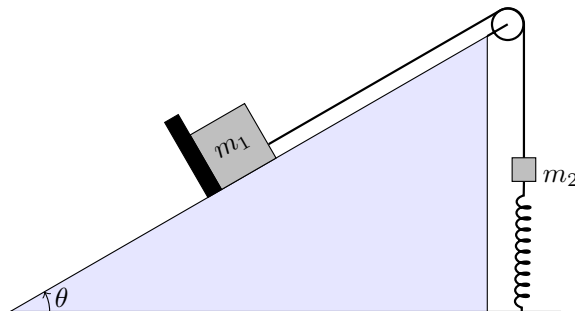


Fisica Generale I
A.A. 2013-2014, 16 Giugno 2014

Esercizi di meccanica relativi al primo modulo del corso

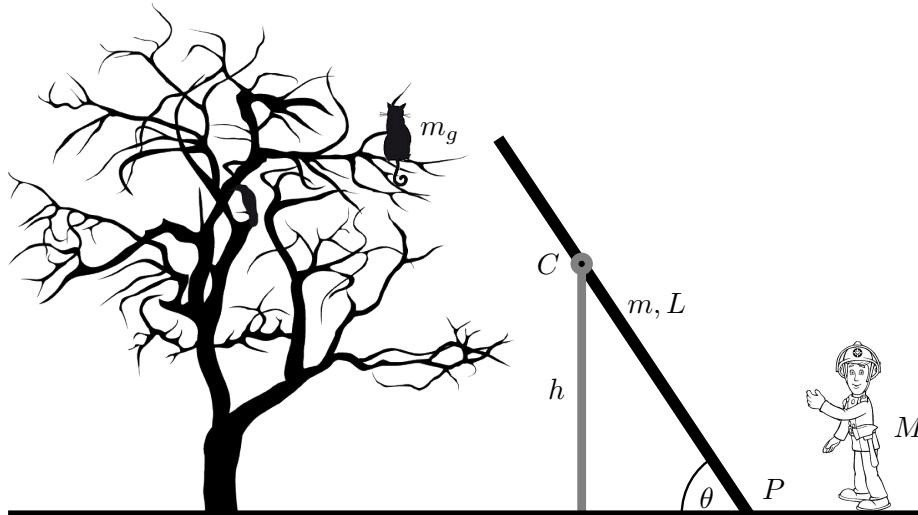
Esercizio I.1



Due corpi di massa $m_1 = 14$ Kg ed $m_2 = 2$ Kg sono collegati da un filo inestensibile e disposti come in figura. La massa m_2 è sospesa mediante il filo ad un'altezza $x_0 = 25$ cm e collegata al suolo da una molla di costante elastica $k = 100$ N/m e lunghezza a riposo $l_0 = 5$ cm, in modo tale, che nella configurazione in figura, la molla è allungata di $\Delta l_0 = 20$ cm. Il corpo di massa m_1 è appoggiato sul piano inclinato di un angolo $\theta = 30^\circ$ ed è tenuto fermo da un appoggio fisso, per cui il sistema è inizialmente in quiete. Si consideri trascurabile ogni attrito.

- a) Calcolare la tensione del filo e la reazione vincolare esercitata dall'appoggio.
- b) Ad un certo istante il vincolo viene rimosso. Calcolare l'accelerazione iniziale del sistema.
- c) Determinare la frequenza di pulsazione del moto armonico successivo.
- d) Scrivere la legge oraria $x(t)$ del corpo m_2 e determinare la massima altezza che raggiunge.
- e) Verificare che l'energia meccanica alla massima altezza è uguale a quella iniziale.

Esercizio I.2



Sam il pompiere è stato chiamato per recuperare un gatto che non riesce più a scendere dall'albero. Per farlo usa una scala di massa $m = 40$ kg e lunghezza $L = 15$ m incernierata e libera di ruotare attorno ad una cerniera C ad altezza $h = 8$ m dal suolo. La scala è inoltre appoggiata nel punto P al suolo, approssimabile come un piano orizzontale liscio, con cui forma un angolo $\theta = 60^\circ$. Si considerino Sam e il gatto come punti materiali rispettivamente di massa $M = 75$ kg e $m_g = 5$ Kg.

