

Билет 12

1. Фотоэффект и его законы. Уравнение Эйнштейна для фотоэффекта. Фотоны. Дуализм волновых и корпускулярных свойств излучения.

Фотоэффект наз. испускание электронов веществом под действием света. Это было обнаружено, когда проводится опыт: проскальзывание искры между шариками облегчится, если один осветить ультрафиолетовыми лучами. Первым исследовал фотоэффект Столетов. Он установил что: 1) наиболее эффективное действие оказывает ультрафиолетовое излучение; 2) под действием света вещество теряет только отрицательные заряды; 3) сила тока, возникающего под действием света, прямо пропорциональна его интенсивности.

света, прямо пропорциональна его интенсивности.

Внутренний

фотоэффект-это

вызванные

электромагнитным излучением переходы электронов внутри полупроводника или диэлектрика из связанных состояний в свободные без вылета наружу.

Вентильный **фотоэффект**- разновидность внутреннего возникновение Э.д.с. при освещении контакта двух разных полупроводников или полупроводника и металла (при отсутствии внешнего эл. поля). З закона фотоэффекта:

1. Закон Столетова: при фиксированной частоте падающего света число фотоэлектронов, вырываемых из катода в единицу времени, пропорционально интенсивности света (сила фототока насыщения пропорциональна энергетической освещенности E_e катода).

катода).

2. Максимальная начальная скорость (максимальная начальная кинетическая энергия) фотоэлектронов не зависит от интенсивности падающего света, а определяется его частотой ν .

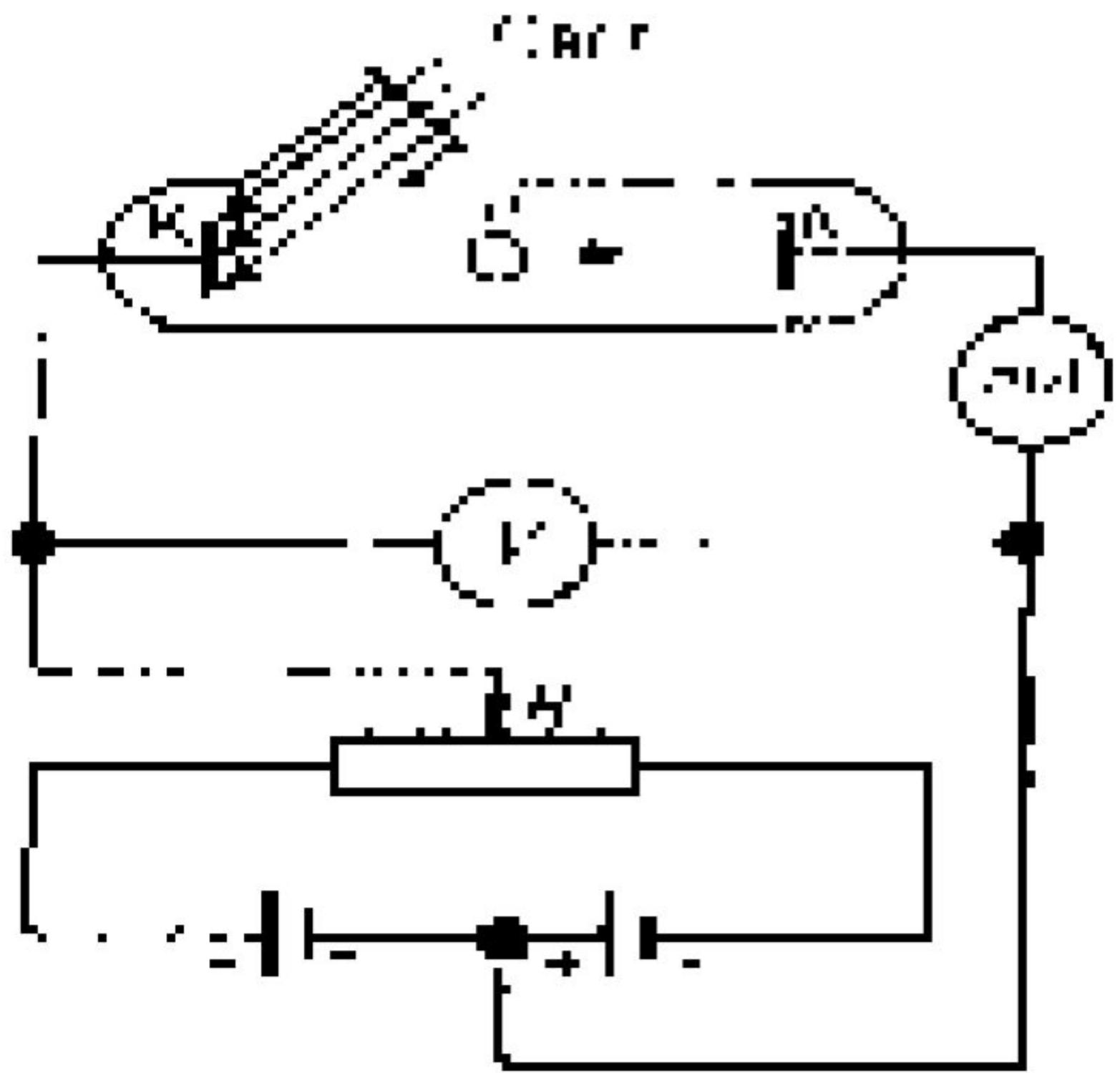
3. Для каждого вещества существует красная граница фотоэффекта, т.е. минимальная частота ν_0 света (зависящая от химической природы вещества и состояния его поверхности), ниже которой фотоэффект невозможен.

