

## 11 класс

## Задача 1. Два блока

Угол  $\alpha_0$ , соответствующий положению равновесия, определяется из уравнения:

$$Mg \sin \alpha_0 = mg. \quad (8)$$

По второму закону Ньютона для груза  $m$  (рис. 17):

$$ma = mg - T. \quad (9)$$

По второму закону Ньютона для точечной массы  $M$  в проекции на ось  $Ox$ :

$$Ma = T - Mg \sin \alpha. \quad (10)$$

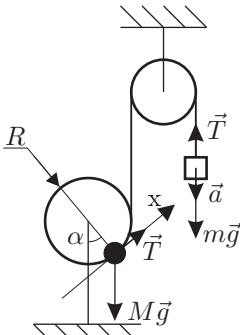


Рис. 17

Так как нить нерастяжимая, то значения ускорений точечной массы  $M$  и груза  $m$  совпадают.

Исключая  $T$  из уравнений (9) и (10), получим:

$$(M + m)a = mg - Mg \sin \alpha. \quad (11)$$

Масса  $M$  закреплена на краю блока, поэтому выполняется соотношение:

$$a = R \ddot{\alpha}.$$

Угол  $\alpha$  представим в виде:

$$\alpha = \alpha_0 + \beta, \quad \beta \ll 1,$$

Тогда

$$\sin \alpha = \sin \alpha_0 \cos \beta + \sin \beta \cos \alpha_0 \approx \sin \alpha_0 + \cos \alpha_0 \cdot \beta. \quad (12)$$

Подставляя (12) в (11), получим:

$$(M + m)R \ddot{\alpha} = -Mg \cos \alpha_0 \cdot \beta.$$

Учитывая, что  $\ddot{\alpha} = \ddot{\beta}$ , получаем уравнение гармонических колебаний:

$$\ddot{\beta} + \omega^2 \beta = 0,$$

где  $\omega = \sqrt{\frac{Mg \cos \alpha_0}{(M + m)R}}$ . Выразим  $\cos \alpha_0$  из (8). Окончательно получаем:

$$T = \frac{2\pi}{\omega} = 2\pi \sqrt{\frac{R}{g}} \cdot \left( \frac{M + m}{M - m} \right)^{\frac{1}{4}}.$$

Критерии оценивания

Записано условие равновесия (8) ..... 2  
 Указано на равенство ускорений грузов ..... 1  
 Записано уравнение движения (11) ..... 2  
 Установлена связь линейного и углового ускорений ..... 1  
 Выполнено разложение (12) по малому параметру ..... 2  
 Получен окончательный ответ ..... 2

**Задача 2. Треугольный цикл**

*Первый способ решения:* Теплоёмкость в точке К равна нулю, поэтому адиабата является касательной к прямой АВ в точке К. Уравнение адиабаты:

$$pV^\gamma = \text{const}.$$

Продифференцируем по объёму  $V$ :

$$p'_V V^\gamma + \gamma p V^{\gamma-1} = 0.$$

Угловой коэффициент прямой АВ равен:

$$k = p'_V = -\frac{C_p p_K}{C_V V_K} = -\gamma \frac{p_K}{V_K}.$$

*Второй способ решения:* Рассмотрим процесс, описываемый прямой, проходящей через точку К. При небольшом изменении объёма  $\Delta V$  газ получит теплоту:

$$Q = \Delta U + p_K \Delta V.$$

Используя уравнение состояния идеального газа, свяжем изменение температуры  $\Delta T$  с изменениями давления  $\Delta p$  и объёма  $\Delta V$ :

$$p_K \Delta V + V_K \Delta p = \nu R \Delta T.$$

Отсюда получим выражение для теплоты:

$$Q = (C_p/R)p_K \Delta V + (C_V/R)V_K \Delta p,$$

которая равна нулю, так как теплоёмкость остаётся равной нулю в течение всего малого процесса. Прямая АВ, проходящая через К, имеет наклон:

$$k = \frac{\Delta p}{\Delta V} = -\frac{C_p p_K}{C_V V_K} = -\gamma \frac{p_K}{V_K},$$

для многоатомного газа  $\gamma = 4/3$ .

*Общая часть:*

Уравнение прямой АВ:

$$p = p_K - \gamma \frac{p_K}{V_K} (V - V_K).$$

Удобно построить эту прямую, найдя значение объёма  $V_1$  при нулевом давлении:

$$V_1 = 7V_K/4.$$

Из точки К построим перпендикуляр КЕ к оси  $V$ . Точке Е соответствует значение объёма  $V_K$ . Разделив отрезок ОЕ пополам, и его левую часть ещё пополам, найдем отрезок DE равный  $3V_K/4$  (рис. 18). На оси  $V$  от точки Е отложим отрезок EF, равный DE. По построению  $OF = V_1$ . Проведём прямую через F и К, на которой находятся точки А и В. Треугольник АСВ прямоугольный, поэтому  $СК=СВ=СА$ . Проведём окружность радиуса СК с центром в точке К. Точки А и В лежат на прямой КF.

