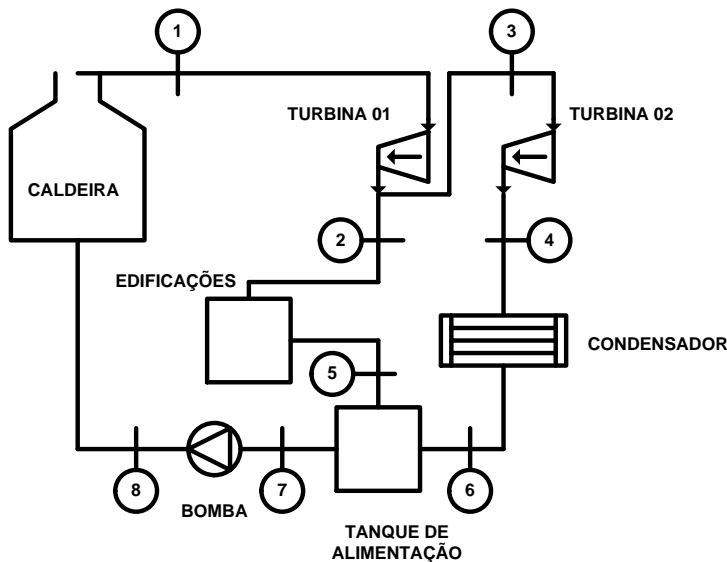


**QUESTÃO 01 (3,5 pontos):** Água é usada como fluido de trabalho em um ciclo de cogeração para gerar energia elétrica e água quente para edificações em um campus universitário. Vapor a 2 MPa e 320 °C (estado 1) entra em uma turbina de dois estágios com uma vazão mássica de 0,82 kg/s. Uma fração da vazão total (0,141 kg/s) é extraída a 0,14 MPa (estado 2) para prover o aquecimento das edificações e o restante expande no segundo estágio até a pressão do condensador de 0,06 MPa (estados 5, 6 e 7). O fluxo de água que retorna das edificações do campus a 0,06 MPa e 60°C (estado 5) e se junta ao fluxo de água vindo do condensador em um tanque de alimentação, sendo que o fluxo de água na saída do condensador pode ser considerado líquido saturado a pressão de 0,06 MPa (estado 6). Cada estágio da turbina tem uma eficiência isoentrópica de 80% e o processo de bombeamento pode ser considerado isoentrópico. Nestas condições, determine:

- A taxa de transferência de calor para a água na caldeira em kW (1,0 ponto);
- O trabalho líquido da turbina em kW (1,0 ponto);
- A taxa de transferência de calor para a água quente fornecida as edificações do campus em kW (1,0 ponto);
- A taxa de transferência de calor no condensador em kW (0,5 ponto).



**Solução:**

Aplicando a equação da continuidade na caldeira para regime permanente temos:

$$\frac{dm_{vc}}{dt} = \sum_e \dot{m}_e - \sum_s \dot{m}_s \Rightarrow \dot{m}_1 = \dot{m}_8$$

Aplicando a 1ª Lei para a caldeira para regime permanente e desprezando as variações de energia cinética e potencial:

$$\frac{dE_{vc}}{dt} = \sum_e \dot{m}_e \left( h_e + \frac{V_e^2}{2} + gz_e \right) - \sum_s \dot{m}_s \left( h_s + \frac{V_s^2}{2} + gz_s \right) + \dot{Q}_{vc} - \dot{W}_{vc}$$

$$\dot{Q}_{caldeira} = \dot{m}_1(h_1 - h_8)$$

Estado 1: Vapor a 2 MPA e 320 °C →  $h_1 = 3068,88 \text{ kJ/kg}$

Aplicando a equação da continuidade na bomba para regime permanente temos:

$$\frac{dm_{vc}}{dt} = \sum_e \dot{m}_e - \sum_s \dot{m}_s \Rightarrow \dot{m}_7 = \dot{m}_8$$

