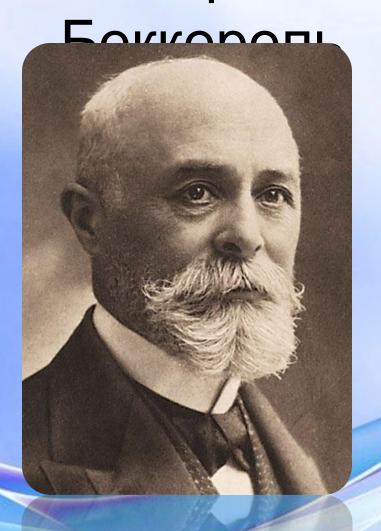
Радиоактивно сть. Модели атомов

Анри



1852-1908



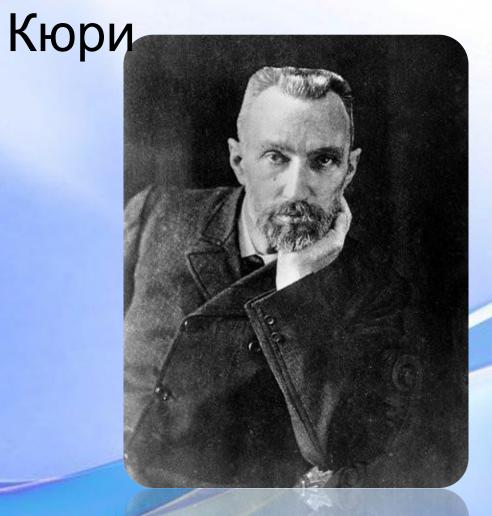
Изображение фотопластинки Беккереля, которая была засвечена излучением солей урана. Видна тень металлического мальтийского креста, помещённого между пластинкой и солью урана.

Радиоактивность – способность атомов некоторых химических элементов к самопроизвольному излучению.

Мария Склодовская-Кюри и Пьер



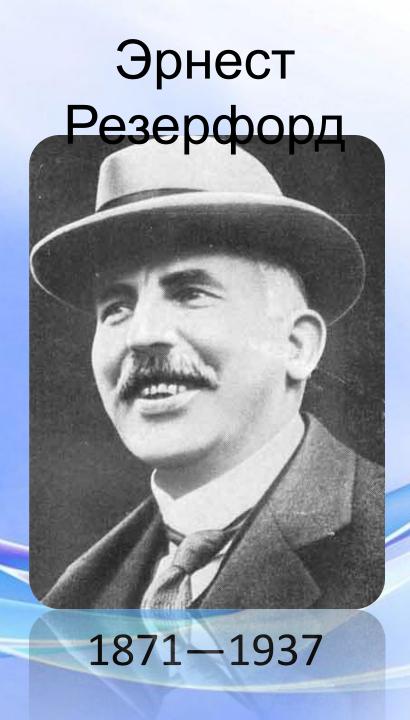
1867-1934



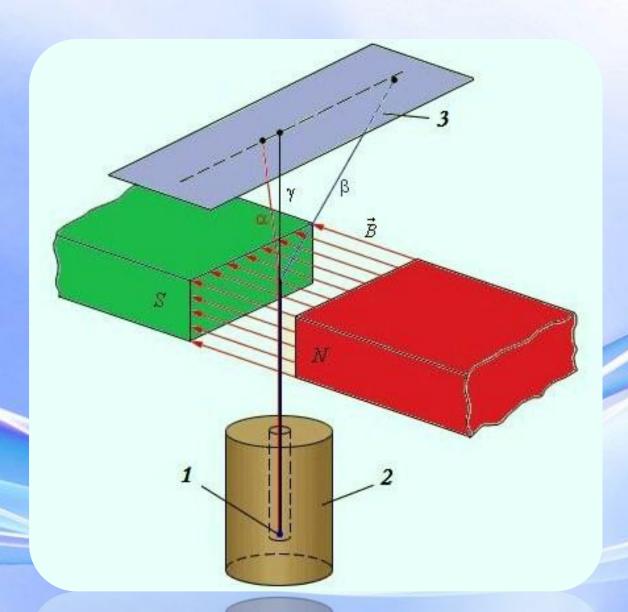
1859-1906



В 1898 г.
Мария Кюри и Пьер Кюри обнаружили радиоактивность тория, позднее ими были открыты радиоактивные элементы полоний и радий.

