Đuranović, Matej

Undergraduate thesis / Završni rad

2016

Degree Grantor / Ustanova koja je dodijelila akademski / stručni stupanj: University of Zagreb, Faculty of Mechanical Engineering and Naval Architecture / Sveučilište u Zagrebu, Fakultet strojarstva i brodogradnje

Permanent link / Trajna poveznica: https://urn.nsk.hr/urn:nbn:hr:235:949376

Rights / Prava: In copyright/Zaštićeno autorskim pravom.

Download date / Datum preuzimanja: 2025-03-11

Repository / Repozitorij:

Repository of Faculty of Mechanical Engineering and Naval Architecture University of Zagreb





SVEUČILIŠTE U ZAGREBU FAKULTET STROJARSTVA I BRODOGRADNJE

ZAVRŠNI RAD

Matej Đuranović

Zagreb, 2016.

SVEUČILIŠTE U ZAGREBU FAKULTET STROJARSTVA I BRODOGRADNJE

ZAVRŠNI RAD

Mentor:

Student:

Prof. dr. sc. Antun Galović, dipl. ing.

Matej Đuranović

Zagreb, 2016

Izjavljujem da sam ovaj rad izradio samostalno koristeći stečena znanja tijekom studija i navedenu literaturu.

Zahvaljujem se svom mentoru prof. dr. sc. Antunu Galoviću na ukazanom povjerenju, podršci i pomoći pri izradi rada, te posebice dr. sc. Nenadu Ferdeljiju na podršci i pomoći tijekom izrade rada, razumjevanju i rješavanju svih problema koji su se javljali.

Ovom prilikom bih se zahvalio i svojoj obitelji na potpori i razumjevanju tijekom izrade završnog rada, kao i tijekom cijelog školovanja.

Matej Đuranović



SVEUČILIŠTE U ZAGREBU FAKULTET STROJARSTVA I BRODOGRADNJE Središnje povjerenstvo za završne i diplomske ispite



Povjerenstvo za završne ispite studija strojarstva za smjerove:

procesno-energetski, konstrukcijski, brodostrojarski i inženjersko modeliranje i računalne simulacije

Sveučilište u Zagrebu		
Fakultet strojarstva i brodogradnje		
Datum	Prilog	
Klasa:		
Ur.broj:		

ZAVRŠNI ZADATAK

Student:

Đuranović Matej

Mat. br.: 0035190270

Naslov rada na hrvatskom jeziku:

Energijsko - eksergijski proračun peći na pelete

Naslov rada na engleskom jeziku:

Energy – exergy calculation of a pellet stove

Opis zadatka:

Za neki objekt potrebno je sustavom centralnog grijanja 90/70 °C osigurati toplinski učinak od 40 kW. To se postiže na način da kotao koristi pelete poznatog masenog sastava c = 0,4388; h = 0,060; o = 0,4050 a ostatak je pepeo. Peć je izvedena u obliku vertikalnog bubnja unutrašnjeg promjera 455 mm u koji je vertikalno smješteno 28 čeličnih cijevi promjera 34/42 mm. Kroz cijevi struje dimni plinovi a oko cijevi struji voda koja na ulazu u bubanj ima temperaturu 70 °C, a na izlazu iz bubnja temperaturu 90 °C. Temperatura dimnih plinova na ulazu u bubanj iznosi 900 °C, dok na izlazu iz bubnja temperatura dimnih plinova iznosi 200 °C. Tlak vode i dimnih plinova iznosi 1,013 bar a temperatura zraka na ulazu u ložište kotla je 20 °C, a što odgovara okolišnoj temperaturi.

Potrebno je:

- a) Odrediti ukupnu visinu bubnja, raspored temperatura vode i dimnih plinova, kao i generiranu eksergijsku destrukciju u zavisnosti od lokalne visine bubnja, ako se uzme da je izmjenjivač izveden u protusmjernoj izvedbi.
- b) Odrediti ukupni masenu potrošnju peleta (goriva) izraženu u kg/h.

Ako bi kroz izmjenjivač određen pod a) struje vodili istosmjerno, a da pri tom omjer toplinskih kapaciteta, kao i ulazne temperature vode i dimnih plinova ostanu isti kao pod a), potrebno je i za taj slučaj:

- c) Odrediti raspored temperatura vode i dimnih plinova, kao i generiranu eksergijsku destrukciju u zavisnosti o lokalnoj visini bubnja.
- d) Izračunati toplinski učinak kotla i satnu potrošnju peleta za slučaj c).

Rezultate proračuna pod a) i c) prikazati u odgovarajućim dijagramima, iste interpretirati i navesti određene zaključke.

U radu je potrebno navesti korištenu literaturu kao i eventualnu pomoć mentora.

Zadatak zadan:

25. studenog 2015.

Zadatak zadao:

Rok predaje rada: 1. rok: 25. veljače 2016 2. rok (izvanredni): 20. lipnja 2016. 3. rok: 17. rujna 2016. Predviđeni datumi obrane: 1. rok: 29.2., 02. i 03.03. 2016. 2. rok (izvanredni): 30. 06. 2016. 3. rok: 19., 20. i 21. 09. 2016.

Predsjednik Povjerenstva:

Prof. dr. sc. Igor Balen

Prof. dr. sc. Antun Galović

SADRŽAJ

SADRŽAJ	I		
POPIS SLIKAII			
POPIS TABLICA III			
POPIS OZNAKA	. IV		
SAŽETAK	٧III		
SUMMARY	. IX		
1. UVOD	1		
2. PELETI	2		
3. IZGARANJE PELETA	3		
3.1. Stehiometrijske jednadžbe izgaranja	3		
3.2. Ogrjevna vrijednost peleta	5		
3.3. Stvarna masa (količina) zraka potrebna za izgaranje	7		
3.4. Masa (količina) dimnih plinova nastalih izgaranjem	.11		
3.5. Specifični toplinski kapacitet dimnih plinova	. 13		
4. OPCENITO O IZMJENJIVAČIMA TOPLINE	. 15		
4.1. Podjela izmjenjivača topline	. 15		
4.2. Indentifikacija struja. Označavanje temperatura struja	.16		
4.3. Matematicka analiza rekuperatora	.1/		
	. 1 /		
5. PEC U PROTUSMJERNOJ IZVEDBI REKUPERATORA	. 20		
5.1. Identifikacija struja	.21		
5.2. Visina bubnja	. 22		
5.3. Raspored temperatura vode i dimnin plinova u zavisnosti od lokalne visine buonja	20		
5.4 Masena potrošnia peleta	. 29		
5.5. Eksergijska destrukcija	.30		
5.6. Eksergijska destrukcija u zavisnosti od lokalne visine bubnja	. 34		
6. PEĆ U ISTOSMJENOJ IZVEDBI REKUPERATORA	. 36		
6.1. Maseni protok i izlazna temperatura dimnih plinova	. 37		
6.2. Masena potrošnja peleta	. 42		
6.3. Raspored temperatura vode i dimnih plinova u zavisnosti od lokalne visine bubnja	L		
peći	. 43		
6.4. Eksergijska destrukcija	.44		
6.1. Eksergijska destrukcija u zavisnosti od lokalne visine bubnja	. 45		
7. ZAKJUCAK	. 47		
LITERATURA	. 48		
PRILOZI	. 49		

POPIS SLIKA

Slika 1.	Peleti	2
Slika 2.	Shematski prikaz ložišta	3
Slika 3.	Pojašnjnje jednakosti entalpija	
Slika 4.	Protusmejrni tip rekuperatora	
Slika 5.	Zavisnost temperature dimnih plinova i vode o lokalnoj visini peći, izvedo protusmjerni rekuperator	enoj kao 29
Slika 6.	Zavisnost eksergijske destrukcije o lokalnoj visini peći, izvedenoj kao protusmjerni rekuperator	
Slika 7.	İstosmjerni tip rekuperatora	
Slika 8.	Zavisnost temperature dimnih plinova i vode o lokalnoj visini peći, izved istosmjerni rekuperator	enoj kao 43
Slika 9.	Zavisnost eksergijske destrukcije o lokalnoj visini peći, izvedenoj kao isto rekuperator	osmjerni 45

POPIS TABLICA

Tablica 1.	Usporedba protusm	ijernog i istosn	njernog rekuperator	a
	1 1	5 0	J U I	

POPIS OZNAKA

Oznaka	Jedinica	Opis
$M_{\rm H_2}$	kg/kmol	molarna masa vodika
M_{0_2}	kg/kmol	molarna masa kisika
M _C	kg/kmol	molarna masa ugljika
o_{\min}	kg/kg	minimalna masa kisika potrebna za izgaranje
y'_{0_2}	kmol/kmol	količinski udio kisika u zraku
h	kg/kg	maseni udio vodika u peletima
а	kg/kg	maseni udio pepela u peletima
С	kg/kg	maseni udio ugljika u peletima
0	kg/kg	maseni udio kisika u peletima
O_{\min}	kmol/kg	minimalna količina kisika potrebna za izgaranje
<i>x</i> ₀₂	kg/kg	maseni udio kisika u zraku
l_{\min}	kg/kg	minimalna masa zraka potrebna za izgaranje
L_{\min}	kmol/kg	minimalna količina zraka potrebna za izgaranje
h'	J/kg	specifična entalpija sudionika na ulazu u ložište
$h^{\prime\prime}$	J/kg	specifična entalpija dimnih plinova na izlazu iz ložište
$\Delta h_{\rm d}$ (0 °C)	J/kg	donja ogrjevna vrijdenost goriva
$c_{p m G}$	J/(kg K)	specifični toplinski kapacitet goriva
$artheta_{ m G}$	°C	temperatura goriva na ulazu u ložište
λ	-	pretičak zraka
c_{pZ}	J/(kg K)	specifični toplinski kapacitet zraka pri <i>p</i> =konst.
$artheta_{ m Z}$	°C	temperatura zraka na ulazu u ložište
$artheta_{ m dp}$	°C	temperatura dimnih plinova na izlazu iz ložišta
$m_{\rm CO_2}$	kg/kg	specifična masa ugljičnog dioksida
$m_{ m H_2O}$	kg/kg	specifična masa vode
m_{0_2}	kg/kg	specifična masa kisika
$m_{ m N_2}$	kg/kg	specifična masa dušika
$M_{\rm CO_2}$	kg/kmol	molarna masa ugljičnog dioksida
$M_{\rm H_2O}$	kg/kmol	molarna masa vode
$n_{ m dp}$	kmol/kg	specifična količina dimnih plinova
$n_{\rm CO_2}$	kmol/kg	specifična količina ugljičnog dioksida
$n_{ m H_2O}$	kmol/kg	specifična količina vode
n_{O_2}	kmol/kg	specifična količina kisika
n_{N_2}	kmol/kg	specifična količina dušika

2		srednji molarni toplnski kapacitet ugljičnog
$[C_{\mathrm{m},p}]^{\vartheta_2}_{\vartheta_1 \mathrm{CO}_2}$	J/(kmol K)	dioksida pri <i>p</i> =konst., nad temperaturnim
1 2		intervalom ϑ_1 i ϑ_2
$[\mathcal{C}_{\mathbf{m},n}]^{\vartheta_2}_{\vartheta_2,H_2,O}$	J/(kmol K)	srednji molarni toplnski kapacitet vode pri
ι m,ρ30 ₁ Π ₂ Ο		p =konst., nad temperaturnim intervalom $\vartheta_1 + \vartheta_2$
$[C_{\mathrm{m},p}]_{\vartheta_1 0_2}^{\vartheta_2}$	J/(kmol K)	p =konst_nad temperaturnim intervalom g_1 i g_2
5 6 122	- //1	srednji molarni toplnski kapacitet dušika pri
$[C_{\mathrm{m},p}]^{\mathfrak{o}_2}_{\vartheta_1\mathrm{N}_2}$	J/(kmol K)	p =konst., nad temperaturnim intervalom ϑ_1 i ϑ_2
$m_{ m dp}$	kg/kg	specifična masa dimnih plinova
y_{0_2}	kmol/kmol	količinski udio kisika u dimnim plinovima
y_{N_2}	kmol/kmol	količinski udio dušika u dimnim plinovima
$y_{\rm CO_2}$	kmol/kmol	količinski udio ugljičnog dioksida u dimnim plinovima
$y_{\rm H_2O}$	kmol/kmol	količinski udio vode u dimnim plinovima
M_{dp}	kg/kmol	molarna masa dimnih plinova
R_{dp}	J/(kg K)	individualna plinska konstanta dimnih plinova
$R_{\rm m}$	J/(kmol K)	opća plinska konstanta
$[\mathcal{C}_{\mathrm{m},p}]_{\vartheta_1}^{\vartheta_2} d\mathrm{p}$	J/(kmol K)	srednji molarni toplnski kapacitet dimnih plinova pri p =konst_nad temperaturnim intervalom g_1 i g_2
c_{pdp}	J/(kg K)	specifični toplinski kapacitet dimnih plinova pri p=konst
С	W/K	toplinski kapacitet struje
G	W/K	toplinski kapacitet slabije struje
C_1	W/K	toplinski kapacitet jače struje
0 ₂	kg/s	maseni protok
9m Cr	I/(kg K)	specifični toplinski kanacitet pri p=konst
29'	°C	ulazna temperatura slabije struje
<i>U</i> ₁	°C	izlazna temperatura slabije struje
v_1	°C	
v_2		ulazna temperatura jace struje
ϑ_2''	<u>с</u>	izlazna temperatura jače struje
ϕ	W	toplinski tok
k	$W/(m^2 K)$	koeficijent prolaza topline
A_0	m^2	površina rekuperatora
π_1	-	bezdimenzijska temperaturna značajka
π_2	-	bezdimenzijska značajka broja prijenosnih jedinica
π_3	-	bezdimenzijska značajka omjera toplinskih kapaciteta struja
$C_{ m w}$	W/K	toplinski kapacitet vode
$C_{\rm dp}$	W/K	toplinski kapacitet dimnih plinova
q_{mw}	kg/s	maseni protok vode
q_{mdp}	kg/s	maseni protok dimnih plinova
C _{pw}	J/(kg K)	specifični toplinski kapacitet vode pri p=konst.
$\Delta \vartheta_{\mathbf{w}}$	°C	razlika temperatura vode ulaz-izlaz

