**1.** În corpul de pompă al unei maşini termice se găseşte aer care la temperatura  $T_1 = 400\,\mathrm{K}$  şi presiunea  $p_1 = 5 \cdot 10^5\,\mathrm{Pa}$  ocupă volumul  $V_1 = 2\,\ell$ . Gazul suferă o transformare în care temperatura rămâne constantă, ajungând în starea 2, în care volumul este  $V_2 = 2.5\,\mathrm{L}$ , apoi o comprimare în care presiunea gazului rămâne constantă, până în starea 3, după care revine în starea iniţială printr-o transformare în care volumul rămâne constant. **a.** Calculaţi parametrii fiecărei stări.

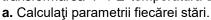
**b.** Reprezentati grafic transformarea ciclică în coordonate p-V; V-T; p-T

**2.** O cantitate de gaz ideal se află iniţial în starea de echilibru termodinamic (1) în care ocupă volumul  $V_1 = 1$ L la presiunea  $p_1 = 10^5$ N/m². Gazul trece din starea iniţială de echilibru termodinamic (1), printr-o transformare în care densitatea gazului se menţine constantă, până în starea de echilibru termodinamic (2) şi îşi măreşte temperatura de e = 2,71 ori. În continuare, gazul efectuează transformarea  $2 \rightarrow 3$  în care temperatura rămâne constantă, până în starea de echilibru termodinamic (3) unde volumul devine  $V_3 = e \cdot V_2$ . Din starea de echilibru termodinamic (3) gazul revine în starea iniţială de echilibru termodinamic (1), printr-o transformare în care presiunea rămâne constantă.

a. Calculați parametrii fiecărei stări.

**b.** Reprezentati grafic transformarea ciclică în coordonate p-V; V-T; p-T

**3.** Un mol de heliu se găsește la presiunea  $p_1=2\cdot 10^5\,\mathrm{Nm}^2$  și volumul  $V_1=4\,\mathrm{dm}^3$ . Gazul suferă o transformare ciclică în care dependența densității gazului de temperatură este ilustrată în figura alăturată. În procesele  $2\to 3$  și  $4\to 1$  densitatea și temperatura absolută variază astfel încât  $\rho\cdot T=\mathrm{ct}$ , iar în transformarea  $1\to 2$  temperatura se dublează.

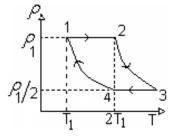


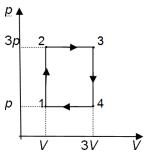
**b.** Reprezentati grafic transformarea ciclică în coordonate p-V; V-T; p-T



**a.** Exprimați parametrii fiecărei stări în funcție de p și V

**b.** Reprezentati grafic transformarea ciclică în coordonate V-T; p-T

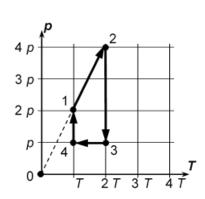




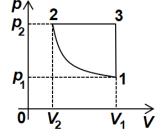
**5.** În figura figura alăturată este reprezentată o transformare ciclică în coordonate p-T.

**a.** Exprimați parametrii fiecărei stări în funcție de p și T

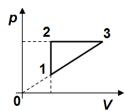
**b.** Reprezentati grafic transformarea ciclică în coordonate V-T; p-V



- **6.** Un mol de gaz ideal, aflat inițial în starea A în care  $p_A = 10^5 \, \text{Pa}$  și  $V_A = 5 \, \text{L}$ , este supus unui proces termodinamic ciclic format din: încălzire izobară  $A \to B$  până la temperatura  $T_B = 3 \cdot T_A$ ; răcire izocoră  $B \to C$  astfel încât temperatura  $T_C = 0.5 \cdot T_B$ ; răcire izobară  $C \to D$  până la temperatura inițială  $T_A$  și comprimare izotermă  $D \to A$ .
- a. Calculați parametrii fiecărei stări.
- **b.** Reprezentati grafic transformarea ciclică în coordonate p-V; V-T; p-T
- 7. Un mol de gaz ideal se află în starea inițială caracterizată de parametrii  $p_1 = 0.8 \, \text{MPa}$  și  $V_1 = 1 \, \text{L}$  parcurge ciclul din figură reprezentat în coordonate p V. În decursul procesului  $1 \rightarrow 2$  temperatura a gazului nu se modifică. În starea 2 presiunea are valoarea  $p_2 = 3.2 \, \text{MPa}$ .



- a. Calculați parametrii fiecărei stări.
- **b.** Reprezentati grafic transformarea ciclică în coordonate  $\rho$ -T (densitate-temperatură); V-T; p-T
- **8.** O cantitate dată de gaz ideal suferă procesul ciclic reprezentat în figura alăturată. Cunoscând valorile temperaturilor  $T_1 = 250 \, \text{K}$  şi  $T_2 = 300 \, \text{K}$  calculați valoarea temperaturii în starea 3



- **9.** O cantitate dată de gaz ideal suferă procesul ciclic reprezentat în figura alăturată. Demonstrați că stările 2 și 4 se află pe aceeași izotermă.
- **10.** În figura figura alăturată este reprezentată o transformare ciclică în coordonate V-T.
- a. Calculați parametrii fiecărei stări.
- **b.** Reprezentati grafic transformarea ciclică în coordonate p-T; p-V