- Considerando che la reazione vincolare in P è necessariamente verticale, se ne calcoli il modulo, e si calcoli modulo e direzione anche della reazione vincolare in C .
- Sam comincia a salire la scala fino ad oltrepassare il punto C . Calcolare l'altezza critica h_c a cui può arrivare senza pregiudicare l'equilibrio della scala.
- Arrivato all'altezza critica, Sam prende in braccio il gatto. Calcolare il momento d'inerzia del sistema composto dalla scala, dal pompiere e dal gatto, in rotazione attorno a C .
- Calcolare l'accelerazione angolare iniziale del sistema, subito dopo aver preso il gatto.

Esercizio II.1

Un ciclo è costituito dalle seguenti trasformazioni: compressione isobara (AB), compressione isoterma (BC), espansione isobara (CD) ed espansione isoterma (DA). Si consideri una mole di gas ideale monoatomico caratterizzato da:

$$P_A = 120 \text{ kPa}, \quad P_C = 600 \text{ kPa}, \quad T_A = 1273.15 \text{ K}, \quad T_B = 293.15 \text{ K} .$$

- a) Disegnare il diagramma P-V del ciclo, determinando le grandezze P,V,T per ogni trasformazione.
- b) Determinare la variazione di energia interna, il calore scambiato e il lavoro compiuto dal sistema per ogni trasformazione.
- c) Determinare la variazione di entropia del gas in ogni trasformazione.

Esercizio II.2

Una macchina frigorifera compie 4 cicli al secondo assorbendo una potenza $P = 12 \text{ kW}$. Essa lavora scambiando calore soltanto tra due sorgenti a temperatura $T_{\text{amb}} = 300\text{K}$ e T_0 ignota. Inoltre, ad ogni ciclo, l'entropia dell'ambiente varia di $\Delta S_{\text{amb}} = 15 \text{ J/K}$.

- a) Determinare il calore assorbito dalla sorgente alla temperatura T_0 in un ciclo.
- b) Qual è il coefficiente di prestazione del frigorifero?

Nel frigorifero c'è una massa di acqua $m = 2 \text{ kg}$ a temperatura $T_0 > 0^\circ\text{C}$. Metà dell'acqua ghiaccia dopo 70 secondi. ($c = 4186 \text{ J/kg K}$ e $\lambda = 333,5 \text{ kJ/kg}$)

- c) Determinare la temperatura T_0 .
- d) Di quanto è cambiata l'entropia dell'acqua?

Soluzione esercizio I.1

a) Nella configurazione iniziale, il corpo m_2 è soggetto alla forza di richiamo della molla, orientata verso il basso, alla forza peso e alla tensione della fune T ; la risultante di queste forze è nulla, in quanto il corpo è in quiete:

$$-m_2g - k\Delta l_0 + T = 0$$

dove si è scelto il verso positivo orientato verso l'alto. Da questa equazione si ottiene direttamente T :

$$T = m_2g + k\Delta l_0 = 39.6 \text{ N}$$

Nella direzione parallela al piano, il corpo m_1 è soggetto alla componente della forza peso in quella direzione, alla tensione della fune T (la stessa di prima in modulo) e alla reazione vincolare dell'appoggio R . All'equilibrio si ha

$$m_1g \sin(\theta) - T - R = 0$$

che fornisce il valore

$$R = (1/2)m_1g - m_2g - k\Delta l_0 = 29.0 \text{ N}$$

Le componenti delle forze perpendicolari al piano non ci interessano.

b) Quando viene rimosso l'appoggio sulla massa m_1 , quest'ultima sarà libera di scivolare lungo il piano inclinato. Le equazioni della dinamica sono

$$\begin{aligned} m_2a &= -m_2g - k\Delta l_0 + T' \\ m_1a &= (1/2)m_1g - T', \end{aligned}$$

dove l'accelerazione è la stessa per le due masse. Sommandole si elimina T' e si ottiene l'accelerazione iniziale del sistema:

$$a = \frac{(1/2)m_1g - m_2g - k\Delta l_0}{m_1 + m_2} = 1.81 \text{ m/s}^2$$

Lo stesso risultato poteva essere ricavato considerando le due masse come un sistema unidimensionale, a due corpi posti a distanza fissa, soggetto a tre forze esterne: la forza elastica, la forza peso associata a m_2 e, nella direzione opposta, metà della forza peso associata a m_1 . L'accelerazione del centro di massa di tale sistema coincide con il risultato appena trovato.