$h\nu = A + mv_{max}^2 / 2$ – уравнение Эйнштейна для внешнего фотоэффекта (объясняет 2 и 3 законы). А – работа выхода e . Максимальная кинетическая энергия фотоэлектрона возрастает с увеличением частоты падающего излучения и не зависит от его

падающего излучения и не зависит от его интенсивности (числа фотонов), т.к. ни A , ни v от интенсивности света не зависят (2 закон). Т.к. с уменьшением частоты света кинет.энергия фотоэлектрона уменьшается, то при некоторой достаточно малой частоте $v=v_0$ кинет.энергия фотоэлектронов станет равной 0 и фотоэффект прекратится (3 закон). Получили $v_0=A/h$ - красная граница фотоэффекта для данного металла. Согласно гипотезе световых квантов Эйнштейна, свет испускается, поглощается и распространяется дискретными порциями, названными **фотонами**. Энергия фотона $\epsilon_0=hv/c^2$. Его масса находится из закона взаимосвязи массы и энергии $m_\gamma=hv/c^2$. Из отношения $E=\hbar\omega$ следует, что 1) масса покоя

Из отношения $E=\hbar\omega$ следует, что 1) масса покоя фотона равна 0 2) фотон всегда движется со скоростью $p=\hbar 2\pi/\lambda=\hbar k$ (k -волновое число). p и k направлены в сторону распространения волны.

Свет, обладая одновременно корпускулярными и волновыми свойствами, обнаруживает определенные закономерности в их проявлении. Так, волновые свойства света проявляются в закономерностях его распространения, интерференции, дифракции, поляризации, и корпускулярные – в процессах взаимодействия света с веществом. Чем больше длина волны, тем меньше энергия и импульс фотона и тем труднее обнаружаются квантовые свойства света (с этим связано существование красной границы фотоэффекта).



Освобождаясь от индекса i , приходим к окончательному выражению $\langle n \rangle = \frac{1}{e^{\frac{E-\mu}{kT}} + 1}$.

Это соотношение называется *распределением Ферми-Дирака*. Оно определяет среднее число ферми-частиц, находящихся в квантовом состоянии с энергией E .

Следствия из распределения Ферми-Дирака.

1. $\langle n \rangle$ не может быть больше единицы. Это означает, что в одном квантовом состоянии не может находиться более одной ферми-частицы, что согласуется с принципом Паули. Поскольку $\langle n \rangle \leq 1$, то говорят, что распределение Ферми-Дирака определяет вероятность заполнения энергетического уровня с энергией E при температуре T .

2. Химический потенциал μ для ферми-частиц может быть только положительным, т.е. $\mu > 0$. Иначе при $T \rightarrow 0$ экспонента в знаменателе обратилась бы в бесконечность, а числа заполнения - в нуль, чего быть не может.

Рассмотрим случай малых чисел заполнения, т.е. $\langle n \rangle = \frac{1}{e^{\frac{E-\mu}{kT}} + 1} \ll 1$. Это условие выполнено, если

Рассмотрим случай малых чисел заполнения, т.е. $\langle n \rangle = \frac{1}{e^{\frac{E-\mu}{kT}} + 1} \ll 1$. Это условие выполняется при $e^{\frac{\mu}{kT}} \gg 1$, тогда $\langle n \rangle \approx e^{-\frac{E-\mu}{kT}} = A \cdot e^{-\frac{E}{kT}}$, где $A = e^{\frac{\mu}{kT}}$.

