

UNIVERSITÀ DEGLI STUDI DI TRIESTE
 Corso di Laurea in Scienze e Tecnologie Biologiche - 011SM Fisica
 A.A. 2021/2022 Sessione Autunnale - I Prova Scritta - 09.09.2022
 Tempo a disposizione: 2 h e 30'

Cognome RIGON Nome LUIGI

Istruzioni: I problemi vanno dapprima svolti per esteso nei fogli protocollo a quadretti. Successivamente, per ciascuna domanda, si richiede di riportare negli appositi spazi su questo foglio:

- i) (ove possibile) la grandezza incognita richiesta espressa simbolicamente in funzione delle grandezze date, e
- ii) il corrispondente risultato numerico, con il corretto numero di cifre significative e le unità di misura appropriate

1) Rispondendo ad un'emergenza, un pompiere di massa $m = 85$ kg, partendo da fermo, scivola giù lungo una pertica da un'altezza $h = 4.2$ m fino al livello del suolo. Trovare la forza d'attrito esercitata dalla pertica sul pompiere se egli:

a) atterra con una velocità di modulo $v_a = 4.0$ m/s

i) $F_a = m \left(g - \frac{v_a^2}{2h} \right)$

ii) $F_a = 670 \text{ N}$

b) atterra con una velocità dimezzata rispetto al punto precedente

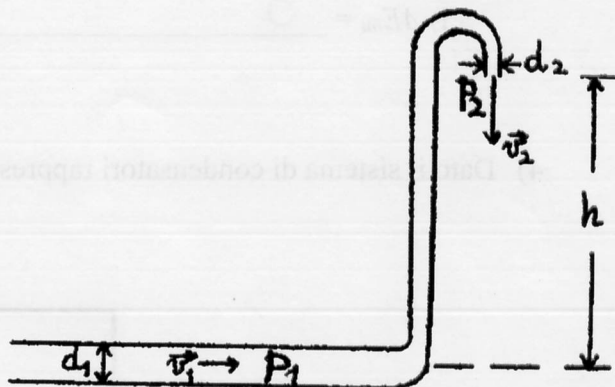
i) $F_b = m \left(g - \frac{v_b^2}{2h} \right)$

ii) $F_b = 790 \text{ N}$

2) La fornitura idrica di un edificio viene effettuata da una tubazione principale (orizzontale) di diametro $d_1 = 4.8$ cm.

La tubazione alimenta un rubinetto, che ha una bocca di uscita di diametro $d_2 = 1.8$ cm, e che si trova a un'altezza $h = 3.5$ m sopra la tubazione principale (vedi figura - non in scala).

La portata in volume del rubinetto Q è tale che una vasca di $V = 200$ L (litri) viene riempita in un tempo $\Delta t = 340$ s.



Determinare:

a) il modulo v_2 della velocità dell'acqua in uscita dal rubinetto

i) $v_2 = \frac{Q}{\pi r_2^2}$

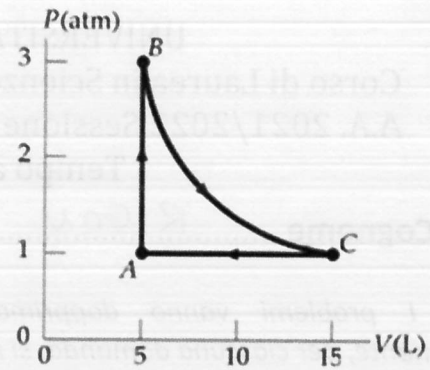
ii) $v_2 = 2.3 \text{ m/s}$

a) La sovrappressione Δp (ovvero la pressione aggiuntiva oltre alla pressione atmosferica) misurata nella tubazione principale.

i) $\Delta p = \rho \left\{ \frac{1}{2} \frac{Q^2}{\pi^2 r_2^4} \left[\frac{1}{r_1^4} - \frac{1}{r_2^4} \right] + gh \right\}$

ii) $\Delta p = 3.7 \cdot 10^4 \text{ Pa}$

- 3) Un gas perfetto monoatomico occupa nello stato A un volume $V_A = 5.00$ L (litri) a pressione atmosferica, alla temperatura $T_A = 300$ K. Esso è riscaldato a volume costante fino allo stato B a pressione $p_B = 3.00$ atm. Poi si espande isotericamente fino allo stato C a pressione $p_C = 1$ atm, ed infine è compresso isobaricamente fino allo stato iniziale A (vedi figura a lato).



