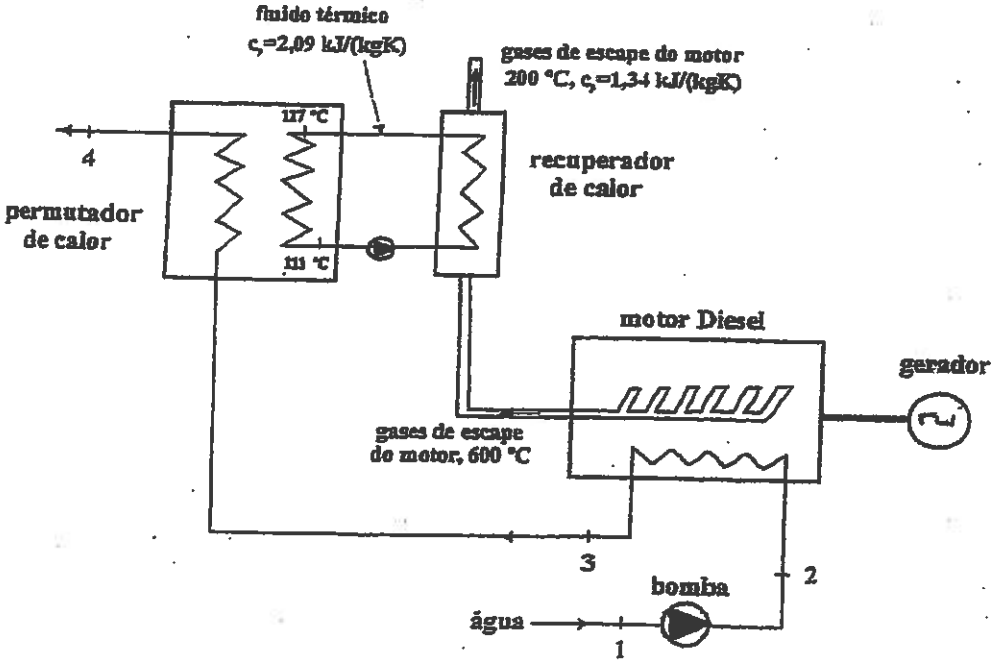
DEMEGI
Departamento de Engenharia Mecânica e Gestão Industrial
Faculdade de Engenharia da Universidade do Porto
Rua dos Bragas - 4099 Porto Codex - Portugal — Telefs. 33 + [illegible] — Fax 339425

Máquinas Térmicas

(parte prática)

1ª Chamada, 2000/06/26 — Duração: 2 horas

1. A figura representa esquematicamente uma instalação de cogeração, indicando-se algumas condições de operação.



2000/06/26

Dados:

Água:	1	p= 2 at	T = 74 °C
	2	p= 3 at	
	3	p = 3 at	T = 81,3 °C
	4	p = 3 at	T = 88 °C
	Cp = 4,1868kJ/kgK		
Motor Diesel:	4 tempos	6 cilindros	l =420 mm, ϕ =320 mm
	ciclo teórico:	δ = 1,6 , ρ = 1,1 , ε = 20	
	combustível:	P.C.I. = 11 077 kcal/kg	
		e = 6,4%	
		$(m_{ar} / m_{comb})_{est.}$ = 15	
	ar à entrada dos cilindros:	p = 1,9 at.	T = 35 °C
	gases de escape:	Cp_{gases} = 1,34 kJ/(kgK)	
	pressão media de perdas = 3,95 bar	$\eta_{mecânico}$ = 84,6%	$\eta_{volumétrico}$ = 94%
Gerador:	$\eta_{ger.}$ = 98%		
Ar ambiente:	p = 1 atm.	T = 25 °C	

a) (1,5 v) Calcule: p.m.e., p.m.i, binário motor, rendimento teórico;

b) (1,5 v) Qual a massa de combustível injectada por cilindro e por ciclo ?

c) (1,5 v) Determine o rendimento global e o rendimento indicado;

d) (1,5 v) Qual o valor da pressão média indicada a carga nula ?

e) (1,5 v) Admitindo que a velocidade de rotação se mantém constante, preveja qual o valor do consumo específico quando a pressão média efectiva é igual a 9 bar;

f) (1,5 v) Qual o valor do caudal $\dot{m}_4$ por kg de combustível ?

g) (1,5 v) Considerando como efeito útil a potência eléctrica e $_1\dot{Q}_4$, determine o rendimento da instalação;

h) (1,5 v) Qual a eficiência do permutador de calor ?

