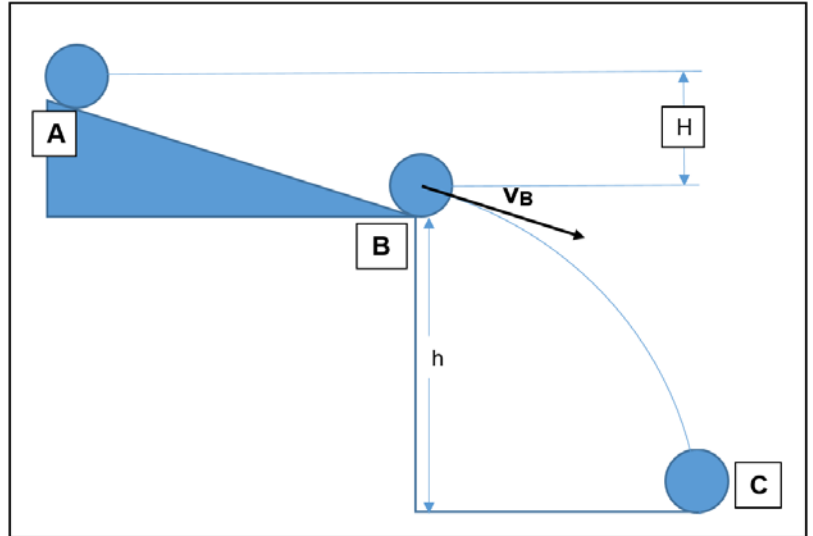


Prova scritta 9 Luglio 2018

Cognome e Nome matricola n.

Una sfera di massa $M = 600 \text{ kg}$ e raggio $r = 0.5 \text{ m}$ rotola senza strisciare su un piano inclinato di 10° e scende per un dislivello $H = 5 \text{ m}$ ($I_{\text{sfera}} = \frac{2}{5}Mr^2$). Terminato il piano inclinato, la sfera cade dal gradino di altezza $h = 60 \text{ m}$, arrestandosi nel punto C

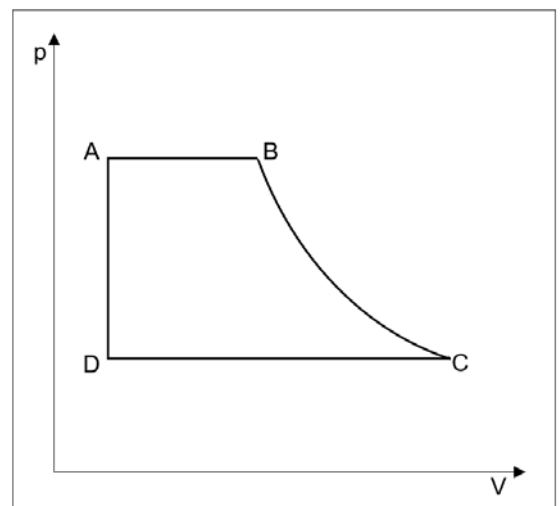


1 – Disegnare il diagramma di corpo libero della sfera lungo il piano inclinato

Determinare:

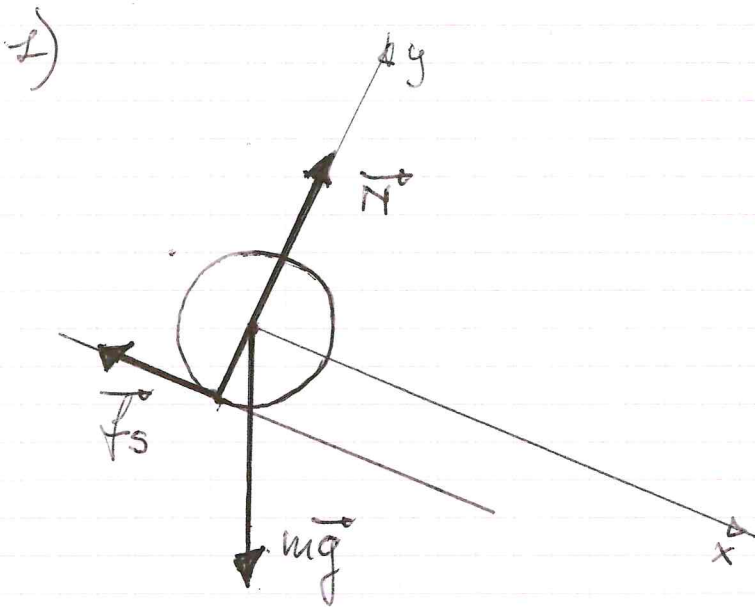
- 2 – il vettore velocità \mathbf{v}_B del centro di massa della sfera quando arriva al termine del piano inclinato
- 3 – la distanza X_C a cui arriva dalla base del gradino
- 4 – il tempo di caduta, dal punto B al punto C

Un gas perfetto biatomico esegue il ciclo reversibile mostrato in figura, a partire dallo stato A, in cui la pressione è di $8 \cdot 10^5 \text{ Pascal}$, il volume è di $25 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3$, la temperatura di 400 K . Il gas subisce inizialmente una trasformazione isobara fino a giungere alla temperatura $T_B = 1500 \text{ K}$. La trasformazione BC è adiabatica, durante la quale la pressione si dimezza.



