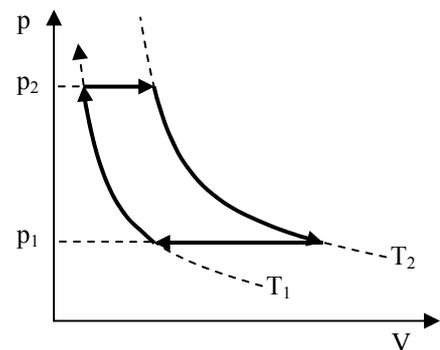


**Università degli Studi di Roma “La Sapienza” – Facoltà di Ingegneria**  
**Sede di Latina**  
**Corsi di Laurea in Ingegneria dell’Informazione**  
**Corso di FISICA 1**  
**A.A. 2004/2005**

**Esame del 12 settembre 2005**

***Esercizi Numerici***

- 1) Una motocicletta segue a distanza di sicurezza  $L_S=30m$  un autotreno lungo  $L_A=14m$  con la stessa velocità costante  $v_0=70km/h$ . All’istante  $t=0$  la motocicletta si porta in corsia di sorpasso ed accelera con  $a$  costante. Calcolare il valore di  $a$  necessario affinché il sorpasso sia terminato al tempo  $t=5s$  e la velocità della motocicletta al termine del sorpasso stesso. Si consideri che la velocità del camion rimane costante nel corso del sorpasso e che il sorpasso ha termine quando la motocicletta si trova allineata con il paraurti anteriore dell’autotreno. Si schematizzi la motocicletta come un punto materiale.
- 2) Un punto materiale di massa  $M=4kg$ , inizialmente fermo su un piano orizzontale scabro ( $\mu_f=0.5$ ), esplose in tre frammenti rispettivamente di massa  $M_1=M/3$ ,  $M_2=M/6$  e  $M_3=M/2$ . Sapendo che il primo dei tre frammenti rimane fermo e che il secondo, prima di fermarsi, descrive una traiettoria rettilinea di lunghezza  $d=2m$ , calcolare lo spazio percorso dal terzo frammento e l’energia sviluppata nell’esplosione.
- 3) Calcolare quanta massa di ghiaccio è necessario gettare in una brocca contenente un litro di acqua per abbassarne la temperatura da  $T_{in}=35^\circ C$  a  $T_{fin}=15^\circ C$ . Si consideri il recipiente adiabatico. ( $\lambda_{GH}=3.3 \cdot 10^5 J/kg$ ,  $c_{acq}=4186 J/kgK$ )
- 4) Venti moli di gas ideale biatomico compiono il ciclo termodinamico indicato in figura, composto da due trasformazioni isoterme e due isobare. Siano dati  $T_1=300 K$ ,  $T_2=1000 K$ ,  $p_1=10^5 Pa$ ,  $p_2=5 \cdot 10^5 Pa$ . Calcolare il lavoro totale ed il calore totale scambiato dal gas nel corso del ciclo. ( $R=8.31 J/mol K$ )



***Domande Teoriche***

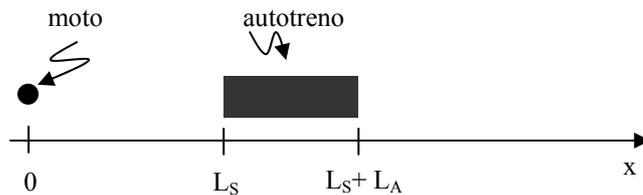
- 1) Enunciare e dimostrare il teorema dell’energia cinetica per un punto materiale e per un sistema di punti materiali.
- 2) Ricavare l’equazione di stato dei gas perfetti a partire dalle leggi fondamentali dei gas e discuterne la forma finale definendo tutte le grandezze che vi compaiono.

**Università degli Studi di Roma "La Sapienza" – Facoltà di Ingegneria**  
**Sede di Latina**  
**Corsi di Laurea in Ingegneria dell'Informazione**  
**Corso di FISICA 1**  
**A.A. 2004/2005**

**Esame del 12 settembre 2005**

**SOLUZIONI**

1) All'istante  $t=0$  i due autoveicoli si trovano nella situazione indicata in figura, dove viene indicato il sistema di riferimento impiegato nella soluzione:



Negli istanti successivi la posizione dei due veicoli è data da:

Motocicletta  $x_M(t) = v_0 t + \frac{1}{2} a t^2$

Paraurti anteriore autotreno  $x_A(t) = L_S + L_A + v_0 t$

Fine sorpasso  $\Rightarrow x_M(t) = x_A(t) \Rightarrow v_0 t + \frac{1}{2} a t^2 = L_S + L_A + v_0 t$

