

# **Corso di recupero di Fisica 2017/2018**

**Dario Madeo**

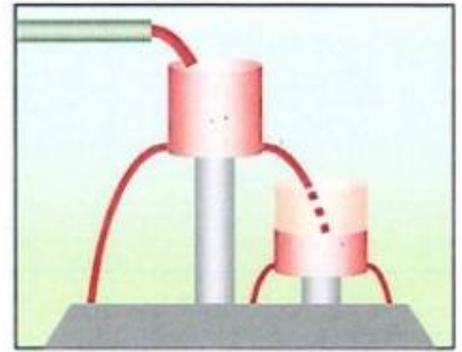
**Lezione del 17/09/2018**

**Slides disponibili all'indirizzo  
<http://www.dii.unisi.it/~madeo/crf/crf1718.html>**

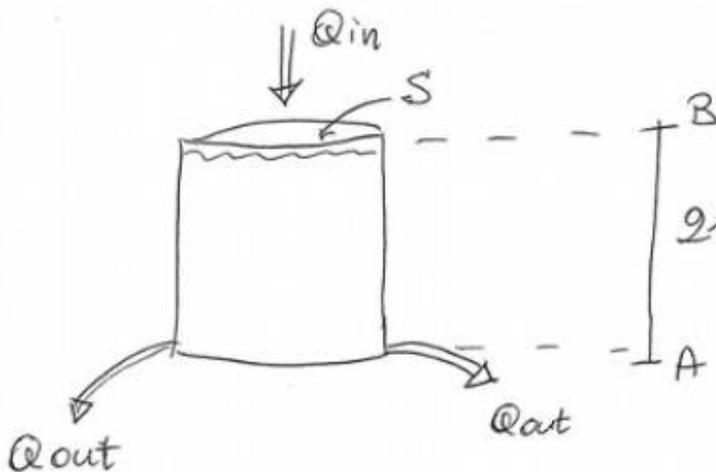
# Esercizio estratto dall'esame di Fisica 1 del 5 Settembre 2018

## Esercizio 3

Si hanno due recipienti cilindrici uguali, di altezza  $2h$  e sezione  $S$ , superiormente aperti. Alla base di ciascun cilindro sono praticati due fori di sezione  $s \ll S$ . Il primo cilindro viene mantenuto colmo di liquido ideale omogeneo. Uno dei due getti che escono dalla sua base viene mandato nel secondo cilindro. Qual è l'altezza del liquido nel secondo cilindro, in condizioni stazionarie?



1° Vaso



Equazione di continuità:  $Q_{in} = 2Q_{out}$

"Quello che entra è pari a quello che esce".

Condizioni stazionarie  $v_B = 0$

In condizioni stazionarie, il pelo dell'acqua è fermo.

Bernoulli nei punti A e B.

$$A) \quad p_0 + \frac{1}{2} \rho v_A^2 + \rho g \cdot 0 = p_0 + \frac{1}{2} \rho v_A^2$$

$$B) \quad p_0 + \frac{1}{2} \rho v_B^2 + \rho g 2h = p_0 + \rho g 2h$$

$$\Rightarrow \quad p_0 + \frac{1}{2} \rho v_A^2 = p_0 + \rho g 2h$$

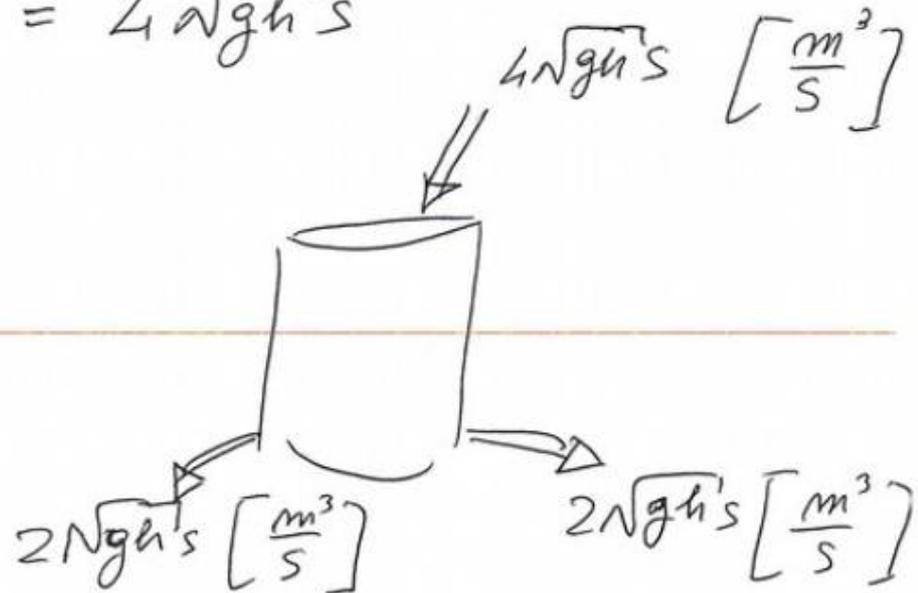
$$v_A = 2\sqrt{gh}$$

Velocità del fluido che esce dai 2 fori.

