

A

UNIVERSITÀ DEGLI STUDI DI TRIESTE
 Corso di Laurea in Scienze e Tecnologie Biologiche
 A.A. 2018/2019 – Corso di Fisica
 II Prova Scritta Parziale in Itinere - 7.12.2018

Cognome BROMBAL Nome LUCA

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:

- (ove possibile) la grandezza incognita richiesta espressa simbolicamente in funzione delle grandezze date, e
 - il corrispondente risultato numerico, con il corretto numero di cifre significative e le unità di misura appropriate
- 1) Un serbatoio cilindrico S si può vuotare attraverso il tubo T se si apre la valvola V (si veda la Figura 1). Il serbatoio S contiene acqua ed è aperto nella parte superiore. Inoltre, la sezione di S è molto maggiore della sezione di T. Il dislivello tra la superficie libera del liquido (esposta alla pressione atmosferica $p_0 = 101.3 \text{ kPa}$) ed il tratto orizzontale AB è pari ad $h = 18.0 \text{ m}$.

- a) Inizialmente, la valvola V è chiusa (ovvero non permette il flusso dell'acqua). In queste condizioni, si calcoli la pressione idrostatica p_c dell'acqua nel tratto orizzontale AB.

i) $p_c = \rho g h + p_0$

ii) $p_c = 277,7 \text{ kPa}$

- b) La valvola V viene successivamente aperta, permettendo all'acqua di fluire con flusso stazionario nel tratto orizzontale AB. In queste condizioni, si misura che la pressione p_a dell'acqua nel tratto AB è pari a $p_a = 251.2 \text{ kPa}$. Si calcoli la velocità v del flusso dell'acqua nel tratto AB:

i) $v = \sqrt{\frac{2}{\rho} (p_c - p_a)}$

ii) $v = 7,28 \text{ m/s}$

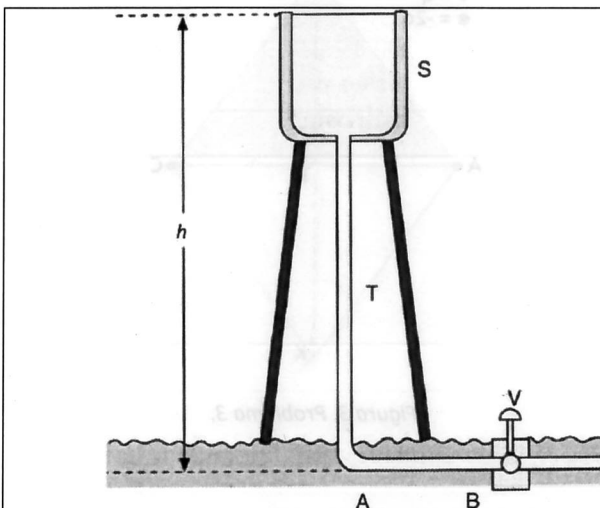


Figura 1, Problema 1.

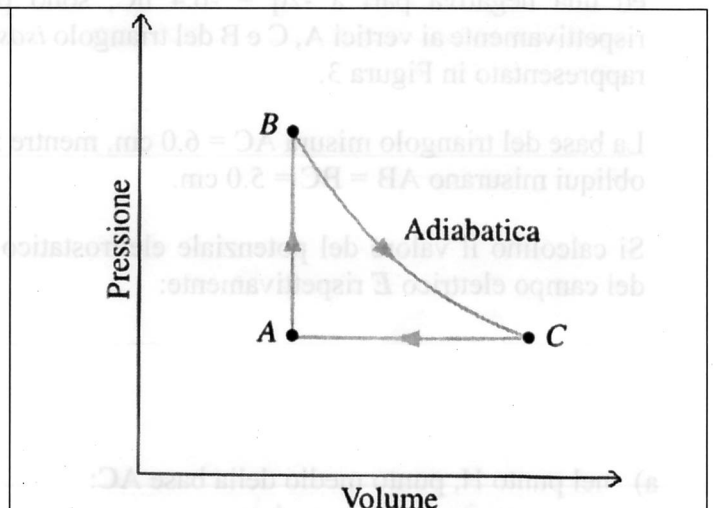


Figura 2, Problema 2.