$\Delta \vartheta_{ m dp}$	°C	razlika temperatura dimnih plinova ulaz-izlaz
H_{B}	m	visina bubnja peći
$d_{ m V}$	m	vanjski promjer cijevi
d_{m}	m	unutarnjii promjer cijevi
n	_	broj cijevi
$lpha_{ m u}$	W/(m ² K)	koeficijent prijelaza topline na unutarnjoj površini cijevi
$lpha_{ m v}$	W/(m ² K)	koeficijent prijelaza topline na vanjskoj površini cijevi
$artheta_{ m sr,w}$	°C	srednja temperatura vode u peći
$q_{v\mathrm{w}}$	m^3/s	volumni protok vode
$ ho_{ m w}$	kg/m ³	gustoća vode
$A_{\mathbf{w}}$	m^2	površina kroz koju struji voda u bubnju
D	m	vanjski promjer bubnja peći
v_{w}	m/s	brzina strujanja vode
19 cm c	°C	srednja temperatura stijenke cijevi
Gr	-	Grashofova značajka
ρ_{o}	kg/m ³	gustoća vode dalje od stijenke
$\rho_{\rm s}$	kg/m ³	gustoća vode na temperaturi stijenke
v_s	m ² /s	kinematička žilavost na temperaturi stijenke
Pr_{w}	-	Prandtlova značajka vode
$\lambda_{ m w}$	W/(m K)	toplinska provodnost vode
Nu_{v}	-	Nusseltova značajka s vanjske strane cijevi
$\Delta \vartheta_{ m m}$	°C	srednja logaritamska razlika temperatura
$q_{v m dp}$	m^{3}/s	volumni protok dimnih plinova
p	Pa	tlak
T _{sr,dp}	K	srednja termodinamiča temperatura dimnih plinova u cijevi
A_{dp}	m^2	površina kroz koju struje dimni plinovi u cijevi
$v_{ m dp}$	m/s	brzina strujanja dimnih plinova
Re_{dp}	-	Reynoldsova značajka za dimne plinove
$ ho_{ m dp}$	kg/m ³	gustoća dimnih plinova
$\mu_{ m dp}$	kg/(m s)	dinamička žilavost dimnih plinova
$Nu_{\rm u}$	-	Nusseltova značajka s unutarnje strane cijevi
$artheta_{ m sr,dp}$	°C	srednja temperatura dimnih plinova u cijevi
Pr_{dp}	-	Prandtlova značajka dimnih plinova
$\lambda_{ m dp}$	W/(m K)	toplinska provodnost dimnih plinova
λ	W/(m K)	toplinska provodnost
$q_{m\mathrm{p}}$	kg/s	masena potrošnja peleta
E	W	eksergija
E_{dp}	W	eksergija dimnih plinova
$E_{\mathbf{w}}$	W	eksergija vode
$p_{\rm ok}$	Pa	tlak okoliša
E'_{W}	W	eksergija vode na ulazu u rekuperator
$E_{\mathbf{w}}^{n}$	W	eksergija vode na izlazu iz rekuperatora

Matej Đuranović		Završni rad
E'_{dp}	W	eksergija dimnih plinova na ulazu u rekuperator
$E_{dp}^{\prime\prime}$	W	eksergija dimnih plinova na izlazu iz rekuperatora
T_{ok}	Κ	termodinamička temperatura okoliša
$T'_{ m w}$	K	termodinamička temperatura vode na ulazu u rekuperator
$T_{ m w}^{\prime\prime}$	K	termodinamička temperatura vode na izlazu iz rekuperatora
T'_{dp}	K	termodinamička temperatura dimnih plinova na ulazu u rekuperator
$T_{\rm dp}^{\prime\prime}$	K	termodinamička temperatura dimnih plinova na izlazu iz rekuperatora
E'	W	ukupna eksergija na ulazu u rekuperator
E'	W	ukupna eksergija na izlazu iz rekuperatora
ΔE	W	eksergijska destrukcija

SAŽETAK

Tema završnog rada je "Energijsko-eksergijski proračun peći na pelete", što znači da je u završnom radu prikazan kompletan energijsko-eksergijski proračun peći izvedene kao protusmjerni i istosmjerni rekuperator. Na početku rada je prikazan proračun izgaranja peleta i određen sastav dimnih plinova. Glavni cilj rada je izračunavanje visine peći toplinskog učinka 40kW u protusmjernoj izvedbi te za istu geometriju peći provedena je energijsko i eksergijska analiza istosmjernog procesa. Za peć u istosmjernoj izvedbi prikazan je izračun masenog protoka dimnih plinova i izlazne temperature istih za isti toplinski učinak peći. U oba slučaja provedena je eksergijska analiza i određena eksrgijska destrukcija. Dobiveni rezultati su uspoređeni i izvedeni određeni zaključci.

Ključne riječi: eksergija, destrukcija, rekuperator, istosmjerni, protusmjerni, peleti, peć, izgaranje.

SUMMARY

The subject of the final paper is the "Energy-exergy calculation of the pellet stove", which means that a complete energy-exergy analysis of the pellet stove is presented for both cases of the stove as counter and parallel-flow heat exchanger. At the beginning of the paper the analysis of the combustion of pellets is given together with the flue gas composition. The aim of the paper is to calculate the height of the stove with the heat flow rate of 40 kW for the counter-flow heat exchanger and to perform the same calculation for the energy-exergy analysis of parallel-flow design with the same stove geometry. Calculation of mass flow and exit temperature of flue gas is given for the parallel flow designed stove with the same heat flow rate as in first case. In the both cases the exergy analysis is conducted and the exergy destruction is determined. Conclusions are given on the basis of obtained results.

Key words: exergy, destruction, counter-flow, parallel-flow, pellet, stove, combustion, heat exchanger

1. UVOD

U okviru preddiplomske nastave iz kolegija Termodinamike I upoznao sam se s nepovratnim (ireverzibilnim) procesima, a kroz kolegij Termodinamika II stekao sam određena znanja iz područja izgaranja i izmjenjivača topline.

Izgaranje je kemijski proces kod kojeg dolazi do oksidacije gorivih sastojaka nekog goriva, to jest u gorivu vezana energija oksidacijom pretvara se u toplinsku energiju. Kroz kolegij Termodinamika II razrađen je cjelokupni proces izgaranja po kriteriju dva zakona očuvanja: zakona o očuvanju mase i zakona o očuvanju energije.

Izmjenjivači topline su toplinski aparati koji svoju praktičnu primjenu nalaze u širokom području ljudske djelatnosti kao što su: termoelektrane, nuklearne elektrane, rafinerije nafte, prehrambena i kemijska industrija, zagrijavanje odnosno hlađenje kao i klimatizacija različitih prostora. U osnovi kod svakog tipa izmjenjivača, bilo da se radi o rekuperatorima, regeneratorima ili izravnim izmjenjivačima (mješalištima) dolazi do jednosmjernog prijenosa topline od toplije ka hladnijoj struji. Kroz kolegij Termodinamika II obuhvatno su razrađeni osnovni tipovi rekuperatora, istosmjerni, protusmjerni i križni po kriteriju dva zakona očuvanja: zakona o očuvanja mase i zakona o očuvanja energije.

Kako se kod izmjenjivača nužno javljaju dva oblika nepovratnosti i to zbog prijenosa topline između dviju struja pri njihovim konačnim temperaturnim razlikama, kao i zbog pada tlaka (trenje) struja u rekuperatoru što nužno dovodi do njihove eksergijske destrukcije. Eksergijska destrukcija počiva na II. zakonu termodinamike.

U okviru ovog rada prikazuje se cjelokupni proračun izgaranja peleta na osnovi dva zakona očuvanja: zakona o očuvanja mase i zakona o očuvanja energije. Detaljno se daje prikaz proračuna istosmjernog i protusmjernog izmjenjivača za ulaze podatke iz zadatka i prikazuje cjelokupna problematika proračuna. Te utvrđena eksergijska destrukcija za obje vrste izmjenjivača koja uključuje samu ireverzibilnost zbog prijenosa topline između struja, dok se trenje zanemaruje. Dobiveni rezultati su uspoređeni i izvedeni su određeni zaključci.

2. PELETI

Peleti su prešani drveni ostaci dobiveni mehaničkim prešanjem u posebnim strojevima. Odlikuju se velikom ogrjevnom sposobnošću i čistoćom sastava. Grijanje na pelete predstavlja relativno novi oblik grijanja korištenjem drvne biomase. Jedno od najvažnijih svojstava peleta je snižena, gotovo neutralna, emisija stakleničkih plinova. Razlog tomu je što peleti pri izgaranju emitiraju zanemarivu količinu CO₂ i to onu istu koju je drvo primilo tijekom života u pocesu fotosinteze te ugradilo u svoju strukturu.

Peleti nastaju prešanjem usitnjene drvne sječke pod visokim pritiskom. Pri vezivanju kao svojstvo im služi lignin, a kao sastojak se nalazi u drvu. U procesu proizvodnje postoji maksimalni dozvoljeni postotak dodatnih vezivnih sastojaka (2%) te spomenuti sastojci uglavnom služe za pojednostavljenje samog procesa prešanja te za kasnije održavanje čvrstoće peleta.

Peletiranje se definira kao termoplastični proces oblikovanja istisikivanjem, prilikom kojeg se fino razdijeljene čestice brašnaste sirovine formiraju u kompaktne pelete, pogodne za rukovanje. Najveći značaj peletiranja biomase u proizvodnji energije je dobivanje proizvoda veće gustoće, bolje ogrjevne vrijednosti po jedinici volumena, što ima za posljedicu smanjenje troškova transporta i skladištenja.

Proces peletiranja biomase sastoji se od više faza: miješanje i homogeniziranje, kondicioniranje, peletiranje, sušenje i hlađenje te drobljenje.



Slika 1. Peleti Fakultet strojarstva i brodogradnje

3. IZGARANJE PELETA

Izgaranje je kemijski proces kod kojeg dolazi do oksidacije gorivih sastojaka nekog goriva to jest u gorivu vezana energija oksidacijom pretvara se u toplinsku energiju. Sudionici izgaranja su gorivo i zrak, koji u sebi sadrži kisik, potreban za izgaranje, i dušik koji ne sudjeluje u reakciji, dok su produkti dimni plinovi i pepeo, a proces izgaranja se odvija u ložištu.



Slika 2. Shematski prikaz ložišta

U okviru ovog zadatka promatra se izgaranje peleta kojim se oslobađa vezana kemijska energija te se pretvara u toplinsku energiju. U procesu izgaranja peleta sudionici reakcije su peleti i zrak, a reakcijski produkti dimni plinovi i pepeo. U ložište peleti unose kemijsku energiju, kao dominantnu energiju na ulazu u ložište, koja se izgaranjem pretvara u toplinsku energiju, koju dimni plinovi kao dominantnu energiju iznose iz ložišta. Proračunom izgaranja određuje se maseni sastav dimnih plinova i specifični toplinski kapacitet istih, a ti podaci su potrebni za daljni proračun zadatka.