Aplicando a 1ª Lei para a bomba para regime permanente e desprezando as variações de energia cinética e potencial:

$$\dot{W}_{bomba} = \dot{m}_8(h_7 - h_8) = \dot{m}_8 v_7(p_8 - p_7) \Rightarrow h_8 = h_7 + v_7(p_8 - p_7)$$

Para avaliar o estado 7, aplica-se a equação da continuidade no tanque de alimentação:

$$\frac{dm_{vc}}{dt} = \sum_e \dot{m}_e - \sum_s \dot{m}_s \Rightarrow \dot{m}_7 = \dot{m}_5 + \dot{m}_6 \text{ sendo } \dot{m}_5 = 0,141 \frac{kg}{s} \text{ e } \dot{m}_6 = 0,82 - 0,141 = 0,679 \frac{kg}{s}$$

Aplicando a 1ª Lei para a tanque de alimentação para regime permanente e desprezando as variações de energia cinética e potencial e os estados 5, 6 e 7 líquido:

$$\dot{m}_7 h_7 = \dot{m}_5 h_5 + \dot{m}_6 h_6 \Rightarrow T_7 = \frac{\dot{m}_5 T_5 + \dot{m}_6 T_6}{\dot{m}_7}$$

Estado 5:  $p_5 = 0,06 \text{ MPa}$  e  $T_5 = 60^\circ\text{C}$  →  $h_5 = 358,03 \text{ kJ/kg}$

Estado 6:  $p_6 = 0,06 \text{ MPa}$  e líquido saturado →  $T_6 = 20^\circ\text{C}$  e  $h_6 = 83,94 \text{ kJ/kg}$

Logo:

$$T_7 = \frac{0,141 \times 60 + 0,679 \times 20}{0,82} = 26,9^\circ\text{C} \Rightarrow v_7 = 0,001021 \text{ m}^3/\text{kg} \text{ e } h_7 = 278,48 \text{ kJ/kg}$$

$$h_8 = h_7 + v_7(p_8 - p_7) = 280,46 \text{ kJ/kg}$$

Logo:

$$\dot{Q}_{caldeira} = \dot{m}_1(h_1 - h_8) = 0,82 \times (3068,88 - 280,46) = 2286,5 \text{ kW}$$

$$\dot{W}_{bomba} = \dot{m}_8(h_7 - h_8) = 0,82 \times (280,46 - 278,48) = 1,6 \text{ kW}$$

Aplicando a 1ª Lei para a turbina para regime permanente e desprezando as variações de energia cinética e potencial:

$$\dot{W}_{turbina} = \dot{W}_{estágio 1} + \dot{W}_{estágio 2} = \dot{m}_1(h_1 - h_2) + \dot{m}_3(h_3 - h_4)$$

Estado 2s:  $p_{2s}=0,14$  MPa e  $s_2=s_1=6,8423$  kJ/kg, °C  $\rightarrow h_{2s}=2979,57$  kJ/kg

Sendo que a eficiência da turbina é de 80%:

$$\eta_{turbina} = \frac{h_1 - h_2}{h_1 - h_{2s}} \Rightarrow h_2 = h_1 - \eta_{turbina}(h_1 - h_{2s}) = 3068,88 - 0,80 \times (3068,88 - 2979,57) = 2997,43 \text{ kJ/kg}$$

Estado 3:  $p_3=0,14$  MPa e  $h_3 = 2997,43$  kJ/kg  $\rightarrow s_3 = 6,8749$  kJ/kg. °C

Estado 4s:  $p_{4s}=0,06$  MPa e  $s_4=s_3=6,8749$  kJ/kg. °C  $\rightarrow h_{4s}=2264,88$  kJ/kg

Sendo que a eficiência da turbina é de 80%:

$$\eta_{turbina} = \frac{h_3 - h_4}{h_3 - h_{4s}} \Rightarrow h_4 = h_3 - \eta_{turbina}(h_3 - h_{4s}) = 2997,43 - 0,80 \times (2997,43 - 2264,88) = 2411,39 \text{ kJ/kg}$$

