3. AUDITORNE VJEŽBE

KRUŽNI PROCESI

3.1. Lijevokretnim se Carnotovim kružnim procesom grije kuća na konstantnu temperaturu od 22 °C toplinom iz rijeke na temperaturi od 4 °C. Koliki je iznos dobavljene topline za grijanje i koliki je koeficijent izvođenja ako potrošak mehaničkog rada iznosi 3,8 kWh i uz pretpostavku da se radi o idealnom kružnom procesu?

$$(Q_g = -62.3 \text{ kWh}_t, \text{ KI} = 16.4)$$

3.2. Odrediti za kružni proces opisan u zadatku 3.1: a) Koeficijent izvršavanja za proces hlađenja; b) termički stupanj djelovanja kružnog procesa.

$$(KI_{hladenia} = 15,4, \eta_t = 0,061)$$

3.3. Odrediti maksimalni stupanj termičkog djelovanja za kružni proces koji bi koristio toplinsku energiju između zadanih temperatura: a) $t_d = 10$ °C i $t_g =$ °C; b) $t_d = 20$ °C i $t_g = 40$, 150, 250, 500 i 1000 °C.

$$(\eta_{t.maks.a} = 0.066;$$
 $\eta_{t.maks.b} = 0.064 \quad 0.31 \quad 0.44 \quad 0.62 \quad 0.77)$

3.4. Veći se generatori hlade vodikom. Vodik je pri tom podvrgnut lijevokretnom kružnom procesu: u generatoru se predaje toplina vodiku za vrijeme izobarnog procesa (temperatura s kojom vodik napušta generator iznosi 333 K), da bi se zatim vodik adijabatski komprimirao i odveo do izmjenjivača topline u kojem pri izobarnom procesu predaje toplinu. Adijabatskom ekspanzijom zatvara se kružni proces. Tlak je vodika na ulazu u generator 1 bar, a temperatura 293 K. Temperatura vodika na izlazu iz izmjenjivača topline iznosi 353 K. Koliko iznosi: a) tlak vodika na ulazu u izmjenjivač topline; b) specifični iznos topline predan izmjenjivaču topline; i c) koeficijent izvođenja? Poznata je specifična toplina vodika pri konstantnom tlaku 14,2 kJ/kgK i adijabatski koeficijent κ = 1,4.

$$(p_3 = 1.92 \cdot 10^5 \text{ Pa}, q_g = -684.4 \text{ kJ/kg}, \text{KI} = 4.88)$$

3.5. Kružni proces s idealnim plinom (κ = 1,4 i R = 287 J/kgK) sastoji se od realne adijabatske kompresije i ekspanzije te izobarnog dovođenja i odvođenja topline. Na ulazu u kompresor plin ima temperaturu 15 °C i tlak 1 bar, a na izlazu iz kompresora tlak 5 bara. Temperatura plina na ulazu u turbinu iznosi 780 °C. Unutrašnji stupanj djelovanja realne adijabatske kompresije iznosi 0,83, a realne adijabatske ekspanzije 0,85. Koliko iznosi stupanj djelovanja Jouelova kružnog procesa?

$$(\eta_{JKP} = 0.227)$$

3.6. Rankineov kružni proces ima protok pare 136 kg/s, tlaka 6,89 MPa, temperature 516 °C, entalpije 3449,3 kJ/kg i brzine 30,48 m/s na ulazu u turbinu s početnom, a izlazi brzinom 91,44 m/s, tlakom 20,68 kPa i entalpijom 2262,54 kJ/kg. Entalpija na ulazu u kotao iznosi 261,4 kJ/kg. Koliko iznosi stupanj iskorištenja kružnog procesa i snaga turbine?

$$(\eta_t = 0.369 \text{ i } P_t = 160.9 \text{ MW})$$

Kružni procesi (ver. 02.1) 3-1/7

3.7. Proces u TE odvija se kao idealni Rankineov kružni proces. Stacionarna je snaga kotla 3250 MW, a turbine 990 MW. Koliko iznosi tlak u kotlu uz tlak u kondenzatoru od 0,05 bar, konstantni maseni protok pare/vode u procesu od 2129 kg/s, te termički stupanj djelovanja 0,30? Računati s konstantnim specifičnim volumenom kondenzata (vode) što ga pojna pumpa vraća u kotao, v = 0,001 m³/kg.

