

## 2.1.9 Примеры решения задач

### 1 пример

Определить максимальную скорость  $v_{max}$  фотоэлектронов, вырываемых с поверхности серебра ультрафиолетовым излучением с длиной волны  $\lambda = 0,155 \text{ мкм}$ .

Решение. Максимальную скорость фотоэлектронов можно определить из уравнения Эйнштейна для фотоэффекта:

$$\varepsilon = A + T_{max} \quad (1)$$

где  $\varepsilon$  – энергия фотонов, падающих на поверхность металла;

$A$  – работа выхода;

$T_{max}$  – максимальная кинетическая энергия фотоэлектронов.

Энергия фотона вычисляется также по формуле

$$\varepsilon = \frac{hc}{\lambda} \quad (2)$$

где  $h$  – постоянная Планка;

$c$  – скорость света в вакууме;

$\lambda$  – длина волны.

Кинетическая энергия электрона может быть выражена или по классической формуле

$$T = \frac{m_0 v^2}{2} \quad (3)$$

или по релятивистской формуле

$$T = E_0 \left( \frac{1}{\sqrt{1 - \beta^2}} - 1 \right) \quad (4)$$

где  $\beta = \frac{v}{c}$ .

В зависимости от того, какая скорость сообщается фотоэлектрону. Скорость фотоэлектрона зависит от энергии фотона, вызывающего фотоэффект: если энергия  $\varepsilon$  много меньше энергии покоя  $E_0$  электрона, то может быть применена формула (3), если же  $\varepsilon$  сравнима по величине с  $E_0$ , то вычисление по формуле (3) приводит к ошибке, поэтому нужно пользоваться формулой (4).

Вычислим энергию фотона ультрафиолетового излучения по формуле (2)

$$\varepsilon = \frac{6,63 \cdot 10^{-34} \cdot 3 \cdot 10^8}{1,55 \cdot 10^{-7}} \text{ Дж} = 1,28 \cdot 10^{-18} \text{ Дж}$$

или

$$\varepsilon = \frac{1,28 \cdot 10^{-18}}{1,6 \cdot 10^{-19}} \text{эВ} = 8 \text{эВ}$$

Полученная энергия фотона (8эВ) много меньше энергии покоя электрона (0,51МэВ). Следовательно, для данного случая кинетическая энергия фотоэлектрона в формуле (1) может быть выражена по классической формуле (3)

$$\varepsilon = A + \frac{m_0 v_{max}^2}{2}$$

откуда

$$v_{max} = \sqrt{\frac{2(\varepsilon - A)}{m_0}} \quad (5)$$

Проверим, дает ли полученная формула единицу скорости. Для этого в правую часть формулы (5) вместо символов величин подставим обозначения единиц

$$\left( \frac{[\varepsilon - A]}{[m_0]} \right)^{1/2} = \left( \frac{1 \text{ Дж}}{1 \text{ кг}} \right)^{1/2} = \left( \frac{1 \text{ кг} \cdot \text{м}^2 / \text{с}^2}{1 \text{ кг}} \right)^{1/2} = 1 \frac{\text{м}}{\text{с}}$$

Найденная единица является единицей скорости.

Подставив значения величин в формулу (5), найдем

$$v_{max} = \sqrt{\frac{2 \cdot (1,28 \cdot 10^{-18} - 0,75 \cdot 10^{-18})}{9,11 \cdot 10^{-31}}} \frac{\text{м}}{\text{с}} = 1,08 \cdot 10^6 \frac{\text{м}}{\text{с}}$$

## 2 пример

Определить начальную активность  $A_0$  радиоактивного препарата магния  $^{27}\text{Mg}$  массой  $m = 0,2 \text{ мкг}$ , а также его активность  $A$  через время  $t = 6 \text{ ч}$ . Период полураспада  $T_{1/2}$  магния считать известным.

Решение. Активность  $A$  изотопа характеризует скорость радиоактивного распада и определяется отношением числа  $dN$  ядер, распавшихся за интервал времени  $dt$ , к этому интервалу

$$A = -\frac{dN}{dt} \quad (1)$$

знак « - » показывает, что число  $N$  радиоактивных ядер с течением времени убывает.

Для того чтобы найти  $\frac{dN}{dt}$ , воспользуемся законом радиоактивного распада

$$N = N_0 e^{-\lambda t} \quad (2)$$

где  $N$  - число радиоактивных ядер, содержащихся в изотопе, в момент времени  $t$ ;

$N_0$  - число радиоактивных ядер в момент времени, принятый за начальный ( $t=0$ );

$\lambda$  - постоянная радиоактивного распада.

Продифференцируем выражение (2) по времени

$$\frac{dN}{dt} = -\lambda N_0 t^{-\lambda t} \quad (3)$$

Исключив из формул (1) и (3)  $\frac{dN}{dt}$ , находим активность препарата в момент времени  $t$

$$A = \lambda N_0 e^{-\lambda t} \quad (4)$$

Начальную активность  $A_0$  препарата получим при  $t=0$

$$A_0 = \lambda N_0 \quad (5)$$

Постоянная радиоактивного распада  $\lambda$  связана с периодом полураспада  $T_{1/2}$  соотношением

$$\lambda = \frac{\ln 2}{T_{1/2}} \quad (6)$$

Число  $N_0$  радиоактивных ядер, содержащихся в изотопе, равно произведению постоянной Авогадро  $N_A$  на количество вещества  $\nu$  данного изотопа

$$N_0 = \nu N_A = \frac{m}{M} N_A \quad (7)$$

где  $m$ -масса изотопа;  $M$  - молярная масса.

