



**SVEUČILIŠTE U ZAGREBU**  
**Fakultet strojarstva i brodogradnje**  
Katedra za strojeve i uređaje plovnih objekata

NASTAVNI MATERIJAL IZ KOLEGIJA

## **LABORATORIJ IZ BRODSKIH STROJEVA**

### **ISPITIVANJE PARNOG KOTLA**

(PREDLOŽAK)

Prof. dr. sc. Ante Šestan  
Dr. sc. Nikola Vladimir  
Ivica Ančić, mag. ing.

**Zagreb, 2013.**

## SADRŽAJ

<b>1. TEORIJA I TEHNIKA MJERENJA – OPĆENITO .....</b>	<b>3</b>
1.1 Uvod .....	3
1.2 Definiranje temeljnih pojmova u postupku mjeriteljstvu.....	4
1.3 Vrste mjernih pogrešaka.....	5
1.4 Značajke mjerila .....	5
1.5 Iskazivanje mjernog rezultata.....	6
1.6 Analiza mjernog sustava u proizvodnim uvjetima.....	6
1.7 Mjerena u mehanici fluida .....	6
1.7.1 Merenje brzine i protoka fluida.....	7
1.7.2 Merenje tlaka .....	10
<b>2. CILJ I METODE ISPITIVANJA PARNOG KOTLA .....</b>	<b>13</b>
<b>3. TEHNIČKI OPIS PARNOG KOTLA .....</b>	<b>14</b>
3.1 Tehnički podaci .....	14
3.2 Konstrukcijske značajke parnog kotla.....	14
3.3 Regulacijska oprema parnog kotla .....	14
3.4 Mjerna oprema parnog kotla .....	14
3.5 Sigurnosna oprema parnog kotla.....	14
<b>4. REZULTATI MJERENJA.....</b>	<b>15</b>
<b>5. ANALIZA IZGARANJA.....</b>	<b>17</b>
5.1 Općenito o izgaranju .....	17
5.2 Gorivo.....	17
5.2.1 Sastav goriva.....	17
5.2.2 Ogrjevna moć goriva.....	18
5.3 Izgaranje .....	18
5.3.1 Stehiometrijski odnosi .....	18
5.3.2 Minimalna količina kisika.....	18
5.3.3 Minimalna količina zraka za izgaranje $L_{min}$ .....	19
5.3.4 Višak i stvarna količina zraka za izgaranje .....	19
5.3.5 Količina plinova izgaranja .....	20
5.3.6 Analiza plinova izgaranja, Orsatov aparat .....	21
5.3.7 Sastav plinova izgaranja, konstrukcija Ostwaldovog dijagrama (trokuta) .....	21
5.3.8 Određivanje faktora viška zraka .....	24
5.3.9 Proračunavanje potrebne količine zraka i količine plinova izgaranja .....	25
<b>6. UČIN KOTLA .....</b>	<b>26</b>
6.1 Parametri proizvedene pare .....	26
6.2 Određivanje količine pare pomoću mjerne prigušnice .....	26
6.3 Korigirani učin kotla .....	27
6.4 Učin kotla „normalne pare“ .....	27
<b>7. PRORAČUN KORISNOSTI KOTLA .....</b>	<b>28</b>
7.1 Direktna metoda .....	28

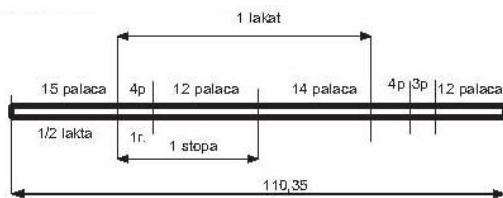
7.2	Indirektna metoda.....	28
<b>8.</b>	<b>MOĆ ISPARAVANJA.....</b>	<b>29</b>
<b>9.</b>	<b>OPTEREĆENJE OGRJEVNIH POVRŠINA .....</b>	<b>30</b>
9.1	Apsolutno opterećenje ogrjevnih površina.....	30
9.2	Relativno opterećenje ogrjevnih površina.....	30
<b>10.</b>	<b>ZAKLJUČAK.....</b>	<b>31</b>
	<b>LITERATURA .....</b>	<b>32</b>

## 1. TEORIJA I TEHNIKA MJERENJA – OPĆENITO

### 1.1 Uvod

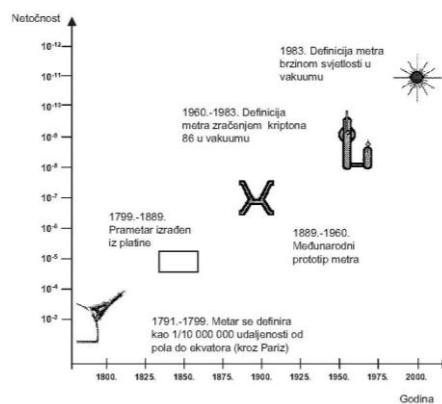
Moderni tehnički sustavi nezamislivi su bez mjerjenja u svim fazama (dizajn, eksperimentalni rad, proizvodnja, provjeravanje, održavanje etc.), koja su važna jer osiguravaju objektivnost jer nadilaze razinu osjeta.

Gledajući povjesno, razvoj mjerjenja seže u doba drevnih Babilonaca, koji su imali jedinstveni sustav mjera, propisan od strane vladara, prije 4 tisuće godina. Pramjerilo duljine bilo je bakreni štap duljine 110,35 cm i mase 41,5 kg s ucertanim zarezima, Slika 1, [1].



Slika 1. Pramjerilo duljine [1]

Od tada do danas napravljen je veliki pomak u razvoju teorije i tehnike mjerjenja, i kako se može vidjeti, npr, na razvoju mjerne jedinice za duljinu, Slika 2, mjeriteljski postupak je iznimno složen.



Slika 2. Razvoj definicije Metra kao mjerne jedinice duljine [1]

- 1971. – Meridijanski metar, (fizikalni –  $1/40000000$  dio zemaljskog meridijana),  $\pm(150-200) \mu\text{m}$
- 1799. – Arhivski metar, (materijalni – iz platine, određen razmakom krajnjih ploha štapa),  $\pm(10-20) \mu\text{m}$
- 1889. – M-prototip, (materijalni – iz slitine 90% platine i 10% iridijskog metalika određen razmakom između osi dviju srednjih crtica na štalu),  $\pm 0,2 \mu\text{m}$
- 1960. – Valni metar, (fizikalni – određen s  $1650763,73$  duljine vala zračenja kriptona 86),  $\pm 0,02 \mu\text{m}$
- 1983. – Laserski metar, (fizikalni – jednak je duljini puta koji svjetlost prijeđe u vakuumu za vrijeme jednog  $299792458$ -og dijela sekunde),  $\pm 0,004 \mu\text{m}$

Suvremeno mjeriteljstvo dijeli se na tri kategorije, s obzirom na razine kompleksnosti i točnosti [2]:

- znanstveno mjeriteljstvo – bavi se razvojem i pohranjivanjem mjernih etalon (najviša razina)
- industrijsko mjeriteljstvo – bavi se osiguravanjem ispravnog funkciranja mjernih uređaja koji se upotrebljavaju u industriji, proizvodnji itd.
- zakonsko mjeriteljstvo – odnosi se na mjerjenja koja imaju utjecaj na ekonomske transakcije, zakonsku verifikaciju mjernih uređaja itd.

Što se tiče znanstvenog i industrijskog mjeriteljstva, prema veličinama koje se mjeru, mogu se razlučiti sljedeća područja [2]:

- Masa i srodne veličine
  - mjerjenje mase
  - sila i tlak
  - obujam i gustoća
- Elektricitet i magnetizam
  - istosmjerne veličine
  - izmjenične veličine
  - VF
  - visoki naponi i velike struje
- Duljina
  - valne duljine i interferometrija
  - dimenzionalno mjeriteljstvo
  - kut, oblici i kakvoća površine
- Vrijeme i frekvencija
- Termometrija
  - kontaktno mjerjenje temperature
  - beskontaktno mjerjenje temperature
  - vlažnost
- Fotometrija i radiometrija
- Protok
  - protok plinova
  - protok tekućina (maseni, volumenski)
- Akustika, ultrazvuk i vibracije
- Mjerena u kemiji
  - klinička kemija
  - kemijska svojstva materijala
  - biokemija, mikrobiologija.

## 1.2 Definiranje temeljnih pojmove u postupku mjeriteljstvu

Temeljni pojmovi mjeriteljstva su [3]:

- Mjerni postupak – skup radnji čija svrha je određivanje vrijednosti fizikalne veličine,
- Mjerena veličina – fizikalna veličina kojoj postupkom mjerjenja određujemo vrijednost,
- Mjerni instrument – naprava ili uređaj kojim se provodi postupak mjerjenja fizikalne veličine,
- Mjera – element koji utjelovljuje neku mjerenu veličinu (primjerice uteg),
- Mjerna jedinica – dogovorenna količina fizikalne veličine s kojom se uspoređuje mjerena veličina kako bi se saznala njena vrijednost. Može ju se definirati i kao dogовором

prihvaćenu posebnu veličinu koja služi za kvantitativno iskazivanje veličina iste dimenzije,

- Mjerna metoda – način kojim se u postupku mjerjenja dolazi do vrijednosti mjerne veličine. Može ju se definirati i kao logički općenito opisan slijed djelovanja, koji se rabi za provedbu mjerjenja, a može biti izravan ili neizravan,
- Mjerni rezultat – brojčana vrijednost (vrijednost dobivena mjerjenjem) koja opisuje koliko je puta mjerena veličina veća ili manja od mjerne jedinice,
- Mjerni lanac – niz uređaja i instrumenata koji fizikalnu veličinu pretvaraju u električnu, te instrumenta s pomoću kojega se ova veličina mjeri (očitava), registrira ili pohranjuje.

