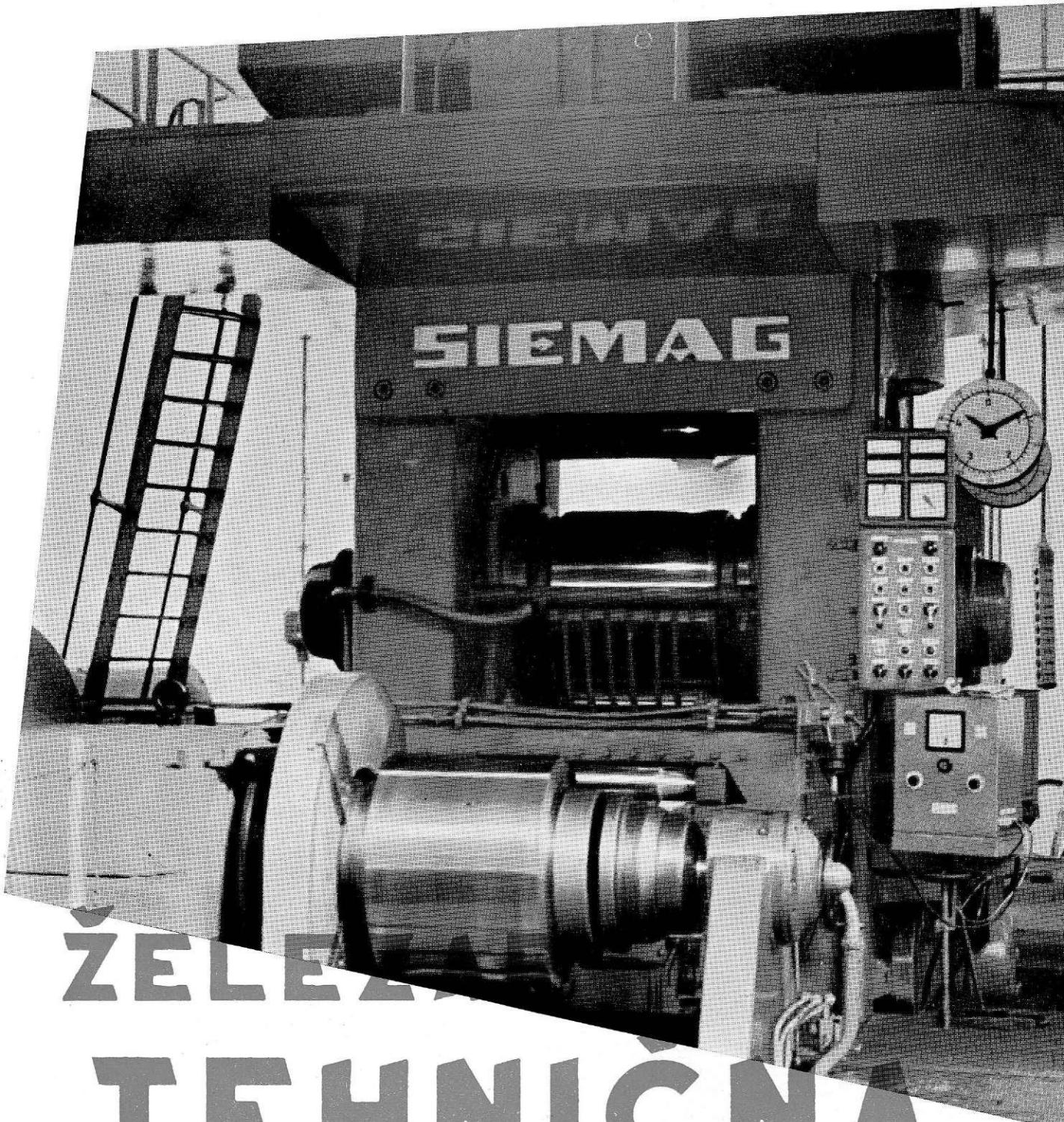


1961
LETO III



ŽELENIA

TEHNICNA
PRILOGA

VSEBINA

| | |
|--|----|
| Bralecem in dopisnikom Tehnične priloge | 1 |
| Ing. Prešeren — »Intenziviranje plamena z dodatkom kisika v SM pečeh — DK 669.183,2 | 2 |
| Ing. Bešter Feliks — »Meritve temperature jekla v kalilnih pečeh s pomakalnimi termoelementi — DK 536,53 | 10 |
| Ing. Gregorčič Miloš — »Industrijske odplake« — DK 628,54 | 15 |
| Ing. Vilman France — »Projektiranje novih naprav« | 22 |
| Slika na naslovni strani: Novo Quarto ogrodje Siemag v predelovalnih obratih — Foto: Kolman | |

»ŽELEZAR«

TEHNIČNA PRILOGA

Tehnična priloga Železara — Glasilo DIT Jesenice, leto III, št. 1. Odgovorni urednik ing. Mede Janko, Tehnički biro, telefon št. 495. Člani uredniškega odbora: ing. Čop Stanko, ing. Gabrovšek Marin, ing. Gregorčič Miloš, ing. Sešek Slavica, ing. Kramar Jože, ing. Sešek Pavle, stare Marjan, ing. Urbančič Jože, Žagar Edo.

Tisk: CP »Gorenjski tisk«, Kranj

LETI III.

MAREC 1961

ŠT. 1

Bralcem in dopisnikom »Tehnične prilog«

Začenjam novo — tretje leto izhajanja našega mladega časopisa — tehnične priloge. Prihajamo v tretje leto z določenimi izkušnjami, ki bodo gotovo dobrodoše pri urejanju te publikacije. Sodimo, da je potrebno, da v prvi številki letošnjega leta napišemo našim bralcem in dopisnikom nekaj besed.

Mogoče si kateri izmed bralcev postavlja vprašanje, zakaj trije časopisi v enem podjetju. — Nedvomno je potrebno, da imamo v naši železarni, ki zaposluje toliko inženirjev in tehnikov, tudi časopis, ki bo odraz njihove dejavnosti v tovarni in ki bo pripomogel k nadaljnemu izobraževanju njih samih, kakor tudi vseh članov našega kolektiva.

Komu je namenjena naša revija? V prvi vrsti vsem strokovnjakom naše železarne, delovodjem in vsem tistim, ki se srečujejo s perečimi tehničnimi problemi, ki jih v podjetju s tako raznolikimi proizvodi ne manjka. Kakor smo že omenili, naj bo ta revija almanah strokovnih dosežkov naših strokovnjakov in zrcalo tehničnega dela ter naj ima tudi temu primerno raven.

Če bi pogledali delo uredniškega odbora natančneje, bi videli, da njegovo delo v zvezi s poslanimi članki ni lahko. — Kljub pomanjkanju strokovnih člankov smo bili večkrat prisiljeni poslane članke naših dopisnikov tudi odkloniti. Glavni motiv pri tem je bil, da morajo biti članki strokovni, na določeni višini in naj obravnavajo strokovne probleme, ki se dotikajo neposredno dela v našem podjetju.

Verjetno bodo nekateri bralci sodili, da so včasih članki nerazumljivi, morda preveč strokovni. Pri tem ne smemo pozabiti, da se raven naših bralcev dviguje, kar je rezultat dela strokovnih šol in tečajev in da je tudi želja uredniškega odbora, da revija pomaga k večanju znanja našega delovnega človeka.

Kakor smo že omenili, nekaterih člankov, kljub pomanjkanju, nismo in tudi v prihodnje ne bomo objavljali. S tem v zvezi bi želeli poudariti, kakšne strokovne članke želimo in kaj naj vsebujejo.

Strokovni članek, poslan našemu uredništvu, je lahko iz področja metalurgije, strojništva, elektrotehnike, kemije ali gradbene stroke; torej iz vseh glavnih vej tehnike. Snov, ki jo obravnavata je lahko

vsak tehnični problem, ki se nanaša na jeklarsko industrijo. Pri tem želimo, da obravnavate probleme konkretno, torej tako, da jih ne samo nakažete, ampak prikažete ali predlagate njih rešitev v praksi. Članki naj ne obravnavajo več problemov istočasno, ker lahko to privede do enciklopedičnega naštevanja, do opisa konkretnega delovnega postopka ali na drugi strani, do suhega teoretiziranja. Pri tem pa ni rečeno, da ne bi smeli uporabljati tiste teoretične dokumentacije, ki je bila potrebna za dokaz ali celo rešitev problema. — Želimo torej, da bo obravnavana teorija v tesni povezavi s praktičnim problemom.

Namen te revije ni, objavljati prevode iz tuje literature. Nismo proti temu, da avtor članka citira posamezne zanimive ugotovitve iz tuje literature; ne moremo pa objavljati v celoti prevedenih člankov, ki so včasih prevedeni še zelo slabo. Menimo, da morajo tehnični prevodi dobiti mesto v strokovni knjižnici.

Nadalje bi želeli opozoriti naše dopisnike na pojem tehnične vrednosti članka. Včasih dobivamo članke, ki strokovno niso dognani in ki kažejo, da si o njihovi vsebini niso na jasnom niti avtorji sami. Le tem moramo odgovoriti, da naj ne pišejo o stvareh, ki jim niso poznane.

Članki naj bodo pisani stvarno in jedrnato; avtorji naj posebno pazijo na to, da ne bodo dolgovzni. Slog naj bo razumljiv, tehnični nivo pa primeren tehniku. V tej zvezi moramo omeniti, da v dveh letih obstaja naše revije uredniški odbor ni prejel niti enega članka, ki bi bil na previsokem tehničnem nivoju.

Končno se boste vprašali, o čem naj pišete. O problemih, ki ste jih sami ali skupno z drugimi sodelaveci rešili ter z namenom, da boste o tem obvestili tudi ostale strokovnjake in člane našega kolektiva. V takem primeru uredniški odbor ne bo imel pomislkov glede objave vašega dela. Le članek, ki bo predstavljal plod dela posameznika ali skupine strokovnjakov, bo izpolnil osnovni namen, ki ga hočemo doseči z našo tehnično revijo.

Uredniški odbor

Intenziviranje plamena z dodatkom kisika v SM pečeh

V okviru programa poizkusov o splošni uvedbi kisika v proizvodnji SM jekla smo v juliju in avgustu 1959 izvedli prvo serijo poizkusov, ki so obsegali teoretično in praktično rešitev direktnega dodajanja kisika v talino. Zaradi omejene količine razpoložljivega kisika lastne kisikarne smo drugo srečo poizkusov dodatka kisika v zgorenji zrak (intenziviranje plamena) preložili na kasnejši čas.

V februarju 1960 smo ustvarili rezervo kisika v količini cca 5000 m³, kar naj bi po podatkih poizkusov, izvršenih v različnih jeklarnah Rusije, Anglije in Amerike zadoščalo za praktično izvedbo intenziviranja plamena pri treh 50-tonskih šaržah.

Splošne prednosti intenziviranja plamena so v povečanju topotnega učinka, skrajšanju talilnega časa, doljem skrajšanju rafinacijskega časa in znižanju porabe goriva; metalurške prednosti so podane z ugodnejšimi pogoji za razvlepljanje, večjo živilno hitrostjo, možnostjo večje porabe goriva v času zakladanja, oz. taljenja zaradi zmanjšanja količine dimnih plinov; proces sam je brez razvijanja gostega rjavega dima (kar je stalna pojava pri direktnem dodatku kisika v talini), vzdržnost obočja se zniža od 3 – 5 %. Proses sam ne predstavlja nikake dodatne fizične obremenitve delavca, ker kisik dodajamo avtomatično s sistemom preklapljanja splošne kurjave dolične peči (ročno ali avtomatično).

Teoretična analiza intenziviranja plamena:

Ceprav ideja, da nudi gorivo pri zgorevanju v kisiku ali v obogatenem zraku bolj vroč in močnejši plamen, ni nova, je zamisel uporabe kisika v zgorenje svrhe postala dejstvo šole z razvojem Linde-Franklovega procesa pridobivanja kisika leta 1930, s katerim so uspeli proizvajati kisik po relativno nizki ceni. Do leta 1939 se je vrstilo nekaj manjših poskusov v Nemčiji, Franciji, Rusiji, med vojno pa so se tega vprašanja lotili v izredno velikem obsegu zaradi nujnih potreb po večji proizvodnji jekla. Ekonomika proizvodnje jekla z dodatkom kisika, oz. obogatenega zraka s kisikom, je tako vidna, da predstavlja danes kisik v velikem številu jeklarn normalno metalurško surovino, in povčanje storitve ter zmanjšanje porabe goriva krijeta še tako visoke stroške kisika.

Teoretično je prednost uporabe kisika za obogatanje zgorenega zraka v ekvivalentnem zmanjšanju dušika, ki kroži po peči. Pri regenerativnem sistemu kurjenja je kisik, potreben za zgorevanje, vezan na cca 4-kratno količino dušika, ki se mora segreti in komeno neizkoriscen z visoko temperaturo zapusti delovni prostor peči skupno z dimnimi plini. Reduciranje dela dušika zaradi večjega dodatka kisika v zgorenji zrak zmanjšuje topotno vsebnost dimnih plinov, znižuje temperaturo dimnih plinov in površje topotnega učinka SM peči.

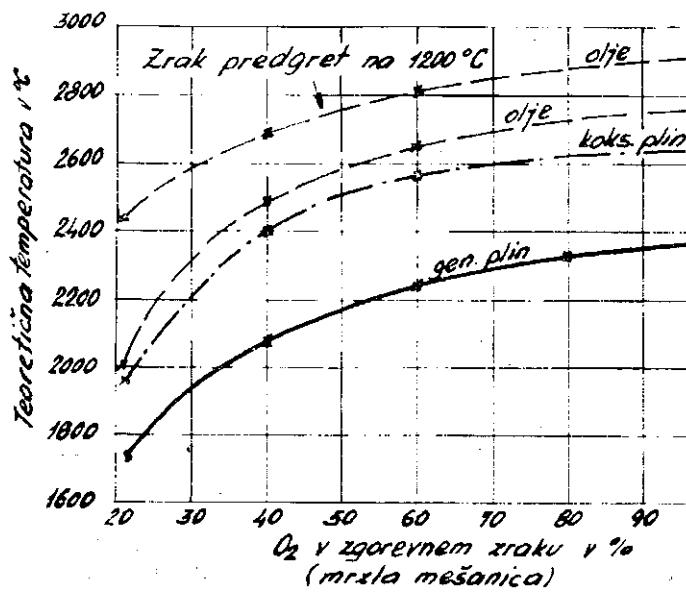
Kisik sam ne prinaša sistemu topote, vendar nudijo goriva pri zgorenih reakcijah, ob navzočnosti manjše količine dušika, plamen višje temperature.

Za pravilno razumevanje učinka kisika na temperaturo plamena je potrebno omeniti načelno mehaniko prenosa topote plamena na vložek v SM peči. Prenos topote delimo v glavnem na konvekcijo in izzarevanje. Razdelitev skupnega prenosa topote med omenjenima načinoma je negotova; teoretično odpade 90 % prenosa topote v času zakladanja in dela taljenja na konvekcijo, kar je praktično potrjeno z dejstvom, da nudi n. pr. kokarsniški plin, katerega izzarevanje je zaradi nizke svetlosti plamena neznatno, izredno kratke talilne časc. V času rafinacije pa igra zelo veliko vlogo prenos topote po izzarevanju. Pripominjam pa, da sta oba načina prenosa topote direktno proporcionalna funkcija temperature plamena, ta pa je odvisna od dodatka kisika v zgorenji zrak, od tipa gorilca, količine goriva, kvalitete goriva, razpr-

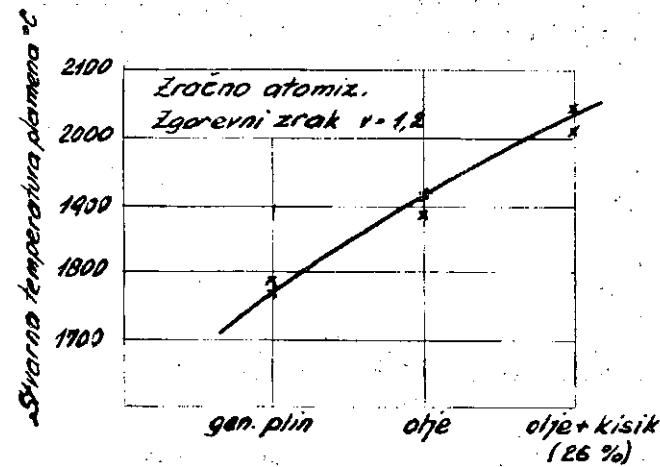
ševalnega sredstva tekočega goriva (zrak, para) in drugih faktorjev.

Temperatura plamena:

Na splošno nudi zgorevanje s kisikom višjo temperaturo, kar pa je odvisno od kvalitete goriva: nizko vredna plinasta goriva (visokopečni plin, gener. plin) nudijo pri povišanju kisika v zraku nižje povišanje temperature v absolutnem smislu, visoko-vredna goriva, katere vsebujejo veliko koncentracijo ogljika (kokarsniški plin, olje itd.) pa nudijo pri dodatku kisika izredno visoke temperature. Predvsem je treba poudariti vpliv predgretja zgorenega zraka; pri olju dobimo z mrzlo mešanicu kisik – zrak pri cca 40 % kisika v zraku, teoretično temperaturo cca 2450°C. S predgretim zrakom na 1200°C pa dobimo pri navadnem zraku temperaturo plamena, ki odgovarja mrzlemu zraku s cca 39 % kisika (gl. sl. 1).

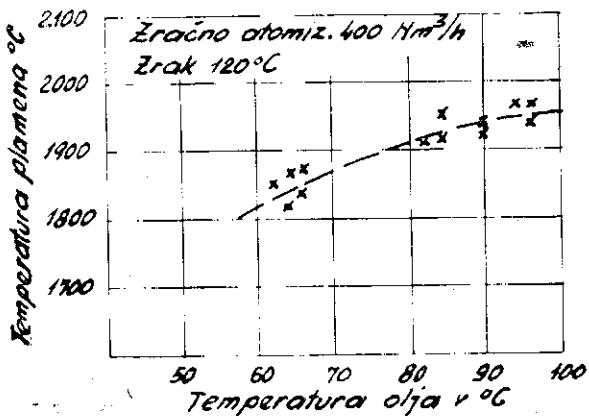


Sl. 1



Sl. 2

Z rastom dodatkom kisika postaja relativno povišanje plamena niže; na splošno moramo zaključiti, da nudi obogatanje zraka s kisikom do 50 % večji dvig temperature kot nadaljnje obogatanje zraka. V praksi beležimo mnogo niže temperature plamena, pri efektni oljni kurjavi cca 1920°C z navadnim zrakom, pregetim na 1200°C . (sl. 2 in 3)

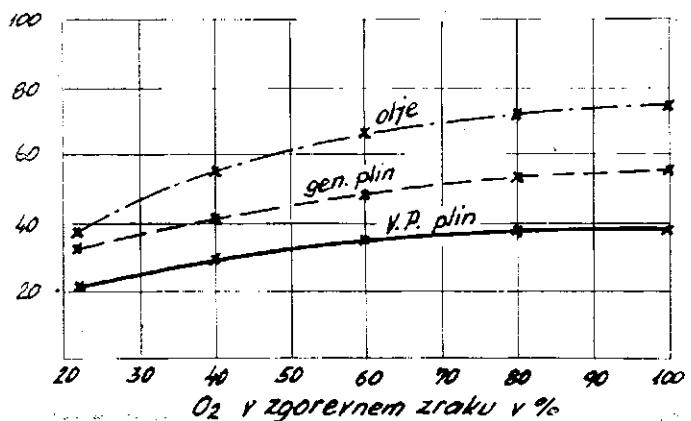


Sl. 3

Z zvišanjem temperature olja je stopnja razprševanja popolnejša, del nerazpršenega olja manjši, torej boljši izkoristek tekočega goriva; zgorevanje pravilno razpršenega olja je popolnejše, kar nudi višjo temperaturo plamena.

