



12/2/2010

ore 9:00

FISICA (appello 3)

Proff. Ciucci, Della Valle, Magni, Nisoli, Polli, Torricelli

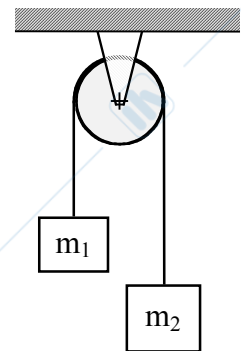
1) Un oggetto puntiforme viene lanciato, con velocità iniziale v_0 verso l'alto, su un piano scabro, inclinato di un angolo α rispetto all'orizzontale. Il coefficiente di attrito dinamico è μ_D . Trascurando l'effetto dell'attrito statico, si calcoli:

- la massima quota raggiunta dall'oggetto,
- la velocità con cui torna al punto di partenza.

2) Un asteroide si muove attorno al Sole lungo un'orbita ellittica con afelio r_A (massima distanza da Sole) e perielio r_P (minima distanza). Utilizzando i principi di conservazione, si ricavino le espressioni della velocità all'afelio, v_A , e al perielio, v_P . Si esprimano i risultati in funzione di r_A , r_P , della massa del Sole M e della costante di gravitazione universale G .

3) Due casse di massa m_1 ed $m_2 > m_1$ sono collegate agli estremi di una fune che appoggia, senza strisciare, su una carrucola di raggio R . Si calcoli l'accelerazione delle casse nei due casi:

- carrucola di massa trascurabile,
- carrucola con momento d'inerzia I_0 rispetto all'asse di rotazione.



4) Un gas ideale monoatomico compie una trasformazione reversibile descritta dall'equazione: $p = a + bV^2$, dove a e b sono costanti. All'inizio il volume del gas è V_0 , al termine è $V_1 = 2V_0$. Si calcoli il lavoro compiuto dal gas ed il calore scambiato.

5) Si enunci il principio di equipartizione dell'energia e lo si applichi per calcolare il calore molare a *pressione costante* di un gas ideale biatomico.

Si ricorda di:

- Scrivere in stampatello NOME, COGNOME e numero di MATRICOLA ,
- **FIRMARE** l'elaborato,
- **MOTIVARE** e **COMMENTARE** adeguatamente le formule utilizzate.



Soluzione.

1

 μ_0

Teorema Forze vive

$$\Delta E_c = L_{Ext}$$

$$\Delta E_c = -\frac{1}{2} m v_0^2$$

$$L_{Ext} = -mgH - \mu_0 NL$$

$$N = mg \cos \alpha$$

$$L = H / \sin \alpha$$

$$(i) \frac{1}{2} m v_0^2 = mgH + \mu_0 mgH \cot \alpha$$

$$H = \frac{v_0^2}{2g(1 + \cot \alpha \mu_0)}$$

$$(ii) \text{Analogamente: } -mgH + \frac{1}{2} m v_f^2 = \Delta E = L_{Attr} = -\mu_0 mgH \cot \alpha$$

$$\text{da cui } v_f = (2g(1 - \mu_0 \cot \alpha)H)^{1/2} = \left(\frac{1 - \mu_0 \cot \alpha}{1 + \mu_0 \cot \alpha} \right)^{1/2} v_0 < v_0$$

Si noti che se fosse $\mu_0 \cot \alpha > 1$ la trattazione perderebbe di significato...

2

 $v_p = ?$ $v_A = ?$

Sistema di forze centrali e conservative, quindi energia meccanica totale si conserva.

$$E = -G \frac{Mm}{r_x} + \frac{1}{2} m v_x^2 \quad \text{con } x = A, P$$

Sistema di forze centrali conserva il momento angolare $\vec{L} = \vec{r} \times \vec{p}$ del sistema quindi essendo in P e in A $\vec{r} \perp \vec{v}$ ho che

$$r_p m v_p = r_A m v_A$$

Ho quindi un sistema di 2 eq. in 2 inc. v_A, v_p

Si ricorda di:

- Scrivere in stampatello NOME, COGNOME e numero di MATRICOLA,
- **FIRMARE** l'elaborato,
- **MOTIVARE** e **COMMENTARE** adeguatamente le formule utilizzate.