Calcolare:

- a) Il numero di moli n di cui è costituito il gas

i) $n = \frac{p_A V_A}{R T_A}$

ii) $n = 0,203 \text{ mol}$

- b) Il valore assunto dalle variabili termodinamiche (p, V, T) nei punti B e C. In particolare:

i) $T_B = \frac{3 p_A V_A}{n R} = 3 T_A$

ii) $T_B = 900 \text{ K}$

i) $T_C = T_B$

ii) $T_C = 900 \text{ K}$

i) $V_C = \frac{n R 3 T_A}{p_A} = 3 V_A$

ii) $V_C = 15 \text{ l}$

- c) La quantità di calore scambiato Q , il lavoro compiuto L e la variazione di energia interna ΔE_{int} nell'intero ciclo termodinamico:

i) $Q = Q_{AB} + Q_{BC} + Q_{CA}$

ii) $Q = +657 \text{ J}$

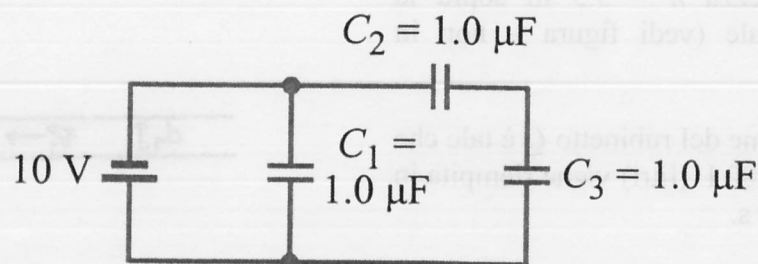
i) $L = L_{AB} + L_{BC} + L_{CA}$

ii) $L = -657 \text{ J}$

i) $\Delta E_{int} = 0$

ii) $\Delta E_{int} = 0$

- 4) Dato il sistema di condensatori rappresentato in figura, determinare:



- a) La capacità C_{eq} equivalente all'intero sistema di condensatori C_1, C_2 e C_3

i) $C_{eq} = \frac{C_1 C_2 + C_1 C_3 + C_2 C_3}{C_2 + C_3}$

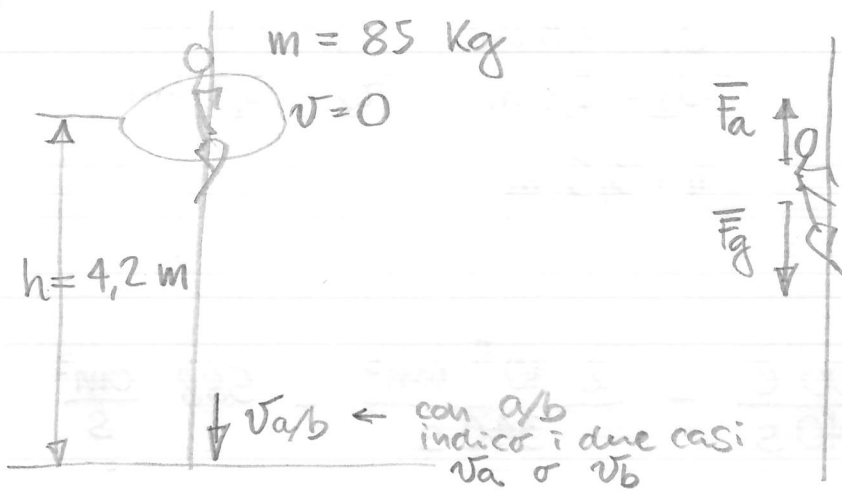
ii) $C_{eq} = 1,5 \mu\text{F}$

- b) La differenza di potenziale ΔV_3 ai capi del condensatore C_3 .

