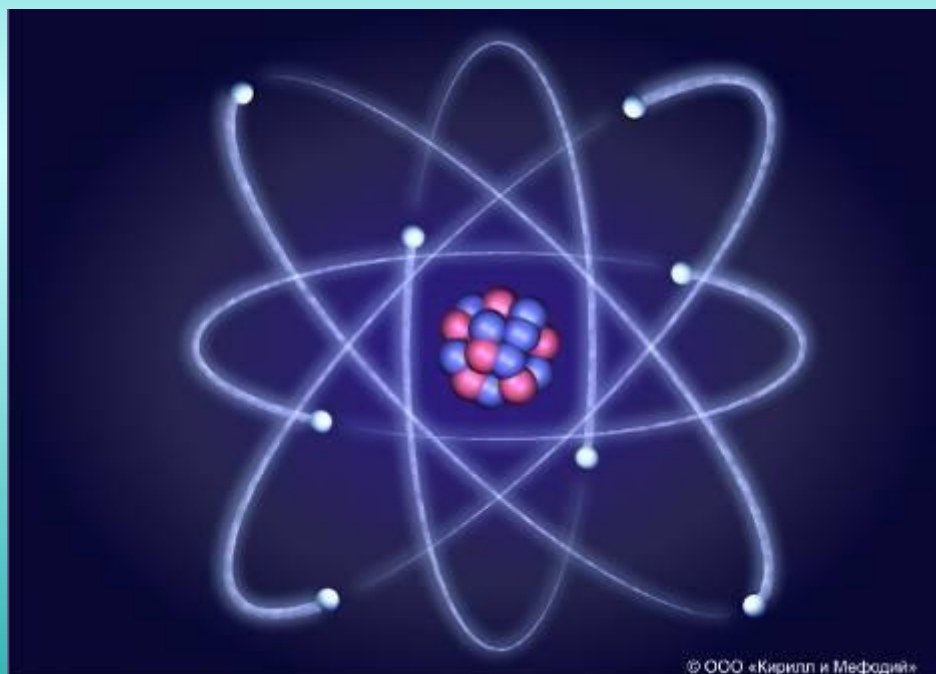


Открытие,
разрушившие
представление о
неделимости атома

...Факты, не объяснимые существующими теориями, наиболее дороги для науки, от их разработки следует по преимуществу ожидать ее развития в ближайшем будущем.

А. М. Бутлеров





Майкл
Фарадей
1791-1867

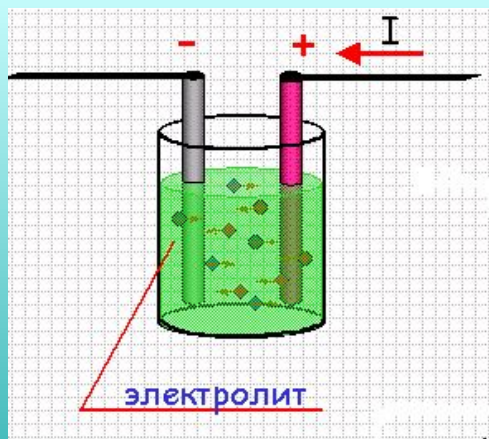
1833 ГОД

В ходе опытов
был открыт
закон
электролиза,
который
позволил
сделать вывод,
что ионы
способны
переносить не
произвольный,
а строго
определенный
заряд.

$$\left. \begin{aligned} m_{oi} &= \frac{M}{N_A} \\ q_{oi} &= n e \end{aligned} \right\}$$

