

Цель настоящих методических указаний - оказать помощь студентам заочного факультета Ленинградского кораблестроительного института в изучении курса общей физики.

Указания содержат основные формулы, примеры решения задач и контрольные задания по оптике, физике атома и атомного ядра, по физике твердого тела, а также некоторые справочные таблицы.

ПАНТОВ

Юрий Евгеньевич

ШВЕЦ

Галина Ивановна

Ф И З И К А

Часть 3

Методические указания к контрольной работе № 5 "Оптика" и контрольной работе № 6 "Физика атома и атомного ядра. Основы квантовой механики. Физика твердого тела"

© Изд. ЛКИ,
1989

Ответственный редактор

д-р физ.-мат. наук, проф. Б.С. Монозон

Литературный редактор Т.А. Канн

Зак. Р-173. Тир. 1000. Уч.-изд. л. 3. 12.12.1989.

Беспечатно. Тип. ЛКИ, Лопманская, 10.

О П Т И К А

1.1. Основные формулы

Скорость света в среде:

$$v = c/n,$$

где c - скорость света в вакууме; n - показатель преломления среды.

Оптическая длина пути световой волны:

$$L = nl,$$

где l - геометрическая длина пути световой волны в среде с показателем преломления n .

Оптическая разность хода двух световых волн:

$$\Delta = L_1 - L_2.$$

Зависимость разности фаз от оптической разности световых волн:

$$\Delta\varphi = 2\pi(\Delta/\lambda),$$

где λ - длина световой волны.

Условие максимального усиления света при интерференции:

$$\Delta = \pm k\lambda \quad (k = 0, 1, 2, \dots).$$

Условие максимального ослабления света:

$$\Delta = \pm (2k+1)\lambda/2.$$

Оптическая разность хода световых волн, возникающая при отражении монохроматического света от тонкой пленки:

$$\Delta = 2d\sqrt{n^2 - \sin^2 i_1} + \lambda/2,$$

$$\Delta = 2dn \cos i_2 + \lambda/2,$$

или
где d - толщина пленки; n - показатель преломления пленки; i_1 - угол падения; i_2 - угол преломления света в пленке.
Радиус светлых колец Ньютона в отраженном свете:

$$r_k = \sqrt{(2k-1)R\lambda/2} \quad (k=1, 2, 3, \dots),$$

где k - номер кольца; R - радиус кривизны.
Радиус темных колец Ньютона в отраженном свете:

$$r_k = \sqrt{kR\lambda}.$$

Угол ϕ отклонения лучей, соответствующий максимуму (светлая полоса) при дифракции на одной щели, определяется из условия

$$a \sin \phi = (2k+1)\lambda/2 \quad (k=0, 1, 2, 3, \dots),$$

где a - ширина щели; k - порядковый номер максимума.
Угол ϕ отклонения лучей, соответствующий минимуму (светлая полоса) при дифракции света на дифракционной решетке, определяется из условия

$$d \sin \phi = \pm k\lambda \quad (k=0, 1, 2, 3, \dots),$$

где d - период дифракционной решетки.
Разрешающая способность дифракционной решетки:

$$R = \lambda/\Delta\lambda = kN,$$

где $\Delta\lambda$ - наименьшая разность длин волн соседних спектральных линий (λ и $\lambda + \Delta\lambda$), при которой эти линии могут быть видны раздельно в спектре, полученном посредством данной решетки; N - полное число щелей решетки.
Формула Вульфа - Бреггов:

$$2d \sin \theta = k\lambda,$$

где θ - угол скольжения (угол между направлением падающего луча рентгеновского излучения, падающего на кристалл, и атомной плоскостью в кристалле); d - расстояние между атомными плоскостями кристалла.

Закон Брюстера:

$$\operatorname{tg} i_1 = n_2,$$

где i_1 - угол падения, при котором отраженный от диэлектрика луч полностью поляризован; n_2 - относительный показатель преломления второй среды относительно первой.
Закон Малюса:

$$I = I_0 \cos^2 \alpha,$$

где I_0 - интенсивность плоскополяризованного света, падающего на анализатор; I - интенсивность этого света после анализатора; α - угол между направлением колебаний электрического вектора света, падающего на анализатор, и плоскостью пропускания анализатора (если колебания электрического вектора падающего света совпадают с этой плоскостью, то анализатор пропускает данный свет без ослабления).
Угол поворота плоскости поляризации монохроматического света при прохождении через оптически активное вещество:

а) в твердых телах

$$\phi = \alpha d,$$

где α - постоянная вращения; d - длина пути, пройденного светом в оптически активном веществе;
б) в растворах

$$\phi = [\alpha] \rho d,$$

где $[\alpha]$ - удельное вращение; ρ - массовая концентрация оптически активного вещества в растворе.
Релятивистская масса:

$$m = \frac{m_0}{\sqrt{1 - (v/c)^2}}, \quad \text{или} \quad m = \frac{m_0}{\sqrt{1 - \beta^2}},$$

где m_0 - масса покоя частицы; v - ее скорость; c - скорость света в вакууме; β - скорость частицы, выраженная в долях скорости света ($\beta = v/c$).

Взаимосвязь массы и энергии релятивистской частицы:

$$E = mc^2, \quad \text{или} \quad E = \frac{m_0 c^2}{\sqrt{1 - \beta^2}} = \frac{E_0}{\sqrt{1 - \beta^2}},$$

где $E_0 = m_0 c^2$ - энергия покоя частицы.

Полная энергия свободной частицы:

$$E = E_0 + T,$$

где T - кинетическая энергия релятивистской частицы.

Кинетическая энергия релятивистской частицы:

$$T = (m - m_0)c^2, \text{ или } T = E_0 \left(\frac{1}{\sqrt{1 - \beta^2}} - 1 \right).$$

Импульс релятивистской частицы:

$$p = \frac{m_0 v}{\sqrt{1 - (v/c)^2}}, \text{ или } p = \frac{\beta}{\sqrt{1 - \beta^2}} m_0 c.$$

Связь между полной энергией и импульсом релятивистской частицы:

$$E^2 = E_0^2 + (pc)^2.$$

Закон Стеффана - Больцмана:

$$R_e = \sigma T^4,$$

где R_e - энергетическая светимость (излучательность) абсолютно черного тела; σ - постоянная Стеффана - Больцмана;

T - термодинамическая температура Кельвина.

Закон смещения Вина:

$$\lambda_m = b/T,$$

где λ_m - длина волны, на которую приходится максимум энергии излучения; b - постоянная Вина.

Энергия фотона:

$$E = h\nu, \text{ или } E = h\omega,$$

где h - постоянная Планка; ν - постоянная Планка, деленная на 2π ; ν - частота фотона; ω - циклическая частота.

Масса фотона:

$$m = E/c^2 = h/(c\lambda),$$

где c - скорость света в вакууме; λ - длина волны фотона.

Импульс фотона:

$$p = mc = h/\lambda.$$

формула Эйнштейна для фотоэффекта:

$$h\nu = A + T_{\max} = A + m v_{\max}^2 / 2,$$

где $h\nu$ - энергия фотона, падающего на поверхность металла; A - работа выхода электрона; T_{\max} - максимальная кинетическая энергия фотоэлектрона.

Красная граница фотоэффекта:

$$\nu_0 = A/h \text{ или } \lambda_0 = hc/A,$$

где ν_0 - минимальная частота света, при которой еще возможен фотоэффект; λ_0 - максимальная длина волны света, при которой еще возможен фотоэффект; h - постоянная Планка; c - скорость света в вакууме.

формула Комптона:

$$\Delta\lambda = \lambda' - \lambda = \frac{h}{m_0 c} (1 - \cos \theta),$$

или

$$\Delta\lambda = \lambda' - \lambda = 2 \frac{h}{m_0 c} \sin^2 \frac{\theta}{2},$$

где λ - длина волны фотона, встретившегося со свободным или слабо связанным электроном; λ' - длина волны фотона, рассеянного на угол θ после столкновения с электроном; m_0 - масса покоящегося электрона.

Комптоновская длина волны:

$$\lambda = h/(m_0 c) \quad (\lambda = 2,436 \text{ пм}).$$

Давление света при нормальном падении на поверхность:

$$p = E_e(1 - \rho)/c = \omega(1 + \rho),$$

где E_e - энергетическая освещенность (облученность); ω - объемная плотность энергии излучения; ρ - коэффициент отражения.

1.2. Примеры решения задач

Пример 1. От двух когерентных источников S_1 и S_2 ($\lambda = 0,8 \text{ мкм}$) лучи падают на экран, где наблюдается интерференционная картина. Когда на пути одного из лучей

перпендикулярно ему поместили микрод пленку ($n = 1,33$), интерференционная картина изменилась на противоположную. При какой наименьшей толщине d_{\min} пленки это возможно?

РЕШЕНИЕ. Изменение интерференционной картины на противоположную означает, что на тех участках экрана, где наблюдались интерференционные максимумы, стали наблюдаться интерференционные минимумы. Это возможно при изменении оптической разности хода пучков световых волн на нечетное число полных длин волн:

$$\Delta_2 - \Delta_1 = (2k + 1) \lambda / 2, \quad (1)$$

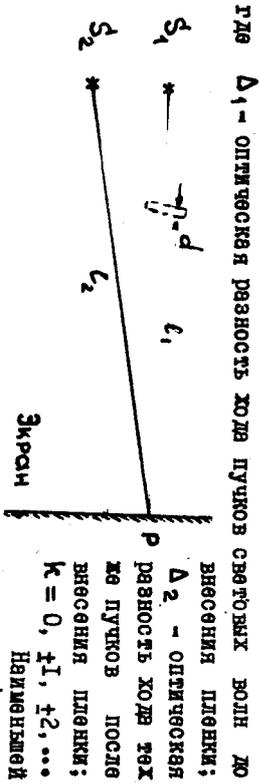


Рис. I.1

где Δ_1 - оптическая разность ходов пучков световых волн до внесения пленки; Δ_2 - оптическая разность ходов тех же пучков после внесения пленки; $k = 0, \pm 1, \pm 2, \dots$ Наименьшей толщиной d_{\min} пленки соответствует

$$\Delta_2 - \Delta_1 = \lambda / 2. \quad (2)$$

отвечает $k = 0$. При этом формула (1) примет вид

$$\Delta_1 = l_1 - l_2, \Delta_2 = [(l_1 - d_{\min}) + nd_{\min}] - l_2 = (l_1 - l_2) + d_{\min}(n-1).$$

Подставив выражения Δ_1 и Δ_2 в формулу (2), получим

$$(l_1 - l_2) + d_{\min}(n-1) - (l_1 - l_2) = \lambda / 2,$$

или

$$d_{\min}(n-1) = \lambda / 2.$$

Отсюда

$$d_{\min} = \lambda / [2(n-1)].$$

Произведем вычисления:

$$d_{\min} = \frac{0,8}{2(1,33-1)} = 1,21 \text{ мкм.}$$

Пример 2. На стеклянный клин с малым углом нормально к его грани падает параллельный пучок лучей монохроматического света с длиной волны $\lambda = 0,6$ мкм. Число m возникших при этом интерференционных полос, приходящихся на 1 см, равно 10. Определить угол α клина.

РЕШЕНИЕ. Параллельный пучок света, падая нормально к грани клина, отражается как от верхней, так и от нижней грани. Эти отраженные пучки света когерентны, поэтому на поверхности клина будут наблюдаться интерференционные полосы. Так как угол клина мал, отраженные пучки 1 и 2 света (рис. I.2) будут практически параллельными.

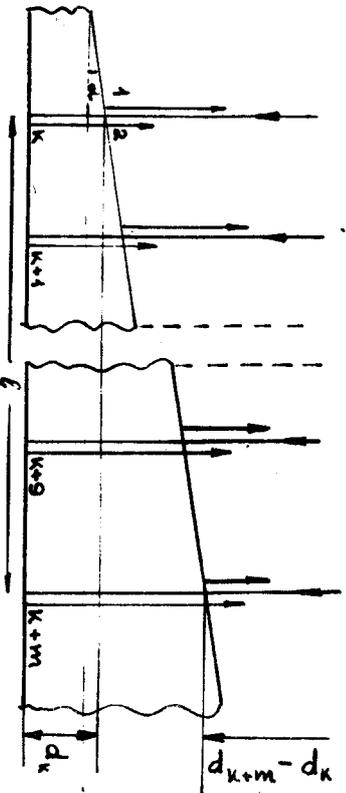


Рис. I.2

Темные полосы видны на тех участках клина, для которых разность ходов лучей равна нечетному числу половин длин волн:

$$\Delta = (2k + 1) \lambda / 2 \quad (k = 0, \pm 1, \pm 2, \dots). \quad (1)$$

Разность ходов Δ двух волн складывается из разности оптических длин путей этих волн ($2dn \cos i_2$) и половины длины волны ($\lambda/2$). Величина $\lambda/2$ предстает собой добавочную разность ходов, возникающую при отражении световой волны 1 (см. рис. I.2) от оптически более плотной среды. Под-

10

связаны в формулу (1) разность хода Δ световых волн, по-лучаем

$$2d_k n \cos i_2 + \lambda/2 = (2k+1)\lambda/2,$$

где n - показатель преломления стекла ($n = 1,5$); d_k - толщина клина в том месте, где наблюдается темная полоса, соответствующая номеру k ; i_2 - угол преломления.

