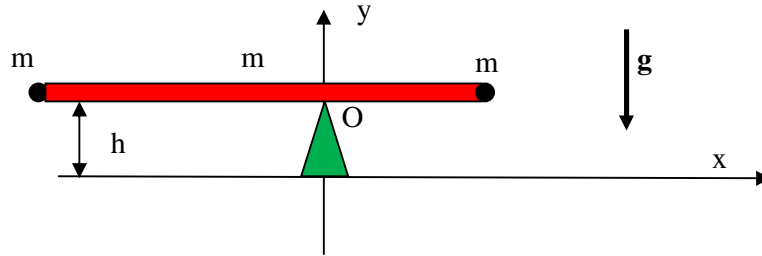


**Compito di Fisica Generale di Ingegneria CIVILE-AMBIENTALE- EDILE, CIVILE-AMBIENTALE, e EDILE. 9 Giugno 2016**

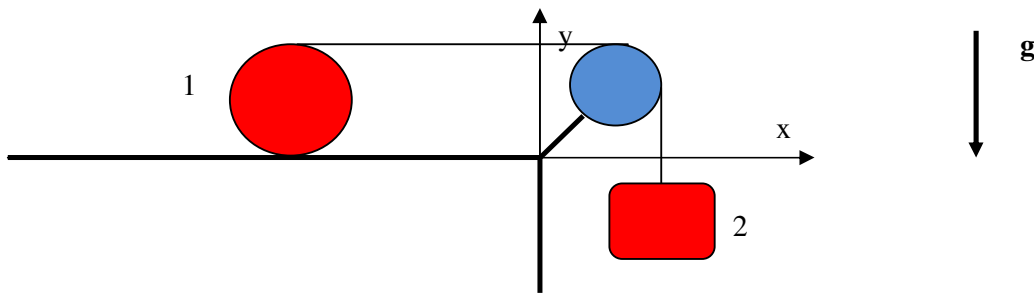
**Esercizio 1** – Una barra di massa  $m = 1 \text{ Kg}$  e lunghezza  $L = 1 \text{ m}$  è appoggiata su un cuneo come mostrato in figura. Due piccoli corpi, ciascuno di massa uguale ad  $m$  sono incollati all'estremo della sbarra. La sbarra si trova inizialmente ferma nella posizione orizzontale mostrata in figura con l'estremo a sinistra a distanza  $d = 2L/3$  dal punto  $O$  di contatto fra sbarra e cuneo e ad altezza  $h = 0.1 \text{ m}$  dal suolo. Al tempo  $t = 0$  la sbarra viene lasciata libera. Si supponga che il punto di contatto resti sempre fermo durante l'intero moto successivo,



**1.1** – Si trovi l'accelerazione angolare  $\alpha$  della sbarra all'istante  $t = 0$  e si dica se il vettore accelerazione angolare è entrante o uscente dal piano di figura. .

**1.2** – Si trovi la velocità angolare con cui la barra urta il piano orizzontale.

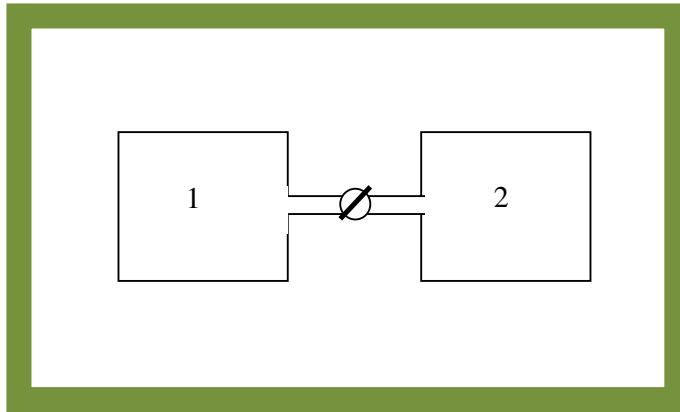
**Esercizio 2-** Un cilindro (1) di massa  $m = 1 \text{ Kg}$  e raggio  $r = 10 \text{ cm}$  è appoggiato su un piano ruvido ed è collegato ad un corpo (2) di massa identica pari a  $m$  attraverso ad una fune inestensibile di massa trascurabile appoggiata su una carrucola di massa trascurabile che può ruotare liberamente senza attrito. Il cilindro è inizialmente fermo e viene lasciato libero al tempo  $t = 0$ . Si supponga che la fune sia avvolta sul cilindro e che non scivoli sul cilindro e che il cilindro compia un moto di rotolamento puro.



