

Открытие электрона

1874 г. **Дж. Стоуни**. Электричество состоит из элементарных зарядов, связанных с атомами. Ввел термин «**электрон**».

1869-1875 гг. **У. Крукс**. Катодные лучи.

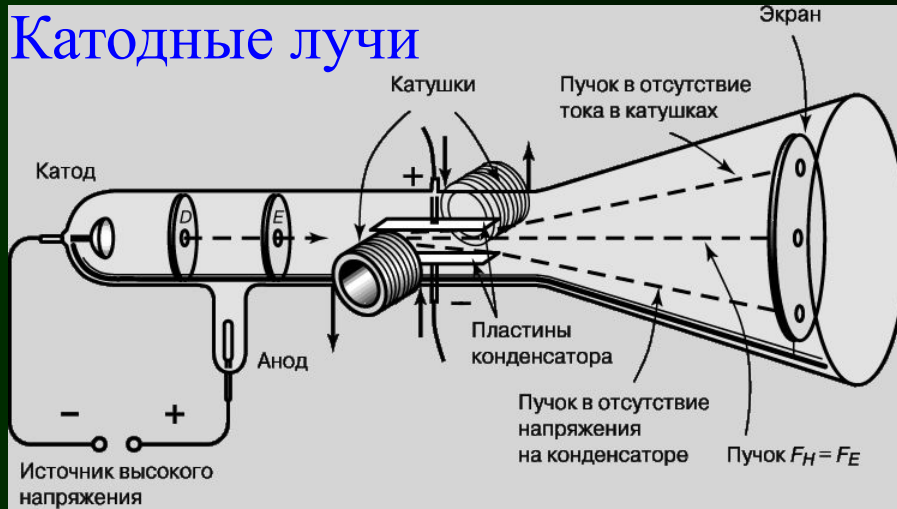


1895 г. **Ж. Перрен**. Отклонение катодных лучей в электрическом поле. Отрицательные частицы.

Опыты Томсона

1897 г. Дж.Дж.Томсон, Э.Вихерт. Определение e/m .

Катодные лучи



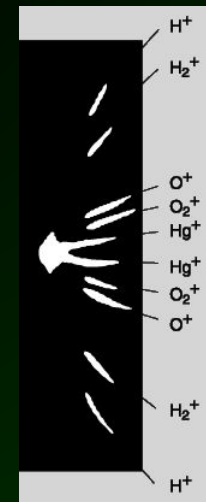
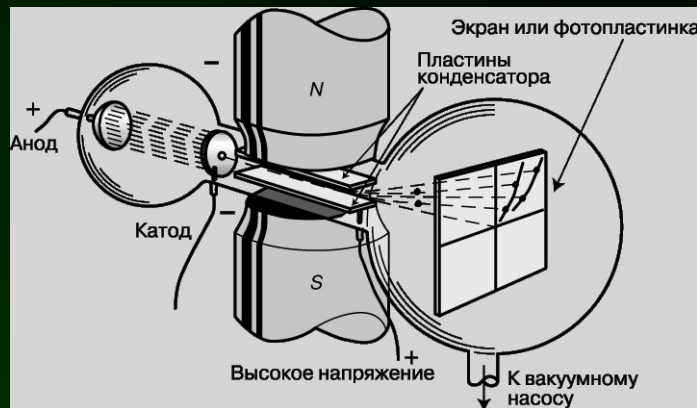
$$F_E = eE; \quad F_B = evB;$$

$$mv^2/2 = eU$$

$$\frac{e}{m} = \frac{1}{2U} \left(\frac{E}{B} \right)^2$$

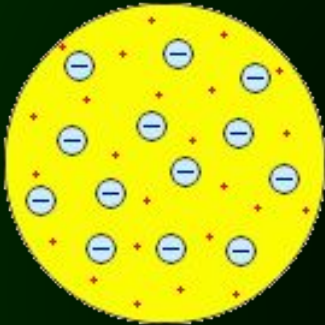
Точное значение заряда электрона – Р.Милликен, 1917г.