Toplotni učinek:

Pri visokovrednih C-gorivih raste toplotni učinek s povišanim dodatkom kisika do cca 55 % kisika v zraku, pri večjem obogatjenju pa ostane učinek skoraj konstanten. Pri kalorično manj vrednih gorivih je učinek mnogo nižji, vendar doseže pri kurjavi z gener. plinom do 50 %. Če pomislimo, da je toplotni učinek SM peči pri normalni kurjavi z gener. plinom cca 30 %, zaslubi dejstvo izrednega povišanja toplotnega učinka pri dodatku kisika vso pozornost. (sl. 4)



Sl. 4

Pri nizkovrednih plinastih gorivih je povečanje toplotnega učinka s povišanjem dodatka kisika niže od tekočih goriv zaradi dušika, kar povečuje količino dimnih plinov in znižuje toplotni učinek. Tudi pri 100 % obogatjenju zraka s kisikom pri teh gorivih ni mogoče dosegči tistih toplotnih učinkov kot pri olju ali koksarniškem plinu.

Prenos toplote:

V naslednjem podajmo glavne smernice pronosa toplote, v kolikor vpliva nanje zgorevni zrak, obogaten s kisikom. Prenos skupne količine toplote v toku procesa se v času zakladanja in dela taljenja, dokler vložek ni prekrit s tekočo žlindro, izvaja po konvekciji, medtem ko od

te stopnje stanja vložka dalje poteka v glavnem po izžarevanju.

Prevodnost toplote predstavlja pri tekočinah malo vrednost, pri plinih pa jo lahko zanemarimo. Delno vlogo igra pri prenosu toplote skozi skorjo žlindro v notranjost taljine. Višja temperatura plamena vsekakor zvišuje prevodnost toplote skozi žlindro, kar je lahko važno pri procesu izdelave jekla na bazi starega železa in velike količine tekočega gredlja, kjer je količina žlindre zelo velika. Vendar ne predstavlja prevodnost toplote nikdar ozko grlo v celotnem sistemu prenosa toplote. Obogaten zrak s kisikom bo zaradi povišanja temperature plamena vplival pozitivno na prevodnost toplote, prav tako tudi na konvekcijo, ki predstavlja važen faktor v glavnem le takrat, kadar ima plamen določeno kinetično energijo zaradi nekega zunanjega vpliva (ventilator) in ne zaradi temperaturnih razlik. Obogateni zrak povzročuje direkten prenos toplote na vložek, kadar je količina dimnih plinov konstantna. Ta toplota je namreč direktno odvisna od količine zgorevnih produktov, ki strujijo skozi delovni prostor peči. Ker znižuje obogateni zrak količino dimnih plinov, lahko pride do zmanjšanja konvekcijske toplote.

Cca 90 % prenosa skupne toplote med drugim delom taljenja in rafinacijo izhaja od izžarevanja. Ker predstavlja ta toplota vsekakor tudi važen del pri zakladanju in taljenju, jo smatramo za najvažnejšo.

Skupna količina izžarevne toplote je sestavljena iz dela svetlečega in nosvetlečega plamena. Nosvetleče izžarevanje povzročata CO_2 in H_2O . Izžarevanje teh plinov je v vodnem delu spektra O . Izžarevanje teh komponent je odvisno od temperature dimnih plinov in parcialnih pritiskov triatomskih komponent. Obogateni zrak povzročuje temperaturo plamena, torej tudi dissociacijo triatomskih molekul, kar teoretično znižuje nosvetleče izžarevanje, praktično pa je le ugotovljen pozitiven vpliv na nekoliko povečano nosvetleče izžarevanje.

Izžarevanje svetlečega plamena sledi enačbi:

$$Q = E \cdot S \cdot (T_1 - T_2)$$

E – emisivnost plamena (pri čemer kalkuliramo, da je notranjost peči črno telo)

S – Stefan-Boltzmannova konstanta

T – absolutna temperatura plamena in vložka, oz. peči.

V smislu prave predstave o emisivnosti plamena dajem naslednje štiri karakteristične primere obnašanja plamena v SM peči:

1. E ostane konstanten v prvi 1/6 peči, se zniža na 0,1 v naslednjem 1/6 dolžine peči in ostane 0,1 do izstopnega konca peči. Zgorevanje je popolno že v prvi 1/3 dolžine peči in nudi kratek plamen.

2. E ostane konstanten po vsej dolžini peči, zgorevni pogoji so isti kot pod 1.

3. E se spreminja kot pod 1, zgorevanje je po vsej dolžini peči počasnejše in končano pred izstopom iz delovnega prostora peči.

4. E ostane konstanten, zgorevni pogoji so isti kot pod 3.

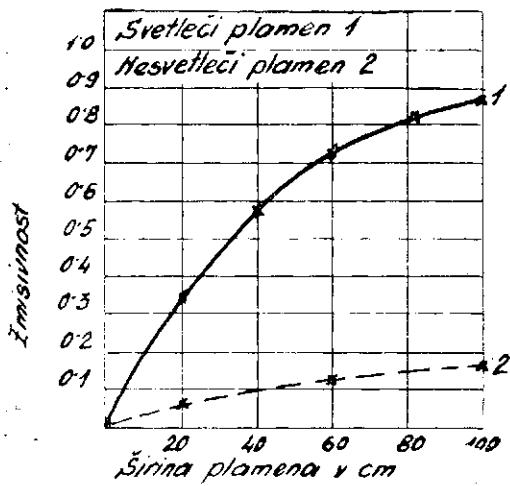
Za vse primere se postavlja širina plamena pri vstopu = 0 cm, pri izstopu pa = širina peči. Praksa zahteva za posamezne periode skupnega procesa v SM peči različno stanje plamena: za zakladanje bi bil najboljši plamen 4 s konstantno emisivnostjo in zgorevanjem po vsej dolžini delovnega prostora peči. Tak plamen nudi velik prenos izžarevne toplote, ki je vsekakor večji kot pri spremenljajoči se emisivnosti in hitrem izgorevanju. Idealno bi bilo, imeti plamen s konstantno emisivnostjo in hitrim popolnim izgorevanjem, kar pa je možno dosegči le takrat, če bi imelo gorivo veliko koncentracijo saj, ki po končnem izgorevanju goriva ostanejo še nekaj časa v peči. Saje, to so C-delci, ki nastanejo pri cepitvi visokomolekularnih CH_2 , se v struti plamena segregajo na isto temperaturo in nato zgorijo. Ti fini delci žarijo kot trdna telesa z veliko intenziteto.

Goriva z veliko koncentracijo saj (ter, mazut, koksarniški plin z veliko količino benzola) imajo visoko emisivnost $E = 0,6 - 0,9$. Gener. plin s približno 20 gr tera na kub. meter ima povprečno emisivnost 0,2 do 0,25; zemeljski plin, navadni koksarniški plin brez benzola in metan

nimajo saj in je njihova emisivnost neznatna. Vse vrednosti emisivnosti so odvisne od širine plamena.

Emisivnost plamena se spreminja in je pri zelo svetlečih plamenih, n. pr. zrak – acetilen, skoraj 1, pri plamenu zgorevanja H ali koksarniškega plina pa pride v poštev le nesvetleče izzarevanje.

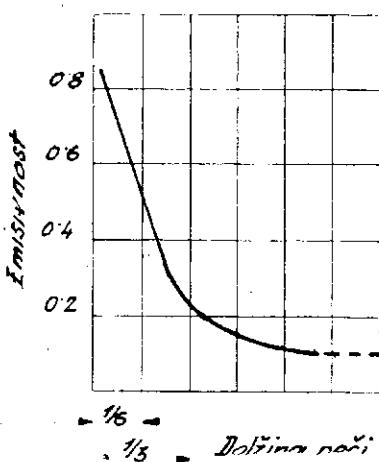
Med taljenjem bi bil najboljši plamen 2, t. j. konstantna emisivnost in hitro izgorevanje, vendar bi obstajala pri tem možnost prekoračenja dovoljene temperature oboka. Dejstvo je, da ne vpliva na skrajšanje talilnega časa previsoka temperatura oboka, temveč nasprotno, pravilna temperatura oboka povzroča naraščanje emisivnosti, znižuje količino goriva in krajša talilni čas. V praksi je tem zahtevam najbližji plamen 4.



Sl. 5

Za rafinacijo ni važna visoka emisivnost, temveč postopno zgorevanje, tako da tudi pri reducirani količini goriva ne pada temperatura plamena pod 1500°C preko cele površine kopci.

V praksi zasledimo pri oljni kurjavi SM peči optimalno stvarne pogoje – pri spremenljajoči se emisivnosti – glede pravilne odvisnosti količine goriva od maksimalno dovoljene temperature oboka, v pogledu dolžine plamena in toplotnega efekta, pri plamenu 1 in 3, t. j. spremenljajoča se emisivnost in daljši plamen zaradi počasnijega izgorevanja; širina plamena je pri tem enaka polovični širini peči izstopne strani. Slika 5 prikazuje konkretno obnašanje emisivnosti pri svetlecem se plamenu (vstopna stran peči) in nesvetlecem se plamenu (izstopna stran peči) v odvisnosti od širine plamena. Slika 6 prikazuje približno karakteristiko spremenjanja emisivnosti



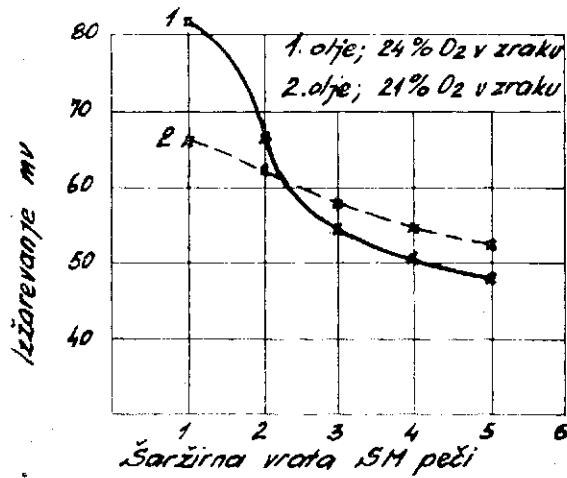
Sl. 6

vzdolž delovnega prostora peči kot jo v praksi zasledimo pri oljni kurjavi.

Najboljši način za povečanje toplotnega učinka je v povečanju emisivnosti plamena. Emisivnost se pri dodatku kisika v zgorenjem zraku ne spreminja, odvisna pa je od svetlosti plamena. Svetlosť plamena je direktno odvisna od velikosti in koncentracije C – delcev saj. Predgrevna temperatura olja in razprševalnega sredstva (zrak ali para) imata izredno velik vpliv na koncentracijo in velikost saj. Konkretno bo pri olju stopnja razprševanja višja in izkoristek goriva popolnejši pri višji temperaturi olja, množina C – delcev bo večja, njih velikost manjša, torej ugodnejši pogoji za zvišanje emisivnosti.

Pri boljšem razprševanju olja bo delež nezgorjenih oljnih kapljic manjši, manj bo sekundarnega zgorevanja v komorah in s tem je dana osnova za dobro vzdržljivost spodnjega ustroja.

Konkreten primer povečanja izzarevanja plamena zaradi dodatka kisika zgorenemu zraku je prikazan v sl. 7. Izzarevanje plamena je blizu gorilca izredno veliko, nato pa pada proti izstopni strani peči. Tipično za obogateni zrak je dejstvo, da je izzarevna toplota na izhodni strani večkrat nižja od one pri zgorevanju z normalnim zrakom, kar pozitivno vpliva na povišanje toplotnega učinka. Zgorevanje sledi torej hitro, zavzema krajski prostor vzdolž peči, kar se odraža v kratkem plamenu. Učinek obogatenega zraka na dolžino plamena je tako bistven, da spada vpliv med najvažnejše pozitivne faktorje dodatka kisika.



Sl. 7

Dolžina plamena:

Določitev vidnega dela plamena je na splošno odvisna od stojne mešanja goriva z zrakom, od količine goriva, razmerja zraka in goriva, gostote goriva in vstopne hitrosti goriva in zraka v peč. Vendar je možno ustvariti na podlagi meritev dolžine plamena empirični obrazec, ki odgovarja le za določeno gorivo in v katerem so zajete one vplivne komponente, ki določajo dolžino plamena. Za zgorevanje gener. plina brez dodatka kisika predlaga G. P. Ivancov sledeči obrazec:

$$L = b \left(\frac{1}{0.44} + 0.24 q - 10.33 \right) \pm 0.02$$

L = dolžina plamena v metrih
b = polmer hladilnih cevi plinskega gorilca v metrih
q = količina dovodenje toplotne v 10^6 cal/h
Cude predlaga za dolžino plamena sledeči obrazec:

$$L = \frac{k/l + r}{R} - \frac{q \cdot s}{v}$$

- L dolžina plamena v ft
 k empirični koeficient (83 do 96)
 r teoretično razmerje zrak : gorivo za popolno zgorevanje
 R razmerje razprševalno sredstvo : gorivo
 q količina razprševalnega sredstva cuft/sek.
 s gostota razprševalnega sredstva na šobi gorilca lb/cuft
 v hitrost razprševalnega sredstva ft/sek.

Rezultati meritov pri naših poizkusih so doseglii sestavo empiričnega obrazca za dolžino plamena pri oljini kurjavi v odvisnosti od količine razprševalnega sredstva, količine goriva in dodatka kisika, kar bo obrazloženo v poglavju »Praktični poizkusi intenziviranja plamena s kisikom«. Ker je dolžina vidnega dela plamena odvisna od vrste vplivnih faktorjev in njihovega medsebojnega razmerja, moremo ravno na osnovi dolžine plamena določiti optimalne pogoje kurjave pri določenih pokazateljih in spremeniti njih vpliv tako, da bo vidni del plamena zadovoljiv. Prav na osnovi tega obrazca smo v stanju določiti vpliv kisika na dolžino plamena in potreben povišanje goriva, da bo dolžina plamena ostala konstantna. Iz te zahteve izhaja vrsta zanimivih ugotovitev, ki jih pri praktičnem opisu poizkusov diagramsko prikazujemo.

S povišanjem dodatka kisika v zraku moremo pri konstantnem gorivu reducirati količino zgorevnega zraka, s tem pa zmanjšujemo količino dimnih plinov. To dejstvo lahko vpliva negativno na mezdostno segrevanje gredel.

Zvišanje dodatka kisika in ekvivalentno povečanje količine goriva pa more povzročiti preveliko topotno obremenitev gredel. Zato se v praksi reducira zrak za cca 20-40% one količine, ki je ekvivalentna dodatku kisika, gorivo pa se zniža za toliko, da je dovod toplotne za spodnji ustroj zadovoljiv, upoštevajoč pri tem večji topotni učinek, torej manjšo topotno vsebnost dimnih plinov pri izhodu iz peći.

Čas dodatka kisika:

Največja potreba visokega prenosa toplotne je v času zakladanja in taljenja. V tem času moremo pojačati intenziteto plamena s povečanjem goriva in dodatkom kisika, vse dokler ne dosegemo mejno temperaturo za dobro vzdržnost oboka, ki je pri siliški kvaliteti cca 1650°C, za bazično opeko pa 1700°C (krommagnezitni obok). Tako najšnji dodatek kisika v začetku zakladanja ne prinaša povečanje storitve peči, povečuje pa specifično in skupno porabo kisika. Zato je priporočljivo, da z dodatkom kisika pričnemo še potem, ko je polovica vložka založena.

Stopnja obogatitve zgorevnega zraka:

Obogatitev zraka s preko 35 Nm³ O₂/t ne prinaša povečanja storitve (gl. sl. 8).

Vzdržnost oboka:

Po podatkih nekaterih ameriških jeklarn (Bethlehem Steel Corp., Armco Steel Co., Inland Steel Co.) cistanc vzdržnost oboka nespremenjena, če je osvojena pravilna praksa, predvsem v pogledu dolžine plamena in količine dimnih plinov. Zelo važen faktor je tudi smer strujenja goriva in kisika. Poizkusi v Angliji so dokazali, da se more pri bazični opeki oboka in visokovredni opeki gredel uporabljati specifični dodatek kisika do 29 Nm³/t brez posebnega kvarnega vpliva na vzdržnost oboka. Treba je pri tem postaviti kritično mejo dobre vzdržnosti oboka in ko je ta dosežena, prokinemo z dodatkom kisika.

Način dodajanja kisika:

Kisik moremo dodajati direktno v zgorevni zrak ali pa skozi ločeni gorilec. Poizkusi direktnega dodatka v zrak, preden pride v komore, niso pokazali pozitivnih rezultatov niti v pogledu povisjanja storitve niti v pogledu znižanja goriva, niti zadovoljivega izkoristka kisika. Zato je danes splošna trditve, da moremo pozitivne rezultate pridobivati le pri dodatku kisika skozi posebni gorilec, tako da se kisik pomeša z zgorevnim zrakom šele v delovnem prostoru peči.

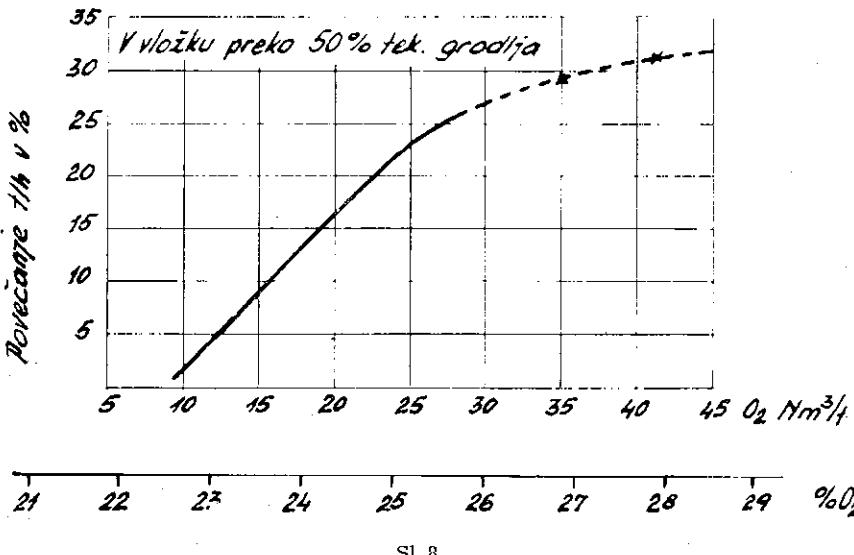
V sliki 9 prikazujemo vrsto gorilcev za oljno in kombinirano kurjavo pri dodatku kisika. Najenostavnnejši gorilec je štev. 6, ki je pokazal v praksi najmanj defektov in najboljše zgorevne pogoje. Gorilec štev. 7 je rusko konstrukcije in ga uporabljajo samo za kisik; ta gorilec je nameščen ločeno od oljnega gorilca in se mora smer strujenja kisika sprememnjati.