### 1.3 Vrste mjernih pogrešaka

Vrste mjernih pogrešaka prikazane su u Tablici 1.

Tablica 1. Vrste mjernih pogrešaka i njihovi uzroci i posljedice

MJERNE POGREŠKE			
	Sustavne	Slučajne	Grube
Uzroci	metoda, konstrukcija, okolina, deformacije, istrošenost	nesavršenost uređaja i osjetila, promjenjivost okoline, neiskustvo	nepažnja mjeritelja, loša podešenost, neispravnost mjerila
Posljedice	netočnost rezultata	nepouzdanost rezultata	mjerni rezultat se odbacuje

Karakteristika sustavnih pogrešaka je da u tijeku ponovljenih mjerjenja iste veličine ostaju stabilne ili se mijenjaju na predvidiv način, dok slučajne pogreške karakterizira njihova promjena na nepredvidiv način. Kada u tijeku ponovljenih mjerjenja iste veličine značajno odstupaju u odnosu na ostale rezultate, radi se o grubim pogreškama mjerjenja.

### 1.4 Značajke mjerila

Prema [1] osnovne značajke mjerila su sljedeće:

- Nazivno područje – područje pokazivanja koje se obično izražava svojom gornjom i donjom granicom,
- Raspon – apsolutna vrijednost razlike između dviju granica nazivnog područja,
- Nazivna vrijednost – zaokružena približna vrijednost značajke mjerila koja služi kao uputa za njegovu uporabu (paralelna gr. mjerka 100 mm),
- Mjerno područje – skup vrijednosti mjerih veličina za koje se pogreška mjerila mora nalaziti unutar navedenih granica,
- Granični uvjeti – krajnji uvjeti koje mjerilo mora izdržati bez oštećenja i bez gubljenja mjeriteljskih značajki u radu pod određenim radnim uvjetima,
- Osjetljivost – promjena odziva mjerila podijeljena s odgovarajućom promjenom poticaja,
- Prag osjetljivosti – najveća promjena (spora i jednolična) poticaja koja ne izaziva zamjetnu promjenu odziva,
- Razlučivanje – najmanja razlika između pokazivanja pokaznog uređaja koja se može jasno zamijetiti,
- Područje neosjetljivosti – najveći raspon u kojem se poticaj može promijeniti u oba smjera, a da ne izazove promjenu odziva mjerila,
- Stabilnost – sposobnost mjerila da održava svoje mjeriteljske značajke stalnim u vremenu,

- Slabljenje mjeriteljskih značajki (eng. *drift*) – spora promjena mjeriteljskih značajki mjerila
- Točnost mjerila – sposobnost mjerila da daje odzive bliske istinitoj (referentnoj) vrijednosti,
- Razred točnosti – razred mjerila koja zadovoljavaju zahtjeve kojima je svrha održavanje pogrešaka u navedenim granicama.
- Granična pogreška – krajnje vrijednosti pogreške dopuštene specifikacijama, propisima itd., za određeno mjerilo.

## 1.5 Iskazivanje mjernog rezultata

Uz iskazivanje mjernog rezultata, potrebno je jasno naznačiti odnosi li se on na ispravljeni rezultat, neispravljeni rezultat, ili pak na prosjek više vrijednosti [1]. Potpuna mjeriteljska informacija (iskazivanje rezultata mjerjenja) zahtijeva i izražavanje podataka o mjernoj nesigurnosti, koja se javlja kao posljedica djelovanja slučajnih utjecaja i ograničenih mogućnosti korigiranja slučajnih djelovanja.

Neispravljeni mjerni rezultat predstavlja rezultat prije ispravljanja sustavne pogreške, dok je ispravljeni rezultat onaj dobiven nakon njenog ispravljanja.

Mjerna nesigurnost je parametar pridružen rezultatu mjerjenja kojim se opisuje rasipanje vrijednosti koje bi se opravdano moglo pripisati mjerenoj veličini. Korekcijski faktor je broj kojim je potrebno pomnožiti mjerni rezultat da bi se nadoknadila sustavna pogreška.

## 1.6 Analiza mjernog sustava u proizvodnim uvjetima

Osnovna pitanja koja se pojavljuju u analizi mjernog sustava u proizvodnim uvjetima su sljedeća [1]:

- ima li mjerni sustav zadovoljavajuće razlučivanje?
- je li mjerni sustav stabilan?
- je li mjerni sustav sposoban za kontrolu procesa (proizvoda)?

Potreba za analizom mjernog sustava javlja se:

- pri preuzimanju nove mjerne opreme,
- pri usporedbi mjernih karakteristika različitih mjernih sredstava,
- pri utvrđivanju sustavnih pogrešaka,
- pri usporedbi mjernih značajki prije i poslije popravka mjerne opreme,
- pri određivanju sastavnica za izračunavanje varijacija procesa mjerjenja i ocjenjivanja prihvatljivosti za kontrolu proizvodnog procesa.

## 1.7 Mjerjenja u mehanici fluida

Mjerjenja povezana s brodskim strojevima i uređajima često su vezana uz mjerjenja u mehanici fluida. Fizikalne veličine primarne za područje mehanike fluida su tlak, brzina, protok i razina kapljevine [3]. Ostale fizikalne veličine koje se također pojavljuju u ovom području se ne razmatraju (gustoća fluida, viskoznost, i dr.). Mjerjenje fizikalne veličine načelno se može provesti direktno i indirektno. Sve navedene veličine su izvedene veličine, tj. nijedna od njih nije definicijska veličina SI sustava. Ni jedna od njih ne može se mjeriti direktno, neposredno, već indirektno, posredno, s pomoću drugih veličina ili prirodnih pojava pogodnih za mjerjenje.

U praksi se najčešće susreće posredno mjerjenje fizikalnih veličina pomoću nekoga prirodnog fenomena, pa ovdje razmatramo upravo takva mjerjenja, tim više što je danas uobičajeno svaku fizikalnu veličinu pretvoriti u električnu i potom takvu mjeriti. To se čini radi

praktičnosti takvih mjerena i širokih mogućnosti koje se njima otvaraju primjenom računalne tehnike [3].

Kada se govori o mjernom lancu u kontekstu mjerena u mehanici fluida, razlikuju se analogni i digitalni mjerni lanci. Analogni se mjerni lanac sastoje od osjetnika, pretvarača i pokaznog instrumenta (ili/i registracijskih uređaja). Digitalni se mjerni lanac sastoje također od osjetnika i pretvarača, no slijedi analogni/digitalni pretvarač i računalo.

Osjetnik je naprava kojom se fizikalna mjerna veličina u većoj ili manjoj mjeri izolira od utjecaja ostalih s njom spregnutih veličina u fizikalnom polju promatranog događaja.

Pretvarač na ovaj način pripremljenu fizikalnu veličinu pretvara u neku lako mjerljivu mehaničku ili električnu veličinu (pomak, zakret, struja, napon, otpor, kapacitet, induktivitet i sl.). Ova se pretvorba obično izvodi primjenom neke fizikalne pojave (deformacija, indukcija i sl.). Zbog toga što se danas u praksi pretežno rabe električni pretvornici, oni se u praksi nazivaju električnim pretvaračima.

Pokazni instrument analogni je instrument kojim je moguće mjeriti predmetnu električnu veličinu, najčešće sa skalom (ljestvicom) već kalibriranom na iznos mjerene fizikalne veličine. U novije vrijeme se pojavljuju i digitalni i analogni instrumenti koje je lakše očitavati, pa otpadaju pojedinačne pogreške očitanja (paralaksa i sl.).

Registrirajući instrument nasuprot ovome bilježi posrednu analognu električnu veličinu, pa je zbog toga poslije potrebno ove podatke podvrgnuti naknadnoj obradi, to jest pretvorbi posredne veličine u mjerenu fizikalnu veličinu.

Između ovih osnovnih elemenata mjernog lanca često je potrebno ugraditi i različite pomoćne uređaje, kao što su razni linearizatori, integratori, napojne jedinice i sl.

Analogno/digitalni pretvarač uređaj je koji analognu pomoćnu električnu veličinu pretvara u digitalni (računalu razumljivi) signal. Zbog načina ove pretvorbe, to jest radi periodičnog očitanja analognog signala i njegova pretvaranja u odgovarajući digitalni signal (skeniranje-uzorkovanje), važno je brinuti se za brzinu uzorkovanja, to jest za veličinu frekvencije ove periodičnosti. Ova frekvencija mora biti za red veličine veća od frekvencije osnovne fizikalne veličine koja se mjeri.

Digitalizirani signal sada, umjesto na pokazni ili registrirajući instrument (kao kod analogne metodike), odlazi izravno u memoriju računala, gdje ga je moguće podvrgnuti automatskoj obradi (preračunavanju) sukladno zahtjevima mjernika.

Metode mjerena mogu se promatrati sa stajališta mjernog osjetnika (način mjerena) i sa stajališta mjernog pretvornika (način pretvorbe). Odvajanjem načina mjerena od načina pretvorbe mjerene fizikalne veličine dalje će se razmatrati problematika mjerena u mehanici fluida.

Načini mjerena opisuju različite metode fizičkog pristupa pojedinoj fizikalnoj veličini koja se želi mjeriti i njezinu izdvajaju (izolaciji) od ostalih fizikalnih veličina koje čine promatrano polje fizikalne pojave. Mjerni se osjetnici u MF često nazivaju sondama.

