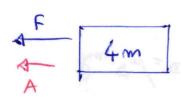
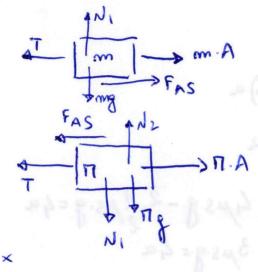
(a) Il sistema marse + vagone ha masse m+ N= m+ 3m = 4m.



F= 4m. A Choise applicate al vagone

(b): free apparenti:

(6) gel sisteme NON INERTIALE del vagani,



$$\begin{cases} mA + F_{AS} - T = 0 \\ M \cdot A - F_{AS} - T = 0 \end{cases}$$

$$\begin{cases} N_1 - mq = 0 \\ N_1 = mq \end{cases}$$

O sottratione fra le prime due:

3 earpi NON scivolame se:

FAS & MS.NA

m.A & us.mg

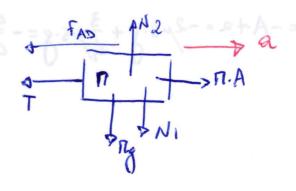
A & Ms.g AMAX= MS.g

(d) A = 2 Anax = 2. us.g

o M (più prante) è trascinate vers distre dalle fotte appainte

o I du corpi accelerano con la stissa acceleratione, poiché sono ligati

dalla fune:



$$\begin{cases} m \cdot A - T + f_{AD} = -m \cdot \alpha \\ R \cdot A - T - f_{AD} = + \Pi \cdot \alpha \end{cases}$$

$$N_1 - m_2 = 0 \qquad \longrightarrow N_1 = m_2 \longrightarrow f_{AD} = \mu_D \cdot m_2$$

$$(\Pi - nm)A - 2f_{AD} = (\Pi + m)a$$

 $(\Pi - nm) \cdot 2\mu s \cdot g - 2\mu D \cdot mg = (\Pi + m)a$
 $2nm \cdot 2\mu s \cdot g - 2\mu D \cdot mg = 4 m a$

$$\alpha = \frac{3}{4} \mu s.9$$

gel ristima di rificimento INERZIALE:

$$\alpha = -A - \alpha = -2\mu s \cdot g - \frac{3}{4}\mu s \cdot g = -\frac{M}{4}\mu s \cdot g$$
 (SINISTRA)

ESERCIZIO 2

Une marchine di Carnot ideale costituite de 10 moli o pas perfetto opera tra due termostati a temperature T1 = 26.85°C e T2 = 126.85°C. Ad opniado, la macchina cede termostato freddo una prontita di colone pari a 30000). Colcolone:

a) il rendemento del acto, il lavoro compruto dal par en colone dre u pos amonbe dal termostato coldo

b) il ropports tre il volume finise e il volume iniside per la due issterne T. - 300 k. T2=400 h

a)
$$y = 1 - \frac{T_1}{T_2} = 1 - \frac{300}{400} = \frac{1}{4}$$

b)
$$2 = \frac{L}{Qood} = \frac{L}{L-Qcad}$$
 $(L-Qcad) 2 = L$
 $L(2-1) = Qcad 2$ $L = \frac{2}{2-1} Qcad = \frac{2}{1-2} |Qcad|$

$$L = \frac{1}{1-1} |Qadl = \frac{4}{3} |Qadl = 10000$$

b) $V_D/V_C = ? V_B/V_A = ? P'$ lungo l'inoterno a temp.
minore (T1) cedo colore

$$L_{co} = +Q_{cod} = -30000) = nRT_1 ln\left(\frac{V_0}{V_c}\right)$$

$$\frac{1}{V_0} = \exp\left(\frac{1c_0}{V_c}\right) = \exp\left(-\frac{10}{0.33}\right)$$

Andogamente, lungo T2 morbo colore Qans = LAB $\frac{V_B}{V_A} = \exp\left(\frac{L_{AB}}{NRT_2}\right) = \exp\left(\frac{Ran}{NRT_2}\right) = \exp\left(\frac{40000}{10.8.314.400}\right) = \exp\left(\frac{10}{8.314}\right) = \frac{1}{\sqrt{c}}\left(\frac{V_0}{V_c}\right) \stackrel{?}{=} \frac{1}{0.3} \stackrel{?}{=} \frac{10}{3}$

La trasformazione solerma a temp. Ti viene sostituita de une trasf. irreversible che connette pli demi stati initade e finde. A course oh questal modifica ni americe sol goni cidio un aumento dell'entropue dell universo pour a DS univ- 10 J/K

c) Colcolore in questo coso il colore cedito elle sorpente fredde e il rendimento pir delle mechine

Prima di sostuture isoterne rev. con irrev

$$\Delta S_{TOT} = \Delta S_{AB} + \Delta S_{CD}$$

$$\Delta S_{AB} = \frac{Q_{on}}{T_2} = \frac{40000}{400k} = \frac{100}{k}$$

$$= 0$$

$$\Delta S_{oo} = \frac{Q_{oud}}{T_1} = \frac{-30000}{300k} = \frac{-100}{k}$$

Dungue, per le soperti

$$\Delta S_{\text{norg}} = \Delta S_{1} + \Delta S_{2} = 0$$

$$\Delta S_{1} = -\Delta S_{0} = -\frac{Q_{0}Q_{0}}{T_{1}}$$

$$\Delta S_{2} = -\Delta S_{AB} = -\frac{Q_{0}Q_{0}}{Q_{0}}$$

Sostituendo con l'irreversible, combre DS, che duonte DS, u edore adubo è aced, e DSunur = DSoorp = 10)/k

$$\Delta Sum = \frac{10}{k} = \Delta S_1' + \Delta S_2 = -\frac{Qad'}{T_1} - \frac{Qon}{T_2}$$

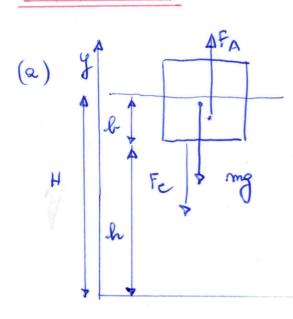
$$\frac{Qad'}{T_1} = -\Delta Sum - \frac{Qon}{T_2}$$

$$Q \text{ ced}' = -DS \text{ unw} \cdot T_1 - \frac{Qon T_1}{T_2} = -\frac{10}{k} \cdot 300k - 40000) \cdot \frac{300k}{400k}$$

= -33000)

=-33000) Allora il rendimento diventa:

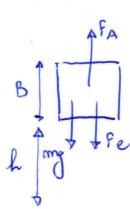
$$2 \text{ IRR} = 1 + \frac{\text{Qced}'}{\text{Qan}} = 1 - \frac{33000}{40000} = 17.5\%$$



allungaments molla

$$\frac{1}{2}H - \frac{9SH - m}{S \cdot g \cdot g + k} g = \frac{SggH - SggH + mg}{S \cdot g \cdot g + k} = \frac{mg}{S \cdot g \cdot g + k} = 6$$

$$= \frac{mg}{s \cdot g \cdot g + k} = 6$$



$$\frac{S \cdot B \cdot g - m}{k} \cdot g = h$$