Каналовые лучи

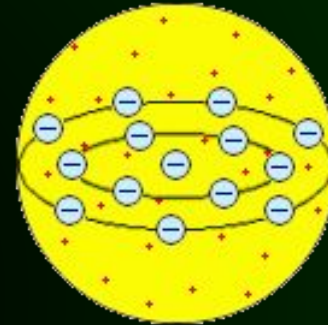


Классическая модель атома

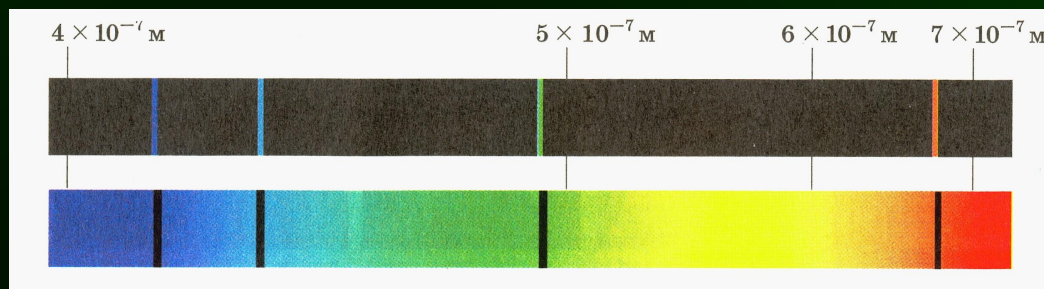
1902 г. У. Томсон



1904 г. Дж.Дж. Томсон



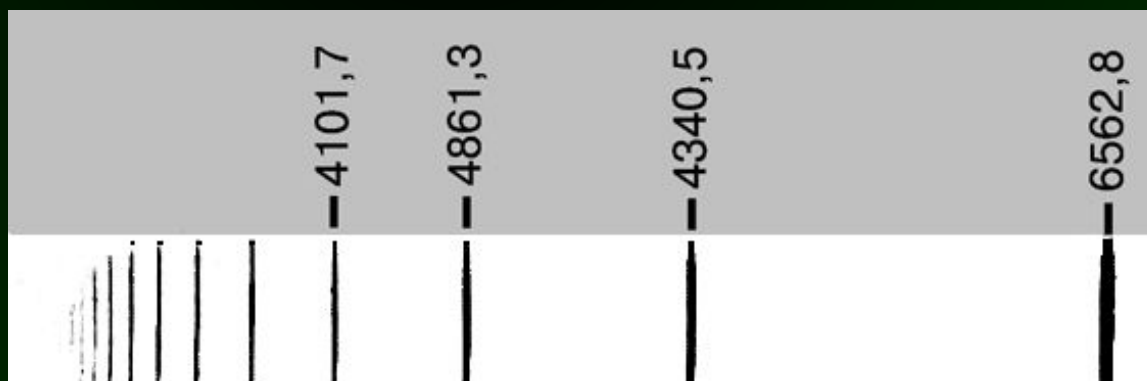
Спектр атома водорода



1885 г. Формула Бальмера

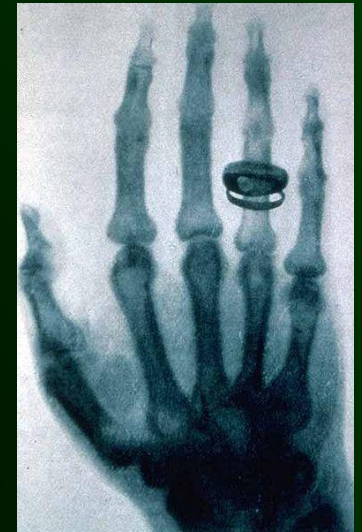
$$\frac{1}{\lambda} = R_H \left(\frac{1}{4} - \frac{1}{n^2} \right), n = 3, 4, 5, \dots$$

$$\lambda \approx 364,56 \text{ (нм)}$$



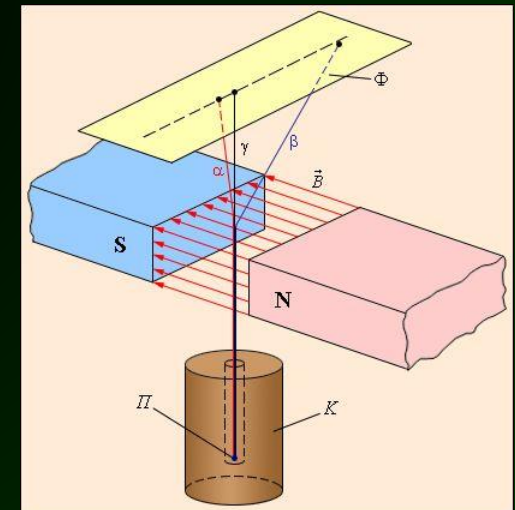
Радиоактивность

1891 г. **В.Рентген**. Открытие рентгеновских лучей.