c) Negli istanti successivi, quando la massa m_2 si trova ad una quota generica x , l'equazione del moto del sistema è la seguente

$$(m_1 + m_2)d^2x/dt^2 = (1/2)m_1g - m_2g - k(x - l_0) = -kx + [(1/2)m_1 - m_2 + kl_0]. \quad (1)$$

ovvero $\ddot{x} = -\omega^2 x + c$, con

$$\omega = \sqrt{\frac{k}{m_1 + m_2}} = 2.5 \text{ rad/s}$$

e

$$c = \frac{(1/2)m_1 g - m_2 g + k l_0}{m_1 + m_2} = 3.38 \text{ m/s}^2. \quad (2)$$

d) Il moto è armonico, dato che le due forze peso sono costanti e l'altra forza attiva è la forza elastica. Il sistema è equivalente ad un'unica massa, $(1/2)m_1 - m_2$, appesa verticalmente alla molla. La soluzione dell'equazione del moto è del tipo:

$$x(t) = A \cos(\omega t + \varphi) + \frac{c}{\omega^2}$$

che corrisponde ad un'oscillazione di ampiezza A attorno al punto medio $c/\omega^2 = 0.54$ m. L'ampiezza è la distanza del punto iniziale dal punto medio di oscillazione, $A = c/\omega^2 - x_0 = 0.29$ m. Le condizioni iniziali, $x(0) = x_0$ e $\dot{x}(0) = 0$, impongono $\varphi = -\pi$, ovvero

$$x(t) = \frac{c}{\omega^2} - A \cos(\omega t).$$

La massima altezza raggiunta è $x_M = c/\omega^2 + A = 0.83$ m.

e) La quota iniziale della massa m_2 è x_0 , mentre la quota massima è x_M . A queste corrispondono le quote h_0 e h_M della massa m_1 , che scende lungo il piano, in modo che $(h_0 - h_M) = (1/2)(x_M - x_0)$. La conservazione dell'energia, tra l'istante iniziale e quello di massima elongazione impone che:

$$m_1 g h_0 + m_2 g x_0 + \frac{1}{2} k (x_0 - l_0)^2 = m_1 g h_M + m_2 g x_M + \frac{1}{2} k (x_M - l_0)^2$$

da cui

$$\frac{1}{2} k [(x_M - l_0)^2 - (x_0 - l_0)^2] = m_1 g (h_0 - h_M) - m_2 g (x_M - x_0)$$

ovvero

$$\frac{1}{2} k [(x_M - l_0)^2 - (x_0 - l_0)^2] = g [(1/2)m_1 - m_2] (x_M - x_0)$$

Inserendo i valori numerici precedentemente trovati si può verificare l'identità dei due membri, entrambi uguali a 28.42 J.

Soluzione esercizio I.2

a) Chiamiamo F la reazione vincolare agente sulla scala in P , nella direzione verticale. Chiamiamo R_x e R_y le componenti orizzontale e verticale della reazione vincolare agente sulla scala nel punto C . Imponiamo quindi l'equilibrio per traslazioni (lungo x ed y) e per rotazioni attorno a C , sapendo che la distanza tra C e P vale $h/\sin(\theta) = 2h/\sqrt{3}$ e che la forza peso è applicata nel CM della scala ad una distanza $b = 2h/\sqrt{3} - L/2$:

$$\begin{cases} R_x = 0 \\ R_y + F - mg = 0 \\ (1/2)(2h/\sqrt{3})F - (1/2)mg(2h/\sqrt{3} - L/2) = 0 \end{cases} \quad (3)$$