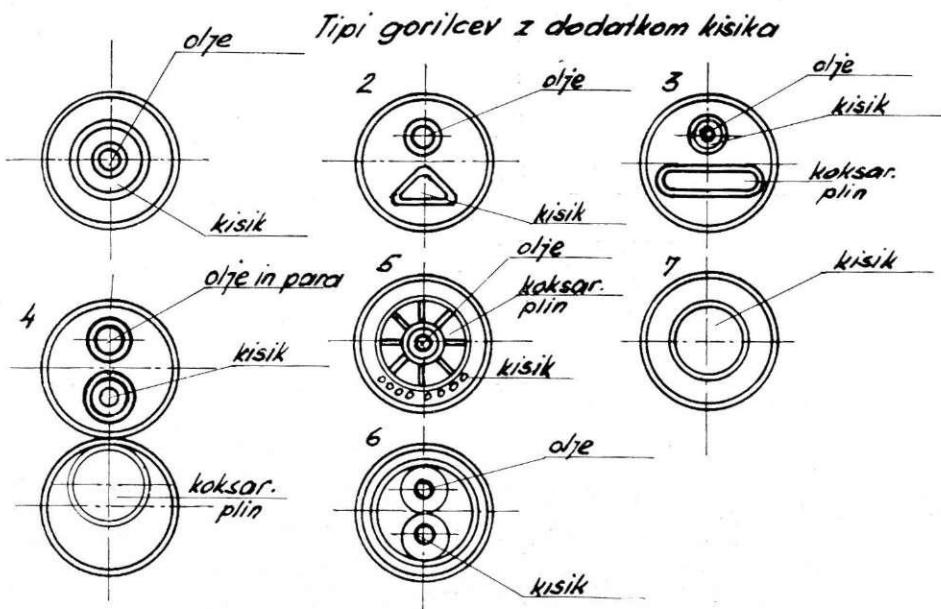
Načelno mora slediti dodatek kisika izpod olja, s čimer je v veliki meri preprečena prevelika topotna obremenitev oboka. Smer kisikovega dodatka je običajno paralelna smeri oljnega gorilca, kar zboljšuje mešanje kisika z zrakom in gorivom in vsaj delno povzroča višje temperature na spodnji pleskvi plamena, torej bliže kopeli in ne proti oboku.

Kisik oddajamo na splošno z velikim pritiskom, to je z veliko izstopno hitrostjo, kar nudi boljše rezultate v pogledu povečanja storitve in znižanja porabe kisika. Konkretno so ugotovili v Carnegie – Illinois Steel Corp. porabo kisika 28 m³/t pri nizki izstopni hitrosti in 16 m³/t pri veliki izstopni hitrosti za povprečno enako storitev peči.

Splošna priporočila:

Obogatitev zraka s kisikom daje vsestranske produktivne in kvalitetne prednosti le teden, če dovoljujejo posamezne faze celotnega procesa hitro in nemoteno odvijanje potrebnega dela, torej če predstavlja SM peč samo ozko grlo v proizvodnem ciklusu. Ta postopek zahteva





Sl. 9

hitro zakladanje in efektno pripravo livne jame brez zastojev.

Obstajajo celo predlogi za uvajanje posebnega zakladnega stroja, ki bi mogel zakladati skozi več vrst istočasno oziroma s čim večjimi posodami, tako da tudi pri velikih proizvodnih enotah zakladalni čas ne bi prekoračil 1,5 – 2 ur. Zakladanje skozi obok ni bilo v tem smislu najefektnejše.

Z navedenim analiziranjem specifičnih obratovalnih pogojev intenziviranja plamena s kisikom so dane glavne teoretične in praktične smernice, katere smo skušali, kolikor so dopuščale možnosti, upoštevati pri praktičnih poizkusih dodatka kisika v zgorenji zrak na SM peči I.

Praktični poizkusi intenziviranja plamena s kisikom:

Specifični pokazatelji SM peči I pri obratovanju z normalnim zgorenjem zrakom:
Kapaciteta 45 t, površina kopeli 21 m², vlek peči 32 mm. Proces: 50 % tek. gredelj, 48 % st. železo, 2 % Fe iz rude. Kurjava: 680 kg olja/h, temperatura olja 85 – 90°C, atomiziranje z zrakom temperature 120°C, pritiskom 6 Atm, 400 Nm 3/h.

Oljni gorilec: konstrukcija Jesenice, kapaciteta do 850 kg/h. Zgorenji zrāk: 9000 Nm 3/h, v = 1,2, dodatek zraka z ventilatorjem, zrak predgret na 1100 – 1200°C.

Gredele: šamota

Obok: krommagnezit – Magnohrom

Prerez zračnih jaškov: 2 × 0,72 × 0,6 m

Storitev: 5–5,2 t/h (šaržni čas +30 min. popr. dna)

Proizvodni program: mehka jekla (KL 27, Dynamo, Bled)

Za praktično izvedbo intenziviranja plamena smo se odločili v principu za gorilec štev. 6, kjer izstopa kisik pod oljno šobo v paralelni smeri z oljem. Dimenzija cevi za dodatek kisika je bila preračunana za porabo kisika, ki naj bi predstavljal obogatjeni zrak na skupno vsebnost do približno 30 % kisika. Upoštevali smo izkušnje pozitivnejših rezultatov z večjo izstopno hitrostjo kisika in izbrali pritisk 5 – 7 atm pri šobi premere 17 mm. Ustje gorilca v dolžini 100 mm je bilo iz bakra, ostali del iz navadne črne cevi. Celotni kombinirani gorilec (sl. 10) je bil intenzivno hlajen z vodo. Kapaciteta kisikove cevi je približno 800 Nm 3/h, kar predstavlja pri 9000 Nm zraka/h povprečno obogatitev do 28 % kisika.

S paralelnim strujenjem mešanice olja – zrak in kisika smo skušali ustvariti pogoje za dosego najvišje temperature na spodnji ploskvi plamena, medtem ko bi temperatura zgornje ploskve plamena ostala neizprenjena. S tem bi bila dana možnost povečanja konvekcijske toplote, obok pa bi bil izpostavljen isti toplotni obremenitvi kot pri zgorevanju z navadnim zrakom.

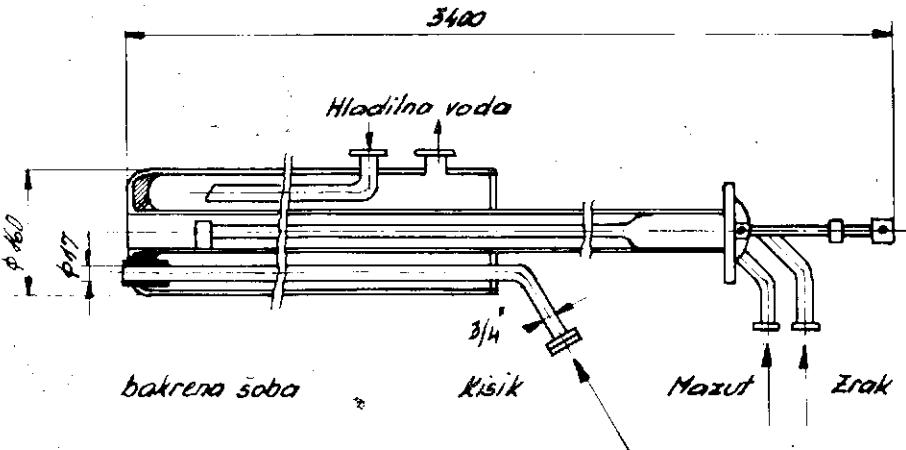
Pri šarži L 316 smo skušali ustvariti uporabne specifične pogoje v pogledu medsebojnih odnosov goriva, zraka, kisika, pritiska, smeri strujenja itd., torej vse cne pogoje, ki vplivajo na vidni del plamena in temperaturo plamena.

Že pri prvi poizkusni šarži smo opazili izreden vpliv dodatnega kisika na dolžino in temperaturo plamena in kljub različnim spremembam pritiska kisika, količine in smeri niso mogli ustvariti delitev temperature na spodnjo in zgornjo ploskev plamena. Plamen je bil izredno kratki, temperatura enakočerna in v povprečju 80 – 100°C višja od temperaturo plamena pri zgorevanju z normalnim zrakom. Dolžino plamena smo spremenjali s količino kisika od 300 – 700 Nm 3/h in ugotovili, da je dodatek 700 Nm 3/h za zgorenje pogoje pri konstantni količini olja (680 kg/h) prevelik, ker je bila merjena dolžina plamena približno 3,5 m. Ta plamen bi bil z ozirom na obstoječo konstrukcijo peči prekratki, ker merijo plameni mostički na vsaki strani 1,2 m. Izkoristek tega plamena je bil praktično nezadovoljiv, kar smo videli po tem, da je bilo več kot pol peči v kratkem času ohlajene pod dovoljeno temperaturo.

Pri 500 Nm 3/h, (kar predstavlja v skupni količini zraka in kisika približno 25 % O₂), je bila dolžina plamena približno 4,2 m, kar je dalo sluiti boljše praktične rezultate v prenosu toplote, hitrosti taljenja ter izkoristka kisika na celotnem procesu.

Kljub spremenjanju toplotnega režima v vseh vplivnih faktorjih je znašal talilni čas 2,5 h, skupni čas zakladanja in taljenja 3,75 h, rafinacija pa 2,25 h. Skupni šaržni čas je bil 6 h. Šarža je raztalila z 0,74 % C, 0,07 % S, 0,2 % Mn. Izdelali smo kvaliteto KL 27 z 0,032 % S, 0,33 odstotka Mn.

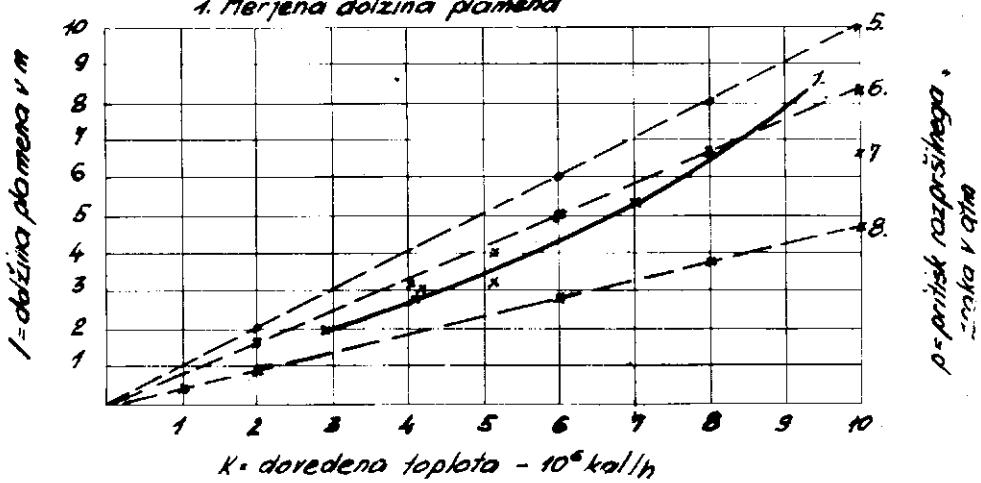
Na osnovi praktičnih pokazateljev smo sestavili empirično formulo za dolžino plamena oljnega goriva, atomiziranega z zrakom, določenega pritiska in za dodatek kisika, katera nudi dovolj načančno orientacijo v pogledu vpliva posameznih faktorjev na dolžino plamena:



Sl. 10

$$l = \left[(10 + \frac{K}{2,5} + 0,24 \cdot K - 10) \cdot \frac{7,8}{p} \right] / m$$

1. Merjena dolžina plamena



Sl. 11

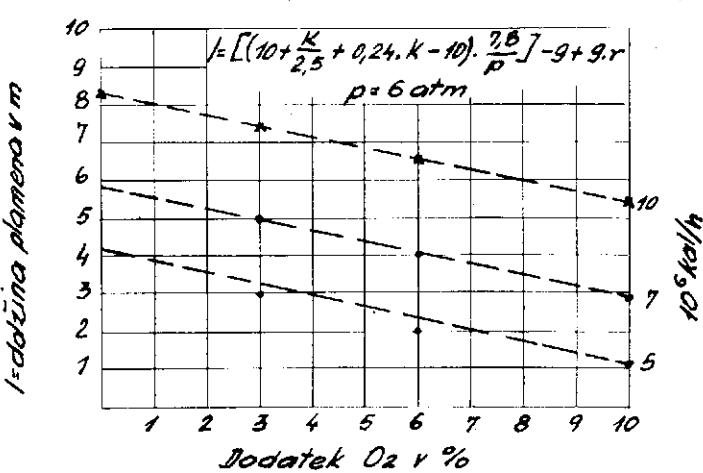
$$L = \left[(10 + \frac{K}{2,5} + 0,24 \cdot K - 10) \times \frac{7,8}{p} \right] - 9 + 9 \cdot r$$

- L dolžina plamena v metrih
 K količina dovodne toplote v 10⁶ cal/h
 P pritisk razprševalnega zraka
 r razmerje O₂ v normalnem zraku (O₂ v obogatenem zraku %)

Obrazec ustreza stvarni vidni dolžini plamena pri prerezu oljne šobe 5,5 mm in tipu jeseniškega oljnega gorilca. V sliki 11 so prikazane odvisnosti dolžine plamena po količini toplote pri različnih pritiskih razprševalnega zraka.

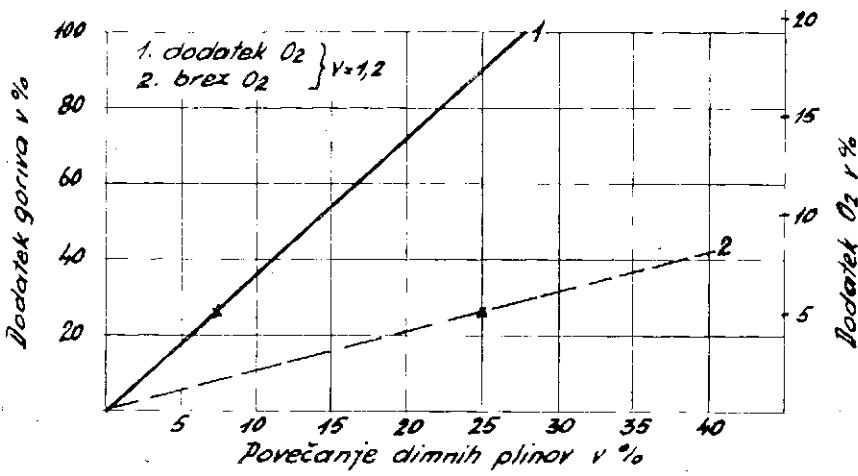
Stvarna izmerjena dolžina plamena zadovoljivo ustreza izračunanim vrednostim. Povprečni pritisk razprševalnega zraka skrajšuje vidni del plamena, povečana količina goriva ga podaljšuje. Dodatek kisika krajsa plamen, kot sledi iz empirične formule, kar je prikazano v sliki 12 za določeno toplotno količino in pri določenem pritisku razprševalnega zraka.

Omenjeni diagrami dovoljujejo zadovoljive zaključke o medsebojnem odnosu in vplivu posameznih faktorjev, ki jih moramo upoštevati pri intenziviranju plamena, tembolj, ker je od povprečne količine goriva, ki rezultira iz dodatka kisika, direktno odvisna dolžina in od nje



Sl. 12

celotni toplotni ciklus izkoristka toplote. Zato je nujno določiti še odvisnost količine dimnih plinov od dodatka kisika oziroma dodatka goriva, kar je prikazano v sliki 13.



Sl. 13

Iz navedene odvisnosti zaključujemo, da se s povečanjem dodatkom kisika in sicer normalne pogoje razmerja zrak : gorivo, količina dimnih plinov na splošno malo poveča v primerjavi s povečanjem količine, ki nastane pri isti porabi goriva, vendar brez dodatka kisika.

Pri dodatku kisika okoli 5 odstotkov se povečajo dimni plini za približno 7 odstotkov, kar načelno ne zahteva posebnih rekonstrukcij peči v pogledu prenega odvodnih jaškov ali potrebe po povečanem vleku. Vsaka konstrukcija pece ustreza, oziroma mora ustrezati povečani količini goriva za okoli 10 odstotkov, kar nudi pri zgorevanju z normalnim zrakom okoli 30 odstotkov povečano količino dimnih plinov. Pri dodatku kisika do 10 odstotkov, kar dovoljuje povečani dodatek goriva za okoli 50 odstotkov, se poveča količina dimnih plinov za okoli 15 odstotkov in to ustreza približno normalnemu zgorevanju pri dodatku goriva za okoli 15 odstotkov. Z uporabo kisika za obogatitev zraka do okoli 28 odstotkov smo torej v stanju dosegči pozitivne rezultate pri praktično obstoječi konstrukciji peči. S tem pa je dama smernica za maksimalno možno topotno obremenitev obstoječe peci pri dodatku kisika.

Pri dodatku kisika do 5 odstotkov imamo okoli 7 odstotkov več dimnih plinov, kar za izkorisčanje pravilnega efekta dovolj dimenzioniranega spodnjega ustroja ne predstavlja prevelike topotne obremenitve, predvsem še, če upoštevamo dejstvo, da je prenos topote dimnih plinov na izstopni strani mizji od pogojev pri zgorevanju z normalnim zrakom (slika 7).

S pomočjo diagramov na slikah 11, 12 in 13 smo si za naš poizkus izbrali optimalne pogoje, ki rezultirajo iz omenjenih ugotovitev in sicer: pri normalnem zračnem zgorevanju ($6,8 \times 10^6 \text{ cal/h}$) v času zakladanja in prvega dela taljenja je dolžina plamena okoli 5,8 m (pritisk razprševalnega zraka 6 atm.). Z dodatkom kisika v količini 5 do 6 odstotkov se skrajša vidna dolžina plamena na okoli 4 m, t. j. za 1,8 m. Če hočemo obdržati isto dolžino vidnega dela plamena, kar je za pravilni prenos topote in karakteristiko emisijsnosti v peči nujno potrebno, moramo dodati omo količino goriva, ki podaljšuje plamen za 1,8 m, t. j. 180 kg olja na uro ali okoli 26 odstotkov.

Pri dodatku 5 do 6 odstotkov kisika in povečanju goriva za okoli 26 odstotkov bomo imeli torej isto vidno dolžino plamena kot pri normalnem zgorevanju. Delno reduciranje zraka pa nam pri istem dodatku kisika in goriva nudi isto količino dimnih plinov. Reduciranje zraka, ne da bi pri tem povišali gorivo, ne nudi na splošno pozitivnih efektov, ker se poveča izkoristek topote v delovnem prostoru peči in je dohod topote za gredce nezadosten. Konkretno v Rheinrohrenwerk dodatek kisika za 9 odstotkov ni nudil začelenih uspehov pri konstantnem gorivu. Šele povečanje goriva, tako da je ostala količina dimnih plinov enaka, je rodilo uspeh. Dodatek kisika je sledil med zakladanjem

in taljenjem, dokler ni bila dosežena temperatura bazičnega oboka 1700°C; pri tem pa je skrajšal šaržni čas za okoli 2 ur, dodatek kisika se je znižal za 6 odstotkov.