- 2) Una macchina termica fa compiere a $n = 1,00 \text{ mol}$ di gas ideale *monoatomico* il ciclo ABCA illustrato in Figura 2. Sia $T_A = 300 \text{ K}$, $T_B = 600 \text{ K}$, e $T_C = 455 \text{ K}$. Tutte le trasformazioni sono quasi-statiche e reversibili. Per ciascuna delle tre trasformazioni e per l'intero ciclo si calcolino:

- il calore Q (specificando se è ceduto o assorbito dal gas),
- il lavoro L (specificando se è compiuto dal gas o sul gas)
- la variazione di energia interna ΔE_{int} .

a) Per la trasformazione isocora AB:

i) $Q_{AB} = \frac{m C_v (T_B - T_A)}{\quad}$

ii) $Q_{AB} = 3,74 \text{ kJ}$

i) $L_{AB} = 0$

ii) $L_{AB} = 0$

i) $\Delta E_{int AB} = Q_{AB}$

ii) $\Delta E_{int AB} = 3,74 \text{ kJ}$

b) Per la trasformazione adiabatica BC:

i) $Q_{BC} = 0$

ii) $Q_{BC} = 0$

i) $L_{BC} = \frac{m C_v (T_C - T_B) = \Delta E_{int BC}}{\quad}$

ii) $L_{BC} = -1,81 \text{ kJ}$

i) $\Delta E_{int BC} = \frac{m C_v (T_C - T_B)}{\quad}$

ii) $\Delta E_{int BC} = -1,81 \text{ kJ}$

c) Per la trasformazione isobara CA:

i) $Q_{CA} = \frac{m C_p (T_A - T_C)}{\quad}$

ii) $Q_{CA} = -3,22 \text{ kJ}$

i) $L_{CA} = \frac{-m R (T_A - T_C)}{\quad}$

ii) $L_{CA} = 1,29 \text{ kJ}$

i) $\Delta E_{int CA} = \frac{m C_v (T_A - T_C)}{\quad}$

ii) $\Delta E_{int CA} = -1,93 \text{ kJ}$

d) Per l'intero ciclo ABCA:

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

ii) $Q_{ABCA} = 0,52 \text{ kJ}$

i) $L_{ABCA} = -Q_{ABCA}$

ii) $L_{ABCA} = -0,52 \text{ kJ}$

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

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

e) Infine, si calcolino le variazioni di entropia ΔS per ciascuna delle tre trasformazioni e per l'intero ciclo:

i) $\Delta S_{AB} = \frac{m C_v \ln(T_B/T_A)}{\quad}$

ii) $\Delta S_{AB} = 8,64 \text{ J/K}$

i) $\Delta S_{BC} = 0$

ii) $\Delta S_{BC} = 0$

i) $\Delta S_{CA} = -\Delta S_{AB}$

ii) $\Delta S_{CA} = -8,64 \text{ J/K}$

i) $\Delta S_{ABCA} = 0$

ii) $\Delta S_{ABCA} = 0$

3)

Tre cariche puntiformi, due positive pari a $q = 3.2 \text{ nC}$, ed una negativa pari a $-2q = -6.4 \text{ nC}$, sono poste rispettivamente ai vertici A, C e B del triangolo *isoscele* rappresentato in Figura 3.

La base del triangolo misura $AC = 6.0 \text{ cm}$, mentre i lati obliqui misurano $AB = BC = 5.0 \text{ cm}$.

Si calcolino il valore del potenziale elettrostatico V e del campo elettrico E rispettivamente:

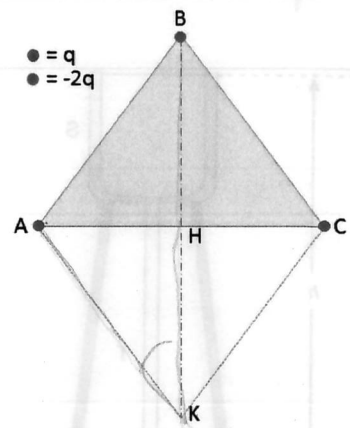


Figura 3, Problema 3.

