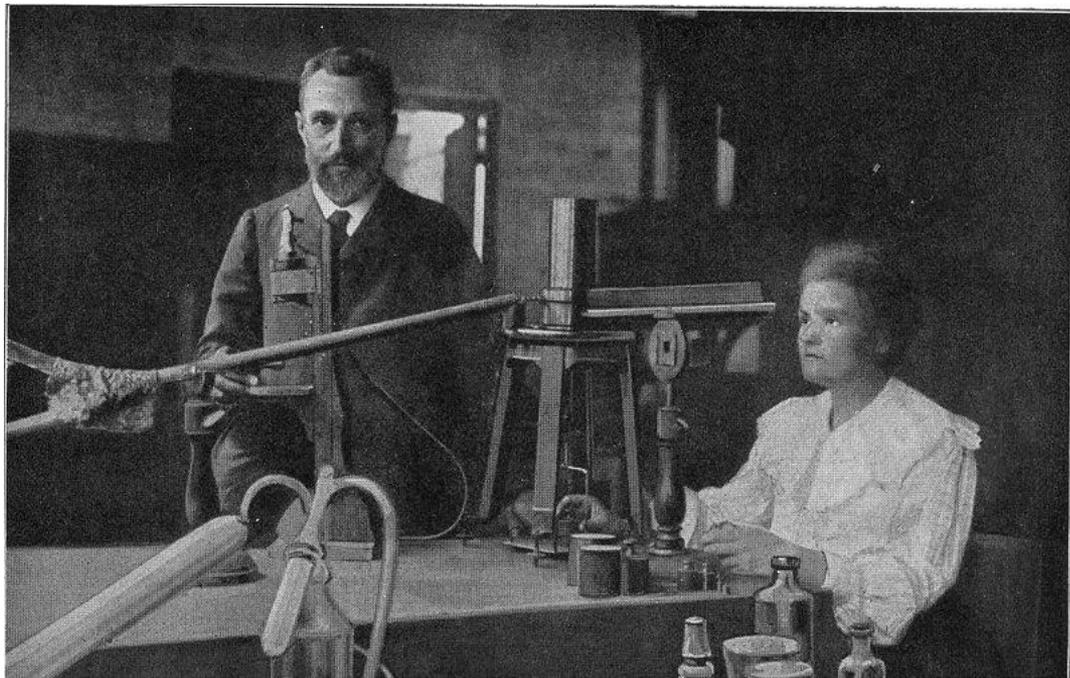
Обнаружил **самопроизвольные** излучения лучей, которые ранее нигде не были зафиксированы.

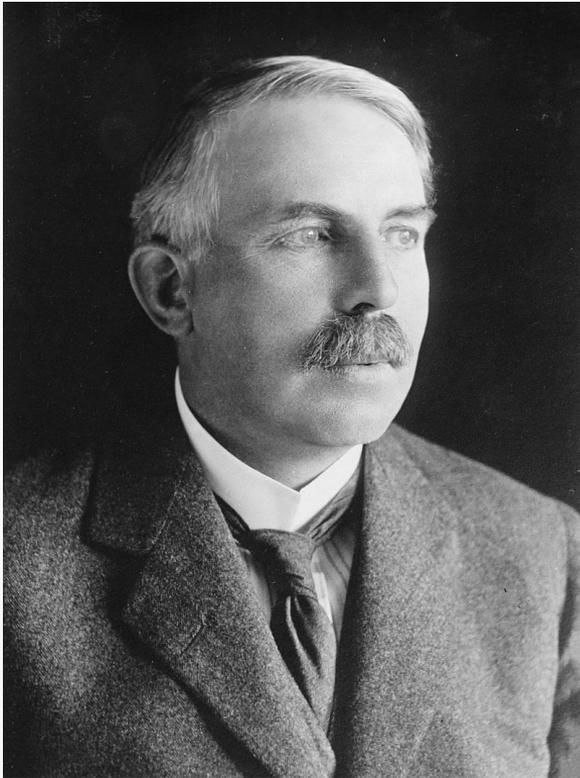


Открытие, сделанное в 1896 г. французским физиком Анри Беккерелем, подтвердило, что атомы имеют сложную структуру.



Само название явления «*радиоактивность*» было предложено супругами Кюри.

