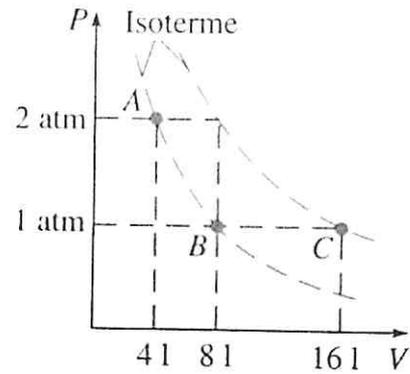


- 3) Un gas monoatomico varia il suo stato da A a B ed infine a C , dove A , B e C sono gli stati indicati in figura.

Come si vede, la trasformazione AB è isoterma, mentre la trasformazione BC è isobara.

Utilizzando i dati indicati in figura, e specificando la convenzione adottata per i segni di L e Q , calcolare:



- a) il lavoro L_{AB} compiuto dal gas durante la trasformazione AB .

i) $L_{AB} = - p_B V_B \cdot \ln 2$ ii) $L_{AB} = - 562 \text{ J}$

- b) il lavoro L_{BC} compiuto dal gas durante la trasformazione BC .

i) $L_{BC} = - p_B (V_C - V_B)$ ii) $L_{BC} = - 810 \text{ J}$

- c) il lavoro totale L compiuto dal gas durante la trasformazione ABC .

i) $L = L_{AB} + L_{BC}$ ii) $L = - 1372 \text{ J}$

- d) il calore Q_{AB} assorbito dal gas durante la trasformazione AB .

i) $Q_{AB} = - L_{AB}$ ii) $Q_{AB} = 562 \text{ J}$

- e) il calore Q_{BC} assorbito dal gas durante la trasformazione BC .

i) $Q_{BC} = n C_p \Delta T = - 5/2 L_{BC}$ ii) $Q_{BC} = 2026 \text{ J}$

- f) il calore totale Q assorbito dal gas durante la trasformazione ABC .

i) $Q = Q_{AB} + Q_{BC}$ ii) $Q = 2588 \text{ J}$

- g) la variazione di energia interna ΔU_{AB} del gas durante la trasformazione AB .

i) $\Delta U_{AB} = 0$ (isoterma) ii) $\Delta U_{AB} = 0 \text{ J}$

- h) la variazione di energia interna ΔU_{BC} del gas durante la trasformazione BC .

i) $\Delta U_{BC} = L_{BC} + Q_{BC}$ ii) $\Delta U_{BC} = 1216 \text{ J}$

- i) la variazione di energia interna ΔU del gas durante la trasformazione ABC .

i) $\Delta U = \Delta U_{BC} = Q + L$ ii) $\Delta U = 1216 \text{ J}$

- 4) Quattro cariche identiche $q = 9.0 \mu\text{C}$ vengono poste ai vertici di un quadrato di lato $l = 2.0 \text{ cm}$. Calcolare:

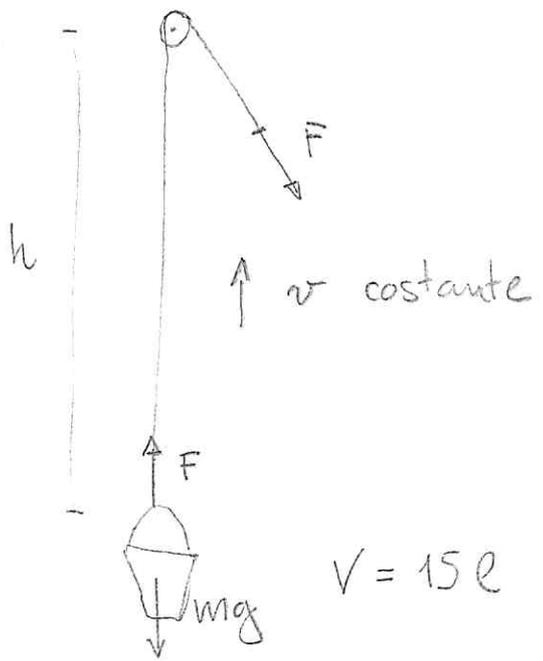
- a) Il campo elettrico E al centro del quadrato.