Согласно условию угол падения равен нулю, следовательно - но, и угол преломления равен нулю, а $\cos i_2 = 1$. Раскрыв скобки в правой части равенства (2), после упрощения получим

$$2d_k n = k\lambda. \quad (3)$$

Пусть произвольной темной полосе k -го номера соответствует толщина d_k клина, а темной полосе $(k+m)$ -го номера - толщина d_{k+m} клина. Тогда (см. рис. 1.2), учитывая, что m полос укладывается на расстоянии l , найдем

$$\sin \alpha = (d_{k+m} - d_k) / l. \quad (4)$$

Выразим из (3) d_k и d_{k+m} и подставим их в формулу (4). Поскольку $\sin \alpha = \alpha$ (из-за малости угла α), получим

$$\alpha = \frac{(k+m)\lambda / (2n) - k\lambda / (2n)}{l} = \frac{m\lambda}{2nl}.$$

Подставляя численные значения физических величин, найдем

$$\alpha = \frac{10 \cdot 0,6 \cdot 10^{-4}}{2 \cdot 1,5 \cdot 1} \text{ рад} = 2 \cdot 10^{-4} \text{ рад}.$$

Выразим α в градусах. Для этого воспользуемся соотношением между радианом и секундой: $1 \text{ рад} = 206265'' \approx 2,06 \cdot 10^5''$, т.е. $\alpha = 2 \cdot 10^{-4} \cdot 2,06 \cdot 10^5'' = 41,2''$.

П р и м е р 3. На дифракционную решетку в направлении нормали к ее поверхности падает монохроматический свет. Период решетки $d = 2 \text{ мкм}$. Определить наибольший порядок дифракционного максимума, который дает эта решетка для красного ($\lambda_1 = 0,7 \text{ мкм}$) и для фиолетового ($\lambda_2 = 0,41 \text{ мкм}$) света.

11

РЕШЕНИЕ. Из формулы, определяющей положение главных максимумов дифракционной решетки, найдем порядок m дифракционного максимума:

$$m = d \sin \varphi / \lambda,$$

$$d \sin \varphi = m \lambda \quad (1)$$

где d - период решетки; φ - угол дифракции; λ - длина волны монохроматического света. Поскольку $\sin \varphi$ не может быть больше 1, число m не может быть больше d/λ , т.е.

$$m \leq d / \lambda. \quad (2)$$

Подставив в формулу (2) численные значения, получим:

$$m \leq 2/0,7 = 2,86 \quad (\text{для красных лучей});$$

$$m \leq 2/0,41 = 4,88 \quad (\text{для фиолетовых лучей}).$$

Если учесть, что порядок максимума является целым числом, то для красного света $m_{\text{max}} = 2$, а для фиолетового - $m_{\text{max}} = 4$.

П р и м е р 4. Пучок естественного света падает на полированную поверхность стеклянной пластины, погруженной в жидкость. Отраженный от пластины пучок света образует угол $\varphi = 97^\circ$ с падающим пучком. Определить показатель преломления жидкости, если отраженный свет максимально поляризован.

РЕШЕНИЕ. Согласно закону Брюстера, пучок света, отраженный от диэлектрика, максимально поляризован в том случае, если тангенс угла падения численно равен относительному показателю преломления $\text{tg } i_1 = n_2/n_1$, где n_2 - показатель преломления второй среды (стекла) относительно первой (жидкости).

Относительный показатель преломления равен отношению абсолютных показателей преломления. Следовательно, $\text{tg } i_1 = n_2/n_1$.

Поскольку угол падения равен углу отражения, $i_1 = \varphi/2$ и, следовательно, $\text{tg } \varphi/2 = n_2/n_1$, откуда

$$n_1 = \frac{n_2}{\text{tg } \varphi/2}.$$

Произведем вычисления:

$$n_1 = \frac{1,5}{\text{tg } \frac{97^\circ}{2}} = \frac{1,5}{1,13} = 1,33.$$

Пример 5. Два николя N_1 и N_2 расположены так, что угол между их плоскостями пропускания составляет $\alpha = 60^\circ$. Определить, во сколько раз уменьшится интенсивность I_0 естественного света: 1) при прохождении через один николю N_1 ; 2) при прохождении через оба николя. Коэффициент поглощения света в николе $K = 0,05$. Потери на отражение света не учитывать.

Решение. 1. Естественный свет, падая на грань призмы николя (рис. 1.3), разделяется в результате двойного лучепреломления на два пучка: обыкновенный и необыкновенный. Оба пучка одинаковы по интенсивности и полностью поляризованы. Плоскость колебаний необыкновенного пучка лежит в плоскости чертежа (плоскость главного сечения). Плоскость колебаний обыкновенного пучка перпендикулярна плоскости чертежа. Обыкновенный пучок света (O) вследствие полного отражения от грани AB огибается на задней грань поверхности призмы и поглощается ею. Необыкновенный пучок (V) проходит через призму, уменьшая свой интенсивность вследствие поглощения. Таким образом, интенсивность света, прошедшего через призму, равна

$$I_1 = \frac{1}{2} I_0 (1 - k).$$

Относительное уменьшение интенсивности света получим, разделив интенсивность I_0 естественного света, падающего на первый николю, на интенсивность I_1 поляризованного света:

$$\frac{I_0}{I_1} = \frac{I_0}{\frac{1}{2} I_0 (1 - k)} = \frac{2}{1 - k}. \quad (1)$$

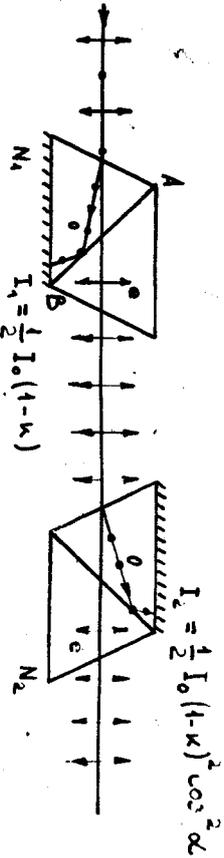


Рис. 1.3

Произведем вычисления:

$$\frac{I_0}{I_1} = \frac{2}{1 - 0,05} = 2,1. \quad (2)$$

Таким образом, интенсивность уменьшается в 2,1 раз.

2. Плоскополяризованный пучок света интенсивности I_1 падает на второй николю N_2 и так же разделяется на два пучка различной интенсивности: обыкновенный и необыкновенный. Обыкновенный пучок полностью поглощается призмой, поэтому интенсивность его нас не интересует. Интенсивность I_2 необыкновенного пучка, вышедшего из призмы N_2 , определяется законом Малюса (без учета поглощения света во втором николе):

$$I_2 = I_1 \cos^2 \alpha,$$

где α - угол между плоскостью колебаний в поляризованном пучке и плоскостью пропускания николя N_2 .

Учитывая потери интенсивности на поглощение во втором николе, получаем

$$I_2 = I_1 (1 - k) \cos^2 \alpha.$$

Искомое уменьшение интенсивности при прохождении света через оба николя найдем, разделив интенсивность I_0 естественного света на интенсивность I_2 света, прошедшего систему из двух николей:

$$\frac{I_0}{I_2} = \frac{I_0}{I_1 (1 - k) \cos^2 \alpha}.$$

Заменив отношение I_0/I_1 его выражением по формуле (1), получаем

$$\frac{I_0}{I_2} = \frac{2}{(1 - k)^2 \cos^2 \alpha}.$$

Произведем вычисления:

$$\frac{I_0}{I_2} = \frac{2}{(1 - 0,05)^2 \cos^2 60^\circ} = 8,86.$$

Таким образом, после прохождения света через два николя интенсивность его уменьшится в 8,86 раз.

Пример 6. Плоскополяризованный монохроматический пучок света падает на поляризатор и полностью гасится.

Когда на пути пучка помещали кварцевую пластину, интенсивность I пучка света после поляризации стала равна половине интенсивности пучка, падающего на поляризатор. Определите минимальную толщину кварцевой пластины. Подсчитайте и отразите в ответе поляризатором пренебречь, постоянную вращения α кварца принять равной $48,9$ град/мм.

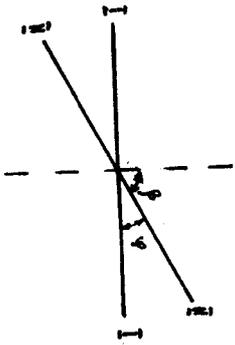


Рис. 1.4

РЕШЕНИЕ. Полное гашение света поляризатором означает, что плоскость поляризации (П-П) поляризатора (П-П) перпендикулярна колебаниям (I-I) плоскостной волны падающего света, падающего на него. Введение кварцевой пластины приводит к повороту плоскости колебаний света на угол

$$\varphi = \alpha l, \quad (1)$$

где l — толщина пластины.

Зная, во сколько раз уменьшился интенсивность света при прохождении его через поляризатор, определим угол β , который установится между плоскостью пропускания поляризатора и новым направлением (П-П на рис. 1.4) плоскости колебаний падающего на поляризатор плоскополяризованного света. Для этого воспользуемся законом Малюса:

$$I = I_0 \cos^2 \beta.$$

Заметив, что $\beta = \pi/2 - \varphi$, можно написать $I = I_0 \cos^2 (\pi/2 - \varphi)$,

$$I = I_0 \sin^2 \varphi. \quad (2)$$

Из равенства (2) с учетом (1) получим $\alpha l = \arcsin \sqrt{I/I_0}$, откуда исконая толщина пластины будет

$$l = (1/\alpha) \arcsin \sqrt{I/I_0}.$$

Произведем вычисления во внесистемных единицах:

$$l = \frac{1}{48,9} \arcsin \sqrt{1/2} \text{ мм} = \frac{45}{48,9} \text{ мм} = 0,92 \text{ мм}.$$

Пример 7. Определить импульс p и кинетическую энергию T электрона, движущегося со скоростью $v = 0,9c$, где c — скорость света в вакууме.

РЕШЕНИЕ. Импульсом частицы называется произведение массы частицы на ее скорость:

$$p = mv. \quad (1)$$

Так как скорость электрона близка к скорости света, необходимо учесть зависимость массы от скорости, определяемую по формуле

$$m = \frac{m_0}{\sqrt{1-\beta^2}}, \quad (2)$$

где m — масса движущейся частицы; m_0 — масса покоящейся частицы; $\beta = v/c$ — скорость частицы, выраженная в долях скорости света.

Заменив в формуле (1) массу m ее выражением из (2) и приняв во внимание, что $v = c\beta$, получим выражение для релятивистского импульса:

$$p = \frac{m_0}{\sqrt{1-\beta^2}} \beta c = \frac{m_0}{\sqrt{1-(v/c)^2}} \beta c. \quad (3)$$

Произведем вычисления:

$$p = \frac{9,1 \cdot 10^{-31}}{1-0,81} \cdot 0,9 \cdot 3 \cdot 10^8 \text{ кг} \cdot \text{м/с} = 5,6 \cdot 10^{-22} \text{ кг} \cdot \text{м/с}.$$

В релятивистской механике кинетическая энергия T частицы определяется как разность между полной энергией E и энергией покоя E_0 этой частицы, т.е. $T = E - E_0$. Так как $E = mc^2$ и $E_0 = m_0 c^2$, с учетом зависимости массы от скорости, получаем

$$T = m_0 c^2 / \sqrt{1-\beta^2} - m_0 c^2,$$

или

$$T = m_0 c^2 \left(\frac{1}{\sqrt{1-\beta^2}} - 1 \right). \quad (4)$$

Произведем вычисления:

$$T = 9,1 \cdot 10^{-31} \cdot (3 \cdot 10^8)^2 \left(\frac{1}{\sqrt{1-0,81}} - 1 \right) = 8,18 \cdot 10^{-14} (2,29 - 1) = 1,06 \cdot 10^{-13} \text{ Дж}.$$

Поскольку во внесистемных единицах $m_0 c^2 = 0,51 \text{ МэВ}$, вычисления упрощаются:

$$\tau = 0,51 \cdot 1,29 \text{ МэВ} = 0,66 \text{ МэВ}.$$

Пример 8. Определить релятивистский импульс электрона, обладающего кинетической энергией $T = 5 \text{ МэВ}$.