Općenito, kad je riječ o mjerjenjima brzine strujanja fluida i protoka, može se reći da se ona vrlo usko povezana, tj. da se jedne veličine mogu jednostavno odrediti iz drugih.

### 1.7.1 Mjerjenje brzine i protoka fluida

Načini mjerena brzine su:

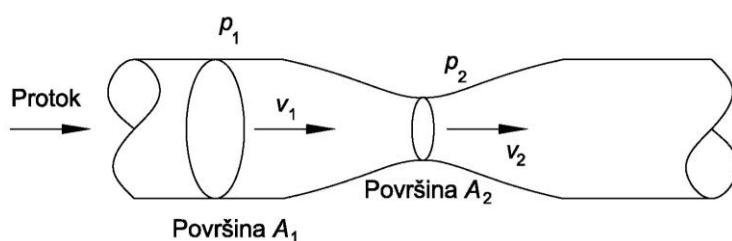
- Mjernom blendom
- Mjernom sapnicom
- Venturijevom cijevi
- Pitot-Prandtlovom cijevi
- Turbinskim mjeračima protoka
- Krilnim anemometrom

- Anemometrom s topлом žicom
- Ultrazvučne metode mjerena brzine i protoka
  - metoda mjerena prolaznog vremena
  - impulsna metoda
  - unakrsna metoda
  - mjerena brzine i protoka temeljeno na Dopplerovom efektu

Postoje i drugi načini mjerena spomenutih veličina, a u dalnjem tekstu, dan je osvrt samo na odabrane načine mjerena, koji su važniji, gledajući u kontekstu kolegija.

Mjerna blenda, mjerna sapnica, Venturijeva cijev i Pitot-Prandtlova cijev spadaju u tzv. mjerače protoka/brzine putem diferencijalnog (različitog) tlaka. Kada se u cijevi kroz koju protjeće fluid na određenom mjestu nalazi suženje, različit tlak će se javiti u dijelu suženja cijevi i on je ovisan o brzini (volumenskom protoku). Stoga je potrebno izračunati brzinu (volumenski protok) iz diferencijalnog tlaka. Osnovna jednadžba (Bernoullijeva) za sve tzv. mjerače diferencijalnog protoka, Slika 3, glasi:

$$\frac{v_1^2}{2} + gh_1 + \frac{p_1}{\rho_1} = \frac{v_2^2}{2} + gh_2 + \frac{p_2}{\rho_2}. \quad (1.1)$$

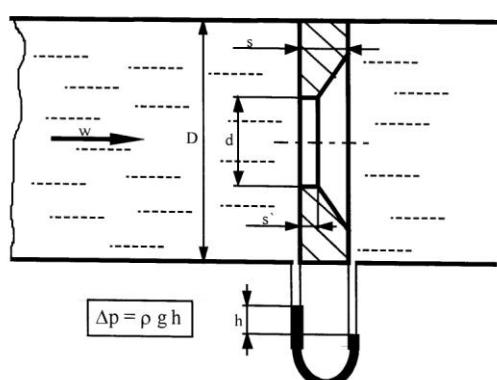


Slika 3. Osnova rada mjerača protoka diferencijalnog tlaka

**Mjernom blendom**, Slika 4, mjeri se pad tlaka koji nastaje pri prolasku plina kroz mjernu blendu, i brzina se računa prema formuli [4]:

$$w = \alpha \varepsilon \sqrt{\frac{2 \Delta p}{\rho}}, \quad (1.2)$$

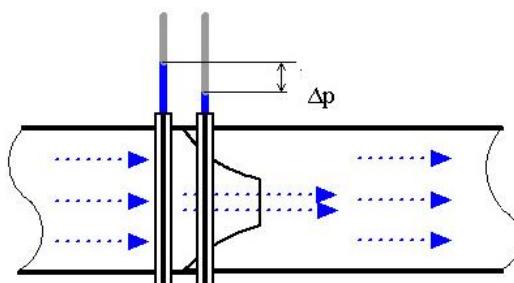
gdje je  $\alpha$  - koeficijent protoka blende,  $\varepsilon$  - koeficijent ekspanzije (uvodi se ukoliko se razmatra strujanje pare ili plina),  $\rho$  gustoća fluida koji protjeće,  $\Delta p$  - razlika tlaka prije i poslije mjerne blende.



Slika 4. Mjerna blenda [4]

Detalji o određivanju koeficijenta protoka blende  $\alpha$  i koeficijenta ekspanzije  $\varepsilon$  raspoloživi su u [4].

**Mjerna sapnica**, Slika 5, se upotrebljavaju mnogo rjeđe od mjernih blendi. Njena je osnovna prednost što ima manje gubitke uslijed trenja, što rezultira manjim nepovratnim padom tlaka. Osim toga veća je i količina protjecanja od one kakva se kod istog promjera i pod istim uvjetima postiže upotrebom mjerne blende. Sapnica se može upotrijebiti za mjerjenje protoka lagano muljevitih fluida.



Slika 5. Mjerna sapnica [4]

Za mjernu sapnicu, kao i za mjernu blendu, vrijedi izraz (1.2), samo što koeficijenti poprimaju različite vrijednosti, a ona se obično upotrebljava za mjerjenja protoka na cjevovodima čiji je promjer veći od 50 mm.

**Venturijeve cijevi**, Slika 6, rabe se za mjerjenje protoka preko 120 godina, a prema konstrukciji razlikuju se njihove kratke i duge izvedbe. Prema [4] preko padova tlakova može se izračunati brzina strujanja fluida, iako je osnovna namjena određivanje protoka. Raznovrsne konstrukcije izrade Venturijevih cijevi otežavaju standardizaciju proračunskih koeficijenata. U odnosu na mjernu blendu i sapnicu, Venturijeva cijev uzrokuje najmanji nepovratni pad tlaka tj. najmanje gubitke energije. Prednosti Venturijevih cijevi su upravo najmanji gubitci strujanja i mogućnost mjerjenja protoka tekućina u kojima ima krutih tvari, ali pod uvjetom da je odnos količine krutih tvari prema količini tekućine konstantan, dok su im nedostaci glomaznost i visoka cijena.



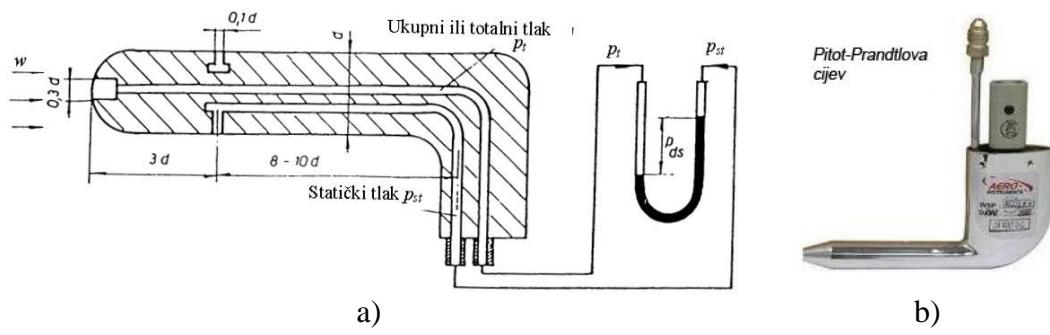
Slika 6. Primjeri Venturijeve cijevi

**Pitot-Prandtlova cijev**, Slika 7, spada jednu od najrasprostranjenijih metoda za mjerjenje brzine strujanja, odnosno protoka. Mjere se statički i totalni tlak, a dinamički tlak i brzina se izračunaju prema sljedećim izrazima:

$$p_d = p_t - p_{st}, \quad (1.3)$$

$$w = \sqrt{\frac{2p_d}{\rho}}, \quad (1.4)$$

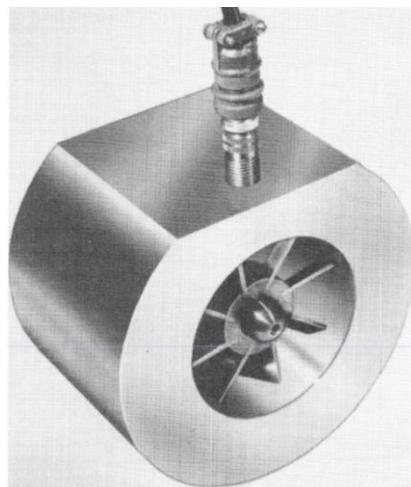
gdje su:  $p_t$  - totalni (ukupni) tlak,  $p_{st}$  - statički tlak,  $p_d$  - dinamički tlak.



Slika 7. Pitot-Prandtlova cijev, a) skica, b) slika stvarne izvedbe

Glavne prednosti Pitot-Prandtlove cijevi su: njena neosjetljivost, robusnost i relativno niska cijena u odnosu na druge metode i instrumente mjerjenja brzine strujanja, jednostavno rukovanje i montaža na mjerne mjesto, pogodna je za mjerjenja u vrtložnim strujanjima, relativno velika osjetljivost kod malih brzina strujanja [4].

**Turbinski mjerači protoka**, Slika 8, sastoje se od male turbine (najčešće s 4 krila/lopaticice), a brzina njenog okretanja proporcionalna je brzini fluida. Krila turbine izrađuju se od feromagnetičkog metala i prolaskom kraj magnetskog detektora induciraju magnetski tok (fluks). Magnetski detektor djeluje kao pretvornik promjenjivog magnetskog toka koji se dalje pomoću Schmitovog prekidača i pretvarača frekvencije u napon transferira u izlazni napon koji je proporcionalan brzini protoka fluida. Preciznost im je unutar 0,5%, pri čemu valja napomenuti da se pri malim protocima mogu javljati problemi s trenjem na rotoru, pa se redovito deklarira koliko malen protok mogu mjeriti. Dosta su skupi budući da imaju rotor kao pokretni dio i više su podložni oštećenjima nego mjerači protoka diferencijalnog tlaka.