a) nel punto H, punto medio della base AC:

i) $V_H = \frac{q}{2\pi\epsilon_0} \left(\frac{2}{AC} - \frac{1}{HB} \right)$

ii) $V_H = 479 \text{ V}$

i) $E_H = \frac{q}{2\pi\epsilon_0} \cdot \frac{1}{(HB)^2} [\hat{j}]$

ii) $E_H = 35,9 \frac{\text{KV}}{\text{m}} [\hat{j}]$ (verso l'alto)

b) e nel punto K, simmetrico del punto B rispetto alla retta che contiene la base AC:

i) $V_K = \frac{q}{4\pi\epsilon_0} \left(\frac{2}{AB} - \frac{1}{KB} \right)$

ii) $V_K = 431 \text{ V}$

i) $E_K = \frac{q}{4\pi\epsilon_0} \left(-\frac{8}{5} \cdot \frac{1}{(AK)^2} + \frac{1}{2} \frac{1}{(KB)^2} \right) [\hat{j}]$

ii) $E_K = -9,42 \frac{\text{KV}}{\text{m}} [\hat{j}]$ (verso il basso)

B

UNIVERSITÀ DEGLI STUDI DI TRIESTE
 Corso di Laurea in Scienze e Tecnologie Biologiche
 A.A. 2018/2019 – Corso di Fisica
 II Prova Scritta Parziale in Itinere - 7.12.2018

CognomeNome

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) Un serbatoio cilindrico S si può vuotare attraverso il tubo T se si apre la valvola V (si veda la Figura 1). Il serbatoio S contiene acqua ed è aperto nella parte superiore. Inoltre, la sezione di S è molto maggiore della sezione di T. Il dislivello tra la superficie libera del liquido (esposta alla pressione atmosferica $p_0 = 101.3 \text{ kPa}$) ed il tratto orizzontale AB è pari ad $h = 16.0 \text{ m}$.

a) Inizialmente, la valvola V è chiusa (ovvero non permette il flusso dell'acqua). In queste condizioni, si calcoli la pressione idrostatica p_c dell'acqua nel tratto orizzontale AB.

i) $p_c = \rho g h + p_0$

ii) $p_c = 258,2 \text{ kPa}$

b) La valvola V viene successivamente aperta, permettendo all'acqua di fluire con flusso stazionario nel tratto orizzontale AB. In queste condizioni, si misura che la pressione p_a dell'acqua nel tratto AB è pari a $p_a = 231.2 \text{ kPa}$. Si calcoli la velocità v del flusso dell'acqua nel tratto AB:

i) $v = \sqrt{\frac{2}{\rho} (p_c - p_a)}$

ii) $v = 7,35 \text{ m/s}$

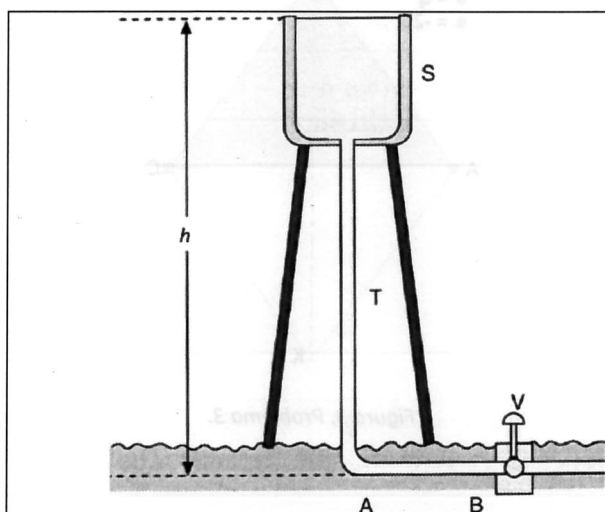


Figura 1, Problema 1.

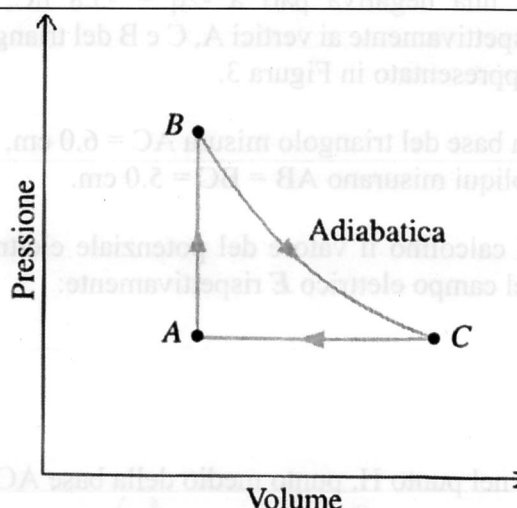


Figura 2, Problema 2.

