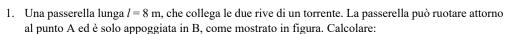


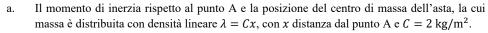
Politecnico di Milano Fisica Sperimentale I

a.a. 2016-2017 - Facoltà di Ingegneria dei Sistemi

II Appello - 17/07/2017

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.

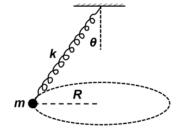


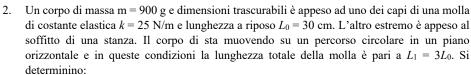


$$[I = \frac{1}{2}ml^2 = 2048 \text{ kgm}^2; x_p = \frac{2}{3}l = 5.33 \text{ m}; m = \frac{1}{2}Cl^2 = 64 \text{ kg}]$$

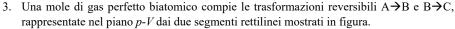
[$I = \frac{1}{2}ml^2 = 2048$ kgm²; $x_p = \frac{2}{3}l = 5.33$ m; $m = \frac{1}{2}Cl^2 = 64$ kg] Un uomo di massa M = 80 kg cammina con velocità v = 1 m/s sulla passerella. Determinare:

- l'andamento nel tempo della forza esercitata sul punto B, $[R = \frac{2}{3}mg + \frac{vMg}{l}t]$
- in quale punto e dopo quanto tempo la passerella inizia a franare, noto che l'appoggio B può c. sopportare una forza massima $F_{\text{max}} = 650 \text{ N}$. [$\bar{t} = 2.36 \text{ s}$; $\bar{x} = 2.36 \text{ m}$]
- Calcolare la velocità angolare che assume la passerella dopo essersi staccata dalla riva di destra d. ed immediatamente prima di colpire la riva sinistra del torrente (passerella posta in verticale). L'uomo rimane aggrappato alla passerella nel punto in cui si trova al momento del distacco. $[\omega = 2.04 \text{ rad/s}]$

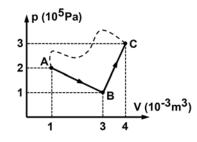




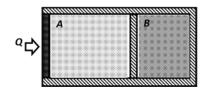
- Il modulo F_{el} della forza elastica esercitata dalla molla sul corpo; $[F_{el} = 15 \text{ N}]$
- b. L'angolo θ che la molla forma con la verticale; $[\theta = 53.94^{\circ}]$
- Il raggio R della traiettoria, [R = 72.76 cm]c.
- d. Il modulo v della velocità del corpo. [v = 3.13 m/s]



- Si scrivano le equazioni di stato delle trasformazioni A→B e B→C $[p = p_0 - \frac{1}{2}(V - V_0); p = p_0 + 2(V - V_0)]$
- Si calcolino il lavoro e il calore scambiati con l'ambiente circostante in ciascuna delle due trasformazioni, specificandone il segno, [$L_{AB} = 300 \text{ J}; Q_{AB} = +550 \text{ J}; L_{BC} = 100 \text{ J}$ 200 J; $Q_{BC} = +2250$ J] e
- le variazioni di energia interna $\Delta U_{A \to C}$ e di entropia $\Delta S_{A \to C}$ del gas fra lo stato iniziale A e quello finale C. [$\Delta U = 2500 \text{ J}; \Delta S = 48.7 \text{ J/K}$]



- Dallo stato C, il gas torna in A con una trasformazione irreversibile, rappresentata in figura dalla linea curva tratteggiata.
- Calcolare il valore minimo della variazione di entropia subita dall'ambiente circostante durante la trasformazione irreversibile $C \rightarrow A [\Delta S = \Delta S_{ABC}]$
- 4. Un cilindro chiuso ad entrambe le estremità ha volume V=60 dm³ ed è diviso in due parti A e B tramite una parete scorrevole senza attrito e di volume trascurabile. Tutte le pareti sono rigide e adiabatiche, tranne la base della parte A del cilindro che è diatermana, ovvero consente lo scambio di calore. Inizialmente A e B hanno lo stesso volume e contengono ciascuna 3 moli di un gas perfetto monoatomico alla temperatura To e alla pressione p_0 =2atm (1 atm= 101325 Pa). Attraverso la base del cilindro si fornisce calore al gas contenuto in A in modo reversibile; il gas in A si espande fino ad una condizione finale di equilibrio del sistema in cui V_A=2V_B. Calcolare:



- le temperature dei gas in A e B nello stato finale di equilibrio del sistema $[T_{fB} = 319.39 \text{ K}; T_{fA} = 638.79 \text{ K}]$
- il lavoro compiuto dal gas A $[L_A = 2828.93 \text{ J}]$
- la quantità di calore Q fornita al sistema. [Q = 17601.82]]

Costanti da utilizzare negli esercizi: