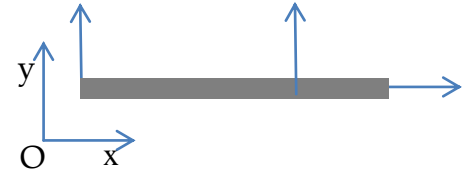


Meccanica

1) Tre forze di eguale modulo F sono applicate ai capi e a $2/3$ della lunghezza di una sbarra omogenea di massa M e lunghezza L . Determinare il momento totale delle forze agenti sulla sbarra rispetto al centro di massa.



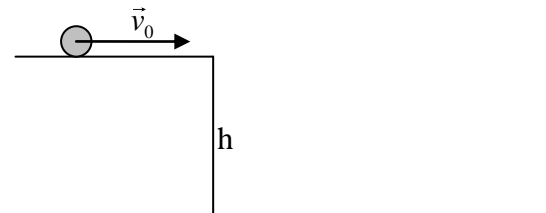
2) Un corpo di massa m cade da una quota h mentre un secondo corpo di massa m scende, dalla stessa quota, lungo un piano inclinato di un angolo α . Determinare l'intervallo temporale tra le partenze affinché i due corpi arrivino a terra contemporaneamente.

3) Stabilire se è conservativo il campo di forza $\vec{f}(\vec{r}) = \alpha r^2 \vec{r}$, dove \vec{r} è il vettore posizionale del generico punto P rispetto all'origine O di un riferimento cartesiano $Oxyz$ e α è una costante, e in caso affermativo calcolare il lavoro da esso compiuto per uno spostamento del punto di applicazione della forza dal punto A di coordinate $(2,0,0)$ al punto B di coordinate $(0,0,1)$.

4) Determinare il momento d'inerzia di un'asta di densità di massa uniforme λ , massa M e lunghezza L , libera di ruotare attorno ad un'asse passante per il suo punto di mezzo ed inclinato di un angolo α rispetto alla direzione della sbarra stessa.

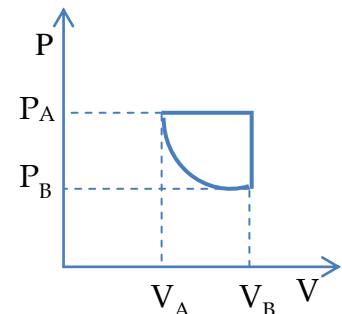
5) Commentare le proprietà dei sistemi meccanici rigidi. Dimostrare la formula del momento assiale della quantità di moto.

Problema) Determinare la relazione tra v_0 ed h affinché il punto materiale raggiunga il suolo con una velocità inclinata di un angolo di 30° rispetto alla perpendicolare.



Termodinamica

1) Un gas compie il ciclo di trasformazioni quasi statiche rappresentato in figura. Sapendo che $P_A = 5 \text{ bar}$, $P_B = 1 \text{ bar}$, $V_A = 300 \text{ cm}^3$ ed il ramo curvilineo è una trasformazione isoterma, calcolare il lavoro eseguito dal gas nel ciclo.



2) Un cilindro chiuso da un pistone scorrevole con attriti trascurabili contiene $n=3$ moli di gas perfetto monoatomico alla temperatura di $t_1=30^\circ\text{C}$ in equilibrio con la pressione atmosferica esterna $P_0=1 \text{ atm}$. Successivamente il cilindro viene posto in contatto termico con un serbatoio di calore a temperatura $t_2=300^\circ\text{C}$ fino al raggiungimento dell'equilibrio termico e sempre in equilibrio con la pressione atmosferica esterna. Calcolare le variazioni di entropia del gas e del serbatoio di calore.

Soluzioni Meccanica

Q1)

$$\vec{M}_T = -\frac{L}{2} \vec{i} \wedge F \vec{j} + \frac{L}{6} \vec{i} \wedge F \vec{j} = \frac{FL}{3} \vec{k}$$

Q2)

$$s_1 = \frac{1}{2} g t_1^2 \quad t_1 = \sqrt{\frac{2s_1}{g}} \quad t_1^* = \sqrt{\frac{2h}{g}}$$

$$s_2 = \frac{1}{2} g \sin \alpha t_2^2 \quad t_2 = \sqrt{\frac{2s_2}{g \sin \alpha}} \quad t_2^* = \sqrt{\frac{2L}{g \sin \alpha}} = \sqrt{\frac{2h}{g \sin^2 \alpha}}$$

$$t_2^* - t_1^* = \sqrt{\frac{2h}{g \sin^2 \alpha}} - \sqrt{\frac{2h}{g}} = \sqrt{\frac{2h}{g}} \left(\frac{1}{\sin \alpha} - 1 \right)$$

Q3)