Т.е. распределение Ферми-Дирака при малых числах заполнения, или, как говорят, в случае *разреженного ферми-газа*, переходит в классическое распределение Больцмана. Т.к. в распределение Больцмана в случае малых чисел заполнения переходит также и распределение Бозе-Эйнштейна, то можно сделать вывод, что *разреженные квантовые газы (и в случае бозонов, и в случае фермionов) не являются вырожденными и подчиняются классической статистике.*

Принципиальное различие между распределения Ферми-Дирака и Больцмана наблюдается при $\frac{E-\mu}{kT} < 1$. Классические частицы могут накапливаться в одном и том же состоянии в большом количестве. Для них $\langle n \rangle$ тем больше, чем меньше энергия состояния E . Что же касается ферми-частиц, то максимальное их число в одном квантовом состоянии не может превышать единицу, что согласуется с запретом Паули.

Для 12 билета

$$\langle n \rangle = \frac{1}{e^{\frac{E-\mu}{kT}} - 1}.$$

Оно описывает распределение бозе-частиц по энергиям и определяет среднее число бозе-частичек $\langle n \rangle$, находящихся в квантовом состоянии с энергией E . Величину $\langle n \rangle$ называют также числом заполнения энергетического уровня с энергией E .

Как следует из распределения Бозе-Эйнштейна, число бозе-частичек, находящихся на од-

Как следует из распределения Бозе-Эйнштейна, число бозе-частич, находящихся на одном энергетическом уровне (в одном состоянии), ничем не ограничено и при малых значениях

параметра $\frac{E-\mu}{kT}$ может оказаться очень большим. Это важная отличительная особенность бозе-частич.

Замечание. Химический потенциал μ для систем бозонов с постоянным числом частиц N может принимать только отрицательные значения, т.е. $\mu < 0$. Действительно, если бы μ мог быть положительным, то при $E < \mu$ экспонента в знаменателе была бы меньше единицы $e^{\frac{E-\mu}{kT}} < 1$ и соответствующие числа заполнения $\langle n \rangle$ стали бы отрицательными, что невозможно.

Рассмотрим случай малых чисел заполнения $\langle n \rangle \ll 1$. Это условие выполняется при

Рассмотрим случай малых чисел заполнения $\langle n \rangle \ll 1$. Это условие выполняется при

$\frac{E-\mu}{e^{\frac{E}{kT}}} \gg 1$, или $\frac{E-\mu}{kT} \gg 1$. Пренебрегая единицей по сравнению с экспонентой в знаменателе

$\langle n \rangle \approx \frac{1}{E-\mu} = A \cdot e^{-\frac{\mu}{kT}}$, где $A = e^{\frac{E}{kT}}$. Мы видим, что при малых числах заполнения, или, как говорят, в случае разреженного бозе-газа, распределение Бозе-Эйнштейна переходит в классическое распределение Больцмана.

Газ, свойства которого отличаются от свойств классического идеального газа, называется вырожденным газом. Поскольку распределение Бозе-Эйнштейна существенным образом отличается от распределения Больцмана, то газ бозонов является вырожденным газом. И только в случае малой плотности ($\langle n \rangle \ll 1$) вырождение снимается и разреженный бозе-газ ведет себя

Газ, свойства которого отличаются от свойств классического идеального газа, называется вырожденным газом. Поскольку распределение Бозе-Эйнштейна существенным образом отличается от распределения Больцмана, то газ бозонов является вырожденным газом. И только в случае малой плотности ($\langle n \rangle \ll 1$) вырождение снимается и разреженный бозе-газ ведет себя подобно идеальному газу.

Задача 12

Частичка масой m находится в одномерной умывалке. Помимо уже ширине a с бесполезно вспоминать стеклянки в основании самаене. Найдите среднее значение квадрата импульса $\langle p^2 \rangle$ в этом состоянии.

Дано:

m, a

$$\langle p^2 \rangle ?$$

Решение:

$$\psi(x) = \sqrt{\frac{2}{a}} \sin \frac{\pi x}{a}$$

$$\hat{p}^2 = \left(-i\hbar \frac{\partial}{\partial x} \right)^2 = -\hbar^2 \frac{\partial^2}{\partial x^2}$$

$$\langle p^2 \rangle = \iint_S \psi^* \hat{p}^2 \psi dS = \frac{\int_0^a \psi^* \hat{p}^2 \psi dx}{\int_0^a \psi^* \psi dx} = \frac{\int_0^a \psi^* \hat{p}^2 \psi dx}{\int_0^a \psi^* \psi dx} = \frac{\pi^2 \hbar^2}{a^2}$$