Решение. Решение задачи сводится к установлению соотношения между релятивистским импульсом p частицы и ее кинетической энергией T .

Сначала установим связь между релятивистским импульсом и полной энергией частицы. Полная энергия E частицы прямо пропорциональна ее массе, т.е.

$$E = mc^2. \quad (1)$$

Зависимость массы от скорости определяется формулой

$$m = m_0 / \sqrt{1 - \beta^2}. \quad (2)$$

Вместив массу m в формулу (1) ее выражением (2) и приняв во внимание, что $m_0 c^2 = E_0$, получим

$$E = E_0 / \sqrt{1 - \beta^2}. \quad (3)$$

Возведя обе части равенства (3) в квадрат, найдем $E^2 = E_0^2 / (1 - \beta^2)$, откуда

$$E^2 - (E_0)^2 = E_0^2 \beta^2. \quad (4)$$

Очевидно, что

$$\beta E = (v/c) mc^2 = mv c = pc.$$

Равенство (4) можно переписать в виде $E^2 - pc^2 = E_0^2$, откуда релятивистский импульс

$$p = \frac{1}{c} \sqrt{E^2 - E_0^2} = \frac{1}{c} \sqrt{(E - E_0)(E + E_0)}.$$

Разность между полной энергией и энергией покоя есть кинетическая энергия T частицы: $E - E_0 = T$. Легко убедиться, что $E + E_0 = T + 2E_0$, откуда возможна связь между импульсом и кинетической энергией релятивистской частицы выражена формулой

$$p = \frac{1}{c} \sqrt{T(T + 2E_0)}.$$

Вычисления удобно провести в два приема: сначала найти числовое значение радикала во внесистемных единицах, а затем перейти к вычислению в Международной системе единиц. Таким образом:

$$p = \frac{\sqrt{T(T + 2E_0)}}{c} = \frac{\sqrt{5(5 + 2 \cdot 0,51)}}{c} = \frac{5,5 \cdot 1,6 \cdot 10^{-13}}{3 \cdot 10^8 \text{ м/с}} \text{ Дж} = 2,93 \cdot 10^{-21} \text{ кг} \cdot \text{м/с}.$$

Контрольная работа № 5

4.3.1. Варианты заданий.

Вариант	Номер задания								
0	501	517	523	536	547	558			
1	507	512	526	531	541	559			
2	505	519	525	520	548	556			
3	502	511	527	539	545	551			
4	506	518	524	538	542	560			
5	503	516	522	535	549	555			
6	508	520	529	537	544	553			
7	510	515	528	533	550	554			
8	504	513	530	534	546	552			
9	509	514	521	532	543	557			

501. Расстояние между шельми в опыте Юнга $0,5 \text{ мм}$, а длина волны света 550 нм . Каково расстояние от щелей до экрана, если расстояние между соседними темными полосами на нем равно 1 мм ?

502. Какой должна быть толщина пластинки при $n = 1,6$ и длиной волны света $\lambda = 550 \text{ нм}$, если с введенным пластинкой на пути одного из интерферирующих лучей картонна смещается на четверть периода?

503. Какова наименьшая возможная толщина плоскопараллельной пластинки с показателем преломления 1,5, если при освещении белым светом под углом 45 и 60° она окажется красной $\lambda = 0,74$ мкм?

504. В каких пределах может измениться толщина пластинки с показателем преломления 1,5, чтобы в отраженном свете наблюдалось совпадение линии равного наклона для $\lambda_1 = 550$ нм и $\lambda_2 = 525$ нм?

505. В каких пределах может измениться толщина пластинки, чтобы можно было наблюдать максимум 12-го порядка для $\lambda = 600$ нм? Показатель преломления пластинки равен 1,6,

506. На тонкую пленку в направлении нормали к ее поверхности падает монохроматический свет с длиной волны 550 нм. Отраженный от нее свет максимально усилен вследствие интерференции. Определить минимальную толщину пленки, если показатель преломления материала пленки равен 1,4.

507. Между стеклянной пластинкой и лежащей на ней плосковыпуклой линзой находится жидкость. Найти показатель преломления жидкости, если радиус третьего темного кольца Ньютона при наблюдении в отраженном свете с длиной волны 0,6 мкм равен 0,82 мм. Радиус кривизны линзы 0,5 м.

508. На стеклянную пластинку положена выпуклой стороной плосковыпуклая линза. Сверху линза освещена монохроматическим светом длиной волны 550 нм. Найти радиус линзы, если радиус четвертого кольца Ньютона в отраженном свете равен 2 мм.

509. Радиус кривизны плосковыпуклой линзы 4 м. Чему равен радиус волны падающего света, если радиус пятого светлого кольца в отраженном свете равен 3,6 мм?

510. Определить радиус кривизны плосковыпуклой линзы, которая вместе с пластинкой позволяет наблюдать кольца Ньютона при освещении желтой линией натрия ($\lambda = 589$ нм), причем в отраженном свете расстояние между первым и вторым светлыми кольцами будет равно 0,5 мм.

511. Для наблюдения колец Ньютона в отраженном свете ($\lambda = 0,55$ мкм) плосковыпуклую линзу с радиусом кривизны 3 м в одном случае положили на плоскопараллельную пластинку, а

в другом - на волновую линзу с радиусом кривизны 6 м. Определить разность радиусов десяти темных колец.

512. Плосковыпуклая линза с фокусным расстоянием 1 м лежит выпуклой стороной на стеклянной пластинке. Радиус пятого темного кольца Ньютона в отраженном свете 1,1 мм. Определить длину световой волны.

513. Период дифракционной решетки 0,005 мм. Определить число наблюдаемых главных максимумов в спектре дифракционной решетки для $\lambda_1 = 760$ нм и $\lambda_2 = 440$ нм.

514. Сколько штрихов на 1 мм должна иметь дифракционная решетка, чтобы углу 90° соответствовал максимум пятого порядка для света с длиной волны 500 нм?

515. Две дифракционные решетки имеют одинаковую ширину 3 мм, но разные периоды: $d_1 = 3 \cdot 10^{-3}$ мм и $d_2 = 6 \cdot 10^{-3}$ мм. Определить их наибольшую разрешающую способность для желтой линии натрия $\lambda = 5896$ А.

516. Расстояние между штрихами дифракционной решетки 4 мкм. На решетку падает нормально свет с длиной волны 0,58 мкм. Максимум какого наибольшего порядка дает эва ветка?

517. На дифракционную решетку падает нормально параллельный пучок белого света. Спектры третьего и четвертого порядка четко видны наклонившись друг на друга. На какую длину волны в спектре четвертого порядка наклонивается третий $\lambda = 780$ нм спектра третьего порядка?

518. На непрозрачную пластинку с узкой щелью падает нормально плоская монохроматическая световая волна $\lambda = 600$ нм. Угол отклонения лучей, соответствующих второму дифракционному максимуму, равен 20°. Определить ширину щели.

519. Угол падения луча на поверхность стекла равен 60°. При этом отраженный пучок света оказался максимально поляризованным. Определить угол преломления луча.

520. Пучок света, проходящий сквозь стеклянный сосуд с глицерином, отражается от дна сосуда. При каком угле падения отраженный пучок света максимально поляризован.

521. Во сколько раз будет ослаблен луч естественного света, если его пропустить через два поляроида, плоскости поля-

разности которых составляет угол 66° ? За счет поглощения света теряется 5% энергии в каждом покрове.

✓ 522. Луч естественного света при прохождении двух никоидей был ослаблен в 5 раз. В каждом никоиде интенсивность света за счет отражения и поглощения уменьшилась на 10%. Определить угол между плоскостями поляризации никоидей. Сделать чертеж.

523. При прохождении света через слой 5%-ного сахарного раствора толщиной 15 см плоскость поляризации света повернулась на угол $6,5^\circ$. На сколько повернет плоскость поляризации 13%-ный раствор с толщиной слоя 12 см?

524. Протон с кинетической энергией 3 ГэВ при торможении потерял треть этой энергии. Определить, во сколько раз изменился релятивистский импульс протона.

525. Определить отношение релятивистского импульса электрона с кинетической энергией $1,55 \text{ МэВ}$ к комптоновскому импульсу $m_0 c$ электрона.

526. Какой кинетической энергией обладает электрон, движущийся со скоростью $2,9 \cdot 10^8 \text{ м/с}$?

527. Найти импульс, подвид и кинетическую энергию электрона, движущегося со скоростью, равной $0,7$ скорости света.

528. Протон проходит поле с ускоряющей разностью потенциалов $19,5 \cdot 10^5 \text{ В}$. Чему равна его конечная скорость, полная и кинетическая энергии?

529. На сколько процентов увеличится масса электрона после прохождения им в ускоряющем электрическом поле разности потенциалов $1,55 \cdot 10^6 \text{ В}$?

530. Электрон движется со скоростью, равной $0,97$ скорости света. Навстречу ему движется протон со скоростью, равной $0,5$ скорости света. Определить скорость их относительного движения. Во сколько раз отличаются их кинетические энергии?

531. Космическая ракета движется с большой относительной скоростью. Релятивистское сокращение длины при этом составило 33%. Определить, какой скорости достигла ракета.

532. Абсолютно черное тело имеет температуру 500 К . Какова будет температура тела, если в результате нагревания поток излучения увеличится в 4 раза?

533. Во сколько раз увеличится мощность излучения абсолютно черного тела, если максимум излучения переместится от красной границы видимого света 760 нм к его фиолетовой границе 380 нм ?

534. Из светового окошка печи излучается поток, равный 4 кДж/мин . Определить температуру печи, если площадь окошка 8 см^2 .

✓ 535. Определить температуру и энергетическую плотность (излучательность) абсолютно черного тела, если максимум энергии излучения приходится на длину волны 600 нм .

536. Определить поглощательную способность серого тела, для которого температура, измеренная радиационным термометром, равна $1,3 \text{ К}$, тогда как истинная температура тела равна $3,2 \text{ К}$.

537. Площадь поверхности нижнего выката 60-ваттной вольт-фремовой лампы накаливания $0,5 \text{ см}^2$. Излучательная плотность излучения способность вольтфрема $0,6$. Определить температуру нижнего выката.

538. При нагревании тела длина волны, на которую приходится максимум излучательной способности, изменилась от $1,55$ до $1,05 \text{ мкм}$. На сколько изменилась максимальная спектральная плотность энергетической светимости тела?

539. Температура абсолютно черного тела 2 К . Определить длину волны, на которую приходится максимум энергии излучения, и спектральную плотность энергетической светимости (излучательности) для этой длины волны.

540. Красная граница для некоторого металла $0,6 \text{ мкм}$. Металл освещается светом, длина волны которого $0,4 \text{ мкм}$. Определить максимальную скорость электронов, выбиваемых светом из металла.

541. Рубидий, цезий и натрий облучаются светом с длиной волны $\lambda = 600 \text{ нм}$. Работа выхода электронов из этих металлов равна $1,53$; $1,87$ и $2,48 \text{ эВ}$ соответственно. Определить максимальные скорости электронов.

542. Цезий (работа выхода 1,88 эВ) освещается спек-
тральной линией водорода ($\lambda = 0,476$ мкм). Какую наименьшую
задерживающую разность потенциалов нужно приложить, чтобы
фототок прекратился?

543. Монохроматическое излучение с длиной волны 6000 Å
падает на fotocувствительную поверхность, чувствительность
которой 9 мА/Вт, освещая при этом 900 фотоэлектродов.
Определить число квантов, попавших на поверхность.

544. Красная граница фотоэффекта для некоторого метал-
ла 0,4 мкм. Кинетическая энергия вылетевших электронов
2 эВ. Какую долю энергии падающих фотонов расходуются на ра-
боту выхода?

545. Фотон с энергией 10 эВ падает на серебряную плас-
тину и вызывает фотоэффект. Определить импульс, полученный
пластиной, если направления движения фотона и фотоэлектрона
лежат на одной прямой, перпендикулярной поверхности пластины.

546. На поверхность металла падает монохроматический
свет с длиной волны 0,1 мкм. Красная граница фотоэффекта
0,3 мкм. Какая доля энергии фотона расходуется на освобождение
электрону кинетической энергии?

547. В параллельном пучке $7,6 \cdot 10^5$ фотонов имеют сум-
марный импульс, равный среднему импульсу атома гелия при
температуре 300 К. Определить число квантов, попавших на
поверхность.

