



Risolvere gli esercizi seguenti formulando la loro soluzione prima analiticamente e poi numericamente.

1. Un ascensore sale con accelerazione costante $a_0 = 3.4 \text{ m/s}^2$. Dopo 1.4 s dalla partenza, una lampadina si stacca dal soffitto (altezza della cabina $h = 3.1 \text{ m}$). Determinare quanto tempo impiega la lampadina a raggiungere il pavimento e di quanto varia la sua quota, durante la caduta, per un osservatore fermo all'esterno dell'ascensore (si assimili la lampadina ad un punto materiale).
2. Un cilindro di massa $m = 2 \text{ kg}$ viene, posto su un piano orizzontale con attrito ($\mu_d=0.3$), riceve un impulso orizzontale (da considerarsi istantaneo), in direzione perpendicolare al suo asse, tale che inizia a muoversi con una velocità iniziale del suo centro di massa pari a $v_0 = 9 \text{ m/s}$. Calcolare:
a) l'istante t_1 in cui il cilindro comincia a muoversi di moto di puro rotolamento;
b) l'energia dissipata durante lo slittamento e durante la fase di puro rotolamento.
3. Calcolare a che altezza dal livello del mare l'accelerazione di gravità si riduce dell'1% rispetto al suo valore alla superficie. Calcolare inoltre la riduzione ad una altezza, rispetto alla superficie, pari a 300 km (valor medio della quota della Stazione Spaziale Internazionale). [$R_T = 6371 \text{ km}$]
4. Un gas perfetto biatomico compie un ciclo reversibile formato da due trasformazioni isocore e due trasformazioni adiabatiche. Sapendo che il volume massimo (V_A) è 5 volte quello minimo (V_B), calcolare il rendimento η del ciclo.
5. Un recipiente adiabatico dotato di pistone mobile contiene una mole di gas perfetto monoatomico. Il sistema è in equilibrio essendo sottoposto ad una certa pressione esterna P_i (stato A). La pressione viene quindi bruscamente triplicata e il sistema raggiunge un nuovo stato di equilibrio (stato B) in cui il volume è $3/4$ di quello iniziale. La pressione viene successivamente ridotta in modo reversibile finché il sistema torna in equilibrio con la pressione P_i (stato C). Calcolare la variazione totale di entropia del gas nella trasformazione complessiva AC.

Sezione TEORIA

Rispondere facoltativamente, con essenzialità e correttezza, alle seguenti domande.

- T1. Indicare quanti gradi di libertà ha un corpo rigido e spiegare il numero indicato.
- T2. Spiegare perché in base al modello di gas perfetto ci si aspetta che la sua energia interna non debba dipendere dal volume



E1. L'accelerazione della lampadina rispetto all'ascensore è pari a: $a_{lamp} = -a_0 - g$. Il tempo di caduta si calcola dunque tramite la relazione $y'(t) = h - \frac{1}{2} (a_0 + g) (t - t_0)^2$ dove $t_0 = 1.4$ s ed imponendo $y' = 0$. Si ricava quindi che il tempo t_c per cui vale $y' = 0$ è a) $t_c = 0.68$ s. Per il calcolo della variazione di quota, dal momento del distacco, in un sistema di riferimento inerziale esterno possiamo scrivere: b) $\Delta y(t_c) = v(t_0) * (t_c) - \frac{1}{2} g t_c^2 = 0.96$ m dove $v(t_0) = a_0 * t_0 = 4.8$ m/s

E2. Dalla I eq. cardinale: $-\mu_d mg = ma_c \Rightarrow v_c(t) = v_0 - \mu_d g t$;

dalla II eq. cardinale: $\mu_d mg R = I_c \dot{\omega} \Rightarrow \omega(t) = \frac{2\mu_d g}{R} t$.

