

Внутренняя энергия

ЗАДАЧА 1. («Курчатов», 2017, 11) Электронагреватель с сопротивлением 90 Ом помещён в баллон, в котором находится одноатомный идеальный газ под давлением $3 \cdot 10^4$ Па. Электронагреватель на 5 минут подключают к источнику постоянного напряжения с ЭДС 100 В и внутренним сопротивлением 10 Ом, после чего давление в баллоне становится равным $6 \cdot 10^4$ Па. Определите объём баллона. Газ не обменивается теплотой с окружающей средой.

r 09

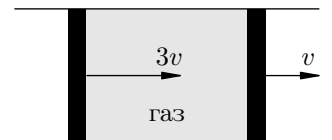
ЗАДАЧА 2. В двух теплоизолированных сосудах с объёмами V_1 и V_2 находятся одинаковые газы при давлениях p_1 и p_2 и температурах T_1 и T_2 . Найдите температуру, которая установится в сосудах после смешивания газов.

$$\frac{\nu_L \varepsilon_{\Lambda}^{\varepsilon d} + \varepsilon_L \nu_{\Lambda}^{\nu d}}{\varepsilon_{\Lambda}^{\varepsilon d} + \nu_{\Lambda}^{\nu d}} \varepsilon_L \nu_L = J$$

ЗАДАЧА 3. (МФТИ, 2004) В закреплённой длинной гладкой горизонтальной трубе расположены два поршня с массами m_1 и m_2 , между которыми в объёме V_0 при давлении p_0 находятся ν молей идеального одноатомного газа, масса которого много меньше массы поршней. Наружное давление на поршни пренебрежимо мало. Первоначально удерживаемые поршни отпускают, и к некоторому моменту времени температура газа между поршнями становится равной T_1 . Определить скорости поршней в этот момент времени, полагая, что газ между поршнями всё время остаётся равновесным. Теплопроводностью и теплоёмкостью поршней и трубы пренебречь.

$$\frac{(\varepsilon u + \nu u) \varepsilon u}{\nu_{\Lambda} \nu^{\nu-0} \varepsilon} \Lambda = \varepsilon a, \quad \frac{(\varepsilon u + \nu u) \nu u}{\nu_{\Lambda} \nu^{\nu-0} \varepsilon} \Lambda = \nu a$$

ЗАДАЧА 4. (МФТИ, 2004) В закреплённой длинной гладкой горизонтальной трубе между двумя поршнями массой m каждый находятся ν молей идеального одноатомного газа. Наружное давление на поршни пренебрежимо мало. В начальный момент температура газа равна T_0 , а скорости поршней направлены в одну сторону и равны $3v$ и v (см. рисунок). В дальнейшем в некоторый момент времени один из поршней остановился. Полагая, что газ между поршнями всё время остаётся равновесным, определите температуру газа в этот момент. Масса газа мала по сравнению с массой поршней. Теплопроводностью и теплоёмкостью поршней и трубы пренебречь.



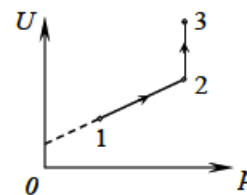
$$\frac{\nu a}{\varepsilon^{\nu} \nu^{\nu}} - 0L = J$$

ЗАДАЧА 5. («Покори Воробьёвы горы!», 2014, 10–11) Горизонтальный теплоизолированный сосуд цилиндрической формы массой m закрыт с торцов и перегороден подвижным поршнем массой $M \gg m$. Сосуд и поршень покоятся, с обеих сторон от поршня находится по $\nu = 1$ молю идеального одноатомного газа. Сосуду коротким ударом сообщают скорость v , направленную вдоль оси сосуда. На какую величину ΔT изменится температура газа после затуханий колебаний поршня? Трение между поршнем и стенками сосуда, теплоёмкость поршня и стенок не учитывать. Масса газа $m_g \ll M$. Универсальная газовая постоянная R .

$$\frac{\nu a g}{\varepsilon^{\nu} \nu^{\nu}} = J \nabla$$

Задача 6. (МОШ, 2017, 10) Внутренняя энергия и давление идеального одноатомного газа изменялись в соответствии с приведённым графиком. Определите, увеличивалась или уменьшалась плотность газа на участках 1–2 и 2–3.

Увеличивалась; уменьшалась



Задача 7. (МФТИ, 1998) Воздух состоит в основном из азота и кислорода. Концентрация молекул азота при этом в $\alpha = 4$ раза больше концентрации молекул кислорода. Чему равна суммарная кинетическая энергия вращения всех молекул азота, содержащегося в комнате объёмом $V = 60 \text{ м}^3$? Атмосферное давление $p = 10^5 \text{ Па}$.

