

SOLUZIONE SINTETICA

Università di Trieste A.A. 2019/2020 Lauree Triennali in Ingegneria **A**

FISICA GENERALE 1, Prova Scritta, 25.01.2021

Cognome VITALE Nome LORENZO CdS:

Istruzioni:

Per ciascuna domanda rispondere fornendo solo il risultato finale: la grandezza incognita espressa simbolicamente in funzione delle grandezze date, e poi il corrispondente risultato numerico, con il corretto numero di cifre significative e con le unità di misura appropriate. Fare attenzione ai segni nelle risposte numeriche.

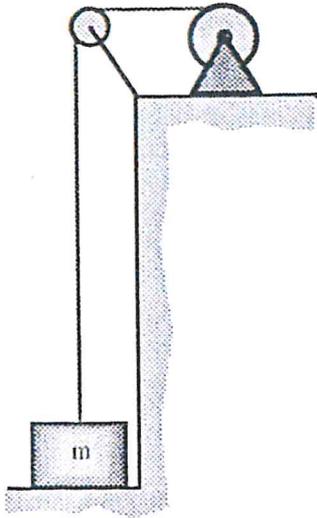


Fig. 1

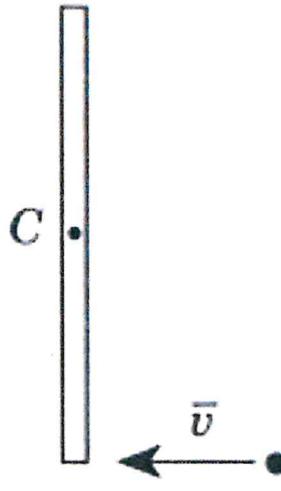


Fig. 2

In rosso → TEMA (B)

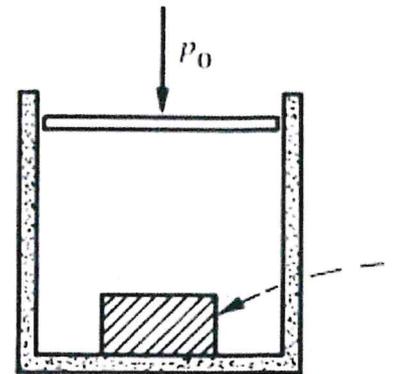


Fig. 3

Problema 1. Un argano ideale di massa $M = 3.0 \cdot 10^3$ kg poggia su un piano orizzontale con attrito statico e solleva un corpo di massa $m = 500$ kg (fig.1). Il processo di sollevamento avviene con moto ad accelerazione costante di modulo $a = 1.5$ m/s² in cui il corpo, inizialmente fermo, raggiunge una velocità finale incognita e un'altezza $h = 20$ m.

a. Disegnare i due diagrammi a corpo libero per il corpo e per l'argano e calcolare la tensione T della fune ideale durante il moto.

4

$T = |\vec{T}| = |\vec{T}'| = |\vec{F}_{as}|$ Proietto -
 $[\sum \vec{F} = m\vec{a} \quad \vec{T} + m\vec{g} = m\vec{a} \text{ lungo } y \dots]$
 $T = m(g+a) = 5.7 \cdot 10^3 \text{ N}$
 $6.2 \cdot 10^3 \text{ N (B)}$

b. Calcolare la potenza media P erogata dal motore dell'argano durante il moto del corpo fino all'altezza $h = 20$ m.

3

$$P = \frac{L_{\text{arg}}}{\Delta t} \quad \text{oppure } \Delta k = L_{\text{arg}} + L_{\text{mg}} \quad P = \frac{L_{\text{arg}}}{\Delta t} = \frac{m(a+g)h}{\Delta t} = m(g+a) \sqrt{\frac{ah}{2}} = 22 \text{ kW}$$

31 kW

c. Se il coefficiente di attrito statico tra l'argano e il suolo è $\mu_s = 0.40$; determinare il valore massimo dell'accelerazione del corpo a_{max} per cui l'argano rimanga fermo sul piano di appoggio mentre solleva il corpo.

