

**Fisica 1 Matematici – Prof E.Massaro, P.Dore A.A. 2012-2013**

**2° Esonero – 25 gennaio 2013**

Esercizio 1

Un'asta sottile di massa  $M$  e lunghezza  $L=10$  cm con estremi A e B, e' vincolata nell'estremo A ad un perno orizzontale in modo da poter ruotare senza attrito in un piano verticale. Inizialmente l'asta e' ferma in una posizione di equilibrio instabile, con il punto B in alto. Se l'asta viene lasciata cadere dalla posizione iniziale, determinare la velocita' del estremo B nell'istante in cui l'asta passa per la posizione verticale di equilibrio stabile.

Esercizio 2

Un gas perfetto biatomico inizialmente in uno stato con  $V_0 = 4 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3$  e  $P_0 = 8 \cdot 10^4 \text{ Pa}$ , effettua una prima trasformazione reversibile isoterma in cui la pressione raddoppia, seguita da una adiabatica reversibile con cui raggiunge il volume finale  $V_f = 10^{-3} \text{ m}^3$ . Disegnare le trasformazioni del gas nel piano di Clapeyron e determinare la variazione di energia interna del gas in queste trasformazioni.

Esercizio 3

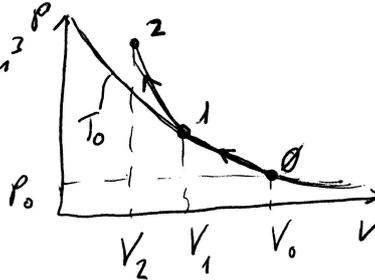
Un gas perfetto monoatomico, inizialmente in equilibrio nello stato A, esegue una trasformazione a volume costante in cui viene messo a contatto con una sorgente alla temperatura  $T_B = 500 \text{ K}$  fin quando non raggiunge l'equilibrio. In questa trasformazione l'entropia del gas aumenta di  $\Delta S_{AB} = 3 \text{ J/K}$ . Il gas viene poi riportato alla pressione iniziale con una trasformazione isoterma reversibile che lo porta nello stato C. Disegnare le trasformazioni del gas nel piano di Clapeyron e calcolare il lavoro compiuto dal gas nel passaggio dallo stato A allo stato C.

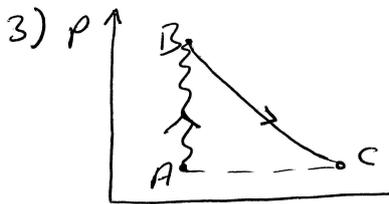
Soluzioni esercizi 2° esonero Fisica 1  
25 gennaio 2013

Es1)  Inizialmente  $E_{in} = Mg \frac{L}{2}$   
 (prendendo come quota 0 la posizione di A, la massa  $M$  è concentrata nel baricentro alle quote  $L/2$ )  
 Nella posizione finale, il baricentro è sceso di  $L$  ( $m = L/2$ ) e l'asta ruota con energia cinetica  $\frac{1}{2} I \omega^2$   
 $\rightarrow E_{fin} = \frac{1}{2} I \omega^2 - Mg \frac{L}{2}$   
 Non c'è attrito  $\rightarrow Mg \frac{L}{2} = \frac{1}{2} I \omega^2 - Mg \frac{L}{2}$   
 $I = \frac{1}{3} ML^2$  momento d'inerzia  
 $\rightarrow \frac{1}{2} I \omega^2 = \frac{1}{3} ML^2 \omega^2 = MgL \Rightarrow \omega = \sqrt{\frac{6g}{L}}$   
 Il punto B ha velocità  $v = \omega L = \sqrt{6gL}$   
 $L = 10 \text{ cm} \rightarrow v = 2.42 \text{ m/s}$

2)  $\Delta U = n C_v \Delta T$   $\Delta T$  solo nella adiabatica  
 $T_2 V_2^{\gamma-1} = T_1 V_1^{\gamma-1} = T_0 V_0^{\gamma-1}$   $V_1 = V_0/2$   
 $T_2 = T_0 \left(\frac{V_0}{2V_1}\right)^{\gamma-1}$   
 $\Delta U = n C_v (T_2 - T_0) = n C_v T_0 \left[ \left(\frac{V_0}{2V_1}\right)^{\gamma-1} - 1 \right]$   $\gamma-1 = \frac{2}{5}$   
 $C_v = (5/2) R$   
 $T_0 = P_0 V_0 / nR$   $\Delta U = \frac{5}{2} P_0 V_0 \left[ \left(\frac{4}{2}\right)^{2/5} - 1 \right] = \frac{5}{2} P_0 V_0 (2^{2/5} - 1)$   
 $\Delta U = 800 \cdot 0,3135 = 255,6 \text{ J}$

n.b. dopo isotermia,  $V_1 = V_0/2$  : è compressione  
 $V_1 = 2 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3$   
 Dopo adiabatica  $V_2 = 10^{-3} \text{ m}^3$   
 $\rightarrow$  anche adiabatica è compressione





La  $A \rightarrow B$  è irreversibile  
 il  $(\Delta S)_{AB} = n c_v \ln(T_B/T_A)$   
 n.b.  $(\Delta S)_{AB}$  calcolabile lungo la  
 $A \rightarrow B$  isocora reversibile

$$\Rightarrow T_B/T_A = \exp(\Delta S_{AB}/n c_v)$$

$$\text{Lavoro } A \rightarrow B \rightarrow C = \cancel{L_{AB}} + n R T_B \ln(V_C/V_B)$$

(n.b.  $L$  nullo nella isocora, solo nelle isotermie)

il gas è perfetto:  $pV = nRT \Rightarrow V_B/V_C = (P_C/T_C)(T_B/P_B)$

$$\Rightarrow V_B/V_C = P_C/P_B = P_A/P_B \quad (\text{n.b. } P_C = P_A)$$

$$P_A/P_B = T_A/T_B \Rightarrow \boxed{T_B/T_A = P_B/P_A = \frac{V_C}{V_B}}$$

$$\Rightarrow L = n R T_B \ln(T_B/T_A) = n R T_B \ln[\exp(\Delta S_{AB}/n c_v)]$$

$$\Rightarrow L = n R T_B \frac{\Delta S_{AB}}{n c_v} = R T_B \frac{\Delta S}{3/2 R} = T_B \frac{2}{3} \Delta S = 1000 \text{ J}$$

oppure  $\Delta S_{AB} = n c_v \ln T_B/T_A \quad L = n R T_B \ln V_C/V_B$

$$\Rightarrow \frac{\Delta S_{AB}}{L} = \frac{n c_v}{n R T_B} \frac{\ln(T_B/T_A)}{\ln(V_C/V_B)} \quad \left| \begin{array}{l} (T_B/T_A) = (V_C/V_B) \\ \end{array} \right.$$

$$\Rightarrow L = R T_B \Delta S_{AB} / c_v$$