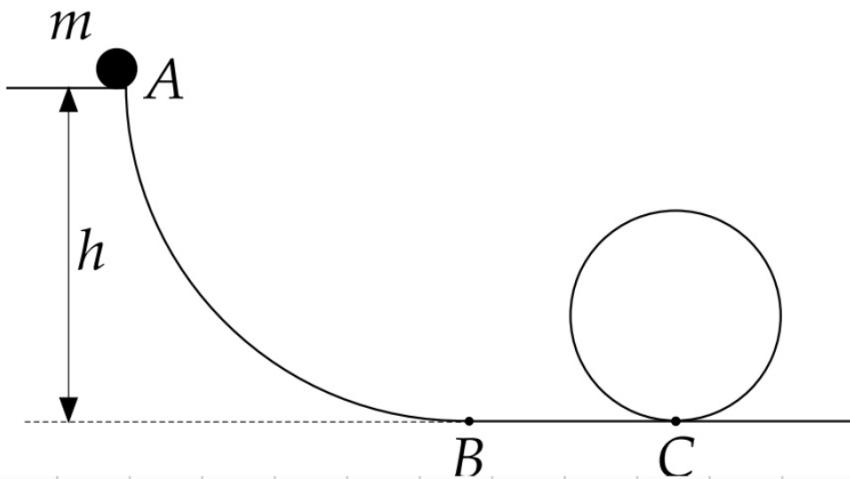


- (a) Un corpo puntiforme di massa  $m$  viene lasciato scivolare da fermo dal punto  $A$ , ad un'altezza  $h$  dal suolo, lungo il tratto curvo  $AB$ . Nel punto  $C$  il corpo entra in una guida circolare di raggio  $R$ . Calcolare il valore minimo di  $h$  in funzione degli altri parametri del sistema affinché il corpo possa compiere il giro completo della guida circolare senza mai staccarsi da essa nei seguenti casi:

- la superficie di tutto il percorso è liscia (senza attrito);
- il tratto rettilineo  $BC$ , di lunghezza  $2R$ , è scabro con coefficiente di attrito dinamico  $\mu = 0.3$ , mentre il resto del percorso non presenta attrito.



SENZA ATTRITO

prendo il punto  $C$  come  
punto di riferimento  
per il calcolo dell' $E_p$

$$\Rightarrow E_p = 0$$

$$E_{mc} = \frac{1}{2} m v_c^2$$

$$E_{mc} = mgh$$

punto di  
riferimento

$$\cancel{mgh = \frac{1}{2}mv_c^2}$$

$$v_c^2 = 2gh$$

per fare il giro completo  
devo avere che  $v_c > \sqrt{5gl}$   
 $\sqrt{5gl}$   $\Rightarrow$  velocità minima da  
dare ad un pendolo per  
compiere l'intero arco di circonferenza

$$v_c > \sqrt{5gl}$$

$$v_c = \sqrt{2gh}$$

$$\cancel{\sqrt{2gh} = \sqrt{5gl}}$$

$$h = \frac{5}{2}l$$

me fachè mi trovo  
in una conferenza  
avrei che le lunghezze  
del filo corrisponde al  
loggio R delle conferenze