**2.1** – Si trovi la relazione fra l'accelerazione  $a_1$  del centro di massa del cilindro e l'accelerazione  $a_2$  del corpo (2) e si trovi il valore di  $a_1$  durante il moto di rotolamento.

**2.2-** Si trovino le componenti  $x$  ed  $y$  della forza di reazione  $R$  esercitata dalla carrucola sulla fune e si dica quale è il minimo valore  $\mu$  del coefficiente di attrito statico fra cilindro e piano orizzontale che permette il rotolamento puro.

**Esercizio 3** – Due recipienti , 1 e 2, che hanno lo stesso volume  $V = 10^{-3} \text{ m}^3$  contengono un gas perfetto monoatomico alla stessa temperatura  $T_0 = - 100 \text{ }^\circ\text{C}$ . I due contenitori sono collegati da un sottile tubicino nel quale è presente un rubinetto  $S$  inizialmente chiuso. I contenitori si trovano all'interno di una scatola con pareti completamente adiabatiche. Le pressioni del gas nei due recipienti sono, rispettivamente,  $p_1 = 10^5 \text{ Pa}$  e  $p_2 = 2 p_1$ . Ad un dato istante il rubinetto  $T$  viene aperto e i gas presenti nei due recipienti si mescolano.



**3.1** - Si calcolino le pressioni e le temperature finali dei gas nei recipienti.

Ad un dato istante, il contenitore adiabatico viene tolto e i due recipienti vengono lasciati in contatto con un'atmosfera esterna a temperatura costante pari a  $T_a = 20 \text{ }^\circ\text{C}$ .

**3.2** - Si dica se la trasformazione è reversibile o irreversibile e si calcoli il calore totale assorbito dai gas e il lavoro fatto dai gas nel tempo necessario al raggiungimento del nuovo equilibrio.

**ATTENZIONE: LE RISPOSTE DEVONO ESSERE GIUSTIFICATE INDICANDO I PASSAGGI LOGICI ESSENZIALI UTILIZZATI PER ARRIVARE AL RISULTATO FINALE. RISPOSTE SENZA ALCUNA GIUSTIFICAZIONE, ANCHE SE CORRETTE, NON SARANNO PRESE IN CONSIDERAZIONE.**

**Soluzione Es. 1- 1.1-** Il centro di massa del sistema costituito dalla barra e dalle due masse si trova al centro della barra a sinistra del punto  $O$  di contatto fra cuneo e barra e a distanza  $d = L/6 = 0.167 m$  da  $O$ .

Il momento di forza rispetto al vertice  $O$  del cuneo è dovuto alla forza peso totale applicata nel centro di massa e, quindi, è pari a  $\tau = 3mgd = mgL/2 = 4.9 \text{ N m}$  (1)

ed è diretto perpendicolarmente al piano di figura in verso uscente. Conseguentemente, l'accelerazione angolare della barra è uscente e pari a  $\alpha = \tau/I$  (2)

dove  $I$  è il momento di inerzia del sistema rispetto ad un asse passante per  $O$  e perpendicolare al piano di figura.  $I = m\frac{4}{9}L^2 + m\frac{1}{9}L^2 + m\frac{1}{12}L^2 + m\frac{1}{36}L^2 = m\frac{2}{3}L^2 = 0.667 \text{ Kg m}^2$  (3)