$$\begin{cases} -GM \frac{M}{r_A} + \frac{1}{2} m v_A^2 = -GM \frac{M}{r_P} + \frac{1}{2} m v_P^2 \\ r_A v_A = r_P v_P \end{cases}$$

$$GM \left(\frac{1}{r_P} - \frac{1}{r_A} \right) = \frac{1}{2} (v_P^2 - v_A^2)$$

$$2GM \frac{r_A - r_P}{r_A r_P} = \left(\frac{r_A + r_P}{r_P} \right) v_A^2$$

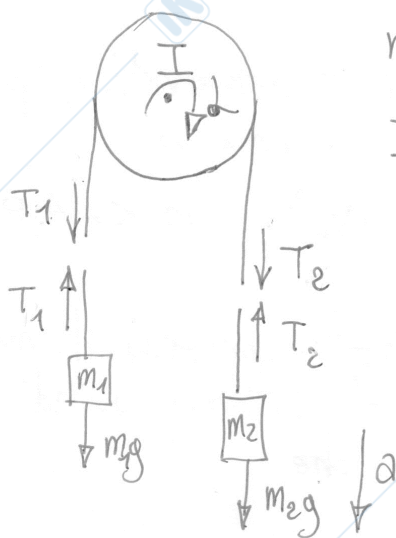
$$v_A = \left(\frac{2GM r_P}{r_A (r_A + r_P)} \right)^{1/2}$$

$$v_P = \left(\frac{2GM r_A}{r_P (r_A + r_P)} \right)^{1/2}$$

③ Studio prima il caso b) $m_1: m_1 g - (T_1) = -m_1 a$

$$m_2: m_2 g - (T_2) = m_2 a$$

$$\begin{aligned} I_0: \tau &= I_0 \alpha \\ \text{con } \tau &= R(T_2 - T_1) \\ \alpha &= a/R \end{aligned} \quad \left. \begin{array}{l} \\ \\ \end{array} \right\} (T_2 - T_1)R = I_0 \frac{a}{R} \quad \text{②}$$



$$T_1 = m_1 (g + a)$$

$$T_2 = m_2 (g - a)$$

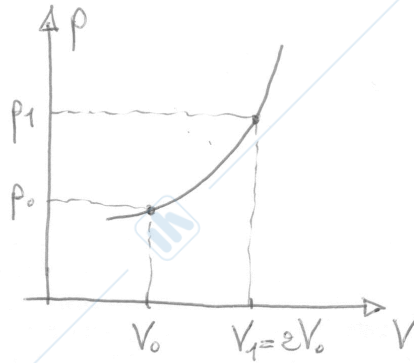
$$(m_2 g - m_2 a - m_1 g - m_1 a) R^2 = I_0 a$$

$$a = \frac{(m_2 - m_1) R^2}{I_0 + (m_1 + m_2) R^2} g \quad \text{Se } I_0 = 0 \text{ trovo } a = \frac{m_2 - m_1}{m_1 + m_2} g$$

Si ricorda di: - Scrivere in stampatello NOME, COGNOME e numero di MATRICOLA ,
- **FIRMARE** l'elaborato,
- **MOTIVARE** e **COMMENTARE** adeguatamente le formule utilizzate.



4



$$p_0 = p(V_0) = a + bV_0^e$$

$$p_1 = p(V_1) = a + 4bV_0^e$$

$$T_0 = \frac{p_0 V_0}{nR} = \frac{1}{nR} (aV_0 + bV_0^3)$$

$$T_1 = \frac{p_1 V_1}{nR} = \frac{1}{nR} (2aV_0 + 8bV_0^3)$$

$$L = \int_{V_0}^{V_1} p(V) dV = \int_{V_0}^{2V_0} (a + bV^e) dV = \left[aV + \frac{1}{3} bV^3 \right]_{V_0}^{2V_0}$$

$$= 2aV_0 + \frac{8}{3} bV_0^3 - aV_0 - \frac{1}{3} bV_0^3 =$$

$$= aV_0 + \frac{7}{3} bV_0^3$$

$Q = L + \Delta U$ in base al primo principio della termodinamica.

Inoltre, essendo il gas ideale, abbiamo

$$\Delta U = n c_v \Delta T = n c_v (T_1 - T_0) \quad \text{con } c_v = \frac{3}{2} R \quad (\text{gas monoatomico})$$

$$\Delta U = \frac{3}{2} (2aV_0 + 8bV_0^3 - aV_0 - bV_0^3) =$$

$$= \frac{3}{2} (aV_0 + 7bV_0^3)$$

$$Q = \frac{5}{2} aV_0 + \frac{77}{6} bV_0^3$$

Relativamente al quesito 5 vedi appunti di teoria.

- Si ricorda di:
- Scrivere in stampatello NOME, COGNOME e numero di MATRICOLA ,
 - **FIRMARE** l'elaborato,
 - **MOTIVARE** e **COMMENTARE** adeguatamente le formule utilizzate.