3

$$F_{As}^{\text{max}} = \mu_s Mg$$

$$T_{\text{max}} = F_{As}^{\text{max}}$$

$$ma_{\text{max}} = T_{\text{max}} - mg$$

$$a_{\text{max}} = g \left(\mu_s \frac{M}{m} - 1 \right) = 14 \text{ m/s}^2$$

14 m/s²

Problema 2. Un'asta omogenea di massa $M = 1.2 \text{ kg}$ e lunghezza $L = 20 \text{ cm}$, posta verticalmente, può ruotare senza attrito attorno ad un asse passante per il suo centro C e perpendicolare all'asta (fig.2). Un proiettile di massa $m = M/3$, che si muove con velocità costante \vec{v} perpendicolare all'asta avente il verso indicato in figura e modulo $v = 15 \text{ m/s}$, colpisce l'asta perpendicolarmente in un estremo e vi rimane attaccato. 25

a. Calcolare, rispetto all'asse passante per C , il momento di inerzia dell'asta (I_0) prima dell'urto e del sistema asta proiettile conficcato in rotazione (I_1) dopo l'urto.

3

$$I_0 = \frac{1}{12} M L^2 = 4.0 \cdot 10^{-3} \text{ kg} \cdot \text{m}^2$$

$$I_1 = I_0 + m(L/2)^2 = 8.0 \cdot 10^{-3} \text{ kg} \cdot \text{m}^2$$

b. Calcolare la velocità angolare con cui si mette in rotazione il sistema dopo l'urto;

4

Si conserva L_z^c
3 asse fissodi
rotazione attorno a C

$$\omega_{ZF} = \frac{m(L/2)v}{I_1} = \frac{v}{L} = 75 \text{ rad/s}$$

$1.3 \cdot 10^2 \text{ rad/s}$

c. Calcolare la variazione di energia cinetica del sistema asta-proiettile nell'urto.

3

$$\Delta K = \frac{1}{2} I_1 \omega_F^2 - \frac{1}{2} m v^2 = -22 \text{ J}$$

-62 J

negative
perché è
dissipate

Problema 3. Il recipiente adiabatico di fig. 3 è munito di un pistone mobile, di massa trascurabile, anch'esso adiabatico. Esso si trova in un ambiente a pressione costante incognita p_0 e contiene $n = 1.00 \text{ mol}$ di gas perfetto **biatomico** alla temperatura $T_0 = 300 \text{ K}$. Ad un certo punto viene introdotto nel recipiente un corpo solido di capacità termica $C_1 = 5.00 \text{ cal/K}$ e temperatura $T_1 = 800 \text{ K}$. Ha luogo uno scambio termico tra il gas ed il corpo finché il sistema raggiunge una nuova condizione di equilibrio. Supponendo assenti gli scambi di calore con l'esterno si determinino:

a. le variazioni di energia interna ΔU_0 del gas e ΔU_1 del corpo;

$C_p = \frac{7}{2} R$
 $C_v = \frac{5}{2} R$

Trovo prima T_{eq} confg. $Q_{scambiati} \quad Q_{gas} + Q_{sol} = 0 \quad m c_p \Delta T_{gas} + C_1 \Delta T_{sol} = 0$
 $T_{eq} = \frac{m c_p T_0 + C_1 T_1}{m c_p + C_1} \quad T_{eq} = 503 \text{ K} \quad 492 \text{ K}$

4

$$\Delta U_0 = n c_v \Delta T_{gas} = +4.34 \text{ kJ} \quad 4.59 \text{ kJ}$$

$$\Delta U_1 = C_1 \Delta T_{sol} = -6.09 \text{ kJ} \quad -6.45 \text{ kJ}$$

b. il lavoro compiuto dal gas sull'ambiente;

Due modi:

1) Cont. solo il gas

$$W = Q_{gas} - \Delta U_0 = +1.75 \text{ kJ} \quad +1.86 \text{ kJ}$$

2) Sistema $\Delta U_{sist} = \Delta U_0 + \Delta U_1 = (Q_{gas} + Q_{sol}) - (W_{gas} + W_{sol})$

c. le variazioni di entropia del gas ΔS_0 e del corpo ΔS_1 spiegandò brevemente con quali processi termodinamici è stato eseguito il calcolo.

3

$$\Delta S_0 = \int_{T_0}^{T_{eq}} \left(\frac{\delta Q}{T} \right)_{rev} = \int_{T_0}^{T_{eq}} \frac{m c_p dT}{T} = m c_p \ln \frac{T_{eq}}{T_0} = 15.4 \text{ J/K}$$

166 J/K

$$\Delta S_1 = \int_{T_1}^{T_{eq}} \left(\frac{\delta Q}{T} \right)_{rev} = \int_{T_1}^{T_{eq}} \frac{C_1 dT}{T} = C_1 \ln \frac{T_{eq}}{T_1} = -9.46 \text{ J/K}$$

-10.2 J/K