B. SUBIECTUL III – (15 puncte)

Rezolvaţi următoarea problemă:

Un gaz ideal având căldura molară la volum constant $C_V = 3R/2$, efectuează ciclul termodinamic reprezentat în coordonate p-V în figura alăturată. Parametri gazului în starea (1) sunt $p_1 = 10^5 \text{ N/m}^2$ şi $V_1 = 2 \ell$, iar volumul maxim atins de gaz în cursul ciclului este $V_2 = 2V_1$.

- a. Reprezentați transformările 2-3-1 în sistemul de coordonate p-T.
- **b.** Calculați lucrul mecanic schimbat de gaz cu mediul exterior în transformarea $3 \rightarrow 1$.
- c. Calculați căldura cedată de gaz mediului exterior în procesul ciclic.
- **d.** Determinați valoarea căldurii molare a gazului în transformarea $1 \rightarrow 2$.

