ЭКЗАМЕН ПО ФИЗИКЕ (2 часть)

Цель экзамена по физике: оценить формирование общепрофессиональной компетенции — способность применять физические законы к решению профессионально-ориентированных задач (знать законы и методы решения задач с их использованием).

Общие условия прохождения экзамена: к экзамену допускаются те студенты, которые предъявили краткий конспект по самостоятельно изучаемым темам или контрольную работу и защитили лабораторные работы.

Задания зачета: три задания, включая обязательное для всех теоретическое задание, которое позволяет оценить знание физических законов. Остальные задания — практические (решение задач), которые позволяют оценить способность применять законы к решению задач. Задачи для каждого студента преподаватель выбирает из списка ниже.

Рекомендации для подготовки к экзамену во время между сессиями:

- 1. Приготовьте отдельную тетрадь для подготовки конспекта и(или) решения задач (контрольная работа), в которой на первой странице составьте план подготовки в рамках отведенного для этого времени. В плане обязательно укажите, когда будете выполнять теоретическое задание, когда практические задания из списка ниже по каждому модулю.
- 2. Конспект по каждому модулю подготовьте, используя бумажный или электронный учебник по физике ∂ *ля* вуза. Можно использовать электронный учебник издательства «e-lan» (Лань).
- 3. Теоретическое задание каждого модуля (самостоятельное написание и объяснение законов) выполняйте до практического задания. То есть сначала потренируйтесь выполнять теоретическое задание и только затем переходите к решению задач.
- 4. Практические задания выполняйте, используя решения аналогичных задач в учебных пособиях и на практических занятиях. Потренируйтесь самостоятельно решать задачи. Если возникают сложности при решении найдите консультанта, после объяснения снова потренируйтесь решать без чьей либо помощи.

Теоретическая часть – базовое задание «ФИЗИЧЕСКИЕ ЗАКОНЫ». Запишите самостоятельно законы физики (указанные в таблице ниже), сформулируйте, поясните их физический смысл и величины, входящие в них.

Уравнения свободных, затухающих и вынужденных колебаний осциллятора	$\xi = \xi_0 \sin(\omega_0 t + \varphi_0)$ - свободные колебания; $\xi = \xi_0 \cdot e^{-\beta t} \sin(\omega_0 t + \varphi_0)$ - затухающие колебания; $\xi = \xi_0 \sin(\Omega t + \varphi_0)$ - вынужденные колебания.
Условия максимума и минимума интенсивности света 1) для интерференции и 2)дифракции	1) $\Delta = m\lambda$ и $\Delta = (2m+1)\frac{\lambda}{2}$ для интерференции 2) $N = (2m+1)$ и $N = 2m$ для дифракции, в частности для дифракции на прямоугольной щели $bsin\varphi = N\lambda$, выражая N через нечетное или четное число зон Френеля получим соответственно условие максимума или минимума интенсивности света

Уравнение Эйнштейна для фотоэффекта, красная граница для фотоэффекта	$h \cdot v = A_{\scriptscriptstyle GbLX} + \frac{mV^2}{2}$ $h \cdot v_0 = A_{\scriptscriptstyle GbLX}, \ e \cdot U_{\scriptscriptstyle 3} = \frac{mV^2}{2}.$
Закон Стефана-Больцмана для	$R = \sigma T^4$
теплового излучения, закон Вина	$\lambda_{max} = \frac{b}{T}$
Соотношение неопределенностей Гейзенберга, длина волны де Бройля	$\Delta x \cdot \Delta p_{x} \ge h; \Delta y \cdot \Delta p_{y} \ge h; \Delta z \cdot \Delta p_{z} \ge h,$ $\lambda = \frac{h}{p}$
Уравнение состояния идеального газа	p = pV = vRT
Постулат Максвелла о равномерном распределении молекул по степеням свободы	$\langle \varepsilon \rangle = \frac{i}{2} kT$
Газовые законы для случая m=const в общем виде и для изопроцессов	$\begin{split} \frac{p_1 V_1}{T_1} &= \frac{p_2 V_2}{T_2} \text{ (для любого процесса);} \\ \frac{p_1}{p_2} &= \frac{T_1}{T_2} \text{ (для V=const);} \\ \frac{V_2}{V_1} &= \frac{T_2}{T_1} \text{ (для P=const);} \\ p_1 V_1 &= p_2 V_2 \text{ (для T=const);} \\ \frac{p_1 V_1}{T_1} &= \frac{p_2 V_2}{T_2}, p_1 V_1^{\gamma} = p_2 V_2^{\gamma} \text{ (для S=const, Q=0).} \end{split}$
Первое начало термодинамики в общем виде и для изопроцессов	$Q = \Delta u + A$ (для любого процесса); $Q = \Delta U$ (для V=const); $Q = \Delta u + A$ (для P=const); Q = A (для T=const); $A = -\Delta u$ (для S=const, Q=0).
Второе начало термодинамики	$\Delta S \ge 0$

Практическая часть — «Применение законов к решению задач» (методы). 1 тип заданий. Колебания. Механические колебания.

Уравнения колебаний могут быть заданы с другими числовыми коэффициентами!

А. Уравнение колебаний материальной точки имеет вид x(t)=10sin(314t+3,14) см.

- 1) Определите амплитуду и период колебаний материальной точки.
- 2) Запишите уравнения колебаний скорости и ускорения материальной точки и укажите их максимальные значения. А также определите скорость в момент времени 2 с.
- 3) Как может выглядеть данный механический осциллятор?
- 4) На какой частоте возможен резонанс?

В. Наблюдаем колебания пружинного маятника.