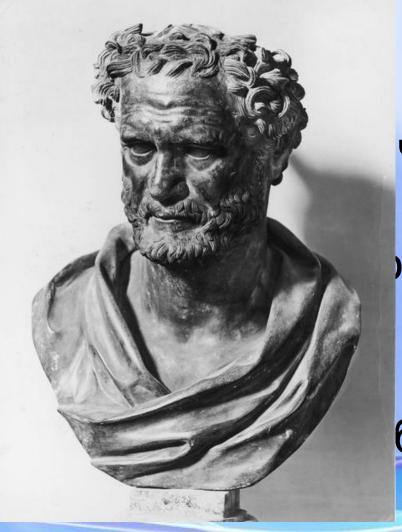


1899 год





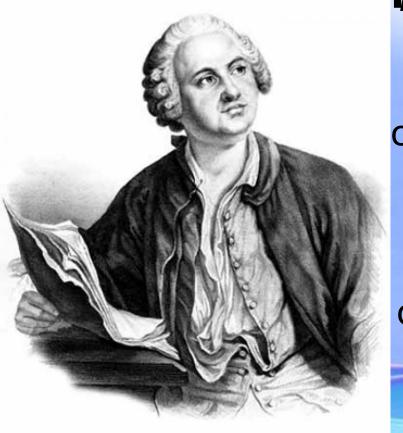
Кусочки материи



Демокрит полагал, что свойства того или иного вещества пределяются формой, массой и прочими характеристиками бразующих его атомов.

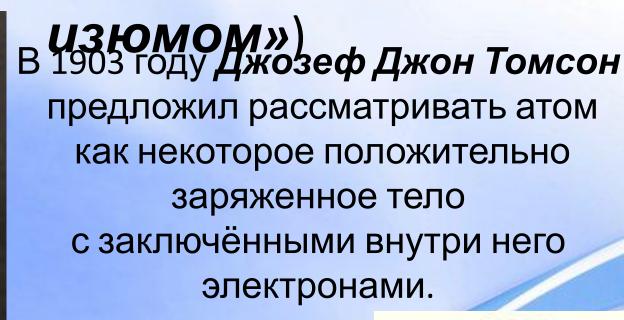
Корпускулярнокинетическая

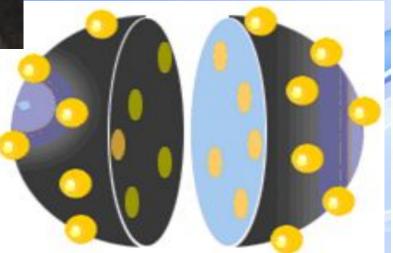
теория лепласов утверждает,

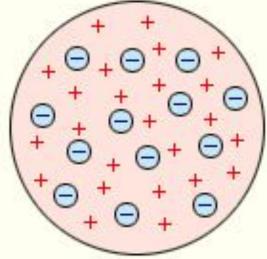


что все вещества состоят из «корпускул» — «молекул», оторые являются «собраниями» «элементов» — «атомов». Именно М. В. Ломоносову принадлежит мысль о «внутреннем вращательном ("коловратном") движении частиц» - скорость вращения сказывается повышением температуры.

Модель атома Томсона (модель «Пудинг с







Ранняя планетарная модель атома Нагаоки.



В 1904 году японский физик Хантаро Нагаока предложил модель атома, построенную по аналогии с планетой Сатурн. В этой модели вокруг маленького положительного ядра по орбитам вращались электроны, объединённые в кольца

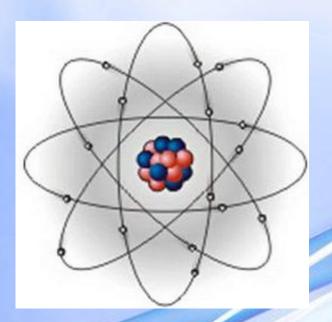
Модель ока эла онибочной.

