TALLER DE MÁQUINAS TÉRMICAS

Vergara Pareja Gustavo

Ramos Flórez Miguel

Bernardo J. Luján E.

 $M\acute{a}$ quinas $T\acute{e}$ rmicas - G2IM

Universidad de Córdoba

1 de Octubre de 2024

${\rm \acute{I}ndice}$

1 1a	1
2 a,b	
Referencias	٤

1. 1a

Para la potencia producida por la turbina utilizamos el concepto de Eficiencia Isentrópica de turbinas, tomando como insignificantes los cambios en las energías cinética y potencial asociados con el flujo de vapor de agua que circula a través de la máquina en comparación con el cambio en la entalpía. Así entonces:

$$n_T = \frac{h_1 - h_{2a}}{h_1 - h_{2s}}$$

File:D:\Copia Seguridad U\Semestre 8\Máquinas Lujan\Punto1taller.EES 1/10/2024 21:57:31 Page 2 9.944: #4402: EASY ENGINEERING, https://www.youtube.com/channel/UCjC8ulmve2QNRJXhDpk-L2A+ CNlxJID_JLNlyNINGGBDEICJH@NYXI_

```
\begin{array}{lll} P_1 &=& 4000 & \text{[kPa]} \\ T_1 &=& 650 & \text{[C]} \\ \dot{m} &=& 100 & \text{[kg/s]} \\ P_2 &=& 10 & \text{[kPa]} \\ h_1 &=& \textbf{h} \left[ \text{water} \, , \textbf{T} = \textbf{T}_1 \, , \textbf{P} = \textbf{P}_1 \, \right] \\ s_1 &=& \textbf{s} \left[ \text{water} \, , \textbf{T} = \textbf{T}_1 \, , \textbf{P} = \textbf{P}_1 \, \right] \\ s_2s &=& s_1 \\ P_2s &=& P_2 \\ h_2s &=& \textbf{h} \left[ \text{water} \, , \textbf{P} = \textbf{P}_{2s} \, , \textbf{s} = \textbf{s}_{2s} \, \right] \\ \eta_t &=& 0.84 \\ h_2 &=& - \left[ \eta_t \cdot \left( \textbf{h}_1 \, - \, \textbf{h}_{2s} \, \right) - \, \textbf{h}_1 \, \right] \\ \dot{\textbf{W}}_{gen} &=& \dot{\textbf{m}} \cdot \left[ \textbf{h}_1 \, - \, \textbf{h}_2 \, \right] \\ s_2 &=& \textbf{s} \left[ \text{water} \, , \textbf{h} = \textbf{h}_2 \, , \textbf{P} = \textbf{P}_2 \, \right] \\ \dot{\textbf{S}}_{gen} &=& \dot{\textbf{m}} \cdot \left[ \textbf{s}_2 \, - \, \textbf{s}_1 \, \right] \end{array}
```

Figura 1: Datos y Ecuaciones en EES

Para el estado 1 y 2:

Arrays Table: Main

	P_{i}	T_{i}	h _i	s_i
	[kPa]	[C]	[kJ/kg]	[kJ/kg-K]
1	4000	650	3790	7.497
2	10		2602	8.205

Figura 2: Estado 1 y Estado 2 en EES

La solucion arrojada por EES, luego de despejar:

SOLUTION

Unit Settings: SI C kPa kJ mass deg

 $\eta^{t} = 0.84$

 $\dot{m} = 100 \text{ [kg/s]}$

 $s_{2s} = 7.497 [kJ/kg-K]$

Wgen = 118733 [kJ/s] {118733 [kW]}

h_{2s} = 2376 [kJ/kg] P_{2s} = 10 [kPa]

\$_{gen} = 70.82 [kJ/s-K] {70.82 [kW/K]}

No unit problems were detected.

Figura 3: Solución en EES

1b

A continuación con herramientas de EES mostraremos ambos procesos sobre un diagrama h-s del agua, resaltamos las curvas isobáricas de 4 MPa y 10 kPa. Utilizando las herramientas «Property Plot» y «Overlay Plot» tenemos:

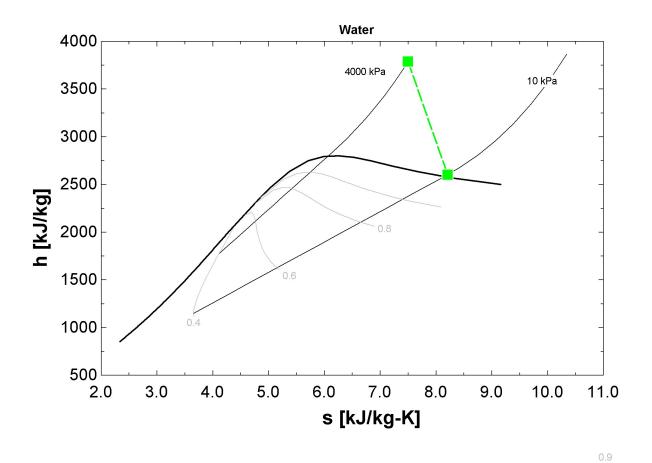


Figura 4: Gráfica h vs s

2. a,b

Con el razonamiento y datos similares a los del primer punto y el concepto de relación de presiones en una turbina, lógica de programación (ciclos), el manual y el software de EES (Ciclo REPEAT).

