



**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  $\eta$  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  $3/5$  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  $t_c = 0.68$  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:  $\mu_d mgR = I_c \dot{\omega} \Rightarrow \omega(t) = \frac{2\mu_d g}{R} t$ .

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%.

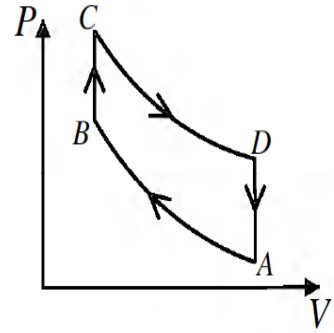
---

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

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

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

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



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

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

**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:

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

$$T_f/T_i = 1 + \frac{P_f}{P_i} \frac{2}{3} (1 - V_f/V_i) = 9/5$$

(alternativamente, si poteva usare l'equazione di stato dei gas perfetti).

Essendo  $\Delta S = nR \ln(V_f/V_i) + n3/2R \ln(T_f/T_i)$  e sostituendo si ottiene:

$$\Delta S = R \ln \frac{3}{5} + \frac{3}{2} R \ln(9/5) = 3.1 \text{ J/K}$$