## Subjectul B. ELEMENTE DE TERMODINAMICĂ

III.a.	
	Reprezentare corectă
b.	
	$L_{31} = p_1(V_1 - V_2)$
	$L_{31} = -p_1 V_1$
	Rezultat final: $L = -200 \mathrm{J}$
C.	$Q_c = Q_{23} + Q_{31}$
	$Q_{23} = \nu C_V (T_3 - T_2)$
	$Q_{31} = \nu C_P (T_1 - T_3)$
	$T_1 = \frac{p_1 V_1}{\nu R}$ ; $T_2 = 4T_1$ ; $T_3 = 2T_1$
	Rezultat final: $Q_C = -1100 J$
d.	$Q_{12} = \Delta U_{12} + L_{12}$
	$\Delta U_{12} = \nu C_V (T_2 - T_1)$
	$L = \frac{(p_1 + p_2)(V_2 - V_1)}{2}$
	$Q = vC(T_2 - T_1)$
	$C = C_V + \frac{R}{2}$
	Rezultat final; $C = 16,62 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$