

Uma unidade fabril necessita de ar comprimido.

Como primeira hipótese foi proposta uma turbina a gás cujo trabalho útil faz acionar um compressor. O compressor da turbina a gás é adiabático reversível e a turbina tem um rendimento isentrópico de 80%. A razão de pressões do ciclo é 10 e a temperatura máxima do ciclo é 600 °C.

Hipóteses: considere que o ar é gás perfeito, com calores específicos constantes.

Dados: $P_{atmosférica} = 1\text{bar}$, $T_{atmosférica} = 17^\circ\text{C}$, $c_p = 1\text{kJ/kgK}$, $R_{ar} = 0.287\text{kJ/kgK}$

1) Preencha a tabela:

	T (°C)	P (bar)
Entrada do compressor	17	1
Saída do compressor	288.6	10
Entrada da turbina	600	10
Saída da turbina (ideal)	177.8	1
Saída da turbina (real)	262.3	1

2) Qual o trabalho específico do ciclo e o seu rendimento?

$$W = 1 \cdot (600 - 262.3) - 1 \cdot (288.6 - 17) = 66.1 \text{ kJ/kg}$$

$$\eta = 66.1 / (1 \cdot (600 - 288.6)) = 0.21$$

Foi proposto o esquema alternativo para a turbina a gás indicado na figura:

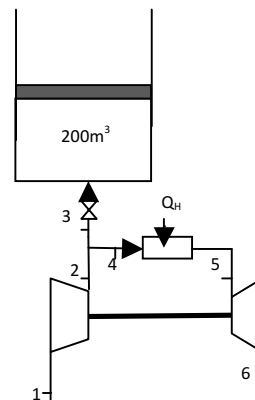
Do ar que sai do compressor (2) uma parte do caudal (4) descreve o ciclo e outra (3) é utilizada para encher um tanque adiabático, com uma parede móvel e com volume inicial de 200m^3 .

O tanque inicialmente contém ar à temperatura atmosférica e a 8 bar. A pressão dentro do tanque permanece constante durante o enchimento.

O compressor é adiabático reversível e a turbina tem um rendimento isentrópico de 80%. A razão de pressões do ciclo é 10 e a temperatura máxima do ciclo é 600 °C.

3) Preencha a tabela:

	T (°C)	P(bar)
1	17	1
2	288.6	10
3	288.6	10
4	288.6	10
5	600	10
6s	177.8	1
6	262.3	1



4) Para que o volume do tanque passe para o dobro, 400m^3 , ao fim de 10 minutos permanecendo a pressão constante, qual deve ser o caudal mássico em 3, [kg/s]?

$$M_{ini} = 800 \cdot 200 / 0.287 / 290 = 1922.4 \text{ kg}$$

Balço energia $U_{final} - U_{inicial} = w + m_{entrou}$ Entalpia.

$$U_{final} - U_{inicial} = -P(V_{final} - V_{inicial}) + (M_{final} - M_{inicial})C_p \cdot T_3$$

$$P \cdot V_{final} / R / T_{final} \cdot C_v \cdot T_{final} - P \cdot V_{inicial} / R / T_{inicial} \cdot C_v \cdot T_{inicial} = -P(V_{final} - V_{inicial}) + (M_{final} - M_{inicial})C_p \cdot T_3$$

$$M_{final} = [(V_{final} - V_{inicial}) \cdot P / R / k + P \cdot (V_{final} - V_{inicial}) / C_p] / T_3 + M_{inicial} =$$

$$= ((400 - 200) \cdot 800 / 0.287 / 1.4 + 800 \cdot (400 - 200) / 1) / (288.6 + 273) + 1922.4 = 2916.4 \text{ kg}$$

$$m_3 = (2916.4 - 1922.4) / 600 = 1.66 \text{ kg/s}$$

5) Nas condições da alínea 4, qual o caudal mássico de ar em 1, [kg/s]?

W turbina = W compressor

$$m_5 C_p (T_5 - T_6) = (m_3 + m_5) C_p (T_2 - T_1)$$

$$m_5 = m_3 (T_2 - T_1) / ((T_5 - T_6) - (T_2 - T_1)) = 6.8 \text{ kg/s}$$

$$m_1 = m_3 + m_4 = 6.8 + 1.66 = 8.46 \text{ kg/s}$$

6) Qual o trabalho útil do ciclo durante os 10min, [kJ]?

$$W_{util} = w_{compressão} \text{ do ar para o tanque} = 1.66 \cdot 1 \cdot (561.6 - 290) \cdot 600 = 269970 \text{ kJ}$$

7) Qual o rendimento do ciclo?

$$\eta = W_{util} / Q_h = 269970 / (6.8 \cdot 1 \cdot (873 - 561.56) \cdot 600) = 0.21$$