$$m = k I \Delta t$$

$$e = \frac{M}{n m N_A} I \Delta t$$



электролиз

1874 год

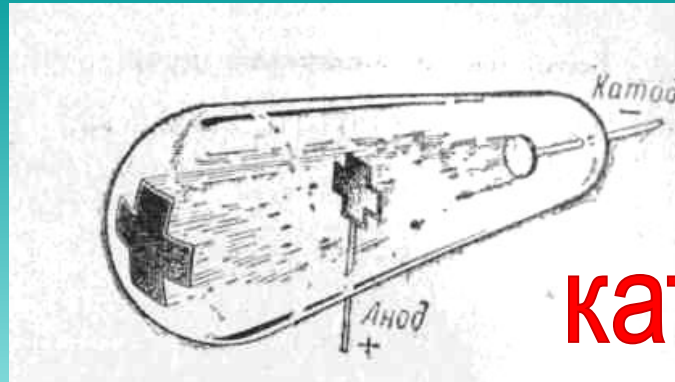
Джонс
тон Стони

"атом электричества" - элементарный заряд

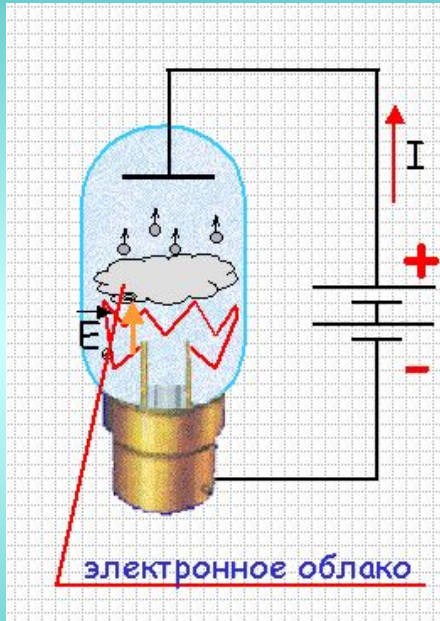
10^{-20} Кл

Уильям
Крукс

1879 год



катодные лучи



представляли из себя поток отрицательных частиц, исходящих из катода под действием сильного электрического поля. Причем свойства катодных лучей не зависели от природы газа в трубке и вещества катода. Значит отрицательные частицы входят в состав всех атомов.

1891 год
Д.Стони

предложил называть такие частицы электронами

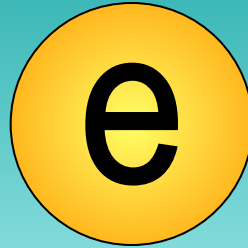
АНГЛИЯ

1879 год

ГЕРМАНИЯ



Джозеф
Джон
Томсон



открытие электрона

Евгений
Вихерт

$$\frac{e}{m} = 1,759 \cdot 10^8 \text{ Кл/г}$$

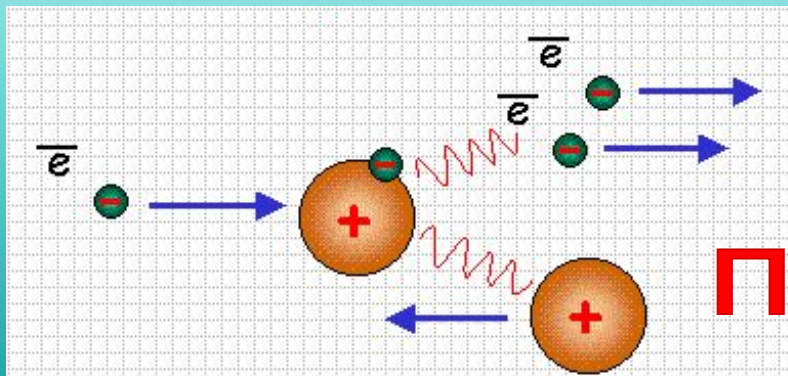
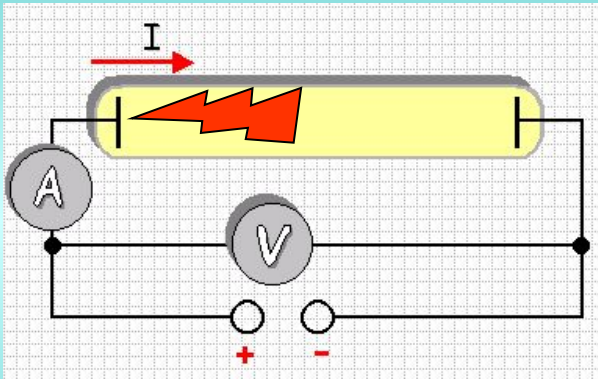
Существование материальной частицы меньше атома, вызвало бурю в научных кругах. Открытие электрона и обнаружение электронов в составе всех атомов было первым доказательством сложности их строения.

