# Отчет по лабораторной работе №5

# Опыт Франка-Герца

Выполнили студенты 430 группы Виноградов И.Д., Шиков А.П.

## 1. Теоритическая часть

**Цель работы:** Экспериментально пронаблюдать дискретный характер поглощения энергии атомами, провести измерения потенциалов резонанса и ионизации для атома гелия

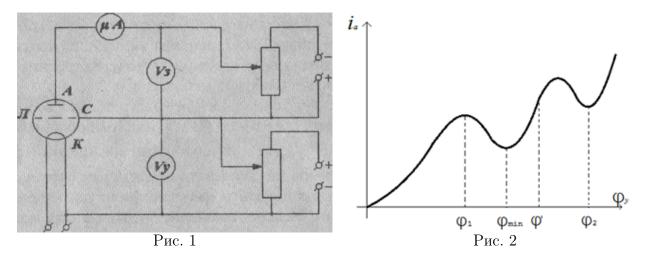
На основании проведенных экспериментов Резерфордом в 1911 г. была построена планетарная модель атома. Но устойчивость такого атома и характер его спектров невозможно было объяснить с точки зрения известных тогда классической механики и электродинамики. Для устранения указанного противоречия Н. Бор в 1913 г. предложил квантовую теорию строения атома, в основе которой лежат следующие постулаты.

- 1. Атомы могут длительно пребывать только в определенных энергетических состояниях. В этих состояниях они обладают энергиями  $E_0, E_1, E_2 \ldots, E_n$ , образующими дискретный ряд. При движении электронов по соответствующим этим состояниям стационарным орбитам никакого излучения или поглощения энергии не происходит.
- 2. При переходе из одного энергетического состояния  $E_m$ , в другое  $E_n$  поглощается или излучается строго определенная порция (квант) электромагнитной энергии. Энергия кванта связана с частотой излучения  $\nu$  следующим отношением:

$$h\nu = E_m - En,$$

где h - постоянная Планка.

Ставшие классическими эксперименты, выполненные в 1913 г. Д.Франком и Г. Герцем, непосредственно подтвердили справедливость квантовых постулатов Бора. В опыте Франка-Герца исследуются процессы столкновения электронов с атомами газа. Упрощенная схема экспериментальной установки приведена на рис.1. В баллоне лампы Д заполненной исследуемым газом, находятся три электрода: раскаленный катод К, являющийся источником электронов, сетка С и анод А. Между сеткой и катодом прикладывается разность потенциалов  $\varphi_y = \varphi_c - \varphi_k$ , ускоряющая электроны (потенциал сетки по отношению к катоду  $\varphi_y$  называют ускоряющим потенциалом). Разность потенциалов между анодом и сеткой имеет, как правило, противоположный знак и носит название потенциала задержки  $\varphi = \varphi_a - \varphi_c < 0$ .



В ходе выполнения эксперимента снимается анодно-сеточная характеристика газонаполненной лампы, т. е. зависимость анодного тока  $i_a$  от ускоряющего потенциала  $\varphi_y$  при постоянном потенциале задержки  $\varphi$ . Типичный вид этой характеристики приведен на рис.2.

На начальном участке характеристики по мере увеличения  $\varphi_y$  наблюдается монотонный рост анодного тока. В этом режиме вылетающие из катода электроны при движении к сетке приобретают сравнительно малую энергию  $W_e$  и сталкиваются с атомами газа упруго. При таких столкновениях кинетическая энергия атома изменяется слабо - на величину порядка

$$\Delta W \sim W_e \frac{m}{M} \ll W_e,$$

где m и M - массы электрона и атома соответственно, а внутреннее состояние атома не меняется. Поскольку при столкновениях атомы отбирают у электронов лишь незначительную часть энергии, последние, проходя через некоторую эквипотенциальную поверхность с потенциалом  $\varphi$ , имеют энергию, примерно равную  $e\varphi$  (здесь не учтена начальная скорость вылета электронов с катода).