Pri naslednji šarži L 319 smo postavili po naših ugotovitvah optimalne pogoje zgorevanja, in sicer:

pritisk razprševalnega zraka 6 atm,
količina dodatnega kisika 700 Nm³/h,
količina goriva povečana za okoli 20 odstotkov, to je 800 kg/h.

Z dodatkom kisika smo pričeli takoj na začetku zakladanja in prenehali z njim tik pred prvim vzorcem na začetku rafinacije. Skupni čas zakladanja in taljenja je trajal 4,25 ure, talilni čas 2,5 ure, šarža se je raztalila z 0,04 odstotka C, 0,1 odstotka Mn, 0,056 odstotka S. Sarža se je raztalila premetko, kljub razmeroma kratkemu času taljenja in kljub temu, da smo založili v vložek 49 odstotkov grođja in 150 kg kofsa za povišanje ogljika v vložni bilanci. Z oziroma na ugotovitve povečane žilavilne hitrosti pri intenziviranem plamenu smo računali v vložni bilanci ogljik na 1,87 odstotka, kar naj bi nudilo v prvem vzorcu okoli 0,8 do 0,9 odstotka C (pri normalnem zgorevanju bi imel prvi vzorec okoli 1,2 odstotka C). Zeleni izhodni ogljik v prvem vzorcu rafinacije naj bi dovoljeval pri povečani žilavilni hitrosti 0,4 do 0,5 odstotka C na uro rafinacijski čas okoli 2 ure. Dejstvo, da se je šarža mehko raztalila, potrjuje izredno povečanje oksidacijskega efekta plamena in da služiti preveliko količino dodanega kisika.

Meritve temperature oboka med taljenjem so pokazale naslednje rezultate: ob koncu zakladanja 1500 do 1520°C, ob koncu taljenja 1655°C, kar smo smatrali za mejno temperaturo naših obokov in smo dodatek kisika ustavili. Rafinacijo smo izvedli brez težav glede gretja šarže. Positiven efekt dodatka kisika je bil v kratkem talilnem času za tako nizek ogljik v prvem vzorcu v hitrem dvigu temperature oboka, v zadovoljivem zagretju mehko raztaljene šarže, saj smo v 2,5 urnem rafinacijskem času izdelali mehko kvalitev s pravilno temperaturo. S se je znižal od 0,056 odstotka na 0,019 odstotka, FeO je bil na začetku rafinacije 19 odstotkov, v končnem vzorecu pa 13,8 odstotka.

Poraba kisika je bila 4,15 ur $\times 600 \text{ Nm}^3/\text{h} = 2490 \text{ Nm}^3$, ali 55 Nm³/t, kar predstavlja preveliko porabo.

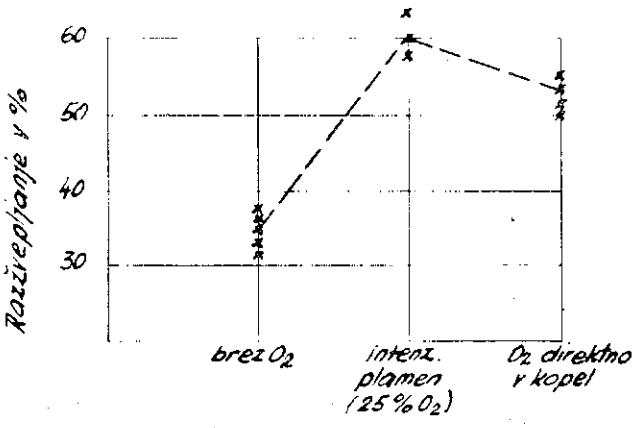
Za zadnjo šaržo L 323 smo računali ogljik v vložni bilanci na 2,3 odstotka, dodatek kisika smo reducirali na 500 Nm³/h, kar ustreza obogatjenju zraka z okoli 25 odstotkov kisika. Z dodatkom kisika smo pričeli šele po dokončanem zakladanju prve polovice vložka, t. j. po preteklu pol ure. Dodatek goriva zaradi povečanega dodatka kisika je znašal okoli 780 kg na uro.

Talilni in zakladalni čas sta bila skupno 3 in pol ure, čas dodatka kisika 3 ure. Skupna poraba kisika je znašala 1500 Nm³, ali 33 Nm³/t, kar spada v povprečje porabe drugih jeklarn.

Ogljik v prvem vzorcu rafinacije je znašal 1,2 odstotka C, kar je bilo sicer previsoko za izdelavo mehke kvalitete, vendar je žilavilna hitrost med rafinacijo pokazala, da moramo računati z večjim odgorkom ogljika, kot smo ga pri drugi šarži kalkulirali. V prvem vzorcu je bilo 0,13 odstotka Mn in 0,062 odstotka S ter 5,2 odstotka FeO. V času dveh ur se je ogljik brez dodatka rude znižal od 1,2 na 0,1 odstotka in v končni analizi je imela izdelana kvaliteta KL 27 ogljika 0,09 odstotka, žvepla 0,026 odstotka, fosforja 0,01 odstotka. Žilavilna hitrost je torej znašala 0,56 odstotka C na uro. Ker je bila temperatura oboka ob koncu taljenja 1640°C , smo ustavili dodatek kisika in rafinacijo izvedli pod normalnimi pogoji; od 0,26 odstotka C navzdol smo uporabili dve cevi za direktni dodatek kisika v talino v koljedini okoli 60 Nm³. FeO v končnem vzorcu je bil 12,8 odstotka.

Metalurške prednosti:

Theoretična žilavilna hitrost pri FeO je 5,2 odstotka, C_1 je 1,2 odstotka, C_2 je 0,09 odstotka, temperaturi jeckia 1570°C znaša 0,01 odstotka C/min. ali 0,6 odstotka C/h. Pri normalnih zgorenjskih pogojih bi bil FeO okoli 3 do 4 odstotke, in žilavilna hitrost 0,29 odstotka C na uro. Žilavilna hitrost se zaradi dodatka kisika poveča za okoli 2 odstotka, končni FeO pa je neodvisen od načina zgorevanja. Celotni šaržni čas tretje šarže L 323 je bil 5 in pol ure, talilni čas 2 ure. Pri omenjeni žilavilni hitrosti bi potrebovali v prvem vzorcu rafinacije okoli 0,9 odstotka C, pri rafinacijskem času 1 in pol ure. Iz bilance moremo zaključiti, da je v času taljenja okoli 15 do 20 odstotkov večji odgorek C kot pri navadnem zgorevanju, kar zahteva v vložku okoli 53 do 54 odstotkov gredila, oziroma ekvivalentni dodatek koksa. Kljub ustavilvi dodatka kisika ob koncu taljenja imamo med rafinacijo mnogo metalurške prednosti pred navadnim zgorevanjem, ki se pokažejo v hitrejšem žilavenu, torej boljsem izkuhavanju taline, hitrejšem dvigu temperature šarže, ki znaša končno 45 do 50 stopinj Celzija na uro in ugodnejših pogojih razzvepljanja, ki dovoljujejo večji dodatek apna pri pravilni baziciteti žlindre (slika 14).

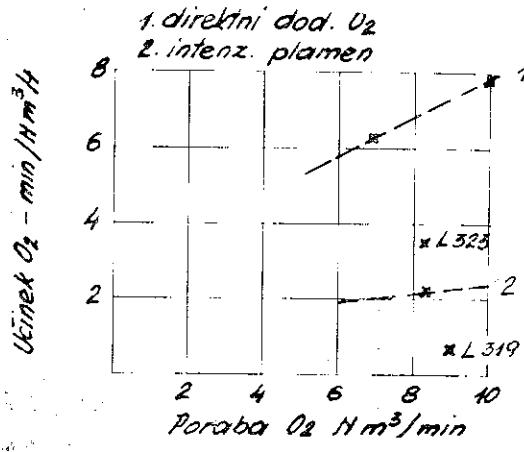


Sl. 14

Iz primerjave je razvidno, da je razravnjanje pri intenziviranem plamenu in pri direktnem dodatku kisika v talino praktično enako, kar je vsekakor velika prednost nasproti zgorenjskim pogojem z normalnim zrakom.

Učinek kisika:

Če obdržimo za ugotavljanje učinka kisika skrajšanje šaržnega časa v minutah nasproti Nm³ kisika/t v odvisnosti od porabe kisika/min, dobimo za naša konkretna primera pri šarži L 319 učinek kisika 0,81 min./Nm³/t, pri šarži L 323 pa 2,7 min./Nm³/t. Če primerjamo ta rezultat z literaturo, kjer beležijo pri 25 odstotkih kisika v zraku 2 min./Nm³/t, pri 30 odstotkih O₂ v zraku pa 2,5 min./Nm³/t skrajšanje časa, potem je naš rezultat vsekakor pozitiven.



Sl. 15

Primerjava učinka kisika med direktnim uvajanjem kisika v talino in intenziviranim plamenom je prikazana v sliki 15.

Učinek kisika glede skrajšanja časa na splošno je pri direktnem dodajanju kisika večji, vendar moremo s tem vplivati le na rafinacijski čas; intenzivirani plamen pa vpliva s praktično isto specifično količino na skrajšanje talilnega in rafinacijskega časa.

Dvig storitvenosti:

Pri pravilni praksi intenziviranja plamena nastopa višja proizvodnja SM peči (slika 16). Vrednosti se zelo spreminjajo, kar potrjuje že nakazano dejstvo, da je rezultat intenziviranja odvisen od mnogih faktorjev, ki jih moremo zelo različno reševati. Doseženi rezultati pri šarži L 323 ustrezajo povprečnim uspohom v dviglu proizvodnje.

Konkretno je bila šarža L 323 izdelana v času 5,5 ure. Ce dodamo še 0,5 ure rednega čiščenja dna, potem znaša storitev 42 t : 6 ur = 7 t na uro.

Pri zgorevanju brez dodatka kisika znaša šaržni čas pri isti kvaliteti okoli 7 ur, oziroma 7,5 ure s popravilom dna. Storitev v tem primeru je 5,6 t na uro.

Povišanje storitve zaradi dodatka kisika okoli 5 odstotkov (v zraku 25 do 26 odstotkov) znaša 25 odstotkov skrajšanje šaržnega časa pa 20 odstotkov.

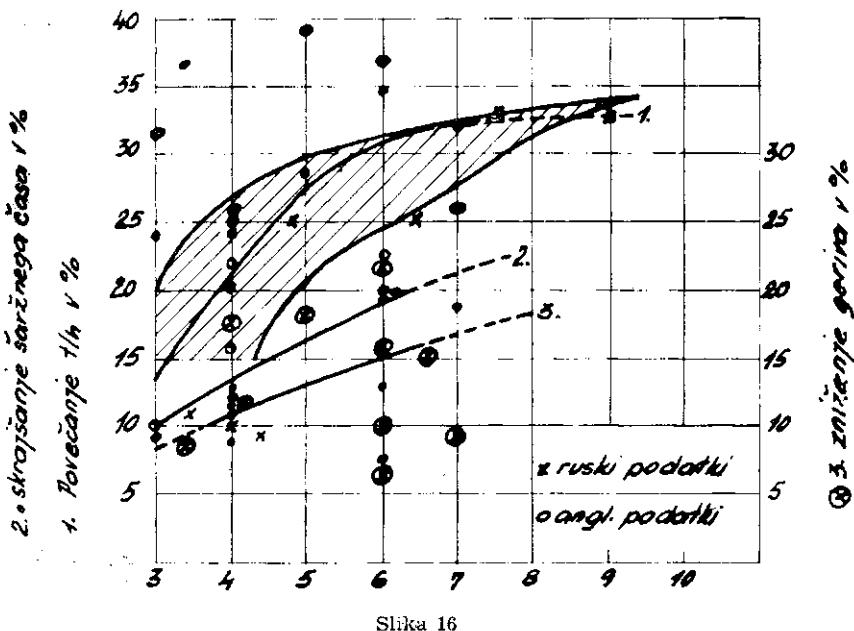
Prihranek na gorivu:

Pri navadnem zgorevanju potrebujemo v času zakladanja do 700 kg olja na uro, v času taljenja ostane ta količina konstantna, nakar se zniža na povprečna 500 kg na uro. Povprečna poraba (računan čisti šaržni čas in 30 minut popravila dna) znaša torej 115 kg/t. Pri kurjavi z dodatkom kisika smo povisili količino goriva na okoli 780 kg na uro in povprečna poraba je bila 99,5 kg olja/t, torej prihranek na gorivu okoli 14 odstotkov. Po rezultatih, doseženih z direktnim dodatkom kisika v talino, je bil prihranek na gorivu okoli 7 odstotkov. Ruski jočdarji so z intenziviranim plamenom in direktnim dodatkom kisika v talino prihranili na gorivu okoli 15 odstotkov.

Vzdržnost oboka:

Praktični vpliv na vzdržnost oboka ne moremo podati, vendar smo misljenja, da pri osvojeni praksi, ki kaže vse prednosti dodatka kisika v drugem delu zakladanja in v talilni periodi dokler ni dosežena mejnja temperatura oboka (1650°C), nimamo večje toplotne obremenitve oboka, kot pri zgorevanju z navadnim zrakom. Zaradi tega moremo pričakovati le neznatno poslabšanje vzdržnosti 3 do 5 odstotkov.

Praktične zaključke naših poizkusov moremo združiti s splošnimi ugodovitvami, ki so najbolj zadovoljive pri okoli 15 do 20 odstotnem povečanju proizvodnje, pri čemer se more količina goriva povečati v času dodatka kisika za okoli 15 do 20 odstotkov pri izdatni kapaciteti gredel, sicer pa se zrak reducira toliko, da ostane količina dimnih plinov konstantna. Priporoča se dodatek kisika 4 do 6 odstotkov, kar ustreza specifični porabi kisika 25 do 35 Nm³/t.



Slika 16

Povzetek:

Poizkuse intenziviranja plamena s kisikom smo izvedli z namenom, da si ustvarimo za prakso uporabljive specifične pokazaljke, s katerimi bomo mogli forisirati proizvodnjo do oznih količin, ki jih zahteva perspektivni plan. Poizkuse smo morali omejiti z ozirom na razpoložljivo količino kisika, vendar ugotavljamo, da smo si z navedenimi maloštevilnimi poizkusi vendarle ustvarili temeljne pogoje za praktično delo. Čim bomo imeli na razpolago ponovno količino kisika, bomo s podočnimi poizkusi nadlevali.

Ceprav izkazuje direktni dodatek kisika v talino (okoli 8 Nm³/t) pozitivne faktorje v pogledu učinka kisika, skrajšanja rafinacijskega časa, dviga proizvodnje, prihranka na gorivu in boljših metalurških pogojev izdelave šarže, spreminja ta proces izredno razvijanje gostega rjavega dima, kar znižuje vzdržnost oboka, sten, gredel, obremenjuje okolico in predstavlja za delavca dodaten fizični napor. Mechanizacija dodatka kisika pri uporabi okoli 50 odstotkov grodila v vložku ni na mestu, ker sta poraba kisika in čas dodatka kraška. Z intenziviranim plamenom pa smo v stanju pri specifični porabi kisika do 35 Nm³/t, kar ustreza približno 25 do 27 odstotkom kisika v obogatenem zraku, dosegči večjo proizvodnost, večji prihranek na gorivu, enake metalurške pogoje v pogledu razštepljanja, pravilno topotno obremenitev gornjega in spodnjega

ustroja peći; vse te prednosti ne zahtevajo dodatnega fizičnega napora delavca, proces sam pa poteka brez gostega rjavega dima.

Poizkusi nazorno prikazujejo medsebojne odvisnosti posameznih vplivnih faktorjev na topotne razmere SM peči in dovoljujejo zasledovanje onih komponent, ki so za prakso pravilnega intenziviranja plamena odločujoče.

Poudarjam pa, da bo treba za pravilno intenziviranje plamena pri plinski kurjavi ponoviti vse poizkuse, ker vplivajo navedeni faktorji v drugem razmerju kot pri oljni kurjavi.

LITERATURA

I. H. Chesters: The Influence of port design on O. H. Furnace flames, special reports.

M. W. Thring: Heat transfer in furnace chamber, Iron and Steel, March 1960, vol. 33, N. 3.

W. Heiligenstaedt: Wärmetechnische Rechnungen für Industrieöfen.

Nova proizvodnja: 6-1959.

I. P. Bardin: Anwendung von O₂ bei der Stahlherstellung.

Oxygen in Iron and Steel making - 1956.

Stahl und Eisen: Das Frischen mit O₂ im SM-Stahlwerken - zvezek 7, 1960.

Praktični poizkusi v martinarni Železarne Jesenice.

Ing. Feliks Bešter

DK 536.53

Meritve temperature jekla v talilnih pečeh s pomakalnimi termoelementi

1. Osnove meritev s termoelementi

Temperatura je pri proizvodnji in predelavi jekla in tudi drugih kovin eden izmed važnih faktorjev, ki vplivajo na metalurške procese in s tem določajo lastnosti gotovega proizvoda. Prvi poizkusi, da bi obratovalno merili temperature jekla, so bili že pred tridesetimi leti, pri čemer so uporabljali tako sevalni kot tudi pomakalni pirometer. Končno je prevladala in se uveljavila meritev s pomakalnimi termoelementi kot boljša. Glede točnosti tempera-

turnih meritev v talilnih pečeh zahteve niso nedosegljive, če sodimo, da znaša razlika med prevročim in prchladnim jekлом $\pm 10^{\circ}\text{C}$.

Termoelementi, katerih merilna napaka pri visokih temperaturah znaša še komaj 1°C , so dragoceni pripomočki za merjenje temperatur do 2000°C .

Termoelektrična napetost in termoelementi

Termoelementi so po videzu neka vrsta električnih kontaktov. Dve kovinski žici iz različnih mate-

rialov (kraka) sta na enem koncu zvarjeni ali tesno pritrjeni druga k drugi, na drugem koncu pa sta prosti. Torej gre za stalni most med dvema krajiščema električne poti. Zvarjeni del segrevamo, konca krakov pa pustimo hladna. Med hladnima koncema nastane neka potencialna razlika, odvisna od temperature stikališča krakov in pa temperature hladnih koncov. Segrevanje zvarjenega dela pa z električnim stikom ni povezano. Termoelektrična napetost nastaja namreč v krakih in ne v stikališčih, ki omogočajo le odjem te napetosti s krakov. Vse, kar se dogaja v termočlenu, pojasnjujeta Kelvinov in Seebeckov efekt, ki sta v tem, da se na različno topnih koncih nekega vodnika pojavi temvečja električna napetost, čim večja je njuna razlika v temperaturi in čim ugodnejši je material vodnika. To, da žice različnih materialov dajejo pri isti temperaturni razlike med krajišči različno velike napetosti, nam omogoča izkorisčati temoelektrično napetost.

Termoelektrična napetost kakršega termoelementa je torej odvisna (skoraj sorazmerna) od razlike temperature med zvarom in hladnima krajevoma. Hladna kraja imenujemo primerjalno mesto. Višina temperature primerjalnega mesta je manj važna kot pa njegova konstantna temperatura. Standardne (referenčne) temperature primerjalnega mesta so 0°C , 20°C in 50°C . — Stalno temperaturo primerjalnega mesta držimo s termostati ali pa spremembe temperature popravljamo z določenimi stiki.

