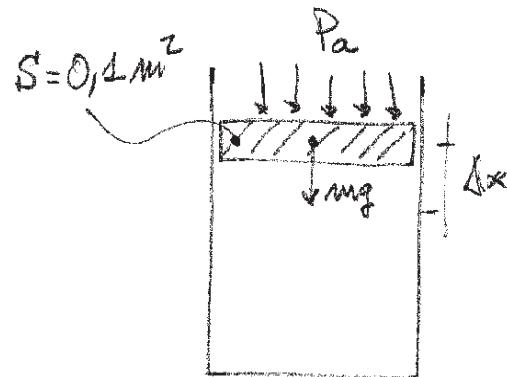


(1)

Potesi:

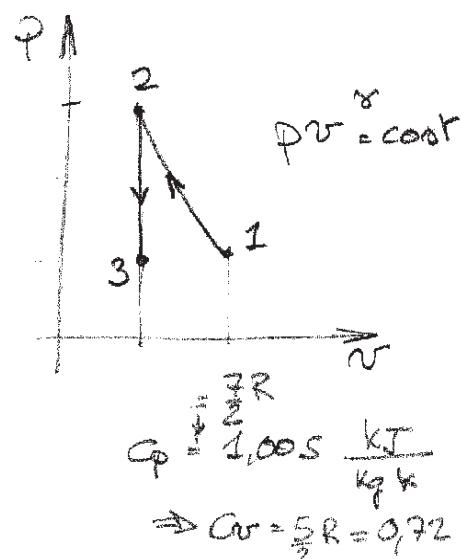
- aria a 300 K e 1 bar
- massa iniziale copertino nulla
- superficie copertino  $0,1 \text{ m}^2$



- 1) Quale massa dovrai aggiungere  
sul copertino per aumentare di 100K  
la temperatura secondo una trasformazione  
adiabatica?

$$\text{Ratio} = \frac{\frac{8,314 \text{ kJ}}{\text{kmol K}}}{\frac{0,79 \cdot 28 \text{ kg}}{\text{kmol}} + \frac{0,21 \cdot 32 \text{ kg}}{\text{kmol}}} = 0,288 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}}$$

$$v_1 = \frac{R T}{P_1} = \frac{0,288 \cdot 300 \text{ K}}{100 \text{ kPa}} = 0,8648 \frac{\text{m}^3}{\text{kg}}$$



$$\text{Sistema chiuso} \Rightarrow dU = \delta q - \delta l$$

$$\text{Condizione adiabatica} \Rightarrow \delta q = 0$$

$$dU = -\delta l$$

$$C_p = \frac{5}{2} R \quad \text{kg K}$$

$$\Rightarrow C_v = \frac{5}{2} R = 0,72$$

$$dU = C_v dT$$

$$\delta l = p dV = \frac{RT}{v} dV \quad \Rightarrow \quad C_v dT = -\frac{R T}{v} dV$$

$$\int_1^2 \frac{C_v}{R} \cdot \frac{dT}{T} = \int_1^2 -\frac{dV}{V}$$

$$\frac{C_v}{R} \cdot \ln \frac{T_2}{T_1} = -\ln \frac{V_2}{V_1}$$

$$\Rightarrow \frac{V_2}{V_1} = V_1 \cdot \frac{\frac{C_v}{R}}{\frac{T_2}{T_1}} \xrightarrow[T_2 = T_1 + \Delta T]{=} 0,4213 \frac{\text{m}^3}{\text{kg}}$$

$$\rho = C_v \cdot 100 \text{ K} = 72 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

$$\text{ma } \rho = \frac{m_g}{\text{massa}} \quad \text{dove } \Delta x \cdot S = v_1 \cdot 25$$

$$\Rightarrow \frac{m}{\text{massa}} = \frac{72 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}}{9,81 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \cdot (0,8648 - 0,4213) \frac{\text{m}^3}{\text{kg}} \cdot \frac{1}{0,1 \text{ m}^2}} = 165,5 \frac{\text{kg}}{\text{kg aria}}$$

(2)

- 2) Quanto calore devo assorbire per riportare nelle precedenti condizioni una pressione di 1 bar?

Trasformazione isocora  $\Rightarrow v_3 = v_2 \& p_3 = p_1$

Sistema chiuso  $du = \delta q - \delta e$



$\phi$  perché isocora!

$$\Rightarrow du = c_v dT = \delta q$$

$$\Rightarrow q = c_v (T_2 - T_3)$$

$T_2$   
nota

$$p_3 v_3 = R T_3 \quad \text{con } p_3 = p_1 \text{ nota}$$

$$v_3 = v_2 \text{ nota} \Rightarrow T_3 = \frac{p_1 \cdot v_2}{R}$$

$$= 100 \text{ kPa} \cdot 0,4213 \frac{\text{m}^3}{\text{kg}}$$

$$= 0,288 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}}$$

$$= 146,3 \text{ K}$$

Attenzione!

Temperatura prossima alla critica!

$\Rightarrow$  Valori molto approssimati!

$$\bar{q} = c_v (T_2 - T_3)$$

$$= 0,72 \cdot (400 - 146,3)$$

$$= 182,7 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$