$$h = \frac{1}{2} R$$

Con ottutto  $B_C (2R)$

$$V_B^2 = 2gh$$

TRAITTO  $B_C$  con ottutto

$$\tilde{E}_{mB} = \frac{1}{2} m V_B^2$$

$$\tilde{E}_{mc} = \frac{1}{2} m V_C^2$$

$$\Delta E_M = \frac{1}{2} m V_C^2 - \frac{1}{2} m V_B^2$$

$$DE_m = d_{NC}$$

$$d_{NC} = F_{ds} \cos \alpha$$

$$F - \mu d mg \quad \alpha = 180^\circ$$

$$d_{NC} = -\mu d mg \cos \alpha \cdot 2R$$

$$\frac{1}{2} m v_c^2 - \frac{1}{2} m v_B^2 = -\mu d mg \cos \alpha \cdot 2R$$

$$\frac{v_c^2}{1} = -\mu d g \cos \alpha R + \frac{v_B^2}{B}$$

$$\frac{1}{1} = -\mu d g \cos \alpha R + 2gh$$

$$\frac{1}{1} = 2g(h - 2\mu d \cos \alpha R)$$

$$V_c > \sqrt{5g}l$$

$$\sqrt{2g(h - \mu d R)} = \sqrt{5g}l$$

$$2h - 2\mu d R = 5l$$

$$h = \frac{5l - 2\mu d R}{2}$$

$$h = \frac{5}{2}l - \mu d R$$

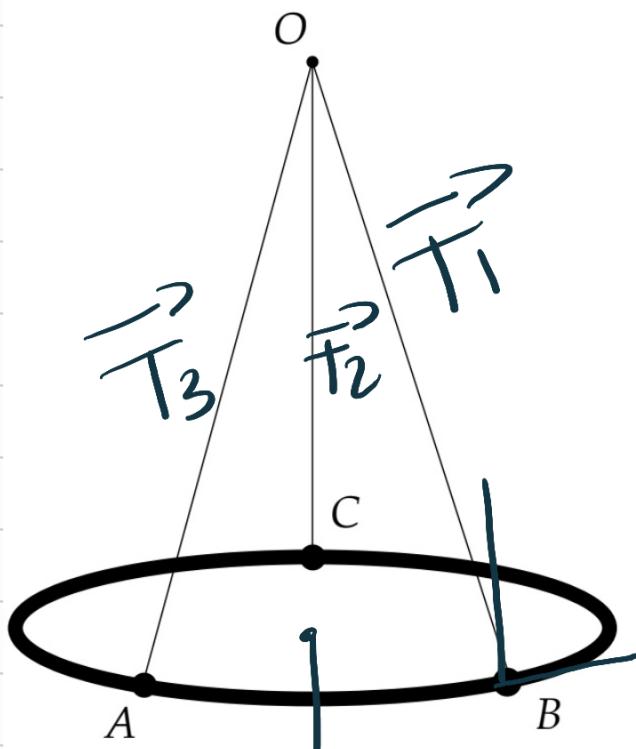
$$m_e e = R$$

$$h = \frac{5}{2}R - \mu d R$$

$$= R(5/2 - \mu d)$$

$$= R(5/2 - 0.3)$$

- (b) Una lampada a sospensione è costituita da un anello omogeneo di massa  $M = 3$  kg e raggio  $R = 50$  cm, supportato da tre identici fili di massa trascurabile lunghi  $l = 1$  m, agganciati a tre punti equidistanti  $A$ ,  $B$  e  $C$  posti sull'anello e a un quarto punto comune  $O$  posto sulla verticale passante per il centro di massa, come mostrato nella figura. Calcolare la tensione in ciascun filo una volta agganciata la lampada per il punto di sospensione.



