## Subjectul B. ELEMENTE DE TERMODINAMICĂ

| III.a. |   |
|--------|---|
|        | $\frac{U_2}{U_1} = \frac{v \cdot C_V \cdot T_2}{v \cdot C_V \cdot T_1} = \frac{T_2}{T_1}$                         |
|        | $T_2 = 3 \cdot T_1$   |
|        | Rezultat final: $\frac{U_2}{U_1} = 3$   |
| b.     |   |
|        | $C_{12} = C_p = C_V + R$  |
|        | Rezultat final: $C_{12} = 20,775 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$  |
| C.     |   |
|        | $Q_{23} = v \cdot C_V \cdot (T_3 - T_2)$  |
|        | $Q_{23} = -9 \cdot p \cdot V = -3v \cdot R \cdot T_1$   |
|        | Rezultat final: Q <sub>23</sub> = -19944 J, căldură cedată  |
| d.     |   |
|        | $L = \frac{\left(\rho_2 - \rho_3\right) \cdot \left(V_3 - V_1\right)}{2}$   |
|        | <u>-</u>  |
|        | $L = \frac{(3 \cdot p - p) \cdot (3 \cdot V - V)}{2} = 2 \cdot p \cdot V = \frac{2}{3} \cdot v \cdot R \cdot T_1$ |
|        | Rezultat final: $L = 4432 \mathrm{J}$   |