При  $\varphi_y > \varphi$  электроны пролетают через сетку, имея энергию, достаточную для преодоления задерживающего потенциала, и достигают анода. Как и в обычных электронных лампах, с ростом потенциала сетки  $\varphi_y$  анодный ток возрастает. Этот процесс продолжается до тех пор, пока  $\varphi_y$  не достигнет величины так называемого первого критического потенциала  $\varphi_1$  (его называют также резонансным потенциалом), при котором электроны приобретают энергию, достаточную для возбуждения атома. Столкновения электронов, имеющих энергию  $e\varphi_1$ , с атомами могут происходить неупруго. При этом электрон в процессе столкновения всю свою энергию передает атому. Величина критического потенциала  $\varphi_1$  связана с разностью энергии возбужденного  $E_1$ , и невозбужденного  $E_0$  атомов законом сохранения энергии:

$$e\varphi_1 = E_1 - E_0.$$

Электроны, потерявшие энергию при неупругих столкновениях, не могут преодолеть задерживающего поля между анодом и сеткой и «вылавливаются» последней, поэтому анодный ток с дальнейшим ростом  $\varphi_y$  уменьшается. Так возникает падающий участок на анодно-сеточной характеристике.

При дальнейшем увеличении  $\varphi_y$  поверхность с потенциалом  $\varphi_1$  (а, следовательно, и область неупругих соударений) смещается от сетки к катоду. При  $\varphi_y \geqslant \varphi_1 + |\varphi_3|$  электроны, испытавшие неупругие соударения на пути к сетке, вновь могут набрать энергию, превышающую  $e\varphi$ , и анодный ток опять возрастает с ростом  $\varphi_y$ . Начиная со значения  $\varphi_y \geqslant 2\varphi_1$ , электроны на своем пути могут дважды неупруго столкнуться с атомами и, потеряв энергию после второго столкновения, не преодолеть задерживающий потенциал. Это приведет к появлению второго провала на анодно-сеточной характеристике. Аналогичным образом происходит падение тока и при более высоких потенциалах  $\varphi_n = n\varphi_1$ .

Заметим далее, что если на длине свободного пробега электрон может набрать энергию, большую разности энергий двух уровней  $E_n - E_1$ , то возможно возбуждение всех уровней с энергией, меньшей  $E_n$ , и даже ионизация атома, если  $E_n - E_1$  больше энергии ионизации. Поэтому уменьшение длины свободного пробега  $\lambda$  (за счет увеличения давления газа внутри лампы) позволяет не только увеличить точность определения резонансного потенциала, но и избежать перекрытия различных ступеней возбуждения. С другой стороны, слишком сильное уменьшение  $\lambda$  нецелесообразно, т. к. при этом электроны до прихода в область неупругих соударений  $\Omega$  испытывают много упругих столкновений, что увеличивает их разброс по энергиям, и, следовательно, уменьшает точность определения резонансного потенциала.

Для некоторых газов, у которых величина резонансного потенциала не сильно отличается от потенциала ионизации, можно, используя эту же лампу, только при относительно больших потенциалах задержки ( $\varphi_3/\varphi_y\sim 1$ ), измерить также и потенциал ионизации.

Для этого можно использовать то обстоятельство, что при  $|\varphi_3| > \varphi_y$ , электроны, эмитированные катодом, не достигают анода, и анодный ток может быть вызван только положительными носителями заряда. В случае  $|\varphi_3| > \varphi_y \geqslant \varphi_u$  наличие анодного тока связано с процессами ионизации электронным ударом в окрестностях сетки. Когда  $\varphi_y$  достигнет значения  $\varphi_u$ , у витков сетки появится область неупругих соударений, в которой энергия электронов будет достаточна для ионизации атомов газа, и возникнет ионный ток между сеткой и анодом лампы. В анодной цепи ток в этом случае будет иметь направление, противоположное обычному и для его измерения необходимо произвести «переполюсовку» амперметра (заметим, что название «анод» в этом случае оказывается чисто условным).