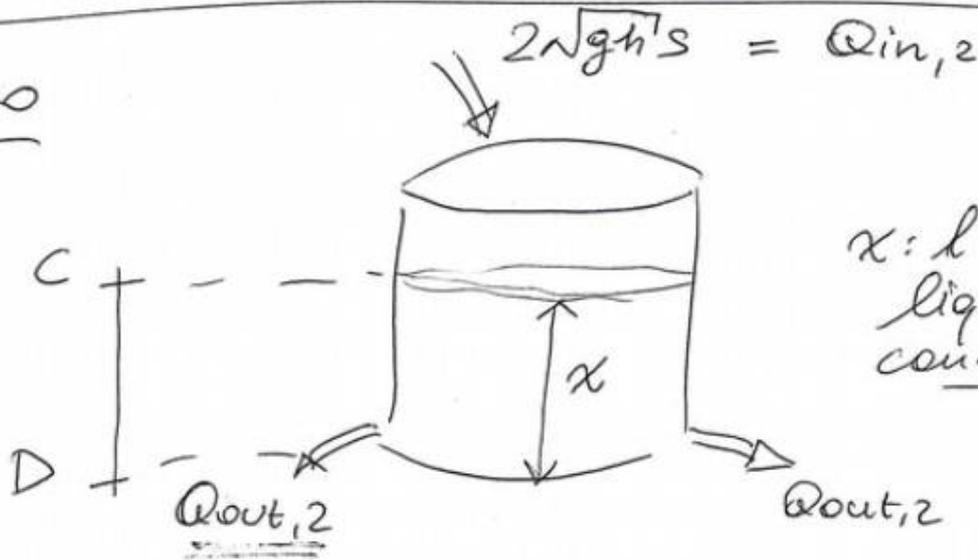
$$Q_{out} = v_A \cdot S$$

$$Q_{out} = 2\sqrt{gh} \cdot S$$

$$Q_{in} = 2Q_{out} = 4\sqrt{gh} S$$



2° Vaso



$x$ : l'altezza del liquido in cond. stazionarie

$$Q_{in,2} = 2Q_{out,2}$$

Equazione di continuit :

$$v_c = 0$$

Condizioni stazionarie

## Bernoulli

$$c) \quad p_0 + \frac{1}{2} \rho v_c^2 + \rho g x \stackrel{v_c=0}{=} p_0 + \rho g x$$

$$D) \quad p_0 + \frac{1}{2} \rho v_0^2 + \rho g \cdot 0 = p_0 + \frac{1}{2} \rho v_0^2$$

$$\hookrightarrow \quad \cancel{p_0} + \rho g x = \cancel{p_0} + \frac{1}{2} \rho v_0^2$$

$$\boxed{v_0 = \sqrt{2gx}}$$

$$\boxed{Q_{out,2} = S v_0 = S \sqrt{2gx}}$$

$$Q_{in,2} = 2 Q_{out,2}$$

$$Q_{in,2} = 2 \sqrt{gh} s$$

$$\Rightarrow \boxed{Q_{out,2} = \sqrt{gh} \cdot s}$$

$$s \sqrt{2gx} = s \sqrt{gh}$$

$$\sqrt{2x} = \sqrt{h}$$

$$2x = h$$

$$\Rightarrow \boxed{x = \frac{h}{2}}$$

Altezza  
incompleta  
del liquido  
nel secondo  
vaso

---

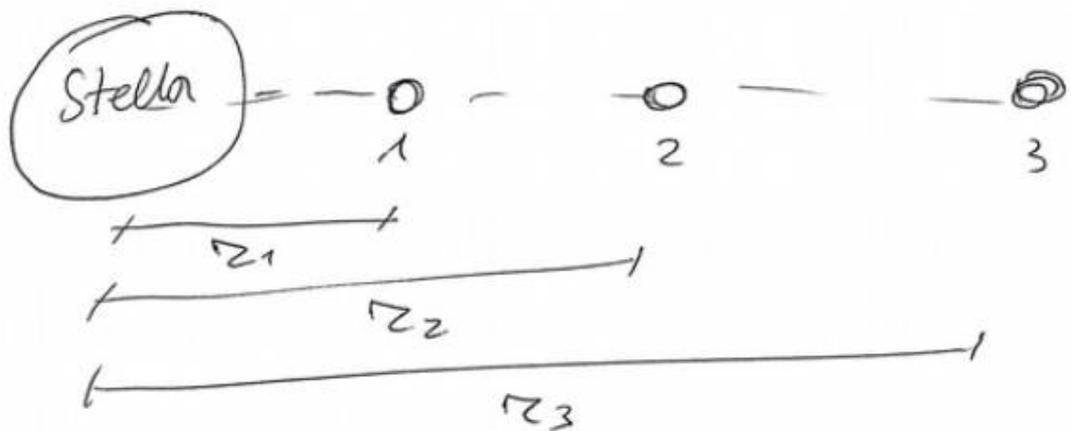
# Esercizio estratto dall'esame di Fisica 1 del 5 Settembre 2018

## Esercizio 5

Una stella ha raggio  $R$  pari al triplo del raggio solare e temperatura superficiale  $T=12000\text{K}$ : circa il doppio di quella solare. Intorno alla stella orbitano vari pianeti, che si chiamano Piuo, Pidue, Pitre, Pikappa, tutti di raggio  $a=6 \times 10^3\text{m}$ , i quali si muovono su orbite circolari di raggi  $r_k = k^2 D / 2$  dove  $D$  è il raggio dell'orbita terrestre (altrimenti noto come Unità Astronomica). Dovendovi trasferire in uno di questi pianeti, su quale andrete ad abitare?

$$r_1 = \frac{D}{2}, \quad r_2 = 2D, \quad r_3 = \frac{9}{2}D, \quad r_4 = 8D \dots$$

