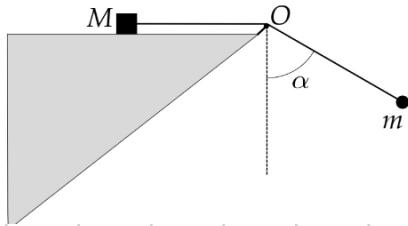


- (a) Un corpo di massa $M = 2 \text{ kg}$ è poggiato su un piano orizzontale scabro ($\mu_s = 1$). Al corpo è collegato, tramite un filo ideale (inestensibile e di massa trascurabile) passante per il perno fisso O , una massa puntiforme m (vedi figura). Quest'ultima è tenuta inizialmente in quiete a un angolo $\alpha = \pi/3$ rispetto alla verticale, quindi viene lasciata libera di muoversi. Calcolare il massimo valore di m per cui il corpo M permane in quiete.



Corpo 1

lungo x

$$-F_A + T = 0$$

lungo y

$$mg = N$$

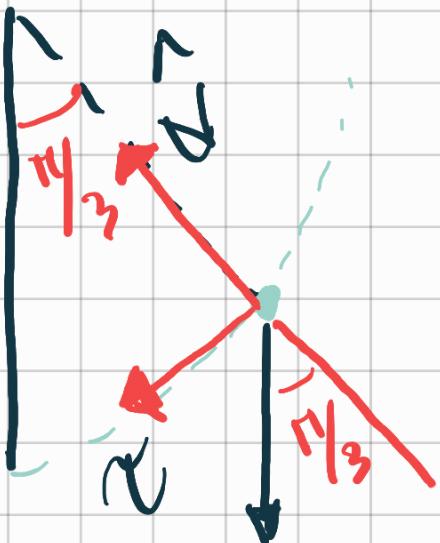
$$g \approx 9.81$$

$$T = +F_A$$



$$MgN = \mu_s mg$$

Corpo 2



lungo \vec{r}

$$m\ddot{r} = -mg \sin \frac{\pi}{6}$$

lungo \vec{v}

$$-mg \cos \frac{\pi}{6} + \vec{T} = ma \vec{v}$$

A

B

Assumo B come

Punto o potenziali
nullo

$$E_{MB} = \frac{1}{2} m v^2 B$$

PARTO DA FERMO ($v_A = 0$)

$$E_{MA} = mgh_A$$

$$h = l - l \cos \alpha / 6 = l(1 - \cos \alpha / 3)$$

$$= mg l (1 - \cos \alpha / 3)^{1/2}$$

$$= \frac{1}{2} m g l$$

$$\cancel{\frac{1}{2} m v_B^2} = \cancel{\frac{1}{2} m g l} \quad v_B^2 = gl$$
$$v_B = \sqrt{gl}$$

$$a_B = \frac{v_B^2}{l} \Rightarrow g$$

calcolo + su verticale

$$\Rightarrow \cos(0) = 1$$

$$-mg + T = m a_B$$

$$-m_2g + \mu s M_1 g = m_2 g$$

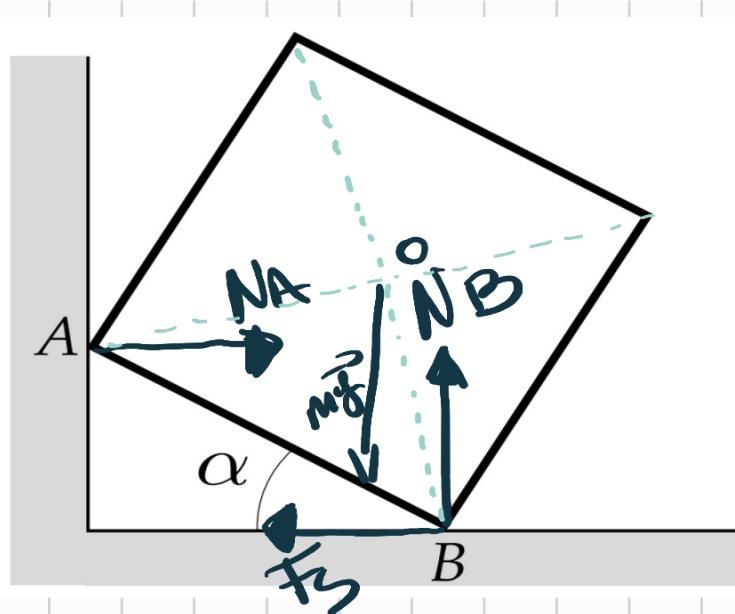
$$\cancel{\mu s m_1 g} = \cancel{m_2 g} + \cancel{m_2 g}$$

$$\mu s m_1 = 2 m_2$$

$$\frac{\mu s m_1}{2} = m_2$$

$$m_2 = 1 \text{ Kg}$$

- (b) Una piastra quadrata omogenea di massa $M = 1 \text{ kg}$ viene posta in contatto con una parete verticale perfettamente liscia e un piano orizzontale scabro come mostrato in figura, dove $\alpha = \pi/6$. Calcolare il valore minimo del coefficiente di attrito statico necessario per garantire l'equilibrio statico della piastra e le corrispondenti reazioni vincolari.