Ранее утверждалось, что для точного определения резонансного потенциала необходимо избежать перекрытия различных ступеней возбуждения; а в этом случае электроны на

длине свободного пробега должны набирать энергию, не превышающую разности уровней  $E_2-E_1$ . Для ионизации же необходимо, чтобы энергия, полученная электроном на длине свободного пробега, была бы не меньше  $E_u-E_1$  ( $E_u$  - энергия, соответствующая ионизированному атому). Казалось бы, одновременное выполнение этих двух условий невозможно. Но нельзя забывать, что картины электрических полей внутри лампы при определении резонансного потенциала и потенциала ионизации будут совершенно различными. Нетрудно убедиться, что производная  $\frac{\mathrm{d}\varphi}{\mathrm{d}n}$  во втором случае будет существенно выше, следовательно, и электрон в этом случае может набрать на длине свободного пробега существенно большую энергию

$$\Delta W_{\lambda} = e\lambda \frac{\mathrm{d}\varphi}{\mathrm{d}n}.$$

# 2. Экспериментальная часть

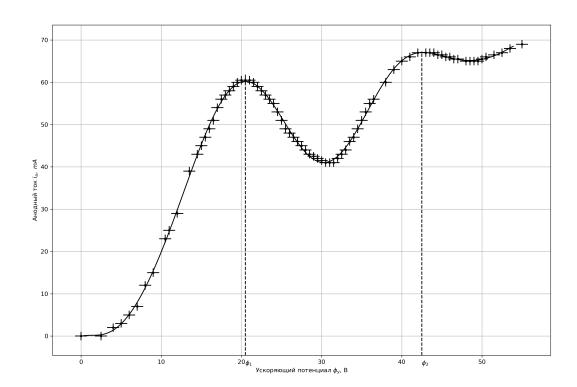
В Данной работе в качестве рабочего газа использовался гелий, при этом давление в лампе  $\rho$ =1.2 мм рт.ст.

#### 2.1. Определение резонансного уровня

Напряжение накала  $V_H = 3 \text{ B}$ 

Напряжение задержки  $V_3 = 7.5 \text{ B}$ 

График зависимости анодного тока от ускоряющего потенциала:



Резонансный потенциал  $\varphi_1 = 20.5 \pm 0.75$  Эв

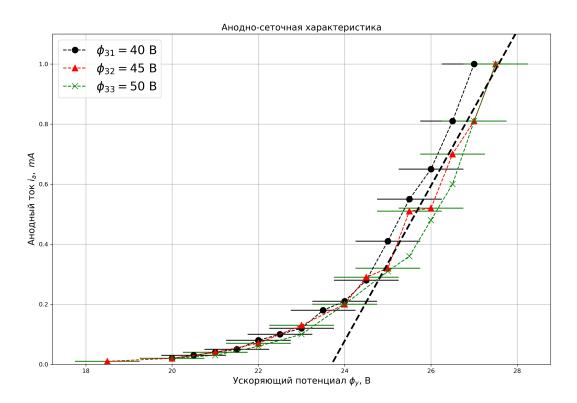
Потенциал  $\varphi_2 = 42.5 \pm 0.75$  Эв

Разность энергитических уровней  $E_1-E_0=e\varphi_1=20.5\pm0.75$  Эв

Табличное значение  $E_1 - E_0 = 21.2 \ \Im \mathrm{B}$ 

## 2.2. Определение ионизационного потенциала

При разных значениях запирающего потенциала, превышающего потенциал ускорения, была снята зависимость анодного тока от ускоряющего потенциала.



Потенциал ионизации  $\varphi_u$  определялся как значительное увеличение анодного тока при повышении ускоряющего потенциала. При значениях, близких, но меньше  $\varphi_u$  анодный ток может появляться ввиду разброса электронов по скоростям при эмитировании с катода. Электроны, обладающие большей начальной скоростью могут ионизировать атом, при том что большая часть атомов останется не ионизированными. Определенный  $\varphi_u$  составил  $\varphi_u = 23.7$  Эв

Для ионизации атомов газа необходимо, чтобы энергия, которую приобретает электрон на длине свободного пробега  $\Delta W_{\lambda}=e\lambda\frac{\mathrm{d}\varphi}{\mathrm{d}n}$  была бы не меньше энергии  $E_u-E_1=e(\varphi_u-\varphi_1)=3.2$  Эв.

## 3. Вывод

В проведенной работе был экспериментально подтвержден вид сеточной характеристики и ионного тока. Были получены значения  $\varphi_1$ ,  $\varphi_2$  и  $\varphi_u$ , напрямую связанные со свойствами исследуемого газа.