3.1. Stehiometrijske jednadžbe izgaranja

Peleti sadrže gorive elemente ugljik i vodik kao nositelje kemijske energije, kisik koji sudjeluje u izgaranju i pepeo koji nesudjeluje u izgaranju. Količinski odnosno maseni proračun izvodi se pomoću količinske odnosno masene bilance gorivih elemenata sadržanih u

peletima koja se prikazuje stehiometrijskim jednadžbama reakcija gorivih elemenata s kisikom.

U daljnejm dijelu zadatka predpostavljeno je potpuno izgaranje gorivih elemenata što znači da ugljik i vodik iz peleta potpuno oksidiraju u svoje konačne produkte ugljični dioksid i vodu.

Stehiometrijske jednadžbe reakcija za izgaranje molekule gorivih elemenata glase

$$C + O_2 \to CO_2, \tag{1}$$

$$H_2 + \frac{1}{2}O_2 \to H_2O,$$
 (2)

koje kažu da je za potpuno izgaranje jedne molekule ugljika potrebna jedna molekula kisika, pri čemu nastaje jedna molekula ugljičnog dioksida odnosno da je za potpuno izgaranje jedne molekule vodika potrebno jedna polovina molekule kisika, pri čemu nastaje jedna molekula vode.

Ako se za proces izgaranja pretpostavi da teče pri konstantnom tlaku i temperaturi i svi sudionici prije i nakon reakcije slijede zakonitosti idealnog plina, jer bez obzira u kojem agregatnom stanju gorivo ulazi u ložište proces izgranja uvijek počiva na isplinjenoj fazi goriva. Tada shodno Avogadrovu stavku, jednadžbe (1) i (2) mogu se proširiti na količinske (molarne) jednadžbe tj.

$$1 \text{ kmol } C + 1 \text{ kmol } O_2 \rightarrow 1 \text{ kmol } CO_2, \tag{3}$$

$$1 \text{ kmol } H_2 + \frac{1}{2} \text{ kmol } 0_2 \to 1 \text{ kmol } H_2 0,$$
 (4)

iz kojih slijedi da je za potpuno izgaranje jednog kilomola ugljika potrebno dovesti jedan kilomol kisika, pri čemu nastaje jedan kilomol ugljičnog dioksida odnosno za potpuno izgaranje jednog kilomola vodika potrebno dovesti jednu polovinu kilomola kisika, pri čemu nastaje jedan kilomol vode (vodene pare).

Jednadžbe (3) i (4) moguće je prevesti na jednadžbe masene bilance, jednostavnim uvrštavanjem molarnih masa pojedinih sudionika. Molarne mase ugljika, kisika i vodika su $M_{\rm C} = 12 \text{ kg/kmol}, M_{\rm O_2} = 32 \text{ kg/kmol} \text{ i } M_{\rm H_2} = 2 \text{ kg/kmol}, \text{ pa slijedi da je}$

$$12 \text{ kg C} + 32 \text{ kg O}_2 \to 44 \text{ kgCO}_2, \tag{5}$$

$$2 \text{ kg H}_2 + 16 \text{ kg O}_2 \rightarrow 18 \text{ kg H}_2 0$$
 (6)

Svođenjem jednadžbi (5) i (6) na kilogram izgorivog sudionika slijedi

$$1 \text{ kg C} + 2,666 \text{ kg } O_2 \to 3,666 \text{ kg CO}_2, \tag{7}$$

$$1 \text{ kg H}_2 + 8 \text{ kg O}_2 \rightarrow 9 \text{ kg H}_2 \text{O},$$
 (8)

koje pokazuju da je za potpuno izgaranje jednog kilograma ugljika potrebno je dovesti 2,666 kilograma kisika, pri čemu se dobiva 3,666 kilograma ugljičnog dioksida, odnosno za izgaranje jednog kilograma vodika potrebno je dovesti 8 kilograma kisika pri čemu se dobiva 9 kilograma vode (vodene pare).

3.2. Ogrjevna vrijednost peleta

Ogrjevna vrijednost goriva predstavlja oslobođenu toplinu pri potpunom izgaranju jedinične mase goriva kada se dimni plinovi ohlade na temperaturu s kojom su gorivo i zrak dovedeni u ložište.

Ogrjevna vrijednost goriva svojstvo je goriva i ne ovisi o tome da li gorivo izgara u čistom kisiku ili zraku s većim ili manjim faktorom pretička zraka λ , ali izgaranje mora teći potpuno. To izlazi iz definicije ogrjevne vrijednosti goriva prema kojoj se indiferentni dušik i nepotrošeni kisik na kraju vraćaju na istu temperaturu ϑ , kao i prije izgranja, pa zato niti primaju niti odaju nikakvu toplinu tj. kako se dušik i kisik tretiraju kao idealni plinovi, tada zbog jednakosti temperatura prije i nakon izgaranja, nema njihove entalpijske promjene.

Ogrjevna vrijednost goriva određuje se mjerenjem u kalorimetru (tzv. kalorimetriranjem). Pri tome zrak i gorivo moraju doći u prostor za izgaranje s istom temperaturom ϑ , a nastali produkti izgaranja moraju biti ohlađeni na istu temperaturu ϑ . Tijekom tog hlađenja toplinu (toplinski tok) na sebe preuzima rashladna voda, tzv. kalorimetrijska voda, kojoj se mjeri temperaturni porast i maseni protok. Iz tih podataka dobiva se iznos ogrjevne vrijednosti goriva.

Pri kalorimetriranju bitno je uočiti da li se u nastalim produktima izgaranja, nakon ohlađivanja dimnih plinova na temperaturu zraka i goriva, vlaga pojavljuje u parovitom ili kapljevitom agregatnom stanju. Budući da se specifične entalpije parovite i kapljevite vlage razlikuju, razlikiju se međusobno i ogrjevne vrijednosti promatranog goriva.

Ako je vlaga u produktima izgaranja kapljevita, tada ona ima manju specifičnu entalpiju od vodene pare, što znači da je vrijednost specifične entalpije dimnih plinova manja, a ogrjevana vrijednost goriva veća.

Skoro u svim slučajevima, pri proračunu ložišta, vlaga se u produktima izgaranja javlja kao parovita, jer nakon ohlađivanja dimnih plinova na temperaturu ϑ nije postignuta temperatura rosišta vodene pare (vodena para ne kondenzira). Stoga je za proračun relevantna manja ogrjevana vrijednost goriva, koja se zove donja ogrjevna vrijednost.

Donja ogrjevna vrijednost goriva označava razliku specifičnih entalpija zraka i goriva te produkata izgaranja (dimnih plinova) u kojima se vlaga, nakon njihova ohlađivanja na istu temperaturu ϑ , pojavljuje u parovitom agregatnom stanju.

Nasuprot tome mogu se razlikovati i takvi pokusi (kalorimetriranja) pri određivanju ogrjevne vrijednosti, pri kojima, nakon ohlađivanja produkata na temperaturu ϑ , vlaga u njima kondenzira. Tada se tu razliku entalpija naziva gornjom ogrjevnom vrijednosti goriva.

Gornja ogrjevna vrijednost goriva označuje razliku specifičnih entalpija zraka i goriva te produkata izgaranja (dimnih plinova) u kojima se vlaga, nakon njihova ohlađivanja na istu temperaturu ϑ , pojavljuje u kapljevitom agregatnom stanju.

Kako u ovom zadatku ne dolazi do kondenzacije pare sadržane u dimnim plinovima približna donja ogrjevna vrijednost peleta masenog sastava c = 0,4388 kg/kg;

$$h = 0,06 \text{ kg/kg}; o = 0,4050 \text{ kg/kg}; a = 0,0962 \text{ kg/kg}$$
 pri temperaturi 0°C iznosi, [2]

$$\Delta h_{\rm d}(0^{\circ}{\rm C}) = 33900c + 117000 \left(h - \frac{o}{8}\right) = 15972,195 \,\rm kJ/kg. \tag{9}$$

3.3. Stvarna masa (količina) zraka potrebna za izgaranje

Kisik potreban za izgranje najčešće se dovodi u ložište s atmosferskim zrakom, u kojem je količinski udio kisika $y'_{0_2} = 0,21$ kmol/kmol, a ostatak je dušik koji ne sudjeluje u izgaranju.

Minimalna masa kiska koju je potrebno dovesti u ložište, a nije sadržana u gorivu prema stehiometriskim jednadžbama (7) i (8)iznosi

$$o_{\min} = 2,666c + 8h - o = 1,245 \text{ kg/kg}$$
 (10)

odnsno minimalna količina kisika iznosi

$$O_{\min} = \frac{c}{12} + \frac{h}{4} - \frac{o}{32} = 0,039 \text{ kmol/kg.}$$
 (11)

Kako je kisik sadržan u zraku masenim udjelom $x_{0_2} = 0,232$ kg/kg minimalna masa zraka potrebnog za izgaranje iznosi

$$l_{\min} = \frac{o_{\min}}{0,232} = 5,366 \text{ kg/kg},\tag{12}$$

odnosno minimalna količina zraka iznosi

$$L_{\min} = \frac{O_{\min}}{0.21} = 0.185 \text{ kmol/kg.}$$
 (13)

Stvarna masa zraka iznosi

$$l_{\rm stv} = \lambda l_{\rm min},\tag{14}$$

odnosno stvarna količina zraka iznosi

$$L_{\rm stv} = \lambda L_{\rm min},\tag{15}$$

gdje λ predstavlja faktor pretička zraka, koji je u ovom slučaju nepoznat, te ga treba odrediti iz energijske bilance ložišta koje u ovom slučaju izolirano (adijabatsko).

U ložište ulazi gorivo temperature ϑ_G i zrak temperature ϑ_z za izgaranje, a izlaze dimni plinovi i kruti ostaci temperature $\vartheta_{izg}=\vartheta_{dp}$. Kroz stijenke ložišta snaga ne može prolaziti, a kako je ložište izolirano (adijabatsko) toplinski tok kroz stijenke ložišta jednak je nuli. Zanemarimo li energiju koju iz ložišta iznose kruti ostaci, prema zakonu o očuvanju energije dobiva se da je entalpija sudionika izgaranja na ulazu u ložište jednaka entalpiji dimnih plinova na izlazu iz ložišta.





Specifična entalpija sudionika izgaranja na ulazu u ložište svedena na kilogram goriva iznosi

$$h' = \Delta h_{\rm d}(0^{\circ}{\rm C}) + [c_{pG}]_0^{\vartheta_{\rm G}} \vartheta_{\rm G} + \lambda l_{\rm min} [c_{pz}]_0^{\vartheta_{\rm Z}} \vartheta_{\rm Z}.$$
(16)

Specifična entalpija dimnih plinova na izlazu iz ložište svedena na kilogram goriva iznosi

$$h'' = \vartheta_{dp} n_{dp} \sum_{i=1}^{n} y_i [C_{m,pi}]_0^{\vartheta_{dp}}$$

= $(n_{CO_2} [C_{m,p}]_0^{\vartheta_{dp}} CO_2 + n_{H_2O} [C_{m,p}]_{0 H_2O}^{\vartheta_{dp}} + n_{O_2} [C_{m,p}]_{0 O_2}^{\vartheta_{dp}}$ (17)
+ $n_{N_2} [C_{m,p}]_{0 N_2}^{\vartheta_{dp}}) \vartheta_{dp}.$

Mase pojedinih sudionika u dimnim plinovima po kilogramu goriva prema stehiometrijskim jednadžabama (7) i (8) iznose

$$m_{\rm CO_2} = 3,666c = 1,609 \,\rm kg/kg,$$
 (18)

$$m_{\rm H_2O} = 9h = 0.54 \,\rm kg/kg,$$
 (19)

$$m_{0_2} = (\lambda - 1) o_{\min},$$
 (20)

$$m_{\rm N_2} = 0,768 \,\lambda \, l_{\rm min}.$$
 (21)

Mase pojedinog sudionika u dimnim plinovima po kilogramu goriva moguće je preračunati u količine pojedinog sudionika u dimnim plinovima po kilogramu goriva, djeljenjem istih s molarnom masom pojedinog sudionika. Molarne mase ugljikovog dioksida, vode, kisika i dušika su $M_{\rm CO_2} = 44$ kg/kmol, $M_{\rm H_2O} = 18$ kg/kmol, $M_{\rm O_2} = 32$ kg/kmol i

 $M_{\rm N_2} = 28 \text{ kg/kmol}$, pa slijedi da je

$$n_{\rm CO_2} = \frac{m_{\rm CO_2}}{44} = 0,037 \text{ kmol/kg},$$
 (22)

$$n_{\rm H_2O} = \frac{m_{\rm H_2O}}{18} = 0.03 \,\rm kmol/kg,$$
 (23)

Matej Đuranović

$$n_{0_2} = \frac{m_{0_2}}{32} = \frac{(\lambda - 1) o_{\min}}{32},$$

$$n_{N_2} = \frac{m_{N_2}}{28} = \frac{0,768 \lambda l_{\min}}{28}.$$
(24)
(25)

Tempertatura dimnih plinova na izlazu iz ložišta iznosi $\vartheta_{dp} = 900$ °C.