Ker je primerjalno mesto običajno oddaljeno od točke, katere temperaturo merimo, bi rabili zelo dolg termoelement, kar bi bilo mnogo predrago, po drugi strani pa tudi zaradi mehanskih ozirov ne bi bilo vedno primerno. Z vodom za podaljšanje (kompenzacijskim vodom) podaljšamo termoelement tako, da nam za določeno temperaturno razliko med zvarom termoelementa in koncem voda za podaljšanje (ki je običajno priključen na instrument ali na termostat) da enako termoelektrično napetost, kot bi jo dal cel termoelement enake dolžine. Vod za podaljšanje ima namreč enake termoelektrične lastnosti kot termoelement sam, seveda le do določene nižje temperature. Napravljen je iz zlitine cenejših kovin in je na tržišču običajno v obliki dvožilnega voda.

Če je konec voda za podaljšanje speljan v termostat, kjer se drži stalna temperatura, ali pa je speljan na kompenzacijski most, kjer se nihanje temperature električno popravlja, smemo dalje za priključek na instrument uporabljati bakren vod.

V tem primeru je temperatura priključnih sponk na instrumentu poljubna in ne vpliva na meritev. Če se pa primerjalno mesto nahaja na ali v instrumentu, se popravljanje temperature vrši z ozirom na temperaturo instrumenta, in sicer na podobnem principu, na katerem deluje kompenzacijski most; potem je obvezna uporaba kompenzacijskega voda prav do priključnih sponk na (ali v) samem instrumentu.

Termoclementi, uporabni za meritev visokih temperatur

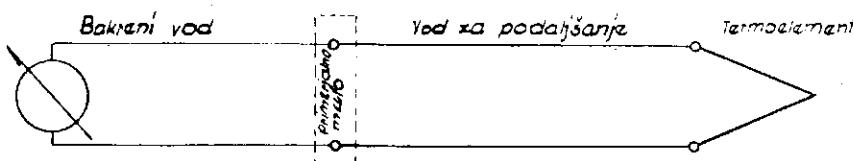
Za termoelement se postavlja zahteva, ki ji je pri visokih temperaturah težko ugoditi: krivulja termonapetosti v odvisnosti od temperature naj se čimdlje časa ohrani nespremenjena. — Odstopanja lahko nastajajo zaradi izločanja cnc ali več komponent zlitine, iz katere je žica termoelementa. Platina na primer pri temperaturi 1700°C že začenja izparovati. Prav tako vplivajo na termonapetost tuji elementi, ki se vpijajo pri visokih temperaturah, pa tudi difundirjanje komponent zlitine žic termoelementa preko zvara (vroče točke).

Primerni materiali za termoelemente, uporabni za meritev visokih temperatur, so drage kovine z visokim tališčem (ozioroma zlitine iz njih), sami termoelementi pa morajo biti dobro zavarovani pred silicijevimi in ogljikovimi plini. Najugodnejši termomateriali so tisti iz platinove skupine, ki so precej zanesljivi, da je celo internacionalna temperaturna skala med 630 in 1063°C določena s termoelektrično napetostjo teh termoelementov. Nadalje pridejo v poštev kovine pete in šeste skupine periodičnega sistema. Tako so danes na tržišču v glavnem naslednji termoelementi za merjenje visokih temperatur:

Termoclement IRIDIJ — IRIDIJ + RODIJ

Sposoben je za meritev temperatur do 2000°C v oksidirni ali nevtralni atmosferi. — V reducirni atmosferi se kmalu pokvari. Termonapetostna krivulja poteka v območju uporabe skoraj linearно.

Termoelement IRIDIJ — VOLFRAM



Priključitev termoelementa na voden instrument
(primerjalno mesto je izven instrumenta)

Z njim moremo meriti temperaturo do 2300°C , vendar je pogoj zaščitna atmosfera (helij ali argon). V reducirni atmosferi se ga sicer sme kratkotrajno uporabljati, vendar se ga s tem kmalu pokvari. — Tudi ta termoelement ima skoraj linearne karakteristiko, edlikuje pa ga izredno velika termonapetost.

Termoelement VOLFRAM — VOLFRAM + RE- NIJ

Ta vzdrži celo temperaturo 2800°C v nevtralni ali reducirni atmosferi. Termonapetostna krivulja tega termoelementa ni linearna in leži nekaj pod krivuljo iridij — volfram termoelementa. Območje uporabe je med 2000 in 2800°C , vendar je zaradi razmeroma velike termoelektrične napetosti uporaben tudi pri nižjih temperaturah.

Termoelement PLATINA — PLATINA + RODIJ

Ta termoelement je uporaben za stalno merjenje temperature do 1450°C in kratkotrajna merjenja do okrog 1600°C . — Proti drugim termoelementom je kemično in mehanično precej stabilen. Platinska žica pa vendar po določenem času uporabe postaja zaradi rekristalizacije grobo zrnata, kar ima za posledico slabšanje mehanskih lastnosti. Šele zadnje čase je uspelo z novimi postopki vplivati na strukturo platinske žice, tako da sta rekristalizacija in rast kristalov močno zavrti. — Kljub tej izboljšavi ostanejo termoelektrične lastnosti te žice nespremenjene in jo je zato mogoče uporabljati v paru z običajno platina + rodij žico. Življenska doba termoelementa je s tem precej povečana (okrog 100-krat) v ceni pa je le neznatna razlika. Nova platinska žica (na tržišču je n.pr. pod imenom FIBRO) se priporoča predvsem tam, kjer se za termoelemente postavljajo velike zahteve, kot so meritve temperature s pomakanjem v talilnih pečeh, termoanalize in pa tam, kjer so termoelementi izpostavljeni vibracijam.

Ker je čista platina kot en krak termoelementa zelo »termoelektrično« občutljiva na vplive raznih tujih materialov, to se pravi, da se krivulja takega termoelementa lahko hitro spremeni oziroma premakne, se bolje uporablja namesto čiste platine

zlitina platina + rodij. Torej sta oba kraka iz različnih zlitin platine in rodija. Običajno je v enem kraku razmerje platine in rodija $70 : 30$, v drugem pa $94 : 6$, tak termoelement ima oznako Pt Rh 18, na tržišču pa EL 18. Karakteristika tega termoelementa je nad 1000°C sicer vzporedna karakteristikam termoelementa Pt — Pt + Rh (Le Chatelierjev termoelement), vendar leži precej niže (EL 18 daje pri isti temperaturi manjšo termoelektrično napetost).

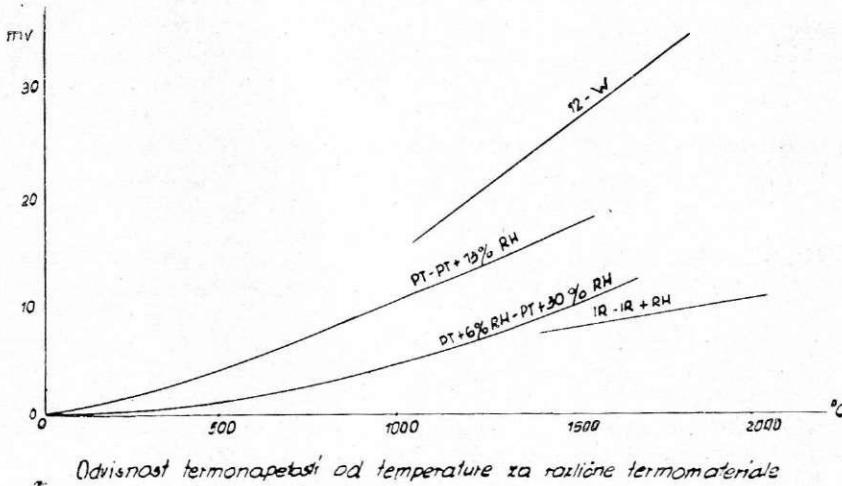
Na tržišču se dobri žica za Pt — Pt + Rh termoelement običajno premera $0,5\text{ mm}$. Pri naročilu pa je treba obvezno zahtevati še tabelo odvisnosti termonapetosti od temperature. Proizvedi različnih tvrdk se namreč kljub enaki oznaki razlikujejo v kvaliteti, zato se tudi karakteristike nekaj razlikujejo. Po taki tabeli (ali krivulji je treba za vsak termomaterial pri spremembji dobavitelja ponovno umeriti kazalni instrument.

Poizkusi meritev visoke temperature s termoelementi iz neplremenitih kovin niso uspeli, ker so ti nezanesljivi in kažejo še celo vrsto drugih slabosti. Obnesel se tudi ni termoelement SILICIJEV KARBID — GRAFIT, ki ima 30-krat večjo termonapetost kot platinski, ima pa nestabilno karakteristiko.

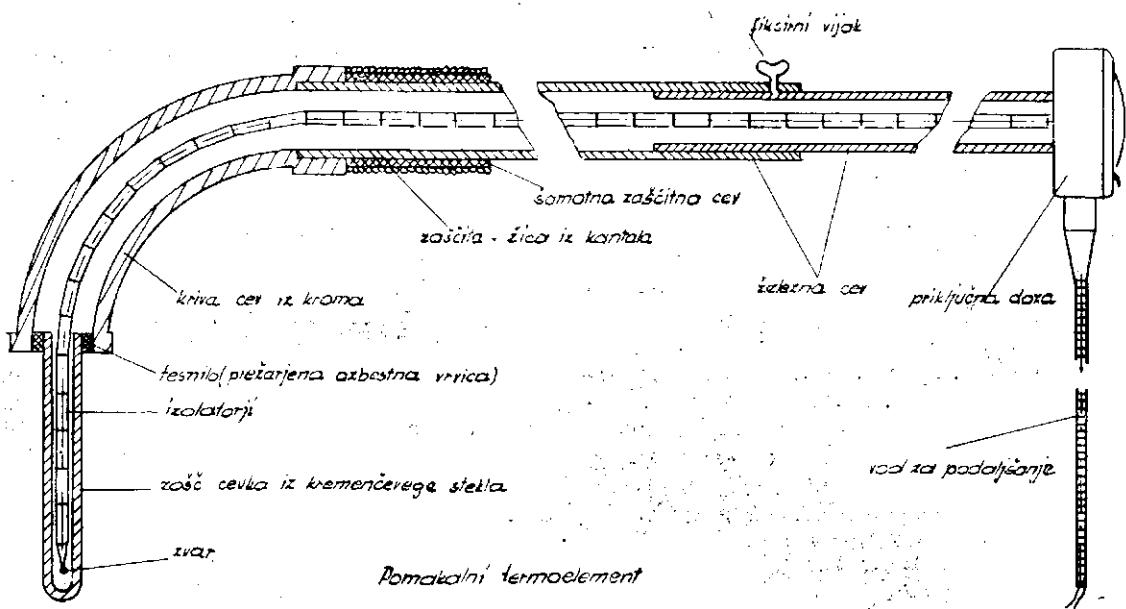
2. Pomakalni termoelement za meritev temperature jekla v talilnih pečeh

Termoelement je zaščiten s primerno kovinsko cevjo, ki služi obenem kot držalo. Delovni konec termoelementa (ponavadi kakih 8 cm), ki gleda iz kovinske cevi, pa je zaščiten s cevko iz kremenčevega stekla. Drugi konec termoelementa sega običajno do ročaja s priključno dozo. — Ker je treba zaradi staranja termo žic okrog vroče točke po določenem številu meritev termoelement skrajševati, je kovinska zaščitna cev izvedena v obliki teleskopa tako, da se del cevi ob ročaju lahko premakne in po potrebi fiksira (okrog 1 m hoda).

Pomakalni termoelement priključimo na kazalni instrument z vodom za podaljšanje (kompenzacijskim vodom), da s tem fiksiramo primerjalno temperaturo na temperaturo instrumenta samega, v ka-



Sl. 2



Sl. 3

terem se nato avtomatično vrši kompenzacija (z ozirom na nihanje temperature zraka). Če pa je primerjalno mesto priključna doza na ročaju pomakalnega termoelementa, je slednji priključen na kazalni instrument z običajnim bakrenim vodom. V tem primeru mora biti v priključno dozo vgrajen živosebrni termometer, odčitek na instrumentu pa je treba korigirati pač odvisno od odstopanja temperature primerjalnega mesta od referenčne temperature.

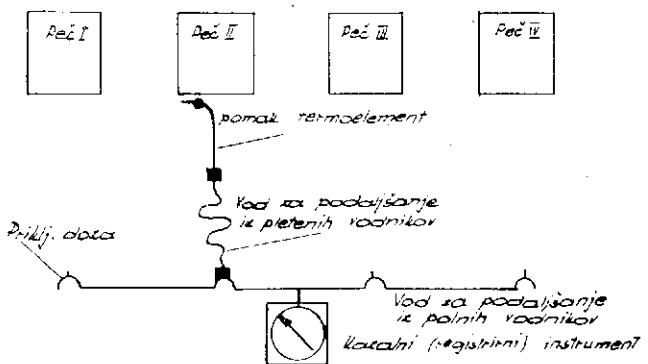
Primer:

Recimo, da niha temperatura v jeklarni, bodisi zaradi atmosferskih razmer ali pa zaradi razmer v obratu samem, v mojah $+19$ do $+38^{\circ}\text{C}$. Temperaturo jekla v SM peči merimo s pomakalnim termoelementom Pt — Pt + 13 % Rh, pri čemer nam instrument, ki je naravnан na referenčno temperaturo 20°C , pokaže 1600°C . Termometer, ki kontrolira temperaturo primerjalnega mesta termoelementa (priključna doza), kaže pri meritvi 38°C . — Kolikšna je temperatura jekla? — Ker je referenčna temperatura nižja kot temperatura primerjalnega mesta, je resnična temperatura jekla večja od pokazane temperature na instrumentu. Po tabeli za Pt — Pt + 13 % Rh znaša med 20 in 38°C razlika termoelektričnih napetosti $0,109\text{ mV}$. Razlika termoelektričnih napetosti v intervalu 1600 do 1610°C znaša $0,0137\text{ mV}$ za 1°C . Za $0,109\text{ mV}$ bomo v omenjenem intervalu dobili za korekturo vrednost $0,109 : 0,0137 = 7,95^{\circ}\text{C}$. Resnična temperatura jekla je torej $1607,95^{\circ}\text{C}$.

Ni nujno, da žici termoelementa segata prav do priključne doze ob ročaju pomakalnega termoelementa. Zaradi precej visoke cene termomateriala lahko shajamo že z dolžino okrog dveh metrov, dalje (do priključne doze) pa si pomagamo z vodom za podaljšanje. — Če pa tak pomakalni termoelement uporabljamo za dve kmalu si slediči meritvi tako,

da se zaščitna cev na mestu, kjer sta zvezana termoelement in vod za podaljšanje, nima časa ohladiti pod kakih 100 do 150°C , druga meritev ne bo več točna, ker se karakteristika termoelementa več ne sklada s karakteristiko voda za podaljšanje. Prav tako tudi prva meritev ne bo več točna, če sta žici termoelementa že tako kratki, da se mesto zvezne termoelementa z vodom za podaljšanje preveč segreje.

V primeru, da služi za zvezo med termoelementom in instrumentom vod za podaljšanje in uporabljamo en instrument za meritve na več talilnih pečeh, bi bile zvezne take, kot kaže slika. Temperaturo merimo n. pr. na peči 2.



Stik pri uporabi enega instrumenta za meritve Temp. reč peči

Sl. 4

Od kazalnega instrumenta, vzporedno s talilnimi pečmi, imamo položen vod za podaljšanje (iz polnih vodnikov). Na ta vod so napravljeni priključki s priključnimi dozami. Dozi pripada vtikač, nameščen na koncu gibljivega voda za podaljšanje (vod

iz pletenih vodnikov). Vtikač na začetku gibljivega voda pa pripada priključni dozi na ročaju pomakalnega termoelementa.

Kontakti vsake doze in vtikača naj bodo po možnosti iz enakega materiala kot istoimenska žica voda za podaljšanje, da se s tem verno podaljša termoelement do primerjalnega mesta v instrumentu. Uporabljati smemo tudi posebno izvedene priključne dcze in vtikače, katerih kontakti niso napravljeni iz materiala istoimenskih žic voda za podaljšanje, ampak so iz običajnega materiala (iz bakra ali medenine). Pogoj za to je, da imajo priključki na puše in vtikače povsem enako temperaturo, te se pravi, da so oboji precej masivni in s tem dobro topotno prevodni, prav tako mora biti zagotovljen dober prevod topote med pušo in vtikačem. Iz teorije o termoelementih je namreč poznano, da vodnik iz poljubnega prevodnega materiala, vključen v cikokrog termoelementa, ne vnese sprememb, če sta le konca tega vodnika na isti temperaturi.

Kot že enkrat omenjeno, je treba zvar z nekaj žice termoelementa po določenem številu meritev zaradi staranja odrezati in napraviti nov zvar. Tako obnavljanje termoelementa se priporoča po izvršenih dvajsetih meritvah, po ruskih virih pa zadostuje obnavljanje po štiridesetih meritvah temperature v SM pečeh ali po osemdesetih meritvah v indukcijskih pečeh ali kokilah. Pri varjenju obeh termo žic je treba paziti, da ne pride do kakršnegakoli onečiščenja materiala, kar bi lahko že povzročilo znatno odstopanje karakteristike termoelementa. Posebno važno je, da ne prideta termo žici v stik z mastjo ali oljem, kar bi imelo za posledico nezanesljivost termoelementa. Pri električnem varjenju termo žic ni priporočljivo uporabljati grafitno elektrodo, niti ne elektredo iz kateregakoli drugega materiala razen platine ali platine, legirane z rodijem.

Velik vpliv na stalnost termoelementa ima zaščitna cevka iz kremenčevega stekla, ki naj mehansko ščiti delovni konec termoelementa. Prav tako pa naj nudi zaščito pred kemičnimi vplivi tako, da ostane tudi pri najvišjih temperaturah termoelement zatesnjen pred plini. Stene cevke naj ne bodo debelejše od 1 mm. Poizkus pokaže, da ni vseeno, kje v cevki je zvar termo žic nameščen. V primeru namestitve zvara v samo konično dno cevke, kjer je aksialna debelina stene več kot dvojna (pa tudi radialna debelina stene blizu dna je precej večja kot 1 mm), so bile odčitane temperature nekaj nižje kot v primeru namestitve zvara kakih 6 mm nad dnem. Pri tem igra tudi čas pomakanja določeno vlogo. Običajno traja meritev 10–20 sekund. S kratkimi časi pomakanja štedimo termoelement, pogoj za kratek čas pomakanja pa je dober prehod topote iz taline na termoelement. Ker moramo računati na prehod topote (povečini) s sevanjem, naj bo zaščitna cevka prozorna, menjamo jo pa najbolje za vsako meritev.

Važno je tudi, kakšen material uporabljamo za tesnjenje cevke iz kremenčevega stekla v kovinsko cev termoelementa. Cement in prežarjena azbestna

vrvica oddajata pri visokih temperaturah pline, ki kvarno vplivajo na stalnost termoelementa. Boljši tesnilni material je prežarjena »cklena volna«.

