## B. SUBIECTUL III -

## Rezolvați următoarea problemă:

O cantitate dată de gaz ideal monoatomic  $(C_V = \frac{3}{2}R)$  este supusă procesului termodinamic  $1 \to 2 \to 3 \to 4$ , reprezentat în coordonate p-V în figura alăturată. Se cunosc:  $V_1 = 1 \ \ell$ ,  $p_2 = 10^5 \ \text{Pa}$ ,  $V_2 = V_1/2$ , și căldura molară în transformarea  $2 \to 3$ ,  $C_{23} = 2R$ . Determinați:

- **a.** raportul temperaturilor  $T_1/T_2$ ;
- **b.** raportul  $U_3 / U_1$ ;
- **c.** raportul  $Q_{23} / \Delta U_{23}$ ;
- **d.** raportul  $L_{12} / L_{34}$ .

## (15 puncte)