1896 г. **А.Беккерель**. Открытие радиоактивности

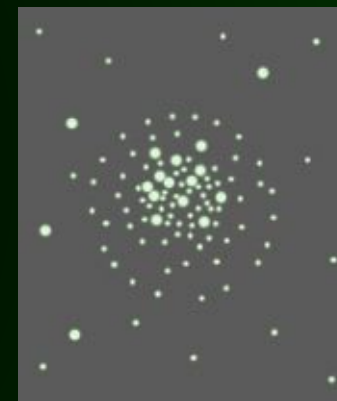
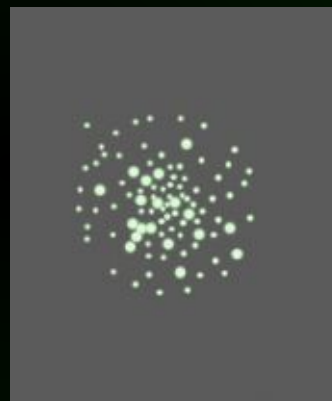
1899 г. **Пьер и Мария Кюри**. Сложный состав радиоактивного излучения.



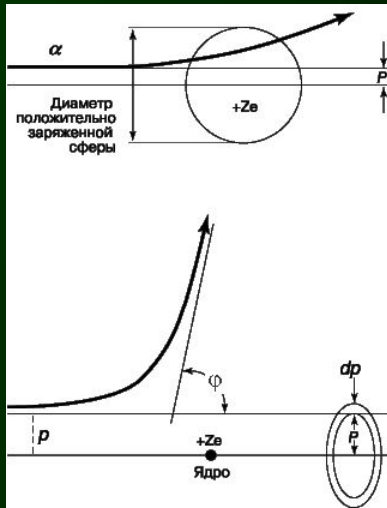
Опыты Резерфорда

1911 г. Э.Резерфорд, Г.Гейгер, Э.Марсден.

Рассеяние α -частиц.



Опыты Резерфорда



$$df = \frac{nd}{4} \left(\frac{2Ze^2}{Mv^2} \right)^2 \frac{1}{\sin^4(\phi/2)} d\Omega$$

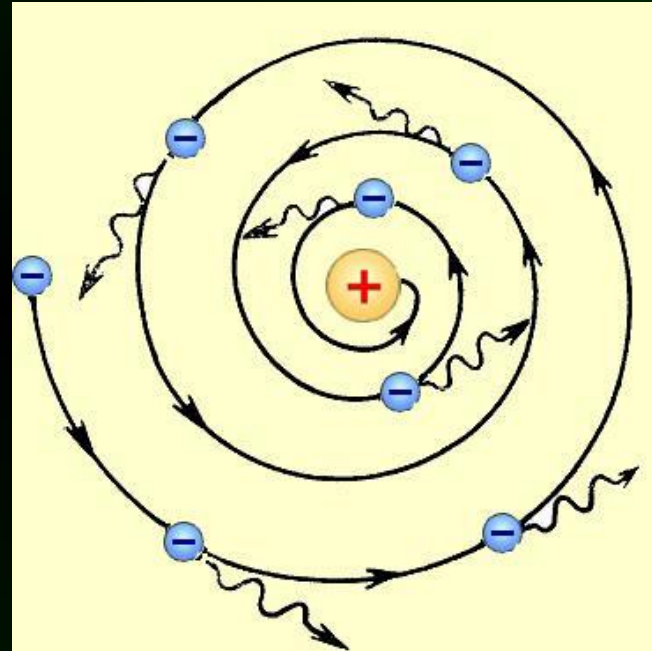
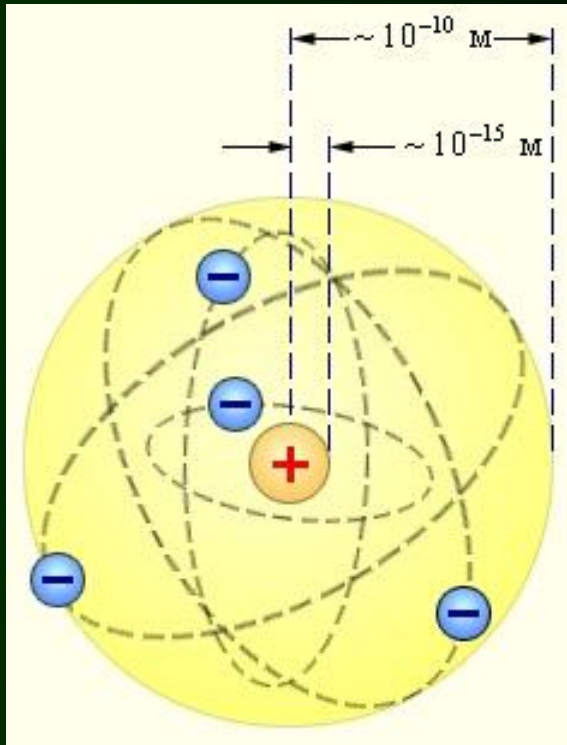