$$(p_g = 70.5 \text{ bar})$$

3.8. Para tlaka 3 MPa, temperature 300 °C napušta kotao i ulazi u visokotlačni (VT) dio turbine gdje ekspandira do tlaka 300 kPa. Para se zatim zagrijava do 300 °C te ekspandira u niskotlačnom (NT) dijelu turbine do tlaka 10 kPa. Poznate su vrijednosti entalpija: na izlazu iz pumpe 194 kJ/kg, na izlazu iz kotla 3069 kJ/kg, na izlazu VT turbine 2542 kJ/kg, na izlazu međugrijača 2993 kJ/kg, na izlazu NT turbine 2147 kJ/kg i na izlazu kondenzatora 191 kJ/kg. Izračunati stupanj iskorištenja kružnog procesa.

$$(\eta_t = 0.41)$$

3.9. Kroz parnu turbinu koja ima unutrašnji stupanj djelovanja 0,9 prolazi 4600 kg/h vodene pare tlaka 30 bar i temperature 450 °C. Tlak u kondenzatoru iznosi 0,05 bara. Odrediti: a) količinu odvedene topline iz kondenzatora; b) količinu dovedene topline kotlu; c) stupanj djelovanja kružnog procesa; d) snagu dobivenu na turbini. Poznati su iznosi entalpija: na izlazu iz kotla 3345 kJ/kg, izlazu iz turbine u slučaju izentropske ekspanzije (idealno) 2155 kJ/kg, na izlazu iz kondenzatora 138 kJ/kg. Rad pumpe zanemarujemo.

$$\dot{Q}_d = -2.73 \text{ MJ/s}, \quad \dot{Q}_g = 4.1 \text{ MJ/s}, \quad \eta_t = 0.334, \quad P_t = 1368.5 \text{ kW}$$

3.10. Izračunati stupanj djelovanja, dovedenu toplinu, rad turbine i rad pojne pumpe po kg vodene pare u Rankineovom kružnom procesu u kojem para izlazi iz kotla kod tlaka 4 MPa i temperature 400 °C, a tlak u kondenzatoru iznosi 10 kPa. Procese u pumpi i turbini razmatrati kao povratljive i adijabatske. Zadane su entalpije: na izlazu iz kondenzatora 191,8 kJ/kg, na izlazu iz kotla 3213,6 kJ/kg, na izlazu iz turbine 2144,1 kJ/kg. Gustoća kondenzata iznosi 1000 kg/m³.

$$(q_d = \text{- 1,95 MJ/kg}, \quad q_g = 3,02 \text{ MJ/kg}, \quad \eta_t = 0,353, \quad w_t = 1,07 \text{ MJ/kg}, \quad w_p = \text{-4 kJ/kg})$$

3.11. Odrediti realni termički stupanj djelovanja za kružni proces opisan u zadatku 3.10 ako je unutrašnji stupanj djelovanja turbine 90%.

$$(\eta_{tr} = 0.30)$$

3.12. Rashladni uređaj hladi prostor na -5 °C prenošenjem topline na 20 °C. Izračunati koliko treba najmanje povećati potrebni mehanički rad za hlađenje prostora na -25 °C

$$(W_{-25 \, {}^{\circ}\text{C}} \, / \, W_{-5 \, {}^{\circ}\text{C}} = 1,94)$$

3.13. Rashladni uređaj ima koeficijent iskorištenja 4. Za hlađenje je potrebno odvoditi topline 30 MJ/h. Izračunati potrebnu mehaničku snagu za pogon hladnjaka.

$$(P = 2.08 \text{ kW})$$

Kružni procesi (ver. 02.1) 3-2/7

Postupak rješavanja za odabrane zadatke

$$3.1 W = -3.8 \text{ kWh}$$

$$t_d = t_1 = t_2 = 4 \, ^{\circ}C$$

$$t_d = t_1 = t_2 = 4 \, ^{\circ}\text{C}$$
 $t_g = t_3 = t_4 = 22 \, ^{\circ}\text{C}$ $T_0 = 273,15 \, \text{K}$

$$T_0 = 273,15 \text{ K}$$

 $S_2=S_3$ S [J/kgK]

$$KI=?, Q_g = ?$$

Za toplinsku pumpu koeficijent izvođenja omjer topline dovedene gornjem spremniku i uloženog mehaničkog rada: $KI = \frac{Q_g}{M}$

$$KI = \frac{Q_g}{W}$$

Isto vrijedi za snage.