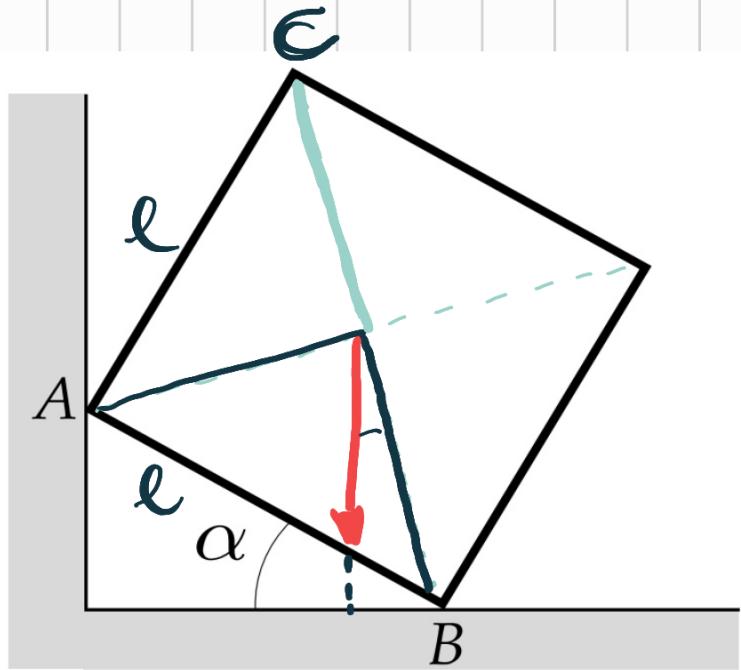
$$N_A = F_S$$

$$N_B = mg$$

$$F_S \geq \mu_d N_B$$

$$= \mu_d mg$$

CALCOLO MOMENTI



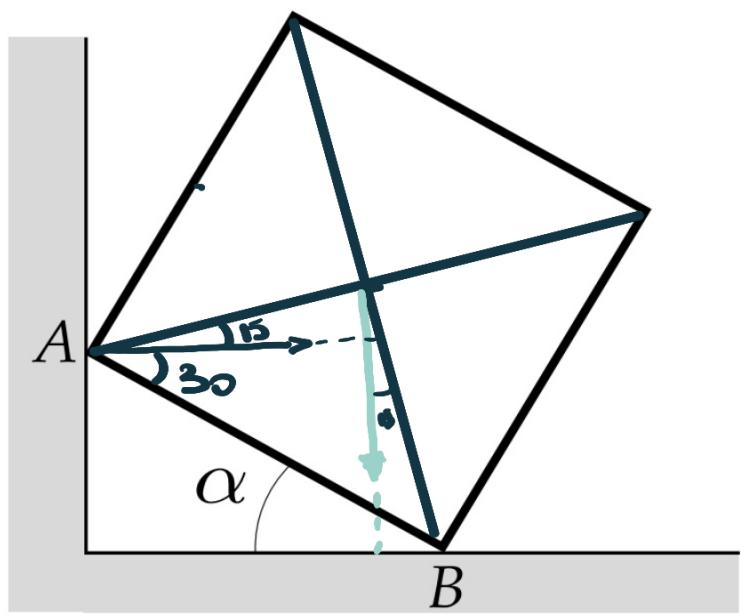
BC

$$\text{IPOTENUSA}$$

$$BC = \sqrt{AC^2 + AB^2}$$

$$BC = \sqrt{2}e^2$$

$$BC = e\sqrt{2}$$



$$M \cdot mg = l \sqrt{2} \cdot mg \sin 15$$

$$M \cdot N_A = l \cdot N_A \sin 30$$

$$\frac{1}{2} l \sqrt{2} mg \sin 15 = N_A \sin 30$$

$$\frac{1}{2} \sqrt{2} mg \sin 15 = N_A \sin 30$$

$$\frac{\frac{1}{2} \sqrt{2} mg \sin 15}{\sin 30} = N_A$$

$$N_A = \mu_d mg$$

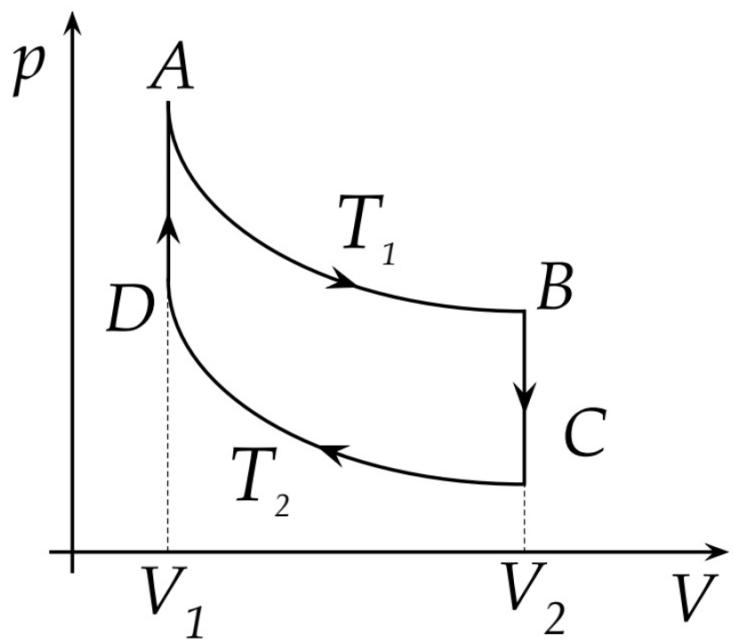
$$\frac{\sqrt{2} mg \sin 15}{2 \sin 30} = \mu_d mg$$

$$0.36 = \mu_d$$

2.05

$$0.36 = \mu d$$

- (c) Una mole di gas perfetto monoatomico compie la trasformazione ciclica reversibile $ABCD A$ illustrata nella figura. Le trasformazioni AB e CD sono due isoterme rispettivamente alle temperature T_1 e T_2 , mentre le trasformazioni BC e DA sono isocore. Calcolare il rendimento del ciclo in funzione dei rapporti T_2/T_1 e V_2/V_1 .



$$\begin{aligned} Q_{BC} &= ncv \Delta T \\ &= ncv (\bar{T}_C - \bar{T}_B) < 0 \end{aligned}$$

$$Q_{DA} = ncv (\bar{T}_A - \bar{T}_D) > 0$$