2) Una macchina termica fa compiere a $n = 1,00 \text{ mol}$ di gas ideale *monoatomico* il ciclo ABCA illustrato in Figura 2. Sia $T_A = 400 \text{ K}$, $T_B = 800 \text{ K}$, e $T_C = 606 \text{ K}$. Tutte le trasformazioni sono quasi-statiche e reversibili. Per ciascuna delle tre trasformazioni e per l'intero ciclo si calcolino:

- il calore Q (specificando se è ceduto o assorbito dal gas),
- il lavoro L (specificando se è compiuto dal gas o sul gas)
- la variazione di energia interna ΔE_{int} .

a) Per la trasformazione isocora AB:

i) $Q_{AB} = \underline{m C_V (T_B - T_A)}$

ii) $Q_{AB} = \underline{4,99 \text{ kJ}}$

i) $L_{AB} = \underline{0}$

ii) $L_{AB} = \underline{0}$

i) $\Delta E_{int AB} = \underline{Q_{AB}}$

ii) $\Delta E_{int AB} = \underline{4,99 \text{ kJ}}$

b) Per la trasformazione adiabatica BC:

i) $Q_{BC} = \underline{0}$

ii) $Q_{BC} = \underline{0}$

i) $L_{BC} = \underline{m C_V (T_C - T_B) = \Delta E_{int BC}}$

ii) $L_{BC} = \underline{-2,42 \text{ kJ}}$

i) $\Delta E_{int BC} = \underline{m C_V (T_C - T_B)}$

ii) $\Delta E_{int BC} = \underline{-2,42 \text{ kJ}}$

c) Per la trasformazione isobara CA:

i) $Q_{CA} = \underline{m C_P (T_A - T_C)}$

ii) $Q_{CA} = \underline{-4,28 \text{ kJ}}$

i) $L_{CA} = \underline{-m R (T_A - T_C)}$

ii) $L_{CA} = \underline{1,71 \text{ kJ}}$

i) $\Delta E_{int CA} = \underline{m C_V (T_A - T_C)}$

ii) $\Delta E_{int CA} = \underline{-2,57 \text{ kJ}}$

d) Per l'intero ciclo ABCA:

i) $Q_{ABCA} = \underline{Q_{AB} + Q_{BC} + Q_{CA}}$

ii) $Q_{ABCA} = \underline{0,71 \text{ kJ}}$

i) $L_{ABCA} = \underline{-Q_{ABCA}}$

ii) $L_{ABCA} = \underline{-0,71 \text{ kJ}}$

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

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

e) Infine, si calcolino le variazioni di entropia ΔS per ciascuna delle tre trasformazioni e per l'intero ciclo:

i) $\Delta S_{AB} = \underline{m C_V \ln(T_B/T_A)}$

ii) $\Delta S_{AB} = \underline{8,64 \text{ J/K}}$

i) $\Delta S_{BC} = \underline{0}$

ii) $\Delta S_{BC} = \underline{0}$

i) $\Delta S_{CA} = \underline{-\Delta S_{AB}}$

ii) $\Delta S_{CA} = \underline{-8,64 \text{ J/K}}$

i) $\Delta S_{ABCA} = \underline{0}$

ii) $\Delta S_{ABCA} = \underline{0}$

3)

Tre cariche puntiformi, due positive pari a $q = 2.9 \text{ nC}$, ed una negativa pari a $-2q = -5.8 \text{ nC}$, sono poste rispettivamente ai vertici A, C e B del triangolo *isoscele* rappresentato in Figura 3.

La base del triangolo misura $AC = 6.0 \text{ cm}$, mentre i lati obliqui misurano $AB = BC = 5.0 \text{ cm}$.