548. Определить импульс электрона отдачи при эффекте
Комптона, если энергия падающего фотона равна удвоенной энер-
гии покоя электрона и фотон был рассеян на угол 60° .

У 549. Гамма-квант рассеялся на свободном протоне под
углом 90° , при этом энергия его уменьшилась в два раза. Опре-
делить энергию падающего кванта.

550. Фотон с энергией 0,5 МэВ рассеялся на свободном
электроне под углом 60° . Определить энергию рассеянного фо-
тона и кинетическую энергию электрона отдачи.

551. Фотон рассеивается на свободном электроне. Опреде-
лить угол рассеяния фотона и энергию фотона, если импульс
рассеянного фотона равен половине импульса падающего фотона,
а импульс электрона отдачи равен импульсу падающего фотона.

552. Фотон с длиной волны 15 пм рассеялся на свободном
электроне. Длина волны рассеянного фотона 16 пм. Определить
угол рассеяния.

553. Какую долю энергии фотона приходится при эффекте
Комптона на электрон отдачи, если рассеяние фотона происхо-
дит на угол 90° ? Энергия фотона до рассеяния 0,51 МэВ.

554. Фотон с энергией 1,02 МэВ рассеян на свободных
электронах на угол 150° . Определить энергию рассеянного фо-
тона.

У 555. Определить угол, на который был рассеян гамма-
квант с энергией 1,53 МэВ при эффекте Комптона, если кинетическая
энергия электрона отдачи 0,51 МэВ.

556. Фотон с энергией 0,51 МэВ был рассеян при эффекте
Комптона на свободном электроне на угол 180° . Определить
кинетическую энергию электрона отдачи.

557. Определить энергетическую освещенность (облучен-
ность) зеркальной поверхности, если давление, производимое
излучением, равно 40 мПа. Излучение падает нормально к
поверхности.

558. На зеркальную поверхность нормально падает свет с
длиной волны 600 нм и производит на нее давление 4 мПа.
Определить число фотонов, ежесекундно падающих на площадь.
Мощность излучения 100 Вт.

559. Поток излучения мощностью 0,8 Вт падает нормально
на зеркальную поверхность площадью 6 см². Определить давлени-
е и силу давления света на эту поверхность.

560. При энергетической освещенности 120 Вт/м² давление
света на поверхность оказалось равным 0,5 мПа. Определить
коэффициент отражения поверхности.

2. ФИЗИКА АТОМОВ И АТОМНОГО ЯДРА.
ЭЛЕМЕНТАРНЫЕ ЧАСТИЦЫ. ОСНОВЫ КВАНТОВОЙ МЕХАНИКИ.
ФИЗИКА ТВЕРДОГО ТЕЛА

2.1. Основные формулы

2.1.1. Боровская теория.

Момент импульса электрона (второй постулат Бора):

$$L_n = \hbar n, \quad \text{или} \quad m v_n r_n = \hbar n,$$

где m - масса электрона; v_n - скорость электрона на n -й орбите; r_n - радиус n -й стационарной орбиты; \hbar - постоянная Планка; n - главное квантовое число ($n = 1, 2, \dots$).
Радиус n -й стационарной орбиты:

$$r_n = a_0 n^2,$$

где a_0 - радиус Бора.

Энергия электрона в атоме водорода:

$$E_n = E_1 / n^2,$$

где E_1 - энергия ионизации атома водорода.

Энергия, излучаемая или поглощаемая атомом водорода:

$$E = \hbar \omega = E_{n_1} - E_{n_2},$$

или

$$E = E_1 \left(1/n_1^2 - 1/n_2^2 \right),$$

где n_1 и n_2 - квантовые числа, соответствующие энергетическим уровням, между которыми совершается переход электрона в атоме.

Спектроскопическое волновое число:

$$\nu = 1/\lambda = R \left(1/n_1^2 - 1/n_2^2 \right),$$

где λ - длина волны излучения или поглощения атомом; R - постоянная Ридберга.

2.1.2. Волновые свойства частиц.

Длина волны де Бройля:

$$\lambda = 2\pi \hbar / p,$$

где p - импульс частицы.

Импульс частицы и его связь с кинетической энергией T :

$$a) \quad p = m_0 v, \quad p = \sqrt{2mT};$$

$$b) \quad p = m v = \frac{m_0 v}{\sqrt{1-(v/c)^2}}; \quad p = \frac{1}{c} \sqrt{(2E_0 + T)T},$$

где m_0 - масса покоя частицы; m - релятивистская масса; v - скорость частицы; c - скорость света в вакууме; E - энергия покоя частицы ($E_0 = m_0 c^2$).

Соотношение неопределенностей:

a) для координаты и импульса

$$\Delta p_x \Delta x \geq \hbar,$$

где Δp_x - неопределенность проекции импульса на ось x ;

Δx - неопределенность координаты;

b) для энергии и времени

$$\Delta E \Delta t \geq \hbar,$$

где ΔE - неопределенность энергии; Δt - время жизни квантовой системы в данном энергетическом состоянии.

Одномерное уравнение Шредингера для стационарных состояний:

$$\frac{d^2 \psi}{dx^2} + \frac{2m}{\hbar^2} (E - U) \psi(x) = 0,$$

где $\psi(x)$ - волновая функция, описывающая состояние частицы; m - масса частицы; E - полная энергия; $U = U(x)$ - потенциальная энергия частицы.

Плотность вероятности:

$$\frac{dw(x)}{dx} = |\psi(x)|^2,$$

где $dw(x)$ - вероятность того, что частица может быть обнаружена вблизи точки с координатой x на участке dx .

Вероятность обнаружения частицы в интервале от x_1 до x_2 :

$$w = \int_{x_1}^{x_2} |\psi(x)|^2 dx.$$

Решение уравнения Шредингера для одномерного, бесконечно глубокого, прямоугольного потенциального ящика:

$$\psi_n(x) = \sqrt{\frac{2}{l}} \sin \frac{\pi n}{l} x;$$

б) собственное значение энергии

$$E_n = \frac{\pi^2 \hbar^2 n^2}{2m l^2},$$

где n - квантовое число ($n = 1, 2, 3, \dots$); l - ширина ящика.

В области $0 \leq x \leq l$ $\psi = \infty$ и $\psi(x) = 0$.

2.1.3. Построить решетку кристалла.

Молярный объем кристалла:

$$V_m = M/\rho,$$

где M - молярная масса; ρ - плотность кристалла.

Объем элементарной ячейки для решетки кубической сингонии:

$$V_{эл} = a^3,$$

где a - параметр решетки.

Число элементарных ячеек в одном моле кристалла:

$$Z = V_m / V_{эл};$$

если кристалл состоит из одинаковых атомов, то

$$Z_m = N_A / n,$$

где n - число одинаковых атомов, приходящихся на одну элементарную ячейку; N_A - постоянная Авогадро.

Отношение числа элементарных ячеек к объему кристалла:

$$Z = Z_m / V_m;$$

если кристалл состоит из одинаковых атомов, то

$$Z = \rho N_A / (nM).$$

Параметр кубической решетки из одинаковых атомов:

$$a = \sqrt[3]{nM / (\rho N_A)}.$$

Расстояние между соседними атомами в кубической решетке:

а) гранецентрированной

$$d = a\sqrt{2};$$

б) объемноцентрированной

$$d = (\sqrt{3}/2)a.$$

2.1.4. Теплоемкость кристалла.

Средняя энергия квантового одномерного осциллятора:

$$\langle \epsilon \rangle = \epsilon_0 + \frac{\hbar \omega}{e^{\hbar \omega / (kT)} - 1},$$

где ϵ_0 - нулевая энергия ($\epsilon_0 = 1/2 \hbar \omega$); \hbar - постоянная Планка; ω - круговая частота колебаний осциллятора; k - постоянная Больцмана; T - термодинамическая температура.

Молярная внутренняя энергия системы, состоящей из n взаимодействующих квантовых осцилляторов:

$$U_m = U_{0m} + 3R/\theta_\epsilon / (e^{\theta_\epsilon/T} - 1),$$

где R - молярная газовая постоянная; $\theta_\epsilon = \hbar \omega / k$ - характеристическая температура Эйнштейна; $U_{0m} = 2/3 R \theta_\epsilon$ - нулевая энергия (по Эйнштейну).

Молярная теплоемкость кристаллического твердого тела по Дебаю:

$$C_m = 3R \left[\frac{1}{2} \left(\frac{T}{\theta_D} \right)^3 \int_0^{\theta_D/T} \frac{x^3 dx}{e^x - 1} - \frac{3(\theta_D/T)}{e^{\theta_D/T} - 1} \right],$$

где θ_D - характеристическая температура Дебая ($\theta_D = \hbar \omega_{\max} / k$).

Молярная теплоемкость кристаллического твердого тела в области низких температур (пределный закон Дебая):

$$C_m = \frac{12\pi^4}{5} R \left(\frac{T}{\theta_D} \right)^3 = 234 R \left(\frac{T}{\theta_D} \right)^2 \quad (T \gg \theta_D).$$

Теплота, необходимая для нагревания тела:

$$Q = \frac{m}{M} \int_{T_1}^{T_2} c_m dT,$$

где m - масса тела; M - молярная масса; T_1 и T_2 - начальная и конечная температуры тела.

2.1.5. Элементы квантовой статистики.

Распределение свободных электронов в металле по энергиям при 0 К:

$$dn(\epsilon) = \frac{1}{2\pi^2} \left(\frac{2m}{\hbar^2} \right)^{3/2} \epsilon^{1/2} d\epsilon,$$

где $dn(\epsilon)$ - концентрация электронов, энергии которых заключены в пределах от ϵ до $\epsilon + d\epsilon$; m - масса электрона. Это выражение справедливо при $\epsilon < \epsilon_F$, где ϵ_F - энергия или уровень Ферми.

Энергия Ферми в металле при $T = 0$ К

$$\epsilon_F = \frac{\hbar^2}{2m} (3\pi^2 n)^{2/3},$$

где n - концентрация электронов в металле.

2.1.6. Полупроводники.

Удельная проводимость собственных полупроводников:

$$\gamma = en(v_n + v_p),$$

где e - элементарный заряд; n - концентрация носителей заряда (электронов и дырок); v_n и v_p - подвижности электронов и дырок.

Напряжения на гранях прямоугольного образца при эффекте Холда, холловская разность потенциалов:

$$U_H = R_H V i d,$$

где R_H - постоянная Холда; V - магнитная индукция; i - плотность тока; d - ширина пластины (образца).

Постоянная Холда для полупроводников типа алмаз, германий, кремний и других, обладающих носителями заряда одного вида (n или p):

$$R_H = 3\pi / (ven),$$

где n - концентрация носителей заряда.

2.1.7. Магнетика.

Связь магнитной индукции \vec{B} с напряженностью \vec{H} магнитного поля в изотропном магнетике:

$$\vec{B} = \mu \mu_0 \vec{H},$$

где μ - магнитная проницаемость среды; μ_0 - магнитная постоянная.

Намагниченность однородного изотропного магнетика:

$$J = \sum_{i=1}^N p_{mi} / V,$$

где p_{mi} - магнитный момент i -й молекулы (атома); N - число молекул в объеме V .

Молярная намагниченность однородного изотропного магнетика:

$$J_m = \frac{\sum_{i=1}^N p_{mi}}{m/M} = \frac{M}{p} J,$$

где m - масса магнетика; M - молярная масса; p - плотность магнетика.

Удельная намагниченность однородного изотропного магнетика:

$$J_{yg} = \frac{\sum_{i=1}^N p_{mi}}{m} = \frac{1}{p} J.$$

Магнитная восприимчивость однородного изотропного магнетика

$$\chi = J/H,$$

где H - напряженность магнитного поля.

Молярная магнитная восприимчивость однородного изотропного магнетика:

$$\chi_m = J_m / H = M \chi / p.$$

Удельная магнитная восприимчивость однородного изотропного магнетика:

$$\chi_{yg} = J_{yg} / H = \chi / p.$$

Связь магнитной восприимчивости с магнитной проницаемостью:

$$\mu = 1 + \chi.$$

Намагниченность при насыщении в случае однородного изотропного магнетика:

$$\vec{J}_{\text{нас}} = n \vec{P}_m,$$

где n - концентрация молекул атомов с магнитным моментом P_m .

Магнитная восприимчивость парамагнитного однородного изотропного магнетика при условии $P_m V \ll kT$:

$$\chi = \mu_0 n P_m^2 / (3kT),$$

где k - постоянная Больцмана; T - термодинамическая температура.

Магнетон Бора:

$$\mu_B = e\hbar / (2me),$$

где m_e - масса электрона; $\mu_B = 0,927 \cdot 10^{-23}$ Дж/Т, частота прецессии Лармора:

$$\omega_L = eB / (2me),$$

где B - магнитная индукция.

