# Атомная физика

### Проблема: у света $\exists$ корпускулярные свойства (а не только волновые!)

- Если считать суммарную мощность излучения абсолютно черного тела по классической электродинамике (Рэлей & Джинс), то получается **абсурдный** результат ( $Wx \to \infty$ ). Но все становится разумным, если верна непонятная гипотеза **Макса Планка** о том, что излучение не непрерывно, а возможно лишь порциями  $\varepsilon = h\nu$ , где  $h = 6.624 \cdot 10^{-27}$  эрг (постоянная Планка), а  $\nu$  -частота излучения.
- В рентгеновском спектре  $\exists$  **левая граница** ( $\lambda \geq \lambda_{min}$ ), зависящая от напряжения питания рентгеновской трубки U:  $\lambda_{min}[\mathring{A}]=12350/\mathrm{U}[\mathrm{V}]$ . То есть, вроде как и в самом деле один электрон с E=eU не может породить фотон с  $h\nu=\varepsilon>E$ .
- Фотоэффект: ток не зависит от напряжения ( $\exists$  насыщение), но пропорционален интенсивности облучения светом; тока нет совсем, если  $\lambda \geq \lambda_{\min}$  (то есть, если энергия одного фотона < работы выхода электрона из облучаемого металла). При уменьшении  $\lambda$  энегрия выбитых электронов растет линейно с частотой света. Кроме того, фотоэлектроны появляются **сразу** после начала облучения (даже если свет ОЧЕНЬ слабый) то есть, нет "накопления" энергии слабой волны до порогового значения.

**Альберт Эйншнейн**: не только излучение, но и поглощение света идет **КВАНТАМИ**. Вывод: свет – это ФОТОНЫ (=кванты электромагнитного излучения). Свойства -?

• Энергия фотона:  $\varepsilon = h\nu$ 

ИК:  $\lambda = 10 \mu m$   $\varepsilon = 2 \cdot 10^{-13} \ \mathrm{эрr}$   $\simeq 0.1 \ \mathrm{эB}$  видимый свет:  $\lambda = 5000 \ \mathrm{Å}$   $\varepsilon = 4 \cdot 10^{-12} \ \mathrm{эрr}$   $\simeq 2.5 \ \mathrm{sB}$ 

X-лучи:  $\lambda{=}0.1~{
m \AA}~~arepsilon=2\cdot 10^{-7}~{
m эрг}~~\simeq 70~{
m кэB}$ 

Корпускулярные св-ва проявляются сильнее при больших энергиях (малых  $\lambda$ )

- Масса фотона =0 (т.к. фотон *по определению* движется со скоростью света, а энергия не  $\infty$ , то его масса по законам релятивистской механики просто обязана быть  $\equiv 0$ ).
- Количество движения (импульс) фотона связан с его энергией:

$$E^{2} = (mc^{2})^{2} + (pc)^{2}$$
  $(m=0) \Rightarrow E = pc \Rightarrow p = \frac{h\nu}{c}$ 

И действительно, известно "световое давление"!

• Артур Комптон (1923): рассеяние X-лучей. Среди рассеянных  $\exists$  лучи не только с  $\lambda = \lambda_0$ , но и с  $\lambda > \lambda_0!!!$ 

Объяснение: до рассеяния был фотон с энергией  $h\nu_1$  и импульсом  $\vec{p}_{\gamma}$  + покоящийся  $e^-$ . После рассеяния  $e^-$  приобрел отдачу (энергию  $E_e$  и импульс  $\vec{p}_e$ ), а фотон ЭТО ЖЕ потерял:  $h\nu_2 = h\nu_1 - E_e$ ,  $\vec{p}_2 = \vec{p}_1 - \vec{p}_e$ . Если все аккуратно посчитать, то можно получить известную формулу:

$$E_1-E_2=rac{E_1E_2}{mc^2}\left(1-\cosarphi
ight)$$
 или  $\lambda_2-\lambda_1=rac{hc}{mc^2}\left(1-\cosarphi
ight)$ 

где  $\varphi$  – угол рассеяния фотона.

