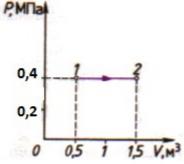
Задания с примерами решения.

ИНДИВИДУАЛЬНОЕ ЗАДАНИЕ № 10. Термодинамика.

- **1.** Какова температура идеального газа, если известно, что внутренняя энергия пяти молей составляет 85 кДж?
- **2.** Идеальный одноатомный газ находится в сосуде с жесткими стенками объемом 0.3 м^3 . При нагревании его давление возросло на $7 \cdot 10^3 \text{ Па}$. На сколько увеличилась внутренняя энергия газа?
- **3.** Определите работу газа, совершаемую в процессе, график которого изображен на рисунке.



- **4.** В цилиндр заключен кислород массой 3 кг при температуре 27°С. До какой температуры нужно изобарно нагреть кислород, чтобы работа по расширению была равна 7·10⁵ Дж?
- **5.** До какой температуры остынут 4 л кипятка, отдав в окружающее пространство 1400 кДж энергии?
- **6.** Какое количество теплоты потребуется для плавления 3,5 кг алюминия, взятого при температуре 58°С?
- 7. Пользуясь психрометрической таблицей, определите влажность воздуха в комнате, если показания термометров психрометра равны 12 и 16°C.
- **8.** Какое количество теплоты необходимо для превращения 20 г эфира, находящегося при температуре 5°C, в пар?
- 9. В сосуд с водой опущена трубка. По трубке через воду пропускают пар при температуре 100°С. Вначале масса воды увеличивается, но в некоторый момент, масса воды перестает увеличиваться, хотя пар по-прежнему пропускают. Первоначальная температура воды 55°С. На сколько процентов увеличилась масса воды в сосуде? Потерями теплоты пренебречь. Ответ выразите в процентах и округлите до целых.
- **10.**Тепловая машина с КПД 40% за цикл совершает работу 80 Дж. Какое количество теплоты она получает от нагревателя?

Решения:

1. Дано: v = 5 моль, U = 85 кДж = 85000 Дж

Найти: Т -?

Решение:

$$U = \frac{3}{2} vRT$$
; $T = \frac{2U}{3vR}$; $T = \frac{2 \cdot 85000 \, \text{Дж}}{3 \cdot 5 \text{моль} \cdot 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot K}} = 1363,82 \text{ K}$

Ответ: 1363,82 К

2. Дано: $V = 0.3 \text{ м}^3$, $\Delta P = 7 \cdot 10^3 \text{ Па}$

Найти: ΔU - ?

Решение:

$$\Delta U = \frac{3}{2} v R \Delta T$$
; $P \Delta V = v R \Delta T$; $\Delta U = \frac{3}{2} P \Delta V$; $\Delta U = \frac{3 \cdot 7 \cdot 10^3 \, \Pi a \cdot 0.3 M^3}{2} = 3150 \, \text{Дж}$

Ответ: 3150 Дж

3. $A' = P\Delta V$. Площадь под графиком в координатах PV численно равна работе газа.

$$A' = 0.4 \cdot 10^6 \text{ } \Pi \text{a} \cdot (1.5 - 0.5) \text{m}^3 = 4 \cdot 10^5 \text{ } \Pi \text{m} = 0.4 \text{ } \text{M} \Pi \text{m}$$

Ответ: 0,4 МДж

4. Дано: m = 3 кг, $M(O_2) = 32 \cdot 10^{-3}$ кг/моль, $t_1 = 27^{\circ}$ С, $T_1 = 300$ K, $A' = 7 \cdot 10^{5}$ Дж

Найти: t₂ -?

Решение:

$$A' = P\Delta V; \quad P\Delta V = \frac{m}{M}R\Delta T; A' = \frac{m}{M}R\Delta T; A' = \frac{m}{M}R(T_2 - T_1); A' = \frac{m}{M}RT_2 - \frac{m}{M}T_1;$$

$$\frac{m}{M}RT_2 = \frac{m}{M}RT_1 + A'; mRT_2 = mRT_1 + MA'; T_2 = \frac{mRT_1 + MA'}{mR}; T_2 = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3} \cdot 7 \cdot 10^{5}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32 \cdot 10^{-3}}{3 \cdot 8.31} = \frac{3 \cdot 8,31 \cdot 300 + 32$$

Ответ: 1198,52 К

5. Дано:
$$V = 4$$
 л = 0,002 м³, $\rho = 1000$ кг/м³, $c = 4200$ Дж/кг·°С, $t_1 = 100$ °С, $Q = -1400$ кДж = -1400 000 Дж.

Найти: t₂ - ?

Решение:

Q=cm (t₂- t₁); Q=cm t₂- cm t₁; cm t₂= Q + cm t₁;
$$\mathbf{t_2} = \frac{Q + cmt_1}{cm}$$
; $\mathbf{t_2} = \frac{Q + c\rho Vt_1}{c\rho V}$

$$t_2 = \frac{-1400000 + 4200 \cdot 1000 \cdot 0,004 \cdot 100}{4200 \cdot 1000 \cdot 0,004} = \frac{-1400000 + 1680000}{16800} = \frac{280000}{16800} \approx 16,7 \, (^{\circ}\text{C})$$

Ответ: 16,7 °С.

6. Дано: m = 3.5 кг, $c = 920 \text{ Дж/кг}^{\circ}\text{C}$, $\lambda = 39 \cdot 10^4 \text{ Дж/кг}$, $t_1 = 58^{\circ}\text{C}$, $t_2 = 658^{\circ}\text{C}$

Решение:

$$Q = Q_1 + Q_2$$

 $Q=cm(t_2-t_1)+\lambda m$

Ответ: 3 297 000 Дж

- 7. $\phi = 62\%$ по психрометрической таблице
- 8. Дано: $m = 0.02 \text{ кг, } c = 3340 \text{ Дж/кг·°C}, L = 0.4 \cdot 10^6 \text{ Дж/кг, } t_1 = 5 \text{°C}, t_2 = 35 \text{°C}$ Решение:

$$Q = Q_1 + Q_2$$

 $Q=cm(t_2-t_1) + Lm$

Ответ: 10 004 Дж

9. Дано: c = 4200 Дж/кг·°С, $L = 2,3 \cdot 10^6$ Дж/кг, $t_1 = 0$ °С, $t_2 = 100$ °С.

$$m_2$$

Найти: m_1 - ?

Решение:

 $Q_1 + Q_2 = 0$

$$cm_1 (t_2-t_1) - Lm_2 = 0$$
; $cm_1(t_2-t_1) = Lm_2$; $\frac{m_2}{m_1} = \frac{c(t_2-t_1)}{L}$

Ответ: $\approx 8 \%$ 10. Дано: $\eta = 40\%$, $A_{\pi} = 80$ Дж

Найти: Q₁ - ?

Решение: $\eta = \frac{A_n}{Q_1}$; $Q_1 = \frac{A_n}{\eta}$

Ответ: 200 Дж