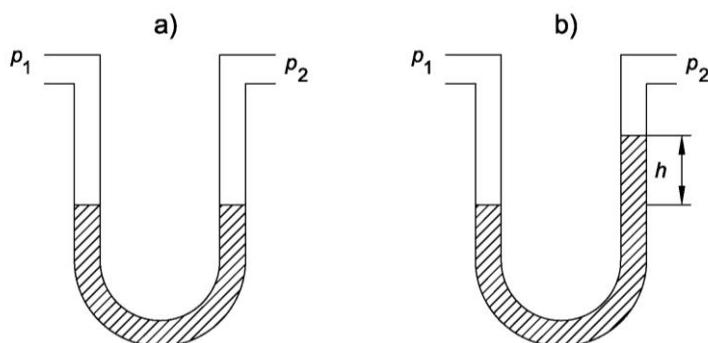


Slika 8. Turbinski mjerač protoka

### 1.7.2 Mjerenje tlaka

U mehanici fluida razlikuju se statički tlak i (tlak fluida u mirovanju) i dinamički tlak (ovisan o brzini protoka). Njihov zbroj daje ukupni tlak u struji fluida. Kada se govori o atmosferskom tlaku, on se mjeri barometrom, dok se tlak fluida u zatvorenom sustavu mjeri manometrom (mjeri se pretlak kao razlika unutarnjeg tlaka i atmosferskog tlaka). Postoji čitav niz izvedbi manometara koji se danas koriste.

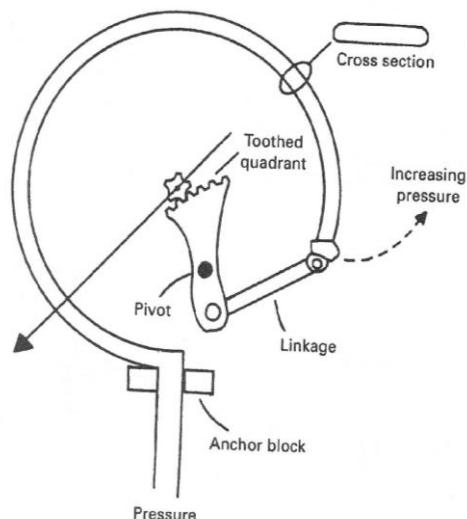
**Manometri u obliku U cjevi**, Slika 9, nude korisnu informaciju o temeljnim principima mjerjenja tlaka. U manometar je ispunjen nekom tekućinom (vodom, alkoholom, živom) i spojen je na svojim krajevima na ulaze različitih tlakova  $p_1$  i  $p_2$ .



Slika 9. U manometar, a)  $p_1=p_2$ , b)  $p_1>p_2$

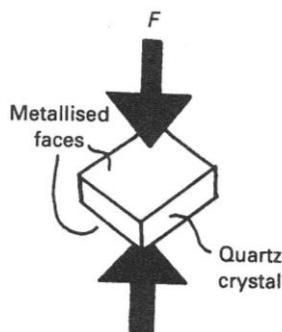
Postoje i tzv. manometri nejednakih površina, koji su konstruirani s nejednakim površinama fluida u cjevima, kao i tzv. kosi manometri (osjetljivi pri mjerenu niskih tlakova).

**Bourdonova cijev**, Slika 10, je uređaj za mjerjenje tlaka koji je razmjerno dugo u uporabi i pogodan je za mjerjenje visokih i niskih tlakova. Rade na način da se pomak cijevi uslijed tlaka fluida prenosi pomoću spoja i nazubljenog dijela na zupčanik pokazivača tlaka. Bourdonovu cijev pogodno je spojiti na potenciometar, kako bi mogla dati signal u obliku električnog napona.

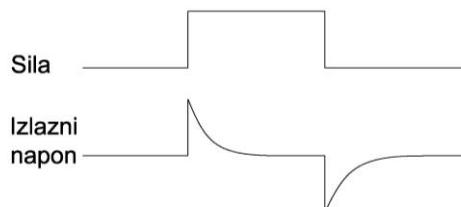


Slika 10. Bourdonova cijev

**Piezo elementi** rade na principu piezo-električnog efekta koji se odvija u kristalima kvarca, Slika 11. Naime, kada se na obrađeni kvarc nanese sila, električni naboj suprotnog polariteta, pojavljuje se na površinama kristala, koji se zatim pretvara u upotrebljivi električni napon kao izlazni signal, Slika 12. Piezo-električni pretvornici su iznimno pogodni za mjerjenje dinamičkog tlaka jer imaju vrlo brzi odziv, te vrlo lako prate varijacije mjereneog tlaka (npr. u poklopcu cilindra motora s unutarnjim izgaranjem).



Slika 10. Piezo-električni efekt



Slika 11. Ulazni i izlazni signal piezo-električnog pretvarača

Naposljetku, za mjerjenje tlaka se može primijeniti **Pitot-Prandtlova cijev**, Slika 7, pri čemu valja napomenuti ona spada u tzv. mjerače diferencijalnog tlaka i da istovremeno mjeri totalni i statički tlak. Važno je istaknuti da se dinamički tlak u cijevnim sustavima ne može izravno izmjeriti (jer se ne može isključiti njegov utjecaj), već se dobiva kao razlika totalnog i statičkog. Pitot-Prandtlova cijev postavlja se tako da se usmjeri svojim otvorom prema struji fluida i na tom čeonom otvoru (zaustavnoj točki) koji je spojen s jednim krajem diferencijalnog manometra mjeri veličinu totalnog tlaka a bočni otvori koji su okomiti na struju fluida spojeni su na drugi kraj diferencijalnog manometra koji mjeri veličinu statičkog tlaka koji vlada u struji fluida i koji ne ovisi o brzini fluida. Tako spojen manometar pokazuje tlak koji je razlika totalnog i statičkog tlaka tj. manometar pokazuje upravo dinamički tlak koji se javlja kao posljedica pretvaranja kinetičke energije struje u potencijalnu energiju koja se manifestira porastom dinamičkog tlaka.

## 2. CILJ I METODE ISPITIVANJA PARNOG KOTLA

**Parni kotao** je termoenergetski uređaj koji služi za proizvodnju vodene pare iz napojne vode. Količina topline koja je potrebna za proizvodnju vodene pare dobiva se izgaranjem goriva u ložištu kotla. Parni kotao koji služi za proizvodnju vlažne ili suhozasićene pare sastoji se od parnog bubnja, vodenih komora, ložišta i isparivačkih cijevi. Isparivačke cijevi čine isparivačku površinu preko koje se vrši izmjena topline između plinova izgaranja s jedne strane i napojne vode i pare s druge strane cijevi. Ako kotao služi za proizvodnju pregrijane pare, tada pored spomenutog isparivačkog sustava ima i pregrijač i međupregrijač pare i (najčešće) predgrijače zraka i napojne vode. Tada se radi o složenijem termoenergetskom uređaju kojega zovemo **generator pare**. Generator pare sa pomoćnim strojevima i uređajima za dovod goriva, dovod napojne vode i zraka, odvođenje produkata izgaranja, odsis plinova izgaranja, regulaciju i mjerjenje čini **postrojenje generatora pare**.

U brodograđevnoj praksi ispitivanje parnog kotla odvija se u 2 faze:

- Ispitivanje i kontrola kod proizvođača, koje se sastoji od kontrole projektno-konstrukcijske dokumentacije i od kontrole materijala i proizvodnih procesa. Ispitivanje i kontrolu provodi nadležno klasifikacijsko društvo (Registar).
- Ispitivanje na mjestu ugradnje, tj. na brodu, koje se sastoji od funkcionalne probe („topla proba“) i dokazivanja učina kotla i korisnosti (probna vožnja).

### CILJ ISPITIVANJA

Ispitivanje parnog kotla na mjestu ugradnje služi za dokazivanje učina ( $D$ ) i korisnosti kotla ( $\eta_K$ ).

### METODE ISPITIVANJA

Metode ispitivanja utvrđene su sa propisima nadležnih klasifikacijskih društava (npr. HRB, LR, GL, DNV, BV i sl.) ili sa propisima nekih drugih ovlaštenih institucija (npr. VDI, ASTM, ASME i sl.). Opseg i metode ispitivanja treba poznavati već kod projektiranja kotla, radi toga da se predvide mjesta za ugradnju potrebne mjerne opreme.

Ispitivanje se vrši tek nakon uspješno završenog probnog pogona, tj. nakon uspješno obavljenе funkcionalne probe kotla i svih uređaja koji opslužuju kotao.

Osim ispitivanja učina i korisnosti mogu se ispitati i druge značajke, kao npr. ponašanje kotla kod promjenjivog opterećenja.

Za određivanje učina i korisnosti služimo se metodom mjerjenja i proračunavanja na temelju izmjerениh veličina.

Vrste mjerjenja:

1. Parametri pare ( $p, T$ ) na izlazu iz kotla
2. Učin kotla
3. Masa utrošenog goriva
4. Temperatura plinova izgaranja na izlazu iz kotla
5. Temperatura zraka na ulazu u ložište kotla
6. Temperatura napojne vode
7. Sastav plinova izgaranja na izlazu iz kotla
8. Tlak (pretlak i potlak) plinova izgaranja i zraka na raznim mjestima u kotlu
9. Određivanje pojedinih gubitaka
10. Određivanje potrošnje energije pomoćnih uređaja (pumpe, ventilatori i sl.)