Općenito vrijedi za kružne procese:

$$W = Q_g - Q_d$$

Iz T-s dijagrama slijedi:

$$Q_g = T_g \cdot (S_4 - S_3)$$
 i $Q_d = T_d \cdot (S_2 - S_1)$ dalje:

$$W = T_g \cdot (S_4 - S_3) + T_d \cdot (S_2 - S_1)$$
 uz $S_4 = S_1$ i $S_3 = S_2$ vrijedi:

$$W = -(T_g \cdot - T_d) \cdot (S_2 - S_1) i$$

$$Q_g = -T_g \cdot (S_2 - S_1)$$

KI =
$$\frac{Q_g}{W} = \frac{T_g}{T_g - T_d} = 16,4$$
 $Q_g = W \cdot \frac{T_g}{T_g - T_d} = -62,3 \text{ kWh}$

Koeficijent izvođenja ovisi samo o temperaturama gornjeg i donjeg toplinskog spremnika.

 $S_1 = S_4$

$$KI = 16,4$$
 $Q_{dov} = -62,3 \text{ kWh}$

Kružni procesi 3-3/7(ver. 02.1)

3.4
$$c_p = 14.2 \text{ kJ/kg} \cdot \text{K}$$

$$\kappa = 1.4$$

$$T_1 = 293 \text{ K}$$

$$T_2 = 333 \text{ K}$$

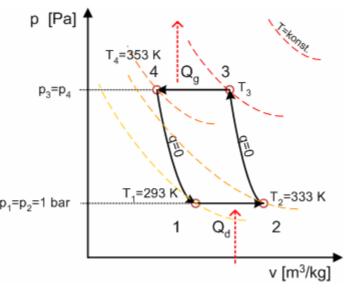
$$T_4 = 353 \text{ K}$$

$$p_3$$
, q_g , $KI = ?$

Jouleov kružni proces između konstantnih tlakova povezuje adijabatska kompresija i expanzija.

Tlak na ulazu u izmjenjivač topline jednak je tlaku na izlazu i može se odrediti preko veze temperatura i tlakova za adijabatske procese:

$$p_3 = p_4 = p_1 \left(\frac{T_4}{T_1}\right)^{\frac{\kappa}{\kappa-1}} = 1,92 \cdot 10^5 \text{ Pa}$$



Specifična toplina predana izmjenjivaču topline za izobarni proces iznosi: $q_g = c_p \cdot (T_4 - T_3)$ temperatura na ulazu u izmjenjivač topline

iznosi:
$$T_3 = T_2 \left(\frac{p_3}{p_2}\right)^{\frac{\kappa - 1}{\kappa}} = 401.2 \text{ K}$$

$$q_g = -684.4 \text{ kJ/kg}$$

Koeficijent izvođenja (KI) za proces hlađenja određuje omjer topline odvedene iz donjeg spremnika i ukupno utrošenog rada:

$$KI = \left| \frac{Q_d}{W} \right|$$

Specifična toplina preuzeta od generatora na vodik za izobarni proces iznosi:

$$q_d = c_p \cdot (T_2 - T_1) = 568, kJ/kg$$

Ukupni rad jednak je ukupnoj toplini u kružnom procesu (jer je ΔU =0):

$$W = Q \quad \rightarrow \quad w_u = q_g + q_d = \text{-} \ 116,4 \ \text{kJ/kg}$$

Ovo se može provjeriti i preko sume svih radova za kružni proces:

$$\mathbf{w}_{\mathbf{u}} = \mathbf{w}_{\mathbf{e}} + \mathbf{w}_{\mathbf{k}}$$

Specifični utrošeni rad za adijabatsku kompresiju iznosi:

$$w_k = c_p \cdot (T_2 - T_3) = -968.4 \text{ kJ/kg}$$

Specifični utrošeni rad za adijabatsku kompresiju iznosi:

$$w_e = c_p \cdot (T_4 - T_1) = 852,0 \text{ kJ/kg}$$

$$w_u = -116,4 \text{ kJ/kg}$$

KI = 4.88

$$p_3 = 1.92 \cdot 10^5 \text{ Pa}, \ q_g = -684.4 \text{ kJ/kg}, \ \text{KI} = 4.88$$