---



# legge di Stefan - Boltzmann

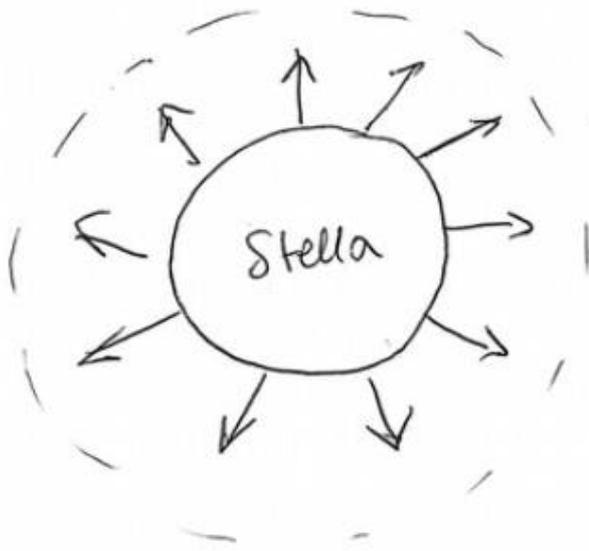
$$J = \sigma T^4$$

J: potere emissivo

$$\left[ \frac{W}{m^2} \right]$$

T: temperatura

$$\sigma: 5.67 \cdot 10^{-8} \frac{W}{m^2 K^4}$$



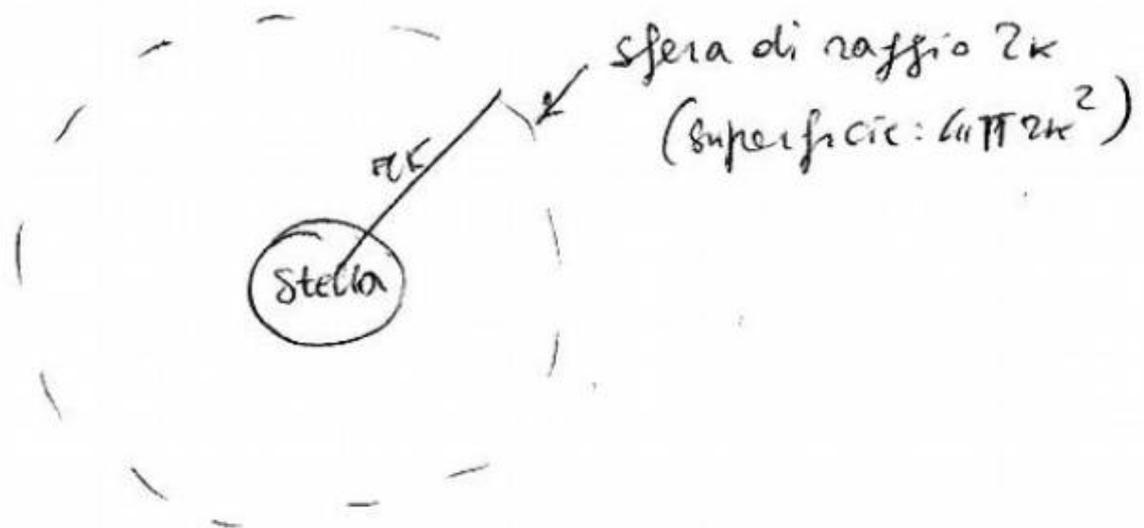
emette calore

1) Quanta potenza termica emette la stella?

La stella emette  $\sigma T^4 \left[ \frac{W}{m^2} \right]$  ed ha una superficie pari a  $4\pi R^2 [m^2]$

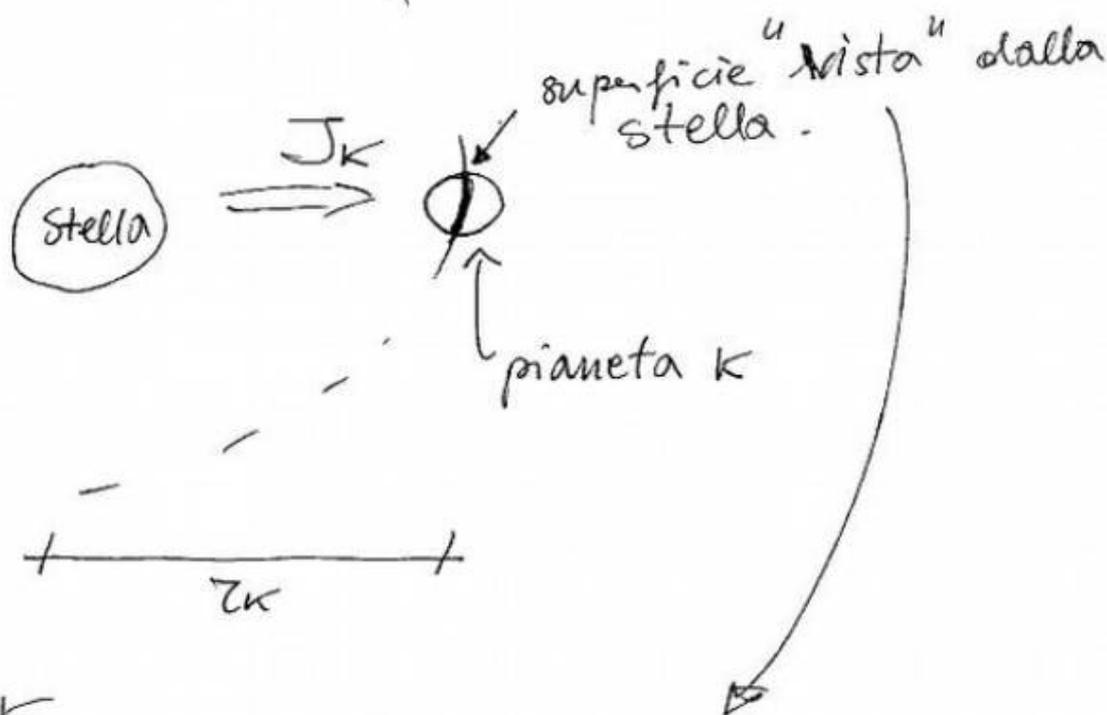
$$\Rightarrow P_{EMESSA}^{STELLA} = J \cdot \text{sup. stella} \\ = \sigma T^4 4\pi R^2 [W].$$

2) Quanta potenza per unità di superficie arriva a distanza  $r_k$  dal centro delle stelle?



$$\Rightarrow J_k = \frac{P_{EMESSA}^{STELLA}}{\text{superficie sfera}} = \frac{\sigma T^4 4\pi R^2}{4\pi r_k^2} = \sigma T^4 \frac{R^2}{r_k^2}$$

3) Poiché il  $k$ -esimo pianeta sta a distanza  $r_k$  dalla stella, quanta potenza termica gli arriva?



$$P_{\text{ASSORBITA}}^k = J_k \cdot \text{superficie}$$

Tale superficie è approssimativamente  $\pi a^2$  (~~circa~~ area del cerchio di raggio  $a$ ).

$$\Rightarrow P_{\text{ASSORBITA}}^k = \frac{\sigma T^4 R^2}{r_k^2} \cdot \pi a^2$$

4) Il pianeta K ha temperatura  $T_K$ .

$$P_{EMESSA}^K = \sigma T_K^4 \cdot 4\pi a^2$$

$$(J_{EMESSA}^K = \sigma T_K^4) \quad \left[ \frac{W}{m^2} \right]$$

$$(P_{EMESSA}^K = J_{EMESSA}^K \cdot \text{superficie di K})$$

$4\pi a^2$

5) All'equilibrio termodinamico.

$$P_{EMESSA}^K = P_{ASSORBITA}^K$$

$$\cancel{\sigma} T_K^4 \cancel{4\pi} a^2 = \cancel{\sigma} \frac{T^4 R^2}{r_K^2} \cancel{\pi} a^2$$

$$4 \overset{\text{incognita}}{\cancel{T_K^4}} = \frac{T^4 R^2}{r_K^2} \Rightarrow 2 T_K^2 = T^2 \frac{R}{r_K}$$

$$\Rightarrow T_K = T \sqrt{\frac{R}{2r_K}}$$

## NOTE

$$R = 3R_{\text{SOLE}}$$

$$T = 2T_{\text{SOLE}}$$

$$T_K = \frac{k^2}{2} D$$

$$R_{\text{SOLE}} = 700 \cdot 10^6 \text{ m}$$
$$R_{\text{SOLE}} = 150 \cdot 10^9 \text{ m}$$

$$T_{\text{SOLE}} = 6000 \text{ K}$$

D: distanza terra-sole  
 $150 \cdot 10^9 \text{ m}$

$$T_{\text{TERRA}} = T_{\text{SOLE}} \sqrt{\frac{R_{\text{SOLE}}}{2D}} \simeq 290 \text{ K} \simeq 17^\circ \text{C}$$

$$T_K = T \sqrt{\frac{R}{2k^2}} = 2T_{\text{SOLE}} \sqrt{\frac{3R_{\text{SOLE}} \cdot 2}{k^2 \cdot 2D}}$$

$$= \underbrace{T_{\text{SOLE}} \sqrt{\frac{R_{\text{SOLE}}}{2D}}}_{T_{\text{Terra}}} \cdot \underbrace{2 \sqrt{\frac{6}{k^2}}}$$

La temperatura del pianeta k è pari alla temperatura terrestre, moltiplicata per un certo coefficiente che dipende da k.

Condizioni ideali

$$T_K \simeq T_{\text{TERRA}}$$

$$\Rightarrow 2 \sqrt{\frac{6}{k^2}} \simeq 1$$

In condizioni ideali, tale coefficiente deve essere circa 1.

$$4 \cdot \frac{6}{k^2} = 1 \Rightarrow k^2 = 24 \Rightarrow k = \sqrt{24} \simeq 5$$

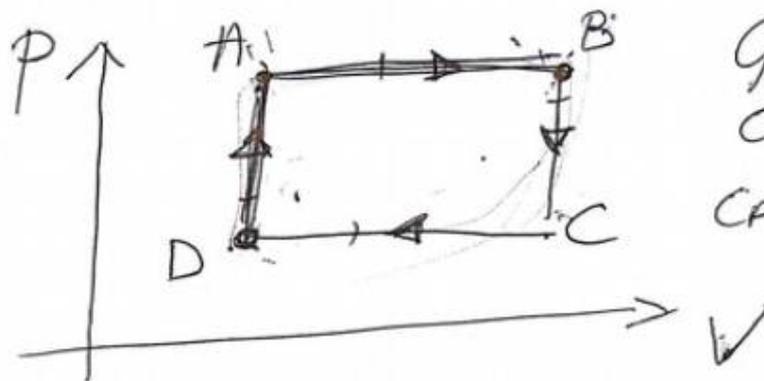
Pianeta  $k=5$  è più idoneo per viverci.

# Esercizio estratto dall'esame di Fisica 1 del 8 Febbraio 2016

## Esercizio 4

Due termostati, rispettivamente a temperatura  $T_C=727^\circ\text{C}$  e  $T_A=127^\circ\text{C}$  vengono utilizzati per azionare una macchina termica M. M produce lavoro in un ciclo quasi statico costituito da due isobare e due isocore ed utilizza un gas perfetto monoatomico. Le temperature estreme raggiunte durante il ciclo sono quelle dei termostati. Il calore che M assorbe nel riscaldamento isocoro è uguale a quello che assorbe nel riscaldamento isobaro. Dopo aver determinato le temperature a cui terminano le isocore, calcolare il rendimento della macchina.

Se, in un ciclo, M assorbe dal termostato a temperatura  $T_C$  una quantità di calore  $Q_{\text{ASS}}=3322\text{J}$ , qual è l'aumento di entropia dell'universo? [Fornire i risultati con 3 cifre significative]



Gas monoatomico  
 $c_v = \frac{3}{2}R$   
 $c_p = \frac{5}{2}R$

$$T_B = 727^\circ\text{C} = 1000\text{K}$$

$$T_D = 127^\circ\text{C} = 400\text{K}$$

$Q_{DA}$  : calore assorbito ( $>0$ )

$Q_{AB}$  : calore assorbito ( $>0$ )

$$\boxed{Q_{DA} = Q_{AB} = Q}$$

$Q_{AB} = Q$  calore assorbito durante isobara.

$$Q_{AB} = m c_p (T_B - T_A) = Q$$

$Q_{DA} = Q$  calore assorbito durante isocora

$$Q_{DA} = m c_v (T_A - T_D) = Q$$

$$m c_p (T_B - T_A) = m c_v (T_A - T_D)$$

$$\frac{5}{2} R (1000 - T_A) = \frac{3}{2} R (T_A - 400)$$

$$5(1000 - T_A) = 3(T_A - 400)$$

$$5000 - 5T_A = 3T_A - 1200$$

$$8T_A = 6200$$

$$\Rightarrow \boxed{T_A = 775 \text{ K}}$$

	P	V	T
A	$P_A$	$V_A$	<del>1000</del> 775
B	$P_A$	$V_C$	1000
C	$P_C$	$V_C$	516
D	$P_C$	$V_A$	400

Il calcolo della temperatura dello stato C si trova alla pagina successiva!