С учетом выражений (6) и (7) формулы (5) и (4) принимают вид

$$A_0 = \frac{m}{M} \cdot \frac{\ln 2}{T_{1/2}} N_A \quad (8)$$

и

$$A = \frac{m}{M} \cdot \frac{\ln 2}{T_{1/2}} N_A e^{\frac{\ln 2}{T_{1/2}} t} \quad (9)$$

Произведем вычисления, учитывая, что  $T_{1/2} = 10 \text{ мин} = 600 \text{ с}$ ,  $\ln 2 = 0,693$   
 $t = 6ч = 6 \cdot 3,6 \cdot 10^3 \text{ с} = 2,16 \cdot 10^4 \text{ с}$

$$A_0 = \frac{0,2 \cdot 10^{-9}}{27 \cdot 10^{-3}} \cdot \frac{0,693}{600} \cdot 6,02 \cdot 10^{23} \text{ Бк} = 5,13 \cdot 10^{12} \text{ Бк} = 5,13 \text{ ТБк}$$

$$A = \frac{0,2 \cdot 10^{-9}}{27 \cdot 10^{-3}} \cdot \frac{0,693}{600} \cdot 6,02 \cdot 10^{23} \cdot e^{-\frac{0,693}{600} \cdot 2,16 \cdot 10^4} \text{ Бк} = 81,3 \text{ Бк}$$

### 3 пример

Какая доля от падающей световой интенсивности поглощается в слое полупроводника между координатами  $x_1 = 10^{-6} \text{ см}$  до  $x_2 = 2 \cdot 10^{-6} \text{ см}$ , отсчитанными от освещаемой поверхности, если известно, что длина свободного пробега фотона составляет  $10^{-8} \text{ м}$ ?

Решение.

За основу решения задачи возьмем закон Бугера–Ламберта, согласно которому интенсивность оптического излучения на расстоянии  $x$  от освещаемой поверхности  $I(x)$  уменьшается с ростом глубины по экспоненциальному закону:

$$I(x) = (1 - R) \cdot I_0 \exp(-\alpha x) \quad (1)$$

где  $R$  – коэффициент отражения излучения от поверхности, а  $\alpha$  – коэффициент поглощения, который по величине обратно пропорционален длине свободного пробега фотона  $\ell_\phi$

$$\alpha = \frac{1}{\ell_\phi}$$

Значит, в точке  $x_1 = 10^{-6} \text{ см}$  интенсивность света будет равна

$$I(x_1) = I_0 \exp(-\alpha x_1)$$

Эта доля интенсивности от падающего на полупроводник излучения, пройдя слой вещества до точки  $x_2 = 2 \cdot 10^{-6} \text{ см}$ , уменьшится до

$$I(x_2) = I_0 \exp(-\alpha x_1) \cdot \exp(-\alpha x_2) = I_0 \exp(-\alpha(x_1 + x_2))$$

Следовательно, в слое толщиной  $(x_2 - x_1)$  поглотится интенсивность

$$\begin{aligned}\Delta I(x_2 - x_1) &= I(x_1) - I(x_2) = I_0 \exp(-\alpha x_1) - I_0 \exp(-\alpha(x_1 + x_2)) = \\ &= I_0 \exp(-\alpha x_1) \cdot [1 - \exp(-\alpha x_2)]\end{aligned}$$

или в относительных единицах

$$\frac{\Delta I(x_2 - x_1)}{I_0} = \exp(-\alpha x_1) \cdot [1 - \exp(-\alpha x_2)]$$

Подставляя численные значения в сантиметрах, получим

$$\begin{aligned}\frac{\Delta I(x_2 - x_1)}{I_0} &= \exp(-10^6 \cdot 10^6) [1 - \exp(-10^6 \cdot (2 \cdot 10^{-6} - 10^6))] = \\ &= \exp(-1) [1 - \exp(-1)] = \frac{1}{\exp(1)} \left[ \frac{\exp(1) - 1}{\exp(1)} \right] = \frac{\exp(1) - 1}{(\exp(1))^2} \approx \frac{2,7 - 1}{2,7 \cdot 2,7} = \frac{1,7}{7,3} \approx 0,23\end{aligned}$$

Ответ на поставленный в задаче вопрос таков: в указанном слое поглотится примерно 23% от падающей интенсивности.

#### 4 пример

Длина волны, а которую приходится максимум энергии в спектре излучения черного тела,  $\lambda_0 = 0,58 \text{ мкм}$ . Определить энергетическую светимость (излучательность)  $R_e$  поверхности тела.

Решение. Энергетическая светимость  $R_e$  абсолютно черного тела в соответствии с законом Стефана-Больцмана пропорциональна четвертой степени термодинамической температуры и выражается формулой

$$R_e = \sigma T^4 \quad (1)$$

где  $\sigma$  - постоянная Стефана-Больцмана;

$T$  - термодинамическая температура.

Температуру  $T$  можно вычислить с помощью закона смещения Вина

$$\lambda_0 = \frac{b}{T} \quad (2)$$

где  $b$  – постоянная закона смещения Вина.

Используя формулы (2) и (1), получаем

$$R_e = \sigma \left( \frac{b}{\lambda_0} \right)^4 \quad (3)$$

Произведем вычисления

$$R_e = 5,67 \cdot 10^{-8} \left( \frac{2,9 \cdot 10^{-3}}{5,8 \cdot 10^{-7}} \right)^4 \frac{Bm}{m^2} = 3,54 \cdot 10^7 \frac{Bm}{m^2} = 35,4 \frac{MBm}{m^2}$$