



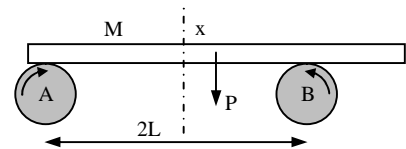
Politecnico di Milano
Fisica Sperimentale I
a.a. 2012-2013 - Facoltà di Ingegneria dei Sistemi

II prova in itinere - 11/07/2013

Giustificare le risposte e scrivere in modo chiaro e leggibile. Sostituire i valori numerici solo alla fine, dopo aver ricavato le espressioni letterali. Scrivere in stampatello nome, cognome, matricola e firmare ogni foglio.

1. Una sbarra omogenea di sezione costante e massa $M = 4 \text{ kg}$, è appoggiata orizzontalmente su due cilindri identici ad assi paralleli ed orizzontali, che distano $2L = 1.2 \text{ m}$.

- a) Calcolare le reazioni all'appoggio R_A ed R_B tra sbarra e cilindri, nei rispettivi punti d'appoggio, quando il centro di massa della sbarra dista $x = 0.1 \text{ m}$ dal piano verticale (linea tratteggiata in figura) equidistante dai cilindri.



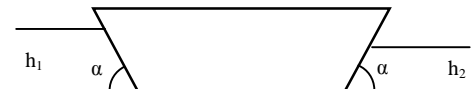
Assumendo che il coefficiente d'attrito dinamico tra sbarra e cilindri sia $\mu_d = 0.2$ e posti in rotazione i cilindri attorno ai loro assi, con velocità angolari uguali e in verso opposto:

- b) dimostrare che il moto della sbarra è armonico;
 c) calcolare il periodo delle oscillazioni.

$$[R_A = P \frac{L-x}{2L}; R_B = P \frac{L+x}{2L}; (2\mu_d g)x = 0; T = \frac{2\pi}{\sqrt{2\mu_d g}} = 3.17 \text{ s}]$$

2. Un solido di sezione trapezoidale, lunghezza $L = 2 \text{ m}$ (perpendicolare al foglio) e massa $M = 200 \text{ kg}$ è appoggiato su un piano privo di attrito come in figura. I lati del solido formano un angolo $\alpha = 80^\circ$ con il piano orizzontale. Ai due lati del solido sono presenti due fluidi di densità $\rho_1 = 1000 \text{ kg/m}^3$ e ρ_2 , che raggiungono un'altezza pari rispettivamente a $h_1 = 2 \text{ m}$ e $h_2 = 1.8 \text{ m}$ rispetto al piano orizzontale. Considerando nulla la pressione esterna,

- a) Supponendo il solido in equilibrio statico, calcolare la densità del fluido ρ_2 .
 b) Qual è il minimo valore dell'angolo α affinché il corpo non si distacchi dal piano?



$$[\rho_2 = \rho_1 \left(\frac{h_1}{h_2} \right)^2 = 1235 \text{ kg/m}^3; \tan \alpha > \frac{1}{2} \left(\rho_1 h_1^2 + \rho_2 h_2^2 \right) \frac{L}{M}]$$

3. Due contenitori alti $h = 25 \text{ cm}$ e pari sezione sono uniti sul fondo da un tubicino di sezione trascurabile e da una valvola inizialmente chiusa:

- il contenitore di sinistra è chiuso ed adiabatico tranne la parete superiore, che si trova a contatto con un serbatoio ideale alla temperatura T_0 , e contiene una mole di un gas ideale monoatomico alla pressione $p_0 = 0.8 \text{ atm}$;
- il contenitore di destra è adiabatico ed aperto sulla parte superiore, che si trova a contatto con la pressione atmosferica $p_{\text{atm}} = 1 \text{ atm}$, ed è completamente riempito da un liquido avente densità $\rho = 1500 \text{ kg/m}^3$.

La valvola viene aperta, ed il liquido fluisce parzialmente nel contenitore di sinistra (vedi figura) sino ad arrivare all'equilibrio; calcolare

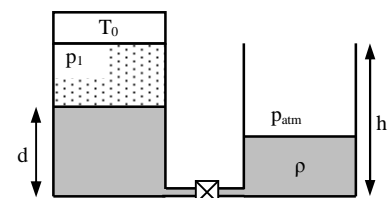
- a) la pressione p_1 cui si porta il gas all'equilibrio;
 b) l'altezza di liquido presente nel contenitore di sinistra.

Se ora il tubicino venisse scollegato dal contenitore di sinistra

- c) quale sarebbe la velocità v_0 del fluido in uscita dal contenitore?

$$[d = 5.4 \text{ cm}; p_{\text{gas}} = p_{\text{atm}} + \rho g(h - 2d) = 1.02 \text{ atm};$$

$$v_0 = \sqrt{2g(h - d)} = 1.96 \text{ m/s}]$$



4. Si consideri una mole di un gas ideale monoatomico che subisca il ciclo costituito dalle seguenti trasformazioni reversibili:

1-2: isobara a pressione p_1 e volume variabile da V_1 a $V_2 = 2V_1$;

2-3: isocora a volume V_2 e pressione variabile da p_1 a $p_3 = p_1/2$;

3-4: isobara a pressione p_3 e volume variabile da V_2 a V_1 ;

4-1: isocora a volume V_1 e pressione variabile da p_3 a p_1 che chiude il ciclo.

Calcolare

- l'espressione delle temperature nei punti 1, 2, 3, 4 del ciclo in funzione dei parametri noti;
- il calore scambiato, il lavoro compiuto e la variazione d'energia interna durante ogni trasformazione;
- il rendimento del ciclo;
- la funzione entropia lungo tutto il ciclo in funzione della temperatura, specificandone i valori in corrispondenza degli stati 1, 2, 3, 4 (assumere nulla l'entropia nello stato 1).

$$[T_1 = \frac{p_1 V_1}{nR} ; T_2 = T_1 \frac{V_2}{V_1} = 2T_1 ; T_3 = T_1 ; T_4 = \frac{T_1}{2} ;$$

$$W_1 = p_1 V_1 ; \Delta U_1 = \frac{3}{2} p_1 V_1 ; Q_1 = \Delta U_1 + W_1 = \frac{5}{2} p_1 V_1 ; W_2 = 0 ; \Delta U_2 = -\frac{3}{2} p_1 V_1 ; Q_2 = -\frac{3}{2} p_1 V_1 ;$$

$$W_3 = -\frac{1}{2} p_1 V_1 ; \Delta U_3 = -\frac{3}{4} p_1 V_1 ; Q_3 = -\frac{5}{4} p_1 V_1 ; W_4 = 0 ; \Delta U_4 = \frac{3}{4} p_1 V_1 ; Q_4 = \frac{3}{4} p_1 V_1 ;$$

$$\eta = 1 + \frac{Q_2 + Q_3}{Q_1 + Q_4} = 15.4\% ;$$

$$S = \frac{5}{2} R \ln \left(\frac{T}{T_1} \right) ; S_2 = \frac{5}{2} R \ln 2 ; S = S_2 + \frac{3}{2} R \ln \left(\frac{T}{T_2} \right) ; S_3 = R \ln 2 ; S = S_3 + \frac{5}{2} R \ln \left(\frac{T}{T_3} \right) ;$$

$$S_4 = -\frac{3}{2} R \ln 2 ; S = S_4 + \frac{3}{2} R \ln \left(\frac{T}{T_4} \right) ; S_4 = 0]$$