Kružni procesi (ver. 02.1) 3-4/7

$$\eta_k = 0.83$$

$$t_1 = 15 \, {}^{\circ}\text{C}$$

$$t_3 = 780 \, ^{\circ}\text{C}$$

$$R = 287 \text{ J/kg} \cdot \text{K}$$

$$\eta_e = 0.85$$

$$p_1 = p_4 = 1 \text{ bar}$$

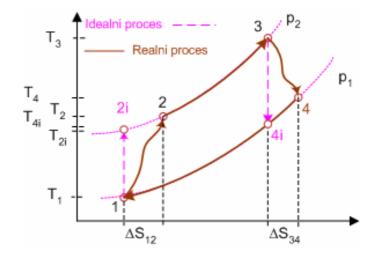
$$p_1 = p_4 = 1 \text{ bar}$$
 $p_2 = p_3 = 5 \text{ bar}$ $\kappa = 1,4$

$$c = 1,4$$

$$\eta_{JKP} = ?$$

Jouleov kružni proces između konstantnih tlakova povezuje adijabatska kompresija expanzija.

Stupanj djelovanje određuje omjer mehaničkog rada i uložene topline. Mehanički rad je jednak razlici dovedene i odvedene topline, za Juleov kružni proces toplina se izmjenjuje samo pri konstantnim tlakovima te vrijedi:



$$\eta_{JKP} = 1 - \frac{q_d}{q_g} = 1 - \frac{T_4 - T_1}{T_3 - T_2}$$

Nepoznate temperature T₂ i T₄ mogu se naći preko stupnjeva djelovanja realnog adijabatskog procesa kompresije i ekpanzije, slijedno.

Unutrašnji stupanj djelovanja realne adijabatske kompresije definiran je kao omjer rada potrebnog za komprimiranje u idealnom slučaju koji završava u točki 2i i realno potrebnog rada za kompresiju koja završava u točki 2:

$$\eta_k = \frac{w_i}{w_r} = \frac{T_{2i} - T_1}{T_2 - T_1} \longrightarrow T_2 = T_1 + \frac{T_{2i} - T_1}{\eta_k}$$

Unutrašnji stupanj djelovanja realne adijabatske ekspanzije definiran je kao omjer rada dobivenog ekspanzijom u realnom slučaju koji završava u točki 4 i idealno dobivenog rada za ekspanziju koja završava u točki 4i:

$$\eta_e = \frac{w_r}{w_i} = \frac{T_3 - T_4}{T_3 - T_{4i}} \longrightarrow T_4 = T_3 - \eta_e \cdot (T_3 - T_{4i})$$

Temperature T_{2i} i T_{4i} određuju temperature i tlakovi adijabatske promjene:

$$T_{2i} = T_1 \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{\kappa - 1}{\kappa}} = 456,4 \text{ K}$$
 \rightarrow $T_2 = 490,9 \text{ K}$

$$T_{4i} = T_3 \left(\frac{p_1}{p_2}\right)^{\frac{\kappa - 1}{\kappa}} = 664.9 \text{ K}$$
 \rightarrow $T_4 = 723.1 \text{ K}$

$$\eta_{\mathit{JKP}} = 1 - \frac{723,1 - 288,15}{1053,15 - 490,9}$$

$$\eta_{JKP} = 0.23$$

Kružni procesi 3-5/7(ver. 02.1)

3.7
$$\eta_t = 0.3$$
 $Q_g = 3250 \text{ MW}$ $v = 0.001 \text{ m}^3/\text{kg}$ $m = 2129 \text{ kg/s}$ $W_t = 990 \text{ MW}$ $p_d = 0.05 \cdot 10^5 \text{ Pa}$

$$p_g = ?$$

Indeks 'g' označava veličine vezane za gornji spremnik u kružnom procesu, a indeks 'd' donji spremnik. Za Rankienov proces to su redom kotao (generator pare) i kondenzator.