### 3. TEHNIČKI OPIS PARNOG KOTLA

#### 3.1 Tehnički podaci

Proizvođač	CLEAVER-BROOKS COMPANY, Milwaukee, Wisconsin, USA
Model	OB 1 1/2 , light oil
Tvornički broj	95148
Godina gradnje	1947.
Godina montaže	1953.
Koncesioni tlak	$7 \times 10^5$ Pa
Nominalni učin kotla	$D_N = 200$ kg/h "normalne pare"
Tlak pare na izlazu iz kotla	$p \leq 7 \times 10^5$ Pa, suho zasićena para
Ogrjevna površina isp.	13,84 m <sup>2</sup>
Tlak raspršivanja	$p_g = 7 \times 10^5$ Pa
Priklučak na el mrežu	izmjenična struja, jednofazni priključak, 220 V, 50 Hz

#### 3.2 Konstrukcijske značajke parnog kotla

Tip kotla	dimocijevni
Broj plamenica	1
Broj prolaza	4
Gorivo	lako loživo ulje (dizel gorivo D-2)
Propuh	prisilan, s ložištem pod tlakom
Gorionik	potpuno automatiziran rad, upućivanje i paljenje programirano
Puštanje u pogon	pomoću ručnog startera
Regulacija opterećenja	uključivanjem/isključivanjem gorionika

#### 3.3 Regulacijska oprema parnog kotla

Presostat
Nivosklopka
Elektromagnetski ventil za gorivo
Termostat u dimovodu
Sklopka gorionika
Starter motora gorionika
Programator gorionika
Vremenski relej
Visokonaponski transformator
Priklučna kutija

#### 3.4 Mjerna oprema parnog kotla

Termometri
Kalibrirana posuda za gorivo
Vodomjer
Diferencijalni tekućinski manometar
Manometar
Mjerna prigušnica
Orsatov aparat

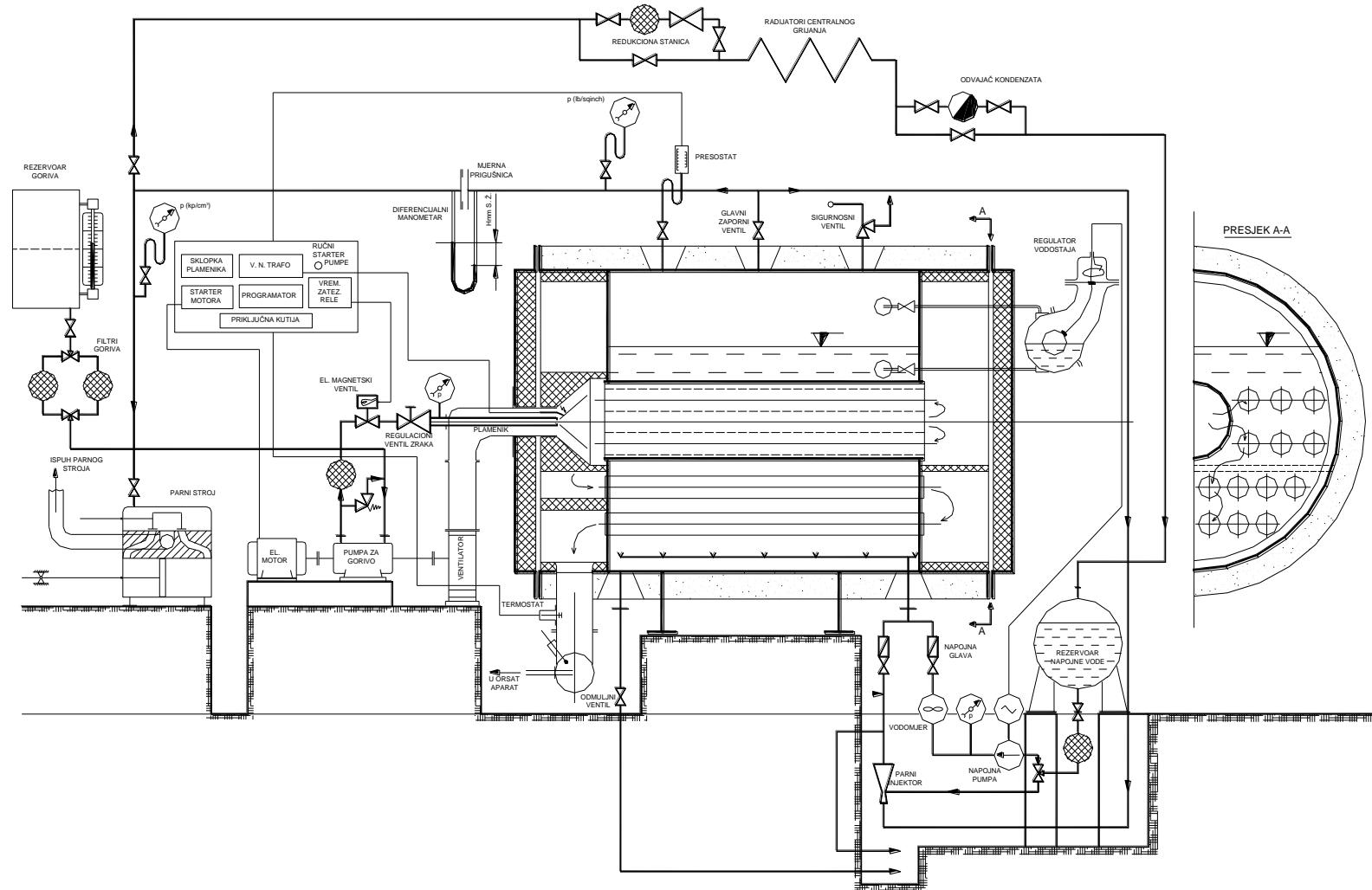
#### 3.5 Sigurnosna oprema parnog kotla

Sigurnosni ventil
Nivosklopka
Termostat u dimovodu

#### 4. REZULTATI MJERENJA

MJERENA VELIČINA	R.BROJ ISPITIVANJA	1	2	3	4	5	6	7	SREDNJA VRIJEDNOST	SI	
	VRIJEME MJERENJA	10. <sup>00</sup>	10. <sup>05</sup>	10. <sup>10</sup>	10. <sup>15</sup>	10. <sup>20</sup>	10. <sup>25</sup>	10. <sup>30</sup>		IZNOS	MJERNA JEDINICA
	MJERNA JEDINICA										
BAROMETARSKI TLAK $P_0$	mm Hg	752,3	752,5	752,4	752,3	752,4	752,5	752,4			
TEMPERATURA OKOLINE $t_0$	°C	20,0	20,5	20,5	21,0	21,5	21,5	21,5			
TEMP. NAPOJNE VODE $t_v$	°C	33,0	33,2	33,5	34,0	34,2	34,6	35,1			
STANJE MJERILA NAPOJNE VODE	1	10110	10125	10138,5	10152,5	10166,5	10180	10193,5			
UTROŠAK NAPOJNE VODE	1										
STANJE MJERILA GORIVA	1	30,15	28,85	27,6	26,4	25,15	23,92	22,75			
UTROŠAK GORIVA	1										
TEMPERATURA PLINOVA IZGARANJA $t_i$	°C	263	267	268	269	271	272	271			
PRETLAK PARE $P_k$	BAR	2,45	2,48	2,48	2,53	2,56	2,56	2,53			
VRIJEDNOST OĆITANJA $\Delta h$ NA DIFERENC. MANOMETRU	mm	105,5	106	107	105,5	108	108,5	110			
UDJEL "CO" U PLINOVIMA IZGARANJA, $k_v^{'}$	%	0,3	0,3		0,2		0,1				
UDJEL "CO <sub>2</sub> " U PLINOVIMA IZGARANJA, $k_v$	%	12,5	13,0		13,0		13,5				
UDJEL "O <sub>2</sub> " U PLINOVIMA IZGARANJA, $O_v$	%	3,5	3,0		2,5		2,5				

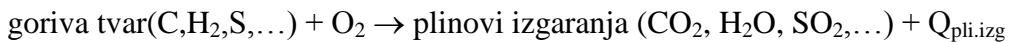
BRODSKI STROJEVI, LABORATORIJSKE VJEŽBE, ISPITIVANJE PARNOG KOTLA;  
DISPOZICIJA KOTLOVSKOG POSTROJENJA



## 5. ANALIZA IZGARANJA

### 5.1 Općenito o izgaranju

Izgaranje je kemijska reakcija u kojoj element gorive tvari reagira s kisikom. Reakcija se odvija u skladu s "Zakonom o održanju mase tvari" i definiranim stehiometrijskim odnosima. Produkt kemijske reakcije izgaranja su plinovi izgaranja i toplinska energija.



Jednadžba energetske ravnoteže kod izgaranja:



U realnim procesima izgaranja stehiometrijski potrebna količina kisika nije dovoljna za potpuno izgaranje u određenom vremenu. Zbog toga se u realnim procesima mora dovoditi višak kisika s ciljem da se izgaranje što je moguće više približi potpunom izgaranju.