Logo:

$$\dot{W}_{turbina} = 0,82 \times (3068,88 - 2997,43) + 0,679 \times (2997,43 - 2411,39) = 456,51 \text{ kW}$$

$$\dot{W}_{líquido} = \dot{W}_{turbina} - \dot{W}_{bomba} = 456,51 - 1,6 = 454,89 \text{ kW}$$

Aplicando a 1ª Lei para as edificações para regime permanente e desprezando as variações de energia cinética e potencial:

$$\dot{Q}_{edificações} = \dot{m}_2(h_2 - h_5) = 0,141 \times (2997,43 - 358,03) = 372,16 \text{ kW}$$

Aplicando a 1ª Lei para o condensador para regime permanente e desprezando as variações de energia cinética e potencial:

$$\dot{Q}_{condensador} = \dot{m}_4(h_4 - h_6) = 0,679 \times (2411,39 - 83,94) = 1580,3 \text{ kW}$$

**QUESTÃO 02 (3,5 pontos):** Em um ciclo padrão a ar, o compressor e a turbina têm eficiências isoentrópicas iguais a 90%, sendo que a razão de compressão é 12 e a pressão de entrada do compressor é de 100 kPa. As temperaturas mínima e máxima são 290 K e 1400 K, respectivamente. Nestas condições, para  $k_{ar}=1,4$  e  $C_{p,ar}=1,004$  kJ/kg. °C, calcule:

- O trabalho líquido específico líquido em kJ/kg (1,5 ponto);
- O calor específico fornecido em kJ/kg (1,0 ponto);
- A eficiência térmica do ciclo (1,0 ponto);

**Solução:**

O trabalho líquido é dado por (assumindo calor específico constante):

$$\dot{W}_{líquido} = \dot{W}_{turbina} - \dot{W}_{compressor} = \dot{m}C_p[(T_3 - T_4) - (T_2 - T_1)]$$

$$w_{líquido} = \frac{\dot{W}_{líquido}}{\dot{m}} = C_p[(T_3 - T_4) - (T_2 - T_1)]$$

$$\eta_{compressor} = \frac{(T_{2s} - T_1)}{(T_2 - T_1)} \Rightarrow T_2 = T_1 + \frac{(T_{2s} - T_1)}{\eta_{compressor}}$$

Sendo:

$$\frac{T_{2s}}{T_1} = \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{k-1}{k}} \Rightarrow T_{2s} = T_1 \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{k-1}{k}} = 290 \times (12)^{\frac{1,4-1}{1,4}} = 589,8 \text{ K}$$

Logo:

$$T_2 = 290 + \frac{(589,8 - 290)}{0,9} = 623,2 \text{ K}$$

Sendo:

$$\frac{T_{4s}}{T_3} = \left(\frac{p_{4s}}{p_3}\right)^{\frac{k-1}{k}} \Rightarrow T_{4s} = T_3 \left(\frac{p_{4s}}{p_3}\right)^{\frac{k-1}{k}} = 1400 \times \left(\frac{1}{12}\right)^{\frac{1,4-1}{1,4}} = 688,3 \text{ K}$$

$$\eta_{turbina} = \frac{(T_3 - T_4)}{(T_3 - T_{4s})} \Rightarrow T_4 = T_3 - \eta_{turbina}(T_3 - T_{4s})$$

$$T_4 = 1400 - 0,9 \times (1400 - 688,3) = 759,5 \text{ K}$$

Logo:

$$w_{líquido} = 1,004 \times [(1400 - 759,5) - (623,2 - 290)] = 308,6 \text{ kJ/kg}$$

O calor específico fornecido líquido é dado por (assumindo calor específico constante):

$$\dot{Q}_{fornecido} = \dot{m} C_p (T_4 - T_1)$$

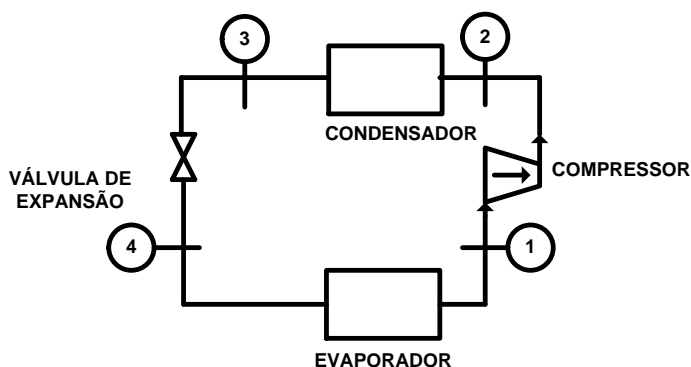
$$q_{fornecido} = \frac{\dot{Q}_{fornecido}}{\dot{m}} = C_p (T_4 - T_1) = 1,004 \times (759,5 - 290) = 471,4 \text{ kJ/kg}$$