Srednji molarni toplinski kapacitet pojedinog sudionika u dimnim plinovima između temperatura 0°C i 900°C iznosi, [3]

 $[C_{m,p}]_{0 \ CO_2}^{900} = 48,617 \text{ kJ/(kmol K)},$ $[C_{m,p}]_{0 \ H_2O}^{900} = 38,008 \text{ kJ/(kmol K)},$ $[C_{m,p}]_{0 \ O_2}^{900} = 32,825 \text{ kJ/(kmol K)},$ $[C_{m,p}]_{0 \ N_2}^{900} = 31,037 \text{ kJ/(kmol K)}.$

Temperatura zraka na ulazu u ložište i specifični toplinski kapacitet iznose $\vartheta_z = 20^{\circ}$ C, $[c_{pz}]_0^{20^{\circ}C} = 1,006 \text{ kJ/(kg K)}.$ [3]

Temperatura goriva na ulazu u ložište i specifični toplinski kapacitet iznose $\vartheta_G = 20^{\circ}C$, $[c_{pG}]_0^{20^{\circ}C} = 2,386 \text{ kJ/(kg K)}. [3] \rightarrow \text{za drvo hrast}$

Iz jednakosti specifičnih entalpija na ulazu (16) i izlazu (17) iz ložišta te uvrštavanjem jednadžbi za količine pojedinog sudionika u dimnim plinovima shodno jednadžbama (22), (23), (24) i (25) te sređivanjem čitavog izraza dobiva se izraz za faktor pretička zraka.

Završni rad

$$\lambda = = \frac{\Delta h_{\rm d}(0^{\circ}{\rm C}) + [c_{p{\rm G}}]_{0}^{20}\vartheta_{\rm G} - n_{{\rm CO}_{2}} [C_{{\rm m},p}]_{0}^{900}{}_{{\rm CO}_{2}}\vartheta_{\rm dp}}{\frac{o_{\rm min}}{32} [C_{{\rm m},p}]_{0}^{900}{}_{{\rm O}_{2}}\vartheta_{\rm dp} + \frac{0.768 \, l_{\rm min}}{28} [C_{{\rm m},p}]_{0}^{900}{}_{{\rm N}_{2}}\vartheta_{\rm dp} - l_{\rm min} [c_{pz}]_{0}^{20} \vartheta_{\rm z}}$$

$$- \frac{n_{{\rm H}_{2}{\rm O}} [C_{{\rm m},p}]_{0}^{900}{}_{{\rm H}_{2}{\rm O}}\vartheta_{\rm dp} - \frac{o_{\rm min}}{32} [C_{{\rm m},p}]_{0}^{900}{}_{{\rm O}_{2}}\vartheta_{\rm dp}}{\frac{o_{\rm min}}{32} [C_{{\rm m},p}]_{0}^{900}{}_{{\rm O}_{2}}\vartheta_{\rm dp}} - l_{\rm min} [c_{pz}]_{0}^{20} \vartheta_{\rm z}}$$

$$\lambda = 2,824$$

$$(26)$$

Stvarna masa zraka potrebna za izgaranje prema jednadžbi (14) iznosi

$$l_{\rm stv} = \lambda \ l_{\rm min} = 15,154 \ \rm kg/kg$$

odnosno stvarna količina zraka potrebna za izgaranje prema jednadžbi (15) iznosi

$$L_{\rm stv} = \lambda L_{\rm min} = 0,523 \text{ kmol/kg}.$$

3.4. Masa (količina) dimnih plinova nastalih izgaranjem

Masa pojedinog sudionika u dimnim plinovima po kilogramu goriva prema jednadžbama (18), (19), (20) i (21) iznose

 $m_{\rm CO_2} = 3,666 \ c = 1,609 \ \rm kg/kg,$

 $m_{\rm H_2O} = 9 h = 0.54 \,\rm kg/kg$,

$$m_{0_2} = (\lambda - 1)o_{\min} = 2,271 \text{ kg/kg},$$

$$m_{\rm N_2} = 0,768 \,\lambda \, l_{\rm min} = 11,638 \,\rm kg/kg.$$

$$m_{\rm dp} = m_{\rm CO_2} + m_{\rm H_2O} + m_{\rm O_2} + m_{\rm N_2} = 16,058 \,\rm kg/kg.$$
 (27)

Količine pojedinog sudionika u dimnim plinovima po kilogramu goriva prema jednadžbama (22), (23), (24) i (25) iznose

$$n_{\rm CO_2} = \frac{m_{\rm CO_2}}{44} = 0,037 \text{ kmol/kg},$$
$$n_{\rm H_2O} = \frac{m_{\rm H_2O}}{18} = 0,03 \text{ kmol/kg},$$
$$n_{\rm O_2} = \frac{m_{\rm O_2}}{32} = 0,071 \text{ kmol/kg},$$
$$n_{\rm N_2} = \frac{m_{\rm N_2}}{28} = 0,415 \text{ kmol/kg},$$

Količina nastalih dimnih plinova, izražena u kilomolima dimnih plinova po kilogramu goriva, pri potpunom izgaranju peleta iznosi

$$n_{\rm dp} = n_{\rm CO_2} + n_{\rm H_2O} + n_{\rm O_2} + n_{\rm N_2} = 0,553 \text{ kmol/kg.}$$
 (28)

Količinski udjeli pojedinih sudionika u dimnim plinovima iznose

$$y_{\rm CO_2} = \frac{n_{\rm CO_2}}{n_{\rm dp}} = 0,066 \text{ kmol/kmol},$$
 (29)

$$y_{\rm H_2O} = \frac{n_{\rm H_2O}}{n_{\rm dp}} = 0,054 \text{ kmol/kmol},$$
 (30)

$$y_{0_2} = \frac{n_{0_2}}{n_{dp}} = 0,128 \text{ kmol/kmol},$$
 (31)

$$y_{N_2} = \frac{n_{N_2}}{n_{dp}} = 0,751 \text{ kmol/kmol,.}$$
 (32)

Molarna masa dimnih plinova iznosi

$$M_{\rm dp} = y_{\rm CO_2} M_{\rm CO_2} + y_{\rm H_2O} M_{\rm H_2O} + y_{\rm O_2} M_{\rm O_2} + y_{\rm N_2} M_{\rm N_2}$$

= 29,043 kg/kmol. (33)

Individualna plinska konstanta dimnih plinova iznosi

$$R_{\rm dp} = \frac{R_{\rm m}}{M_{\rm dp}} = 286,266 \,\mathrm{J/(kg\,K)}$$
 (34)

Opća plinska konstanta iznosi $R_{\rm m} = 8314 \text{ J/(kmol K)}$

3.5. Specifični toplinski kapacitet dimnih plinova

Srednji molarni toplinski kapacitet pojedinog sudionika u dimnim plinovima između temperatura 0°C i 200°C iznosi, [3]

 $[C_{m,p}]_{0 CO_{2}}^{200} = 40,059 \text{ kJ/(kmol K)},$ $[C_{m,p}]_{0 H_{2}O}^{200} = 34,118 \text{ kJ/(kmol K)},$ $[C_{m,p}]_{0 O_{2}}^{200} = 29,931 \text{ kJ/(kmol K)},$ $[C_{m,p}]_{0 N_{2}}^{200} = 29,228 \text{ kJ/(kmol K)}.$

Srednji molarni toplinski kapacitet pojedinog sudionika u dimnim plinovima između temperatura 0°C i 900°C iznosi, [3]

$$[C_{m,p}]_{0 \ CO_2}^{900} = 48,617 \text{ kJ/(kmol K)},$$

 $[C_{m,p}]_{0 \ H_2O}^{900} = 38,008 \text{ kJ/(kmol K)},$

$$[C_{m,p}]_{0 \ 0_2}^{900} = 32,825 \text{ kJ/(kmol K)},$$

 $[C_{m,p}]_{0 \ N_2}^{900} = 31,037 \text{ kJ/(kmol K)}.$

Srednji molarni toplinski kapacitet pojedinog sudionika u dimnim plinovima između temperatura 200°C i 900°C iznosi

$$[C_{m,p}]_{200}^{900} c_{O_2} = \frac{[C_{m,p}]_{0 CO_2}^{900} 900 - [C_{m,p}]_{0 CO_2}^{200} 200}{900 - 200}$$
(35)
= 51,062 kJ/(kmol K),
$$[C_{m,p}]_{200}^{900} _{H_2O} = \frac{[C_{m,p}]_{0 H_2O}^{900} 900 - [C_{m,p}]_{0 H_2O}^{200} 200}{900 - 200}$$
(36)
= 39,119 kJ/(kmol K),

$$[C_{m,p}]_{200}^{900} \quad O_2 = \frac{[C_{m,p}]_{0}^{900} Q_2 \quad 900 - [C_{m,p}]_{0}^{200} Q_2 \quad 200}{900 - 200}$$

$$= 33,652 \text{ kJ/(kmol K)},$$
(37)

$$[C_{m,p}]_{200 N_2}^{900} = \frac{[C_{m,p}]_{0 N_2}^{900} 900 - [C_{m,p}]_{0 N_2}^{200} 200}{900 - 200}$$

$$= 31,554 \text{ kJ/(kmol K)}.$$
(38)

Srednji molarni toplinski kapacitet dimnih plinova između temperatura 200°C i 900°C iznosi

$$[C_{m,p}]_{200 dp}^{900} = y_{CO_2} [C_{m,p}]_{200 CO_2}^{900} + y_{H_2O} [C_{m,p}]_{200 H_2O}^{900} + y_{O_2} [C_{m,p}]_{200 O_2}^{900} + y_{N_2} [C_{m,p}]_{200 N_2}^{900} = 33,523 \text{ kJ/(kmol K)}.$$
(39)

Srednji specifični toplinski kapacitet dimnih plinova iznosi

$$[c_{pdp}]_{200}^{900} = c_{pdp} = \frac{[C_{m,p}]_{200}^{900} dp}{M_{dp}} = 1,154 \text{ kJ/(kg K)}.$$
(40)

4. OPĆENITO O IZMJENJIVAČIMA TOPLINE

Izmjenjivači topline su toplinski aparati u kojima se prenosi toplina s jednog na drugi fluid radi zagrijavanja, odnosno ohlađivanja jednog fluida drugim. Njihova upotreba je vrlo rasprostranjena, od kućanskih grijača, hladnjaka, postrojenja centralnog grijanja, radijatora, bojlera pa sve do postrojenja koja se primjenjuju u rashladnoj tehnici, prehrambenoj industriji te u području termoenergetskih postrojenja.

4.1. Podjela izmjenjivača topline

Načelno se izmjenjivači topline dijele na

- 1) rekuperatore
- 2) regeneratore
- 3) direktne(izravne) aparate

Rekuperatori su izmjenjivači topline kod kojih su struje međusobno razdvojene čvrstom stijenkom. Kod takvih je aparata razdjelna stijenka rashladna odnosno ogrjevna površina, koja ne dopušta međusobni izravni dodir struja. Razdjelna stijenka je većinom cijevnog oblika, iako može biti i pločastog oblika. Rekuperator funkcionira na način da se jedna struja koja je toplija hladi prolaskom kroz izmjenjivač zagrijava drugu hladniju struju. Iz prethodne konstatacije jasno je da je toplinski tok koji se od toplije struje odvodi jednak toplinskom toku koji se hladnijoj struji dovodi, ake se zanemare gubici zbog izmjene topline struja s okolišem.

Osnovna podjela rekuperatora vezana je na međusobni smjer strujanja medija :

- 1) istosmjerni rekuperator,
- 2) protusmjerni rekuperator,
- 3) križni(unakrsni) rekuperator.

Izmjenjivači topline mogu se još podijeliti na lamelne, spiralne, pločaste, izmjenjivače s promjenom agregatnog stanja, izmjenjivače sa profiliranom pločom, itd. Međutim navedene podjele ne koriste i nisu bitne za daljnji tijek izrade zadatka već se daju u informativne svrhe.