NOTA: Caso não tenha resolvido todas as alíneas e necessite de alguns valores não calculados, utilize os seguintes valores:

p.m.e. = 22 bar, B_m = 35 kNm, $m_{comb/(cilindro\ x\ ciclo)}$ = 4,2 g, η_g = 38%, $\dot{m}_4/m_{comb}$ = 324

F. Chaud : 2000/01/16 = (II.1)

a) $p.m.f = 3,35$ bar

$\left\{ \begin{array}{l} p_{mc} = p_{mi} - p_{mp} \\ \eta_m = \dfrac{p_{mc}}{p_{mi}} \end{array} \right.$ $\left\{ \begin{array}{l} p.m.c = p_{mi} - 3,35.10^5 \\ 0,84 = \dfrac{p_{mc}}{p_{mi}} \end{array} \right.$ $\left\{ \begin{array}{l} p_{mi} = 3,1695.10^6 \text{ Pa} \\ p.m.i = 3,1695.10^6 \text{ Pa} \end{array} \right.$

$$C_m = \frac{p.m.i \cdot C}{\pi \cdot T} = \frac{2,1695.10^6 \cdot \frac{\pi \cdot 0,32^2}{4} \cdot 0,42 \cdot 6}{\pi \cdot 4} = 3,1957.10^4 \text{ N.m}$$

$$\eta = 1 - \frac{1}{20^{1,4-1}} \cdot \frac{16^{1,4} \cdot 1,1 - 1}{(1,1-1) + 1,4 \cdot 1,1 (1,6-1)} = 72,1\%$$

b) $\left(\frac{m_{air}}{m_{comb}}\right)_{esf} = 15$

$e = 6,4\ \%$

$\lambda(1+e) = \frac{1}{\lambda} \Rightarrow \lambda (1 + 0,064) = \frac{1}{\lambda} \Rightarrow \lambda = 0,94$

$$\lambda = \frac{\left(\frac{m_{air}}{m_{comb}}\right)_{esf}}{\left(\frac{m_{air}}{m_{comb}}\right)_{réel}} \Rightarrow 0,94 = \frac{15}{\frac{0,07}{m_{comb}}} \Rightarrow m_{comb} = 4,3\ g$$

$P.V.\frac{N}{2} = m.R.T \Rightarrow 1,925.10^5 \cdot \frac{\pi \cdot 0,32^2}{4} \cdot 0,42 \cdot 0,94 = m_{air} \cdot 287 \cdot (35 + 273,15)$

$\Rightarrow m_{air} = 0,07$ kg

c) ~~$W_{ut} = \rho \cdot m \cdot c \cdot C$~~ $= 2{,}1133 \cdot 10^{6} \cdot \frac{\pi \cdot 0{,}32^{2}}{4} \cdot 0{,}91 \cdot 6 = 4{,}3977 \cdot 10^{5}$ J

$$\eta_g = \frac{W_{ut}}{m_{comb} \cdot PCI} = \frac{4{,}3977 \cdot 10^{5} \cdot 10^{-3}}{6 \cdot 4{,}2 \cdot 10^{-3} \cdot 11077 \cdot 4{,}184} = 37{,}6\%$$

$$\eta_g = \eta_t \cdot \eta_i \cdot \eta_{mec} \Rightarrow 1{,}368 = 0{,}724 \cdot \eta_i \cdot 0{,}846 \Rightarrow \eta_i = 0{,}6 = 60\%$$

d) $\rho \cdot m \cdot \dot{e} = \rho \cdot m \cdot i - \rho \cdot m \cdot p$

Tank empty mode $\Rightarrow \rho \cdot m \cdot c = 0 \Rightarrow \rho \cdot m \cdot i = \rho \cdot m \cdot p$

$\rho \cdot m \cdot i = 3{,}95$ bar

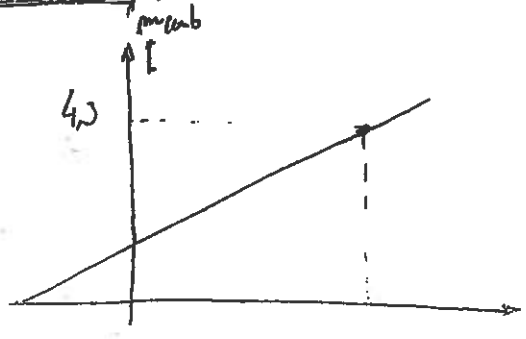
e) $\dot{m} = \text{Const.}$??