Вероятность рассеяния на углы
больше 90°

Теория: 10^{-3500}

Эксперимент: $1/8000$

Планетарная модель атома



Постулаты Бора

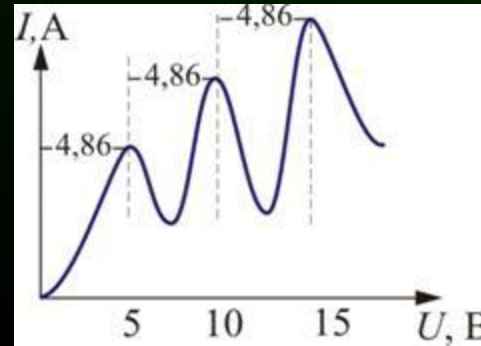
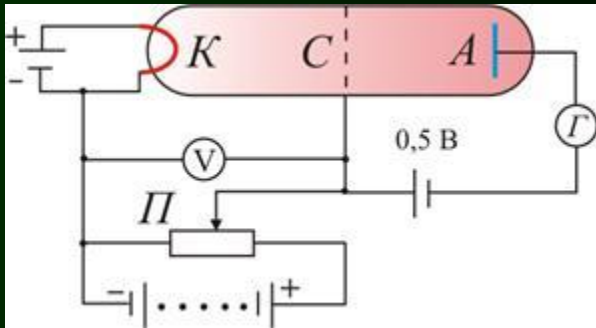
1913 г. Нильс Бор

1. Разрешены только такие круговые орбиты, для которых момент импульса равен целому числу в единицах постоянной Планка. Двигаясь по таким орбитам электроны не излучают.

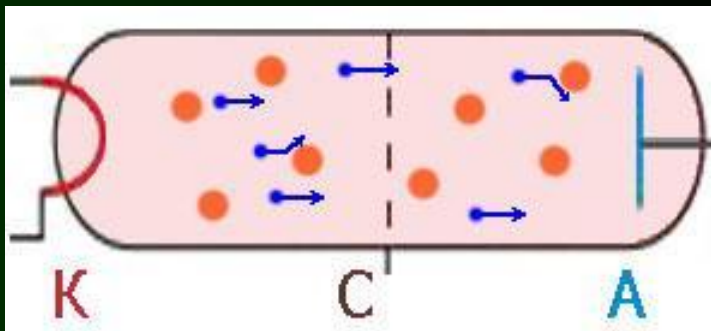
2. Излучение возникает только при переходе электрона с одной разрешенной орбиты на другую. Частота этого излучения определяется разностью энергий атома в начальном и конечном состояниях.