**Potpuno izgaranje:** elementi gorive tvari izgaraju potpuno u skladu s stehiometrijskim odnosima.

**Nepotpuno izgaranje:** pojedini elementi gorive tvari ne izgaraju potpuno, već stvaraju monokside, npr. CO.

### 5.2 Gorivo

- Vrsta goriva: ekstra lako ulje za loženje
- Viskozitet:  $1,6^0 E(20^0) = 7,41 \text{ cSt}$
- Gustoća:  $\rho_{15^0 C} = 810 \text{ kg/m}^3$
- Volumenski koef.

topl.istezanja:  $\beta = 9,2 \times 10^{-4} \text{ 1/K}$

#### 5.2.1 Sastav goriva

Elementarnom analizom goriva utvrđeni su slijedeći maseni udjeli pojedinih elemenata i tvari u gorivu:

- $c = 0,865 \text{ kg/kg}$
- $h = 0,125 \text{ kg/kg}$
- $o = 0,004 \text{ kg/kg}$
- $n = 0,001 \text{ kg/kg}$
- $s = 0,004 \text{ kg/kg}$
- $w = 0,001 \text{ kg/kg}$
- $a = 0 \text{ kg/kg}$

Kod toga vrijedi odnos masenih udjela definiran s izrazom :

$$c+h+o+n+s+a+w = 1$$

gdje su :

- $c, h, o, \dots$  maseni udjeli elemenata u 1 kg goriva (kg/kg)

- $a$  = maseni udio pepela
- $w$  = maseni udio vode (vlage)

### 5.2.2 Ogrjevna moć goriva

Ogrjevna moć goriva je količina topline koja se oslobađa kod potpunog izgaranja masene jedinice goriva.

**Gornja ogrjevna moć  $H_g$**  je količina topline koja se oslobađa izgaranjem masene jedinice goriva, a produkti izgaranja se hlađe na temperaturu 293 K. Pri tome se kondenzira vodena para koja potječe od vlage sadržane u gorivu kao i voda koja nastaje izgaranjem vodika iz goriva i pri tome oslobađa toplinu isparavanja.

**Donja ogrjevna moć  $H_d$**  je količina topline koja se oslobađa izgaranjem masene jedinice goriva, a vodena para koja je prisutna u plinovima izgaranja se ne kondenzira već izlazi s plinovima izgaranja.

Ogrjevna moć goriva određuje se:

- eksperimentalno, pomoću "kalorimetrijske bombe"
- empirijskim formulama na temelju podataka iz elementarne analize goriva

U ovoj analizi izgaranja koristiti će se empirijska formula MENDELJEEV-a za izračunavanje  $H_d$ :

$$H_d = 33,9c + 125,5h - 10,9(o - s) - (9h + w) \quad \text{MJ/kg}$$

## 5.3 Izgaranje

### 5.3.1 Stehiometrijski odnosi

- kod potpunog izgaranja



- kod nepotpunog izgaranja



### 5.3.2 Minimalna količina kisika

$O_{\min}$  = stehiometrijska količina kisika potrebna za potpuno izgaranje

$$1) \quad O_{\min,km} = \frac{c}{12} + \frac{1}{4} \left( h - \frac{o}{8} \right) + \frac{s}{32} \quad \text{kmol/kg}$$

$$2) \quad O_{\min,m} = 2,667c + 8 \left( h - \frac{o}{8} \right) + s \quad \text{kg/kg}$$

$$3) \quad O'_{\text{Min},n} = 1,867c + 5,6 \left( h - \frac{o}{8} \right) + 0,7s \quad \text{mn}^3/\text{kg}$$

$O'_{\text{min}}$  = minimalna količina kisika potrebna za **selektivno izgaranje**

Selektivno izgaranje je teoretski pretpostavljena vrsta izgaranja kod kojega ukupna masa ugljika C nepotpuno izgara u ugljični monoksid CO, a vodik H<sub>2</sub> i sumpor S izgaraju potpuno i to s količinom zraka L<sub>min</sub> i  $\lambda = 1$ .

$$1) \quad O'_{\text{Min,km}} = \frac{c}{24} + \frac{1}{4} \left( h - \frac{o}{8} \right) + \frac{s}{32} \quad \text{kmol/kg}$$

$$2) \quad O'_{\text{Min,m}} = 1,333c + 8 \left( h - \frac{o}{8} \right) + s \quad \text{kg/kg}$$

$$3) \quad O'_{\text{Min,n}} = 0,933c + 5,6 \left( h - \frac{o}{8} \right) + 0,7s \quad \text{mn}^3/\text{kg}$$

### 5.3.3 Minimalna količina zraka za izgaranje $L_{\text{min}}$

Sastav zraka, volumenski odnos:

- 21% O<sub>2</sub>
- 79% N<sub>2</sub>

Sastav zraka, maseni odnos:

- 23,2 % O<sub>2</sub>
- 76,8 % N<sub>2</sub>

$$L_{\text{min,m}} = \frac{O_{\text{min,m}}}{0,232} \quad \text{kg/kg}$$

$$L_{\text{min,n}} = \frac{O_{\text{min,n}}}{0,21} \quad \text{mn}^3/\text{kg}$$

### 5.3.4 Višak i stvarna količina zraka za izgaranje

$$\lambda = \frac{L}{L_{\text{min}}} = \frac{L_m}{L_{\text{min,m}}} = \frac{L_n}{L_{\text{min,n}}}$$

gdje su:

- $\lambda$  = faktor viška zraka ili pretičak zraka za izgaranje,  $\lambda > 1$
- L = stvarna količina zraka koja sudjeluje u procesu izgaranja

Višak zraka za izgaranje izračunava se pomoću izraza:  $(\lambda - 1) L_{\text{min}}$

Napomena:  $\lambda$  se kod ovog ispitivanja određuje na temelju analize sastava plinova izgaranja

### 5.3.5 Količina plinova izgaranja

Minimalna količina suhih plinova izgaranja,  $\lambda = 1$ :

$$V_{S,min} = V(CO_2) + V(SO_2) + V(N_2) , \quad \lambda = 1$$

$$V_{S,min,m} = 2,667 c + 1 s + 1 n + 0,768 L_{min} \quad \text{kg/kg}$$

$$V_{S,min,n} = 1,867 c + 0,7 s + 0,8 n + 0,79 L_{min} \quad \text{m}^3/\text{kg}$$

Stvarna količina suhih plinova izgaranja:

$$V_{S,m} = V_{S,min,m} + (\lambda - 1) L_{min,m} \quad \text{kg/kg}$$

$$V_{S,n} = V_{S,min,n} + (\lambda - 1) L_{min,n} \quad \text{m}^3/\text{kg}$$

Minimalna količina suhih plinova izgaranja kod selektivnog izgaranja:

$$V'_{S,min,n} = V_{S,min,n} + (O_{min} - O'_{min}) \quad \text{m}^3/\text{kg}$$

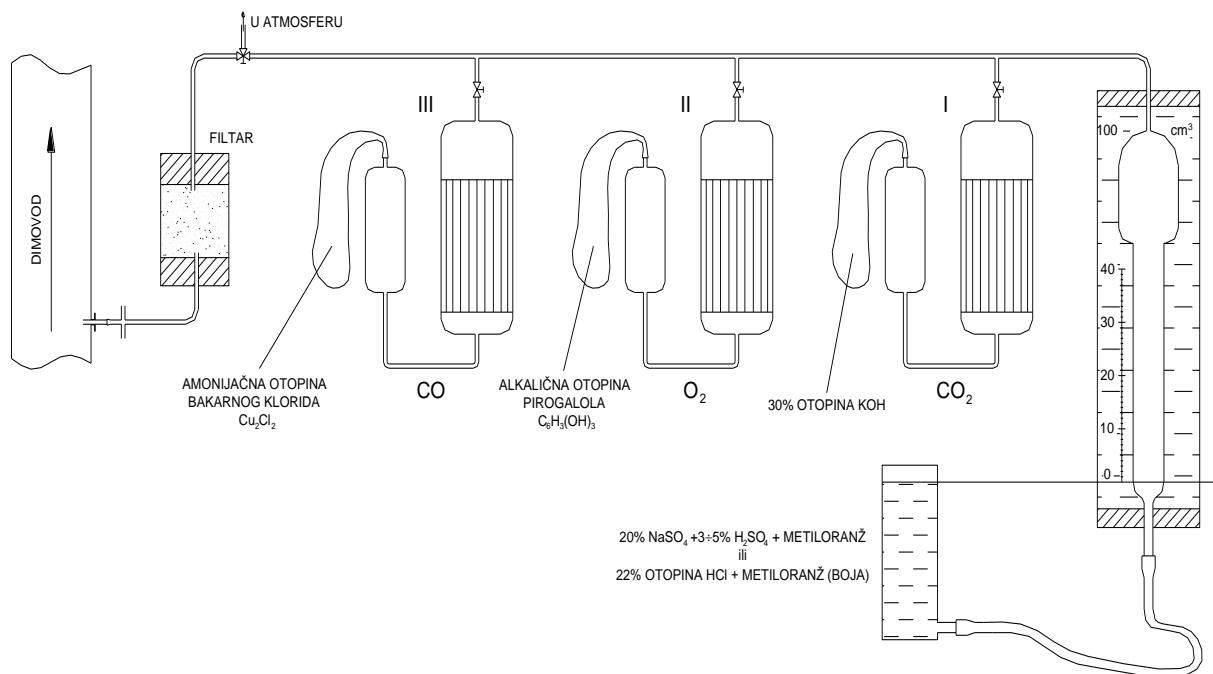
$$V'_{S,min,n} = 1,867 c + 0,7 s + 0,8 n + 0,79 L_{min} + (O_{min} - O'_{min}) \quad \text{m}^3/\text{kg}$$

gdje je  $O'_{min}$  minimalna stehiometrijska količina kisika potrebna za selektivno izgaranje:

$$O'_{min} = 0,933 c + 5,6(h - o/8) + 0,7 s \quad \text{m}^3/\text{kg}$$

### 5.3.6 Analiza plinova izgaranja, Orsatov aparat

ORSAT-ov APARAT



#### ORSATOV APARAT- Opis

- Služi za analizu plinova izgaranja
- Pomoću njega određuje se % udjela **CO<sub>2</sub>**, **O<sub>2</sub>** i **CO** u suhim plinovima izgaranja
- SASTAV:
  - 3 apsorpcione posude ispunjene sa staklenim kapilarama (cjevčicama), pojedinačno spojene sa posudama u kojima se nalazi tekućina za apsorpciju pojedinog plina ( KOH za apsorpciju CO<sub>2</sub>, Pyrogalol za apsorpciju O<sub>2</sub>, amonijačna otopina bakrenog klorida za apsorpciju CO),
  - zajednički vod sa troputnim ventilom i filterom za spoj na dimovod kotla, a drugi kraj voda je spojen sa baždarenom biretom,
  - staklena posuda – spremnik (20% otop. natr. sulfata + 5% sump. kis.+voda), s gumenim crijevom
  - Metoda mjerena direktna - očitava se pojedinačni % udjela apsorbiranog plina u ukupnom usisanom volumenu (100 cm<sup>3</sup>) dimnih plinova.