Sostituendo nella (2) i valori di  $\tau$  in eq.(1) ed  $I$  in eq.(3) si trova

$$\alpha = \frac{3g}{4L} = 7.35 \text{ rad/s} \quad (4)$$

**1.2 -** La reazione vincolare e la forza di attrito statico non compiono lavoro perché il punto di contatto fra cuneo e barra resta fermo. Dunque, poiché le altre forze sono conservative (forze peso), si conserva l'energia meccanica. Assumendo come zero dell'energia potenziale la posizione iniziale, allora l'energia meccanica iniziale è nulla. Dunque, anche l'energia meccanica finale è nulla. Ma quando la barra tocca terra, il centro di massa che si trova a distanza  $d = L/6$  da  $O$  ha compiuto una rotazione di un angolo  $\theta$  attorno a tale punto. Dalla figura si deduce che l'angolo  $\theta$  che la barra fa con l'orizzontale quando l'estremo sinistro è a terra deve soddisfare la relazione trigonometrica:  $\sin \theta = h/(2L/3) = 0.15$  (5)

Conseguentemente il centro di massa si trova in basso rispetto alla posizione iniziale della quantità:

$$\delta = L(\sin \theta)/6 = h/4 \quad (6)$$

Si osservi che la relazione  $\delta = h/4$  poteva anche essere ottenuta direttamente utilizzando il seguente argomento: l'estremo sinistro della sbarra si trova a distanza  $2L/3$  da  $O$  e si sposta di  $h$  verso il basso, mentre il centro di massa si trova a distanza  $L/6$  da  $O$  e si sposta di  $\delta$  verso il basso. E' evidente che deve esistere la seguente relazione  $h : 2L/3 = \delta : L/6$  da cui si deduce  $\delta = h/4$ .

L'energia meccanica è, quindi:

$$E = \frac{1}{2}I\omega^2 - \frac{mgL}{2}\sin \theta = 0 \quad (7)$$

Sostituendo nella (7) il valore di  $I$  in eq.(3), si trova

$$\omega = \sqrt{\frac{3g}{2L}\sin \theta} = \sqrt{\frac{9g}{4L^2}h} = 1.48 \text{ rad/s} \quad (8)$$

**Soluzione Esercizio 2. 2.1-** La fune è inestensibile e, quindi, l'accelerazione di ogni suo punto è la stessa. Dunque l'accelerazione  $a_2$  del corpo 2 è uguale all'accelerazione del punto  $P$  sulla sommità del cilindro. D'altra parte, in un rotolamento puro, l'accelerazione di un punto sulla sommità del cilindro è il doppio dell'accelerazione  $a_1$  del centro di massa. Dunque  $a_2 = 2 a_1$  (1)

Le equazioni cardinali per il moto dei due corpi sono ( assumendo  $F_s$  orientata in verso opposto ad  $x$  e prendendo come polo il punto di contatto fra cilindro e piano orizzontale) :

$$T - F_s = m a_1 \quad (2)$$

$$T 2r = 3mr^2 \alpha_1 / 2 = 3ma_1 r / 2 \quad \Rightarrow \quad T = \frac{3}{4} m a_1 \quad (3)$$

$$e \quad mg - T = m a_2 = 2 m a_1 \quad (4)$$

dove abbiamo sfruttato nella (3) la condizione di rotolamento puro  $\alpha_1 = a_1/r$ . Sostituendo la (3) nella (4) si trova, dopo semplici passaggi:  $a_1 = 4g / 11 = 3.56 \text{ m/s}^2$  (5)

$$\text{mentre, sostituendo la (3) nella (2) si trova : } F_s = - m a_1 / 4 = - mg / 11 = - 0.891 \text{ N} \quad (6)$$

$$\text{e, sostituendo la (5) nella (3) si trova: } T = 3 mg / 11 = 2.67 \text{ N} \quad (7)$$

**2.2** – Sulla carrucola le funi esercitano le forze di tensione  $T_1 = (-T, 0)$  e  $T_2 = (0, -T)$ .

Ne consegue che la reazione  $R$  della carrucola deve soddisfare la relazione

$$\mathbf{R} = -\mathbf{T}_1 - \mathbf{T}_2 = (T, T) = (2.67 \text{ N}, 2.67 \text{ N}) \quad (8)$$