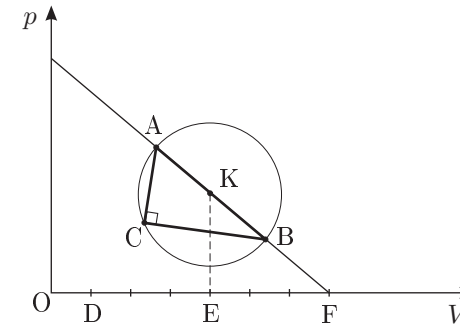


Рис. 18

Критерии оценивания

*Первый способ:*

Указано, что адиабата касается прямой АВ ..... 2  
 Найден угловой коэффициент наклона  $k$  ..... 3

*Второй способ:*

Записано первое начало термодинамики ..... 1  
 Приведена связь изменений температуры, давления, объёма ..... 2  
 Найден угловой коэффициент наклона  $k$  ..... 2

*Общая часть:*

Учтено, что для многоатомного газа  $C_V = 3R$  ( $\gamma = 4/3$ ) ..... 1  
 Записано уравнение прямой АВ ..... 1  
 Приведено построение прямой АВ ..... 2  
 Найдены точки А и В ..... 1

**Задача 3. Перевороты**

Исходное количество воздуха в цилиндре

$$\nu_0 = \frac{p_0 S h_0}{RT}.$$

Уравнение состояния идеального газа, расположенного над поршнем после  $n$  переворотов:

$$p_0 S h_n = \nu_n RT, \tag{13}$$

где  $h_n$  — расстояние от верхнего торца до поршня после  $n$ -го переворота,  $\nu_n$  — количество газа.

После  $n + 1$  переворота это же количество воздуха окажется внизу под поршнем:

$$(p_0 + \Delta p) S (h_0 - h_{n+1}) = \nu_n RT, \tag{14}$$

где  $\Delta p = \frac{mg}{S}$ .

Разделив (14) на (13), получим

$$(p_0 + \Delta p)(h_0 - h_{n+1}) = p_0 h_n.$$

Отсюда выражаем  $h_{n+1}$  через  $h_n$ :

$$h_{n+1} = h_0 - \frac{p_0}{p_0 + \Delta p} h_n. \tag{15}$$

Ответим на первый вопрос. После первого переворота количество воздуха под поршнем будет равно  $\nu_0$ . Найдём  $h_1$  из (15), положив  $n = 0$ .

$$h_1 = h_0 \frac{\Delta p}{p_0 + \Delta p}.$$

Количество воздуха над поршнем

$$\nu_1 = \frac{p_0 S h_1}{RT}.$$

При этом количество воздуха в цилиндре будет равно

$$\nu_{0,1} = \nu_0 + \nu_1 = \nu_0 \frac{p_0 + 2\Delta p}{p_0 + \Delta p}.$$

Это количество будет максимальным, так как под поршнем воздуха  $\nu_0$ , и при последующих переворотах его всегда будет меньше. А над поршнем давление воздуха  $p_0$ , и, следовательно, максимальное количество воздуха в цилиндре равно  $\nu_{0,1}$ .

После большего количества переворотов  $h_{n+1} = h_n$ , отсюда получаем:

$$h = \frac{p_0 + \Delta p}{2p_0 + \Delta p} h_0.$$

Количество воздуха в цилиндре будет равно

$$\nu = \nu_0 \frac{2(p_0 S + mg)}{2p_0 S + mg}.$$

*Примечание.* На рисунке 19 приведена качественная диаграмма, показывающая, как изменяется количество воздуха в цилиндре в зависимости от  $n$ .

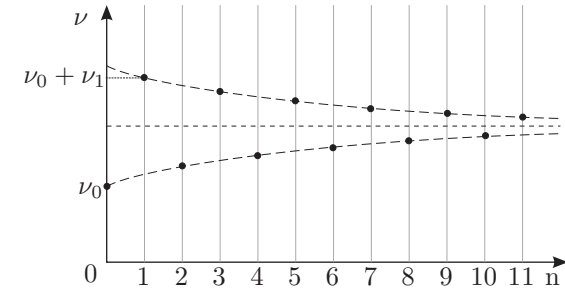


Рис. 19

От участников олимпиады решение рекуррентного уравнения (3) или уравнения  $\nu_{n+1} = f(\nu_n)$  не требуется.