Jedinica za snagu W odgovara jedinici za rad u vremenu: J/s. Rad u jedinici vremena za turbinu i pojnu pumpu označava se još i kao: P_t i P_p .

Tlak u kotlu jednak je tlaku na izlazu pojne pumpe. Pod pretpostavkom idealnog procesa pumpanja i nestlačivosti vode (iz diferencijalnog oblika 1. ST Tds=dh-v·dp) vrijedi:

$$|P_p| = m \cdot v \cdot (p_g - p_d) \rightarrow p_g = \frac{|P_p|}{m \cdot v} - p_d$$

Snagu pumpanja moguće je odrediti preko izraza za termički stupanj djelovanja kružnog procesa:

$$\eta_t = \frac{W_{nett}}{Q_g} = \frac{P_{nett}}{\overset{\bullet}{Q}_g} = \frac{P_t - |P_p|}{\overset{\bullet}{Q}_g} \rightarrow |P_p| = P_t - \eta_t \cdot \overset{\bullet}{Q}_g = 15 \text{ MW}$$

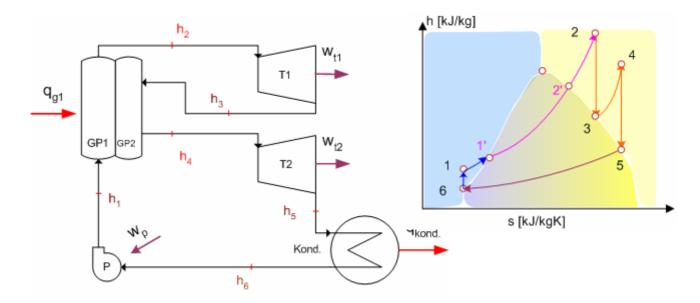
Za ispravan rezultat važno je paziti na jedinice:

$$p_{g} = \frac{15 \cdot 10^{6} \left[\frac{N \cdot m}{s} \right]}{2129 \left[\frac{kg}{s} \right] \cdot 0,001 \left[\frac{m^{3}}{kg} \right]} - 5 \cdot 10^{3} \left[\frac{N}{m^{2}} \right] = 7,05 \cdot 10^{6} \left[Pa \right]$$

$$p_g = 7.05 \text{ MPa}$$

Kružni procesi (ver. 02.1) 3-6/7

$$\eta_t = ?$$



Stupanj djelovanja Rankineovog kružnog procesa koji ima dvije turbine jednak je omjeru neto dobivenog mehaničkog rada i ukupno dovedene toplinske energije:

$$\eta_{t} = \frac{w_{nett}}{q_{g}} = \frac{w_{t1} + w_{t2} - |w_{p}|}{q_{g1} + q_{g2}} = \frac{h_{2} - h_{3} + h_{4} - h_{5} - |h_{6} - h_{1}|}{h_{2} - h_{1} + h_{4} - h_{3}} = 0,412$$

$$\eta_{t} = 0,41$$

$$\begin{split} q_d,\, q_g,\, \eta_t\,,\, w_t &= ? \\ q_d &= h_4 - h_3 = \text{--} 1,95 \text{ MJ/kg}, \\ q_g &= h_2 - h_1 \\ w_p &= h_4 - h_1 = v \cdot (p_g - p_d) = \text{--} 4 \text{ kJ/kg} \qquad \text{(povratljivost)} \\ h_1 &= h_4 - (1/\rho) \; (p_g - p_d) = 195,8 \text{ kJ/kg} \\ q_d &= 3,02 \text{ MJ/kg}, \\ w_t &= h_3 - h_2 = 1,07 \text{ MJ/kg} \\ \eta_t &= \frac{w_{\text{nett}}}{q_g} = \frac{w_t - \left|w_p\right|}{q_g} = 0,353, \end{split}$$

 $q_d = -1,95 \text{ MJ/kg}, \ q_g = 3,02 \text{ MJ/kg}, \ \eta_t = 0,353, \ w_t = 1,07 \text{ MJ/kg}, \ w_p = -4 \text{ kJ/kg}$

Kružni procesi (ver. 02.1) 3-7/7