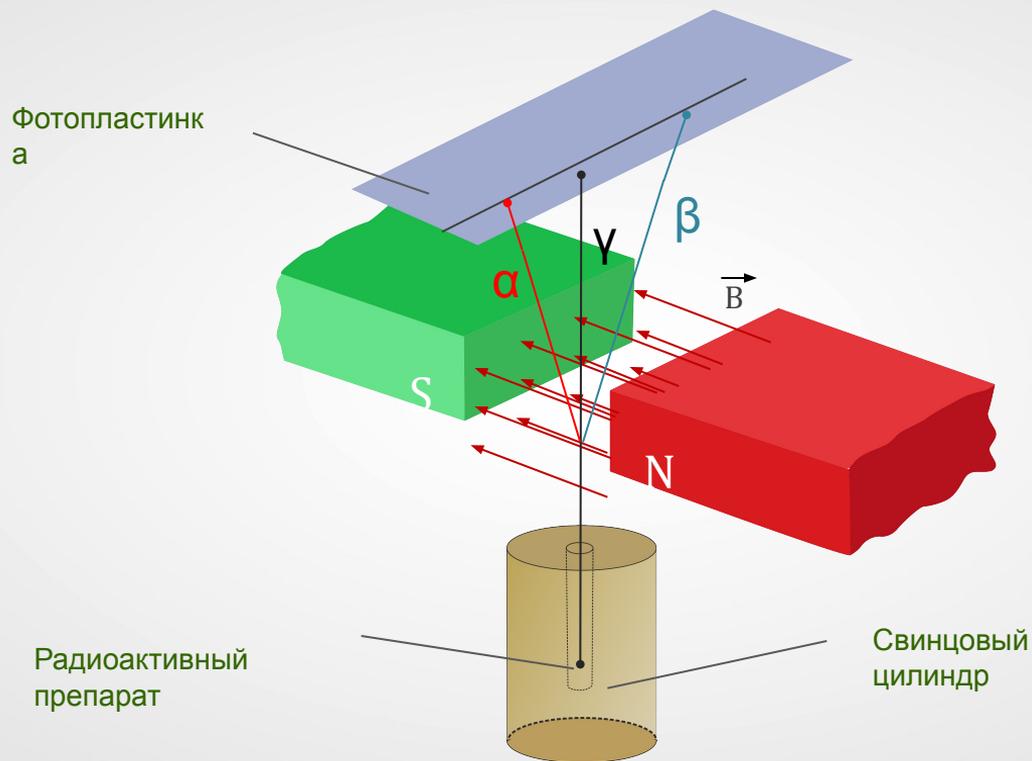




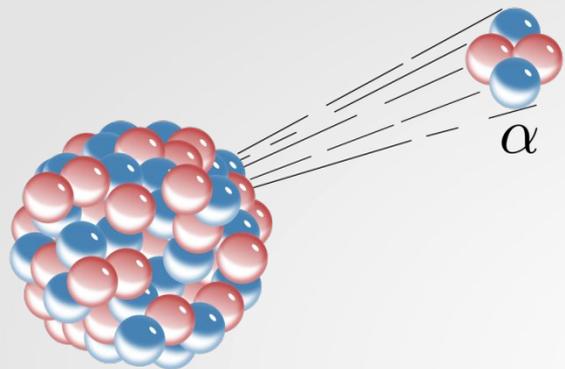
**Эрнест
Резерфорд**
1871–1937 гг.

Обнаружил
неоднородность
состава радиоактивного
излучения.

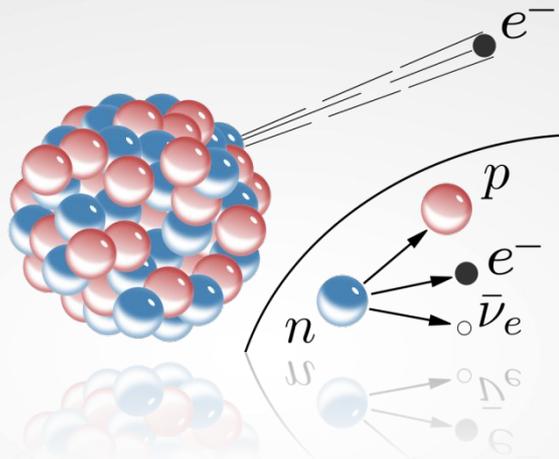
Опыт Эрнеста Резерфорда



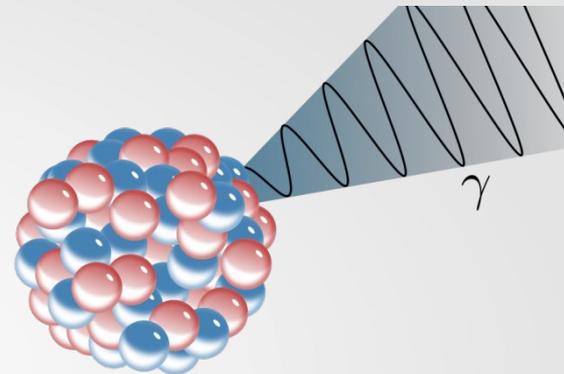
Самопроизвольные излучения веществом состоит из α - β - γ -частиц