$\rho \cdot m \cdot c = 9$ bar

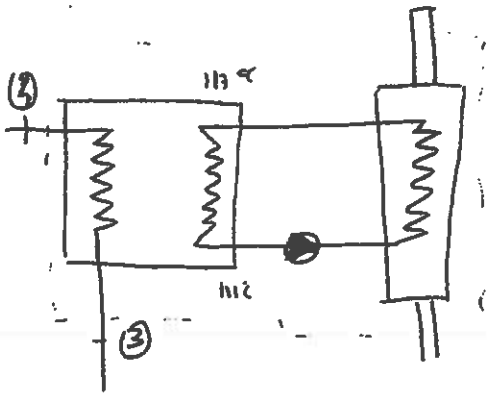
$$W_{ut} = \rho \cdot m \cdot c \cdot \frac{\pi \cdot D^{2}}{4} \cdot l \cdot i \cdot \frac{N}{A} \cdot \frac{1}{60} \Rightarrow \boxed{N_c = 15 \cdot n \text{ kJ}}$$

$\rho \cdot m \cdot i = \rho \cdot m \cdot c + \rho \cdot m \cdot p \Rightarrow \boxed{\rho \cdot m \cdot i = 12{,}95 \text{ bar}}$

$\eta_{mec} = \frac{P_{mc}}{P_{mi}} = \frac{9}{12{,}95} = 69{,}5\%$



$\boxed{y = mx + b}$



$$\dot{Q}_{rec} = \dot{m}_{gas} \cdot c_{p_g} \cdot \Delta T = 17{,}3 \cdot 1{,}34 \cdot (200 - 600) = -327{,}28 \text{ kW}$$

$$\dot{m}_{gas} = \dot{m}_{aire} + \dot{m}_{comb} \Rightarrow \frac{\dot{m}_{gas}}{\dot{m}_{comb}} = \frac{\dot{m}_{aire}}{\dot{m}_{comb}} + \frac{\dot{m}_{comb}}{\dot{m}_{comb}} \Rightarrow \frac{\dot{m}_{gas}}{\dot{m}_{comb}} = 16{,}3 + 1 = 17{,}3$$

$$\left(\frac{\dot{m}_{aire}}{\dot{m}_{comb}}\right)_{real} = \left(\frac{\dot{m}_{aire}}{\dot{m}_{comb}}\right) = \frac{0{,}07}{4{,}3 \cdot 10^{-3}} = 16{,}3$$

③ $\begin{cases} p = 3 \text{ bar} \\ T = 81{,}3^{\circ}\text{C} \end{cases} \rightarrow h_3 = 340{,}36 \text{ kJ/kg}$

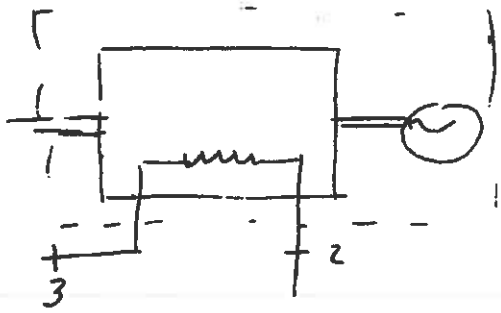
④ $\begin{cases} p = 3 \text{ bar} \\ T = 800^{\circ}\text{C} \end{cases} \rightarrow h_4 = 368{,}44 \text{ kJ/kg}$

$$\dot{W}_{bomba} + \dot{Q}_{rec} = \dot{m}_{fr} \, c_{p_{fr}} \cdot \Delta T$$

$$\dot{W}_{bomba} = \dot{m}_{ag} (h_4 - h_3) + \dot{m}_{gas} \cdot c_{p_{gas}} \cdot \Delta T$$

$$\dot{m}_{ag} (h_4 - h_3) = \dot{m}_{fr} \, c_{p_{fr}} \, \Delta T$$

$$\dot{Q}_{rec} = \dot{m}_{fr} \, c_{p_{fr}} \, \Delta T - \dot{m}_{ag} (h_4 - h_3) - \dot{m}_{gas} \, c_{p_{gas}} \, \Delta T$$



$\dot{m}_{comb}\, PCI - Nc \cdot \eta_g = \dot{m}_{ag}(h_3 - h_2)$ $\dot{m}_p \cdot cp_p \cdot T_{p-0} - \dot{m}_{can\,cpan} \cdot T_{can} - \dot{m}_{combustível}$

Passando $\dot{q}$ $W_{bomba\,ft}$ ñ fazendo $W_{g/}$ o V.C. (Tirar bomba)

$$\begin{cases} \dot{m}_{ag}(h_4 - h_3) = \dot{m}_{ft}\, cp\,(117 - 111) \\ \dot{m}_{ft}\, cp_{ft}\,(117 - 111) = \dot{m}_g\, cp_g\,(600 - 200) \end{cases}$$

$$\begin{cases} \dot{m}_{ft} = 767{,}69 \text{ kg/kg}_{ft} \\ \dot{m}_{ag} = 343{,}18 \text{ kg/kg}_{ar} \end{cases}$$

g). $\eta_{comb} =$