2.1.8. Атомное ядро. Радиоактивность.

Массовое число ядра (число нуклонов в ядре):

$$A = Z + N,$$

где Z - зарядное число (число протонов); N - число нейтронов.

Закон радиоактивного распада:

$$dN = -\lambda N dt, \quad \text{или} \quad N = N_0 e^{-\lambda t},$$

где dN - число ядер, распавшихся за интервал времени dt ; N - число ядер, не распавшихся к моменту времени t ; N_0 - число ядер в начальный момент ($t = 0$); λ - постоянная радиоактивного распада.

Число ядер, распавшихся за время t :

$$\Delta N = N_0 - N = N_0 (1 - e^{-\lambda t}).$$

В случае, если интервал времени Δt , за который определяется число распавшихся ядер, много меньше периода полураспада $T_{1/2}$, то число распавшихся ядер можно определить по формуле

$$\Delta N = \lambda N \Delta t.$$

Зависимость периода полураспада от постоянной радиоактивного распада:

$$T_{1/2} = \ln 2 / \lambda = 0,693 / \lambda.$$

Среднее время τ жизни радиоактивного ядра, т.е. интервал времени, за который число не распавшихся ядер уменьшается в e раз:

$$\tau = 1 / \lambda.$$

Число N атомов, содержащихся в радиоактивном изотопе:

$$N = m N_A / M,$$

где m - масса изотопа; M - молекулярная масса; N_A - постоянная Авогадро.

Активность A радиоактивного изотопа:

$$A = -dN/dt = \lambda N, \quad \text{или} \quad A = \lambda N_0 e^{-\lambda t} = A_0 e^{-\lambda t},$$

где dN - число ядер, распавшихся за интервал времени dt ; A_0 - активность изотопа в начальный момент времени.

Удельная активность изотопа:

$$a = A / m.$$

Дефект массы ядра:

$$\Delta m = Z m_p + (A - Z) m_n - m_a,$$

где Z - зарядное число (число протонов в ядре); A - массовое число (число нуклонов в ядре); $A - Z$ - число нейтронов в ядре; m_p - масса протона; m_n - масса нейтрона; m_a - масса ядра.

Энергия связи ядра:

$$E_{св} = \Delta m \cdot c^2,$$

где Δm - дефект массы ядра; c - скорость света в вакууме.

Во взаимосвязанных единицах энергия связи ядра равна $E_{св} = 931 \Delta m$, где дефект массы Δm (в.е.м.); 931 - коэффициент пропорциональности (1 в.е.м. ~ 931 МэВ).

2.2. Примеры решения задач

Пример 1. Электрон в атоме водорода переходит с четвертого энергетического уровня на второй. Определить энергию испущенного при этом фотона.

Решение. Для определения энергии фотона воспользуемся серийной формулой для водородоподобных ионов:

$$\frac{1}{\lambda} = RZ^2 \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right), \quad (1)$$

где λ - длина волны фотона; R - постоянная Ридберга; Z - заряд ядра в относительных единицах (при $Z = 1$ формула переходит в серийную формулу для водорода); n_1 - номер орбиты, на которую переходит электрон; n_2 - номер орбиты, с которой перешел электрон (n_1 и n_2 - главные квантовые числа).

Энергия фотона ϵ выражается формулой

$$\epsilon = hc/\lambda.$$

Поэтому, умножив обе части равенства (1) на hc , получим выражение для энергии фотона:

$$\epsilon = RhcZ^2 \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right).$$

Поскольку Rhc есть энергия ионизации E_i атома водорода, имеем

$$\epsilon = E_i Z^2 \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right).$$

Вычисления выполним во взаимосвязанных единицах:

$= 13,6$ эВ (см. табл. 1 приложения); $Z = 1$; $n_1 = 2$; $n_2 = 4$;

$$\epsilon = 13,6 \cdot 1^2 \left(\frac{1}{2^2} - \frac{1}{4^2} \right) \text{ эВ} = 2,55 \text{ эВ}.$$

Пример 2. Электрон, начальной скоростью которого можно пренебречь, прошел ускоритель разности потенциалов U . Найти длину волны де Бройля λ для двух случаев: 1) $U_1 = 51$ В; 2) $U_2 = 510$ кВ.

Решение. Длина волны де Бройля для частицы зависит от ее импульса p и определяется формулой

$$\lambda = h/p, \quad (1)$$

где h - постоянная Планка.

Импульс частицы можно определить, если известна ее кинетическая энергия T . Связь импульса с кинетической энергией различная для нерелятивистского случая (когда кинетическая энергия частицы много меньше ее покоя) и для релятивистского случая (когда кинетическая энергия сравнима с энергией покоя частицы).

В нерелятивистском случае:

$$p = \sqrt{2m_0 T}, \quad (2)$$

где m_0 - масса покоя частицы.

В релятивистском случае:

$$p = \sqrt{(2E_0 + T)T}/c, \quad (3)$$

где $E_0 = m_0 c^2$ - энергия покоя частицы.

Формулы (1) с учетом соотношений (2) и (3) запишется:

- в нерелятивистском случае

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{2m_0 T}}; \quad (4)$$

- в релятивистском случае

$$\lambda = \frac{h}{\sqrt{(2E_0 + T)T}/c}. \quad (5)$$

Сравним кинетические энергии электрона, прошедшего заданные в условии задачи разности потенциалов $U_1 = 51$ В и $U_2 = 510$ кВ, с энергией покоя электрона и в зависимости от этого решим, какую из формул (4) или (5) следует применять для вычисления длины волны де Бройля.

Как известно, кинетическая энергия электрона, прошедшего ускоритель разности потенциалов U , будет

$$T = eU.$$

В первом случае $T_1 = eU_1 = 51 \text{ эВ} = 0,51 \cdot 10^{-4} \text{ МэВ}$, что много меньше энергии покоя электрона $E_0 = m_0 c^2 = 0,51 \text{ МэВ}$. Следовательно, можно применить формулу (4). Для упрощения расчетов заметим, что $T_1 = 10^{-4} m_0 c^2$. Подставив это выражение в формулу (4), запишем ее в виде

$$\lambda_1 = \frac{h}{\sqrt{2m_0 \cdot 10^{-4} m_0 c^2}} = \frac{10^2}{\sqrt{2}} \frac{h}{m_0 c}.$$

Учитывая, что $h/(m_0 c^2)$ есть комптоновская длина волны λ , получаем

$$\lambda_1 = 10^2 \lambda / \sqrt{2}.$$

Поскольку $\lambda = 2,45 \text{ нм}$ (см. табл. I приложения), имеем:

$$\lambda_1 = 10^2 \cdot 2,43 / \sqrt{2} \text{ нм} = 171 \text{ нм}.$$

Во втором случае кинетическая энергия $T_2 = eU_2 = 510 \text{ кэВ} = 0,51 \text{ МэВ}$, т.е. равна энергии покоя электрона. В этом случае необходимо применить релятивистскую формулу (5). Учитывая, что $eU_2 = 0,51 \text{ МэВ} = m_0 c^2$, по формуле (5) находим

$$\lambda_2 = \frac{h}{\sqrt{(2m_0 c^2 + m_0 c^2)m_0 c^2/c}} = \frac{h}{\sqrt{3} m_0 c},$$

или

$$\lambda_2 = \frac{2,43}{\sqrt{3}} \text{ нм} = 1,40 \text{ нм}.$$

Подставив значения λ , получаем вычисления:

$$\lambda_2 = \frac{2,43}{\sqrt{3}} \text{ нм} = 1,40 \text{ нм}.$$

Пример 3. Кинетическая энергия электрона в атоме водорода составляет величину порядка $T = 10 \text{ эВ}$. Ипользуя соотношение неопределенностей, оценить минимальные линейные размеры атома.

Решение. Соотношение неопределенностей для координаты и импульса имеет вид

$$\Delta x \Delta p \geq \hbar,$$

где Δx - неопределенность координаты частицы (в данном случае электрона); Δp - неопределенность импульса частицы (электрона); $\hbar = h/2\pi$ - постоянная Планка h , деленная на 2π .

Из соотношения неопределенностей следует, что чем точнее определается положение частицы в пространстве, тем более неопределенным становится импульс, а следовательно, и энергия частицы. Пусть атом имеет линейные размеры l , тогда электрон атома будет находиться где-то в пределах области с неопределенностью

$$\Delta x = l/2. \quad (1)$$

Соотношение неопределенностей (1) тогда можно записать в виде

$$(l/2) \Delta p \geq \hbar,$$

откуда

$$l \geq 2\hbar / \Delta p. \quad (2)$$

Физически разумная неопределенность импульса Δp во всяком случае не должна превышать значения самого импульса p , т.е. $\Delta p \leq p$. Импульс p связан с кинетической энергией соотношением $p = \sqrt{2mT}$. Заменяя Δp значением $\sqrt{2mT}$ (также замена не увеличит l). Переходя от неравенства к равенству, получим

$$l_{\text{min}} = 2\hbar / \sqrt{2mT}. \quad (3)$$

Проверим, дает ли полученная формула единицу длины. Для этого в правую часть формулы (3) вместо символов величин подставим обозначения их единиц:

$$\begin{aligned} \frac{[\hbar]}{[m][T]^{1/2}} &= \frac{1 \text{ Дж} \cdot \text{с}}{(1 \text{ кг} \cdot 1 \text{ Дж})^{1/2}} = \left(\frac{1 \text{ Дж}}{1 \text{ кг}} \right)^{1/2} \cdot 1 \text{ с} = \\ &= \left(\frac{1 \text{ кг} \cdot \text{м}^2 / \text{с}^2}{1 \text{ кг}} \right)^{1/2} \cdot 1 \text{ с} = 1 \text{ м}. \end{aligned}$$

Найденная единица является единицей длины.

Произведем вычисления:

$$\lambda_{\min} = \frac{2 \cdot 1,05 \cdot 10^{-34}}{\sqrt{2 \cdot 9,1 \cdot 10^{-34} \cdot 1,6 \cdot 10^{-18} \cdot 10}} = 1,24 \cdot 10^{-10} \quad \lambda = 124 \text{ нм.}$$

Пример 4. Волновая функция $\psi(x) = \sqrt{2/l} \sin \frac{\pi}{l} x$ описывает основное состояние частицы в бесконечно глубоком прямоугольном ящике шириной l . Вычислить вероятность нахождения частицы в малом интервале $\Delta l = 0,01$ в двух случаях: 1) вблизи стенки ($0 \leq x \leq \Delta l$); 2) в средней части ящика ($l/2 - \Delta l/2 \leq x \leq l/2 + \Delta l/2$).

Решение. Вероятность того, что частица будет обнаружена в интервале dx (от x до $x+dx$), пропорциональна этому интервалу и квадрату модуля волновой функции, описывающей данное состояние, равна

$$dW = |\psi(x)|^2 dx.$$

В первом случае искомая вероятность найдется интегрированием в пределах от 0 до $0,01l$ (рис. 2.1):

$$W = \frac{2}{l} \int_0^{0,01l} \sin^2 \frac{\pi}{l} x dx. \quad (1)$$

Знак модуля опущен, так как ψ - функция в данном случае является комплексной.

Так как x изменяется в интервале $0 \leq x \leq 0,01l$ и,

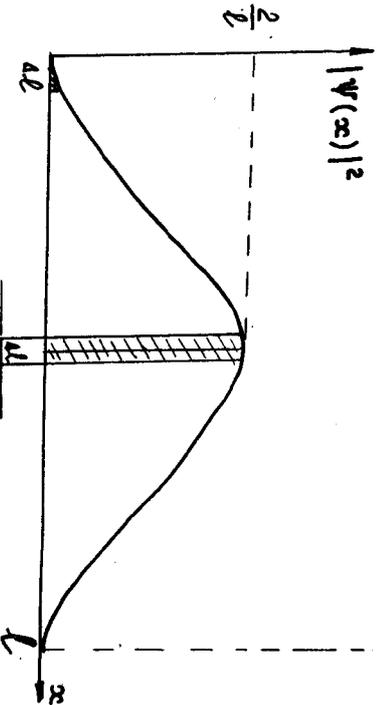


Рис. 2.1

следовательно, $\pi x/l \ll 1$, справедливо приближенное равенство

$$\sin^2 \frac{\pi}{l} x \approx \left(\frac{\pi}{l} x \right)^2.$$

С учетом этого выражение (1) примет вид

$$W = \frac{2}{l} \int_0^{0,01l} \left(\frac{\pi}{l} x \right)^2 dx = \frac{2\pi^2}{l^3} \int_0^{0,01l} x^2 dx.$$

После интегрирования получим

$$W = \frac{2}{3} \pi^2 \cdot 10^{-6} = 6,6 \cdot 10^{-6}.$$

Во втором случае можно обойтись без интегрирования, так как квадрат модуля волновой функции вблизи ее максимума в заданном малом интервале ($\Delta l = 0,01l$) практически не изменяется. Искомая вероятность во втором случае определяется выражением

$$W = |\psi(l/2)|^2 \Delta l,$$

или

$$W = \frac{2}{l} \left(\sin \frac{\pi}{l} \frac{l}{2} \right)^2 \Delta l = \frac{2}{l} \cdot 0,01l = 0,02.$$

Пример 5. Вычислить дефект массы и энергию связи ядра ${}^7_3\text{Li}$.