$$Q_{AB} = nRT_1 \ln \frac{V_B}{V_A}$$

$$V_A < V_D \rightarrow Q_{CD}$$

$$\alpha_{CD} = nRT_2 \ln \frac{V_D}{V_C}$$

$$V_C > V_D \quad Q_{CD}$$

$$\eta = 1 - \frac{\alpha_{CD}}{\alpha_{ASS}}$$

$$\frac{\alpha_{CD}}{\alpha_{ASS}} = \frac{nRT_2 \ln \frac{V_D}{V_C} + ncv(T_C - T_B)}{nRT_1 \ln \left(\frac{V_B}{V_A} \right) + ncv(T_A - T_D)}$$

$$T_A = T_B = T_1$$

$$T_C = T_D = T_2$$

$$\frac{nRT_2 \ln \frac{V_D}{V_C} + ncv(T_2 - T_1)}{nRT_1 \ln \left(\frac{V_B}{V_A} \right) + ncv(T_1 - T_2)}$$

$$= T_2 \ln \frac{V_D}{V_C} + \frac{3}{2} (T_2 - T_1)$$

$$T_1 \ln \frac{V_B}{V_A} + \frac{3}{2} k (\bar{T}_1 - T_2)$$

$$V_B = V_C = V_2$$

$$V_A = V_D = V_1$$

$$= T_2 \ln \frac{V_1}{V_2} + \frac{3}{2} k (\bar{T}_2 - T_1)$$

$$\bar{T}_1 \ln \frac{V_2}{V_1} + \frac{3}{2} k (\bar{T}_1 - T_2)$$

$$\frac{T_2}{T_1}$$

$$\frac{V_2}{V_1}$$

$$= \frac{3}{2} T_1 \left(\frac{T_2}{T_1} - 1 \right) - T_2 \ln \frac{V_2}{V_1}$$

$$T_1 \ln \frac{V_2}{V_1} + T_1 \left(1 - \frac{T_2}{T_1} \right)$$

$$= \frac{3}{2} T_1 \left(\frac{T_2}{T_1} - 1 \right) - T_2 \ln \frac{V_2}{V_1}$$

$$T_1 \left(\ln \frac{V_2}{V_1} + 1 - \frac{T_2}{T_1} \right)$$