2.º test Termodin - I - Defesas

20/JUN 20/2016



$$a) \begin{cases} \frac{dM}{dt} = +m_1 + m_2 \\ \frac{dU}{dt} = \dot{Q} + m_1 h_{amb} + m_2 h_{amb} \\ \frac{ds}{dt} = \frac{\dot{Q}}{T_b} + m_1 A_{amb} + m_2 A_{amb} + \dot{\sigma} \end{cases}$$

$$\begin{cases} T_f = \frac{c_p}{c_v} T_{amb} \\ \Leftrightarrow T_f = \gamma T_{amb} \end{cases}$$

$$\begin{aligned} R &= 0,288 \text{ kJ/kgK} \\ c_p &= 1 \text{ kJ/kgK} \\ c_v &= 0,712 \text{ kJ/kgK} \end{aligned}$$

$$\begin{cases} T_f = 1,404 \times 300 \text{ K} \\ = 421 \text{ K} \end{cases} \quad \gamma = 1,404$$

$$\begin{cases} \frac{dU}{dt} = \dot{Q} + \frac{dM}{dt} \cdot h_{amb} \\ \int \frac{dU}{dt} dt = \int \frac{dM}{dt} h_{amb} dt \Leftrightarrow M_f \bar{c}_v T_f - M_i \bar{c}_v T_i \\ = (M_f - M_i) \bar{c}_p T_{amb} \\ c) \mu = \bar{c}_v T \quad (T \text{ em K}) \\ h = \bar{c}_p T \end{cases}$$

$$b) \frac{dU}{dt} = \dot{Q} + \frac{dM}{dt} h_{amb} \Leftrightarrow \int \frac{dU}{dt} dt = \int \dot{Q} dt + \int \frac{dM}{dt} h_{amb} dt \Leftrightarrow Q_T = M_f [\bar{c}_v T_f - \bar{c}_p T_{amb}]$$

$$\& T_f = T_{amb} \Rightarrow Q_T = \frac{p_f V}{R T_{amb}} [\bar{c}_v - \bar{c}_p] T_{amb} \Rightarrow \boxed{Q_T < 0}$$

$$c) \& Q_T = 0 \Rightarrow T_f = \gamma T_{amb} \quad || \text{ Pelo B. Gortstein } \int \frac{ds}{dt} = \int \frac{\dot{Q}}{T_b} dt + \int \dot{\sigma} dt + \int \frac{dM}{dt} A_{amb} dt$$

$$\Leftrightarrow M_f A_f - M_i A_i = \int \frac{\dot{Q}}{T_b} dt + \sigma_T + A_{amb} (M_f - M_i)$$

$$\Leftrightarrow M_f (A_f - A_{amb}) = \int \frac{\dot{Q}}{T_b} dt + \sigma_T \Leftrightarrow M_f \left[\bar{c}_p \ln \frac{T_f}{T_{amb}} - R \ln \frac{p_f}{p_{amb}} \right] = \int \frac{\dot{Q}}{T_b} dt + \sigma_T$$

$$\& \dot{Q} = 0 \text{ e } \sigma = 0 \Rightarrow T_f = \gamma T_{amb} \text{ (B. Gortstein)}$$

$$\Rightarrow M_f \left[\bar{c}_p \ln \frac{\gamma T_{amb}}{T_{amb}} - R \ln \frac{p_f}{p_{amb}} \right] = 0 \Rightarrow p_f = p_{amb} \gamma^{\frac{c_p}{R}}$$

Mas $p_f > p_{amb} \Rightarrow$ IMPOSSÍVEL

Condição de equilíbrio é atingida qd $p_f = p_{amb}$

d) B. Gayi $\Rightarrow Q_T = M_f [\bar{c}_v T_f - \bar{c}_p T_{amb}]$

$T_f < \gamma T_{amb} \Rightarrow Q_T < 0$

$T_f = \gamma T_{amb} \Rightarrow Q_T = 0$

$T_f > \gamma T_{amb} \Rightarrow Q_T > 0$

B. Entropie

$M_f [\bar{c}_p \ln \frac{T_f}{T_{amb}} - R \ln \frac{p_f}{p_{amb}}] = \Delta_T + \int \frac{\dot{Q}}{T_b} dt$

$Q_T = M_f [\bar{c}_v T_f - \bar{c}_p T_{amb}]$

↓	↓	↓	↓	
$T_f > T_{amb}$	$>0 \leftarrow >0$	$>0 \leftarrow$	$T_f > \gamma T_{amb} \Rightarrow Q_T > 0$	$T_f > \gamma T_{amb}$
$T_f > T_{amb}$	$>0 \leftarrow >0$	<0	$T_f < \gamma T_{amb} \Rightarrow Q_T < 0$	$T_{amb} < T_f < \gamma T_{amb}$
$T_f < T_{amb}$	$<0 \leftarrow >0$	<0	$T_f < \gamma T_{amb} \Rightarrow Q_T < 0$	$T_f < T_{amb}$
$T_f > T_{amb}$	$\leftarrow >0$	0	$T_f = \gamma T_{amb} \Rightarrow Q_T = 0$	$T_f = \gamma T_{amb}$