$$P_A V_A = MR 775$$

$$P_A V_C = MR 1000 \Rightarrow$$

$$P_C V_C = MR T_C$$

$$P_C V_A = MR 400 \Rightarrow$$

$$V_C = \frac{MR 1000}{P_A}$$

$$P_C = \frac{MR 400}{V_A}$$

$$P_C \cdot V_C = \frac{m^2 R^2 \cdot 1000 \cdot 400}{P_A V_A}$$

$$= \frac{m^2 R^2 \cdot 1000 \cdot 400}{MR 775}$$

$$= MR \frac{1000 \cdot 400}{775} = MR T_C$$

$$T_C = \frac{1000 \cdot 400}{775} = 516 K$$

## Rendimento

$$\eta = \frac{L_{\text{COMPIUTO}}}{Q_{\text{ASSORBITO}}}$$

$$L_{\text{COMPIUTO}} = L_{AB} + L_{CD} \quad (\text{solo durante le isobare si compie lavoro})$$

$$L_{AB} = \int_{V_A}^{V_B} p_A dV = p_A (V_B - V_A)$$

$$L_{CD} = \int_{V_C}^{V_D} p_C dV = p_C (V_D - V_C)$$

$$\begin{aligned} \underline{L_{\text{COMPIUTO}}} &= p_A V_B - p_A V_A + p_C V_D - p_C V_C \\ &= p_A V_C - p_A V_A + p_C V_A - p_C V_C \\ &= \text{MR}1000 - \text{MR}775 + \text{MR}400 - \text{MR}515 \\ &= \text{MR} \cdot 109 > 0 \end{aligned}$$

---

$$\underline{Q_{\text{ASSORBITO}}} = Q_{DA} + Q_{AB}$$

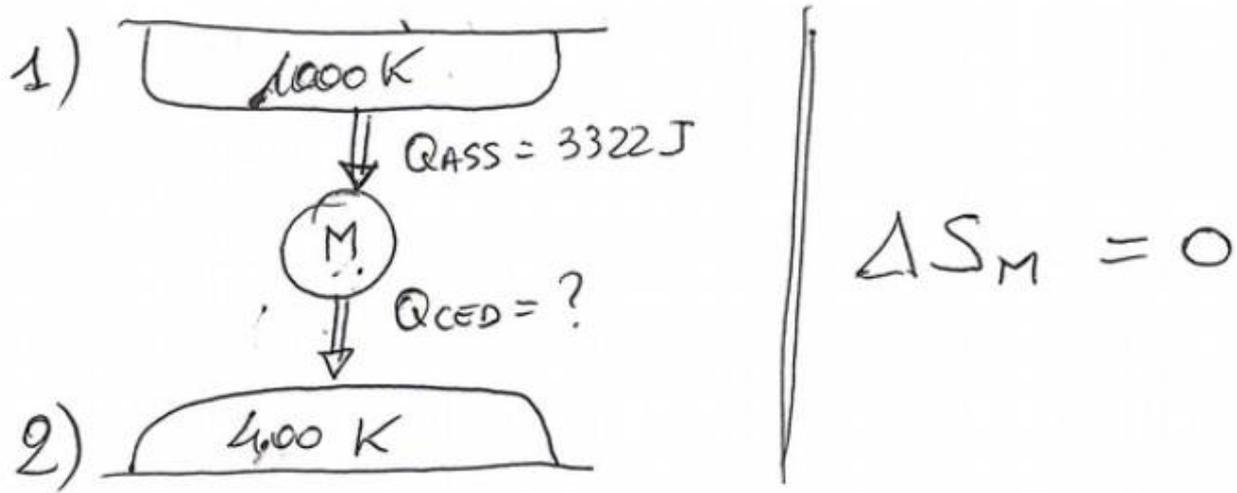
$$= m_C v (T_A - T_0) + m_C p (T_B - T_A) =$$

$$= \frac{3}{2} \text{MR} (775 - 400) + \frac{5}{2} \text{MR} (1000 - 775)$$

$$= \text{MR} 1125.$$

$$\eta = \frac{MR_{109}}{MR_{1125}} \approx 0.1 \quad (10\%)$$

---



1) Cede calore  $Q_{\text{ASS}}$

$$Q_1 = -3322\text{ J}$$

$$\Delta S_1 = \frac{Q_1}{1000} = -\frac{3322}{1000} = -3.322$$

2) Assorbe calore  $Q_{\text{CED}}$

$$\underline{\underline{Q_{\text{CED}} > 0}}$$

$$Q_{\text{CED}}? \quad Q_{\text{CED}} = -Q_{\text{BC}} - Q_{\text{CD}}$$

$$Q_{\text{BC}} = m C_V (T_C - T_B) = \frac{3}{2} R m (516 - 1000) < 0$$

$$Q_{\text{CD}} = m C_P (T_D - T_C) = \frac{5}{2} R m (400 - 516) < 0$$

$$\dots \quad \Delta S_2 = \frac{Q_{\text{CED}}}{400} \quad \dots$$

$$\Delta S_U = \Delta S_1 + \Delta S_2$$

$$Q_{CED} = -mR \Delta T_1$$

$$\Rightarrow \Delta S_2 = -\frac{mR(1016)}{400} = +mR \cdot 2.5$$

NOTA

$Q_{CED}$  è assorbito da  $T_2$ !

L'entropia di  $T_2$  aumenta.

$$\Delta S_u = \Delta S_1 + \Delta S_2 = -3.3 + mR \cdot 2.5$$



Ci aspettiamo che  $\Delta S_u \geq 0$ .

Come calcolo  $mR$ ??

Supponiamo che:

$$Q_{ASS} = 3322 \text{ J} = mR \Delta T_2 \Rightarrow mR \approx 3$$

$$\Rightarrow \Delta S_u = -3.3 + 3 \cdot 2.5 = 4.2 > 0$$

Questo significa che il ciclo del motore non è reversibile.