- 1) Запишите с числовыми коэффициентами уравнение колебаний, если известно, что амплитуда колебаний груза на пружине равна 0,2 м, начальная фаза равна 3,14/2, а период колебаний равен 8 с.
- 2) Определите, положение груза на пружине в момент времени, равный 2с, и в момент времени равный 4Т.
- 3) Как выглядит данный механический осциллятор?
- 4) На какой частоте возможен резонанс?

С. Материальная точка совершает колебания по закону $Z(t)=50\sin(10\pi\ t+6,28)$ см.

- 1) Определите максимальное смещение материальной точки.
- 2) Определите ее скорость и ускорение в момент времени, равный четвертой части периода.
- 3) Как может выглядеть данный механический осциллятор?
- 4) На какой частоте возможен резонанс?

D. Пружинный маятник совершает колебания по закону $Y(t)=100\sin(2\pi t)$ мм.

- 1) Определите, чему равна максимальная кинетическая груза, а также полную механическую энергию колебаний пружинного маятника, если известно, что масса груза равна 0,8 кг.
- 2) Чему равна кинетическая энергии груза в момент времени равный нулю?
- 3) Как выглядит данный механический осциллятор?
- 4) На какой частоте возможен резонанс?

Колебания. Электромагнитные колебания.

Уравнения колебаний могут быть заданы с другими числовыми коэффициентами!

- E. Уравнение колебаний заряда в колебательном контуре имеет вид $q(t)=20\sin(314t+3,14)$ мкКл.
 - 1) Определите период колебаний заряда и заряд в момент времени, равный половине периода.
 - 2) Найдите зависимость напряжения от времени. Каким будет максимальное значение напряжения?
 - 3) Как выглядит схема колебательного контура в случаях свободных колебаний?
 - 4) На какой частоте возможен резонанс?

F. В колебательном контуре происходят свободные колебания.

- 1) Запишите с числовыми коэффициентами уравнение колебаний заряда в колебательном контуре, если известно, что амплитуда колебаний равна 1,2 мкКл, начальная фаза равна 3,14/2, а частота колебаний равна 50 Гц. Каким будет максимальное значение заряда?
- 2) Определите, каким будет заряд в момент времени, равный 2с, и в момент времени, равный 2Т.
- 3) Как выглядит схема колебательного контура в случаях свободных колебаний?
- 4) На какой частоте возможен резонанс?

G. Уравнение колебаний заряда в колебательном контуре имеет вид $q(t)=100\sin(2\pi\ t)$ мкКл, электроемкость конденсатора имеет значение, равное 25 мкФ.

- 1) Запишите уравнение колебаний напряжения на обкладках конденсатора в колебательном контуре. Какими будут максимальные значения заряда и напряжения?
- 2) Определите напряжение в момент времени, равный 6 с.
- 3) Как выглядит схема колебательного контура, в случаях свободных колебаний?
- 4) На какой частоте возможен резонанс?

2 тип заданий. Термодинамика.

- 2.1. Уравнение состояния и газовые законы. Примечание. В задачах газ и его масса могут быть изменены на другие!
- Н. Кислород массой 16г находится под давлением 0,2 МПа при температуре 17^{0} С. После изохорного нагревания давление в сосуде возросло в 4 раза. Определите объем сосуда, конечное давление газа и величину коэффициента Пуассона (γ =C_p/C_v).
- I. Кислород массой 64г, занимающий при температуре 27^{0} С объем 5 л, свободно расширяется в 3 раза. Определите давление газа и конечный объем сосуда. А также величину коэффициента Пуассона (γ =C_p/C_v).

- Ј. Кислород массой 32г, занимающий при давлении 1 МПа объем 5 л изотермически расширяется в 3 раза. Определите температуру газа и конечные давление газа и объем сосуда. А также величину коэффициента Пуассона (γ = C_p/C_v).
- К. Кислород массой 8г, занимающий при давлении 1 МПа и температуре 27^{0} С объем 5л адиабатически расширяется в 3 раза. Определите конечный объем сосуда и конечную температуру газа. А также величину коэффициента Пуассона (γ = C_{p} / C_{v}).
- 2.2. Первое начало термодинамики и теплоемкость.

Примечание. В задачах газ и его масса могут быть изменены на другие!

- L. Кислород массой 16 г находится под давлением 0.2 МПа при температуре 17^{0} С. После изохорного нагревания давление в сосуде возросло в 4 раза. Определите объем газа, а также количество теплоты, сообщенное газу, изменение внутренней энергии и работу газа. В ответе укажите, чему равна молярная и удельная теплоемкость газа.
- М. Углекислый газ массой 22г находится под давлением 0,2 МПа при температуре 17^{0} С. После изохорного нагревания давление в сосуде возросло в 4 раза. Определите объем газа, а также количество теплоты, сообщенное газу, изменение внутренней энергии и работу газа. В ответе укажите, чему равна молярная и удельная теплоемкость газа.
- N. Кислород, занимающий при давлении 1 МПа объем 5 л, расширяется в 3 раза. Определите начальную и конечную температуру газа, а также работу газа, изменение внутренней энергии газа и теплоту, подведенную к газу, если процесс протекал изобарно. В ответе укажите, чему равна молярная теплоемкость газа.
- О. Углекислый газ, занимающий при давлении 1 МПа объем 5 л, расширяется в 3 раза. Определите начальную и конечную температуру газа, а также работу газа, изменение внутренней энергии газа и теплоту, подведенную к газу, если процесс протекал изобарно. В ответе укажите, чему равна молярная теплоемкость газа.