Da cui si ottengono i risultati

$$\boxed{F = mg[1 - (\sqrt{3}/4)L/h] = 73.73 \text{ N}} \quad (4)$$

$$\boxed{R_x = 0} \quad (5)$$

$$\boxed{R_y = mg - F = (\sqrt{3}/4)L/h = 318.3 \text{ N}} \quad (6)$$

b) Ora che Sam è sulla scala le equazioni per l'equilibrio cambieranno in quanto dobbiamo considerare anche la forza peso esercitata da Sam:

$$\begin{cases} R_x = 0 \\ R_y + F - mg - Mg = 0 \\ (1/2)(2h/\sqrt{3})F - (1/2)mg(2h/\sqrt{3} - L/2) + (1/2)Mgl = 0 \end{cases} \quad (7)$$

dove l è la distanza di Sam dal punto C , con segno, presa come positiva quando sta sopra. Possiamo calcolare di nuovo F tramite l'equazione dei momenti delle forze rispetto a C . Stavolta il modulo di F dipende da l :

$$F(l) = mg[1 - (\sqrt{3}/4)L/h - (\sqrt{3}/2)(M/m)l/h] \quad (8)$$

e la condizione critica si ottiene quando la reazione vincolare del suolo si annulla: $F(l_c) = 0$, da cui segue

$$l_c = \frac{m}{M} \left(\frac{2}{\sqrt{3}}(h/L) - \frac{1}{2} \right) L = 0.927 \text{ m} \quad (9)$$

da cui

$$\boxed{h_c = l_c \sin(\theta) + h = \frac{\sqrt{3}}{2}l_c + h = 8.80 \text{ m}} \quad (10)$$

c) Per la scala usiamo il teorema di Steiner (essa infatti ruota attorno ad un asse parallelo a quello passante per il suo centro di massa) mentre per il pompiere e per il gatto il momento di inerzia sarà semplicemente il prodotto della loro massa per l_c^2 (li stiamo approssimando come punti materiali). Dunque

$$I = \frac{1}{12}mL^2 + m(2h/\sqrt{3} - L/2)^2 + (M + m_g)l_c^2 = 939.5 \text{ kg} \cdot \text{m}^2 \quad (11)$$

d) Appena preso il gatto il sistema non è più all'equilibrio. La reazione vincolare al suolo è nulla e la scala comincia a ruotare attorno a C . Le uniche forze che producono la rotazione sono le forze peso della scala, di Sam e del gatto, perché la reazione in C ha momento nullo. Avremo quindi:

$$I\alpha = (1/2)(M + m_g)gl_c - mg(h/\sqrt{3} - L/4) \quad (12)$$

che implica

$$\alpha = 0.024 \frac{\text{rad}}{\text{s}^2} \quad (13)$$

Soluzione esercizio II.1

a) (diagramma P-V). I volumi mancanti si trovano dall'equazione di stato dei gas ideali:

$$V_A = 88.2 \text{ l}, \quad V_B = 20.3 \text{ l}, \quad V_C = 4.06 \text{ l}, \quad V_D = 17.6 \text{ l}. \quad (14)$$

b) Dal primo principio della termodinamica ricaviamo tutte le grandezze richieste.

i) Trasformazioni isobare.

Per le due trasformazioni isobare la pressione è costante, quindi il calore scambiato dal sistema è dato da ($c_p = \frac{5}{2}R$ perché si tratta di un gas monoatomico)

$$Q_{A \rightarrow B} = nc_p(T_B - T_A) = -20.36 \text{ kJ}, \quad (15)$$

$$Q_{C \rightarrow D} = nc_p(T_A - T_B) = 20.36 \text{ kJ}. \quad (16)$$

Il lavoro compiuto dal sistema è dato dall'area sottesa al grafico P-V:

$$W_{A \rightarrow B} = P_B(V_B - V_A) = nR(T_B - T_A) = -8.144 \text{ kJ}, \quad (17)$$

$$W_{C \rightarrow D} = P_C(V_D - V_C) = nR(T_A - T_B) = 8.143 \text{ kJ}. \quad (18)$$

La variazione di energia interna delle trasformazioni isobare, infine, è data da:

$$\Delta U_{A \rightarrow B} = nc_v(T_B - T_A) = -12.22 \text{ kJ}, \quad (19)$$

$$\Delta U_{C \rightarrow D} = nc_v(T_D - T_C) = 12.22 \text{ kJ}. \quad (20)$$

ii) Trasformazioni isoterme.

