

# Zadaci, travanj 2008.

Energijske tehnologije FER 2008.



U kondenzatoru termoelektrane odvodi se u okolicu 2000 MWh toplinske energije u jednom satu. Ukoliko je temperatura rashladne vode (okolice) 20 °C, a temperatura kondenzata (pare odnosno vode u kondenzatoru) 27 °C, koliko se anergije iz termoelektrane odvodi u okolicu u jednom satu?

anergija = energija - eksergija

$$anergija = q_{odv} - q_{odv} (1 - \frac{T_{ok}}{T_{kond}}) =$$

$$= q_{odv} \left( 1 - 1 + \frac{T_{ok}}{T_{kond}} \right) = 2000 \cdot \frac{293,15}{300,15} = 1953,36MWh$$

Adijabatski spremnik krutih stijenki podijeljen je adijabatskom pregradom u dva jednaka dijela, 0,5 m<sup>3</sup> svaki.

U jednom je dijelu idealni plin (R=287,0 J/kgK, κ=1,4), a drugi je zrakoprazan.

Podigne li se pregrada koliki će zbog toga biti gubitak mehaničkog rada po 1 kg plina? Temperatura je okolice 300K, a tlak 0,1 MPa.

$$w_{gub} = T_{ok} \cdot \delta s_{AS} [J/kg]$$
  
$$(\delta s_{AS} = \delta s_{ukupno} = \delta s_{sustava} + \delta s_{okolice})$$

$$ds_{AS} = \frac{dq}{T} = \frac{du + pdv}{T} = c_v \frac{dT}{T} + \frac{dT}{T} = \frac{du}{T} + \frac{du}{T} +$$

$$+R\frac{dv}{v} = R\frac{dv}{v}(u = konst. \Rightarrow du = 0)$$

$$\delta s_{AS} = R \ln \frac{v_2}{v_1} = R \ln \frac{2v_1}{v_2} = R \ln 2$$

$$w_{gub} = T_{ok} \cdot Rln2 [J/kg] = 300K \cdot 287,0 J/kgK \cdot ln2 = 59.679,97 J/kgK$$

Odredite masu idealnog plina ( $R_{\mu} = 8314,3$  J/kmolK,  $\mu = 44$  kg/kmol) smještenog u spremnik volumena 1m³. Tlak je plina 0,1 MPa, a temperatura 20  $^{0}$ C.

Rj.

$$pV = mRT$$

$$R = \frac{R_{\mu}}{44} \frac{\frac{J}{kmolK}}{\frac{kg}{kmol}} = \frac{8.314,3}{44} J/kgK = 188,96J/kgK$$

$$m = \frac{pV}{RT} = \frac{0.1 \cdot 10^6 \frac{N}{m^2} \cdot 1m^3}{188.96 \frac{J}{kgK} \cdot 293,15K} = 1.8kg$$

Kilogram idealnog plina (R = 287 J/kgK i κ = 1,4), tlaka 1,5 bar, temperature 200 °C, promatrajte kao zatvoreni mirujući sustav koji se, pri konstantnom tlaku, 1,5 bar, hladi do temperature 100°C. Odredite mehanički rad zatvorenog sustava i toplinsku energiju koju pritom sustav izmjenjuje s okolicom tlaka 1 bar i temperature 20 °C.

$$w_{12} = \int_{v_1}^{v_2} p dv = p(v_2 - v_1) = R(T_2 - T_1) = 0.287 \cdot 100 = 28.7 kJ / kg = 28.700 J / kg$$

$$q_{12} = u_2 - u_1 + w_{12} = c_p (T_2 - T_1) = \frac{R \cdot \kappa}{\kappa - 1} (T_2 - T_1)$$
$$= \frac{0,287 \cdot 1,4}{0.4} \cdot 100 = 100,45kJ / kg = 100.450J / kg$$

Idealni se Rankineov kružni proces provodi s pregrijanom parom tlaka 3 MPa, temperature 400 °C. Tlak je u kondenzatoru 50 kPa. Ako je snaga termoelektrane 1000 MW, kolika je snaga toplinske energije koja se dovodi u kružni proces? Računajte s radom pumpanja vode u kotao. Vodu smatrajte nestlačivom. Proces nacrtajte u h,s – dijagramu. Karakteristične su vrijednosti stanja kružnog procesa:

- za tlak 3 MPa i 400 °C: h = 3231,69 kJ/kg, s = 6,92 kJ/kgK;
- <u>za tlak 50 kPa</u>:  $v' = 0,001 \text{ m}^3/\text{kg}$ , h'' = 2645 kJ/kg, h' = 340,5 kJ/kg, s' = 1.1 kJ/kgK, s'' = 7,59 kJ/kgK

$$s_{4} = s_{4}' + x_{4}(s_{4}'' - s_{4}') =>$$

$$x_{4} = \frac{s_{4} - s_{4}'}{s_{4}' - s_{4}'} = \frac{6.92 - 1.1}{7.59 - 1.1} = 0.897$$