L'istante t_{1t} in cui comincia il puro rotolamento si ricava da:

$$v_c(t_1) = R\omega(t_1) \Rightarrow t_1 = \frac{v_0}{3\mu_d g} = 1.02 \text{ s}, \quad \omega = \frac{2}{3} \frac{v_0}{R}; \quad v_c = \frac{2}{3} v_0 = 6 \text{ m/s};$$

L'energia meccanica E si conserva durante il rotolamento puro, mentre durante lo slittamento diminuisce:

$$\Delta E = \Delta K = K_i - K_f = \frac{1}{2} m v_0^2 - \left(\frac{1}{2} m v_c^2 + \frac{1}{2} I_c \omega^2 \right) = \frac{1}{6} m v_0^2 = 27 \text{ J}$$

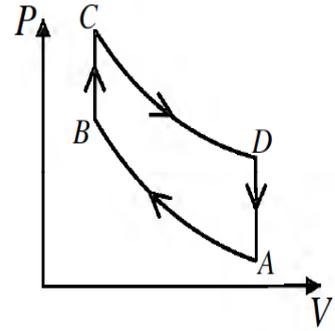
E3. Scrivendo l'accelerazione di gravità nella sua forma calcolata facendo uso della legge di gravitazione universale si ottiene $g = GM/R_T^2$. Dal testo imponiamo: $0.99 * g = GM/R_x^2$ e ricaviamo R_x tramite: $0.99 * (1/R_T^2) = 1/R_x^2$ ed infine $R_x = R_T / \sqrt{0.99} = 30$ km dalla superficie terrestre. Per una distanza pari a 300 km avremo $R_T^2/R_x^2 = R_T^2/(R_T + 300 \text{ km})^2$ pari ad una riduzione di 8.8%.

$$\mathbf{E4.} \quad A \rightarrow B \text{ (adiab)} \Rightarrow T_A V_A^{\gamma-1} = T_B V_B^{\gamma-1} \Rightarrow \frac{T_A}{T_B} = \left(\frac{V_B}{V_A}\right)^{\gamma-1} = \frac{1}{k^{\gamma-1}}$$

$$B \rightarrow C \text{ (isocora)} \Rightarrow Q_{BC} = n c_V (T_C - T_B) > 0$$

$$C \rightarrow D \text{ (adiab)} \Rightarrow T_C V_C^{\gamma-1} = T_D V_D^{\gamma-1} \Rightarrow \frac{T_D}{T_C} = \left(\frac{V_C}{V_D}\right)^{\gamma-1} = \frac{1}{k^{\gamma-1}}$$

$$D \rightarrow A \text{ (isocora)} \Rightarrow Q_{DA} = n \tilde{c}_V (T_A - T_D) < 0$$



$$\text{Essendo } \frac{T_B}{T_C} = \frac{T_A}{T_D} \text{ e } \eta = 1 - \frac{|Q_{ced}|}{Q_{ass}}$$

$$\eta = 1 - \frac{(T_D - T_A)}{(T_C - T_B)} = 1 - \frac{T_D}{T_C} = 1 - k^{1-\gamma} = 1 - 5^{-\frac{2}{5}} \approx 0.47$$

E5. La trasformazione BC è adiabatica reversibile quindi l'entropia del gas non varia. Viceversa, la trasformazione AB è adiabatica irreversibile. La variazione di entropia del gas è:

$$\Delta S = nR \ln(V_f/V_i) + n c_v \ln(T_f/T_i).$$

Per trovare T_f/T_i considero che la trasformazione è adiabatica quindi:

$$\Delta U = -L_{gas} = L_{esterno} \text{ quindi } n c_v (T_f - T_i) = P_f (V_i - V_f) \text{ da cui si ottiene:}$$

$$T_f/T_i = 1 + \frac{P_f}{P_i} \frac{2}{3} (1 - V_f/V_i).$$

Essendo $\Delta S = nR \ln(V_f/V_i) + n \frac{3}{2} R \ln(1 + \frac{P_f}{P_i} \frac{2}{3} (1 - V_f/V_i))$ e sostituendo si ottiene:

$$\Delta S = R \ln \frac{3}{4} + \frac{3}{2} R \ln(1 + 3 \frac{2}{3} (1 - \frac{3}{4})) = R (\ln \frac{3}{4} + \frac{3}{2} \ln \frac{3}{2}) = 2.66 \text{ J/K}$$