Si calcolino il valore del potenziale elettrostatico V e del campo elettrico E rispettivamente:

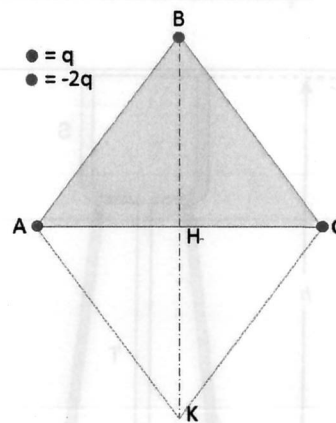


Figura 3, Problema 3.

a) nel punto H, punto medio della base AC:

i) $V_H = \underline{\frac{q}{2\pi\epsilon_0} \left(\frac{2}{AC} - \frac{1}{HB} \right)}$

ii) $V_H = \underline{434 \text{ V}}$

i) $E_H = \underline{\frac{q}{2\pi\epsilon_0} \cdot \frac{1}{(HB)^2} [\hat{j}]}$

ii) $E_H = \underline{32,5 \text{ kV/m} [\hat{j}]}$ (verso l'alto)

b) e nel punto K, simmetrico del punto B rispetto alla retta che contiene la base AC:

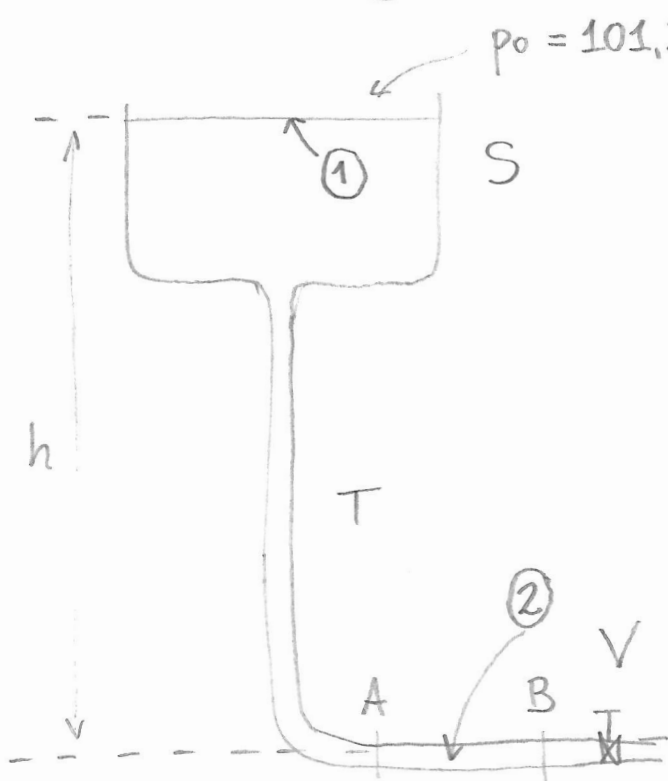
i) $V_K = \underline{\frac{q}{4\pi\epsilon_0} \left(\frac{2}{AB} - \frac{1}{KB} \right)}$

ii) $V_K = \underline{391 \text{ V}}$

i) $E_K = \underline{\frac{q}{4\pi\epsilon_0} \left(-\frac{3}{5} \frac{1}{(AK)^2} + \frac{1}{2} \frac{1}{(KB)^2} \right) [\hat{j}]}$

ii) $E_K = \underline{-8,54 \text{ kV/m} [\hat{j}]}$ (verso il basso)

Problema (1)



Sezione (S) \gg Sezione (T) (*)

$$h = 18,0 \text{ m}$$

$$p_a = 251,2 \text{ kPa}$$

- a) A valvola V chiusa, la pressione idrostatica p_c è data dalla legge di Stevino:

$$\begin{aligned} p_c &= p_0 + \rho g h \\ &= 101,3 \text{ kPa} + 10^3 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \cdot 9,8 \frac{\text{m}}{\text{s}^2} \cdot 18 \text{ m} \\ &= (101,3 + 176,4) \text{ kPa} = 277,7 \text{ kPa} \end{aligned}$$

- b) A valvola V aperta, si assiste ad un flusso stazionario per cui si può applicare il teorema di Bernoulli, con riferimento a:
- ① superficie libera del liquido
 - ② tratto AB

$$\textcircled{1} \quad \underbrace{p_0 + \rho g h}_{p_c} + \frac{1}{2} \rho v_1^2 = p_a + \frac{1}{2} \rho v^2 \quad \textcircled{2}$$