Опыты Франка и Герца

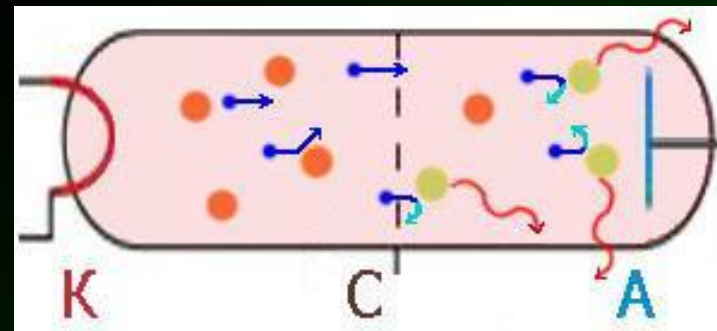
1914 г. Дж. Франк, Г. Герц



$\lambda = 253,7 \text{ (}\text{\AA}\text{)}$



$U < 4,9 \text{ В}$



$U > 4,9 \text{ В}$

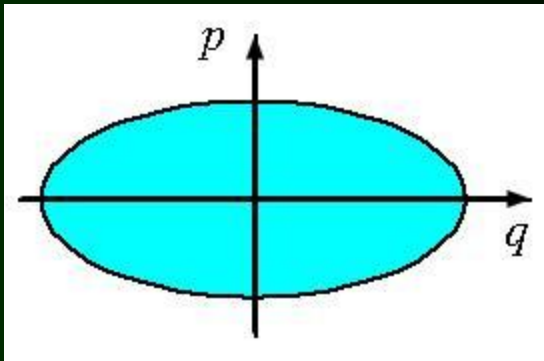
Нобелевская премия 1925 г.

Теория Бора

Гармонический осциллятор

$$E_n = \frac{p^2}{2m} + \frac{m\omega^2 q^2}{2} = n\hbar\omega$$

$$\frac{q^2}{2n\hbar/m\omega} + \frac{p^2}{2m\hbar\omega} = 1$$



Фазовая траектория

$$S = \oint p dq = 2\pi n\hbar = \oint p dq$$

$$\oint L d\varphi = 2\pi n\hbar$$

Квантование момента импульса

$$L = mvr = n\hbar$$

Теория Бора

Движение электрона по круговой орбите

$$\frac{mv^2}{r} = \frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0 r^2} \quad L = mvr = n\hbar$$