4.2. Indentifikacija struja. Označavanje temperatura struja

Struje se identificiraju prema kriteriju vrijednosti toplinskog kapaciteta struje, a koji se računa prema izrazu

$$C = q_m c_p \tag{41}$$

U jednadžbi (41) veličina q_m predstavlja maseni protok pojedine struje, a c_p njezin specifični toplinski kapacitet pri konstantnom tlaku.

Prema vrijednosti toplinskog kapaciteta *C*, struje dijelimo na slabiju odnosno jaču. Slabija struja je ona koja ima manju vrijednost toplinskog kapaciteta i njoj se pridružuje indeks 1, dok jača struja ima veću vrijednost toplinskog kapaciteta i pridružuje joj se indeks 2.

Kao oznaka ulazne temperature struje u izmjenjivač upotrebljava se apostrof ',dok se za oznaku izlazne temperature koristi apostrof '', pa na osnovi sveukupno izloženog, oznake ulaznih i izlaznih temperatura pojedinih struja znače:

- $\vartheta_1^\prime
 ightarrow \,$ ulazna temperatura slabije struje ,
- $\vartheta_1^{\prime\prime}
 ightarrow \, {
 m izlazna} \, {
 m temperatura} \, {
 m slabije} \, {
 m struje}$,
- $artheta_2'
 ightarrow$ ulazna temperatura jače struje ,
- $\vartheta_2^{\prime\prime}
 ightarrow \, {
 m izlazna} \, {
 m temperatura} \, {
 m jače} \, {
 m struje}.$

4.3. Matematička analiza rekuperatora

Za izmijenjeni toplnski tok u rekuperatoru, može se napisati formalnu matematičku vezu

$$\Phi = \Phi(k, A_0, \vartheta_1', \vartheta_1'', \vartheta_2', \vartheta_2'', C_1, C_2)$$
(42)

U jednadžbi (42), pored pojašnjenih veličina, veličina k predstavlja koeficijent prolaza topline, dok veličina A_0 označava ukupnu površinu prijenosa topline. Koeficijent prolaza topline sadrži u svojoj strukturi sve toplinske otpore na relaciji izmjene topline fluid - stijenka - fluid. Tako su u izraz za koeficijent prolaza topline uključeni koeficijenti prijelaza topline s jedne i s druge strane razdjelne stijenke, geometrija i toplinska provodnost razdijelne stijenke.

Za izračunavanje koeficijenta prijelaza topline s jedne i s druge strane razdjelne stijenke, kao i za toplinske kapacitete pojedinih struja potrebno je poznavati određena fizikalna svojstva fluida koja su temperaturno ovisna. Stoga se fizikalna svojstva uzimaju iz toplinskih tablica za temperaturu koja je aritmetička sredina ulazne i izlazne vrijednosti temperature promatrane struje.

4.3.1. Prikaz rješenja u bezdimenzijskom obliku

Ako se jednadžbu (42) podvrgne dimenzijskoj analizi, dobiva se rješenje rekuperatora u bezdimenzijskom implicitnom obliku

$$F(\pi_1, \pi_2, \pi_3) = 0, \tag{43}$$

gdje su pojedine bezdimenzijske značajke

$$\pi_1 = \frac{\vartheta_1' - \vartheta_1''}{\vartheta_1' - \vartheta_2'} \tag{44}$$

Vidi se da značajka π_1 označava omjer promjene temperature slabije struje i zadane ulazne temperaturne razlike struja.

$$\pi_2 = \frac{kA_0}{C_1} \tag{45}$$

Značajka π_2 predstavlja broj prijenosnih jedinica.

$$\pi_3 = \frac{C_1}{C_2} \tag{46}$$

Vidi se da veličina π_3 predstavlja omjer toplinskih kapaciteta slabije i jače struje.

Može se napisati formalni eksplicitni oblik jednadžbe (43)

$$\pi_2 = f(\pi_1, \pi_3) \tag{47}$$

Oblik funkcije f iz jednadžbe (47)za protusmjerni rekuperator glasi, [2]

$$\pi_2 = \frac{\ln \frac{1 - \pi_1}{1 - \pi_1 \pi_3}}{-(1 - \pi_3)} \tag{48}$$

Oblik funkcije f iz jednadžbe (47)za istosmejrni rekuperator glasi, [2]

$$\pi_2 = \frac{\ln[1 - \pi_1(1 + \pi_3)]}{(1 + \pi_3)} \tag{49}$$

Prednost prikaza rješenja u bezdimenzijskom obliku je višestruka. Kao prvo grupiranjem dimenzijskih varijabli u bezdimenzijske grupe, bitno se smanjuje broj nezavisnih varijabli pomoću kojih se prikazuje rješenje. Jednadžba (43) pokazuje da se rješenje za svaki tip rekuperatora prikazuje samo pomoću dvije nezavisne bezdimenzijske varijable. S druge pak strane tako dobivena bezdimenzijska rješenjasu ista za svaki osnovni tip rekuperatora.

Komparirajući jednadžbe (48) i (49) vidi se da bezdimenzijska značajka π_2 za protusmjerni i istosmjerni tip rekuperatora međusobno se razlikuje što potvrđuje činjenicu da međusobni smjer strujanja fluida bitno utječe na rezultate izračuna relatvnih veličina rekuperatora (Φ , A_0 , $\vartheta_1'', \vartheta_2'', ...$)

5. PEĆ U PROTUSMJERNOJ IZVEDBI REKUPERATORA

Protusmjerni rekuperator je takav aparat kod kojeg su struje međusobno paralelne i teku u suprotnom smjeru.



Slika 4. Protusmejrni tip rekuperatora

Peć je izvedena u obliku vertikalnog bubnja u kojem su vertikalno smještene cijevi. Voda struji oko cijevi, a dimni plinovi u cijevima.

Za protusmjernu izvedbu izmjenjivača potrebno je proračunati visinu bubnja peći, eksergijsku destrukciju i masenu potrošnju peleta za ulazne podatke.

Ulazni podaci :

- toplinski učinak peći 40 kW
- ulazna temperatura vode 70 $^{\circ}\mathrm{C}$
- izlazna temperatura vode 90 °C
- ulazna temperatura dimnih plinova 900 °C
- izlazna temperatura dimnih plinova 200 $^{\circ}\mathrm{C}$
- unutarnji promjer bubnja 455 mm
- 28 čeličnih cijevi promjera 20/24 mm
- tlak vode, dimnih plinova i okoliša iznosi 1,013 bar
- okolišna temperatura 20 °C

5.1. Identifikacija struja

Toplinski kapacitet *C* za struju vode računa se iz toplinskog učinka peći $\Phi = 40$ kW, odnosno toplinskog toka koji moraju predati dimni plinovi vodi da bi se postigao potreban učinak, i razlike temperatura na ulazu i izlazu iz bubanj peći $\Delta \vartheta_w = 20$ °C

$$C_{\rm w} = q_{m\rm w} c_{p\rm w} = \frac{\Phi}{\Delta \vartheta_{\rm w}} = 2000 \text{ W/K.}$$
(50)

Toplinski kapacitet *C* za struju dimnih plinova računa se iz toplinskog učinka peći $\Phi = 40$ kW kao i razlike temperatura na ulazu i izlazu iz bubnja $\Delta \vartheta_{dp} = 700$ °C

$$C_{\rm dp} = q_{m\rm dp} c_{p\rm dp} = \frac{\Phi}{\Delta \vartheta_{\rm dp}} = 57,143 \text{ W/K}.$$
(51)

Vidljivo je iz dobivenih rezultata da je struja dimnih plinova slabija struja pa ona dobiva indeks 1, $C_{dp} = C_1$, a struja vode jača struja pa ona dobiva indeks 2, $C_w = C_2$.

Oznake ulaznih i izlaznih temperatura pojedinih struja jesu:

 $\vartheta'_1 = 900^{\circ}\text{C} \rightarrow \text{ulazna temperatura dimnih plinova,}$

 $\vartheta_1^{\prime\prime} = 200^\circ C \rightarrow izlazna temperatura dimnih plinova,$

- $\vartheta_2' = 70^{\circ} \text{C} \rightarrow \text{ulazna temperatura vode},$
- $\vartheta_2^{\prime\prime} = 90^{\circ}\text{C} \rightarrow \text{izlazna temperatura vode.}$

5.2. Visina bubnja

Bezdimenzijske veličine izmnjenjivača iz jednadžbi (44), (46) i (48) iznose

$$\pi_1 = \frac{\vartheta_1' - \vartheta_1'}{\vartheta_1' - \vartheta_2'} = 0,843,$$

$$\pi_3 = \frac{C_1}{C_2} = 0,0286,$$

$$\pi_2 = \frac{\ln \frac{1 - \pi_1}{1 - \pi_1 \pi_3}}{-(1 - \pi_3)} = 1,883.$$

Iz bezdimenzijske veličine π_2 , jednadžba (45), može se izraziti površinu izmnjenjivača A_0 u kojoj je sadržana visina izmjenjivača odnosno bubnja $H_{\rm B}$. Površina A_0 je vezana s koeficijentom prolaza topline k na način da obje veličine moraju biti svedene na istu površinu. Prema navedenom, ako se obje veličine svedu na vanjsku površinu cijevi tada površina izmjenjivača iznosi

$$A_0 = H_{\rm B} \, d_{\rm V} \, n \, \pi. \tag{52}$$

Gdje su d_v vanjski promjer cijevi i n je broj cijevi.

Kombinacijom jednadžbi (45) i (52) te sređivanjem dobiva se visinu bubnja

$$H_{\rm B} = \frac{\pi_2 \, C_1}{k \, d_V \, n \, \pi}.$$
(53)

Iz jednadžbe (53) je vidljivo da bi se odredilo visinu H_B potrebno je poznavati koeficijent prolaza topline *k*, a sve ostale veličine su poznate. Za određivanje koeficijenta prolaza topline *k* potrebno je poznavati visinu H_B , što ukazuje da će biti potrebno provesti iteraciski postupak proračuna. Koeficijent prolaza topline jednak je recipročnoj vrijednosti sume nametnutih specifičnih toplinskih otpora: otpor prijelazu topline sa fluida na stijenku s unutarnje strane cijevi, otpor provođenju topline kroz stijenku cijevi i otpor prijelazu topline sa stijenke na

fluid s vanjske strane cijevi. Potrebni podaci za izračun otpora prijelazu topline sa fluida na stijenku s unutarnje strane cijevi i otpora provođenju topline kroz stijenku cijevi su poznati, odnosno, ti otpori ne ovise o visini bubnja. Dok otpor prijelazu topline sa stijenke na fluid s vanjske strane cijevi je ovisan o visini bubnja peći i tu se javlja glavni problem ovog dijela proračuna. Provedenim iteracijskim postupkom određena je visina $H_{\rm B} = 1,499$ m, u daljnem dijelu rada prikazaje se samo posljedni korak iteracije, tj. koeficijent prolaza topline *k* bit se proračunava za $H_{\rm B} = 1,499$ m, pa je time određena visina provjerena.

Koeficijent prolaza topline kroz cijevnu stijenku sveden na vanjsku površinu cijevi

$$k = \frac{1}{\frac{d_{\rm v}}{d_{\rm u}\alpha_{\rm u}} + \frac{d_{\rm v}}{2\lambda}\ln\frac{d_{\rm v}}{d_{\rm u}} + \frac{1}{\alpha_{\rm v}}}.$$
(54)

Maseni protok vode u bubnju slijedi iz jednadžbe (50)

$$q_{mw} = \frac{C_2}{c_{pw}} = 0,477 \text{ kg/s}$$
 (55)

Specifični toplinski kapacitet vode za srednju temperaturu vode u peći $\vartheta_{sr,w} = 80^{\circ}$ C iznosi $c_{pw} = 4,196 \text{ kJ/(kg K)}.$ [3]

Volumni protok vode kroz bubanj

$$q_{vw} = \frac{q_{mw}}{\rho_w} = 4,905 \text{ x } 10^{-4} \text{m}^3/\text{s}.$$
 (56)

Gustoća vode za srednju temperaturu vode u peći $\vartheta_{sr,w} = 80^{\circ}$ C iznosi $\rho_w = 971,82 \text{ kg/m}^3$. [3]

Površina kroz koju struji voda u bubnju

$$A_{\rm w} = \frac{D^2 \pi}{4} - n \frac{d_{\rm v}^2 \pi}{4} = 0,15 \,{\rm m}^2.$$
(57)

Vanjski promjer bubnja D = 455 mm, vanjski promjer cijevi $d_v = 24$ mm, broj cijevi n = 28.