Указание. Внутренняя энергия моля двухатомного газа равна $\frac{5}{2}RT$ (R — газовая постоянная, T — температура), она возрастает по сравнению с энергией одноатомного газа за счёт кинетической энергии вращения молекул.

$$E = \frac{5}{2} p V \alpha = 4,8 \cdot 10^6 \text{ Дж}$$

Задача 8. (МФТИ, 2001) Температура гелия в процессе $pV^2 = \text{const}$ увеличивается в $k = 1,5$ раза (p — давление газа, V — его объём). При этом внутренняя энергия газа изменилась на $\Delta U = 300 \text{ Дж}$. Найти:

- 1) минимальное давление p_{\min} ;
- 2) начальный объём газа V_1 .

Максимальное давление, которое было у газа в этом процессе, составило $p_{\max} = 9 \cdot 10^5 \text{ Па}$.

$$p_{\min} = \frac{\Delta U}{\frac{5}{2} V_1} = 1,2 \cdot 10^5 \text{ Па}; \quad V_1 = \frac{\Delta U}{\frac{5}{2} p_{\min}} = 1 \text{ л}$$

Задача 9. (МФТИ, 2001) Температура гелия уменьшается в $k = 2$ раза в процессе $p^2V = \text{const}$ (p — давление, V — объём газа). Найти:

- 1) начальный объём газа V_1 ;
- 2) изменение его внутренней энергии в процессе охлаждения.

Начальное давление газа $p_1 = 10 \text{ Па}$, а минимальный объём, который он занимал в процессе охлаждения, составил $V_{\min} = 1 \text{ л}$.

$$V_1 = \frac{V_{\min}}{k^2} = \frac{1}{4} \text{ л} = 0,25 \text{ л}; \quad \Delta U = \frac{5}{2} p_1^2 V_1 \left(\frac{1}{k^2} - 1 \right) = -10 \text{ Дж}$$

Задача 10. (МФТИ, 2005) В вертикально расположенном цилиндрическом сосуде под поршнем находится моль гелия при температуре $T_1 = 300 \text{ К}$. На поршень поставили гирию массой, равной массе поршня.

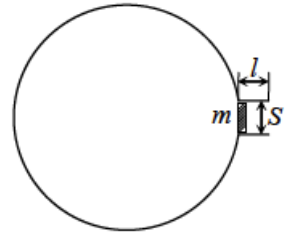
1) Во сколько раз изменился объём газа после установления нового положения равновесия в условиях отсутствия теплообмена газа с окружающей средой?

2) Какую работу должен совершить газ, чтобы в изобарическом процессе при наличии теплообмена вернуться в состояние с первоначальным объёмом?

Наружным давлением, трением между цилиндром и поршнем, теплоёмкостью поршня и цилиндра пренебречь.

$$V_2 = 2V_1 = 2 \text{ л}; \quad A = p(V_2 - V_1) = 10^5 \text{ Дж}$$

ЗАДАЧА 11. (МОШ, 2016, 10) В колбе объемом $V = 2$ л при комнатной температуре находится $\nu = 0,1$ моля гелия. Горлышко колбы имеет длину $l = 2$ см и сечение $S = 10$ см². Это горлышко закрыто цилиндрической пробкой массой $m = 10$ г, могущей скользить по нему без трения. В начальный момент пробка удерживается у основания горлышка, и гелий не выходит наружу. Пробку отпускают, и она вылетает из горлышка со скоростью $v = 10$ м/с. Найдите изменение ΔT температуры гелия в колбе к моменту вылета пробки из горлышка. Давление воздуха в комнате равно $p_0 = 1$ атм, теплообменом гелия в колбе с окружающими телами за время вылета пробки можно пренебречь.



$$\Delta T \approx \frac{\nu \mu \varepsilon}{15 \nu \mu \varepsilon + \nu \mu \mu} = \Delta T$$

ЗАДАЧА 12. («Росатом», 2013, 10) Теплоизолированный сосуд заполнен одноатомным идеальным газом. Со временем половина атомов газа соединилась в двухатомные молекулы. При образовании двухатомной молекулы выделяется энергия E . Найти новую температуру в сосуде, если начальная температура равна T . При рассматриваемых температурах внутренняя энергия одного моля двухатомного газа равна $\frac{5}{2}RT$. Объем газа не менялся.

$$\left(\frac{\nu}{2} + \nu\right) \frac{11}{2}$$

ЗАДАЧА 13. («Росатом», 2012, 10) В вертикальном цилиндрическом сосуде под массивным поршнем находится одноатомный идеальный газ при температуре T_0 , при этом поршень находится в равновесии. Температуру газа в сосуде мгновенно увеличивают в два раза. Какая температура установится в сосуде после того, как поршень перестанет двигаться? Теплоемкостью поршня и сосуда пренебречь, теплотери отсутствуют.

$$0L \frac{\varepsilon}{2} = J$$

ЗАДАЧА 14. («Росатом», 2011, 11) В запаянном вертикальном цилиндрическом сосуде под массивным поршнем массой m находится одноатомный идеальный газ при температуре T . Над поршнем вакуум. Из-за неплотных контактов поршня со стенками газ медленно просачивается в верхнюю часть сосуда. Пренебрегая теплоемкостью поршня и сосуда, а также теплотерями, найти температуру газа, когда поршень опустится на дно сосуда.



$$L \frac{\varepsilon}{2} = \nu J$$