Решение. Масса ядра всегда меньше суммы масс свободных (находящихся вне ядра) протонов и нейтронов, из которых ядро образовалось. Дефект массы ядра Δm и есть разность между суммой масс свободных нуклонов (протонов и нейтронов) и массой ядра, т.е.

$$\Delta m = Z m_p + (A - Z) m_n - m_a,$$

где Z - атомный номер (число протонов в ядре); A - массовое число (число нуклонов, составляющих ядро); m_p , m_n , m_a - соответственно массы протона, нейтрона и ядра.

В строивших таблицих всегда даются массы нейтральных атомов, но не ядер, поэтому формулу (1) целесообразно преобразовать так, чтобы в нее входила масса m_a нейтрального атома. Можно считать, что масса нейтрального атома равна

сумме масс ядра и электронов, составляющих электронную оболочку атома: $m_a = m_p + Z m_e$, откуда

$$m_a = m_p - Z m_e. \quad (2)$$

Выразив в равенстве (1) массу ядра по формуле (2), получим

$$\Delta m = Z m_p + (A - Z) m_n - m_a + Z m_e,$$

или

$$\Delta m = Z(m_p + m_e) + (A - Z)m_n - m_a.$$

Поскольку $m_p + m_e = m_n$, где m_n - масса ядра водорода, окончательно находим

$$\Delta m = Z m_n + (A - Z) m_n - m_a. \quad (3)$$

Подставив в выражение (3) числовые значения масс (см. табл. I5 и I7 приложения), получим

$$\Delta m = [3 \cdot 1,00783 + (7 - 3) \cdot 1,00867 - 7 \cdot 0,160] \text{ а. е. м} = 0,04216 \text{ а. е. м.}$$

В соответствии с законом пропорциональности массы и энергии

$$E = c^2 \Delta m,$$

где c - скорость света в вакууме.

Коэффициент пропорциональности c^2 может быть выражен

$$c^2 = 9 \cdot 10^{16} \text{ м}^2/\text{с}^2, \text{ или } c^2 = \Delta E / \Delta m = 9 \cdot 10^{16} \text{ Дж/кг.}$$

Если вычислить энергию связи, пользуясь выведенными единицами, то $c^2 = 931 \text{ МэВ/а. е. м.}$ С учетом этого формула (3) примет вид

$$E = 931 \Delta m \text{ (МэВ)}. \quad (4)$$

Подставив найденное значение дефекта массы ядра в формулу (4), получим

$$E = 931 \cdot 0,04216 \text{ МэВ} = 39,2 \text{ МэВ.}$$

Примечание. Термин "дефект массы" часто применяется в другом смысле: дефектом массы Δ называют разность между массой нейтрального атома данного изотопа m_a и его массовым числом $A: \Delta = m_a - A$. Эта величина особенно физического смысла не имеет, но ее использование позволяет в ряде случаев значительно упростить вычисления. В настоящих методических указаниях являясь в виду дефекта массы Δm , определяем формулой (1).

Пример 6. При соударении α -частицы с ядром бора ${}_{5}^{10}\text{B}$ произошла ядерная реакция, в результате которой образовались два новых ядра, одним из них было ядро атома водорода ${}_{1}^{1}\text{H}$. Определить порядковый номер и массовое число второго ядра, записать ядерную реакцию, используя символы, и определить ее энергетический эффект.

Решение. Обозначим неизвестное ядро символом ${}_{Z}^{A}\text{X}$. Поскольку α -частица представляет собой ядро гелия ${}_{2}^{4}\text{He}$, запись реакции имеет вид



Применив закон сохранения числа нуклонов, получим уравнение $4 + 10 = 1 + A$, откуда $A = 13$. Применяя закон сохранения зарядов, получим уравнение $2 + 5 = 1 + Z$, откуда $Z = 6$. Следовательно, неизвестное ядро является ядром изотопа углерода ${}_{6}^{13}\text{C}$.

Теперь можем записать реакцию в окончательном виде:



Энергетический эффект ядерной реакции определяется по формуле

$$Q = 931 [(m_{\text{He}} + m_{\text{B}}) - (m_{\text{H}} + m_{\text{C}})].$$

Здесь в первых круглых скобках указаны массы исходных ядер, во вторых скобках - массы ядер продуктов реакции. При числах подчёркнутых по этой формуле массы ядер являются нейтральных атомов. Возможность такой замены вытекает из следующих соображений.

Число электронов в электронной оболочке нейтрального атома равно его зарядовому числу Z . Сумма зарядовых чисел исходных ядер равна сумме зарядовых чисел ядер - продуктов реакции. Следовательно, электронные оболочки ядер гелия и

бора содержат вместе столько же электронов, сколько их держат электронные оболочки ядер углерода и водорода.

Очевидно, что при вычислении суммы масс нейтральных атомов углерода и водорода из сумм масс атомов гелия и бора и без учета масс электронов мы получим тот же результат, как если бы брали массы ядер. Подставив массы атомов табл. 15 приложения) в расчетную формулу, получим

$$Q = 93 \left[4,00260 + 10,01294 - (1,00783 + 13,00335) \right] \text{мэв} = 4,06 \text{ мэв.}$$

П р и м е р 7. Определить начальную активность A_0 радиоактивного препарата магния ^{27}Mg массой $m = 0,2$ мкг, а также его активность A через время $t = 6$ 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:

$$A = -dN/dt. \quad (1)$$

Знак минус показывает, что число N радиоактивных ядер с течением времени убывает.

Для того чтобы найти 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 ($t = 0$); λ - постоянная радиоактивного распада.

Продифференцируем выражение (2) по времени:

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

Исключив из формул (1) и (3) dN/dt , находим активность препарата в момент времени:

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

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

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

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

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

Число N_0 радиоактивных ядер, содержащихся в изотопе, равно произведению постоянной Авогадро N_A на количество вещества ν 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

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

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

Произведем вычисления, учитывая, что $T_{1/2} = 10$ мин = 600 с (см. табл. 16 приложения); $\ln 2 = 0,693$; $t = 6$ ч = 6.3.6.10³ с = 2,16.10⁵ с:

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

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

П р и м е р 8. Расстояние d между соседними атомами кристалла кальция (решетка кубическая теллоцентрированная) равно 0,393 нм. Определить: 1) параметр a решетки; 2) плотность ρ кристалла.

РЕШЕНИЕ. 1. Параметр a решетки и расстояние d между ближайшими соседними атомами связаны простыми геометрическими соотношением (рис. 2.2):

$$a = d\sqrt{2}.$$

Произведем вычисления:

$$a = 0,393\sqrt{2} \text{ нм} = 0,556 \cdot 10^{-10} \text{ м.}$$

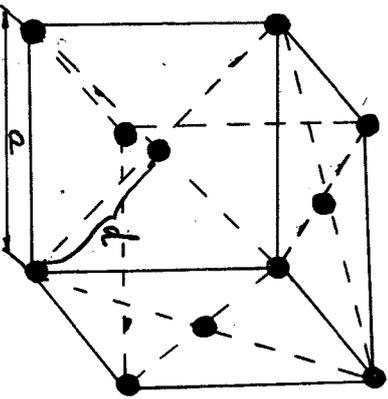
2. Плотность ρ кристалла связана с молярной массой M и молярным объемом V_m соотношением

$$\rho = M/V_m \quad (1)$$

Молярный объем V_m найдем как произведение объема a^3 одной элементарной ячейки на число Z_m элементарных ячеек, содержащихся в одном моле кристалла:

$$V_m = a^3 Z_m \quad (2)$$

Рис. 2.2



Учитывая, что число элементарных ячеек для кристалла, состоящего из одинаковых атомов, можно найти, разделив постоянную Авогадро N_A на число N атомов, приходящихся на одну элементарную ячейку, равенство (2) можно записать в виде

$$V_m = a^3 N_A / n \quad (3)$$

Подставив в (1) выражение V_m из (2), получим

$$\rho = nM / (N_A a^3).$$

Произведем вычисления, учитывая, что число n в случае кубической элементарной ячейки равно 4:

$$\rho = \frac{4 \cdot 40 \cdot 10^{-3} \text{ кг}}{6,02 \cdot 10^{23} (5,56 \cdot 10^{-10})^3 \text{ м}^3} = 1,55 \cdot 10^3 \text{ кг/м}^3.$$

Пример 9. Удельная проводимость γ присоединенного полупроводника, имеющего решетку типа алмаза, равна 110 Ом/м . Считая, что полупроводник обладает только дырочной проводимостью, определить: 1) концентрацию n_p дырок; 2) подвижность b_p дырок. Постоянную Холла R_H принять равной $3,8 \cdot 10^{-4} \text{ м}^2/\text{Кл}$.

РЕШЕНИЕ. 1. Концентрация n_p дырок связана с постоянной Холла, которая для полупроводников с решеткой типа алмаза, обладающих носителями только одного знака, выражается формулой $R_H = 3\pi / (8en_p)$, где e - элементарный заряд. Отсюда

$$n_p = 3\pi / (8eR_H). \quad (1)$$

Произведем вычисления:

$$n_p = \frac{3 \cdot 3,14}{8} \frac{1}{1,6 \cdot 10^{-19} \cdot 3,8 \cdot 10^{-4}} \text{ м}^{-3} = 1,9 \cdot 10^{22} \text{ м}^{-3}. \quad (2)$$

2. Удельная проводимость полупроводников выражается формулой

$$\gamma = e(n_n b_n + n_p b_p), \quad (3)$$

где n_n и n_p - концентрации электронов и дырок; b_n и b_p - их подвижности.

При отсутствии электронной проводимости первое слагаемое в скобках равно нулю, и формула (3) примет вид $\gamma = en_p b_p$, откуда

$$b_p = \gamma / (en_p). \quad (4)$$

Подставив в (3) выражение n_p по формуле (1):

$$b_p = 8\gamma R_H / (3\pi). \quad (5)$$

Произведем вычисления:

$$b_p = \frac{8 \cdot 110 \cdot 3,8 \cdot 10^{-4} \text{ м}^2}{3 \cdot 3,14 \cdot 8 \cdot 1,9 \cdot 10^{22}} = 3,6 \cdot 10^{-2} \text{ м}^2 / (\text{В} \cdot \text{с}).$$

Литература
для подготовки к выполнению контрольной работы 6

Тема	Основная			Дополнительная
	Савельев И. В. Курс общей физики. М., 1977-1979.	Т. 1	Т. 2	
Волны де Бройля. Соотношение неопределенностей.			§ 18-20	-
Уравнение Шредингера. Потенциальный ящик.			§ 21-23	-
Кристаллическая решетка. Структура кристалла.			§ 110, 111	Гл. I, § 16, 19
Темповкость твердого тела.			§ 46, 48	Гл. IV, § 30-33
Квантовая статистика. Распределение Ферми - Дирака. Электроны в металле.			§ 51, 52	Гл. III; гл. IV, § 34
Полупроводники. Эффект Холла			§ 79	Гл. V, § 42-45
Магнетизм			§ 55-58	Гл. VII, § 63-70

2.3. Контрольная работа № 6

2.3.1. Варианты заданий

Вариант	Номер задачи									
0	601	611	622	631	660	661				
1	606	616	627	641	659	666				
2	602	612	623	632	658	662				
3	607	617	628	642	657	667				
4	603	613	624	633	656	663				
5	608	618	629	643	655	668				
6	604	614	625	634	654	664				
7	609	619	630	644	653	669				
8	605	615	626	635	652	665				
9	610	620	621	645	651	670				

601. Невозбужденный атом водорода поглощает квант излучения с длиной волны $\lambda = 102,6$ нм. Вычислить, пользуясь теорией Бора, радиус r электронной орбиты возбужденного атома водорода.

602. Вычислить по теории Бора радиус r_2 второй стационарной орбиты и скорость v_2 электрона на этой орбите для атома водорода.

603. Вычислить по теории Бора период T вращения электрона в атоме водорода, находящемся в возбужденном состоянии, определяемом главным квантовым числом $n = 2$.