i) $\Delta V_3 = \frac{1}{2} \Delta V$

ii) $\Delta V_3 = 5,0 \text{ V}$

1



Notiamo innanzitutto che in assenza di attrito si avrebbe:

$$v_f = \sqrt{2gh} = \sqrt{2 \cdot 9,8 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \cdot 4,2 \text{ m}} \approx 9 \text{ m/s}$$

- a) L'attrito rallenta il pompieri perché si oppone alla forza peso. Il lavoro dell'attrito è $L_a = -F_a \cdot h$
 il lavoro della forza peso è $L_g = mgh$

Il teorema lavoro-energia dice che: $L = \Delta K$

$$L_a + L_g = \Delta K$$

$$-F_a h + mgh = \frac{1}{2} m v_a^2$$

$$F_a = mg - \frac{1}{2} m v_a^2 \cdot \frac{1}{h}$$

$$F_a = m \left(g - \frac{v_a^2}{2h} \right)$$

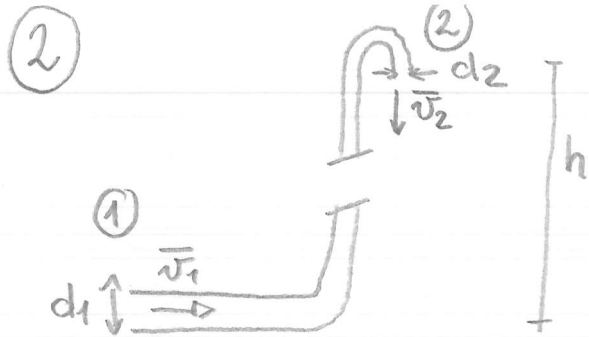
$$F_a = 85 \text{ kg} \left(9,8 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} - \frac{16}{8,4} \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \right) = 671 \text{ N}$$

- b) Cambia solo il valore numerico:

$$F_b = m \left(g - \frac{v_b^2}{2h} \right)$$

$$= 85 \text{ kg} \left(9,8 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} - \frac{4}{8,4} \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \right) = 793 \text{ N}$$

Nota: in entrambi i casi F_a e F_b sono poco meno intense della forza peso $mg = 85 \text{ kg} \cdot 9,8 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} = 833 \text{ N}$



$d_1 = 4,8 \text{ cm}$ $r_1 = 2,4 \text{ cm}$
 $d_2 = 1,8 \text{ cm}$ $r_2 = 0,9 \text{ cm}$
 $h = 3,5 \text{ m}$

Calcoliamo $Q = \frac{200 \text{ l}}{340 \text{ s}} = \frac{2 \cdot 10^5 \text{ cm}^3}{340 \text{ s}} = 588 \frac{\text{cm}^3}{\text{s}}$

a) $Q = S_2 v_2$

$v_2 = \frac{Q}{S_2} = \frac{Q}{\pi r_2^2} = \frac{588 \frac{\text{cm}^3}{\text{s}}}{\pi (0,9 \text{ cm})^2} = 231 \frac{\text{cm}}{\text{s}} = 2,31 \frac{\text{m}}{\text{s}}$

b) Si applica il teorema di Bernoulli tra ① e ②.
 Si nota che $p_2 = p_0 = 1 \text{ atm}$

$\frac{1}{2} \rho v_1^2 + p_1 = \frac{1}{2} \rho v_2^2 + \rho g h + p_2$ con $v_1 = \frac{Q}{\pi r_1^2}$