Планетарная модель атома Бора-Резерфорда

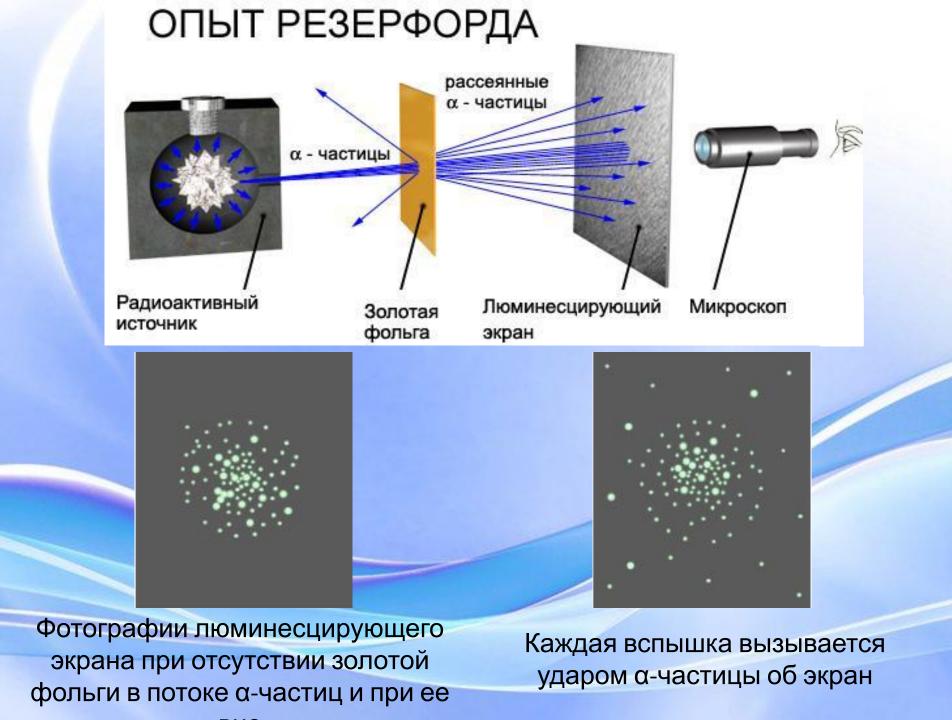


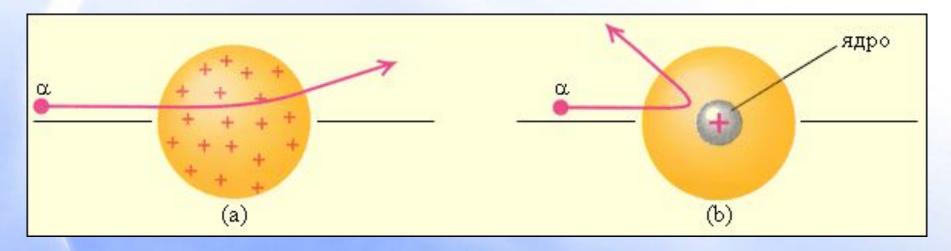
Эрнест Резерфорд

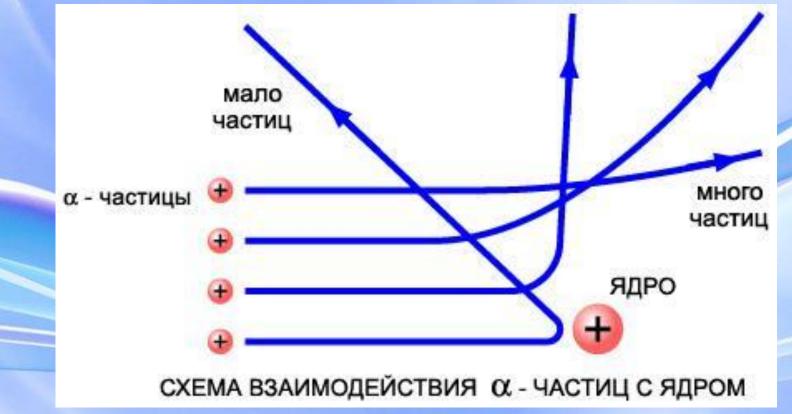
1911 год



Атом - подобие планетной системы, в которой электроны движутся по орбитам вокруг расположенного в центре атома тяжёлого положительно заряженного ядра.







Заполните таблицу:

Виды излучения	Поведение в электрических и магнитных полях.	Природа излучения
α-излучение		
β-излучение	1 5	
ү-излучение		