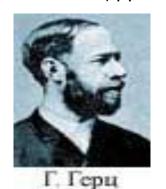
Фотоефект

Фотоелектричен ефект Фотони Квантова оптика

- Фотоефект
 - Волтамперна характеристика
 - Право напрежение
 - Обратно напрежение
- Основни закономерности
 - Проблеми на Максуеловата теория
- Уравнение на Айнщайн за фотоефекта фотони
 - Обяснение на закономерностите на фотоефекта
 - Спирачно напрежение
 - Свойства на фотоните

Фотоефект

- Външен фотоефект (фотоелектричен ефект) явлението на отделяне на електрони от метали, в резултат на облъчването им с интензивно оптично излъчване. (открит от Херц в 1887, изследван от Столетов и Халвакс през 1888-1889)
 - Наблюдава се в метали, диелектрици и полупроводници

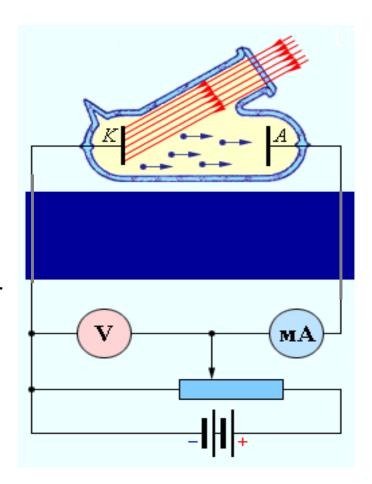




- Вътрешен фотоефект явлението при което вследствие на облъчването със светлина настъпва изменение в състоянието на електроните вътре във веществото, при което се променят електричните свойства на веществото.
 - Намира приложение в полупроводникови прибори фотосъпротивления, фотодиоди, и др.

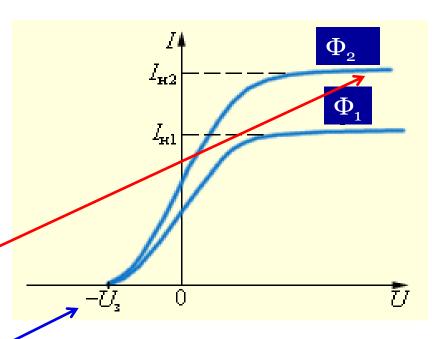
Външен фотоефект

- За наблюдение на външен фотоефект се използва фотоклетка.
 - Тя представлява вакумиран стъклен или кварцов балон в който са поставени два метални електрода - катод и анод.
 - Катодът е свързан към отрицателния полюс на източник на постоянно ЕДН.
- На тъмно във веригата не протича ток, тъй като в пространството между катода и анода няма свободни токови носители.
- При осветяване, от катода се избиват фотоелектрони, които се ускоряват от приложеното напрежение и достигат до анода.
 - Протича фотомок, който измерваме с галванометъра



Външен фотоефект

- Волт-амперна характеристика зависимост на измерения фототок от приложеното напрежение
- Право напрежение
 - Фотоот нараства с увеличаване на напрежението.
 - При определено напрежение, всички електрони достигат анода - ток на насищане.
 - Токът на насищане нараства с интензитета на излъчването.
- Обратно напрежение
 - При определена стойност на обратното напрежение - спирачно напрежение, фотомокът става равен на нула



$$eU_S = E_{k,max} = m v_{max}^2 / 2$$

Основни закономерности на външния фотоефект

- *Броят на отделените фотоелектрони* от катода за единица време при осветяване с монохроматична светлина е пропорционален на интензитета на светлината
- Максималната скорост (максималната кинетична енергия) на електроните
 - зависи от честотата на падащата светлина!
 - НЕ зависи от интензитета на падащата светлина!
- За всеки метал съществува минимална гранична честота на светлина, при която е възможен фотоефект
- Фотоефекта е *безинерционен* електрони се отделят практически едновременно с осветяването около 1 ns.

Обяснение на фотоефекта с помощта на класическата физика

- Свободните електрони, които се намират до повърхността на метала:
 - извършват принудени трептения в полето на падащата EMB
 - поглъщат енергия и амплитудите им на трептене нарастват
 - Когато енергията на трептене достигне някаква критична стойност, електронът може да се откъсне от повърхността на метала
- Отделителна работа за метал минималната енергия, необходима на електрона за да напусне повърхността на метала
 - специфична стойност за всеки метал
 - обикновено се задава с eV

Елемент	Отделителна работа (eV)
Литий	2,30
Алуминий	4,28
Мед	4,65
Желязо	4,70
Злато	5,10

Обяснение на фотоефекта с помощта на класическата физика

- С нарастването на интензитета на EMB, кинетичната енергия на електроните нараства, и следователно по-лесно биха напуснали метала
 - По-голям интензитет на падащата вълна по-голям брой отделени електрони!
 - ? Максималната скорост на електроните обаче, НЕ зависи от интензитета на ЕМВ, а зависи от честотата и!
- Възникването на фотоефект при всяка честота на вълната стига енергията, получавана от електрона да е достатъчно голяма
 - ? Съществува минимална честота на възникване на фотоефекта!
- Необходимо е известно време за натрупване на необходимата енергия от електрона за да напусне метала
 - ? Опитът показва, че фотоефектът е безинерционен!