Scrivendo la forza in termini dei componenti cartesiane si verifica che il rotazionale è nullo, e quindi il campo è conservativo. Il lavoro compiuto dalla forza, diretta radialmente, è nullo lungo la traiettoria circolare con centro in O lungo la quale, con raggio 2 nel piano xz , si sposta il punto di applicazione da $A = (2,0,0)$ a $A' = (0,0,2)$. Resta da calcolare il lavoro compiuto per spostare il punto di applicazione da A' a B , che si riduce ad integrare lungo l'asse z (quindi con x e y nulle) ottenendo

$$\alpha \int_{0,0,2}^{0,0,1} (x^2 + y^2 + z^2)(x\vec{i} + y\vec{j} + z\vec{k}) \bullet dz\vec{k} \equiv \int_2^1 \alpha z^3 dz = \alpha \left[\frac{z^4}{4} \right]_2^1 = -\frac{15}{4} \alpha.$$

Q4)

$$I_{\dot{\omega}} = 2 \int_0^{L/2} (x \sin \alpha)^2 \lambda dx = 2\lambda \sin^2 \alpha \int_0^{L/2} x^2 dx = 2\lambda \sin^2 \alpha \frac{1}{3} \frac{L^3}{8} = \frac{1}{12} M \sin^2 \alpha L^2$$

Problema

$$y = h - \frac{1}{2} g t^2 \quad x = v_0 t \quad \vec{v} = (v_0, -gt)$$

il punto materiale tocca terra quando $y=0$ ovvero $t = \sqrt{2h/g}$ per cui la velocità al momento dell'impatto vale

$$\vec{v} = (v_0, -g \sqrt{\frac{2h}{g}}) = (v_0, -\sqrt{2gh})$$

affinché tale velocità abbia l'inclinazione richiesta si deve avere $\frac{v_0}{\sqrt{2gh}} = \frac{1}{\sqrt{3}} \quad \frac{v_0^2}{h} = \frac{2}{3} g$

Soluzioni Termodinamica

1)

$$L_I = \int_{V_A}^{V_B} P dV = P_A \int_{V_A}^{V_B} dV = P_A (V_B - V_A)$$

$$L_{II} = 0$$

$$L_{III} = \int_{V_B}^{V_A} P dV = nRT \int_{V_B}^{V_A} \frac{dV}{V} = nRT \ln\left(\frac{V_A}{V_B}\right)$$

ma $P_A V_A = nRT$ e $P_B V_B = nRT$ da cui $P_A V_A = P_B V_B$ $V_B = \frac{P_A}{P_B} V_A$

$$L_I = P_A (V_B - V_A) = P_A V_A \left(\frac{P_A}{P_B} - 1\right)$$

$$L_{III} = nRT \ln\left(\frac{V_A}{V_B}\right) = P_A V_A \ln\left(\frac{P_B}{P_A}\right)$$

$$\begin{aligned} L_I + L_{II} + L_{III} &= P_A V_A \left(\frac{P_A}{P_B} - 1\right) + P_A V_A \ln\left(\frac{P_B}{P_A}\right) = P_A V_A \left(\frac{P_A}{P_B} - \ln\left(\frac{P_A}{P_B}\right) - 1\right) = \\ &= 5 \times 10^5 \times 300 \times 10^{-6} \left(\frac{5}{1} - \ln\frac{5}{1} - 1\right) = 358.58 \text{ J} \end{aligned}$$

2)

$$\delta Q = dU + \delta L \quad \delta U = nC_V dT \quad \delta L = P dV = nRT \frac{dV}{V}$$

$$dS = \frac{\delta Q}{T} = nC_V \frac{dT}{T} + nR \frac{dV}{V}$$

$$(S_2 - S_1)_{gas} = nC_V \int_{T_1}^{T_2} \frac{dT}{T} + nR \int_{V_1}^{V_2} \frac{dV}{V} = nC_V \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) + nR \ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right)$$

ma $P_1 V_1 = nRT_1$ $P_2 V_2 = nRT_2$ $\frac{V_2}{V_1} = \frac{P_1 T_2}{P_2 T_1} = \frac{T_2}{T_1}$ poichè $P_1 = P_2$

$$\begin{aligned} (S_2 - S_1)_{gas} &= nC_V \int_{T_1}^{T_2} \frac{dT}{T} + nR \int_{V_1}^{V_2} \frac{dV}{V} = nC_V \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) + nR \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) = n \frac{3}{2} R \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) + nR \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) = n \frac{5}{2} R \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) = \\ &= 3 \times \frac{5}{2} \times 8.31 \times \ln\left(\frac{573.15}{303.15}\right) = 39.70 \text{ J / K} \end{aligned}$$

la frazione di calore scambiata dal gas vale

$$\delta Q = nC_V dT + PdV = nC_V dT + nR dT \quad \text{poichè il gas scambia calore a pressione costante}$$

$$Q_{gas} = n(C_V + R)(T_2 - T_1)$$

$$Q_{serbatoio} = -Q_{gas} = -n(C_V + R)(T_2 - T_1)$$

$$\begin{aligned} (S_2 - S_1)_{serbatoio} &= \frac{Q_{serbatoio}}{T_2} = -\frac{n(C_V + R)(T_2 - T_1)}{T_2} = -n \frac{5}{2} R \left(1 - \frac{T_1}{T_2}\right) = \\ &= -3 \times \frac{5}{2} \times 8.31 \times \left(1 - \frac{303.15}{573.15}\right) = -29.36 \text{ J / K} \end{aligned}$$