*Rezultati mjerena udjela pojedinih plinova u plinovima izgaranja prikazani su u Tablici u Poglavlju 4.*

### 5.3.7 Sastav plinova izgaranja, konstrukcija Ostwaldovog dijagrama (trokuta)

Volumenski udio pojedinih komponenata u plinovima izgaranja određuje se pomoću Orsatovog aparata (opis aparata u t. 5.3.6.).

Volumenski udio ugljičnog dioksida (CO<sub>2</sub>) u suhim plinovima izgaranja definiran je s izrazom:

$$k_v = \frac{V_n(CO_2)}{V_{S,n}}$$

Volumenski udio kisika ( $O_2$ ) u suhim plinovima izgaranja definiran je izrazom:

$$\sigma_v = \frac{V_n(O_2)}{V_{S,n}}$$

Volumenski udio dušika ( $N_2$ ) u suhim plinovima izgaranja definiran je izrazom:

$$n_v = \frac{V_n(N_2)}{V_{S,n}}$$

Volumenski udio ugljičnog monoksida ( $CO$ ) u suhim plinovima izgaranja kod nepotpunog izgaranja definiran je izrazom:

$$k'_v = \frac{V'_n(CO)}{V'_{S,n}}$$

gdje su:

$$V_{S,n} = V_n(CO_2) + V_n(SO_2) + V_n(N_2) + V_n(O_2) \quad m^3/kg$$

količina suhih plinova izgaranja kod potpunog izgaranja, a

$$V'_{S,n} = V'_n(CO_2) + V'_n(CO) + V'_n(SO_2) + V'_n(N_2) + V'_n(O_2) \quad m^3/kg$$

količina suhih plinova izgaranja kod nepotpunog izgaranja.

Iz izraza za  $V_{S,n}$  dobivamo:

$$k_v + \sigma_v + n_v = 1$$

Iz izraza za  $V'_{S,n}$  dobivamo:

$$k'_v + k_v + \sigma_v + n_v = 1$$

$$k_v = \frac{1,867 \cdot c}{V_{S,n}} \rightarrow k_{V,\max} = \frac{1,867 \cdot c}{V_{S,\min,n}}$$

$$\frac{k_{V,\max}}{k_v} = \frac{V_{S,n}}{V_{S,\min,n}}$$

Pomoću izraza za izračunavanje volumenskog udjela  $O_2$  dobivamo:

$$o_v = \frac{V_n(O_2)}{V_{S,n}} = \frac{0,21(\lambda - 1)L_{\min,n}}{V_{S,n}} = \frac{0,21[V_{S,n} - V_{S,\min,n}]}{V_{S,n}} = 0,21 \left( 1 - \frac{k_v}{k_{v,\max}} \right)$$

Ako se gornji izraz napiše u obliku:

$$\frac{o_v}{0,21} + \frac{k_v}{k_{v,\max}} = 1$$

dobivamo jednadžbu potpunog izgaranja u obliku koji je pogodan za geometrijski prikaz jer predstavlja jednadžbu pravca u segmentnom obliku.

Za  $\lambda = 1$   $o_v = 0 \rightarrow k_v = k_{v,\max}$

Za  $\lambda = \infty$   $o_v = 21\% \rightarrow k_v = 0$

Maksimalni udio CO kod selektivnog izgaranja:

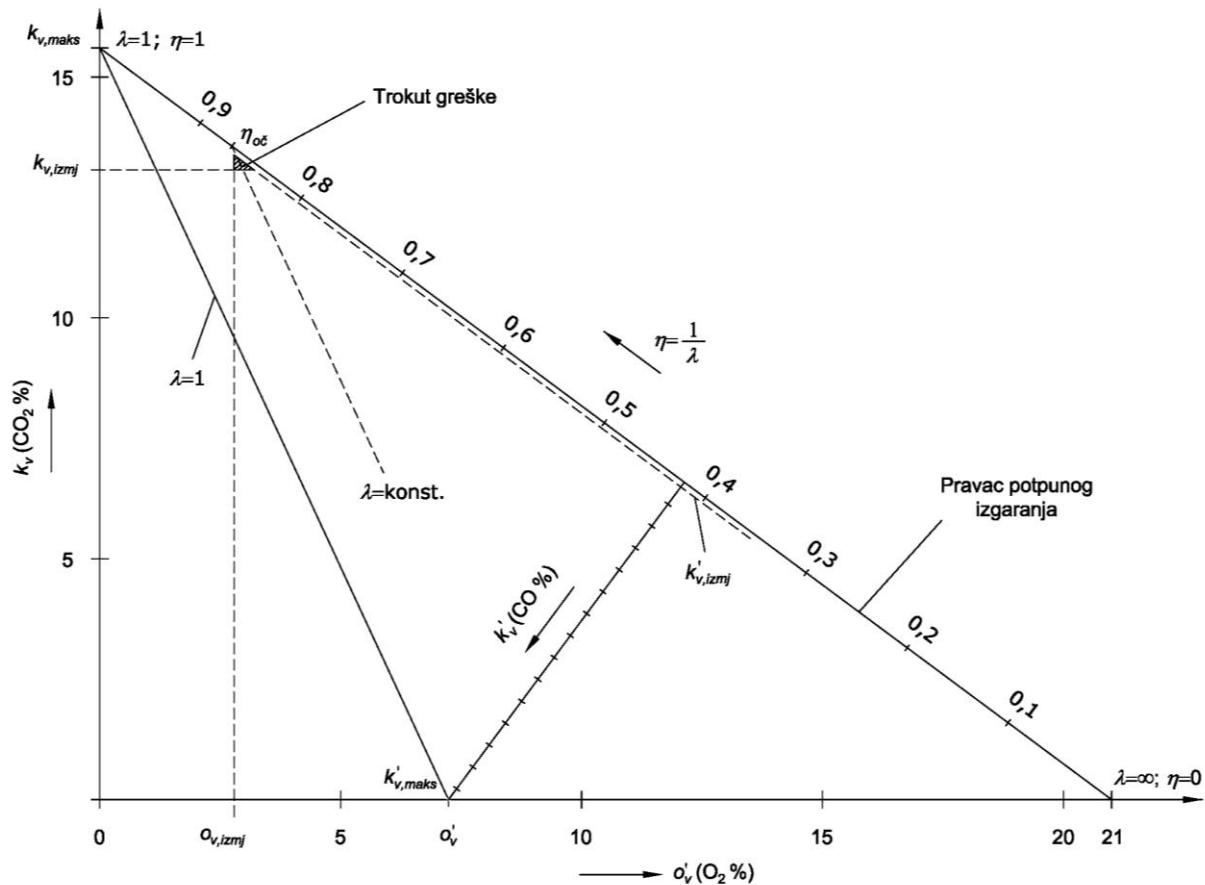
$$k'_{v,\max} = \frac{V'_n(CO)}{V'_{S,\min,n}} = \frac{1,867 \cdot c}{V'_{S,\min,n}}$$

Maksimalni udio O<sub>2</sub> u plinovima izgaranja kod selektivnog izgaranja:

$$o'_v = \frac{O_{\min,n} - O'_{\min,n}}{V'_{S,\min,n}}$$

### *OSTWALD-ov DIJAGRAM*

Konstrukcija Ostwald-ovog dijagrama (trokuta) omogućava očitavanje faktora viška zraka  $\lambda$  na temelju izmjerene vrijednosti udjela CO<sub>2</sub>, CO i O<sub>2</sub>.