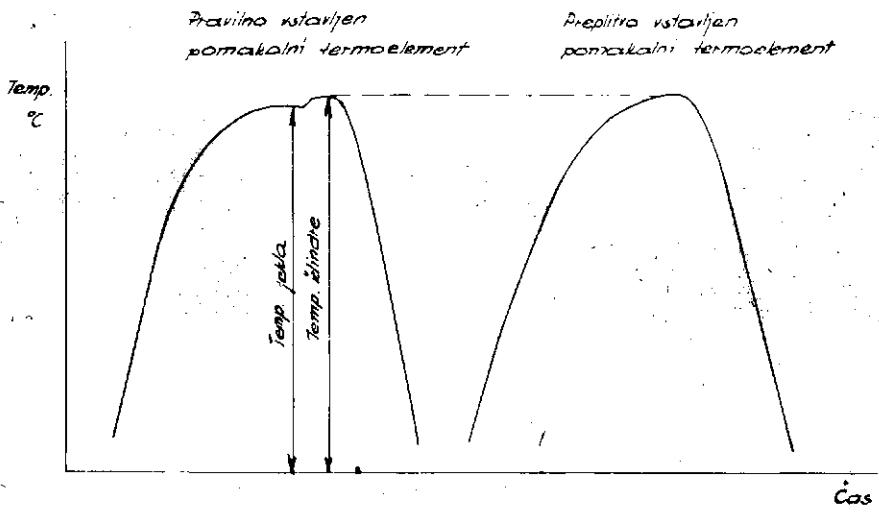
Zici termoelementa sta izolirani med seboj in proti kovinski cevi s posebnimi motnimi izolatorji iz kremenčevega stekla. Če uporabljamo kot izolirni material čisto, zoper ogenj obstojno gline, se živiljenjska doba termo žic 20-krat poveča v primerjavi z uporabo keramike, ki vsebuje silicijev dioksid. — Posebno se je batiti materiala, ki bi lahko oddajal vodik. V vodikovi atmosferi pride po nekaj minutah žarjenja termoelementa do 10-krat večjega termoelektričnega odstopanja kot po 50-urnem žarjenju v zraku. Izolatorji, ki so nanizani prav do zvara obeh termo žic, pa služijo tudi kot zaščita proti raznim kemijskim vplivom. Če so motni, zadržujejo tudi topotno sevanje in ščitijo termo žici tesno do zvara. Le v tem primeru zadostuje, da pri obnavljaju zvara odrežemo le nekaj milimetrov termo žic. Tudi nekatere zaščitne cevke iz kremenčevega stekla so iz tega razloga prozorne le blizu dna, medtem ko više topotno sevanje zadržujejo in s tem ščitijo termo žici nad zvarom.

Ameriška tvrdka Leeds-Northrup Co. je uvedla praktično novost, da uporablja za vsako meritev svež termoelement. Posebno merilno patrono (termoelement) za vsako meritev sproti nataknjo na konec kovinske zaščitne cevi, kar poenostavi vse priprave in odpravi merilno napako zaradi staranja termomateriala, seveda pa samo meritev precej podraži.

Kovinsko zaščitno cev, ki služi obenem kot držalo termoelementa, je treba zatesniti tudi ob ročaju, da ne more vanjo prah. Ta bi se usedel na in med izolacijske cevke in povzročil določeno prevodnost ter s tem vnašal napako v meritev. Prav tako je nevarna cd znotraj zarjavela zaščitna cev termoelementa. Če nekaj časa pomakalnega termoelementa ne uporabljamo, se lahko nabere znotraj zaščitne cevi nekaj vlage, kar ima za posledico neko prevodnost med izoliranimi termo žicama ali pa še bolj nevarno galvansko napetost. Priporoča se, da se preko izolatorjev, nanizanih na termoelementu, navleče posebna prevleka iz steklenih vlaken.

Razen do sedaj omenjenih napak, do katerih lahko pride pri meritvi temperaturre taline, so možne še napake zaradi zunanjih vplivov in pa zaradi eventualne nepoučenosti osebe, ki meri s pomakalnim termoelementom. Če teče vod k termoelementu blizu vodov za moč, lahko pride do znatnih induktivnih vplivov. Vod za podaljšanje naj bo zato po možnosti oklopjen, oklop pa dobro ozemljen. — Motnje povzročajo tudi napetostni sunki v omrežju ali pa eventualna večja potencialna razlika med talilno pečjo in ohišjem kazalnega instrumenta.

Pri meritvi temperaturre jekla v SM peči je treba paziti, da termoelement dovolj globoko potopimo. Delovni konec termoelementa mora prodreti tako globoko, da ni več čutiti vpliva temperature žlindre, ki je za nekaj deset stopinj višja od temperature



Krivulja temperature kot funkcija časa pomakanja

Sl. 5

jejla. Med žlindro in jekлом prehod temperaturo ni stopničast, pač pa zvezen, zato bo pri preplitvo vstavljenem termoelementu instrument registriral temperaturo, višjo od temperaturo večine jekla in krivulja temperature v odvisnosti od časa pomakanja ne bo imela dobro izraženega grebena.

Greben, ki se pojavi pri izvlačenju termoelementa, nam predstavlja temperaturo žlindre (zaradi ponavadi zelo kratkega časa prehoda termoelementa skozi žlindro je registrirana temperatura nekaj

manjša od resnične). Pri pregloboki potopitvi termoelementa (blizu dna) bo odčitana temperatura nekaj nižja. Če pa gledamo površino taline, bo temperatura največja sredi peči, malo nižja pa bliže stenam. Termoelement pomakajmo vedno na isto in dogovorjeno mesto. Znak za konec meritve (to je za izvlačenje termoelementa) pa dajmo, ko krivulja temperature v odvisnosti od pomakalnega časa preide v krožnico (pri uporabi okroglega diagram-papirja).

Inž. Miloš Gregorčič

DK 628.54

Industrijske odpake

A. Splošni pregled

Vse odpadne vode ozziroma industrijske odpake, kakor jih tudi imenujemo, vsebujejo često zelo velike količine raznih snovi, ki povzročajo nezaželeni efekti v vodnem toku, v kateroga se izlivajo. Te snovi, mineralne in organske učinkujejo bodisi direktno ali indirektno na vodno favno in floro. Direktni učinek je na primer zastrupljenje rib s cianidi, indirektni pa zniževanje koncentracije v vodi raztopljenega kisika.

Jasno je, da je koncentracija škodljivih snovi odvisna od količine vode, ki jo uporabimo v industrijskem procesu.

Koncentracija je tem manjša, čim večjo količino sveže vodo potrebujemo za sam proces, ki pa bi postal neekonomičen, če količine vode ne bi navzgor omejili. Učinek odpak glede na ribištvo, na koncentracijo raztopljenega kisika v rekah in jzerih in na odlaganje nečistoč na ustrijih vodotokov je lahko znaten, celo katastrofalen. Posebno neprijeten je primer, kjer se industrijske odpake izlivajo v vodo, ki je vir za domačo porabo. Tu je potrebeno koncentracijo fiziološko škodljivih substanc reducirati do meje neškodljivosti. Nekatere substance učinkujejo že v zelo majhnih koncentracijah.

Fenoli v klorirani vodi za vodarne so na primer določeni s koncentracijo 1 na 10^{10} .

Od celotne količine suspenzij, ki so v odpadni vodi, se vseda nekako 75% mineralnih in okrog 70% organskih snovi in to predvsem grobe suspenzije, medtem ko se

fine suspenzije in koloidi vsedajo v zelo malem procentu. Za orientacijo naj navedem velikost raznih snovi, ki so prisotne v vodi. K grobi suspenziji štejemo delce v velikosti preko 10^{-4} mm, k fini suspenziji delce od 10^{-5} do 10^{-4} mm, koloidi 10^{-6} do 10^{-5} mm in bakterije 0,5 do 2μ .

Prisotnost bakterij povzroča pretvorbo kompliziranih struktur organskih snovi v enostavne.

Količina suspenzije ne sme po izpustu prečiščene odpake porasti v vodotoku I. kategorije na 0,25 mg/l, v vodotoku II. kategorije 0,75 mg/l in v III. kategoriji 1,5 mg/l. (V I. kategorijo spadajo vodni tok, iz katerih črpamo vodo za pitje, preskrbo ali za napajanje velikih ribnikov, v II. kategorijo voda, ki jo uporabljamo za potrebe gospodinjstva, prehrambeno industrijo in ribnike, v III. kategorijo reke in potoki v naseljenih krajih, ki ne služijo za preskrbo s pitno vodo, ribnike itd., ampak za kopanje).

Vodotoki, v katere se izlivajo odpake, ne smejo imeti strupenega značaja (svinec, arzen, živo srebro itd.), ki bi škodljivo vplival na človeka ali živali (ribe), niti maščob v toliki merni, da bi tvorile na površini voče mreno. Vode I., II. in III. kategorije ne smejo imeti ne duha ne okusa po kloriranju ozziroma sledu po kakršnihkoli kemičnih postopkih čiščenja.

B. Škodljivost industrijskih odpak za vodno favno in floro

Zaradi odpak trpe v glavnem morske ribe, posebno

tiste, ki žive ob ustjih rek, v katere se izlivajo odpadne vode najrazličnejših industrijskih obratov. Sladkovodne ribe spodnjih tokov, pa tudi postriki in druge, se često zatečejo v stranske pritoke, kjer najdejo v hitro tekočih vodah boljše pogoje za življenje. Tudi losos in morska postri pričeta pri selitvah v stik z odplakami, ki so lahko katastrofalne za njihov obstoj. Znano je na primer tudi to, da je neposredni efekt odplak zmanjšanje števila vrst nevretenčarjev v vodi.

Ribe poginejo, če koncentracija kisika v vodi pada pod neko določeno mejo, lahko tudi zaradi direktnega toksičnega učinka same strupene snovi, raztopljevine v vodi, ali pa zaradi enega in drugega. Primeri, da bi poginile samo zaradi pomanjkanja kisika, so redki in se zgode normalno samo takrat, kadar je količina kisika zmanjšana zaradi oksidacije snovi, katere pa same v koncentracijah, ki so običajno prisotne, nimajo toksičnega učinka.

Laboratorijski poizkusi so pokazali, da ribe v vodi, v kateri je kisik reducirani z dušikom, žive in poginejo pri naslednjih pogojih:

| Vrsta ribe | Izpostavljeni ur | Najvišja koncentracija, kjer vse ribe poginejo. | | Najnižja koncentracija, kjer vse ribe prežive. | |
|------------------------|------------------|---|------|--|------|
| | | % nasičnosti z zrakom | | % nasičnosti z zrakom | |
| | | 10°C | 20°C | 10°C | 20°C |
| Sarenka | 3,5 | 10,2 | 17,4 | 15,3 | 23,4 |
| | 84 | 11,4 | 25,7 | 16,7 | 28,8 |
| | 168 | | 28,2 | | 29,6 |
| Ostriž | 3,5 | 3,3 | 9,4 | 5,8 | 13,3 |
| | 84 | 3,8 | 11,0 | 9,3 | 13,7 |
| | 168 | 3,8 | 12,0 | 9,3 | 13,0 |
| Rdečecaka (Črnovka) | 3,5 | 2,0 | 5,1 | 3,2 | 12,0 |
| | 84 | 2,2 | 11,0 | 5,7 | 15,5 |
| | 168 | 3,0 | 13,2 | 5,7 | 15,5 |
| Linj | 8 | 0,6 | | 1,8 | |
| | 84 | 1,3 | | 3,1 | |
| | 168 | 1,6 | | 3,1 | |

Iz tabele je razvidno, da je pri višjih temperaturah potrebnja večja količina kisika. V splošnem pa velja, da se mora koncentracija strupa, ki jo riba še zdrži, zmanjševati z naraščanjem ekspozicije. Taki strupi so na primer amoniak, cianidi in fenoli. Cianidi na primer v koncentraciji 0,2 p. p. m CN pri 17°C ubijajo postri v 12 minutah, v koncentraciji 0,1 p. p. m pa v 17 urah. Da doživi postri 5 let, koncentracija CN ne sme preseči 0,023 p. p. m.

Fenoli ubijajo postri v 24 urah pri 6,5 p. p. m, medtem ko ioniziran amoniak ni toksičen, neioniziran pa že v zelo malih koncentracijah deluje smrtno. Vse postri so poginile v 14 dneh pri 0,63 p. p. m neioniziranega amonika, kar ustreza 175 p. p. m dušika pri pH 7 ali samo 6,14 p. p. m dušika pri pH 8,5. Prav tako učinkujejo na ribe tudi cianidi, ki se tvorijo pri pranju generatorskega plina z vodo.

Razapljanje kisika v vodi je odvisno od velikosti vodne površine in turbulenc, koncentracija pa od globine in temperature. Merilo, ki nam pokaže stopnjo onesnaženja vode z organskimi snovmi, je prav količina prostega kisika, ki pa se, kot že omenjeno, menja s temperaturo, hitrostjo toka, širino reke itd.

Tabela 2 nam kaže odvisnost količine kisika v vodi od temperature:

| t°C | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
|---------------------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|
| O ₂ mg/l | 14,56 | 14,16 | 13,78 | 13,42 | 13,06 | 12,76 | 12,41 |
| 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
| 12,11 | 11,81 | 11,52 | 11,25 | 10,99 | 10,75 | 10,50 | 10,28 |

| 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |
|-------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|------|
| 10,06 | 9,85 | 9,65 | 9,45 | 9,26 | 9,09 | 8,90 | 8,73 | 8,58 | 8,42 | 8,25 |

Ce so količine O₂ v rečni vodi manjše od navedenih v tabeli, je to znak, da je voda v večji ali manjši meri onesnažena.

Kakšna je odvisnost koncentracije kisika od globine vode, nam pokaže naslednji primer:

Ce znaš na primer minimalna koncentracija vodnega toka v globini 30 cm 94 % nasičnosti, je potem pri globini 9 m le 40 %. Pri hitro tekočih vodah pa je padec koncentracije kisika mnogo manjši kot pri stoječih oziroma počasi tekočih vodah.

Tabela 3 prikazuje karakteristike vodotoka v odvisnosti od deficitu kisika:

| Karakteristika | Deficit O ₂ v mg/l |
|----------------------|-------------------------------|
| zelo čiste reke | 0,1 |
| čiste reke | 2,0 |
| razmeroma čiste vode | 3,0 |
| sumljive vode | 5,0 |
| onesnažene reke | skoraj ni kisika |

Iz navedenega vidimo, kakšni faktorji vplivajo na količino kisika v vodi, ki je neobhodno potreben za ves vodni živelj in kje je iskatи vzroke, da so naše rečne struge, v katere se izlivajo industrijske odplake, mrtve in prazne.

C. Čiščenje odplak

Imamo razne načine in postopke za čiščenje odplak, od katerih sta najvažnejša mehansko-kemični način in biološki način čiščenja.

Za čiščenje industrijskih odpadnih vod pride v poštov največ mehansko-kemični način, kjer se za vsedanje gošč kot koagulant uporablja želczov sulfat, aluminijev sulfat, apno itd. Koagulant se meša z vodo v mešalcu in s tem se doseže bolj efektivno vsedanje oziroma izločanje delcev v posebnih bazenih-vsedalcih.

Delci, ki se vsedajo in tvorijo gošč, so kosmičasti ali pa zrnati. Kosmičast značaj imajo vsedline iz mestnih kanalizacij, tovarniške odplake pa so običajno zrnate. Vode, ki jih izpušča kovinska industrija, vsebujejo skoraj veden razne baze ali kislino in mnogo suspenzij mineralnega porekla na primer kovinski prah, pesek, soli cinka, bakra, svinca itd.

1. Postopek mehansko-kemičnega čiščenja je naslednji:

Voda vteka v akumulacijske bazene, kjer stoji 2 do 12 ur. Po končani pripravi in doziranju koagulanta (v glavnem apna) se ta meša z odpadno vodo in vrši se vsedanje, ki traja 2 do 4 ure. Usedla gošča se potem iz vsedalcev odstrani, suši in transportira na odlagališče.

V akumulacijskih bazenih oziroma vsedalcih gošče, se zadriži največji del lebdečih snovi, ki se vsedajo na dno in tvorijo grez. Ta grez se po odstranitvi iz vsedalcev suši v vakuum filtru, ki ga sestavlja dolg boben, kateri se počasi vrти okrog horizontalne osi. Ohišje filtra je kovinsko v obliki segmentov z močnimi stenami, zunanjega površina filtra pa je prekrita preko zične mreže z močno, tanko klobučevino ali kako drugo filtrirno tkanino. Spodnja polovica filtra je potopljena v tekoče blato. Segmenti se izmenoma (avtomatsko) spajajo ali z vakuuum črpalko ali s kompresorjem. Pri vrtenju bobna se v notranjosti segmentov, spuščenih v gošč, ustvarja vakuum, zaradi česar se ta lepi na tkanino in izgublja vodo. Pri nadaljnjem vrtenju se osušena gošča odstrani s sten s pomočjo komprimiranega zraka ali pare, katero spuščamo v ustrezeni segment valja. Da je izločanje vode iz gošče čim bolj efektno, dodajamo koagulant (največkrat FeCl₃), da vežemo majhne koloidalne delce. Blato vsebuje po osušenju še približno 75 % vode.

Pri transportu gošče iz vsedalcev so izkušnje pokazale, da je upor gošče pri velikih hitrostih v cevih premora 200 manjši od upora pri pretoku vode.

2. Biološko čiščenje

Nekaterim vrstam mikroorganizmov je za življenje potreben kisik, druge vrste pa lahko žive brez njega in glede na to, katera vrsta je prisotna, se čistilni procesi odpadnih vod dele na aerobne in anaerobne.

Biokemična potreba kisika je pojem, ki pove, koliko mg/l kisika porabljajo aerobne bakterije, da pride do stabilizacije organskih snovi, ki jih nato lahko izpustimo v odvodnik. Hitrost absorbiranja kisika je odvisna od bakterij in od temperature vode.

Stabilnost prečiščene vode merimo s količino kisika, ki je v njej. Voda je stabilna, če v njej več ne razpadajo organske snovi.

Biološko čiščenje poteka v

a) biofiltrih, ki se sestoje iz gramoza granulacije 3 do 8 cm, ki je nasut 1,5 do 2,0 m visoko. Kanalska voda se na ta sloj razpršuje skozi pršne šobe ali preko segnerjevega kolesa. Organske snovi v kapljicah, ki drse preko gramoza, napadajo aerobne bakterije in jih nitrificirajo. Vodo nato vodimo v vsedalce in jo očiščeno izpuščamo v odvodnik.

b) Aerofiltri so v bistvu bazeni, v katere izpuščamo zrak pod pritiskom približno 100 mm VS v spodnji del bazena. Letve ali koks v bazenu služijo istemu namenu kot gramoza v biofiltru, oksidacijska sposobnost pa je znatno večja.

c) Acrotanki so dolgi bazeni, v katerih se že vsedenja voda popolnoma biološko očisti s pomočjo aktivnega blata pri umetni acraciji ali mešanju vsebine bazena. Zrak vpihavamo po vsej dolžini bazena skozi perforirane cevi in sicer znaša količina 5 do 15 m³ na kubični meter vode.