Procedemos a resolver el problema iterativo.

```
File:D.\Copia Seguridad U\Semestre 8\Máquinas Lujan\punto2taller.EES 1/10/2024 21:09:04 Page 2

⇒r. 9.944: #4402: EASY ENGINEERING, https://www.youtube.com/channel/UCjC8ulmve2QNRJXhDpk-L2A+ CNlixJlD_JLNliyNINGGBDEICJH@NYXI_NJ
              Procedure taller (N _t : Pot_{\eta \text{ total}})
                  Pot := 0
                  m := 105 [kg/s]
                   P<sub>1</sub> := 4050 [kPa]
                  T<sub>1</sub> := 670 [C]
                   P<sub>final</sub> := 10.5 [kPa]
                   ηt := 0.84
                   h_1 := h[water, T = T_1, P = P_1]
                   s<sub>1</sub> := s [water , T = T<sub>1</sub> , P = P<sub>1</sub> ]
                  rP := \left[\frac{P_1}{P_{final}}\right]^{\left[\frac{1}{N_t}\right]}
                           P_{i+1} := \frac{P_i}{rP}
                           h2s := h [water, s = s, P = P,]
                            \boldsymbol{h}_{i+1} := - \left[ \boldsymbol{\eta}_{t} + \left( \boldsymbol{h}_{i} - \boldsymbol{h} 2 \boldsymbol{s} \right) - \boldsymbol{h}_{i} \right]
                            s<sub>i+1</sub> := s [water, h = h<sub>i+1</sub>P = P<sub>i+1</sub>
                            t<sub>i+1</sub> := T [water, P = P<sub>i+</sub>h = h<sub>i+</sub>]
                            \mathbf{\dot{W}}_{gen_{ij}} := \mathbf{\dot{m}} \cdot [\mathbf{h}_{i} - (\mathbf{h}_{i+})]
                           Pot := \mathring{W}_{gen_i} + Pot
                           i := i + 1
                   Until [i > N_t]
                   \eta_{\,total} \quad := \, \eta_{\,t}^{\ N_t}
               End taller
              N_t = 4
              Call taller[N_t : Pot, \eta_{total}]
```

Figura 5: Datos y Ecuaciones 2 en EES

La solución arrojada para la eficiencia Isentrópica total y potencia total del sistema, por EES, luego de despejar para N=4 Turbinas:

SOLUTION

Unit Settings: SI C kPa kJ mass deg

ղtotal = 0.4979

 $N_t = 4$

Pot = 134378 [kW]

No unit problems were detected.

Figura 6: Solución 2 en EES

2c.

A continuación con herramientas de EES mostraremos los procesos sobre un diagrama h-s del agua, resaltamos las curvas isobáricas entre 4 MPa y 10 kPa. Utilizando las herramientas «Property Plot» y «Overlay Plot» tenemos:

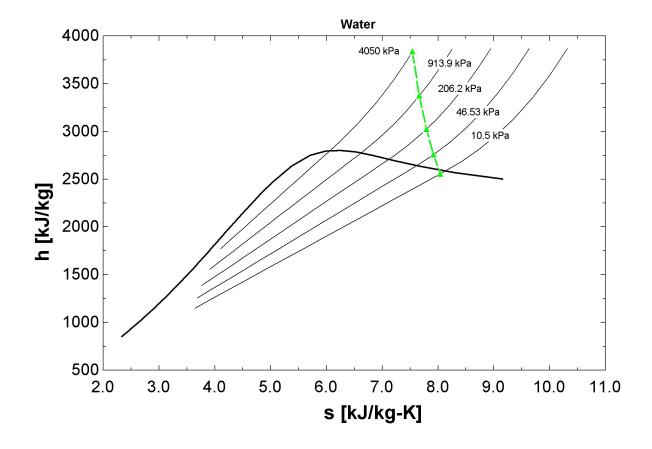


Figura 7: Gráfica para N=4 en EES

2d.

A continuación con herramientas de EES mostraremos un gráfico de la eficiencia isentrópica global en función del número de procesos de expansión (usando escala logarítmica en x y N de 1 a 100). Utilizando las herramientas «X-Y Plot» y «Parametric Table» tenemos:

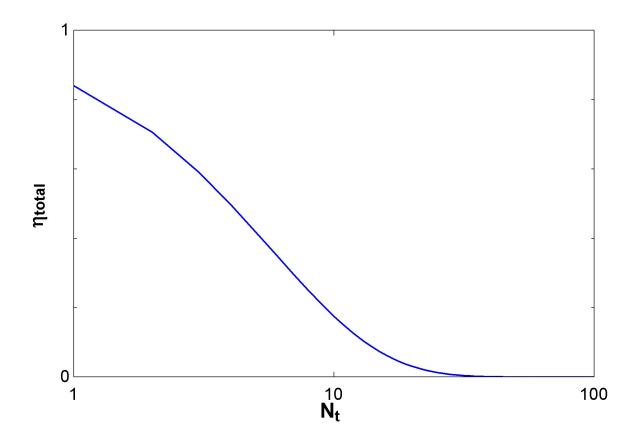


Figura 8: Gráfica Eficiencia vs Número de Turbinas en EES

Referencias

Çengel, Y. A. (2012). Termodinámica.

Dash, S. K. (2014). Engineering equation solver: Application to engineering and thermal engineering problems. Oxford, Inglaterra: Alpha Science International.