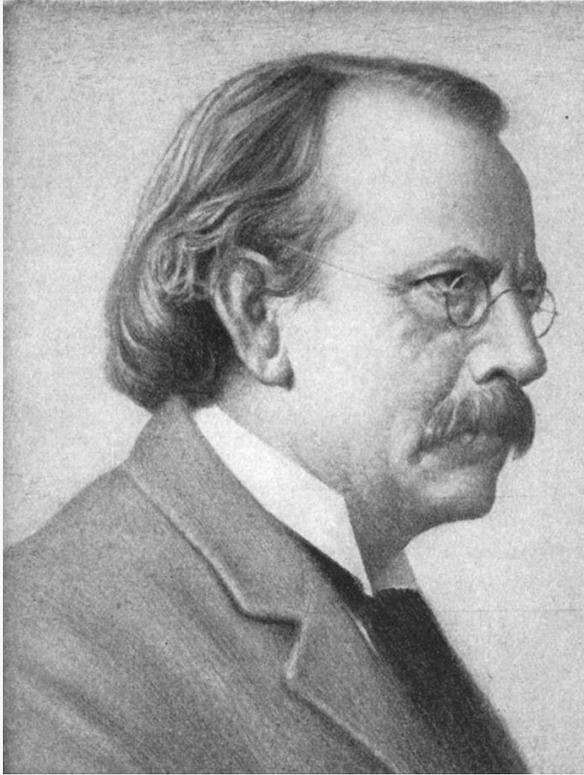
Альфа-лучи
поток,
состоящий из +
заряженных
частиц (из ионов
гелия)



Бета-лучи
поток,
состоящий из -
заряженных
частиц (поток
электронов)



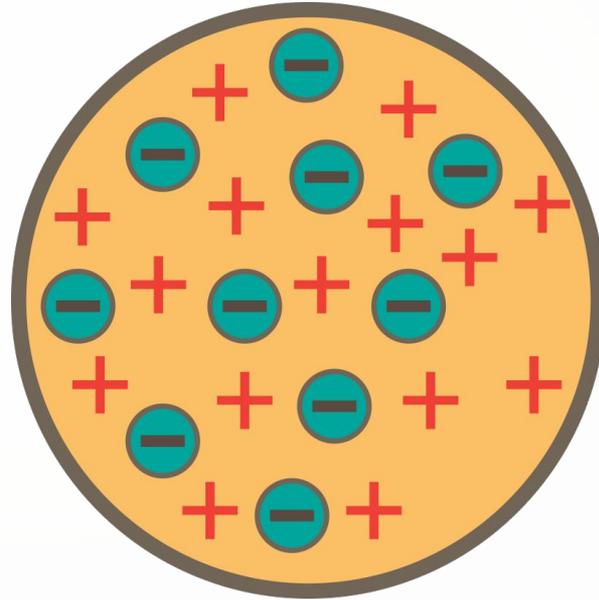
Гамма-лучи
электрически-
нейтральный
поток
(коротковолновое
электромагнитно
е излучение)

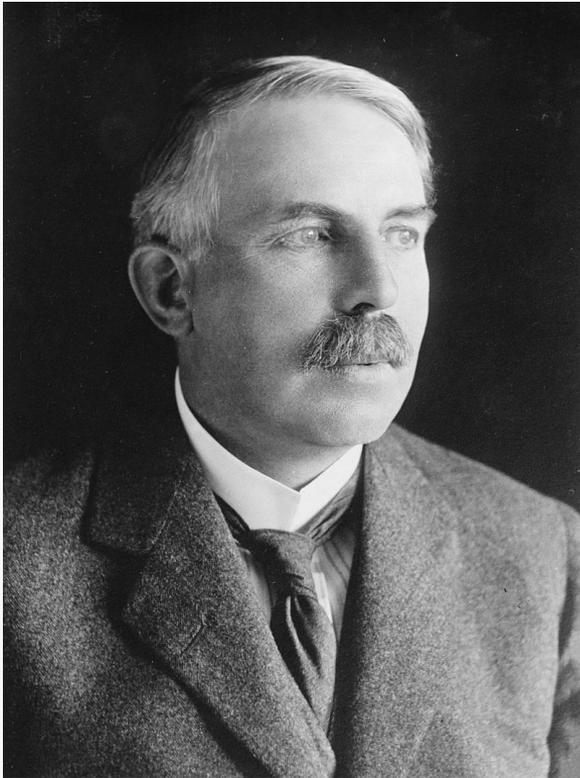


**Джозеф
Томсон**

1856 - 1940 гг.