Determinare:

- 5 – il numero di moli del gas.
- 6 – il volume negli stati B e C;
- 7 – la temperatura negli stati C e D;
- 8 – il lavoro svolto complessivamente nel ciclo
- 9 – il rendimento del ciclo.



2)

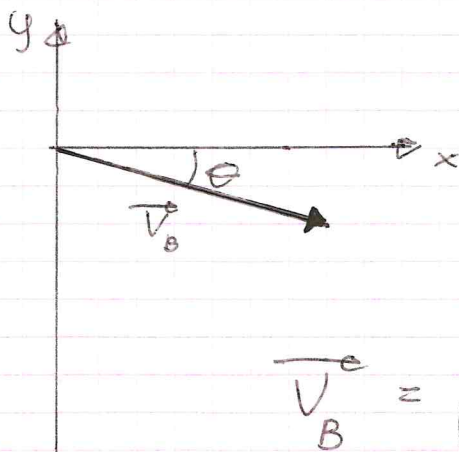
$$mgH = \frac{1}{2} m v_{cm}^2 + \frac{1}{2} I \omega^2$$

$$\omega = \frac{v_{cm}}{r} \quad \text{puro rotolamento}$$

$$mgH = \frac{1}{2} m v_{cm}^2 + \frac{1}{2} \frac{I}{r^2} v_{cm}^2$$

$$v_{cm}^2 = \frac{2gH}{\left(1 + \frac{I}{mr^2}\right)} = \frac{10}{7} gH = 70 \left(\frac{m/s}{s}\right)^2$$

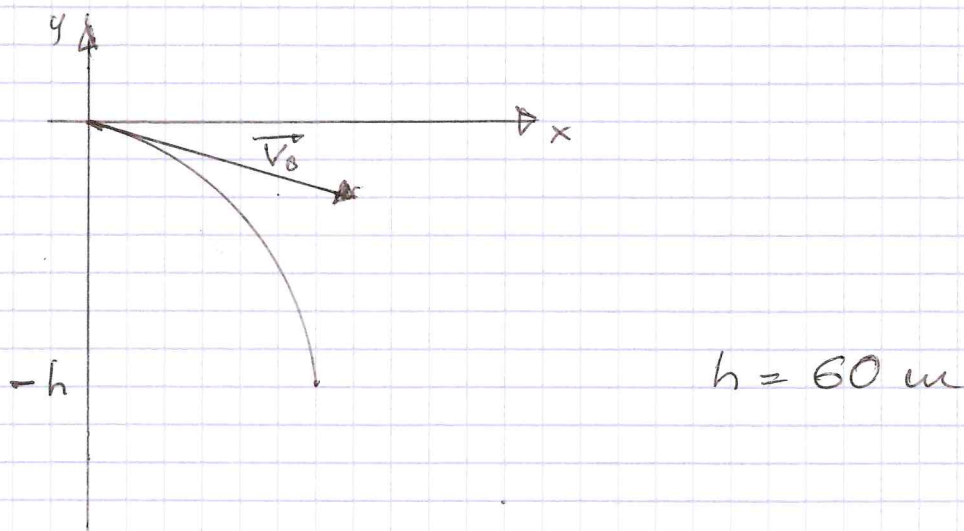
$$v_{cm} = v_B = 8.37 \text{ m/s}$$



$$v_{Bx} = v_B \cos(-10^\circ) = 8.243 \text{ m/s}$$

$$v_{By} = v_B \sin(-10^\circ) = -1.453 \text{ m/s}$$

$$\vec{v}_B = (8.243 \hat{x} - 1.453 \hat{y}) \text{ m/s}$$



3) Leggi orarie
$$\begin{cases} x = v_{Bx} t \\ y = -\frac{1}{2} g t^2 + v_{By} t \end{cases}$$

All' arrivo a terra $t = t^*$

$$\begin{cases} x_c = v_{Bx} t^* \\ -60 = -\frac{1}{2} g (t^*)^2 + v_{By} t^* \end{cases}$$

