

Università degli Studi di Roma "La Sapienza" Corso di laurea in Ingegneria Clinica e Biomedica Corso di Fisica I

Dott.ssa M. C. Larciprete Prova di esame del 1 Febbraio 2019



1) Un uomo di massa m_U =80 kg attraversa una passerella di massa m_P = 40 kg e lunghezza L=15 m. Sapendo che la forza massima che l'appoggio B può sopportare è di 500 N, per quale distanza dell'uomo da A la passerella crollerà?



- **2)** Un corpo di massa 2kg giace su un tavolo orizzontale. Un proiettile avente massa di 30g lo colpisce giungendo con una velocità di 100 m/s e si conficca nel corpo. Dopo l'urto il corpo scorre sul tavolo per 1.5 m prima di fermarsi. Determinare la forza di attrito che agisce lungo questo tratto di tavolo.
- 3) Ad un paziente in posizione eretta viene misurata all'altezza dei piedi una pressione sanguigna di 170 mmHg. Si calcoli il valore della pressione all'altezza del cuore se la distanza tra i piedi ed il cuore è 1.2 m. Densità del mercurio ρ_{Hg} = 15.59 g/cm³; si consideri la densità del sangue uguale a quella dell'acqua.
- 4) Una macchina di Carnot reversibile preleva calore da una sorgente in cui etanolo allo stato liquido e vapore sono in equilibrio (a 78°C) ed utilizza come refrigerante una miscela acqua-ghiaccio (0°C). Calcolare la quantità di ghiaccio che fonde nel refrigeratore per ogni grammo di etanolo che condensa nella caldaia, ed il lavoro corrispondente prodotto dalla macchina. Calori latenti di evaporazione dell'etanolo a 78°C λ_{evap} =204 cal/g; calore latente di fusione del ghiaccio a 0°C λ_{fus} = 80 cal/g.
- **5)** Una mole di gas perfetto monoatomico inizialmente alla temperatura T_1 =300 K compie una trasformazione adiabatica reversibile che ne fa raddoppiare il volume. Si calcoli il lavoro ottenuto durante la trasformazione.

1) Equilibrio dei momenti calcolati rispetto al punto A:

$$\vec{M}_A = 0$$

$$m_U gx + m_P g \frac{L}{2} - R_B L = 0$$
 $x + \frac{R_B L - m_P g \frac{L}{2}}{m_U g} = 5.8m$

2) Dalla conservazione della quantità di moto si trova la velocità del sistema (m+M):

$$mv_{in} = (m+M)v_{fin}$$
 $v_{fin} = \frac{mv_{in}}{(m+M)}$

$$\frac{1}{2}(m+M)v_{fin}^{2} = F_{A}d \quad \text{da cui } F_{A} = \frac{1}{2}\frac{m^{2}}{(m+M)d}v_{in}^{2} = 1.5N$$

3) Per effetto della pressione idrostatica, si può scrivere questa relazione tra la pressione al cuore e la pressione ai piedi del paziente:

$$p_{piedi} = p_{cuore} + p_{idrostatica} = p_{cuore} + \rho_{sangue} gh$$
 con $\rho_{sangue} = \rho_{acqua} = 10^3 kg / m^3$
 $h = 1.2m$

$$p_{idrostatica} = 10^3 \frac{kg}{m^3} \cdot 9.81 \frac{m}{s^2} \cdot 1.2m = 11772 \frac{N}{m_2} = 88mmHg$$

$$p_{cuore} = p_{piedi} - p_{idrostatica} = p_{piedi} - \rho_{idrostatica} \approx 82mmHg$$

4) La condensazione di un grammo di vapore di etanolo corrisponde a $Q_{ass}=204cal$ (alla T_C=351.15K)

La quantità ceduta al refrigerante (alla T_F=273.15K) è:

$$Q_{ced} = \frac{\left|Q_{ass}\right|}{T_C} T_F = 158.7 cal$$

Che provocherà la fusione di $m = \frac{Q_{ced}}{\lambda_{FUS}} = 1.98g$

II lavoro prodotto $L=Q_{ass}-\left|Q_{ced}\right|=45.3cal=189.7J$

5) Il calore scambiato vale:

$$L = -\Delta U = c_v \left(T_1 - T_{fin} \right)$$

$$con$$

$$T_1 V_1^{\gamma - 1} = T_{fin} V_{fin}^{\gamma - 1}$$

$$L = c_v T_1 \left[1 - \left(\frac{V_1}{V_{fin}} \right)^{\gamma - 1} \right] = 1.38kJ$$