i) $E = 0$ (simmetria) ii) $E = 0$

- b) Il valore del potenziale V al centro del quadrato.

i) $V = 4 \cdot \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{q}{\frac{l\sqrt{2}}{2}}$ ii) $V = 2,3 \cdot 10^7 \text{ V}$

①



$h = 18 \text{ m}$

$\Delta t = 30 \text{ s}$

$v = \frac{h}{\Delta t} = \frac{18 \text{ m}}{30 \text{ s}} = 0,60 \text{ m/s}$

$V = 15 \text{ l} \Rightarrow m = 15 \text{ kg}$

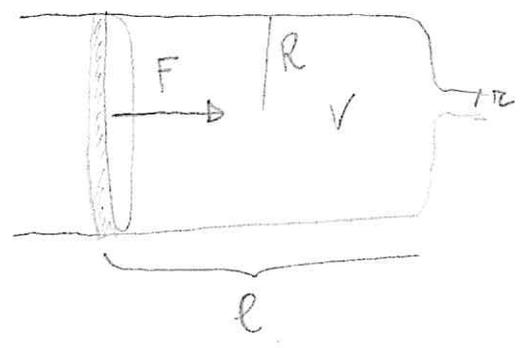
a) Poiché v è costante, $\sum \vec{F} = 0$

$F = mg$

$F = 15 \text{ kg} \cdot 9,8 \text{ m/s}^2 = 147 \text{ N}$

b) $P = F \cdot v = 147 \text{ N} \cdot 0,6 \frac{\text{m}}{\text{s}} = 88,2 \text{ W}$

②



$V = 25 \text{ ml} = 25 \text{ cm}^3$

$= 25 \cdot (10^{-2} \text{ m})^3 = 2,5 \cdot 10^{-5} \text{ m}^3$

$\Delta t = 3,6 \text{ s}$

$r = 1,0 \text{ mm}$

$V = \pi R^2 \cdot l$

a) La portata media Q si può ottenere semplicemente dalla definizione di "volume che fluisce nell'unità di tempo"

$Q = \frac{V}{\Delta t} = \frac{2,5 \cdot 10^{-5} \text{ m}^3}{3,6 \text{ s}} = 6,9 \cdot 10^{-6} \frac{\text{m}^3}{\text{s}}$

b) La velocità media v con cui il flusso esce dalla siringa è dato da:

$$v = \frac{Q}{\pi R^2} = \frac{6,9 \cdot 10^{-6} \frac{\text{m}^3}{\text{s}}}{3,14 (1,0 \cdot 10^{-3} \text{m})^2} = 2,2 \text{ m/s}$$

c) Il calcolo del lavoro L richiede di utilizzare:

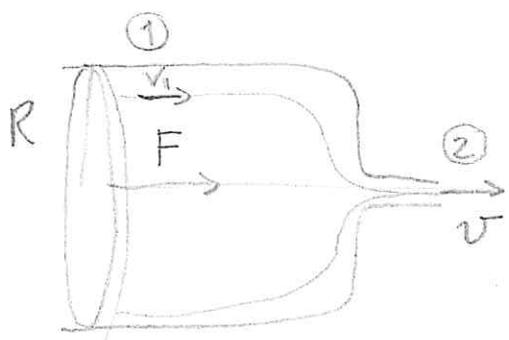
$$L = F \cdot l \quad (l \text{ definito in figura})$$

Sia F che l non sono noti. Si ha però

$$L = F l \cdot \frac{\pi R^2}{\pi R^2} = F \cdot \frac{V}{\pi R^2} = \frac{F}{\pi R^2} \cdot V = p \cdot V$$

ove p è la pressione esercitata da F sul pistone di area πR^2 , e V è il volume del fluido.

