

ESTADO INICIAL

De las ecuaciones de estado

$$\left. \begin{array}{l} P_0 V_0 = N_0 R T_{AR} \\ P_0 V_0 = N_0 R T_{He} \end{array} \right\} T_{He} = T_{Ar}$$

Por existir equilibrio térmico $He \leftrightarrow Foco$

$$T_{He} = T_0$$

Del equilibrio mecánico del émbolo

$$AP_0 = AP_0 + k(L - L_0) \Rightarrow L_0 = L = \frac{V_0}{A}$$

ESTADO FINAL

Por existir equilibrio térmico $He \leftrightarrow Foco$

$$T_{He}' = T_0$$

De la ecuación de estado

$$2P_0 V_{He}' = N_0 R T_{He}' \Rightarrow V_{He}' = V_0/2$$

Del equilibrio mecánico del émbolo

$$AP_{AR}' = 2AP_0 + k\left(\frac{V_{AR}' - V_0}{A}\right)$$

PROCESO

$$Q = Q_{AR} + Q_{He} = \int T dS = T_0 \int dS = T_0 \Delta S = T_0 N R \ln \frac{V_{He}'}{V_0} = T_0 N R \ln 2$$

↑ POR SER ADIABATICO ↑ POR SER REVERSIBLE ↑ POR SER ISOTERMO ↑ POR SER GAS IDEAL

Por ser adiabático y reversible

$$\Delta S_{AR} = 0 \Rightarrow P_{AR}' V_{AR}'^{5/3} = P_0 V_0^{5/3}$$

La ecuación para determinar V_{AR}' es

$$\frac{AP_0}{V_{AR}^{5/3}} V_0^{5/3} = 2AP_0 + k\left(\frac{V_{AR}' - V_0}{A}\right)$$