# Esercizio estratto dall'esame di Fisica 1 del 29 Aprile 2005

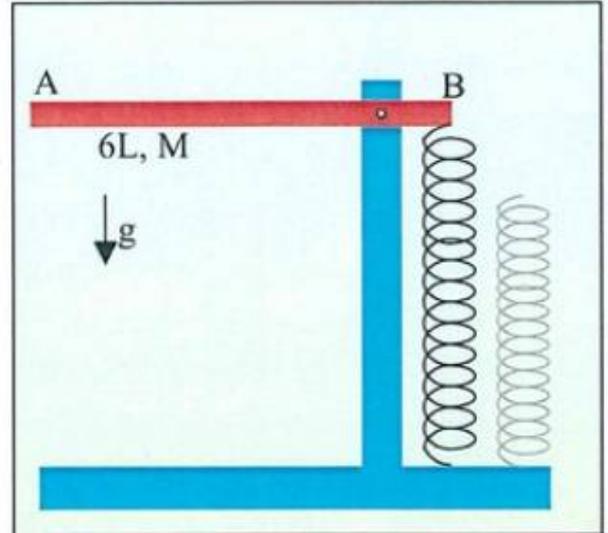
## Esercizio 1

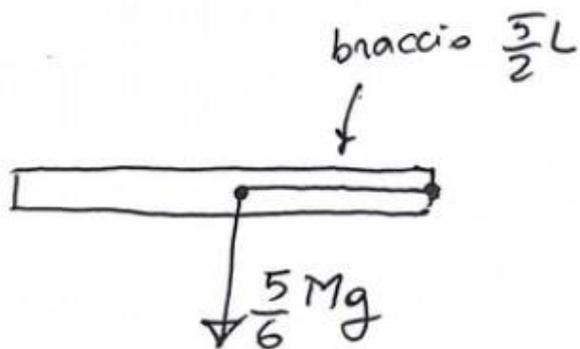
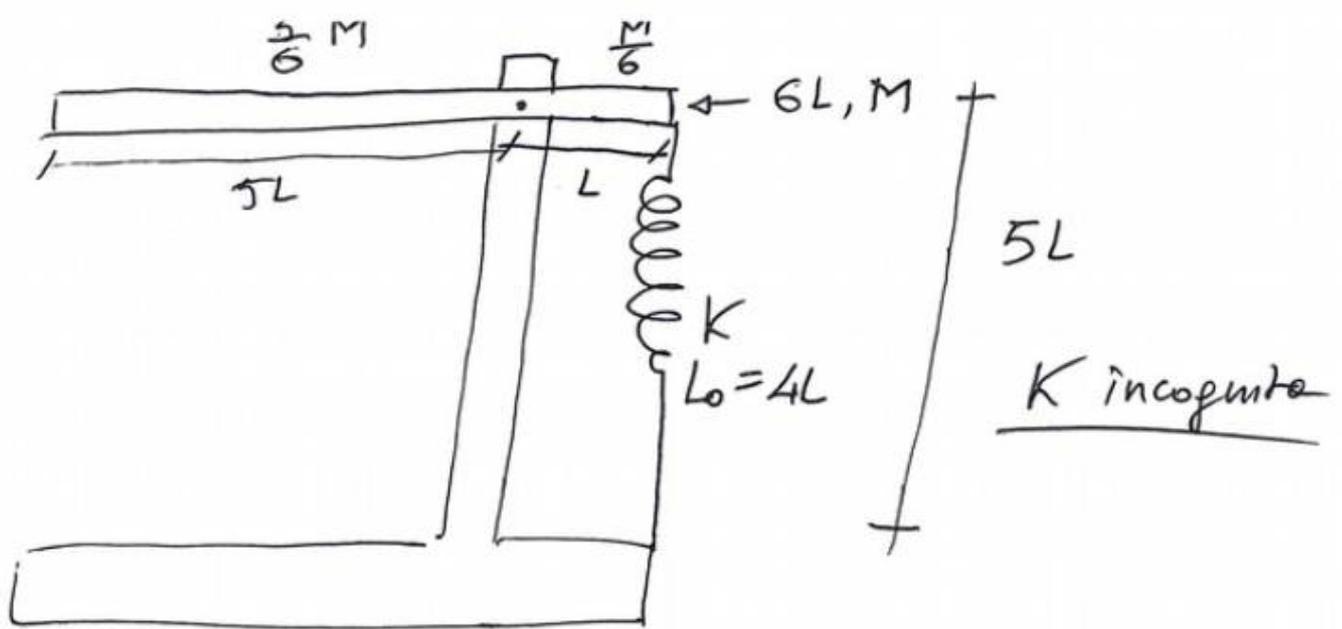
Si consideri il sistema in figura, dove una sbarretta AB omogenea di massa  $M$  e lunghezza  $6L$ , impernata in un punto distante  $L$  dal suo estremo B, è mantenuta in equilibrio in posizione orizzontale da una molla di lunghezza a riposo  $4L$ , la quale è connessa all'estremo B e ad un punto sulla verticale di B ed è estesa fino a raggiungere una lunghezza di  $5L$ .

- Determinare la costante elastica della molla. ✓
- Scrivere l'equazione del moto valida per piccole oscillazioni intorno alla posizione d'equilibrio del sistema e calcolare il periodo di tali piccole oscillazioni.

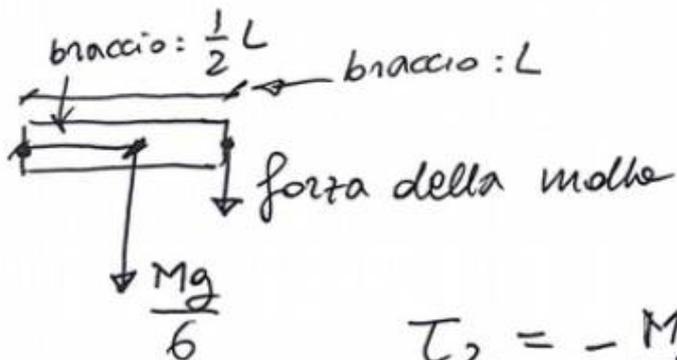
Si supponga poi che, con il sistema fermo all'equilibrio, la molla si rompa.

- Determinare la velocità angolare massima assunta dalla sbarretta
- Calcolare l'intensità della reazione vincolare all'istante in cui la sbarretta passa dalla posizione verticale.