Обяснение на Айнщайн на закономерностите на фотоефекта - постулати

- Айнщайн предлага обяснение на свойствата на фотоефекта с помощта на хипотезата за електромагнитните (светлинните) кванти: светлината се поглъща на светлинни кванти!
- Светлината с честота *v*, разпространяваща се във вакуум, представлява съвкупност от *светлинни кванти* (фотони)
 - Всеки фотон се движи със скоростта на светлината с и има количество енергия (квант енергия)

$$E = hv = h\frac{c}{\lambda}, h = 6,626 \cdot 10^{-34} [J \cdot s]$$

където h е константата на Планк.

Важно:

$$1eV = 1,6 \cdot 10^{-19} J$$

- Фотонът взаимодейства само с един електрон!
- Веществото излъчва или поглъща цяло число фотони и следователно, цяло число порции енергия!

Уравнение на Айнщайн за външния фотоефект

- Закон за запазване на енергията при поглъщането на *светлинен* $hv = A + E_{k,max}$
 - Падащия фотон отдава кванта си енергия hv на електрон при удара помежду им
 - Част от енергията отива за отделянето на електрона от повърхността
 и тази енергия е точно равна на отделителната работа
 - Друга част от енергията отива за кинетична енергия на отделения електрон
- *Предположение на Айнщайн*: *Спирачното напрежение* трябва да бъде линейна нарастваща функция на светлинната честота (Р. Миликен, 1916 г. експериментално го потвърждава)
- Уравнение на Айнщайн чрез спирачното напрежение

$$\left. \begin{array}{l} h \, v = A + E_{k,MAX} \\ E_{k,MAX} = e \, U_S \end{array} \right\} \Rightarrow e \, U_S = h \, v - A \Rightarrow U_S = (h \, v - A)/e$$

Обяснение на Айнщайн на закономерностите на фотоефекта

- Максималната кинетична енергия на отделения електрон зависи от честотата на светлината, но НЕ зависи от нейния интензитет! $E_{k,max} = h \ v A$
- За всеки метал, съществува *най-малка честота за отделяне на електрон*, независимо от това колко голям е интензитетът на светлината

$$E_{k, \text{max}} \ge 0 \Rightarrow \nu \ge \nu_{c} = A/h$$

• *Фотоелектричния ефект* е *безинерционен,* защото поглъщането на фотона от електрона се извършва практически мигновенно

Корпускулярно-вълнова двойнственост на свойствата на светлината

- Според хипотезата за електромагнитните (светлинните) кванти на Планк и Айнщайн, светлината се излъчва, разпространява и поглъща на дискретни порции електромагнитните (светлинните) кванти, наречени през 1926 г. фотони.
- Фотонът подобно на всяка движеща се частица притежава:
 Енергия, маса и импулс
 - И трите корпускулярни характеристики са свързани с вълновите характеристики – честота и дължината на вълната
- Енергията на фотона е: $E_{\Phi} = h v \Rightarrow v = E_{\Phi} / h$
- Масата на фотона е: $m_{\Phi} = E_{\Phi}/c^2$
 - винаги се движи със скоростта на светлината с и има маса на покой равна на нула!
- Импулсът на фотона е:

$$p_{\Phi} = E_{\Phi} / c = h / \lambda \Rightarrow \lambda = h / p_{\Phi}$$

Корпускулярно-вълнова двойнственост на свойствата на светлината

- Свойствата на непрекъснатост характерни за електромагнитните вълни НЕ ИЗКЛЮЧВАТ дискретните свойства характерни за електромагнитните (светлинните) кванти – фотоните!
 - С увеличаването на честотата се проявяват квантовите свойства на светлината
 - топлинно лъчение
 - фотоефект
 - С намаляването на честотата се проявяват вълновите свойства на светлината
 - интерференция
 - дифракция
- Светлината едновременно притежава свойствата на непрекъснати електромагнитни вълни и свойствата на дискретни електромагнитни (светлинни) кванти- фотони!