Евгений
Гольдштейн

1886 год

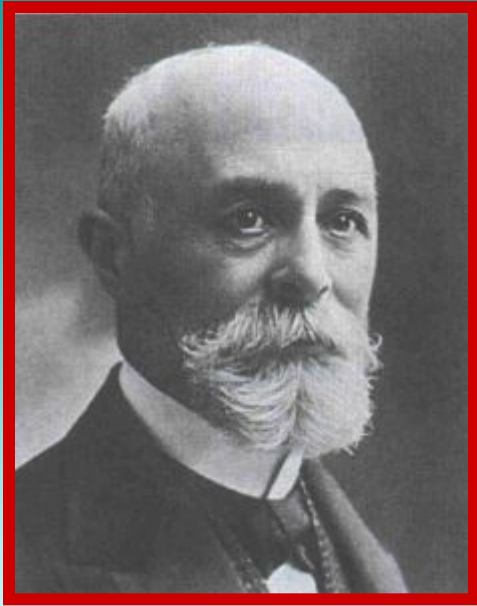
каналовые лучи

В атомах
существуют
положительные
заряды



$$m = 1,67 \cdot 10^{-24} \text{ г}$$

ПРОТОН



Антуан-
Анри
Биккерель

1896 год

радиоактивность

**это явление испускания
атомами невидимых
проникающих излучений**
(от лат. *radius* — луч)



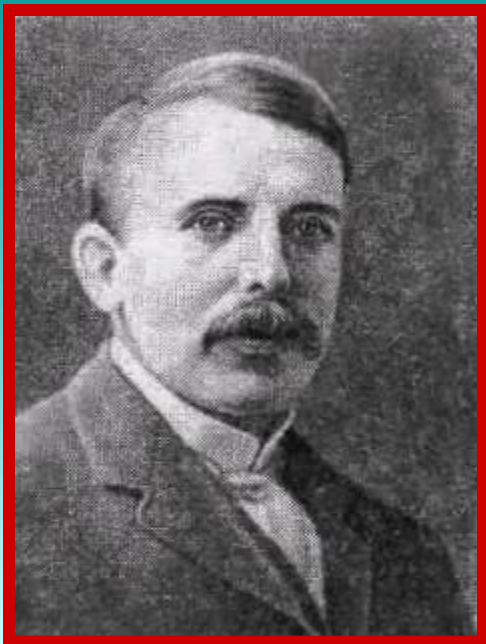
1898 год

Мария
Склодовская-
Кюри

радий
полоний



Пьер
Кюри

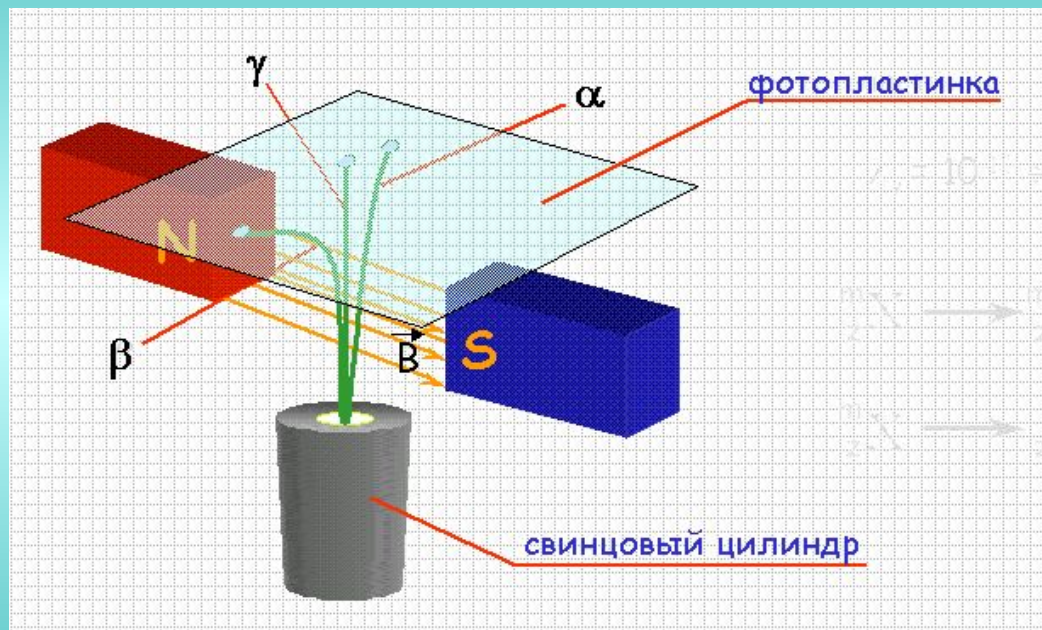


Эрнест
Резерфорд

1899-1990 год

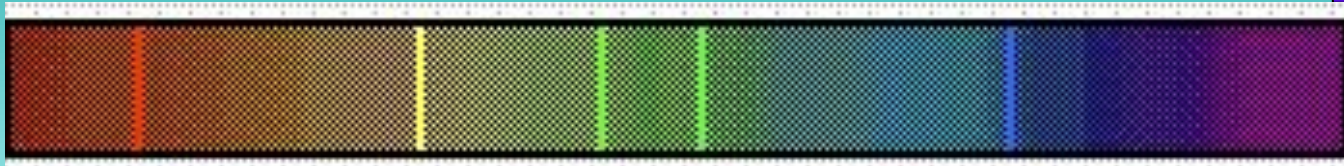
П. Виллар

радиоактивное излучение неоднородно

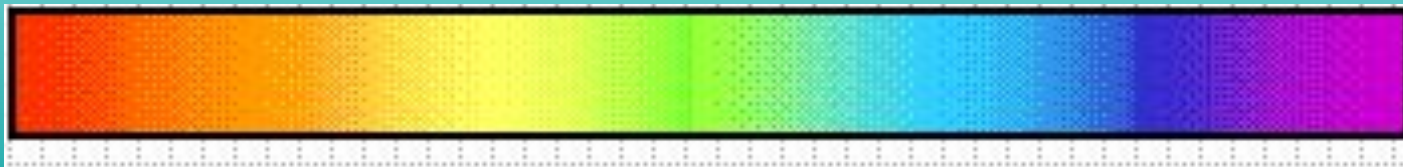


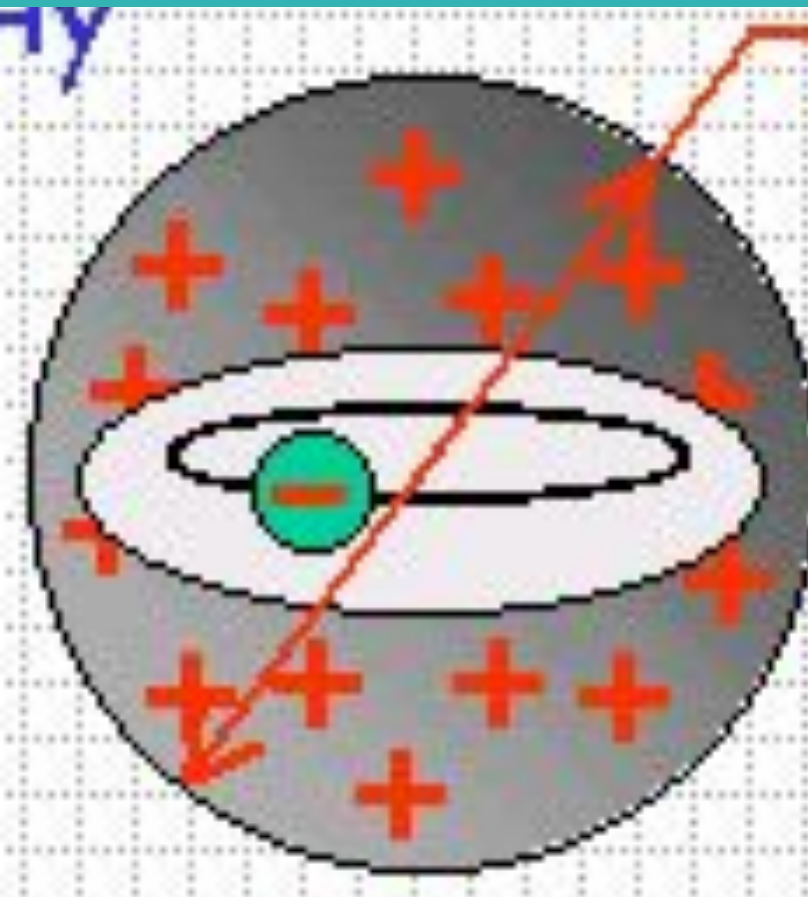
В 1899 г. А. Беккерель доказал, что **β-лучи** есть не что иное, как **поток электронов**, движущихся со скоростями, близкими к скорости света.

линейчатые спектры



Совокупность наблюдаемых при этом разноцветных линий называется *линейчатым спектром испускания*. Линейчатый спектр испускания любого химического элемента не совпадает со спектром испускания всех других химических элементов. Каждая отдельная линия в линейчатом спектре образуется светом с определенной длиной волны (определенной частотой).





Одним из главных результатов новых исследований было изменение понятия об атоме, который стало необходимо рассматривать как сложное образование, построенное из противоположно заряженных частиц.