Brzina strujanja vode u bubnju

$$v_{\rm w} = \frac{q_{v\rm w}}{A_{\rm w}} = 3,271 \,\mathrm{x} \,10^{-3} \,\mathrm{m/s}.$$
 (58)

Kako je brzina vode u bubnju vrlo mala za model konvektivnog prijelaza topline na vanjskoj strani cijevi uzima se model slobodne konvekcije uz uspravnu cijev. Ovaj model zahtjeva poznavanje fizikalnih veličina za temeperaturu stijenke cijevi koja se mijenja po dužini izmjenjivača, pa se uzima srednja temeperatura stijenke $\vartheta_{sr,s}$, usrednjena temperatura stijenke po dužini izmjenjivača. Ona se izračunava iz toplinskog toka koji stijenka mora predati vodi, to jest toplinskog toka koji dimni plinovi moraju predati vodi, koeficijenta prijelaza topline na vanjskoj strani cijevi α_v i srednje logaritamske razlike temperatura između stijenke i vode. Kako je srednja temeperatura stijenke $\vartheta_{sr,s}$ ovisna o koeficijentu prijelaza topline α_v koji se želi odrediti, stoga je potrebno provesti iteracijski postupak proračuna. Provedenim iteracijskim postupkom određena je srednja temperatura stjenke $\vartheta_{sr,s} = 92,585$ °C. U daljnem dijelu rada prikazuje se samo posljedni korak iteracije, pa je koeficjent prijelaza topline α_v proračunat za $\vartheta_{sr,s} = 92,585$ °C.

Grashofova značajka, [5]

$$Gr = \frac{\rho_{\rm o} - \rho_{\rm s}}{\rho_{\rm s}} * \frac{g \, H_{\rm B}^3}{v_{\rm s}^2} = 2,809 \, \mathrm{x} \, 10^{12}.$$
(59)

Gustoća vode dalje od stijenke za srednju temperaturu vode u peći $\vartheta_{sr,w} = 80$ °C iznosi $\rho_o = 971,82 \text{ kg/m}^3$, gustoća vode na temepraturi stijenke $\vartheta_{sr,s} = 92,585$ °C iznosi $\rho_s = 963,533 \text{ kg/m}^3$, kinematička žilavost za temperaturu stijenke $\vartheta_{sr,s} = 92,585$ °C iznosi $\nu_s = 3,1755 \times 10^{-7} \text{ m}^2/\text{s}.$ [3]

Prandtlov broj za temperaturu $\vartheta_{\rm m} = (\vartheta_{\rm sr.s} + \vartheta_{\rm sr.w})/2 = 86,297$ °C iznosi $Pr_{\rm w} = 2,054$. [3]

Umnoškom Grashofove i Prandloveznačajke definiran je uvjet za tip strujanja $Gr * Pr_w = 5,772 * 10^{12} > 10^8 \rightarrow turbulentno strujanje.$

Nusseltova značajka za turbulento strujanje iznosi, [5]

$$Nu_{\rm v} = \frac{\alpha_{\rm v} H_{\rm B}}{\lambda_{\rm w}} = 0.17\sqrt[3]{Gr * Pr_{\rm w}} = 3049,478$$
(60)

Koeficjent prijelaza topline na vanjskoj strani cijevi slijedi iz jednadžbe (60)

$$\alpha_{\rm v} = \frac{N u_{\rm v} \lambda_{\rm w}}{H_{\rm B}} = 1370,111 \,{\rm W}/({\rm m}^2 \,{\rm K})$$
 (61)

Toplinska provodnost vode λ_w za $\vartheta_m = (\vartheta_{s,sr} + \vartheta_{sr,w})/2 = 86,297$ °C iznosi $\lambda_w = 0,633 \text{ W/(m K)}.$ [3]

Kako je kroz stijenku cijevi toplinski tok Φ konstantan može se postaviti jednadžbu za prijelaz topline s vanjske strane cijevi na fluid koja uzima u obzir temperaturnu razliku između stijenke i struje vode

$$\Phi = A_0 \alpha_{\rm v} \Delta \vartheta_{\rm m}. \tag{62}$$

Iz jednadžbe (62) slijedi srednja logaritamska razlika temperatura

$$\Delta \vartheta_{\rm m} = \frac{\Phi}{A_0 \,\alpha_{\rm v}} = \frac{\Phi}{H_{\rm B} \,d_{\rm V} \,n \,\pi \,\alpha_{\rm v}} = 9,228 \,\,^{\circ}\text{C}. \tag{63}$$

Srednja logaritamska razlika temperatura glasi

$$\Delta \vartheta_{\rm m} = \frac{\vartheta_2^{\prime\prime} - \vartheta_2^{\prime}}{\ln \frac{\vartheta_{\rm sr,s} - \vartheta_2^{\prime\prime}}{\vartheta_{\rm sr,s} - \vartheta_2^{\prime\prime}}}.$$
(64)

Iz jednadžbe (64) slijedi srednja temperatura stijenke

$$\vartheta_{\rm sr,s} = \frac{\vartheta_2' - \vartheta_2'' e^{\frac{\vartheta_2'' - \vartheta_2'}{\Delta\vartheta_{\rm m}}}}{1 - e^{\frac{\vartheta_2'' - \vartheta_2'}{\Delta\vartheta_{\rm m}}}} = 92,585 \,\,^{\circ}\text{C}.$$
(65)

Vidljivo je da je pretpostavka $\vartheta_{sr,s} = 92,585$ °C točna.

Maseni protok dimnih plinovakroz cijevi slijedi iz jednadžbe (51)

$$q_{mdp} = \frac{C_1}{c_{pdp}} = 0,0495 \text{ kg/s}$$
 (66)

Volumni protok dimnih plinova u cijevima odredit ćemo iz jednadžbe stanje idealnog plina

$$p q_{vdp} = q_{mdp} R_{dp} T_{sr,dp}.$$
(67)

Iz jednadžbe (67) slijedi volumni protok dimnih plinova u cijevima

$$q_{vdp} = \frac{q_{mdp} R_{dp} T_{sr,dp}}{p} = 0,115 \text{ m}^3/\text{s.}$$
(68)

Tlak dimnih plinova p = 1,013 bar, srednja temperatura dovođenja topline $T_{\rm sr,dp} = (\vartheta'_1 + \vartheta''_1)/2 + 273,15 = 823,15$ K.

Površina kroz koju struje dimni plinovi u cijevi

$$A_{\rm dp} = \frac{d_{\rm u}^2 \pi}{4} = 3,142 \ge 10^{-4} {\rm m}^2.$$
(69)

Unutarnji promjer cijevi iznosi $d_{\rm u} = 20$ mm.

Brzina strujanja dimnih plinova u cijevi

$$v_{\rm dp} = \frac{q_{v\rm dp}}{n\,A_{\rm dp}} = 13,092 \,\mathrm{m/s.}$$
 (70)

Model prijenosa topline na unutarnjoj strani cijevi prema izračunatoj brzini strujanja je prislina konvekcija kroz cijevi, a vrsta strujanja ovisi o Reynlodsovu broju.

Reynoldsov broj za dimne plinove iznosi

$$Re_{\rm dp} = \frac{\nu_{\rm dp} \, d_{\rm u} \rho_{\rm dp}}{\mu_{\rm dp}} = 3035,719. \tag{71}$$

Vrijednosti gustoće ρ_{dp} i dinamičke žilavosti μ_{dp} uzimaju se na srednjoj temperaturi dimnih plinova u cijevi $\vartheta_{sr,dp} = (\vartheta'_1 + \vartheta''_1)/2 = 550$ °C za zrak, te iznose $\rho_{dp} = 0.423 \text{ kg/m}^3 \text{ i } \mu_{dp} = 3.708 \text{ x } 10^{-5} \text{kg/(m s) } [3]$

Iz vrijednosti Reynoldsovog broja zaključujemo $Re_{dp} = 3035,719 > 3000 \rightarrow$ turbulentno strujanje. $H_{\rm B} = 1,499 > 40 \ d_{\rm u} = 0,8 \rightarrow izobraženo turbulentno strujanje.$

Za izobraženo turbulento strujanje slijedi Nusseltovaznačajka, [5]

$$Nu_{\rm u} = \frac{\alpha_{\rm u} \, d_{\rm u}}{\lambda_{\rm dp}} = \frac{0.0398 * Pr_{\rm dp} \, Re_{\rm dp}^{0.75}}{1 + 1.74 * Re_{\rm dp}^{-0.125} \, (Pr_{\rm dp} - 1)} = 14.401.$$
(72)

Prandtlov broj dimnih plinova računa se na srednjoj temperaturi dimnih plinova u cijevi za svojstva zraka $\vartheta_{sr,dp} = (\vartheta'_1 + \vartheta''_1)/2 = 550^{\circ}$ C, te iznosi

$$Pr_{\rm dp} = \frac{\mu_{\rm dp} \, c'_{\rm pdp}}{\lambda_{\rm dp}} = 0,735 \tag{73}$$

Specifični toplinski kapacitet zraka c'_{pdp} i toplinska provodnost zraka λ_{dp} na srednjoj temperaturi dimnih plinova u cijevi $\vartheta_{sr,dp} = (\vartheta'_1 + \vartheta''_1)/2 = 550$ °C iznose $c'_{pdp} = 1,101 \text{ kJ/(kg K)}$ i $\lambda_{dp} = 0,058 \text{ W/(m K)}[3]$

Iz jednadžbe (72) slijedi koeficijent prijelaza topline sa unutarnje strane cijevi

$$\alpha_{\rm u} = \frac{N u_{\rm u} \,\lambda_{\rm dp}}{d_{\rm u}} = 41,927 \,\,{\rm W}/({\rm m^2 K}) \tag{74}$$

Koeficijent prolaza topline iz jednadžbe (54) iznosi

$$k = \frac{1}{\frac{d_{v}}{d_{u} \alpha_{u}} + \frac{d_{v}}{2\lambda} \ln \frac{d_{v}}{d_{u}} + \frac{1}{\alpha_{v}}} = 34,015 \text{ W/(m^{2}\text{ K})}$$

Toplinska provodnost λ za čelične cijevi iznosi $\lambda = 45,4$ W/(m K). [3]

Iz jednadžbe (53) visina bubnja peći iznosi

$$H_{\rm B} = \frac{\pi_2 \ C_1}{k \ d_V \ n \ \pi} = 1,499 \ {\rm m}$$

Vidljivo je da je pretpostavka visine točna.

5.3. Raspored temperatura vode i dimnih plinova u zavisnosti od lokalne visine bubnja peći

Na slici 5. dan je kvalitativni prikaz temperature vode i dimnih plinova za protusmjernu izvedbu u zavisnosti o lokalnoj visini bubnja peći.





Dijagram prikazuje da struja dimnih plinova ulazi u izmjenjivač na visini H=1,5 m temperaturom $\vartheta'_1 = 900$ °C, a izlazi na visini H=0 m sa temperaturom $\vartheta''_1 = 200$ °C. Dok struja vode ulazi u izmjenjivač na visini H=0 m temperaturom $\vartheta'_2 = 70$ °C, a izlazi na visini H=1,5 m sa temperaturom $\vartheta''_2 = 90$ °C.