Da cui ricaviamo  $\Rightarrow \begin{cases} a = \frac{2(L_S + L_A)}{t^2} = 3.5 \text{ m/s}^2 \\ v_f = v_0 + a t = 133 \text{ km/h} \end{cases}$

2) Cons. quant. di moto  $\Rightarrow M\vec{v} = M_1\vec{v}_1 + M_2\vec{v}_2 + M_3\vec{v}_3$  da cui si ricava:

$M_2\vec{v}_2 + M_3\vec{v}_3 = 0 \Rightarrow M_2 v_2 = M_3 v_3 \Rightarrow v_3 = v_2 \frac{M_2}{M_3} = \frac{v_2}{3}$

Frenata  $M_2 \Rightarrow \frac{1}{2} M_2 v_2^2 = -W_{nc} = F_A d = \mu_d M_2 g d \Rightarrow v_2 = \sqrt{2\mu_d g d} = 4.43 \text{ m/s}$

Frenata  $M_3 \Rightarrow \frac{1}{2} M_3 v_3^2 = \mu_d M_2 g L \Rightarrow L = \frac{v_3^2}{2\mu_d g} = \frac{v_2^2/9}{2\mu_d g} = \frac{d}{9} = 0.22 \text{ m}$

Energia sviluppata  $\Rightarrow \Delta E = E_{k2} + E_{k3} = \frac{1}{2} M_2 v_2^2 + \frac{1}{2} M_3 v_3^2 = 8.7 \text{ J}$

3) Calore scambiato dall'acqua  $\Rightarrow \Delta Q_A = m_A c_A (T_{fin} - T_{in})$

Calore scambiato dal ghiaccio  $\Rightarrow \Delta Q_G = m_G \lambda_G + m_G c_A (T_{fin} - 0^\circ \text{C})$

All'equilibrio  $\Rightarrow \Delta Q_A = -\Delta Q_G \Rightarrow m_A c_A (T_{fin} - T_{in}) = -m_G \lambda_G - m_G c_A T_{fin}$

Da cui si ricava  $\Rightarrow m_g = \frac{m_A c_A (T_{in} - T_{fin})}{\lambda_G + c_A T_{fin}} = 213g$

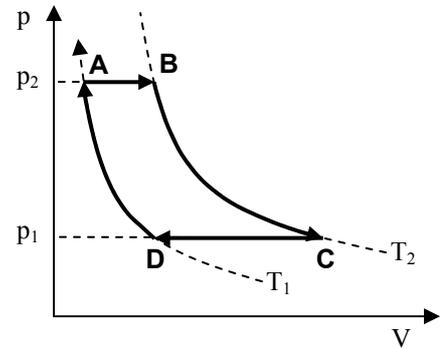
4) Facendo riferimento alla figura accanto si ha:

$$W_{AB} = p_2(V_B - V_A) = p_2 \left( \frac{nRT_2}{p_2} - \frac{nRT_1}{p_2} \right) = nR(T_2 - T_1)$$

$$W_{BC} = \int_B^C p dV = \int_B^C \frac{nRT_2}{V} dV = nRT_2 \ln \frac{V_C}{V_B}$$

$$W_{CD} = p_1(V_D - V_C) = p_1 \left( \frac{nRT_1}{p_1} - \frac{nRT_2}{p_1} \right) = nR(T_1 - T_2) = -W_{AB}$$

$$W_{DA} = \int_D^A p dV = \int_D^A \frac{nRT_1}{V} dV = nRT_1 \ln \frac{V_A}{V_D}$$



$$W_{ciclo} = W_{AB} + W_{BC} + W_{CD} + W_{DA} = nRT_2 \ln \frac{V_C}{V_B} + nRT_1 \ln \frac{V_A}{V_D} =$$

Si ha quindi  $\Rightarrow$

$$= nRT_2 \ln \frac{nRT_2/p_1}{nRT_2/p_2} + nRT_1 \ln \frac{nRT_1/p_2}{nRT_1/p_1} = nRT_2 \ln \frac{p_2}{p_1} + nRT_1 \ln \frac{p_1}{p_2}$$

Da cui  $\Rightarrow W_{ciclo} = nR(T_2 - T_1) \ln \frac{p_2}{p_1} = 1.87 \cdot 10^5 J > 0$  compiuto verso l'ambiente

Per il calore si sfrutta il 1° principio  $\Rightarrow Q_{ciclo} = \Delta U_{ciclo} + W_{ciclo} = 1.87 \cdot 10^5 J > 0$  assorbito