### 5.3.8 Određivanje faktora viška zraka

#### 5.3.8.1 Određivanje $\lambda$ pomoću Ostwald-ovog trokuta

- Na milimetarskom papiru formata A4 konstruirati Ostwald-ov trokut prema podacima mjerena i očitati vrijednost faktora viška zraka  $\lambda'$

#### 5.3.8.2 Približni proračun $\lambda$

$$\lambda'' = \frac{k_{V,\max}}{k_{V,sr.}}$$

$k_{V,sr.}$  = srednja vrijednost udjela CO<sub>2</sub> u plinovima izgaranja

#### 5.3.8.3 Proračunska metoda

$$\lambda''' = \frac{1}{1 - \frac{79}{21} \frac{o_V}{n_V}}$$

$o_V$  = udio kisika u plinovima izgaranja u %

$n_V = 1 - o_V - k_V - k'_V$ , udio dušika u plinovima izgaranja u %

#### 5.3.8.4 Srednja vrijednost faktora viška zraka

$$\lambda = \frac{\lambda' + \lambda''}{2}$$

### 5.3.9 Proračunavanje potrebne količine zraka i količine plinova izgaranja

- Potrebna količina zraka:

$$L_n = \lambda \cdot L_{\min,n} \quad \text{mn}^3/\text{kg}$$

- Stvarna količina suhih plinova izgaranja:

$$V_{S,n} = V_{S,\min,n} + (\lambda - 1) \cdot L_{\min,n} \quad \text{mn}^3/\text{kg}$$

- Stvarna količina vlažnih plinova izgaranja:

$$V_{vl,n} = V_{S,n} + V_{H_2O} = V_{S,n} + 1,3 \cdot (9h + w) \quad \text{mn}^3/\text{kg}$$

- Stvarni volumen vlažnih plinova:

$$V_{vl} = V_{vl,n} \frac{T_{izl}}{T_0} \cdot \frac{p_0}{p_{izl}} \quad \text{m}^3/\text{kg}$$

$p_0 = 1,01 \times 10^5 \text{ Pa}$

$T_0 = 273 \text{ K}$

$P_{izl} \approx \text{barometarski tlak}$

## 6. UČIN KOTLA

### 6.1 Parametri proizvedene pare

Tlak pare  $p_p$ :

$$P_p = P_k + P_0 \quad \text{kPa}$$

$P_k$  = veličina tlaka izmjerena manometrom na izlazu pare iz kotla (vidi shemu postrojenja)

$P_0$  = atmosferski tlak

Iz dijagrama i tablice za suhozasićenu paru odrediti slijedeće veličine:

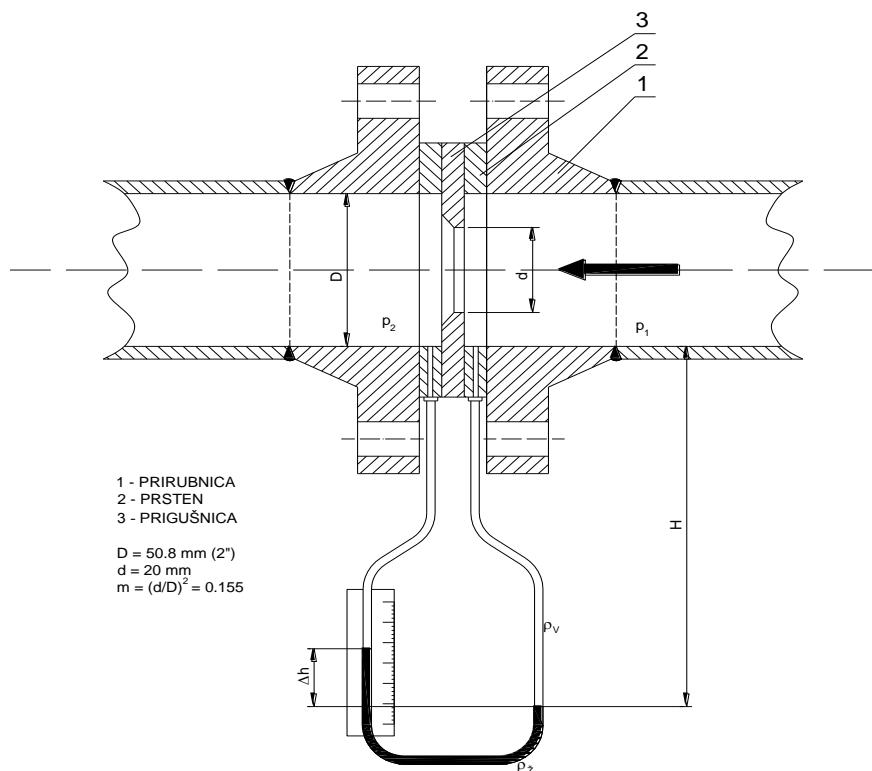
$$T_p = \dots \text{K}$$

$$\rho_p = \dots \text{kPa}$$

$$h_p'' = \dots \text{kJ/kg} \quad (\text{za } x = 0,99)$$

### 6.2 Određivanje količine pare pomoću mjerne prigušnice

MJERNA PRIGUŠNICA  
(DIN 1952)



- Maseni protok pare

$$\text{kg/s}$$

$$D_p = V \cdot \rho_p$$

$V$  = volumenski protok  $\text{m}^3/\text{s}$

$$V = \alpha \cdot \varepsilon \cdot A_p \cdot w_{id} \quad \text{m}^3/\text{s}$$

$$\alpha = f(\mu, m, \xi, Re) = 0,623 \text{ (iz tablice)}$$

$\mu$  = faktor kontrakcije mlaža

$m$  = 0,155 – odnos presjeka

$\xi$  = faktor površinskog trenja

Re = Reynolds-ov broj

$$\varepsilon = 0,98 \text{ - faktor ekspanzije} \rightarrow f\left(\kappa, \frac{p_2}{p_1}, m\right)$$

$$w_{id} = \sqrt{2 \frac{\Delta p}{\rho_p}}$$

$$\Delta p = p_1 - p_2 = \Delta h (\rho_z - \rho_v) \cdot g$$

$$\rho_z = 13546 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$\rho_v = 998 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

$$g = 9,807 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

### 6.3 Korigirani učin kotla

$$D_{p,k} = \frac{D_p + w}{2} \cdot 1,01 \quad \frac{\text{kg}}{\text{s}}$$

$w$  = potrošak napojne vode  $\text{kg/s}$

$$D'_{p,k} = \frac{D'_p + w'}{2} \cdot 1,01 \quad \frac{\text{kg}}{\text{h}}$$

$w'$  = potrošak napojne vode  $\text{kg/h}$

$D'_p$  = maseni protok pare  $\text{kg/h}$

### 6.4 Učin kotla „normalne pare“

$$D_{p,n} = D'_{p,k} \cdot \frac{h''_p - h_w}{h''_{p,n} - h_{w,n}} \quad \frac{\text{kg}}{\text{h}}$$

## 7. PRORAČUN KORISNOSTI KOTLA

### 7.1 Direktna metoda

$$\eta_K = \frac{D'_{p,k} \cdot (h_p'' - h_w)}{B \cdot H_d}$$

$$\rho_G = \rho_{15^\circ} \cdot \frac{1}{1 + \beta(t_0 - 15)} \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \quad \text{gustoća goriva kod } t_0$$

### 7.2 Indirektna metoda

$$\eta_K = 1 - g_f - g_{ok} - g_{iz} - g_n - g_{od}$$

$g_f = 1\%$  gubici u ložištu

$g_{ok} = 6\%$  gubici na okolinu

$g_n = 1\%$  gubici zbog nestacionarnosti

$g_{od} = 0\%$  gubici zbog odmuljivanja

$g_{iz} = \text{gubici topline s plinovima izgaranja} - \text{potrebno ih je proračunati}$

$$g_{izl} \% = \frac{Q_{izl}}{H_d} \cdot 100\%$$

$Q_{izl}$  = količina topline koja je sadržana u masi izlaznih plinova izgaranja  $\text{kJ/kg}$

$$Q_{izl} = \sum Q_i$$

$Q_i$  = količina topline koju sadrži pojedina komponenta smjese izlaznih plinova izgaranja

$$Q_{izl} = (2,667 \cdot c + s) \cdot \bar{c}_{P_{CO_2, SO_2}} \cdot \frac{T_{izl}}{T_0} \cdot \frac{1}{m_{CO_2}} \cdot (T_{izl} - T_0) + (1 \cdot n + 0,768 L_{min.m} \cdot \lambda) \cdot \bar{c}_{p_{N_2}} \cdot \frac{T_{izl}}{T_0} \cdot (T_{izl} - T_0) \cdot \frac{1}{m_{N_2}} + 0,232(\lambda - 1) \cdot L_{min.m} \cdot \bar{c}_{p_{O_2}} \cdot \frac{T_{izl}}{T_0} \cdot \frac{1}{m_{O_2}} \cdot (T_{izl} - T_0) + (9h + w) \cdot \bar{c}_{p_{H_2O}} \cdot \frac{T_{izl}}{T_0} \cdot \frac{1}{m_{H_2O}} \cdot (T_{izl} - T_0) \quad \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

$$\bar{c}_P = \text{srednja vrijednost spec. topline} \quad \frac{\text{kJ}}{\text{kmol, K}}$$

$$m_i = \text{molekularna masa} \quad \frac{\text{kg}}{\text{kmol}}$$

## 8. MOĆ ISPARAVANJA

$$X_P = \frac{D'_{p,k}}{B} \quad \frac{\text{kg pare}}{\text{kg goriva}}$$

- Neto moć isparavanja:

$$X_{P,N} = \frac{D_{p,n}}{B} \quad \frac{\text{kg pare}}{\text{kg goriva}}$$

## 9. OPTEREĆENJE OGRJEVNIH POVRŠINA

### 9.1 Apsolutno opterećenje ogrjevnih površina

$$q_{ogr} = \frac{D'_{p,k}}{A_{ISP}} \quad \frac{\text{kg}}{\text{m}^2}$$

$A_{ISP}$  = veličina ogrjevne površine  $\text{m}^2$

### 9.2 Relativno opterećenje ogrjevnih površina

$$q_r = \frac{D_{p,n}}{D_N} \cdot 100\%$$

$D_N$  = nominalni učin kotla  $\text{kg/h}$

## 10. ZAKLJUČAK

## LITERATURA

- 1 Mahović, S.: Teorija i tehnika mjerena, Nastavni materijal, FSB Zagreb, 2006.
- 2 <http://www.fer.unizg.hr/predmet/teomje>, (pristup: 12. prosinac 2012.).
- 3 Tehnička enciklopedija, Leksikografski zavod Miroslav Krleža, Zagreb, 1997.
- 4 [www.riteh.uniri.hr/.../5\\_brzina\\_strujanja.pdf](http://www.riteh.uniri.hr/.../5_brzina_strujanja.pdf), (pristup 04. listopad 2012.).