



----- SOLUZIONI -----

ESERCIZIO 1

$$F_{\text{attrito}} = -\mu mg \quad \Rightarrow \quad a = \frac{F_{\text{attrito}}}{m} = -\mu g = \text{cost} \quad (\text{moto uniformemente accelerato})$$

$$\begin{cases} s(t) = v_0 t - \frac{1}{2} \mu g t^2 \\ v(t) = v_0 - \mu g t \end{cases} \quad t = t_S \Rightarrow \begin{cases} s(t_S) = D = v_0 t_S - \frac{1}{2} \mu g t_S^2 \\ v(t_S) = 0 = v_0 - \mu g t_S \end{cases} \Rightarrow D = \frac{1}{2} \mu g t_S^2 \Rightarrow \mu = 0.06$$

ESERCIZIO 2

Equazioni del moto per le due masse:

$$\begin{cases} m_1 a = T - m_1 g \sin \alpha - \mu_d m_1 g \cos \alpha \\ m_2 a = m_2 g - T \end{cases} \Rightarrow a = \frac{m_2 - m_1 \sin \alpha - \mu_d m_1 \cos \alpha}{m_2 + m_1} g$$

Essendo poi il moto uniforme $\Rightarrow a = 0 \Rightarrow m_2 = m_1 (\sin \alpha + \mu_d \cos \alpha) = 3.8 \text{ kg}$

ESERCIZIO 3

$$E_i = E_f \quad \Rightarrow \quad \frac{1}{2} m_s v_i^2 - G \frac{m_s M_T}{R_T} = \frac{1}{2} m_s v_f^2 - G \frac{m_s M_T}{R_{OG}} = -\frac{1}{2} G \frac{m_s M_T}{R_{OG}} \quad \Rightarrow$$
$$\Rightarrow \quad v_i^2 = \left[2GM_T \left(\frac{1}{R_T} - \frac{1}{2R_{OG}} \right) \right]$$

Considerando che un satellite in orbita geostazionaria (circolare di raggio R_{OG}) ha lo stesso periodo di rivoluzione della Terra ($T=24h$), dalla terza legge di Keplero si ha:

$$\frac{R_{OG}^3}{T^2} = G \frac{M_T}{4\pi^2} \quad \Rightarrow \quad R_{OG} = 4.22 \cdot 10^4 \text{ km} \quad \Rightarrow \quad v_i = 10.76 \text{ km/s}$$

ESERCIZIO 4

In condizioni di reversibilità il gas contenuto in A fa il minimo lavoro indispensabile a comprimere B.

a)

$$L_{AB} = nC_v(T_B - T_0) \quad ; \quad T_B = T_0 \left(\frac{p_0}{p_B} \right)^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} = 466 \text{ K} \quad \Rightarrow \quad L_{AB} = 1.2 \cdot 10^4 \text{ J}$$

b)

$$V_A = 2V_0 - V_B = V_0 \left[2 - \left(\frac{p_0}{p_B} \right)^{\frac{1}{\gamma}} \right] \quad ; \quad T_A = T_0 \frac{p_B}{p_0} \left[2 - \left(\frac{p_0}{p_B} \right)^{\frac{1}{\gamma}} \right] = 1334 \text{ K}$$

essendo V_0 il volume iniziale di ciascun gas.

$$Q = \frac{3}{2} nR(T_B - T_0) + \frac{3}{2} nR(T_A - T_0) = 89.7 \text{ kJ}$$