

Politecnico di Milano Fisica Sperimentale I

a.a. 2010-2011 - Facoltà di Ingegneria dei Sistemi

II prova in itinere - 30/06/2011

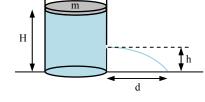
Giustificare le risposte e scrivere in modo chiaro e leggibile. Sostituire i valori numerici solo alla fine, dopo aver ricavato le espressioni letterali. Scrivere in stampatello nome, cognome, matricola e firmare ogni foglio.

- 1. Un disco omogeneo di massa m = 1 kg e raggio R = 20 cm può scendere lungo un lungo piano inclinato scabro, che forma un angolo $\theta = 30^{\circ}$ con l'orizzontale; sapendo che il disco parte da fermo dalla cima del piano inclinato, calcolare:
 - a. il momento d'inerzia del disco rispetto al centro di massa e rispetto al punto di istantanea rotazione;
 - b. il valore minimo che deve avere μ_s per cui il moto possa effettivamente essere di puro rotolamento.

$$[\ I_C = \frac{1}{2} \, mR^2 = 0.02 \, kg \, m^2 \, ; \ I = I_C + mR^2 = 0.06 \, kg \, m^2 \, ; \ \mu_s \ge \frac{tg\theta}{1 + \frac{mR^2}{I_C}} = \frac{1}{3} tg\theta = 0.192 \,]$$

- 2. Una botte cilindrica appoggiata al suolo è piena di vino fino ad una altezza di H=2 m; la botte è chiusa con un coperchio di massa m e superficie S=1.2 m², che appoggia direttamente sul vino e può scorrere senza attrito all'interno della botte. Quando si toglie il tappo (avente una sezione trascurabile rispetto alla superficie del coperchio), che si trova ad h=80 cm dal fondo della botte, si osserva che il vino zampilla formando un getto che tocca il suolo ad una distanza d=2.5 m dal foro. Assumendo che il vino esca dal foro lungo una direzione orizzontale e che la sua densità sia pari a quella dell'acqua, si calcoli
 - a. la velocità di uscita del vino quando il tappo è stato tolto;
 - b. la massa del coperchio.

$$[v_0 = d\sqrt{\frac{g}{2h}} = 6.19 \text{ m/s}; m = \frac{\rho S}{g} \left[\frac{1}{2} v_0^2 - g(H - h) \right] = 903 \text{ kg}]$$



- 3. Una mole di un gas perfetto biatomico effettua un ciclo reversibile costituito da un'isocora $(1\rightarrow 2)$, un'isobara $(2\rightarrow 3)$, un'adiabatica $(3\rightarrow 4)$ ed un'isoterma $(4\rightarrow 1)$ come in figura. Sapendo che nel punto 1 il gas occupa un volume $V_1=2$ m³, si calcoli:
 - a. il volume del gas nel punto 3 e nel punto 4;
 - b. i calori scambiati nelle quattro trasformazioni;
 - c. il rendimento del ciclo;
 - d. la variazione di entropia relativa alle quattro trasformazioni.

$$(T_1 = 313 \text{ K}; T_2 = 533 \text{ K}; T_3 = 753 \text{ K}; R = 8.314 \text{ J/(K·mol)})$$

$$= nRT_1 ln \frac{V_1}{V_4} = -6614 J;$$

$$[V_3 = \frac{T_3}{T_2}V_2 = 2.83 \text{ m}^3; V_4 = V_3 \left(\frac{T_3}{T_1}\right)^{\frac{1}{\gamma-1}} = 25.4 \text{ m}^3;$$

$$Q_{12} = nc_{V}\left(T_{2} - T_{1}\right) = 4573 \; J \; ; \; Q_{23} = nc_{p}\left(T_{3} - T_{2}\right) = 6402 \; J \; ; \; Q_{34} = 0 \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{4}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{2}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{2}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{2}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{2}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{2}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{2}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{2}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{41} = nRT_{1}ln\frac{V_{1}}{V_{2}} = -6614 \; J \; ; \; Q_{$$

$$\eta = 1 + \frac{Q_{41}}{Q_{12} + Q_{23}} = 39.7 \%;$$

$$\Delta S_{12} = nc_V ln \frac{T_2}{T_1} = 11.1 \text{ J/K} \; ; \; \Delta S_{23} = nc_p ln \frac{T_3}{T_2} = 10.1 \text{ J/K} \; ; \; \Delta S_{34} = 0 \; ; \; \Delta S_{41} = nR ln \frac{V_1}{V_4} = -21.1 \text{ J/K} \;]$$

4. Si definisca il calore specifico di un materiale e si illustrino i casi studiati in cui esso dipende dal tipo di trasformazione svolta.

In laboratorio viene effettuato il seguente esperimento: un cubetto di ghiaccio di massa $m_g=30~g$ si trova alla temperatura $T_1=-10.0~^{\circ}C$, e viene immerso in un recipiente contenente $200~cm^3$ di acqua alla temperatura $T_2=70.0~^{\circ}C$. Sapendo che il calore latente di fusione del ghiaccio è pari a $\lambda_{fus}=80~cal/g$, e che la temperatura finale della miscela è $T_f=49.8~^{\circ}C$, si stimi il calore specifico del ghiaccio. Si confronti il valore ottenuto con quello teorico pari a $0.50~cal/(^{\circ}C\cdot g)$ e si giustifichi l'eventuale discrepanza.

$$[c_g = -\frac{m_a c_a (T_f - T_2) + m_g \lambda_{fus} + m_g c_a (T_f - T_{fus})}{m_g (T_{fus} - T_1)} = 2038 \text{ J/kg } ^{\circ}\text{C} = 0.487 \text{ cal/g } ^{\circ}\text{C}]$$