604. Определить максимальную энергию ϵ_{\max} фотона серии Балмера в спектре излучения атомарного водорода.

605. Определить первый потенциал ϕ_1 возбуждения и энергию ионизации E_i атома водорода, находящегося в основном состоянии.

606. Определить энергию ϵ фотона, испускаемого атомом водорода при переходе электрона с третьей орбиты на вторую.

607. Найти наибольшую λ_{\max} и наименьшую λ_{\min} длины волн в ультрафиолетовой серии водорода (серия Лаймана).

608. В однозарядном ионе гелия электрон перебеда с орбиты этого энергетического уровня на первый. Определить длину волны λ излучения, испущенного ионом гелия.

609. Электрон в атоме водорода находится на третьем энергетическом уровне. Определить кинетическую T , потенциальную U и полную E энергии электрона. Ответ выразить в электрон-вольтах.

610. Фотон выбивает из атома водорода, находящегося в основном состоянии, электрон с кинетической энергией $T = 10$ эв. Определить энергию E фотона.

611. Определить длину волны λ де Бройля для частицы массой $m = 1$ г, движущейся со скоростью $v = 10$ м/с. Нужно ли учитывать в этом случае волновые свойства частицы?

612. Вычислить длину волны λ де Бройля для электрона, обладающего кинетической энергией $T = 13,6$ эв (энергия ионизации атома водорода). Сравнить полученное значение λ с диаметром d атома водорода (найти отношение λ/d). Нужно ли учитывать волновые свойства электрона при движении электрона в атоме водорода? Диаметр атома принять равным удвоенному значению боровского радиуса.

613. При анализе рассеяния α -частиц на ядрах Резерфорда) прицельные расстояния принимались порядка $0,1$ нм. Волновые свойства α -частиц ($E = 7,7$ Мэв) при этом не учитывались. Допустимо ли это?

614. Вычислить длину волны λ де Бройля для тепловых ($T = 300$ К) нейтронов. Следует ли учитывать волновые свойства нейтронов при анализе их взаимодействия с кристаллом? Расстояние между атомами в кристалле принять равным $0,5$ нм.

615. Какую ускоряющую разность потенциалов U должен пройти протон, чтобы длина волны λ де Бройля была равна: 1) 1 нм; 2) 1 пм?

616. Вычислить длину волны λ де Бройля протона, прошедшего ускоряющую разность потенциалов U , равную: 1) 1 МВ; 2) 1 ГВ.

617. Протон обладает кинетической энергией $T = 1$ кэВ. Определить дополнительную энергию ΔT , которую необходимо

ему сообщить для того, чтобы длина волны λ де Бройля уменьшилась в три раза.

618. Определить длины волн де Бройля α -частицы и протона, прошедших одинаковую ускоряющую разность потенциалов $U = 1$ кВ.

619. Электрон обладает кинетической энергией $T = 1,02$ МэВ. Во сколько раз изменится длина волны де Бройля, если кинетическая энергия T электрона уменьшится вдвое?

620. Кинетическая энергия T электрона равна удвоенному значению его энергии покоя ($2m_0c^2$). Вычислить длину волны λ де Бройля для такого электрона.

621. Частица находится в бесконечно глубоком одномерном прямоугольном потенциальном ящике. Найти отношение разности $\Delta E_{n, n+1}$ соседних энергетических уровней к энергии E_n частицы в трех случаях: 1) $n = 2$; 2) $n = 5$; 3) $n \rightarrow \infty$.

622. Используя соотношение неопределенностей, оценить наименьшие ошибки Δp в определении импульса электрона и протона, если координаты центра масс этих частиц могут быть установлены с неопределенностью $\Delta x = 0,01$ нм.

623. Время жизни τ возбужденного ядра порядка 1 нс, длина волны λ излучения равна $0,1$ нм. С какой наибольшей точностью ΔE может быть определена энергия излучения?

624. Частица в бесконечно глубоком одномерном потенциальном потенциальном ящике находится в основном состоянии. Какова вероятность w обнаружения частицы в крайней четверти ящика?

625. Атом испустил фотон с длиной волны $\lambda = 800$ нм. Продолжительность излучения $\tau = 10$ нс. Определить наибольшую точность $\Delta \lambda$, с которой может быть измерена длина волны излучения.

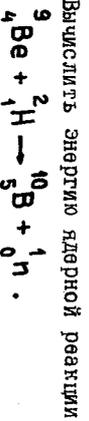
626. Используя соотношение неопределенностей, оценить ширину l одномерного потенциального ящика, в котором минимальная энергия электрона $E_{min} = 10$ эв.

627. Альфа-частица находится в бесконечно глубоком одномерном прямоугольном потенциальном ящике. Используя соотношение неопределенностей, оценить ширину l ящика, если известно, что минимальная энергия α -частицы $E_{min} = 8$ МэВ.

628. Электрон находится в бесконечно глубоком сферическом потенциальном ящике шириной l . В каких точках в интервале $0 < x < l$ плотности вероятности нахождения электрона на втором и третьем энергетических уровнях одинаковы? Вычислить плотность вероятности для этих точек. Решение пояснить графиком.

629. Электрон находится в бесконечно глубоком одномерном прямоугольном потенциальном ящике шириной $l = 0,1$ нм. Определить в электронвольтах наименьшую разность энергетических уровней электрона.

630. Частица в бесконечно глубоком одномерном потенциальном ящике шириной l находится в возбужденном состоянии ($n = 5$). Определить, в каких точках интервала $0 < x < l$ плотность вероятности нахождения частицы имеет максимальное и минимальное значения.



Освобождается или поглощается энергия?

632. Вычислить энергию ядерной реакции



Освобождается или поглощается эта энергия?

633. Вычислить энергию ядерной реакции



Освобождается или поглощается эта энергия?

634. Вычислить энергию ядерной реакции

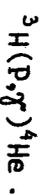


Освобождается или поглощается энергия при этой реакции?

635. Вычислить энергию ядерной реакции



636. Вычислить энергию ядерной реакции



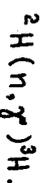
637. Вычислить энергию ядерной реакции



638. Электрон и позитрон, имеющие одинаковые кинетические энергии $T = 0,51$ МэВ, при взаимодействии превратились в два одинаковых фотона. Определить энергию ϵ каждого фотона и соответствующую ему длину волны λ .

639. Фотон с энергией $\epsilon = 1,53$ МэВ превратился в пару электрон-позитрон. Принимая кинетическую энергию частиц одинаковой, определить кинетическую энергию T каждой частицы.

640. Вычислить энергию ядерной реакции



641. Найти период полураспада $T_{1/2}$ радиоактивного изотопа, если его активность за время $t = 10$ сут уменьшилась на 24% по сравнению с первоначальной.

642. Определить, какая доля радиоактивного изотопа ${}^{225}_{89}\text{Ac}$ распадается в течение времени $t = 6$ сут.

643. Активность A некоторого изотопа за время $t = 10$ сут уменьшилась на 20%. Определить период полураспада $T_{1/2}$ этого изотопа.

644. Определить массу m изотопа ${}^{131}_{53}\text{I}$, имеющего активность $A = 37$ Гбк.

645. Найти среднюю продолжительность жизни T атома радиоактивного изотопа кобальта ${}^{60}_{27}\text{Co}$.

646. Счетчик α -частиц, установленный вблизи радиоактивного изотопа, при первом измерении регистрировал $N_1 = 1400$ частиц в минуту, а через время $t = 4$ ч — только $N_2 = 400$. Определить период полураспада $T_{1/2}$ изотопа.

647. Во сколько раз уменьшится активность препарата ${}^{32}_{15}\text{P}$ через время $t = 20$ сут?

648. На сколько процентов уменьшится активность изотопа иридия ${}^{192}_{77}\text{Ir}$ за время $t = 15$ сут?

649. Определить число N ядер, распадающихся в течение времени: 1) $t = 1$ мин; 2) $t = 5$ сут, в радиоактивном изотопе фосфора ${}^{32}_{15}\text{P}$ массой $m = 1$ мг.

650. Из каждого миллиона атомов радиоактивного изотопа каждую секунду распадается 200 атомов. Определить период полураспада $T_{1/2}$ изотопа.

651. Определить плотность ρ кальция (решетка гранецентрированная кубическая), если расстояние между ближайшими атомами $d = 0,393$ нм.

652. Стронций имеет гранецентрированную кубическую решетку. Определить расстояние d между ближайшими соседними атомами, если параметр решетки $a = 0,605$ нм.

653. Определить число z элементарных ячеек в единице объема кристалла бария (решетка объемно центрированная кубическая). Плотность ρ бария считать известной.

654. Найти плотность ρ кристалла неона, если известно, что решетка гранецентрированная кубическая. Постоянная решетки $a = 0,451$ нм.

655. Барий имеет объемно центрированную кубическую решетку. Плотность ρ кристалла бария равна $3,5 \cdot 10^4$ кг/м³. Определить параметр a решетки.

656. Алюминий имеет гранецентрированную кубическую решетку. Параметр решетки $a = 0,404$ нм. Определить плотность алюминия.

657. Ванadium имеет объемно центрированную кубическую решетку. Определить параметр a решетки и расстояние d между ближайшими соседними атомами. Плотность ρ ванадия считать известной.

658. Определить число z элементарных ячеек кристалла меди в единице объема (решетка гранецентрированная кубическая). Плотность ρ меди считать известной.

659. Расстояние d между ближайшими соседними атомами кристаллической решетки золота равно $0,288$ нм. Определить параметр a решетки, если решетка гранецентрированная кубическая.

660. Никель имеет гранецентрированную кубическую решетку. Определить параметр a решетки и расстояние d между ближайшими соседними атомами. Плотность ρ никеля считать известной.

661. Удельная проводимость γ примесного полупроводника типа n равна 110 Ом/м. Считая, что полупроводник обладает только дырочной проводимостью, определить концентрацию n_p дырок и подвижность ν_p дырок.

662. Собственный полупроводник (германиевый) имеет при некоторой температуре удельное сопротивление $\rho = 0,5$ Ом·м. Определить концентрацию n носителей тока, если подвижность электронов $\nu_n = 0,38$ м²/(В·с) и дырок $\nu_p = 0,18$ м²/(В·с).

663. Определить концентрацию свободных электронов в металле для температуры $T = 0$ К, при которой уровень Ферми $E_f = 6$ эВ.

664. Тонкая пластинка из кремния шириной $b = 2$ см помещена перпендикулярно линиям индукции однородного магнитного поля ($B = 0,5$ Тл). При плотности тока $j = 2$ мА/мм², направленной вдоль пластинки, холловская разность потенциалов оказалась $U_H = 2,8$ В. Определить концентрацию n носителей тока.

665. Определить максимальную скорость v_{max} электронов в металле при температуре $T = 0$ К, если уровень Ферми $E_f = 5$ эВ.

666. Полагая, что на каждый атом алюминия в кристалле приходится по три свободных электрона, определить максимальную энергию E_{max} электронов при температуре $T = 0$ К.

667. Найти среднее значение кинетической энергии $\langle E_{кин} \rangle$ электронов в металле при температуре $T = 0$ К, если уровень Ферми $E_f = 6$ эВ.

668. Подвижность электронов и дырок в кремнии соответственно равна $\nu_n = 1,5 \cdot 10^3$ см²/(В·с) и $\nu_p = 5 \cdot 10^2$ см²/(В·с). Вычислить постоянную Холла R_H для кремния, если удельное сопротивление кремния $\rho = 6 \cdot 10^{-4}$ Ом·м.

669. Удельное сопротивление кремния с примесями $\rho = 10^{-2}$ Ом·м. Определить концентрацию n_p дырок и их подвижность ν_p , если принять, что полупроводник обладает только дырочной проводимостью и постоянная Холла $R_H = 4 \cdot 10^{-4}$ м²/Кл.

670. Концентрация n носителей в кремнии $5 \cdot 10^{10}$ см⁻³ подвижность электронов $\nu_n = 0,15$ м²/(В·с) и дырок $\nu_p = 0,05$ м²/(В·с). Определить сопротивление кремниевото стержня длиной $l = 5$ см и площадью сечения $S = 2$ мм².

Основные физические постоянные (округленные значения)

Таблица 1

Физическая постоянная	Обозначение	Значение
Нормальное ускорение свободного падения	g	$9,81 \text{ м/с}^2$
Гравитационная постоянная	G	$6,67 \cdot 10^{-11} \text{ м}^3/(\text{кг} \cdot \text{с}^2)$
Постоянная Авогадро	N_A	$6,02 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$
Молярная газовая постоянная	R	$8,31 \text{ Дж}/(\text{моль} \cdot \text{К})$
Стандартный объем [*]	$V_{\text{рт}}$	$22,4 \cdot 10^{-3} \text{ м}^3/\text{моль}$
Постоянная Больцмана	k	$1,38 \cdot 10^{-23} \text{ Дж/К}$
Элементарный заряд	e	$1,60 \cdot 10^{-19} \text{ Кл}$
Скорость света в вакууме	c	$3,00 \cdot 10^8 \text{ м/с}$
Постоянная Стефана - Больцмана	σ	$5,67 \cdot 10^{-8} \text{ Вт}/(\text{м}^2 \cdot \text{К}^4)$
Постоянная закона смещения Вина	b	$2,90 \cdot 10^{-3} \text{ м} \cdot \text{К}$
Постоянная Планка	h	$6,63 \cdot 10^{-34} \text{ Дж} \cdot \text{с}$
Постоянная Ридберга	R	$1,09 \cdot 10^7 \text{ м}^{-1}$
Постоянная Больцмана	D_0	$0,529 \cdot 10^{-10} \text{ м}$
Комптоновская длина волны электрона	λ	$2,43 \cdot 10^{-12} \text{ м}$
Магнетон Бора	μ_B	$0,921 \cdot 10^{-23} \text{ А} \cdot \text{м}^2$
Энергия ионизации атома водорода	E_i	$2,18 \cdot 10^{-18} \text{ Дж}$ ($13,6 \text{ эВ}$)
Атомная единица массы	$a.e.m.$	$1,660 \cdot 10^{-27} \text{ кг}$
Электрическая постоянная	ϵ_0	$8,85 \cdot 10^{-12} \text{ Ф/м}$
Магнитная постоянная	μ_0	$4\pi \cdot 10^{-7} \text{ Гн/м}$

* Молярный объем идеального газа при нормальных условиях.

Некоторые астрономические величины

Таблица 2

Наименование	Значение	Наименование	Значение
Радиус Земли	$6,37 \cdot 10^6 \text{ м}$	Расстояние от центра Земли до центра Солнца	$1,49 \cdot 10^{11} \text{ м}$
Масса Земли	$5,98 \cdot 10^{24} \text{ кг}$	Расстояние от центра Земли до центра Луны	$3,84 \cdot 10^8 \text{ м}$
Радиус Солнца	$6,95 \cdot 10^8 \text{ м}$		
Масса Солнца	$1,98 \cdot 10^{30} \text{ кг}$		
Радиус Луны	$1,74 \cdot 10^6 \text{ м}$		
Масса Луны	$7,35 \cdot 10^{22} \text{ кг}$		

Плотность твердых тел

Таблица 3

Твердое тело	Плотность, кг/м ³	Твердое тело	Плотность, кг/м ³	Твердое тело	Плотность, кг/м ³
Алюминий	$2,70 \cdot 10^3$	Железо	$7,88 \cdot 10^3$	Свинец	$11,3 \cdot 10^3$
Варий	$3,50 \cdot 10^3$	Литий	$0,53 \cdot 10^3$	Серебро	$10,5 \cdot 10^3$
Ванадий	$6,02 \cdot 10^3$	Медь	$8,93 \cdot 10^3$	Цезий	$1,90 \cdot 10^3$
Висмут	$9,80 \cdot 10^3$	Никель	$8,90 \cdot 10^3$	Цинк	$7,15 \cdot 10^3$

Плотность жидкостей

Таблица 4

Жидкость	Плотность, кг/м ³
Вода (при 4° С)	$1,00 \cdot 10^3$
Глицерин	$1,26 \cdot 10^3$
Ртуть	$13,6 \cdot 10^3$
Сероуглерод	$1,26 \cdot 10^3$
Спирт	$0,80 \cdot 10^3$

Плотность газов (при нормальных условиях)

Таблица 5

Газ	Плотность, кг/м ³
Водород	0,09
Воздух	1,29
Гелий	0,18
Кислород	1,43

Таблица 6
Коэффициент поверхностного натяжения жидкостей

Жидкость	Коэффициент, мН/м	Газ	Диаметр, м
Вода	72	Азот	$3,0 \cdot 10^{-10}$
Мыльная вода	40	Водород	$2,3 \cdot 10^{-10}$
Ртуть	500	Гелий	$1,9 \cdot 10^{-10}$
Спирт	22	Кислород	$2,7 \cdot 10^{-10}$

Таблица 7

Эффективный диаметр молекул газа

Газ	Диаметр, м
Азот	$3,0 \cdot 10^{-10}$
Водород	$2,3 \cdot 10^{-10}$
Гелий	$1,9 \cdot 10^{-10}$
Кислород	$2,7 \cdot 10^{-10}$

Таблица 8
Диэлектрическая проницаемость

Вещество	Проницаемость	Металл	Удельное сопротивление, Ом·м
Вода	81	Железо	$9,8 \cdot 10^{-8}$
Масло трансформаторное	2,2	Медь	$1,7 \cdot 10^{-8}$
Парафин	2,0	Нихром	$1,1 \cdot 10^{-6}$
Стекло	7,0	Серебро	$1,6 \cdot 10^{-8}$

Таблица 9

Удельное сопротивление металлов

Металл	Удельное сопротивление, Ом·м
Железо	$9,8 \cdot 10^{-8}$
Медь	$1,7 \cdot 10^{-8}$
Нихром	$1,1 \cdot 10^{-6}$
Серебро	$1,6 \cdot 10^{-8}$

Энергия ионизации

Таблица 10

Вещество	E_i , Дж	E_i , эВ
Водород	$2,18 \cdot 10^{-18}$	13,6
Литий	$3,94 \cdot 10^{-18}$	24,6
Литий	$1,21 \cdot 10^{-17}$	75,6
Ртуть	$1,66 \cdot 10^{-18}$	10,4

Таблица 11
Подвижность ионов в газах, $m^2/(В \cdot с)$

Газ	Положительные ионы	Отрицательные ионы
Азот	$1,27 \cdot 10^{-4}$	$1,81 \cdot 10^{-4}$
Водород	$5,4 \cdot 10^{-4}$	$7,4 \cdot 10^{-4}$
Воздух	$1,4 \cdot 10^{-4}$	$1,9 \cdot 10^{-4}$

Таблица 12

Показатель преломления

Вещество	Показатель	Вещество	Показатель
Алмаз	2,42	Глицерин	1,47
Вода	1,33	Стекло	1,50

Работа

Выхода электронов

Таблица 13

Металл	A, Дж	A, эВ
Калий	$3,5 \cdot 10^{-19}$	2,2
Литий	$3,7 \cdot 10^{-19}$	2,3
Платина	$10 \cdot 10^{-19}$	6,3
Рубидий	$3,4 \cdot 10^{-19}$	2,1
Серебро	$7,5 \cdot 10^{-19}$	4,7
Цезий	$3,2 \cdot 10^{-19}$	2,0
Цинк	$6,4 \cdot 10^{-19}$	4,0

Относительные атомные массы (округленные значения) и порядковые номера Z некоторых элементов

Элемент	Символ	A	Z	Элемент	Символ	A	Z
Азот	N	14	7	Марганец	Mn	55	25
Алюминий	Al	27	13	Медь	Cu	64	29
Аргон	Ar	40	18	Молибден	Mo	96	42
Барий	Ba	137	56	Нартрий	Na	23	11
Ванадий	V	60	23	Неон	Ne	20	10
Водород	H	1	1	Никель	Ni	59	28
Вольфрам	W	184	74	Олово	Sn	119	50
Гелий	He	4	2	Платина	Pt	195	78
Железо	Fe	56	26	Ртуть	Hg	201	80
Золото	Au	197	79	Сера	S	32	16
Калий	K	39	19	Серабро	Ag	108	47
Кальций	Ca	40	20	Уран	U	238	92
Кислород	O	16	8	Углерод	C	12	6
Марний	Mg	24	12	Хлор	Cl	35	17

Массы атомов легких изотопов

Таблица 15

Изотоп	Символ	Масса, а.е.м.	Изотоп	Символ	Масса, а.е.м.
Нейтрон	¹ 0n	1,00867	Бор	¹⁰ 5B	10,01294
Водород	¹ 1H	1,00783		¹¹ 5B	11,00930
	² 1H	2,01410	Углерод	¹² 6C	12,00000
	³ 1H	3,01605		¹³ 6C	13,00335
Гелий	² 2He	3,01603	Азот	¹⁴ 7N	14,00324
	⁴ 2He	4,00260		¹⁵ 7N	15,00491
Литий	³ 3Li	6,01513	Кислород	¹⁶ 8O	16,99913
	⁷ 3Li	7,01601		¹⁷ 8O	
Бериллий	⁴ 4Be	7,01693			
	⁹ 4Be	9,01219			

Таблица 16

Периоды полураспада радиоактивных изотопов

Изотоп	Символ	Период полураспада	Изотоп	Символ	Период полураспада
Активный	²²⁵ 83Ac	10 сут	Йод	¹³¹ 53I	8 сут
Кобальт	⁶⁰ 27Co	5,3 года	Стронций	⁹⁰ 38Sr	27 лет
Марганец	²⁷ 12Mg	10 мин	Фосфор	³² 15P	14,3 сут
Радий	²²⁶ 86Ra	1620 лет	Церий	¹⁴⁴ 58Ce	285 сут
Радон	²²² 86Rn	3,8 сут			

Масса и энергия покоя некоторых частиц

Таблица 17

Частица	m ₀ , кг	m ₀ , а.е.м.	E ₀ , Дж	E ₀ , МэВ
Электрон	9,11·10 ⁻³¹	0,00055	8,16·10 ⁻¹⁴	0,511
Протон	1,672·10 ⁻²⁷	1,00728	1,50·10 ⁻¹⁰	938
Нейтрон	1,675·10 ⁻²⁷	1,00867	1,51·10 ⁻¹⁰	939
Дейтрон	3,35·10 ⁻²⁷	2,01355	3,00·10 ⁻¹⁰	1876
α-частица	6,64·10 ⁻²⁷	4,00149	5,93·10 ⁻¹⁰	3733
Нейтральный Z-мезон	2,41·10 ⁻²⁸	0,14498	2,16·10 ⁻¹¹	135

Таблица 18
 Множители и приставки
 для образования десятичных кратных
 и дольных единиц

Приставка		Множитель
Наименование	Обозначение	
Экв	э	10^{18}
Пета	п	10^{15}
Тера	т	10^{12}
Гига	г	10^9
Мега	м	10^6
Кило	к	10^3
Гекто	г	10^2
Дека	да	10^1
Деци	д	10^{-1}
Санти	с	10^{-2}
Милли	м	10^{-3}
Микро	мк	10^{-6}
Нано	н	10^{-9}
Пико	п	10^{-12}
Фемто	ф	10^{-15}
Атто	а	10^{-18}

Таблица 19
 Внесистемные единицы,
 полученные к применению в учебном процессе по физике
 (в соответствии с СТ СЭВ 1052-78)

Величина	Единица		
	Наименование	Обозначение	Соотношение с единицами Международной системы единиц (СИ)
Время X	Минута, час	мин ч	60 с 3600 с
	сутки	сут	86400 с
Плоский угол	Градус	°	$(\frac{\pi}{180}) \text{ рад} = 1,74 \cdot 10^{-2} \text{ рад}$
	Минута	'	$(\frac{\pi}{10800}) \text{ рад} = 2,91 \cdot 10^{-4} \text{ рад}$
	секунда	"	$(\frac{\pi}{648000}) \text{ рад} = 4,85 \cdot 10^{-6} \text{ рад}$
	Объем, вместимость	литр	л
Энергия	Электронвольт	эВ	$1,60 \cdot 10^{-19} \text{ Дж}$
	Тонна	т	1000 кг
Масса	Атомная единица массы	а.е.м.	$1,66 \cdot 10^{-27} \text{ кг}$
	Оптическая сила	диоптрия	дптр
Относительная величина	Процент	%	10^{-2}
	Промилле	‰	10^{-3}
Дополнительная величина	Миллионная доля	млн ⁻¹	10^{-6}
	Дополнительная величина	Бел Децibel	Б дБ

X Допускается применение других единиц времени, получивших широкое распространение, например, неделя, месяц, год и пр.

СО Д Е Р Ж А Н И Е

1. Оптика	3
1.1. Основные формулы	3
1.2. Примеры решения задач	7
1.3. Контрольная работа № 5	17
2. Физика атомов и атомного ядра. Элементарные час- тицы. Основы квантовой механики. Физика твердого тела	24
2.1. Основные формулы	24
2.2. Примеры решения задач	32
2.3. Контрольная работа № 6	45
Приложение	52