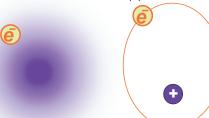
Но и волновые свойства света никто не отменял (интерференция, дифракция, поляризация, отражение, преломление)...

Накопилось много фактов, толкающих к созданию новой (не классической) физики, которая бы все это как-то объясняла.

## Проблемы со строением атома.

#### Модель Томсона Модель Резерфорда

Атом – это равномерно (или почти равномерно) положительно заряженный шарик, и в нем мечутся точечные отрицательные электроны).



Атом – это положительно заряженное точечное массивное ядро, и вокруг него (как планеты вокруг Солнца) летают точечные отрицательные электроны).

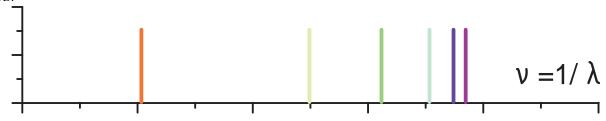
Первая модель: почему заряженный рыхлый шарик не разваливается? Если он не рыхлый – то как электрон через него проникает?

Вторая модель лучше. Но непонятно: почему движущийся электрон не излучает и почему он не падает на ядро?

Опыт Резерфорда по рассеянию  $\alpha$ -частиц: если бы шарик был рыхлым, то не было бы рассеяния на большие углы (а оно бывает). Вывод: ядро есть! Но почему же нет излучения?...

# Проблемы с оптическими спектрами.

**Бальмер** (Базель, 1885): в линейчатых спектрах испускания  $\exists$  какая-то странная закономерность.



$$\lambda_n = \lambda_0 \cdot \frac{n^2}{n^2 - 4}$$

где n – некоторое целое число: n=3, 4, 5, ...

В спектроскопии традиционно вместо обычной частоты принято использовать волновое число  $\nu$  (сколько  $\lambda$  уместится в 1 см):

$$\nu \equiv \frac{1 \text{cm}}{\Gamma} \qquad [\nu] = cm^{-1}.$$

Так вот, у Бальмера получилось, что для многих атомов  $\nu = A - R/n^2$ .

Позднее **Ридберг** (Лунд, Швеция, 1888) определил, что A=R/4 (выполняется очень точно!), и тогда можно сказать, что

$$\nu = R \cdot \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{n^2}\right) \qquad R = 109737.316 \ cm^{-1}$$

(потом эту константу R назвали постоянной Ридберга).

Получалось, что есть какие-то ТЕРМЫ (наподобие энергетических уровней), и излучение – это комбинация РАЗНОСТЕЙ между термами. Для них даже придумали названия: 1S, 2P, 3P, 4D, и т.д.

В это время **Нильс Бор** (Копенгаген, 1913) как раз думал об устройстве атома. "Как только я увидел формулу Бальмера, весь вопрос стал мне немедленно ясен."

### Атом, который построил Бор

Есть дискретные стационарные состояния атома. Находясь в них, атом ничего не излучает. Излучение возникает (или поглощается) только при переходе между состояниями. Что это за состояния? Бор: стационарными являются лишь те, для которых угловой момент количества движения ( $\mathcal{L} = pr = \mathcal{I}\omega = m \cdot v \cdot r$ ) кратен целому числу:

$$\mathcal{L} = n \cdot \hbar = n \cdot \frac{h}{2\pi} \qquad \left(\hbar = \frac{h}{2\pi}\right)$$

Если считать, что электрон крутится по круговой орбите с радиусом r и удерживается на ней кулоновской силой, то:

(центростремительная сила:) 
$$\frac{mv^2}{r} = \frac{Ze^2}{r^2}$$
 (- кулоновскаяая сила)

учтем, что по Бору  $mvr = n\hbar$ , избавимся от v и затем найдем r:

$$v = \frac{n\hbar}{mr} \qquad \frac{mn^2\hbar^2}{m^2r} = Ze^2 \qquad r = \frac{n^2\hbar^2}{Zme^2}$$

Если теперь вычислить первый боровский радиус  $a_0$  (то есть, положить Z=1 и n=1), то получим нечто очень похожее на правду:

$$a_0 = \frac{hbar^2}{me^2} = 0.529$$
 Å