con $\Delta p = p_1 - p_0 = p_1 - p_2$, quindi

$$\begin{aligned}
 \Delta p &= \frac{1}{2} \rho (v_2^2 - v_1^2) + \rho g h \\
 &= \rho \left\{ \frac{1}{2} \left[\left(\frac{Q}{\pi r_2} \right)^2 - \left(\frac{Q}{\pi r_1} \right)^2 \right] + g h \right\} \\
 &= \rho \left\{ \frac{1}{2} \frac{Q^2}{\pi^2} \left[\frac{1}{r_2^4} - \frac{1}{r_1^4} \right] + g h \right\} \\
 &= \frac{1}{2} \frac{\rho}{\text{cm}^3} \left\{ \frac{1}{2} \frac{588^2 \text{ cm}^6}{3,4^2 \text{ s}^2} \left[\frac{1}{0,9^4} - \frac{1}{2,4^4} \right] \frac{1}{\text{cm}^4} + 980 \frac{\text{cm}}{\text{s}^2} \cdot 350 \text{ cm} \right\} \\
 &= \frac{\rho}{\text{cm}^3} \frac{\text{cm}^2}{\text{s}^2} \cdot \left\{ 369 \cdot 10^5 \right\} = 3,69 \cdot 10^4 \text{ Pa}
 \end{aligned}$$

$1 \frac{\text{g cm}}{\text{s}^2} = 1 \text{ dina} = 10^{-5} \text{ N}$
 $1 \text{ cm}^2 = (10^{-2} \text{ m})^2 = 10^{-4} \text{ m}^2$
 \downarrow
 10^{-1} Pa

(3)

$$V_A = 5 \text{ l}$$

$$T_A = 300 \text{ K}$$

$$p_A = 1 \text{ atm}$$

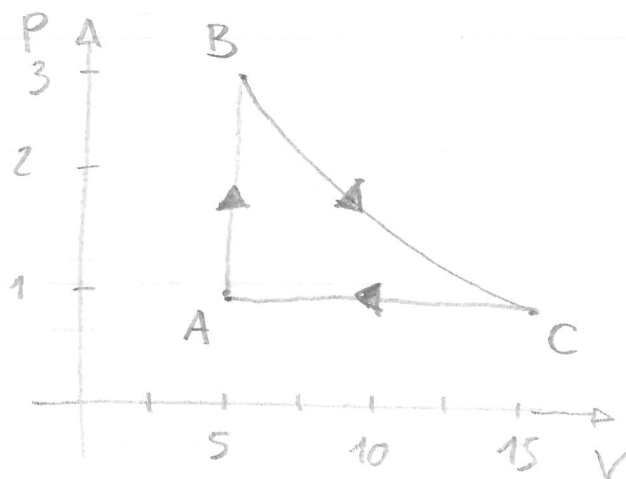
$$V_B = V_A$$

$$T_B = ?$$

$$p_B = 3 \text{ atm} = 3 p_A$$

$$T_C = T_B$$

$$p_C = 1 \text{ atm} = p_A$$



a) In A conosciamo p_A , V_A e T_A . Ricordando $R = 0,082 \frac{\text{latm}}{\text{mol K}}$

$$\text{si ha: } n = \frac{p_A V_A}{R T_A} = \frac{5 \text{ latm}}{0,082 \frac{\text{latm}}{\text{mol K}} \cdot 300 \text{ K}} = 0,203 \text{ mol}$$

$$\text{b) } T_B = \frac{p_B V_B}{n R} = \frac{3 p_A V_A}{n R} = 3 T_A = 900 \text{ K}$$

$$T_C = T_B = 900 \text{ K}$$

$$V_C = \frac{n R T_C}{p_C} = \frac{n R 3 T_A}{p_A} = 3 V_A = 15 \text{ l}$$

c) Per quanto riguarda E_{int} , che è una funzione di stato, si può dire subito che, nell'intero ciclo, $\Delta E_{\text{int}} = 0$. Q ed L invece non sono funzioni di stato, quindi si devono valutare i contributi di ciascuna trasformazione.

$$A \rightarrow B \text{ isocora} \Rightarrow L_{AB} = 0$$

$$Q_{AB} = n C_V \Delta T = n \frac{3}{2} R (T_B - T_A)$$

$$= 0,203 \text{ mol} \cdot \frac{3}{2} \cdot 8,314 \frac{\text{J}}{\text{K mol}} \cdot 600 \text{ K}$$

$$Q_{AB} = 1520 \text{ J}$$

(il segno + indica calore assorbito dal sistema)