V prvih 30 do 40 min. poteka v acrotanku intenzivna sorbičja koloidov in fine suspenzije, ki jo privlači aktivno blato. Regeneracija aktivnega blata traja eno do dve uri, v naslednjih štirih do šestih urah se odvija proces preostale organske snovi, nakar se v poleg stojecih vsedalcev nabранo aktivno blato s pomočjo črpalk spravi spet v aerotank.

I. Odpadne vode visoke peči

Železarne rešujejo problem odpadnih vod za čistilce plavžnega plina s krožnim procesom. Odpadne vode, ki prihajajo iz čistilcev plina, vsebujejo v glavnem trdne

snovi. Te trdne snovi je treba izločiti, da se voda lahko vraca v obtok, trdne snovi pa porabi na ekonomičen način.

Povratna voda seveda še vedno vsebuje raztopljenje odpadne materije, kar pa ni ovira, da se voda ne bi mogla ponovno uporabiti.

Cistilne naprave

Slika 1 prikazuje tipično napravo za čiščenje plavžnega plina. Plin iz plavža vodimo najprej v suhi izločevalc prahu, ki se sestoji iz primarnega in sekundarnega dela. V tem izločevalcu se izloči 50 do 70 % prahu (Belgijci poročajo o 92 %).

Plin, ki vstopa na spodnji strani skraberja, se dviga navzgor protitočno v vodi, ki se razpršuje v posebnih šobah in pri tem izpere iz plina večji del preostalega prahu. Najfinejni prah se končno izloči iz plina v elektrostatičnem filteru in plin se tako očisti na manj kot 0,02 gr prahu na Nm³.

Elektrostatični filter običajno sestavlja več celic, ki se odpirajo vsake 2 do 4 ure, da se omogoči izpiranje nabrnega prahu.

Cistilci plavžnega plina potrebujejo velike količine vode za zelo redko suspenzijo prahu v vodi, ki pride iz skraberja in elektrofiltra. Ta voda se mora pred ponovno uporabo seveda očistiti.

Izločki in osnovni postopki

Izločki vsebujejo:

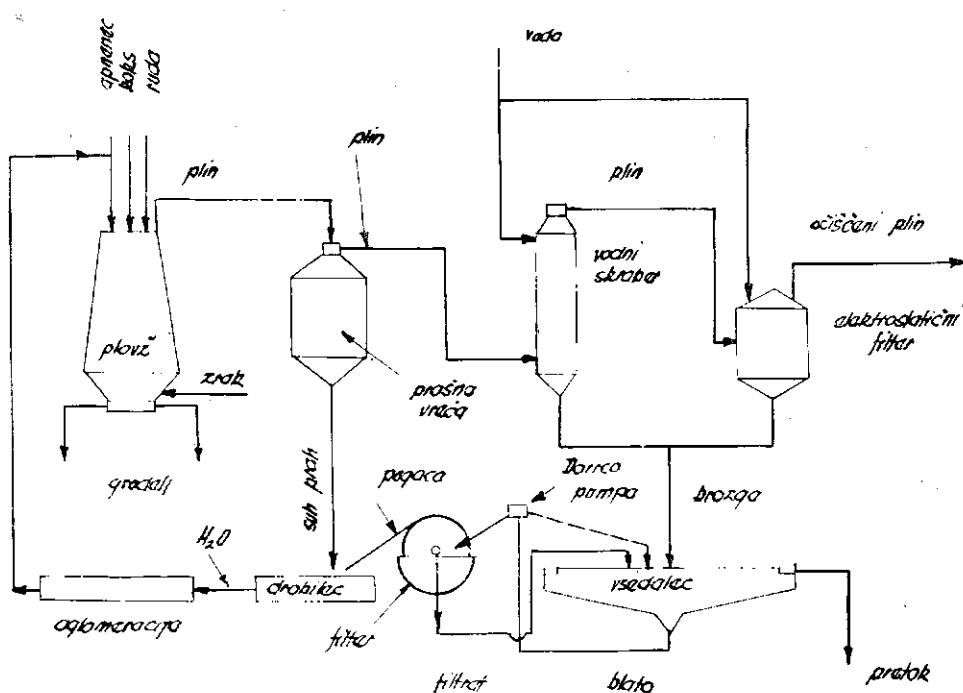
a) suhi prah iz primarnega in sekundarnega izločevalca.

b) redko blato (goščo) kontinuiranega izpiranja skraberja,

c) redko blato od izpiranja elektrostatičnega filtra.

Suh prah se običajno polni izpod izločevalcev direktno v vagone in nato odvaja na haldo ali pa se porabi v napravi za sintranje.

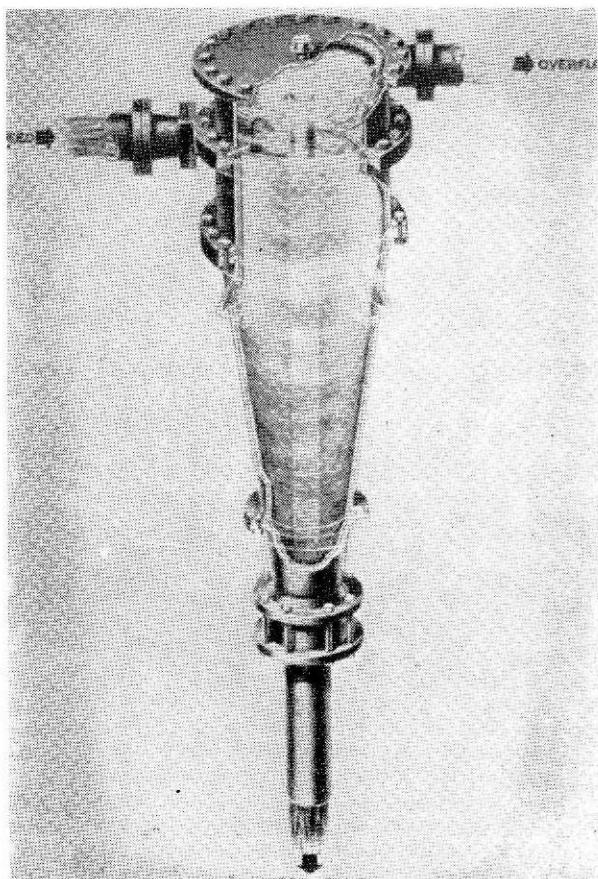
Izločki pod b) in c) se stekajo v čistilno napravo kot gošča s temperaturo 40 do 50 stopinj Celzija. Poraba vode znaša približno 4 do 5 litrov na Nm³ plina. Plinov od feromanganskega postopka pa ni samo težko izpirati, ampak zahleva brozga tudi mnogo večje vsedalne bazene in filtrirne površine kot običajno.



Sli. 1

Osnovna metoda oziroma začetni postopek čiščenja brozge od skraberja in elektro filtra je sedimentacija. — Obstajajo naprave, ki očistijo vodo v taki meri, da je uporabna za ponovni obtok. Blato oziroma goščo nato črpamo na haldo ali pa jo sfiltriramo v pogače, katere primešamo suhemu prahu v mlinu in nato porabimo za sinter ali pa kakšen drug uporaben material.

Filtracija je ugodna ne samo zato, ker dobimo prah nazaj, ampak je prihranek vode tisti, ki je še važnejši. V zadnjem času uporabljajo za čiščenje vode hidrokihone. (Glej sliko).

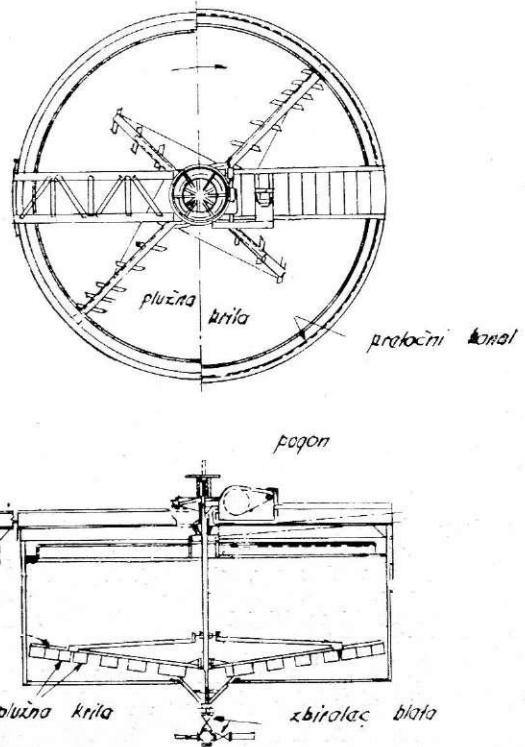


Ciščenje in vsedanje

Stará metoda čiščenja odplak iz plinskih čistilev je vsedanje v bazenih. Ko se prvi bazen napolni, se odplake vodi v drugega, trdne snovi v prvem pa se očistijo z mehanično lopato. Sodobni vsedalci imajo obliko okrogle posode s centralnim mehanizmom, ki počasi vrți plužna krila, s katerimi potiska vsedljino proti sredi, od koder se odvaja gošča (slika 2). Vtok je v sredini, očiščena voda pa preteka po obodu bazena.

Količina vsedanja trdnih delcev določa minimalno površino čistilca. V primeru, da je odtočna vrednost nasproti vrednosti vsedanja prevelika, se trdni delci ne vsedajo, ampak odplavljajo z odtekajočo vodo. Ugotovljeno je, da odstranjevanje trdnih snovi iz suspenzije s kosmičenjem variira s kvadratom koncentracije trdnih snovi. Za neko zahtevano stopnjo čiščenja pri danem vtoku je seveda važna prostornina bazena in čas zadrževanja brozge v njem, stoddotni efekt pa praktično ni nikdar dosežen.

Efekt čistilca je odvisen od premera in globine vsedalca, relativnih dimenij, vrste strgala in fizikalne karakteristike brozge. Izkazalo se je, da se zmogljivost zadrževanja v bazenu zmanjšuje z večanjem premera vsedalca nasproti globokim bazenom manjših premerov. Odtok



Sl. 2

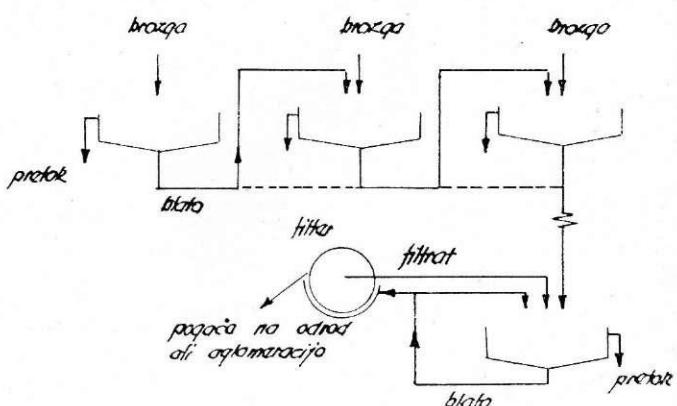
ociščene vode iz vsedalca ima še vedno nekaj nečistoč in sicer manj od 0,5 gr./l.

Klarifikator je v bistvu vsedalec, ki ima v centru še napravo za kosmičenje. Nečisto vodo (brozga) dovajamo najprej v napravo za kosmičenje, v kateri posebna krila pod kontroliranimi pogoji spravijo delce med seboj v stik in povzroče aglomeracijo. Na ta način dosežemo, da se količina prahu, ki se sicer težko vseda, dvakrat poveča pri isti površini vsedalca. Kemični dodatek kalcijevega ali natrijevega aluminata poveča kosmičenje, vodo dobro očistiti, je pa zelo drag način.

Organsko kosmičenje s polielektroliti ima večji pomen, ker je cenejše od prejšnjega, vendar je ugotovljeno, da stroški sredstva v enem letu izravnajo razliko med stroški vsedalca brez dodajanja in manjšim vsedalcem z dodajanjem.

Orientacijo oziroma izmere čistilca nam pokaže naslednji primer:

Plavž proizvaja dnevno 1000 ton železa in za to kapaciteto ima vsedalec 30 m premera in 4,5 m globine v sredini.



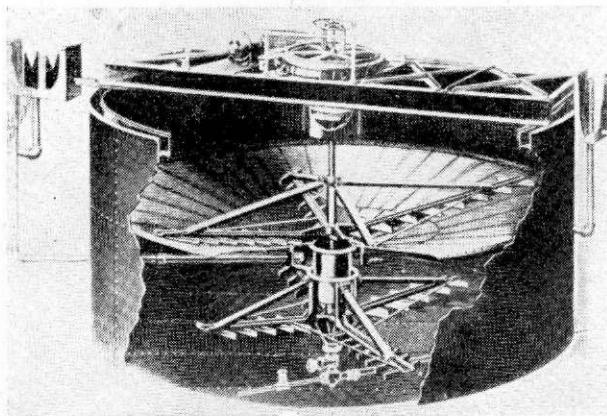
Sl. 3

Uspešno čiščenje dosežemo s kaskadnim sistemom. — (Slika 3).

Vrste vsedalcev

Najosnovnejši tip vsedalca je razviden iz slike 2. Mechanizem je nameščen na centralnem stolpu in grabljaste ročice se vrte tako, da se krila avtomatsko dvignejo v primeru preobremenitve zaradi prekomerne akumulacije trdnih snovi v bazenu. Pri velikih tovrstnih napravah imamo štiri ročice. Daljši dve čistijo obodno površino dna, krajevi pa bliže sredini.

Vlečni tip, kjer se ročica vleče po periferiji, uporabljajo le za velike vsedalce 45 m premera. Zanimiv je tip čistilca, ki ga uporabljajo tam, kjer je potrebna velika vsedalna površina, prostor pa je omejen. Naprava je sestavljena iz valjastih posode, ki je s pladnjem razdeljena v nadstropja, ki tvorijo vsedalne oddelke. Vsak oddelek ima svoj lastni sistem ročic, ki jih nosi centralna — pogonska gred (slika 4).



Sl. 4

Klarifikator je bil že opisan.

Vse omenjene naprave so grajene iz običajnih materialov in sicer mehanizmi iz jekla, bazeni pa iz jekla ali betona. Betonski bazeni so za velikosti preko 15 m premera znatno cenejši od jeklenih.

Vsedalec ne služi svojemu namenu, če vpušča v odvodnik še 0,5 gr/l plavžnega prahu.

Ravnanje z blatom (goščo)

Običajno odvajamo goščo iz vsedalcev s pomočjo membranskih črpalk v zbiralec gošče, od koder jo centrifugalne črpalke črpajo v filtracijsko napravo, v bazen ali vagone.

Recirkulacija gošče oziroma blata ima prednost tam, kjer obstaja filtracijska naprava, ki dovoljuje vsedanje v vsedalcu v periodi, v kateri je filter izključen.

Filtracija

Filtrirne naprave služijo za predelavo blata iz vsedalcev, ki vsebuje 30 do 50 utežnih odstotkov trdnih snovi,

v pogače s 25 do 35 % vlage. Filtri grade za kapacitete od 1200 kg do 6000 kg suhega prahu na m^2 filtrirne površine v 24 urah. Slika 5 prikazuje filtracijsko napravo. S črpalkami dovajamo goščo (blato) iz vsedalcev direktno v filter ali pa posredno v zbiralec blata. Filtri so vakuumski, bobnasti vrteči ali pa ploščati. Filtrat, to je tekočina, iz katere se v filtru izločijo trdni delci, vteka v vakuumski prejemnik, iz katerega jo črpalka dovaja nazaj v vsedalec. Prednost recirkulacije vode je v tem, da se na ta način kljub finim trdnim delcem, ki lahko prehajajo skozi filter, izognemo onesnaženju vode, ki se iz vsedalca vrača k čistilcu plina. Vakuumski prejemnik loči filtrat od zraka, katerega izsesava vakuumska črpalka. Poseben kompresor dovaja zrak, ki pomaga odstraniti filtracijske pogače, v primeru, da imamo ploščati filter, pa v filtrirni kopeli drži trdne snovi v suspenziji.

Bobnast filter sestavlja vzdolžne sekcije, katerih vsaka tvori neodvisen filtrski element. Ko se sekcija giblje izpod nivoja tekočine, se tvori na tkanini filtra pogača. Ko se sekcija dviga iz brozge, se blato suši v vakuumu. V sekcijo spustimo komprimirani zrak, kadar se sekcija približa strgalu. Vsaka sekcija filtra je priključena na cev z avtomatičnim ventilom, ki omogoča formiranje pogače, sušenje in reverziranje vpihanja zraka v razne sekcije istočasno.

Kot filter služi bombažna tkanina, s katero je prevlečena perforirana sekcija bobna. V zadnjem času pa često uporabljajo razne sintetične tkanine in nylon. Ploščati filter sestoji iz okroglih plošč, na katerih so na sektorjih nameščene filtrirne tkanine (nylon, bombaž itd.). Pogače se odločijo s pomočjo skrejperja ali rollerja.

Ciščenje plavžnega plina v praksi

Kot primer si oglejmo čistilne naprave angleške železarne Appleby — Frodingham. Največji problem predstavlja hlajenje in mokro čiščenje plavžnega plina. Voda za hlajenje in čiščenje pride s plinom v neposreden stik v pralnem stolpu, dezintegratorju ali elektrofiltru.

Poraba vode znaša 4,651 na Nm^3 plina.

Suspendirane trdne snovi v odplaki varirajo do 400 do 2000 p. p. m., dosežejo pa tudi 4000 p. p. m. Obstojita dva cirkulacijska sistema. Prvi sistem tvorita dva Dorr vsedalca, vsak po 30 m premera. Kot koagulant dodajajo na izlivu vode v vsedalec kavsticiran klob (1,25 p. p. m.). V očiščeni vodi je še 20 do 35 p. p. m. suspenzije. Gošča oziroma blato s 25 utežnimi procenti trdnih snovi, transportirajo v vakuumskih železniških tankih v bajer.

Drugi sistem: Vodo očistijo v treh klarifikatorjih premera 30 m. Suspendirane trdne snovi je le 15 do 25 p. p. m. Pri čiščenju ne uporabljajo koagulantov. Blato črpajo v isti bajer kot iz prvega sistema.

Hladilna voda

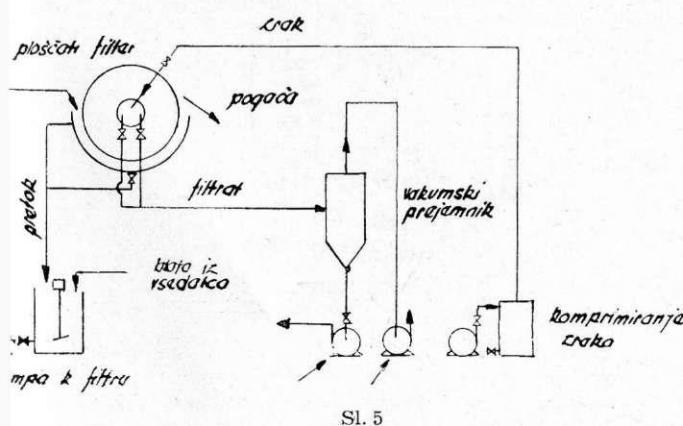
Hladilno vodo uporabimo najbolj gospodarsko pri tako imenovanem vročem hlajenju s tem, da jo uparjamamo in tako dobimo paro do 40 at. pritiska.