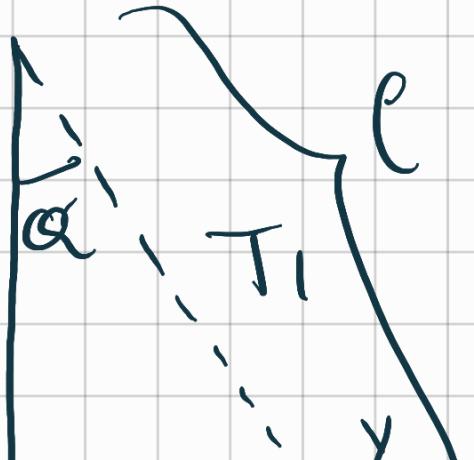
$\vec{mg}$

$$\vec{T}_1 + \vec{T}_2 + \vec{T}_3 = Mg$$

$$|T_1| = |T_2| = |T_3| = Mg$$

→ pk equidistanti

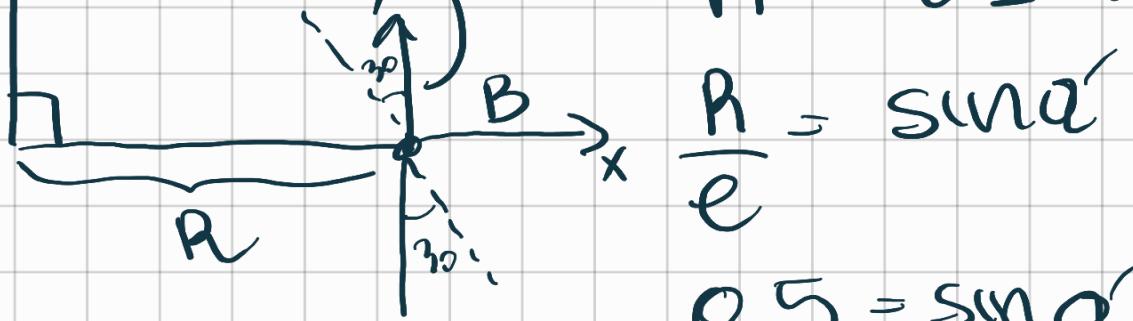
Studio  $T_1$



$$l = 1 \text{ m}$$

$$h = 0,5 \text{ m}$$

$$R = l \sin \alpha$$



$$\frac{R}{e} = \sin \alpha'$$

$$0.5 = \sin \alpha'$$

$$\alpha = 30^\circ$$

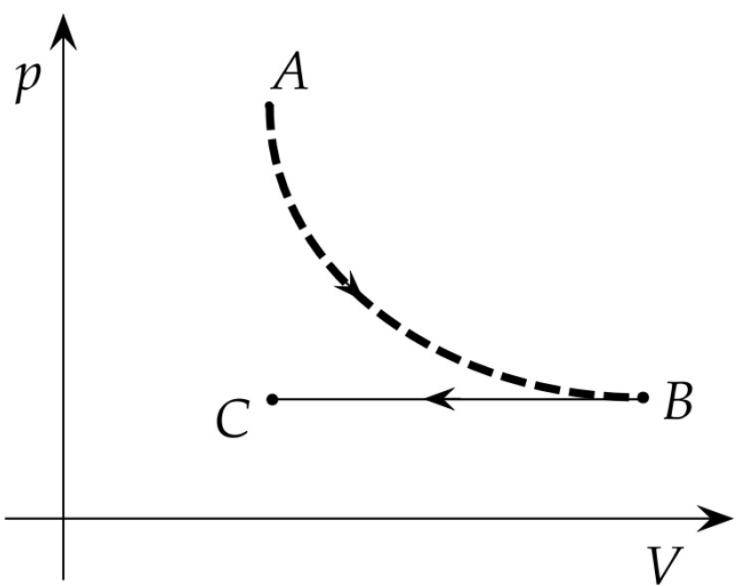
$$T_y = T \cos \alpha$$

$$T \cos \alpha = \frac{mg}{3}$$

$$T = \frac{mg}{3 \cos \alpha} = \frac{2mg}{3\sqrt{3}} = \frac{2 \cdot 3g}{3\sqrt{3}}$$

$$= \frac{20}{1.73} = 11.56 \text{ N}$$

- (c) Una mole di gas perfetto biatomico alla temperatura  $T = 300 \text{ K}$  compie un'espansione isoterma *irreversibile* (rappresentata dalla linea tratteggiata in figura), triplicando il suo volume iniziale dallo stato  $A$  allo stato  $B$ . Durante questa espansione il gas compie un lavoro  $L$  pari al 30% in meno rispetto a quello che avrebbe compiuto attraverso una isoterma reversibile tra gli stessi stati. Successivamente viene eseguita una compressione isobara reversibile sino a riottenere il volume iniziale nello stato  $C$ . Calcolare il calore totale  $Q$  scambiato dal gas e la variazione di entropia  $\Delta S$  subita da esso durante la trasformazione. [ $R = 8,3 \text{ J}/(\text{mole K})$ ]



TRANSITORE

$$\Delta U = dQ - dL$$

ISOTERMA  $\Delta U = 0$

$$dQ = dL$$

$$dQ = nRT \ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right)$$

$$V_B = 3V_A \\ n=1$$

$$nRT \ln 3 = 2735 \text{ J}$$

$$\Delta U = Q - L + \ln 3 =$$

$$= 1914 \text{ J}$$

## CALCOLO ENTROPIA GAS

→ Entropia è f<sub>2</sub> di stato

quindi per calcolarla

devo solo sapere lo

stato iniziale e quello

finale ma non mi serve

la formula per trasformazione

↳ TUTTE le trasformazioni

da A a B hanno le  
stesse entropie

$$\Delta S = \int \frac{\Delta Q}{T}$$

sfrutto l'isocore A → C

$$\Delta S = \int \frac{nC_V dT}{T} = nC_V \ln \frac{T_C}{T_A}$$

$$P_C V_C = NRT_C$$

$$P_B = P_C$$

$$T_C = \frac{P_C V_C}{N\bar{R}}$$

$$T_C = \frac{P_B V_C}{N\bar{R}}$$

$$P_B V_B = NRT_B$$

$$P_B = \frac{NRT_B}{V_B}$$

$$V_B = 3V_A$$

$$V_C = V_A$$

$$T_B = T_A$$

$$T_C = \frac{NRT_B}{V_B} \cdot \frac{V_C}{N\bar{R}}$$

$$T_C = \frac{T_A}{V_B} \cdot V_C \Rightarrow T_C = \frac{T_A}{3V_A} \cdot V_A$$

$$T_C = \frac{T_A}{3}$$

$$\Delta S = \int \frac{nC_V dT}{T} = nC_V \ln \frac{T_C}{T_A} =$$

$$n = 1 = C_V \ln \left( \frac{T_A}{T_C} \cdot T_A \right)$$

$$= C_V \ln \left( \frac{V_1}{V_2} \right)$$

$$= 58.3 \text{ J/K} (-1.09)$$

$$= -22.7 \text{ J}$$

$$\Delta S_{\text{isot}} = \frac{2735}{300} = 9.11 \text{ J}$$

$$\Delta Q_{\text{isobaric}} = n c_p \Delta T$$

$$\begin{aligned} n &= 1 & = 71 \text{ J/K} (T_C - T_B) \\ T_B &= 300 \text{ K} & | \\ T_C &= 100 \text{ K} & | \\ & & = 71 \text{ J} (-200) \\ & & = -5810 \end{aligned}$$

$$\Delta S_{\text{isot}} = \frac{\Delta Q}{T} = \frac{-5810}{100} = -58.1 \text{ J}$$

$$58.1 \text{ J} - \underbrace{22.7 \text{ J} - 9.11}_{31.81} = 26.29 \text{ J}$$

$$\Delta s > 0$$