A eficiência térmica do ciclo é dada por:

$$\eta_{ciclo} = \frac{w_{líquido}}{q_{fornecido}} = \frac{308,6}{471,4} = 0,655 \text{ (65,5\%)}$$

**QUESTÃO 03 (3,0 pontos):** Um sistema de refrigeração com compressão de vapor tem uma capacidade de resfriamento no evaporador de 35 kW tem fluido refrigerante R134a entrando no compressor como vapor superaquecido a 15°C e 400 kPa e saindo a 1200 kPa. O processo de compressão ocorre com uma eficiência isoentrópica de 90% e o processo na válvula pode ser considerado isoentálpico. A temperatura de saída do condensador é 45°C as perdas de pressão no condensador e evaporador são desprezíveis. Nestas condições, calcule:

- A vazão mássica do fluido refrigerante em kg/s (1,0 ponto);
- O trabalho realizado pelo compressor em kW (1,0 ponto);
- O coeficiente de desempenho do ciclo (1,0 ponto);



### Solução:

Aplicando a equação da continuidade e da 1ª Lei da Termodinâmica no evaporador desprezando as variações da energia cinética e potencial, temos:

$$\dot{Q}_{\text{evaporador}} = \dot{m}_{\text{fluido refrigerante}}(h_1 - h_4)$$

Estado 1:  $p_1=400$  kPa e  $T_1=15^\circ\text{C} \rightarrow h_1=409,31$  kJ/kg,  $v_1=0,05302$  m<sup>3</sup>/kg e  $s_1=1,7423$  kJ/kg.°C

Estado 3:  $p_3=1200$  kPa e  $T_3=45^\circ\text{C} \rightarrow h_3=264,11$  kJ/kg

Estado 4:  $p_4=400$  kPa e  $h_4=h_3=264,11$  kJ/kg

Logo:

$$35 = \dot{m}_{\text{fluido refrigerante}}(409,31 - 264,11) \Rightarrow \dot{m}_{\text{fluido refrigerante}} = 0,24 \text{ kg/s}$$

Porém o trabalho real pode ser calculado como:

$$\eta_{\text{compressor}} = \frac{\dot{W}_{\text{compressor ideal}}}{\dot{W}_{\text{compressor real}}}$$

Aplicando a equação da continuidade e da 1ª Lei da Termodinâmica no compressor ideal desprezando as variações da energia cinética e potencial e mantendo a vazão mássica, temos:

$$\dot{W}_{\text{compressor ideal}} = \dot{m}_{\text{fluido refrigerante}}(h_{2,\text{ideal}} - h_1)$$

Estado 2 ideal:  $p_2=1200$  kPa e  $s_2=s_1=1,7423$  kJ/kg.°C  $\rightarrow h_{2,\text{ideal}}=432,92$  kJ/kg. Logo:

$$\dot{W}_{\text{compressor ideal}} = 0,24 \times (432,92 - 409,31) = 5,69 \text{ kW}$$

Portanto:

$$\eta_{\text{compressor}} = \frac{\dot{W}_{\text{compressor ideal}}}{\dot{W}_{\text{compressor real}}} \Rightarrow \dot{W}_{\text{compressor real}} = \frac{5,69}{0,9} = 6,32 \text{ kW}$$

O coeficiente de desempenho do ciclo é dado por:

$$\beta = \frac{\dot{Q}_{\text{evaporador}}}{\dot{W}_{\text{compressor real}}} = \frac{35}{6,32} = 5,54$$