↑
trascurabile per (*)

$$\begin{aligned} \frac{1}{2} \rho v^2 &= p_c - p_a & v &= \sqrt{\frac{2}{\rho} (p_c - p_a)} = \sqrt{\frac{2 \cdot (277,7 - 251,2) \text{ kPa}}{10^3 \text{ kg m}^{-3}}} \\ & & &= 7,28 \text{ m/s} \end{aligned}$$

Problema (2)

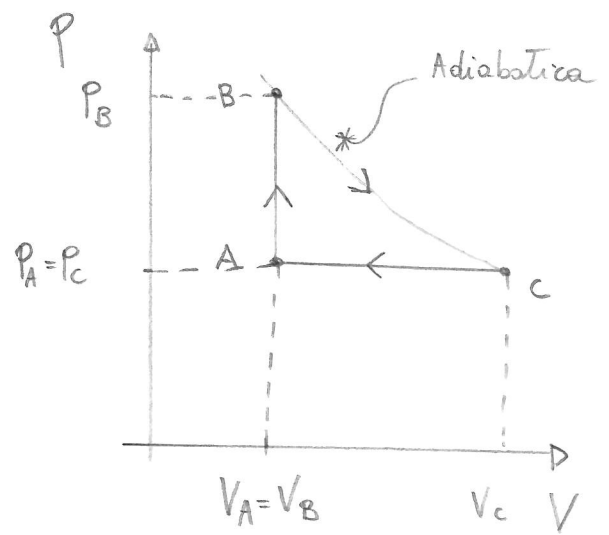
$$n = 1,00 \text{ mol}$$

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

$$T_B = 600 \text{ K}$$

$$T_C = 455 \text{ K}$$

$$V_A = V_B = 27,0 \times 10^{-3} \text{ m}^3$$



a) Nella trasformazione AB si ha:

$$Q_{AB} = nC_V(T_B - T_A) = 3,74 \text{ kJ}$$

$$L_{AB} = 0$$

$$\Delta E_{\text{int}AB} = Q_{AB} + L_{AB} = Q_{AB} = nC_V(T_B - T_A) = 3,74 \text{ kJ}$$

b) Nella trasformazione BC si ha:

$$Q_{BC} = 0 \quad (\text{è adiabatica})$$

$$\Delta E_{\text{int}BC} = L_{BC} = nC_V(T_C - T_B) \quad \leftarrow \text{(sempre vera in quanto } E_{\text{int}} = E_{\text{int}}(T) \text{ è funzione di stato della temperatura)}$$

$$= -1,81 \text{ kJ}$$

c) Nella trasformazione CA si ha

$$Q_{CA} = nC_P(T_A - T_C) = -3,22 \text{ kJ}$$

$$\Delta E_{\text{int}CA} = Q_{CA} + L_{CA} = nC_V(T_A - T_C) = -1,93 \text{ kJ}$$

$$\Rightarrow L_{CA} = nC_V(T_A - T_C) - nC_P(T_A - T_C) = n(T_A - T_C)(C_V - C_P) = -nR(T_A - T_C) = -1,29 \text{ kJ}$$

d) Nell'intero ciclo si ha:

$$Q_{ABCA} = Q_{AB} + Q_{BC} + Q_{CA} = 0,52 \text{ kJ}$$

$$L_{ABCA} = -Q_{ABCA} = -0,52 \text{ kJ}$$

$$\Delta E_{\text{int}ABCA} = 0$$

$$e) \Delta S_{AB} = \int_A^B \frac{\partial Q}{T} = m c_v \int_A^B \frac{dT}{T} = m c_v \ln \left(\frac{T_B}{T_A} \right) = 8,64 \frac{J}{K}$$

$$\Delta S_{BC} = 0 \quad (\text{non c'è scambio di calore})$$

$$\Delta S_{ABCA} = \Delta S_{AB} + \Delta S_{BC} + \Delta S_{CA} = 0 \quad (\text{l'entropia è una funzione di stato e quindi la sua variazione è nulla in un ciclo}).$$