B → C Isoterma $\Delta E_{int} = 0 \Rightarrow Q_{BC} = -L_{BC}$

$$L_{BC} = - \int_B^C p dV = - \int_B^C \frac{nRT_B}{V} dV = -nRT_B \int_B^C \frac{dV}{V}$$

$$= -nRT_B \ln \frac{V_C}{V_B} = -0,203 \frac{\text{mol}}{\text{kmol}} \cdot 8,314 \frac{\text{J}}{\text{Kmol}} \cdot 900 \text{K} \ln 3$$

$$= -1669 \text{ J}$$

(il segno negativo indica lavoro fatto dal sistema)

$$Q_{BC} = 1669 \text{ J}$$

(il segno positivo indica calore assorbito dal sistema)

C → A Isobara

$$L_{CA} = -p \Delta V = -101300 \text{ Pa} (-10 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3) = +1013 \text{ J}$$

(il segno positivo indica lavoro fatto sul sistema)

$$Q_{CA} = n c_p \Delta T = n \frac{5}{2} R (T_A - T_C) = 0,203 \text{ mol} \frac{5}{2} \frac{8,314 \text{ J}}{\text{Kmol}} (-600 \text{ K})$$

$$= -2532 \text{ J}$$

(il segno negativo indica calore ceduto dal sistema)

Valutando quindi Q ed L sull'intero ciclo:

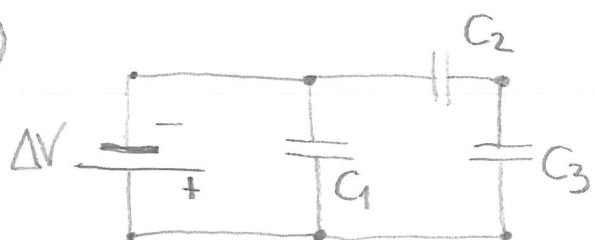
$$Q = Q_{AB} + Q_{BC} + Q_{CA} = 1520 \text{ J} + 1669 \text{ J} - 2532 \text{ J} = +657 \text{ J}$$

$$L = L_{AB} + L_{BC} + L_{CA} = 0 - 1669 \text{ J} + 1013 \text{ J} = -656 \text{ J}$$

Nota: in teoria la somma Q + L dovrebbe essere 0;
qui la leggera differenza di 1 J è dovuta alle
approssimazioni numeriche.

Nota 2: In alternativa, si poteva calcolare solo Q (o L)
e ricordare poi che sul ciclo intero $L = -Q$

(4)



$$C_1 = C_2 = C_3 = 1 \mu\text{F}$$

$$\Delta V = 10 \text{ V}$$

- a) C_2 e C_3 sono in serie; la serie $C_2 + C_3$ è in parallelo con C_1 . Quindi:

$$C_{\text{eq}} = C_1 + \left(\frac{1}{C_2} + \frac{1}{C_3} \right)^{-1} = C_1 + \frac{C_2 C_3}{C_2 + C_3}$$

$$= \frac{C_1 C_2 + C_1 C_3 + C_2 C_3}{C_2 + C_3} = \frac{3 (\mu\text{F})^2}{2 \mu\text{F}} = \frac{3}{2} \mu\text{F} = 1,5 \mu\text{F}$$

- b) Ai capi di C_1 si trova ΔV , quindi $\Delta V_1 = \Delta V$.
La stessa ΔV si trova ai capi della serie $C_2 + C_3$.
La carica Q_2 su C_2 è la stessa Q_3 su C_3 .

Pertanto:

$$\Delta V_2 = \frac{Q_2}{C_2}$$

ma $Q_2 = Q_3$ quindi $\Delta V_2 = \Delta V_3$

$$\Delta V_3 = \frac{Q_3}{C_3}$$

e $C_2 = C_3$

Infine $\Delta V_2 + \Delta V_3 = \Delta V_1 = \Delta V = 10 \text{ V}$

quindi $\Delta V_2 = \frac{1}{2} \Delta V = 5 \text{ V}$

$$\Delta V_3 = \frac{1}{2} \Delta V = 5 \text{ V}$$