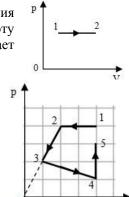
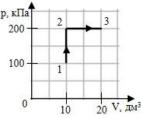
Внутренняя энергия. Работа газа

1. График процесса перехода идеального газа из состояния 1 в состояние 2 представлен на рисунке. Какую работу (положительную, отрицательную, равную нулю) совершает сила давления газа?

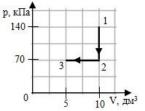


2. График процесса перехода идеального газа из состояния 1 в состояние 5 представлен на рисунке. Укажите, на каких участках, изменение внутренней энергии газа положительно, отрицательно, равно нулю?

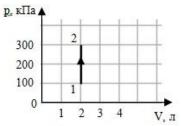
- **3.** В герметично закрытом сосуде находится гелий. Определите внутреннюю энергию U гелия, количество вещества и значение температуры которого v = 12 моль и t = 27 °C соответственно.
- **4.** Воздух при давлении p = 100 кПа занимает объем $V_1 = 800$ л. Какая работа А газа при постоянном давлении будет совершена при уменьшении его объема до $V_2 = 0.3$ м³?
- **5.** В герметично закрытом сосуде находится гелий. Определите количество вещества ν гелия, значение температуры и внутренняя энергия которого t=7 °C и U=20 кДж соответственно.
- **6.** При изобарном нагревании газом была совершена работа A = 540 Дж. Под каким давлением р находился газ, если его объем увеличился на $\Delta V = 500 \text{ см}^3$?
- **7.** Один моль идеального одноатомного газа нагрели так, что его внутренняя энергия изменилась на $\Delta U = 600~$ Дж. Во сколько раз изменилась температура газа, если его начальная температура $T_1 = 400~$ K?
- **8.** Состояние идеального газа изменяется так, как показано на графике. Определите работу, совершенную силой давления идеального газа при переходе газа из состояния 1 в состояние 3.



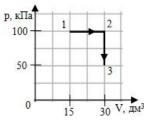
- **9.** В сосуде находится идеальный одноатомный газ. Определите массу m_0 атома газа, если масса и значение температуры этого газа m=10 г и T=290 К соответственно, а его внутренняя энергия U=1,29 кДж.
- **10.** Состояние идеального газа изменяется так, как показано на графике. Определите работу A, совершенную силой давления идеального газа при переходе газа из состояния 1 в состояние 3.



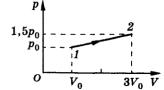
- **11.** В сосуде находится идеальный одноатомный газ. Определите плотность ρ газа, если его масса и давление m=8 г и p=96 кПа соответственно, а внутренняя энергия U=4 кДж.
- **12.** Один моль газа, имевший начальную температуру $T_1 = 300$ K, изобарно расширился, совершив работу A = 12,5 кДж. Во сколько раз при этом увеличился объем газа?
- **13.** На рисунке представлен график процесса перехода идеального одноатомного газа из состояния 1 в состояние 2. Определите, как и на сколько изменилась внутренняя энергия газа при переходе из состояния 1 в состояние 2.



14. Состояние идеального одноатомного газа изменяется так, как показано на графике. Определите работу A, совершенную газом и изменение внутренней энергии ΔU идеального газа при переходе газа из состояния 1 в состояние 3.

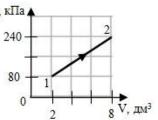


- **15.** В сосуде находится идеальный одноатомный газ. Определите концентрацию частиц п газа, если его внутренняя энергия и значение температуры U = 0,46 кДж и t = 7 °C соответственно, а занимаемый им объем V = 3 л.
- **16.** Количество вещества и значение температуры идеального одноатомного газа, находящегося в сосуде под поршнем, v=4 моль и $t_1=27$ °C соответственно. Объем, занимаемый газом, изобарно изменился. Определите работу A, совершенную силой давления газа в этом процессе, если его первоначальный объем в $\alpha=3$ раза больше конечного.
- **17.** В вертикальном цилиндрическом сосуде площадью поперечного сечения $S=40~{\rm cm}^2$ на высоте $h=0.5~{\rm m}$ от основания находится поршень массой $m=10~{\rm kr}$, а под ним идеальный одноатомный газ. Чему равна внутренняя энергия U этого газа? Атмосферное давление $p_0=100~{\rm k}\Pi a$.
- **18.** Газ переходит из состояния 1 в состояние 2 (см. рис.). Определить работу A, которую совершил газ в этом процессе, если $p_0 = 100$ кПа, $V_0 = 4$ л.

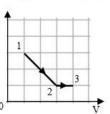


19. В вертикально расположенном цилиндре, площадь основания которого $S=100~{\rm cm}^2$, под поршнем масса которого $m=20~{\rm kr}$, находится воздух. При изобарном нагревании поршень поднялся на высоту $h=50~{\rm cm}$. Найдите работу, совершенную газом. Атмосферное давление $p_0=1\cdot 10^5~{\rm Ha}$.

20. Идеальный одноатомный газ переходит из состояния 1 в состояние 2 (см. рис.). Определить изменение внутренней энергии ΔU газа в этом процессе.



21. На рисунке представлен график процесса перехода идеального газа из состояния 1 в состояние 3. Определите работу силы давления газа на участке $2 \to 3$ А₂₃, если работа силы давления идеального газа на участке $1 \rightarrow 2 A_{12} = 800 Дж.$



Ответы

3.
$$U = 44874 \ \text{Лж}$$

4.
$$A = 50 \ кДж$$

5.
$$v = 5,7$$
 моль:

6.
$$p = 1.08 \text{ M}\Pi a$$

3. U = 44874 Дж; 4. A = 50 кДж; 5. v = 5,7 моль; 6. p = 1,08 МПа; 7.
$$\frac{T_2}{T_1}$$
 = 1,12; 8. A = 2,0 кДж; 9. m_0 = 4,65·10⁻²⁶ кг; 10. A = -350 Дж;

9.
$$m_0 = 4,65 \cdot 10^{-26} \text{ kg}$$

10.
$$A = -350$$
 Дж

11.
$$\rho = 0,288 \text{ кг/м}^3$$
; 12. $\frac{T_2}{T_1} = 6$; 13. $\Delta U = 600 \text{ Дж}$; 14. $\Delta U = 1500 \text{ Дж}$, $\Delta U = 0 \text{ Дж}$;

15.
$$n = 2.6 \cdot 10^{25} \text{ м}^{-3}$$
; **16.** $A = -6.6 \text{ кДж}$; **17.** $U = 375 \text{ Дж}$; **18.** $A = 1000 \text{ Дж}$;

19. A = 600 Дж; **20.**
$$\Delta$$
U = 2640 Дж; **21.** A_{23} = 200 Дж.

20.
$$\Delta U = 2640$$
 Дж;