*Критерии оценивания*

Указано, что после первого переворота в цилиндре будет максимальное количество воздуха.....	1
Приведена формула для максимального количества воздуха.....	1
Записано уравнение состояния для воздуха над поршнем после $n$ -го переворота.....	1
Записано уравнение состояния для воздуха под поршнем после $n + 1$ -го переворота.....	1
Получено рекуррентное соотношение для $h_{n+1}$ и $h_n$ .....	2
Сделан предельный переход для $n$ стремящегося к бесконечности.....	2
Дан ответ на второй вопрос.....	2

**Задача 4. Барьер Шоттки**

Известно, что тонкий заряженный слой с поверхностной плотностью заряда  $\sigma$  создаёт в непосредственной близости от себя однородное электрическое поле с напряженностью

$$E = \frac{\sigma}{2\varepsilon\varepsilon_0}.$$

Отсюда, напряженность поля  $E$  в точке с координатой  $x$  равна (рис. 20):

$$E(x) = \begin{cases} 0, & x < 0, \\ -\frac{\sigma}{\varepsilon\varepsilon_0} \left(1 - \frac{x}{D}\right), & 0 \leq x \leq D, \\ 0, & x > D. \end{cases}$$

В знаменателе отсутствует множитель 2 в том случае, если всё поле сосредоточено с одной стороны от заряженного слоя.

Видно, что напряженность электрического поля  $E$  в области объёмного заряда является линейной функцией от координаты  $x$ . На расстоянии от  $x = 0$  до  $x = D$  возникает разность потенциалов, которая может быть вычислена как площадь под графиком зависимости  $E(x)$ . В нашем случае получаем:

$$U_k = \frac{\sigma D}{2\varepsilon\varepsilon_0} = \frac{eN_d D^2}{2\varepsilon\varepsilon_0}.$$

Откуда окончательно получаем

$$D = \sqrt{\frac{2\varepsilon\varepsilon_0 U_k}{eN_d}} = 0,32 \text{ мкм.}$$

*Критерии оценивания*

Показано, что в области нейтрального полупроводника напряженность поля $E = 0$ .....	1
Записан закон сохранения заряда $\sigma = eN_d D$ .....	1
В области ионизированных доноров найдена зависимость $E(x)$ .....	3
Найдено $U_k$ как площадь под графиком $E(x)$ или интегрированием .....	2
Получено выражение для $D$ .....	2
Приведен числовой ответ .....	1

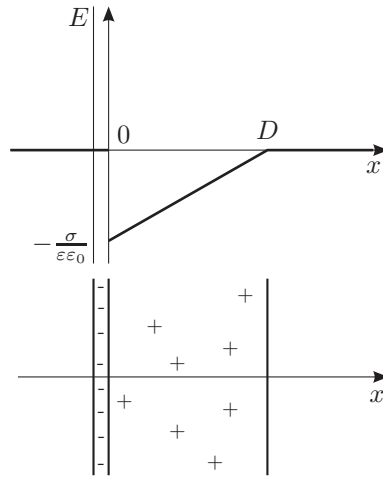


Рис. 20

**Задача 5. Электрическая цепь с ключём**

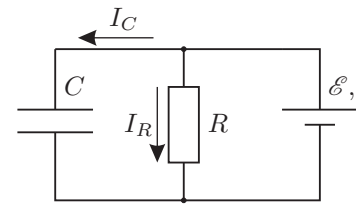


Рис. 21

Перед размыканием ключа для контура из источника и резистора (рис. 21) верно равенство:

$$\mathcal{E} = (I_C + I_R)r + I_R R.$$

Учитывая, что  $r = R/2$ , получим:

$$\mathcal{E} = I_C \frac{R}{2} + \frac{3}{2} I_R R.$$

Выразим ток  $I_C$  через напряжение  $U_C = I_R R$  на конденсаторе:

$$I_C = \frac{2}{R} (\mathcal{E} - \frac{3}{2} U_C).$$

После размыкания ключа напряжение на конденсаторе не меняется:

$$U_C = 2I_C R = 4(\mathcal{E} - \frac{3}{2} U_C),$$

отсюда выражаем:

$$U_C = \frac{4}{7} \mathcal{E} = 40 \text{ В.}$$

Энергия, запасённая в конденсаторе, перейдет в теплоту:

$$Q = \frac{C U_C^2}{2} = 0,1 \text{ Дж.}$$

*Критерии оценивания*

Записаны правила Кирхгофа для схемы до размыкания .....	2
Выражен ток $I_C$ через конденсатор .....	2
Указано, что напряжение (заряд) на конденсаторе не меняется .....	2
Получено уравнение, связывающее $\mathcal{E}$ и $U_C$ .....	2
Получен ответ .....	2