$$r_n = \frac{4\pi\epsilon_0 \hbar^2}{mZe^2} n^2$$

Боровский радиус

$$a_0 = 4\pi\epsilon_0 \hbar^2 / me^2 = 0,529 \text{ \AA}$$

$$r_n = \frac{a_0 n^2}{Z}$$

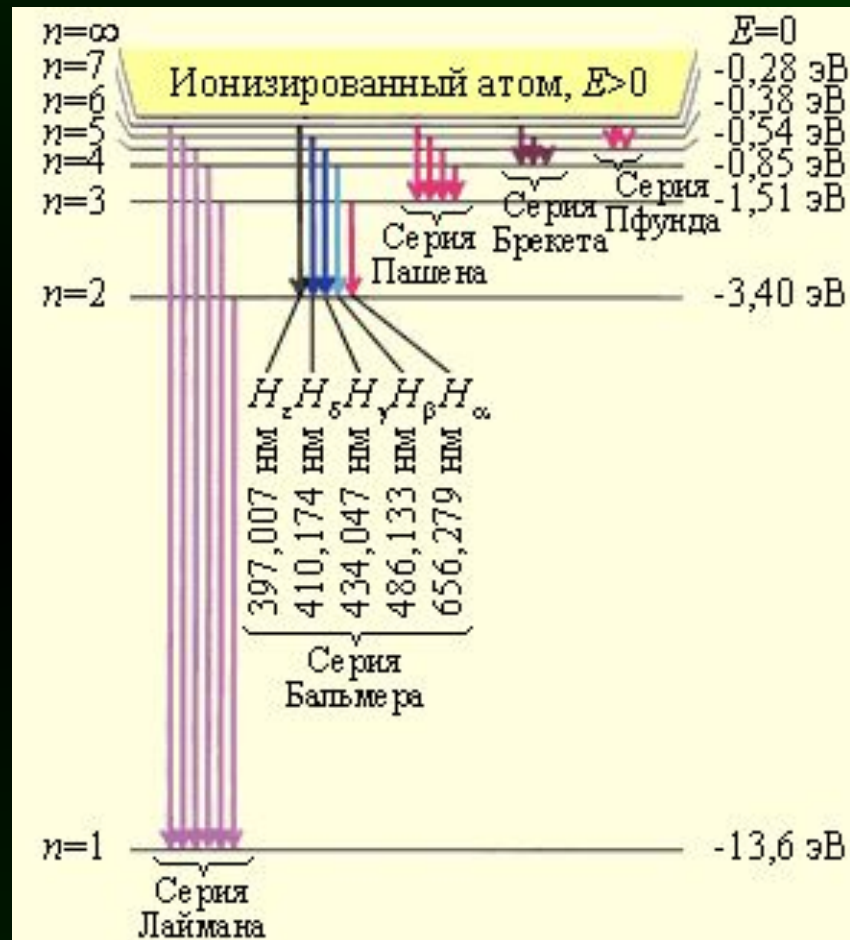
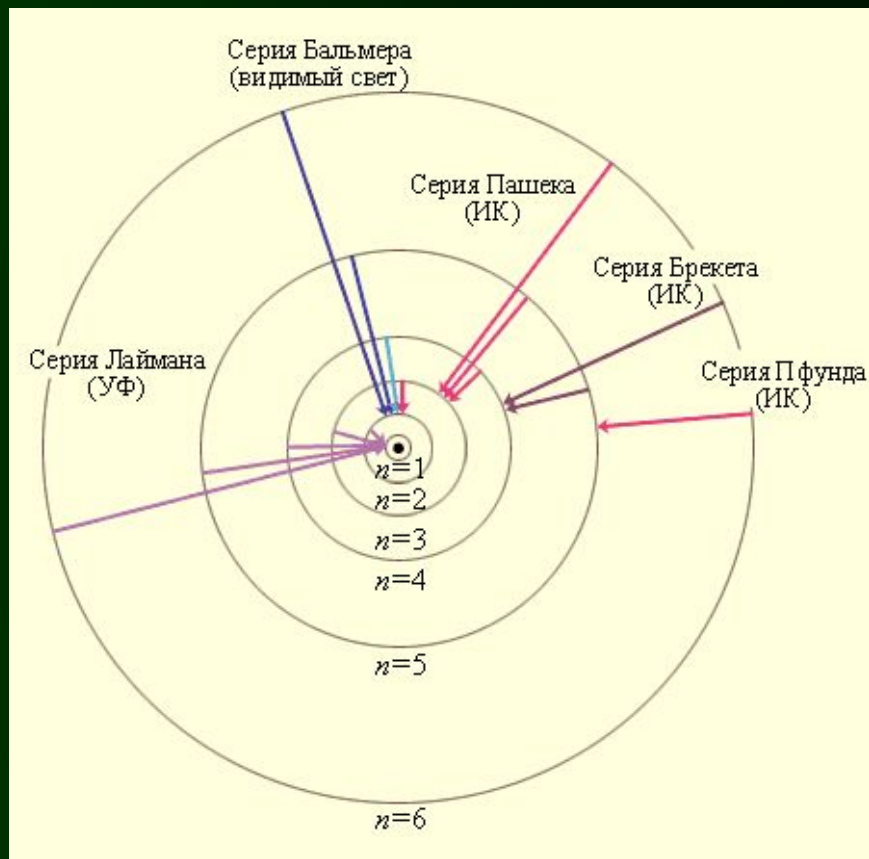
Энергия атома водорода

$$\frac{mv^2}{2} = \frac{1}{2} \frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0 r} \quad E = \frac{mv^2}{2} + \left(-\frac{Ze^2}{4\pi\epsilon_0 r} \right) = -\frac{Ze^2}{8\pi\epsilon_0 r}$$

$$E_n = -\frac{me^4 Z^2}{32\pi^2 \epsilon_0^2 \hbar^2} \frac{1}{n^2}$$

$n = 1, 2, \dots$ – главное квантовое число

Спектральные серии



Спектральные серии

Комбинационный
принцип Ритца

$$\tilde{\nu} = \frac{1}{\lambda} = \frac{\nu}{\tilde{h}} = T_m - T_n; \quad m < n$$

Термы

$$T_n = \frac{R}{n^2}$$

Постоянная Ридберга

$$R_\infty = \frac{me^4}{(4\pi)^3 \epsilon_0^2 ch^3} = 109737 \text{ нм}^{-1}; \quad R_\infty c = 3,288 \cdot 10^{15} \text{ с}^{-1}$$

Для водорода $R_H = 109678 \text{ см}^{-1}$