Iz dijagrama je vidljivo da struja dimnih plinova ima veliku promjenu temperature za razliku od struje vode koja ima vrlo malu promjenu temperature . Razlog tomu je što struja dimnih plinova ima znatno manji toplinski kapacitet od struje vode, a što ima za posljedicu malu vrijednost značajke π_3 . Nadalje iz istog dijagrama vidi se da koeficijent nagiba tangente slabije i jače struje kontinuirano raste s povečanjem lokalne visine bubnja *H*, taj koeficijent nagiba je bitno izraženiji kod slabije struje, tj. struje dimnih plinova. To ima za posljedicu da će se više toplinskog toka izmjeniti na drugoj polovici izmjenjivača (peći):

5.4. Masena potrošnja peleta

Masena potrošnja peleta jednaka je odnosu masenog protoka dimnih plinova (66) i mase nastalih vlažnih dimnih plinova (27)

$$q_{mp} = q_{mdp}/m_{dp} = 11,099 \text{ kg/h}$$
 (75)

5.5. Eksergijska destrukcija

Povratni procesi su oni koji se odvijaju na takav način da se po njihovom završetku sve sudionike procesa vratiti u početno stanje putem istih promjena stanja, a da pri tom nigdje u izoliranom sustavu ne ostane nikakva posljedica odvijanja tih procesa. Realni procesi u prirodi su uvijek nepovratni odnosno mogu se odvijati samo u jednom smjeru. Žarišta nepovratnosti u otvorenom sustavu mogu biti izmjena topline između dviju struja uslijed konačne temperaturne razlike, pad tlaka uslijed otpora strujanju (prigušenje) i mješanje struje. Kako se u okviru ovog rada pad tlaka uslijed otpora strujanja zanemaruje te se strujanje

promatra kao izobarno, a mješanja struja nema iz razloga što su odvojene čvrstom stijenkom, jasno je da je jedini uzrok nepovratnosti izmjena topline uslijed konačne temperaturne razlike. Maksimalni rad sustava predstavlja najveći mogući rad koji se može dobiti od nekog sustava, ako sve promjene stanja u izoliranom sustavu teku povratno. Kako bi neki sustav prema svojem okolišu određenog stanja bio sposoban dati rad, nužan je uvjet da je početno stanje sustava različito u odnosu na stanje okoliša odnosno sustav i okoliš moraju biti u neravnoteži. Ta neravnoteža može biti toplinska, mehanička ili i toplinska i mehanička. Pojam maksimalni rad se može tumačiti kao potencijal koji neku sustav ima u određenom stanju u odnosu na stanje okoliša. Maksimalni rad otvorenih sustava naziva se tehnička radna sposobnost ili eksergija. Dakle eksergija je maksimalni tehnički rad otvorenog sustava koji sustav može dati kada se iz zadanog stanja, različitog od stanja okoliša, dovede u stanju okoliša povratnim promjenama stanja. Ukoliko eksergija poprima negativnu vrijednost, tada ona predstavlja minimalno utrošeni rad kojim se sustav dovodi u stanje okoliša. Kada je sustav na stanju okoliša, tada se on nalazi u 'mrtvom stanju' te mu je eksergija jedanaka nuli. Eksergijska destrukcija je pojam za razliku ukupne eksergije obiju struja na ulazu i ukupne eksergije obiju struja na izlazu iz rekuperatora. Prilikom prolaska kroz izmjenjivač eksergija struje vode se povećava iz razloga što ona preuzima toplinu od dimnih plinova te se njezino stanje udaljava od stanja okoliša te samim time ima veći potencijal u odnosu na okoliš. Struja dimnih plinova istovremeno predaje toplinu te joj se stanje približava stanju okoliša što za posljedicu ima smanjenje eksergije na izlazu iz izmjenjivača.

Izraz za eksergiju glasi, [1]

$$E = q_m \left[(h - h_0) - T_{\rm ok} (s - s_0) \right]$$
(76)

U jednadžbi (76) h = h(p,T) i s = s(p,T) predstavljaju specifičnu entalpiju, odnosno entropiju jedne struje u početnom toplinskom stanju, dok veličine $h_0 = h(p_{ok}, T_{ok})$ i $s_0 = s(p_{ok}, T_{ok})$ označavaju dotične veličine struje, kada struja postigne toplinsku i mehaničku ravnotežu sa svojim okolišem. Jednadžba (76) vrijedi za bilo koju tvar. Ako se pretpostavi da je $c_{pdp} = c_{pdp}(T) =$ konst. tada eksergija dimnih plinova (idealni plin) glasi, [1]

$$E_{\rm dp} = q_{m\rm dp} \left[c_{p\rm dp} (T - T_{\rm ok}) - T_{\rm ok} (c_{p\rm dp} \ln \frac{T}{T_{\rm ok}} - R_{\rm dp} \ln \frac{p}{p_{\rm ok}}) \right]$$
(77)

Kako je u zadatku zadano da je tlak dimnih plinova i okolišni tlak isti tada je u jednadžbi (77) član $\ln \frac{p}{p_{ok}} = 0$, pa slijedi izraz za eksergiju dimnih plinova

$$E_{\rm dp} = q_{m\rm dp} c_{p\rm dp} \left[(T - T_{\rm ok}) - T_{\rm ok} \ln \frac{T}{T_{\rm ok}} \right]$$
(78)

Ako se jednadžbu (51) uvrstimo u jednadžbu (78) dobiva se

$$E_{\rm dp} = C_1 \left[(T - T_{\rm ok}) - T_{\rm ok} \ln \frac{T}{T_{\rm ok}} \right]$$
(79)

Ako se pretpostavi da je $c_{pw} = c_{pw}(T) =$ konst. tada eksergija vode (nekompresibilna tvar) se računa prema izrazu, [1]

$$E_{\rm w} = q_{mw} c_{pw} \left[(T - T_{\rm ok}) - T_{\rm ok} \ln \frac{T}{T_{\rm ok}} \right]$$
(80)

Ako se jednadžbu (50) uvrsti u jednadžbu (80) dobiva se

$$E_{\rm w} = C_2 \left[(T - T_{\rm ok}) - T_{\rm ok} \ln \frac{T}{T_{\rm ok}} \right]$$
(81)

Ukupna eksergijska destrukcija sustava je razlika između eksergije na ulazu i eksergije na izlazu iz izmjenjivača.

Ukupna eksergija sustava na ulazu jednaka je zbroju eksergije vode na ulazu i eksergije dimnih plinova na ulazu u izmjenjivač.

$$E' = E'_{\rm w} + E'_{\rm dp} \tag{82}$$

Ukupna eksergija sustava na izlazu jednaka je zbroju eksergije vode na izlazu i eksergije dimnih plinova na izlazu.

$$E'' = E''_{\rm w} + E''_{\rm dp} \tag{83}$$

Ukupna eksergijska destrukcija iznosi

$$\Delta E = E' - E'' \tag{84}$$

Kombinaciom jednadžbi (81), (79), (82), (83) i (84) dobivamo izraz za ukupnu eksergijsku destrukciju za izmjenjivač voda-dimni plinovi

$$\Delta E = C_2 T_{\rm ok} \left(\ln \frac{T_2''}{T_{\rm ok}} - \ln \frac{T_2'}{T_{\rm ok}} \right) + C_1 T_{\rm ok} \left(\ln \frac{T_1''}{T_{\rm ok}} - \ln \frac{T_1'}{T_{\rm ok}} \right)$$
$$= C_2 T_{\rm ok} \ln \frac{T_2''}{T_2'} + C_1 T_{\rm ok} \ln \frac{T_1''}{T_1'}$$
(85)

Za peć u protusmjerno izvebi eksegijska destrukcija iznosi

$$\Delta E = C_2 T_{\rm ok} \ln \frac{T_2''}{T_2'} + C_1 T_{\rm ok} \ln \frac{T_1''}{T_1'} = 17,98 \text{ kW}$$
(86)

 $T_2^{\prime\prime}=363,\!15$ K, $T_2^\prime=343,\!15$ K, $T_1^{\prime\prime}=473,\!15$ K , $T_1^\prime=1173,\!15$ K i $T_{\rm ok}=293,\!15$ K.

5.6. Eksergijska destrukcija u zavisnosti od lokalne visine bubnja

Na slici 6. dan je kvalitativni prikaz eksergijske destrukcije za protusmjenu izvedbu u zavisnosti o lokalnoj visini bubnja peći.



Slika 6. Zavisnost eksergijske destrukcije o lokalnoj visini peći, izvedenoj kao protusmjerni rekuperator

Dijagram na slici 6 pokazuje da eksergijska destrukcija kontinuirano raste s porastom visine H, ali se njezin prirast, za iste ΔH , povećava s porastom duljine rekuperatora. Za H=1,5 m odnosno na ukupnoj visini rekuperatora dobije se vrijednost eksergijske destrukcije 17,98 kW.

6. PEĆ U ISTOSMJENOJ IZVEDBI REKUPERATORA

Istosmjerni rekuperator je takav aparat kod kojeg su struje međusobno paralelno i u istom smjeru.



Slika 7. Istosmjerni tip rekuperatora

Peć je izvedena u obliku vertikalnog bubnja u kojem su vertikalno smještene cijevi. Voda struji oko cijevi, a dimni plinovi u cijevima.

Za istosmjernu izvedbu izmjenjivača potrebno je proračunati izlaznu temeperaturu dimnih plinova i maseni protok istih, eksergijsku destrukciju i masenu potrošnju peleta za ulazne podatke.

Ulazni podaci :

- toplinski učinak peći 40 kW
- ulazna temperatura vode 70 $^{\circ}\mathrm{C}$
- izlazna temperatura vode 90 $^{\circ}\mathrm{C}$
- maseni protok vode 0,477 kg/s
- ulazna temperatura dimnih plinova 900 °C
- unutarnju promjer bubnja 455 mm
- 28 čeličnih cijevi promjera 20/24 mm
- visina bubnja 1,5m
- tlak vode i dimnih plinova iznosi 1,013 bar
- okolišna temperatura 20 °C

6.1. Maseni protok i izlazna temperatura dimnih plinova

Struje su identificirane kao i kod protusmjerne izvedbe što znači da je voda jača struja, pa ima indeks 2, a dimni plinovi su slabija struja, pa imaju indeks 1. Razlog tomu što je isti maseni protok vode i isti temperaturni režim 90/70 °C kao i kod protusmjerne izvedbe. Kako ostaje isti protok i isti temperaturni režim vode u izračunu koeficijenta prijelaza topline na strani vode ne dolazi do nikavih promjena u smislu fizikalnih veličina i svojstava, jer preneseni toplinski tok ostaje isti. Shodno tome slijedi

 $\vartheta'_1 = 900^{\circ}C \rightarrow ulazna temperatura dimnih plinova,$ $\vartheta'_2 = 70^{\circ}C \rightarrow ulazna temperatura vode,$ $\vartheta''_2 = 90^{\circ}C \rightarrow izlazna temperatura vode.$ $\alpha_v = 1370,11 \text{ W/(m}^2 \text{ K)}$ $C_2 = 2000 \text{ W/K}$

Maseni protok dimnih plinova iznosi

$$q_{mdp} = \frac{\Phi}{c_{pdp} \Delta \vartheta_{dp}}.$$
(87)

Vidljivo je iz jednadžbe (87) da maseni protok dimnih plinova ovisi o temperaturnoj razlici dimnih plinova na ulazu i izlazu, pa ga je nemoguće odrediti bez poznavanja izlazne temperature dimnih plinova koja je isto nepoznata. Nepoznatu izlaznu temperatura dimnih plinova ϑ_1'' mora se utvrdit iteracijskim postupkom, jer ona utječe na maseni protok dimnih plinova, a što je vidljivo iz jednadžbe (87), i to izravno svojim iznosom i indirektno preko specifičnog toplinskog kapaciteta. Daljni tijek proračuna provedi se za temeperaturu $\vartheta_1'' = 218,08$ °C (dobivena iteracijom) pomoću koje će se računati maseni protok dimnih

plinova. Iz masenog protoka odeđuje se brzina dimnih plinova pomoću koje se nalazi koeficijent prijelaza topline s unutarnje strane cijevi. Pomoću tako dobivenog koeficijent prijelaza topline računa se koeficijent prolaza topline. Taj koeficijent prolaza topline može se

usporediti s onim koji se dobije iz bezdimenzijske značajke π_2 ili pomoću njega se nalazi toplinski tok, koji se uspoređuje s zadanim toplinskim tokom.