Viene suggerito di utilizzare il teorema di Bernoulli, che si può applicare ai punti ① e ② in fig.



$$p_1 + \frac{1}{2} \rho v_1^2 = p_2 + \frac{1}{2} \rho v_2^2$$

Si nota che: $p_1 = p_a + p$ (press. atm + press dovuta a F)

$$\text{con } p = \frac{F}{\pi R^2}$$

$$p_2 = p_a$$

$$v_1 \ll v_2 \quad (\text{poiché } R \gg r)$$

$$v_2 = v$$

Si ottiene dunque:

$$\cancel{p_a + p} + \frac{1}{2} \rho v_1^2 = p_a + \frac{1}{2} \rho v^2$$

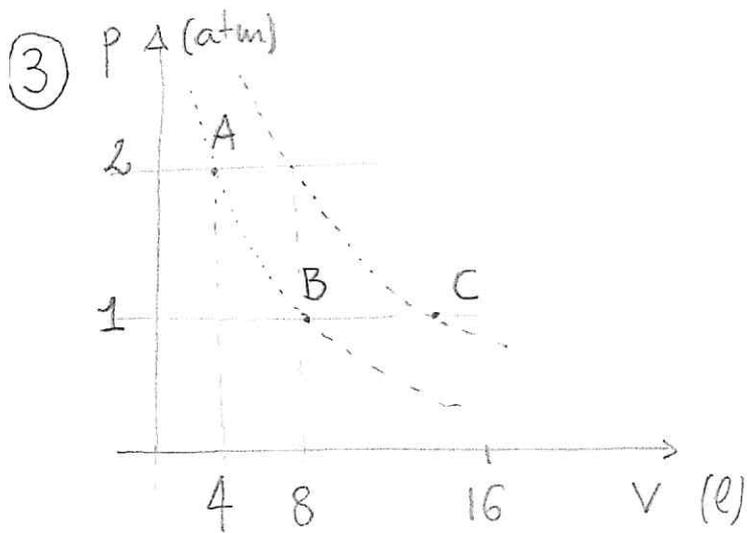
↑
trascurabile poiché $v_1 \ll v_2$

Quindi $p = \frac{1}{2} \rho v^2$

Da cui $L = pV = \frac{1}{2} \rho v^2 \cdot V$

$$= \frac{1}{2} \frac{10^3 \text{ Kg}}{\text{m}^3} \cdot \left(2,2 \frac{\text{m}}{\text{s}}\right)^2 \cdot 2,5 \cdot 10^{-5} \text{ m}^3$$

$$= 6,1 \cdot 10^{-2} \text{ J}$$



AB \rightarrow isoterma

BC \rightarrow isobara

$$1 \text{ atm} = 101300 \text{ Pa} \approx 10^5 \text{ Pa}$$

$$1 \text{ l} = 10^{-3} \text{ m}^3$$

gas ideale:

$$pV = nRT$$

a) Trasformazione AB, isoterma:

$$L_{AB} = - \int_A^B p dV = - nRT_A \int_A^B \frac{dV}{V} = - nRT_A \ln \frac{V_B}{V_A}$$

$$= - nRT_A \ln 2 = - p_A V_A \ln 2 = - 8 \text{ latm} \cdot \ln 2 = - 562 \text{ J}$$

b) Trasformazione BC, isobara:

$$L_{BC} = - p_B \Delta V = - 1 \text{ atm} (16 - 8) \text{ l} = - 8 \text{ latm} = - 810 \text{ J}$$

$$c) L = L_{AB} + L_{BC} = - (562 + 810) \text{ J} = - 1372 \text{ J}$$

NB: L_{AB} , L_{BC} ed L hanno tutti segno negativo, ad indicare lavoro compiuto dal gas contro le forze esterne.

d) Trasformazione AB, isoterma. I principi $L_{AB} + Q_{AB} = 0$

$$Q_{AB} = - L_{AB} = 562 \text{ J}$$