Per le due trasformazioni isoterme la temperatura è costante, quindi l'energia interna $U = U(T)$, che è funzione della sola temperatura, è nulla, infatti

$$\Delta U_{B \rightarrow C} = nc_v \Delta T = 0, \quad (21)$$

$$\Delta U_{D \rightarrow A} = 0. \quad (22)$$

Per questo motivo, il calore scambiato dal sistema è uguale al lavoro compiuto dal sistema e quindi

$$Q_{B \rightarrow C} = W_{B \rightarrow C} = \int_{V_B}^{V_C} P dV = nRT_B \ln \frac{V_C}{V_B} = -3.92 \text{ kJ} \quad (23)$$

e analogamente

$$Q_{D \rightarrow A} = W_{D \rightarrow A} = nRT_A \ln \frac{V_A}{V_D} = 17.05 \text{ kJ}. \quad (24)$$

c) La variazione di entropia totale in un ciclo è nulla. Lo verifichiamo calcolandola per ogni trasformazione:

$$\Delta S_{A \rightarrow B} = \int_{\text{rev } AB} \frac{\delta Q}{T} = \int_{T_A}^{T_B} \frac{nc_p dT}{T} = nc_p \ln \frac{T_B}{T_A} = -30.51 \text{ J/K}; \quad (25)$$

$$\Delta S_{B \rightarrow C} = \int_{\text{rev } BC} \frac{\delta Q}{T} = nR \ln \frac{V_C}{V_B} = -13.4 \text{ J/K}; \quad (26)$$

$$\Delta S_{C \rightarrow D} = \int_{\text{rev } CD} \frac{\delta Q}{T} = \int_{T_C}^{T_D} \frac{nc_p dT}{T} = nc_p \ln \frac{T_D}{T_C} = 30.51 \text{ J/K}; \quad (27)$$

$$\Delta S_{D \rightarrow A} = \int_{\text{rev } DA} \frac{\delta Q}{T} = nR \ln \frac{V_A}{V_D} = 13.4 \text{ J/K}. \quad (28)$$

E quindi

$$\Delta S_{\text{ciclo}} = \Delta S_{A \rightarrow B} + \Delta S_{B \rightarrow C} + \Delta S_{C \rightarrow D} + \Delta S_{D \rightarrow A} = 0. \quad (29)$$

Soluzione esercizio II.2

a) Essendo la potenza di 12 kW il lavoro assorbito dal frigorifero in 1 s è di $W = P \cdot 1 \text{ s} = 12 \text{ kJ}$ o equivalentemente di $W = 3 \text{ kJ}$ per ciclo. Sapendo che

$$\Delta S_{\text{amb}} = \frac{Q_{\text{amb}}}{T_{\text{amb}}} \Rightarrow Q_{\text{amb}} = \Delta S_{\text{amb}} T_{\text{amb}} \quad (30)$$

possiamo facilmente ricavare il calore assorbito dalla sorgente in un ciclo Q_0 come

$$Q_0 = Q_{\text{amb}} - W = 1500 \text{ J} \quad (31)$$

b) Avendo Q_0 e W è facile ottenere il coefficiente di prestazione

$$COP = \frac{Q_0}{W} = 0.5 \quad (32)$$

c) In $t = 70$ s il calore assorbito dal frigorifero è $Q = 4tQ_0$. Questo calore andrà prima a raffreddare l'acqua fino alla temperatura $T_F = 273.15$ K di solidificazione e poi a trasformarne la metà in ghiaccio:

$$4tQ_0 = m \left[c(T_0 - T_F) + \frac{\lambda}{2} \right] \quad (33)$$

Quindi

$$T_0 = T_F + \frac{1}{c} \left(\frac{4tQ_0}{m} - \frac{\lambda}{2} \right) = 283.5 \text{ K} \quad (34)$$

d) L'entropia dell'acqua varierà in parte durante il cambiamento di temperatura da T_0 a T_F e in parte durante la solidificazione:

$$\Delta S = mc \ln \left(\frac{T_F}{T_0} \right) - \frac{m\lambda}{2T_F} = -1.53 \frac{\text{kJ}}{\text{K}} \quad (35)$$