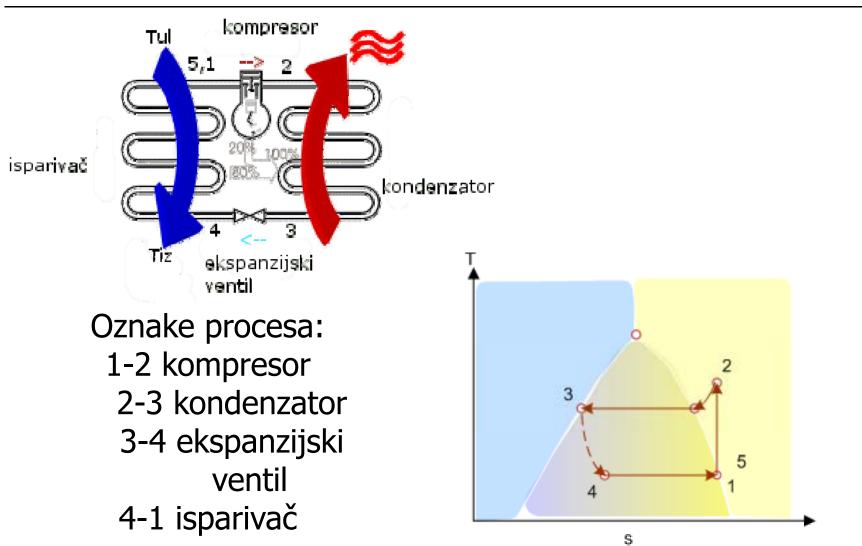
$$h_{4} = h_{4}' + x_{4}(h_{4}'' - h_{4}') = 340.5 + 0.897(2645 - 340.5) = 2407.6 \text{ kJ/kg}$$

$$h_{2} = h_{1} + v_{1} (p_{2} - p_{1}) = 340.5 + 0.001(3000 - 50) = 343.5 \text{ kJ/kg}$$

$$\eta_{t} = 1 - \frac{|q_{odv}|}{q_{dov}} = 1 - \frac{h_{4} - h_{1}}{h_{3} - h_{2}} = 1 - \frac{2407.6 - 340.5}{3231.69 - 343.5} = 0.284 \Rightarrow$$

$$\dot{Q}_{dov} = \frac{\dot{W}}{\eta_{t}} = \frac{1000}{0.284} = 3521.1MW$$

Toplinska pumpa upotrebljava podzemnu vodu temperature 12°C kao izvor energije. Izlazna je temperatura podzemne vode iz toplinske pumpe 4°C. Proces je izveden s freonom 12 između tlakova 0,1 MPa i 1,0 MPa. Koliki je minimalni protok podzemne vode nužan da bi toplinska pumpa dobavljala 60 MJ/h toplinske energije? Koliko iznosi potrebna snaga kompresora? Poznate su vrijednosti entalpija za freon 12: ulaz u kompresor  $h_1 = 174,15$  kJ/kg, ulaz u isparivač (evaporator)  $h_3 = h_4 = 76,26$  kJ/kg, ulaz u kondenzator  $h_2 = 215$  kJ/kg. Računajte sa specifičnim toplinom vode jednakom 4186 J/kgK.



$$g_{ul} = 12 \, ^{\circ}C$$
 $g_{iz} = 4 \, ^{\circ}C$ 
 $p_{1} = 0,1 \, MPa$ 
 $p_{2} = 1 \, MPa$ 
 $\dot{Q}_{dov} = -60 \, \text{MJ/h} = -1,67 \cdot 10^{4} \, W$ 
 $h_{1} = 174,15 \, \frac{kJ}{kg}$ 
 $h_{2} = 215 \, \frac{kJ}{kg}$ 
 $h_{3} = h_{4} = 76,26 \, \frac{kJ}{kg}$ 
 $c_{p} = 4186 \, \frac{J}{kg}K$ 

 $\dot{Q}_{23}$ ,  $P_{\text{komp}}$ ,  $\dot{m}_{v}$  = ?

Primjenom 1. GST za otvoreni sustav na kondenzator (proces 2-3):

$$q_{23} + h_2 = w_{23} + h_3$$
  $(w_{23} = 0)$ 

Množenjem izraza s masenim protokom freona dobiva se:

$$\dot{Q}_{23} = \dot{m}_F \cdot (h_3 - h_2) \equiv \dot{Q}_{dov}$$

Iz gornjeg izraza onda slijedi za maseni protok

$$\dot{m}_F = \frac{\dot{Q}_{dov}}{h_3 - h_2} = \frac{-1,67 \cdot 10^4}{(76,26 - 215) \cdot 10^3} = 0,12 \, kg \, / \, s$$

Primjenom 1. GST za otvoreni sustav na kompresor (proces 1-2):

$$q_{12} + h_1 = w_{12} + h_2$$
  $(q_{12} = 0)$ 

Množenjem gornjeg izraza s masenim protokom freona dobiva se snaga kompresora kako slijedi:

$$P = \dot{m}_F \cdot w_{12} = \dot{m}_F \cdot (h_1 - h_2) =$$

$$= 0.12 \cdot (174.15 - 215) \cdot 10^3 = -4.90 \, kW$$

1. GST za kontrolni volumen *KV* (isparivač je otvoreni sustav; proces 4-1):

$$Q_{KV} + \Sigma m_u h_u = \Sigma m_i h_i + W_{KV}$$

gdje su s *u* označene ulazne veličine, a s *i* izlazne veličine. Promatrano u jedinici vremena jednadžba prelazi u oblik:

$$\dot{m}_F \cdot h_4 + \dot{m}_V \cdot h_{ul} = \dot{m}_F \cdot h_1 + \dot{m}_V \cdot h_{iz}$$

Sređivanjem dobiva se za maseni protok tople vode:

$$\dot{m}_{V} = \dot{m}_{F} \cdot \frac{h_{1} - h_{4}}{h_{ul} - h_{iz}} = \dot{m}_{F} \cdot \frac{h_{1} - h_{4}}{c_{p} \cdot (T_{ul} - T_{iz})} =$$

$$= 0.12 \cdot \frac{(174.15 - 76.26) \cdot 10^{3}}{4186 \cdot 8} = 0.35 \, kg / s$$