$$\Rightarrow \Delta S_{CA} = -\Delta S_{AB}$$

Problema ③

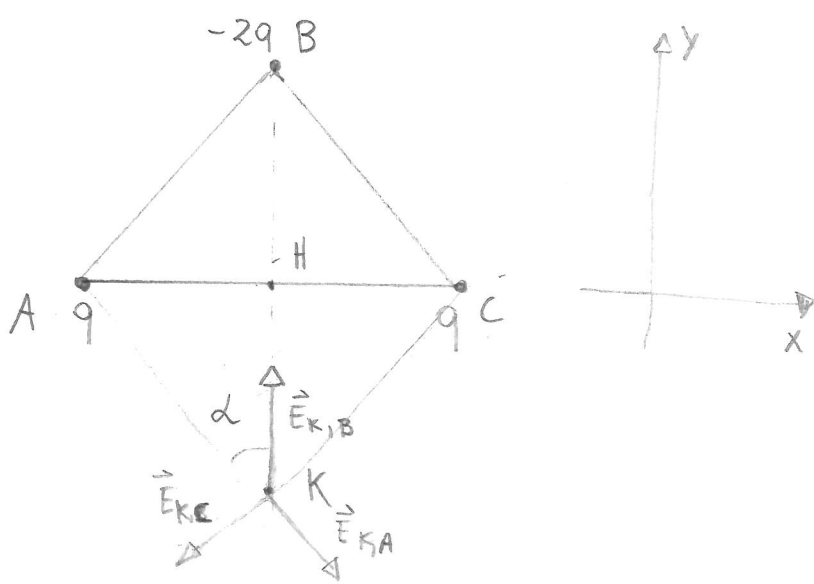
$$q = 3,2 \text{ nC}$$

$$-2q = -6,4 \text{ nC}$$

$$AC = 6,0 \text{ cm}$$

$$AB = BC = 5,0 \text{ cm}$$

$$\Rightarrow HB = \sqrt{AB^2 - \left(\frac{AC}{2}\right)^2} = 4,0 \text{ cm}$$



$$a) V_H = V_{H,A} + V_{H,C} + V_{H,B}$$

$$= \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \left(\frac{q}{\frac{AC}{2}} + \frac{q}{\frac{AC}{2}} - \frac{2q}{HB} \right)$$

in generale, il potenziale generato da una carica puntiforme q in un punto posto a distanza r è:

$$V(r) = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{q}{r}$$

$$= \frac{q}{4\pi\epsilon_0} \left(\frac{2}{AC} - \frac{1}{HB} \right) = \frac{q}{2\pi\epsilon_0} \left(\frac{2}{AC} - \frac{1}{HB} \right) = 47,9 \text{ V}$$

$$\vec{E}_H = \vec{E}_{H,A} + \vec{E}_{H,B} + \vec{E}_{H,C}$$

$$= \vec{E}_{H,B}$$

Per simmetria i campi prodotti da A e C si annullano a vicenda

$$= \frac{2q}{4\pi\epsilon_0 (HB)^2} [\hat{j}] = 35,9 \frac{\text{kV}}{\text{m}} \cdot [\hat{j}] \quad (\text{verso l'alto})$$

b) Si ripete il procedimento del punto a)

$$V_K = V_{K,A} + V_{K,C} + V_{K,B} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \left(\frac{q}{AB} + \frac{q}{AB} - \frac{2q}{2HB} \right) = \frac{q}{4\pi\epsilon_0} \left(\frac{2}{AB} - \frac{1}{HB} \right) = 431 \text{ V}$$

$$\vec{E}_K = \vec{E}_{K,A} + \vec{E}_{K,B} + \vec{E}_{K,C}$$

↳ prossima pagina

Per simmetria le componenti dirette lungo x prodotte da A e C si annullano.

$$\vec{E}_k = \frac{q}{4\pi\epsilon_0} \left(\frac{1}{(AK)^2} \cdot \cos d [-\hat{j}] + \frac{1}{(CK)^2} \cdot \cos d [-\hat{j}] + \frac{2}{(2HB)^2} [\hat{j}] \right)$$

ricordo che $\cos d = \frac{HK}{AK} = \frac{4}{5}$

$$= \frac{q}{4\pi\epsilon_0} \left(-\frac{2}{(AK)^2} \cdot \frac{4}{5} + \frac{1}{2(HB)^2} \right) [\hat{j}] =$$

$$= -9,42 \frac{kV}{m} [\hat{j}] \quad (\text{verso il basso})$$