$$\tau_1 = \frac{5}{6} Mg \frac{5}{2} L = \frac{25}{12} MgL$$



$$\tau_2 = -\frac{Mg}{6} \cdot \frac{L}{2} - L F_M$$

$$F_M = K (5L - 4L) = KL$$

$\uparrow$  lunghezza attuale       $\uparrow$  lunghezza a riposo

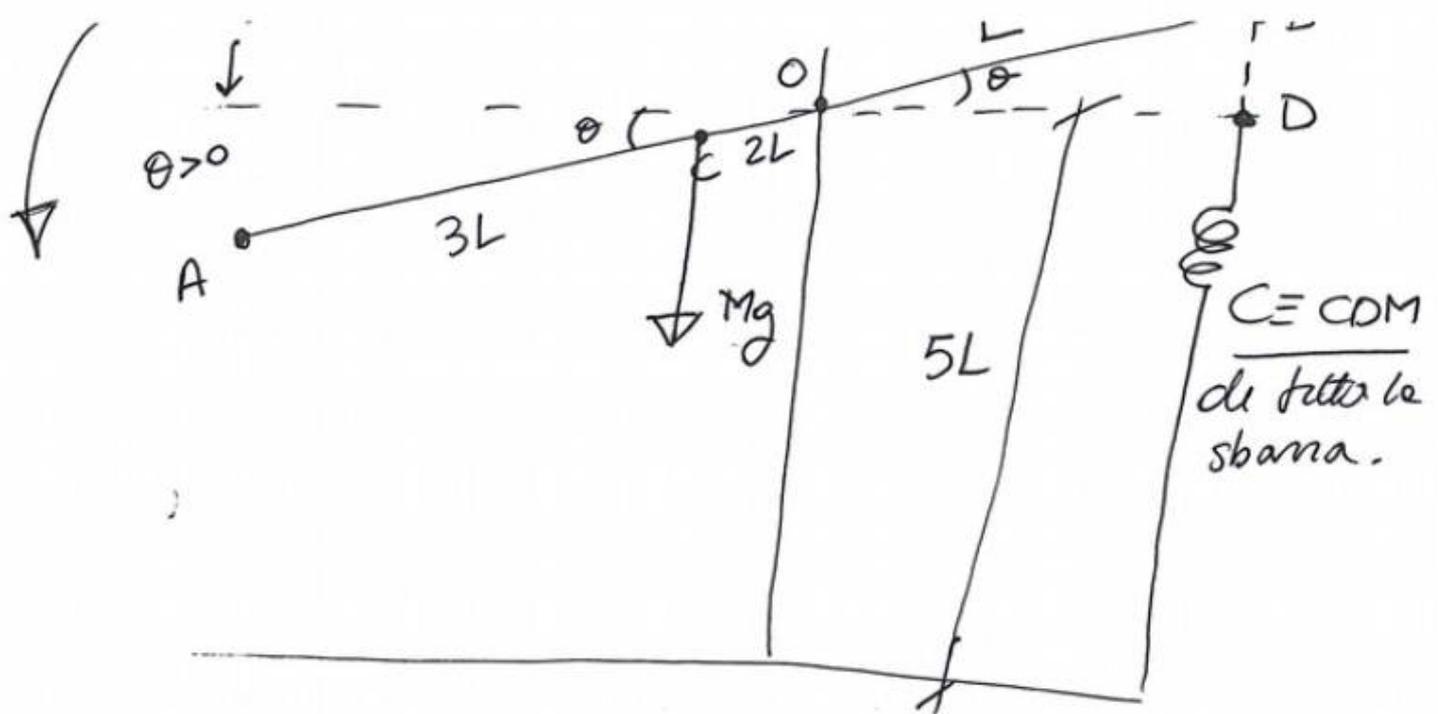
$$\tau_2 = -\frac{MgL}{12} - KL^2$$

$$\tau_1 + \tau_2 = 0 \quad (\text{condizione di eq. statico})$$

$$\frac{25}{12} MgL - \frac{1}{12} MgL - KL^2 = 0$$

$$2MgK - KL^2 = 0$$

$$K = \frac{2Mg}{L}$$



Che cos'è  $\overline{BD}$ ? L'ulteriore allungamento della molla!

$$\overline{BD} = L \sin \theta$$

Lunghezza totale della molla:

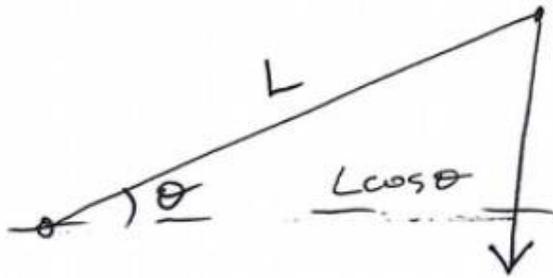
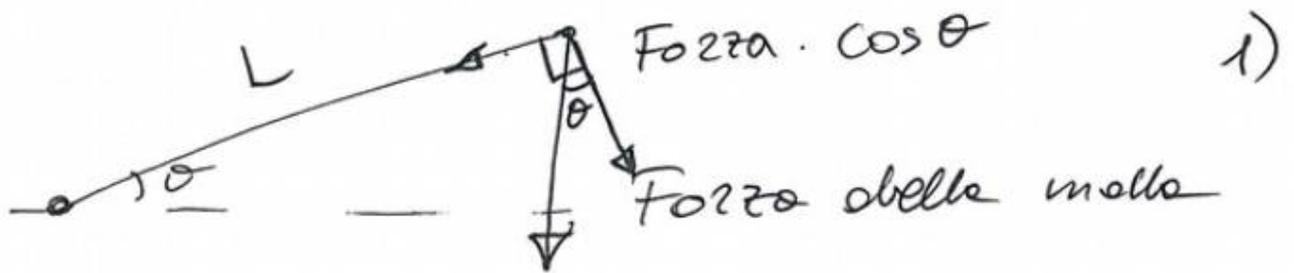
$$5L + L \sin \theta$$

Forza agente in  $B$  (modulo):  
(prodotta dalle molle)

$$K(5L + L \sin \theta - 4L) = \boxed{KL(1 + \sin \theta)}$$

Momento torcente della molla:

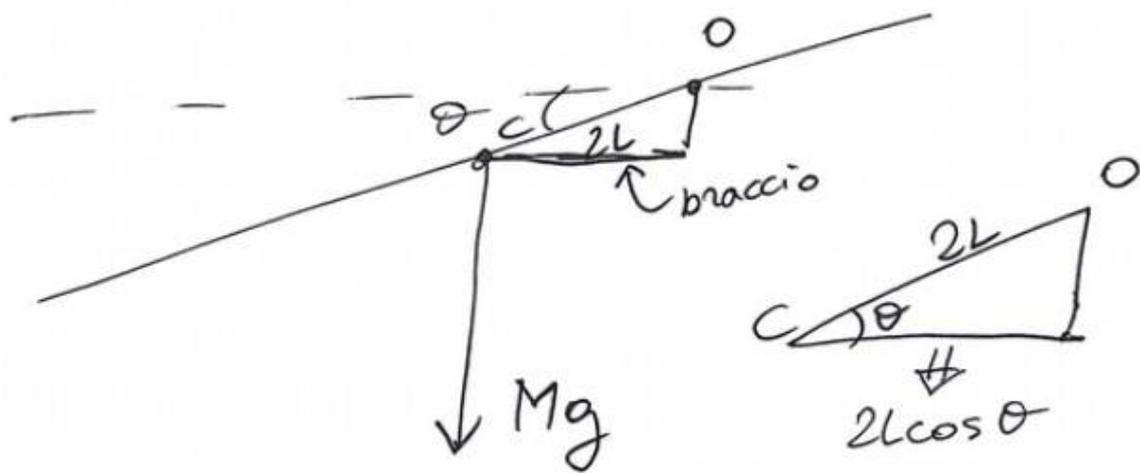
~~$$KL(1 + \sin \theta)$$~~



$$1) \quad \tau = - \underbrace{L} \cdot \underbrace{F} \cdot \underbrace{\cos \theta}$$

$$2) \quad \tau = - \underbrace{L \cos \theta} \cdot F$$

$$\boxed{\tau_M = -kL^2(1 + \sin \theta) \cos \theta}$$



$$\Rightarrow \tau_P = Mg \cdot 2L \cos \theta$$

$$\tau_{TOT} = \tau_M + \tau_P = -KL^2(1 + \sin \theta) \cos \theta + Mg2L \cos \theta$$

$$\boxed{I \ddot{\theta} = \tau_{TOT}}$$

$$K = \frac{2Mg}{L}$$

$$I \ddot{\theta} = - \frac{2Mg}{L} L^2 (1 + \sin \theta) \cos \theta + Mg2L \cos \theta$$

$$= -2MgL \cos \theta - 2MgL \sin \theta \cos \theta + Mg2L \cos \theta$$

$$= -2MgL \sin \theta \cos \theta$$

$$2 \sin \theta \cos \theta = \sin 2\theta$$

$$\sin 2\theta \simeq 2\theta$$

$$2\theta \rightarrow 0$$

$$I \ddot{\theta} = -MgL \cdot 2\theta$$

Moto armonico

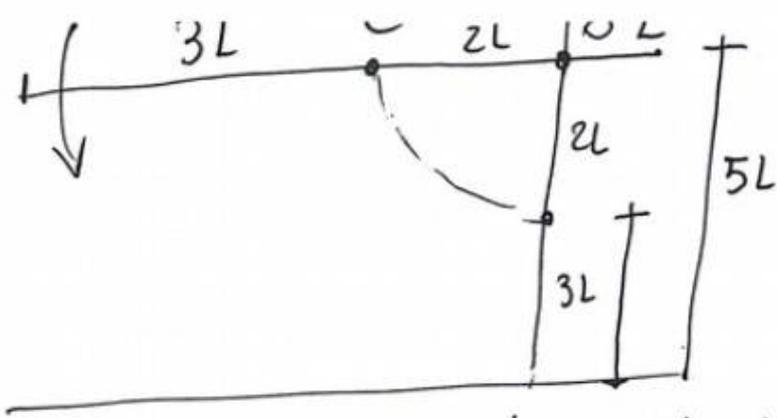
$$\begin{aligned} I &= \frac{1}{12} M (6L)^2 + M (2L)^2 \\ &= \frac{1}{12} M 36L^2 + 4ML^2 = 7ML^2. \end{aligned}$$

$$7ML^2 \ddot{\theta} = -2MgL\theta$$

$$\ddot{\theta} = - \left( \frac{2g}{7L} \right) \theta \rightarrow \omega^2$$

$\omega$ : pulsazione

$$T = \frac{2\pi}{\omega} = \dots$$



$5L$ : ~~altezza~~ quota COM iniziale  
 $3L$ : quota COM finale.

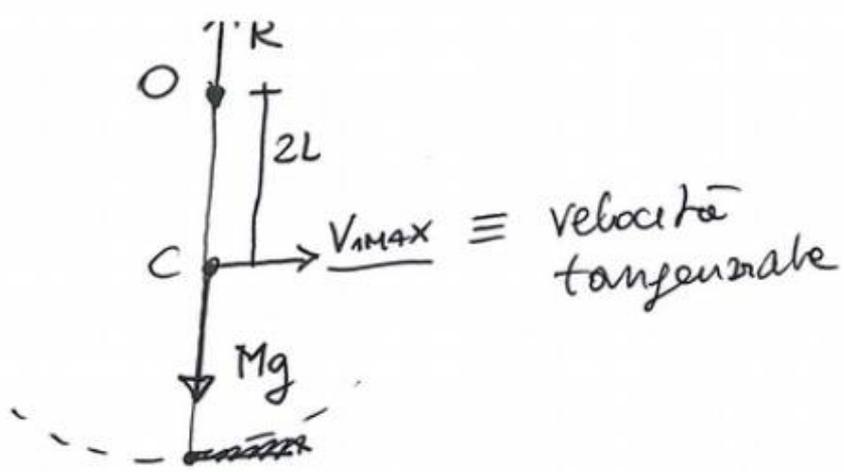
---

$$U_0 + K_0 = U_1 + K_1$$

$$Mg5L + 0 = Mg3L + \frac{1}{2} M V_{1\text{MAX}}^2$$

$$Mg2L = \frac{1}{2} M V_{1\text{MAX}}^2$$

$$V_{1\text{MAX}} = 2\sqrt{gL}$$



Se fosse stato un caso statico:

$$R - Mg = 0 \quad \Rightarrow R = Mg$$

Siccome è in moto rotatorio, allora

$$R - Mg \neq 0$$

perché ho forza centripeta.

Inoltre:  $R > Mg$

$$\left( \begin{array}{c} \uparrow 5N \\ \downarrow 4N \end{array} \right) \equiv \uparrow 1N$$

$$R - Mg = F_{\text{centripeta}} = \frac{M v^2}{2L}$$

$$R = \frac{M v^2}{2L} + Mg = \frac{M 4gk}{2k} + Mg = 3Mg$$

↑  
reazione  
vincolare fulcro

$$(v = 2\sqrt{gL})$$