Srednji molarni toplinski kapacitet pojedinog sudionika dimnih plinova između temperatura 218,08 °C i 900 °C iznosi [3]

$$[C_{m,p}]_{218,08}^{900} _{CO_2} = 51,256 \text{ kJ/(kmol K)},$$

$$[C_{m,p}]_{218,08 H_2O}^{900} = 39,226 \text{ kJ/(kmol K)},$$

$$[C_{m,p}]_{218,08 O_2}^{900} = 33,723 \text{ kJ/(kmol K)},$$

$$[C_{m,p}]_{218,08 N_2}^{900} = 31,607 \text{ kJ/(kmol K)}.$$

Srednji molarni toplinski kapacitet dimnih plinova između temperatura 218,08°C i 900°C iznosi

$$[C_{m,p}]_{218,08 \text{ dp}}^{900} = y_{\text{CO}_2} [C_{m,p}]_{218,08 \text{ CO}_2}^{900} + y_{\text{H}_2\text{O}} [C_{m,p}]_{218,08 \text{ H}_2\text{O}}^{900} + y_{\text{O}_2} [C_{m,p}]_{218,08 \text{ O}_2}^{900} + y_{\text{N}_2} [C_{m,p}]_{218,08 \text{ N}_2}^{900} = 33,59 \text{ kJ/(kmol K)}.$$
(88)

Srednji specifični toplinski kapacitet dimnih plinova iznosi

$$[c_{pdp}]_{218,08}^{900} = c_{pdp} = \frac{[C_{m,p}]_{218,08}^{900} dp}{M_{dp}} = 1,157 \text{ kJ/(kg K)}.$$
(89)

- - -

Maseni protok dimnih plinova kroz cijevi za predpostavljenju temperaturu izlaza dimnih plinova $\vartheta_1''=218,087$ °C slijedi iz jednadžbe (87)

$$q_{mdp} = \frac{\Phi}{c_{pdp} \Delta \vartheta_{dp}} = 0,051 \text{ kg/s.}$$
(90)

Toplinski kapacitet C za struju dimnih plinova iznsosi

$$C_1 = q_{mdp} c_{pdp} = 58,659 \text{ W/K.}$$
 (91)

Volumni protok dimnih plinova u cijevima određuje se iz jednadžbe stanja idealnog plina (67)

$$q_{\nu dp} = \frac{q_{m dp} R_{dp} T_{sr, dp}}{p} = 0.051 \text{ m}^3/\text{s.}$$
(92)

Tlak dimnih plinova p = 1,013 bar, srednja temperatura dovođenja topline $T_{\rm sr,dp} = (\vartheta'_1 + \vartheta''_1)/2 + 273,15 = 832,19$ K.

Površina kroz koju struje dimni plinovi u cijevi

$$A_{\rm dp} = \frac{d_{\rm u}^2 \pi}{4} = 3,142 \ge 10^{-4} {\rm m}^2.$$
(93)

Brzina strujanja dimnih plinova u cijevi

$$v_{\rm dp} = \frac{q_{v\rm dp}}{n\,A_{\rm dp}} = 13,559 \,\mathrm{m/s}.$$
 (94)

Model prijenosa topline na unutarnjoj strani cijevi prema izračunatoj brzini strujanja je prisilna konvekcija u cijevima, a vrsta strujanja ovisi o Reynlodsovu broju.

Reynoldsov broj za dimne plinove iznosi

$$Re_{\rm dp} = \frac{v_{\rm dp} \, d_{\rm u} \rho_{\rm dp}}{\mu_{\rm dp}} = 3041,393. \tag{95}$$

Vrijednosti gustoće ρ_{dp} i dinamičke žilavosti μ_{dp} uzimaju se na srednjoj temperaturi dimnih plinova u cijevi $\vartheta_{sr,dp} = (\vartheta'_1 + \vartheta''_1)/2 = 559,04$ °C za zrak, te iznose $\rho_{dp} = 0,419 \text{ kg/m}^3$ i $\mu_{dp} = 3,733 \times 10^{-5} \text{ kg/(m s)}, [3]$ Iz vrijednosti Reynoldsovog broja zaključujemo $Re_{dp} = 3041,393 > 3000 \rightarrow$ turbulentno strujanje. $H_{\rm B} = 1,499 > 40 \ d_{\rm u} = 0,8 \rightarrow izobraženo turbulentno strujanje.$

Za izobraženo turbulento strujanje slijedi Nusseltov broj, [5]

$$Nu_{\rm u} = \frac{\alpha_{\rm u} \, d_{\rm u}}{\lambda_{\rm dp}} = \frac{0.0398 * Pr_{\rm dp} \, Re_{\rm dp}^{0.75}}{1 + 1.74 * Re_{\rm dp}^{-0.125} \, (Pr_{\rm dp} - 1)} = 14,129$$
(96)

Prandtlov broj dimnih plinova računa se na srednjoj temperaturi dimnih plinova u cijevi za svojstva zraka $\vartheta_{sr,dp} = (\vartheta'_1 + \vartheta''_1)/2 = 559,04^{\circ}C$, te iznosi

$$Pr_{\rm dp} = \frac{\mu_{\rm dp} \, c'_{\rm pdp}}{\lambda_{\rm dp}} = 0,702$$
 (97)

Specifični toplinski kapacitet zraka c'_{pdp} i toplinska provodnost zraka λ_{dp} na srednjoj temperaturi dimnih plinova u cijevi $\vartheta_{sr,dp} = (\vartheta'_1 + \vartheta''_1)/2 = 559,04^{\circ}$ C iznose $c'_{pdp} = 1,103 \text{ kJ/(kg K)}$ i $\lambda_{dp} = 0,058 \text{ W/(m K)}$ [3]

Iz jednadžbe (96) slijedi koeficijent prijelaza topline na unutarnjoj površini cijevi

$$\alpha_{\rm u} = \frac{N u_{\rm u} \,\lambda_{\rm dp}}{d_{\rm u}} = 41,477 \,\rm{W}/(m^2\rm{K})$$
(98)

Koeficijent prolaza topline iz jednadžbe (54) iznosi

$$k = \frac{1}{\frac{d_{v}}{d_{u} \alpha_{u}} + \frac{d_{v}}{2\lambda} \ln \frac{d_{v}}{d_{u}} + \frac{1}{\alpha_{v}}} = 33,659 \text{ W/(m^{2}\text{K})}$$

Toplinska provodnost λ za čelične cijevi iznosi $\lambda = 45,4$ W/(m K). [3]

Ukupni izmjenjeni toplinski tok iznosi

$$\Phi = A_0 \ k \ \Delta \vartheta_{\rm m}. \tag{99}$$

Srednja logaritamska razlika temperatura glasi

$$\Delta \vartheta_{\rm m} = \frac{(\vartheta_1' - \vartheta_2') - (\vartheta_1'' - \vartheta_2'')}{\ln \frac{\vartheta_1' - \vartheta_2'}{\vartheta_1'' - \vartheta_2''}}.$$
(100)

Kombinacijom jednadžbi (99) i (100) i uvrštavanjem konkretnih brojeva dobivamo toplinski tok

$$\Phi = A_0 k \frac{(\vartheta_1' - \vartheta_2') - (\vartheta_1'' - \vartheta_2'')}{\ln \frac{\vartheta_1' - \vartheta_2'}{\vartheta_1'' - \vartheta_2''}} = 40 \text{ kW.}$$
(101)

Iz dobivenog rezultata zakjučujemo da je predpostavljena temperatura izlaza točna, jer je izračunati toplinski tok jednak, u zadatku, zadanom toplinskom toku.

Bezdimenzijske veličine izmnjenjivača iz jednadžbi (44), (46) i (48) iznose

$$\pi_{1} = \frac{\vartheta_{1}' - \vartheta_{1}''}{\vartheta_{1}' - \vartheta_{2}'} = 0,822,$$

$$\pi_{3} = \frac{C_{1}}{C_{2}} = 0,0293,$$

$$\pi_{2} = \frac{\ln \frac{1 - \pi_{1}}{1 - \pi_{1} \pi_{3}}}{-(1 - \pi_{3})} = 1,815.$$

6.2. Masena potrošnja peleta

Masena potrošnja peleta jednaka je omjeru masenog protoka dimnih plinova (87) i mase nastalih vlažnih dimnih plinova (27)

 $q_{m\mathrm{p}} = q_{m\mathrm{d}\mathrm{p}}/m_{\mathrm{d}\mathrm{p}} = 11,37~\mathrm{kg/h}$

(102)

6.3. Raspored temperatura vode i dimnih plinova u zavisnosti od lokalne visine bubnja peći

Na slici 8. dan je kvalitativni prikaz temperature vode i dimnih plinova za istosmjernu izvedbu u zavisnosti o lokalnoj visini bubnja peći.



Slika 8. Zavisnost temperature dimnih plinova i vode o lokalnoj visini peći, izvedenoj kao istosmjerni rekuperator

Dijagrma prikazuje da struja dimnih plinova ulazi u izmjenjivač na visini H=0m s temperaturom $\vartheta'_1 = 900$ °C, a izlazi na visini H = 1,5 m s temperaturom $\vartheta''_1 = 218,08$ °C. Dok struja vode ulazi u izmjenjivač na visini H=0 m s temperaturom $\vartheta'_2 = 70$ °C, a izlazi na visini H=1,5 m s temperaturom $\vartheta''_2 = 90$ °C.

Iz dijagrama je vidljivo da struja dimnih plinova ima veliku promjenu temperature za razliku od struje vode koja ima vrlo malu promjenu temperature . Razlog tomu je što struja dimnih plinova ima znatno manji toplinski kapacitet od struje vode, a što ima za posljedicu malu vrijednost značajke π_3 . Nadalje iz istog dijagrama vidi se da koeficijent nagiba tangente slabije i jače struje kontinuirano pada s povečanjem lokalne visine bubnja *H*, taj koeficijent nagiba je bitno izraženiji kod slabije struje, tj. struje dimnih plinova. To ima za posljedicu da će se više toplinskog toka izmjeniti na prvoj polovici izmjenjivača (peći):

6.4. Eksergijska destrukcija

Eksergijska destrukcija prema jednadžbi (87) za istosmjerni rekuperator iznosi

$$\Delta E = C_2 T_{\rm ok} \ln \frac{T_2''}{T_2'} + C_1 T_{\rm ok} \ln \frac{T_1''}{T_1'} = 18,244 \text{ kW}$$

 $T_2^{\prime\prime}=363,\!15~{\rm K}, T_2^\prime=343,\!15~{\rm K}, T_1^{\prime\prime}=491,\!24~{\rm K}$, $T_1^\prime=1173,\!15~{\rm K}$ i $T_{\rm ok}=293,\!15~{\rm K}$

6.1. Eksergijska destrukcija u zavisnosti od lokalne visine bubnja

Na slici 9. dan je kvalitativni prikaz eksergijske destrukcije za istosmjernu izvedbu u zavisnosti o lokalnoj visini bubnja peći.



Slika 9. Zavisnost eksergijske destrukcije o lokalnoj visini peći, izvedenoj kao istosmjerni rekuperator

Dijagram na slici 9 pokazuje da eksergijska destrukcija kontinuirano raste s porastom visine H, ali se njezin prirast, za iste ΔH , smanjuje s porastom duljine rekuperatora. Za H=1,5 m odnosno na ukupnoj visini rekuperatora dobije se vrijednost eksergijske destrukcije 18,24 kW

7. ZAKJUČAK

U sljedećoj tablici su prikazani rezultati dobiveni za ulazne podatke u slučaju protusmjerne i istosmjerne izvedbe peći.

	protusmjerni rekuperator	istosmjerni rekuperator
toplinski učinak	40 kW	40 kW
temperatura ulaza vode	70 °C	70 °C
temperatura izlaza vode	90 °C	90 °C
maseni protok vode	0,477 kg/s	0,477 kg/s
temperatura ulaza dimnih	900 °C	900 °C
plinova		
temperatura izlaza dimnih	200 °C	218,09 °C
plinova		
maseni protok dimnih	0,05 kg/s	0,051 kg/s
plinova		
masena potrošnja peleta	11,099 kg/h	11,37 kg/h
eksergijska destrukcija	17,98 kW 18,244 kW	
π ₁	0,843 0,822	
π2	1,883	1,815
π ₃	0,0286	0,0293

Tablica 1. Usporedba protusmjernog i istosmjernog rekuperatora

Iz tablice je vidljivo da za isti toplinski učinak peći, uz isti maseni protok vode protusmjerna izvedba peći ima manju potrošnju peleta te nešto nižu temperaturu izlaza dimnih plinova. Ovim rezultatima je dokazano, s energetskog stajališta, da je protusmjerni rekuperator bolji od istosmjernog te samin time je kod protusmjernog rekuperatora generirana manja eksergijska destrukcija. Razlog male razlike rezultata između protusmjerne i istosmjerne izvedbe je bezdimenzijska značajka π_3 koja je vrlo mala, odnosno teži nuli te tada je nebitno u kojem smijeru teku struje.

LITERATURA

[1] Galović, Antun.: *Termodinamika I*, V. izdanje, Fakultet strojarstva i brodogradnje, Zagreb, 2011..

[2] Galović, Antun.: *Termodinamika II*, V. izdanje, Fakultet strojarstva i brodogradnje, Zagreb, 2010..

[3] Halasz, Boris; Galović, Antun; Boras, Ivanka: *Toplinske tablice*, Fakultet strojarstva i brodogradnje, Zagreb, 2010..

[4] Krička, Tajana: *Potencijal proizvodnje energije iz biljnih ostataka u poljoprivredi i šumarstvu*, Agronomski fakultet, Zagreb, 2010..

[5] Halasz, Boris : *Predlošci za vježbe iz Termodinamike II*, Fakultet strojarstva i brodogradnje, Zagreb, 2013..

PRILOZI

CD-R disc