Il cilindro non scivola se  $|F_s| < \mu mg$ , cioè se il coefficiente di attrito statico soddisfa la relazione

$$\mu > \mu_{\min} = |F_s|/(mg). \text{ Dunque, il minimo valore di } \mu \text{ è } \mu_{\min} = |F_s|/(mg) = 0.091 \quad (9)$$

**Soluzione Esercizio 3 – 3.1** – La temperatura iniziale dei gas in Kelvin è  $T_0 = 173 \text{ K}$ . I dati del problema permettono di calcolare il numero di moli presenti nei due recipienti che sono:

$$n_1 = \frac{p_1 V}{RT_0} = 6.95 \cdot 10^{-2} \text{ moli} \quad \text{e} \quad n_2 = \frac{p_2 V}{RT_0} = 13.9 \cdot 10^{-2} \text{ moli} \quad (1)$$

Dopo la chiusura del rubinetto i gas si mescolano fino a raggiungere il nuovo equilibrio. Poiché non vi sono pistoni su cui i gas possono compiere lavoro, il lavoro  $L$  complessivo fatto dai gas è nullo.

Inoltre non c'è calore  $Q$  che fluisce dai gas verso l'esterno dall'esterno perché il sistema è interno ad un contenitore termicamente isolante. Dunque, per il I principio della Termodinamica, anche l'energia totale dei gas non varia ( $\Delta U = 0$ ).

Alla fine i gas dovranno trovarsi in equilibrio termico, cioè alla stessa temperatura  $T$  e in equilibrio meccanico, cioè alla stessa pressione  $p$ . Alla fine i gas si saranno rimescolati e i numeri di moli nei due recipienti saranno cambiati nei nuovi valori  $N_1$  e  $N_2$ . Per la conservazione della massa, però,  $N_1$  e  $N_2$  dovranno soddisfare la relazione

$$N_1 + N_2 = n_1 + n_2 \quad \Rightarrow \quad \frac{2pV}{RT} = \frac{(p_1 + p_2)V}{RT_0} \quad \Rightarrow \quad p = \frac{(p_1 + p_2)}{2} = 1.5 \cdot 10^5 \text{ Pa} \quad (2)$$

dove abbiamo applicato la legge dei gas perfetti. La temperatura finale si ottiene sfruttando la condizione che l'energia finale del sistema è uguale a quella iniziale, cioè:

$$\frac{3}{2}(n_1 + n_2)RT_0 = \frac{3}{2}(N_1 + N_2)RT \quad \Rightarrow \quad T = T_0 = 173 \text{ K} \quad (3)$$

Dove abbiamo sfruttato la conservazione della massa (prima uguaglianza a sinistra in eq.(2)) per eliminare i numeri di moli. Si osservi che l'uguaglianza delle pressioni e delle temperature nei due contenitori implica anche che  $N_1 = pV/(RT) = N_2$ . Indicando con  $N$  il valore di  $N_1$  e  $N_2$ , si trova:

$$N = (n_1 + n_2)/2 = 10.4 \cdot 10^{-2} \text{ moli} \quad (4)$$

**3.2** - Dopo che viene rimosso il contenitore, il calore inizia a fluire attraverso i recipienti finché, all'equilibrio la temperatura finale dei gas diventa uguale a quella dell'ambiente esterno  $T = T_a = 20 \text{ }^\circ\text{C} = 293 \text{ K}$ . Il processo sarà ovviamente **irreversibile** poiché avviene bruscamente e non attraverso stati di equilibrio e la trasformazione sarà **isocora** perché il gas contenuto nel recipiente di volume  $2V$  costituito dai 2 contenitori mantiene inalterato il volume. Dunque, il gas non compie lavoro, cioè

$$L = 0. \quad (5)$$

Per il I Principio della Termodinamica, il calore  $Q$  assorbito dai gas è pari alla variazione

totale di energia interna  $\Delta U = \frac{3}{2}(N_1 + N_2)RT - \frac{3}{2}(N_1 + N_2)RT_0$ . Sfruttando la relazione

(4), si trova, infine, che il calore assorbito è

$$Q = 3NR(T - T_0) = 311 \text{ J} \quad (6)$$