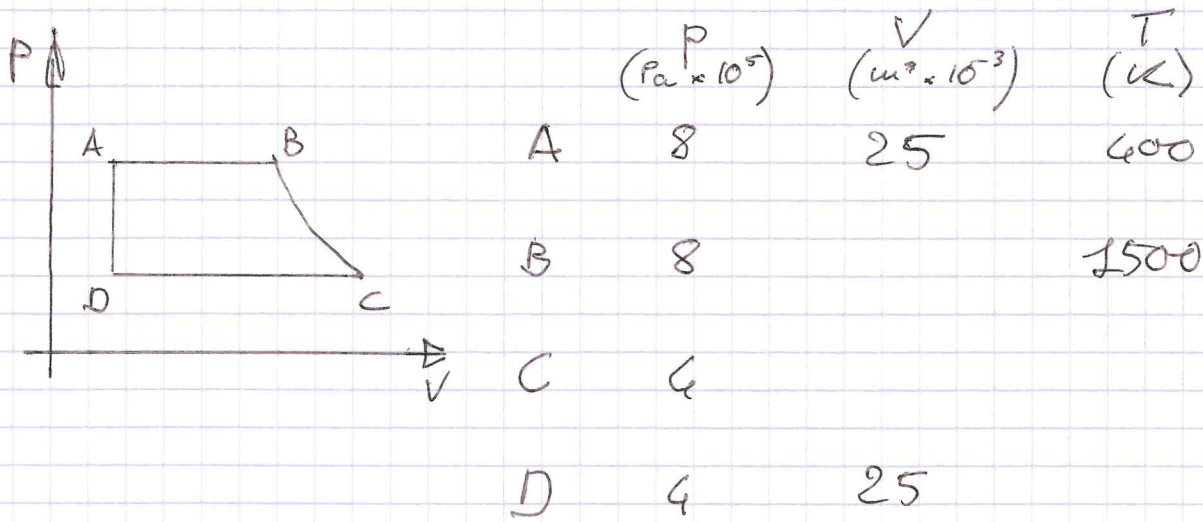
$$\begin{cases} t^* = \frac{x_c}{v_{Bx}} \\ \frac{1}{2} \frac{g}{v_{Bx}^2} x_c^2 - \frac{v_{By}}{v_{Bx}} x_c - 60 = 0 \end{cases}$$

$$g x_c^2 - 2 v_{Bx} v_{By} x_c - 120 v_{Bx}^2 = 0$$

$$x_c = \frac{v_{Bx} v_{By} \pm \sqrt{v_{Bx}^2 v_{By}^2 + 120 v_{Bx}^2 g}}{g}$$

$$= \frac{-11.937 \pm 282.930}{9.8} = \begin{cases} 27.65 \text{ m} \\ -30.09 \text{ m} \end{cases}$$

4)
$$t^* = \frac{x_c}{v_{Bx}} = 3.354 \text{ s}$$



	ΔU (J)	L (J)	Q (J)
AB	+	+	+
BC	-	+	0
CD	-	-	-
DA	+	0	+

5) $n = \frac{P_A V_A}{R T_A} = 6.017 \text{ mol}$

6)
$$V_B = \frac{n R T_B}{p_B} = n R T_B \frac{V_A}{n R T_A} = V_A \frac{T_B}{T_A}$$

$$= 25 \cdot \frac{1500}{400} = 93.75 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3$$

Adiabatica BC :

$$p V^\gamma = \text{const} \quad \text{con } \gamma = \frac{7}{5}$$

(gas biatomic)

$$P_B V_B^{\gamma} = P_C V_C^{\gamma}$$

$$V_C^{\gamma} = V_B^{\gamma} \frac{P_B}{P_C}$$

$$V_C = V_B \left(\frac{P_B}{P_C} \right)^{\frac{1}{\gamma}} \quad P_C = \frac{1}{2} P_B$$

$$= 93.75 \cdot 2^{\frac{5}{7}}$$

$$= 93.75 \cdot 1.661 = 153.8 \cdot 10^{-3} \text{ m}^3$$

$$7) \quad T_C = \frac{P_C V_C}{nR} = 1230 \text{ K}$$

$$T_D = \frac{P_D V_D}{nR} = 200.0 \text{ K}$$

$$8) \quad L_{AB} = P_A (V_B - V_A) = 55000 \text{ J}$$

$$L_{BC} = -\Delta U_{BC}$$

$$= -n C_V (T_C - T_B) = 33750 \text{ J}$$

$$L_{CD} = P_C (V_A - V_C) = -51520 \text{ J}$$

$$L_{TOT} = 37230 \text{ J}$$

$$9) \quad Q_{AB} = n C_P (T_B - T_A)$$

$$= 6.017 \cdot \frac{7}{2} \cdot 8.31 \cdot (1500 - 400)$$

$$= 1.925 \cdot 10^5 \text{ J}$$

$$\begin{aligned} Q_{DA} &= \Delta U_{DA} = n C_V (T_A - T_D) \\ &= 6.017 \cdot \frac{5}{2} \cdot 8.31 \text{ J} (400 - 200) \\ &= 25000 \text{ J} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} Q_{\text{ans}} &= Q_{AB} + Q_{DA} = \\ &= (1.925 + 0.25) \cdot 10^5 = 217500 \text{ J} \end{aligned}$$

$$\eta = \frac{W_{\text{tot}}}{Q_{\text{ans}}} = 0.171$$