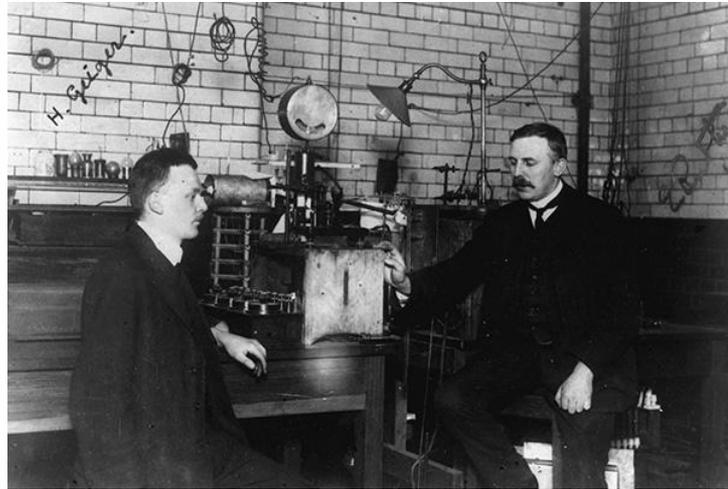
Предложил одну из первых
моделей строения атома.



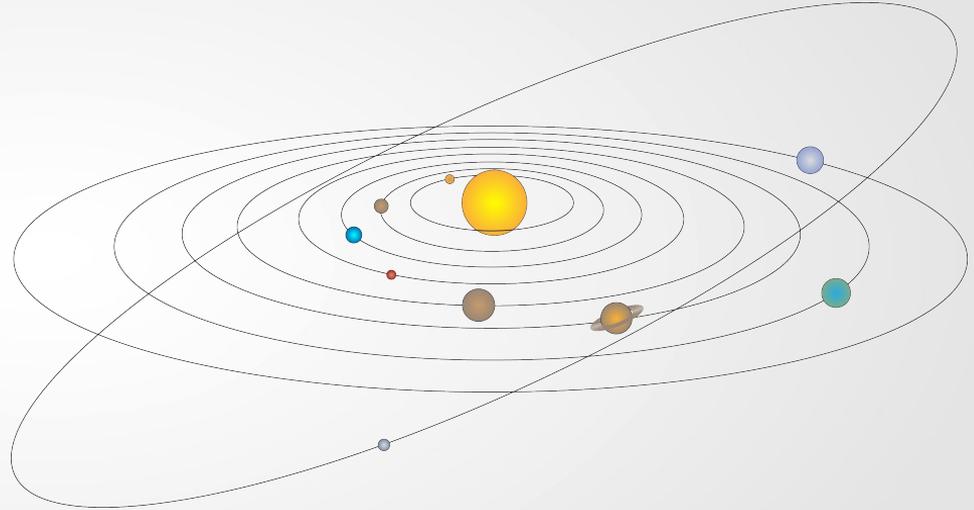
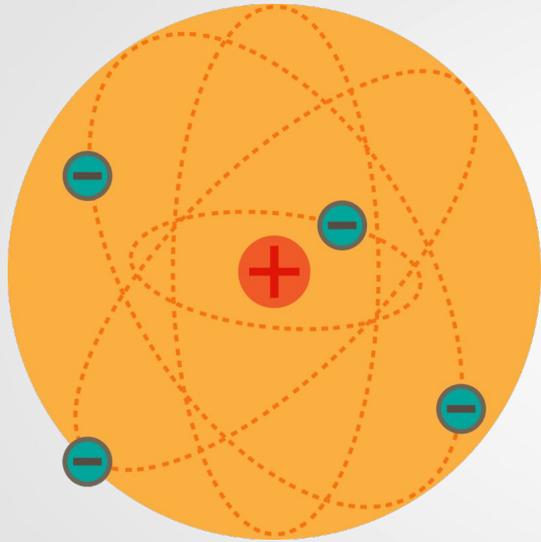


**Эрнест
Резерфорд**
1871 - 1937 гг.

В 1911 г. Резерфорд провел опыты по исследованию состава и строения атома.



Модель атома Резерфорда



Свойства радиоактивного излучения

Интенсивность излучения с течением
длительного промежутка времени заметно не
изменяется

На него не влияют такие факторы как нагревание,
увеличение давления и даже химические реакции,
в которые вступает радиоактивный элемент

Радиоактивность сопровождается выделением
энергии, при этом само вещество претерпевает
какие-то глубокие изменения