II. ODPLAKE IZ KOKSARN IN PLINSKIH GENERATORJEV

Te odplake vsebujejo fenole, tiocianate, tiosulfate in sulfide. Substance teh odplak zahtevajo velike količine kisika. Cianidi, amoniak, fenoli in sulfidi imajo močan toksičen učinek, fenoli pa poleg tega puščajo še duh in okus v klorirani vodi. Amoniak povečuje porabo klorja, ki ga potrebujemo za čiščenje vode. Koks z veliko količino kisika je nagnjen k tvorbi fenolov, ker zaradi visokih temperatur karbonizacije stremi k destrukciji. Visoke temperature povzročajo spremembo amoniaka v cianide, ki delujejo predvsem toksično. Količina odpadne amoniačne vode je odvisna od velikosti in vrste naprave in se giblje od 2250 litrov do 7000 litrov na uro.

Amoniačna voda koksarn ima običajno naslednjo sestavo (koncentracijo v mg/l):

prosti amoniak kot NH_3 — 200 mg/l
vezani amoniak kot NH_3 — 200 mg/l
monohidr. fenoli kot C_6H_5OH — 1250 mg/l
polihidr. fenoli kot $C_6H_4(OH)_2$ — 100 mg/l
tiocianat kot CNS — 200 mg/l



Sl. 5

tiosulfat kot S – 200 mg/l
 cianid kot CN – 5 mg/l
 klorid kot Cl – 3000 mg/l
 ferocianid kot CN – 5 mg/l
 4 urna permanganatna vrednost – 3000 mg/l

Bioološki postopek čiščenja fenolov ima še največ izgledov.

Postopki bioološke oksidacije koksarskih voda zahtevajo precej prostora. Najprej oksidirajo monohidr. fenole in tiosulfate skupno z delom polihidr. fenolov. Po odstranitvi tiosulfatov in večine fenolov pridejo na vrsto tiocianati in nato končno amoniak, ki oksidira v nitrite in nitrile. Ta zadnja stopnja oksidacije pa često ni zadostna v čistilnih napravah in amoniak gre z odplako nespremenjen. Ker hi pa amoniak zaradi svojega toksičnega učinka povzročil veliko škodo v ribjem svetu, ga moramo pred izpustom reducirati.

Defenolizacija je odvisna od lokalnih razmer. Absorpcijska sredstva benzén, ter itd., so v glavnem neekonomična za odplake z manj kot 2000 p. p. m fenola, kar je čest primer v koksarnah.

Absorpcija fenola v premogih

Metoda čiščenja fenolnih vod z absorpcijo v premogih je prezkušena kot praktična že v vrsti raznih objektov. visok odstotek fenolnih sestavin je absorbiran v površini finega premoga. V tem procesu se reducirajo fenolne sestavine od 1000 na 100 p. p. m. permanganatna vrednost (4 hr. acid. KMNO₄ pri 27°C) pa pada od 3500 na 180 p. p. m. Proses je odvisen od čistosti premoga, oziroma trdnosti; čim manjša je trdnost, tem boljša je absorpcija. Tako očiščene vode pa brez nadaljnega postopka še ne smemo izpuščati v reke.

Kemični postopek

S tem ravnanjem izločimo tiocianate in tiosulfate iz odplake z ionsko smočo, fenoli pa se absorbirajo v aktivnem oglju. Postopek je zelo drag, tako v izgradnji kot v pogonu, ker je treba ionsko smočo izmenjavati v rednih intervalih.

Oksidacija z ozonom

Tudi ta postopek oksidacije amoniačne vode je zelo drag in pride v poštev le v končnem procesu defenolizacije, ali pa pri prehodu vode skozi napravo za penjenje.

Značilnosti koksarskih odplak

Važnejši stranski produkti koksarn so plin, surovi benzoli ter amoniak. Ta nastopa kot amoniačev sulfat ali koncentrirana amoniačna voda. Sekundarni produkti so čisti benzen, toluen, motorni benzol itd., ki nastajajo pri rafinaciji surovega benzola.

Amoniačna voda nastaja pri hlajenju koksarskega plina. Pri procesih karboniziranja, ki potekajo pri visokih temperaturah in povzroče razpad vodne pare je značilno, da vsebuje voda manj polihidr. fenolov in manj monohidr. fenolov, kot pri procesih, ki potekajo pri nižjih temperaturah.

Ko se v nasičevalcu izloči amoniak iz koksarskega plina, se plin hlađi v stolpu, v katerem se razpršuje voda. Voda se ponovno vrača v hlađilni stolp in se seveda navzame amoniaka, H₂S, fenolov (C₆H₅OII) in cianidov (HCN). Cianidov je vedno več kot fenolov (290 p. p. m nasproti 220 p. p. m). Voda se spušča skozi filtre koksa, fiksni amoniak se veže na apneni mleko (2,5 ut %). Za ogrevanje služi nizkotlačna para.

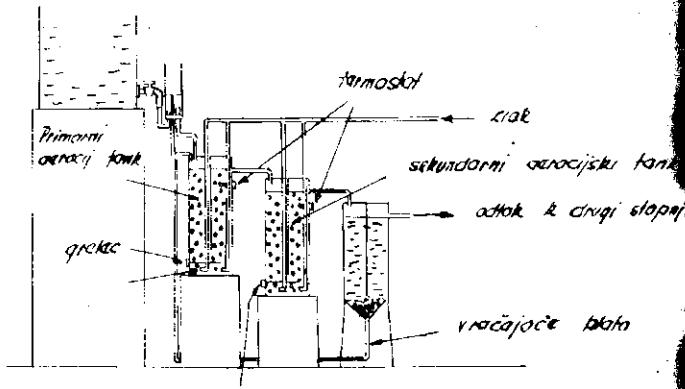
Bioološki postopek

Leta 1954 je bil razvit uspešen bioološki postopek s pomočjo bakterij in modificirane oblike uporabe aktivnega blata.

Napravo sestavljajo trije aeracijski tanki in vrsta sedimentacijskih bazenov. Aktivno blato se recirkulacijsko vrača iz sedimentacijskega bazena v čistilno napravo.

Eksperimentalno delo za napredok bioološkega čiščenja

Slika 6 nam kaže poskusno čistilno napravo, ki jo sestavlja:



Sl. 6

primarni aeracijski tank in sekundarni aeracijski tank.

Maksimalna koncentracija fenola, ki jo bakterije še prenesejo, je 1000 p. p. m. optimalna temperatura pa je okoli 40°C. Zrak, oziroma kisik, moramo dojavati zato, ker bi sicer bakterije porabljale kisik iz raztopine.

Čiščenje in uničevanje fenolnih vod

Škodljivost fenolov v rekah in potokih smo že naglasili. Letalna koncentracija fenola v vodi je podana s 33 mg/l hlapljivih in 9 mg/l nehlapljalivih fenolov.

(Hlapljivi fenoli: čisti fenol ali karbolna kislina, krezoł, ksilenol, timol, pirokatehin in naftol).

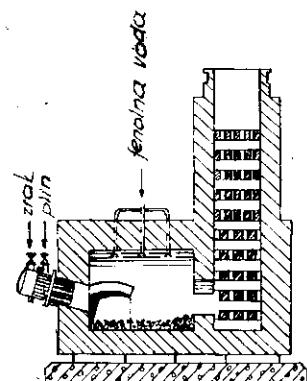
(Nehlapljivi fenoli: hidrokinon, rezcerin, pirogalol).

S parno destilacijo se hlapljivi fenoli koncentrirajo in dobimo karbolno kislino, preostali fenoli pa so v odpadni vodi še vedno preveč koncentrirani. Ekstrakcija fenola s kloriranjem je nerentabilna in defenolizacija vode z butilacetatom je združena z velikimi stroški. Tudi biokemični postopek oksidacije fenolov ne da najboljšega rezultata. Do sedaj se je za odstranjevanje fenola iz odpadnih vod pokazala kot najboljša metoda bakteriološkega razkravanja fenola po Magdeburgskem principu. Pri iskanju čim bolj gospodarskega načina odstranjevanja fenolnih voda so že-lezarne izvedle naslednje poskuse:

1. Absorpcija fenola v premogih
2. Razprševanje fenolne vode po haldì
3. Zgorevanje fenolov v kuričih parnih kotlov, vročih plinih od SM peči itd.

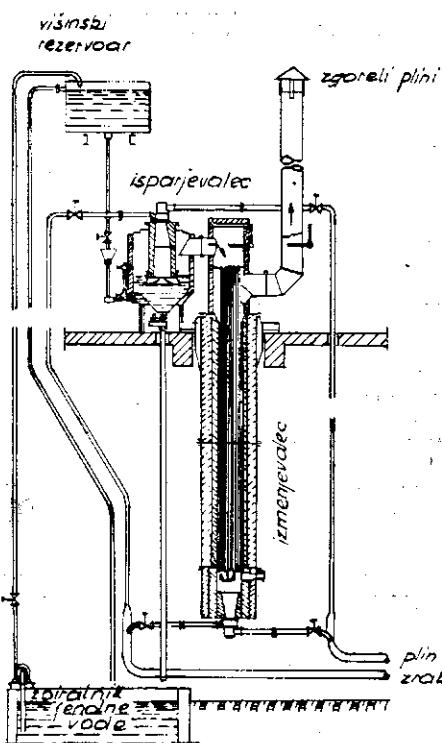
Uničevanje fenolne vode z zgorevanjem pa je pokazalo, da je učinkovito le pri čisto določenih pogojih:

Vibrizgavanje vode v dimne pline in podobno ima uspeh le pri temperaturah 900°C, pri katerih vparjeni fenoli zgorijo. Popolnoma uničimo fenole samo pri zgorevanju z velikim pribitkom zraka in temperature >800°C, kar pa je zaradi velike porabe toplotne (2000 kcal/l vode) neekonomičen način (slika 7).



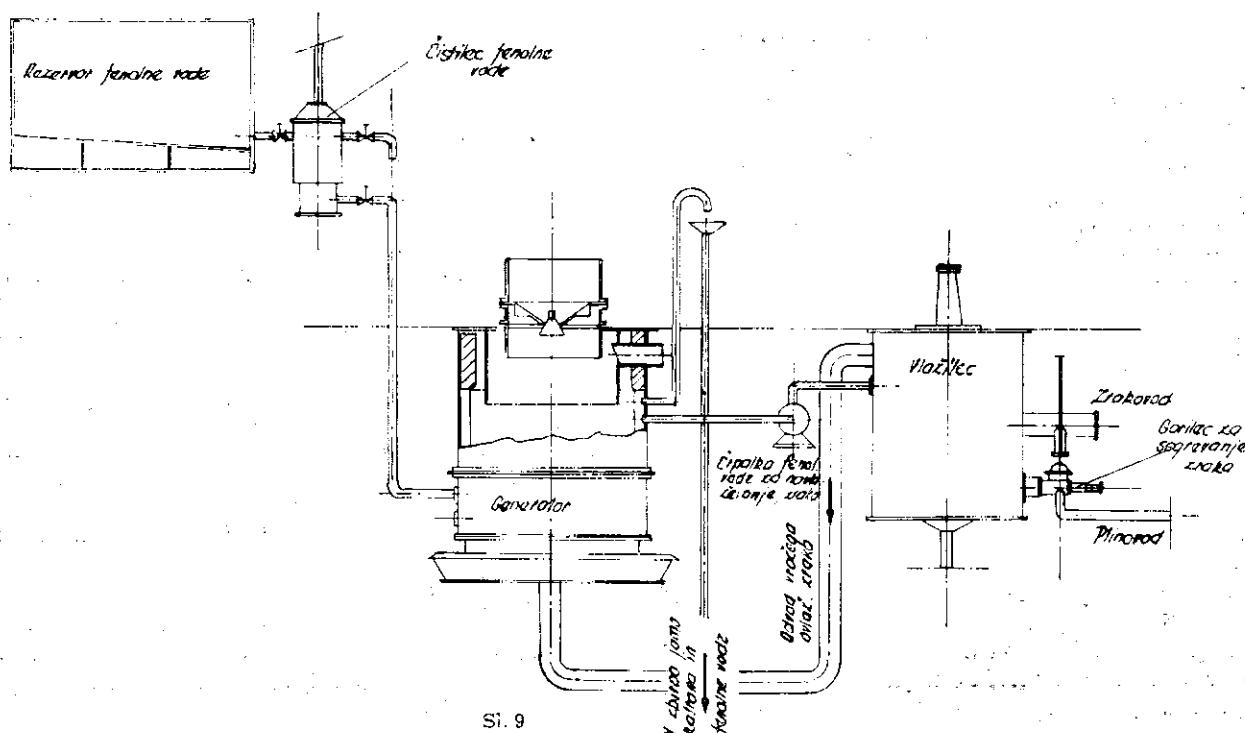
Sl. 7

Ekonomičen se je izkazal način uničevanja fenolnih voda, ki je prikazan na sliki 8:



Sl. 8

Fenolna voda doteča iz višinskega rezervoarja v izparjevalec, v katerem je v vodo potopljen gorilec, ki poskrbi za intenzivno izmenjavo topote med zgorelimi plini in fenolno vodo. Mešanica zgorelih plinov in fenolnih hlapov vstopa v topotni izmenjevalec, kjer se na poti navzdol ogreje na 620 do 650°C in v zgorevalnem prostoru fenoli nato takoj zgorijo v prisotnosti prostega kisika, ki se nahaja v zgorelih plinih. Potrebna topota pri tem načinu še vedno znaša 1000 kcal/l fenolne vode.



Sl. 9

III. LUŽINE IN KISLINE

Zelezarski obrati, kot so n. pr. valjarne in cevarne, pri svojem delu v lužilnicah in pocinkovalnicah uporabljajo precejšnje količine vode, ki se seveda navzemojo kislin in lužin. Kisline v odpadnih vodah sicer niso tako nevarne, kot n. pr. fenoli, ker že po nekaj 100 m kemično razpadajo, reagirajo s podlogo rečnega dna in oksidirajo. Skodljivo je pri tem le to, da se v vodi zmanjša količina prostega kisika in če pada ta pod 5 mg/l, se ribe umaknejo. Na kratki poti od izliva kislin in lužin v reke pa je seveda uničena vsa vodna flora in fauna.

Neutraliziranje kislin z raznimi apnenimi dodatki in aeracijo je v splošnem drag način. Tako n. pr. lahko odpadne vode iz lužilnic neutraliziramo z apnenim mlekom, kar pa povzroča nezaželeno tvorbo voluminoznega blata. Ekonomsko upravičenost regeneracije kisline s pridobivanjem zelenih galic pa je odvisna od trenutnega stanja na tržišču.

IV. ODPLAKE NAŠIH ŽELEZARN

Odplake razdelimo v tri vrste:

- odplake z mehanskimi primesmi,
- odplake s kislinami in alkalijami,
- odplake od plinskih generatorjev s fenoli.

Analize teh odplak so dale naslednje rezultate:

1. Vode z mehanskimi primesmi:

| | Jesenice mg/l | Štore mg/l | Vareš mg/l |
|----------------------|------------------|---------------|---------------|
| granulirana žlindra | 31 | 65 | 1400–2700 |
| prah plavžnega plina | 337 | 1200 | — |

2. Kisline in lužine

| | Jesenice mg/l | Štore mg/l | Vareš mg/l |
|------------|------------------|---------------|---------------|
| vsedek | 4495 | ? | ? |
| želedo | 3800 | ? | ? |
| sulfat ion | 2400 | ? | ? |

3. Generatorske vode

| | Jesenice mg/l | Štore mg/l | Vareš mg/l |
|-------------------------------|------------------|---------------|---------------|
| nehlapljivi fenoli | 12+9 | ? | 1135 |
| z vodno paro hlapljivi fenoli | 5+8 | 55 | 1455 |

Te vode so škodljive kljub razredčenju po izlivu v reke za ves vodni živelj. Količine vsedkov so mnogo previsoke, zlasti pri granulaciji žlindre. Delci, ki se vsedajo na dno rek, prekrijo velike površine in onemogočajo razvoj drobne favne in flore, plavajoči delci žlindre pa povzročajo pri ribah vnetje škrge.

Pri jesenški železarni je del nečistih voda v odpadni vodi procentualno majhen, je pa škodljiv za vodni živelj, ker se neenakomerno izpušča in tako povzroča momentne visoke koncentracije.

a) Čiščenje plavžnega plina v Železarni Jesenice

Plavžna bosta proizvajala preko 80.000 Nm³ plina na uro s cca 10 g prahu na Nm³, kar znaša dnevno 20 t prahu. Količina vode, ki jo potrebujemo za pranje plina, bo znašala cca 550 m³/h in pride torej na 1 m³ vode za izpiranje 1,45 kg prahu. Ta brozga iz vodnih čistilev bo z lastnim padcem vtekala v sedimentne bazene tipa »Dorr«, ki imata vsak 21 m premera.

Prvotno nečista voda, ki vteka v bazen s temperaturo 35°C in 1,5 g suspendiranega prahu na liter, se v vsej dolžini očisti na manj kot 0,1 g/l. Očiščena voda se nato vraca v obtok skozi čistilec plina, goščo pa bomo odvajali na hladno.

b) Kisline in lužnate odplake

Na Jesenicah imamo v odplakah kislino iz hladne vajarine, kislino iz cevarne in jeklovlekar ter alkalijske acelijenske naprave, na Javorniku pa kislino iz lužilnice in pocinkovalnice in delno tudi alkalijske.

V naši železarni rešujemo te probleme z regeneracijo žveplenc kislino, pri čemer pridobivamo zeleno galico. Izrabljeno lužino z 1-2% žveplene kislino, ki je nevratalizirana z apnenim mlekom, pa spuščamo v Savo samo v primeru defekta na regeneracijski napravi, oziroma v primeru čiščenja lužilnih kadi.

c) Fenolne vode

Ker so komercialno interesantni samo nižji fenoli (karbolna kislina), katerih pa je pri naših generatorskih napravah in mladih premogih procentualno zelo malo, pride v poštev le uničevanje fenolov. Naše železarne jih uničujejo na različne načine. Železarna Jesenice jih uničuje na ta način, da uporablja fenolne vode v sifonih generatorjev in v posodah Forter ventila pri SM pečeh, namesto običajne vode, kjer vsa fenolna voda izhlapi, oziroma izpari. Količina fenolnih voda v kondenzatu plinskih generatorjev, plinovodov in dezintegratorjev je precejšnja in zato je potrebno misliti na uničevanje v večjem obsegu, kot se to doseže na zgoraj omenjeni način.

Poskus uničevanja na način, kot ga prikazuje slika 9, ki je dal pri kratkotrajnem obratovanju kar dobre rezultate, smo žal morali prekiniti. V vlažilcu je zgorelo polovico fenolov, druga polovica vode pa se je uporabila v sifonih generatorjev in Forter ventilov. Ker pa zaradi prekratkega poskusa ni bila merjena količina goriva, potrebnega za uničevanje fenolne vode, so podatki o gospodarnosti naprave neznanvi.

Poskusi absorbcije fenolov v velenjskem lignitu še niso dali zadovoljivih rezultatov, dasiravno znaša absorbcija 50 kg fenola na tono lignita. Železarna Nikšič je reševala problem uničevanja fenolov tako, da jih je 50% zgorevala v parnih kotlih, 50% pa razprševala po hald. Kljub delnemu uspehom, ki smo jih dosegli pri čiščenju industrijskih odpadov, bo treba poskuse nadaljevati vse dotlej, dokler ne bodo odpadne vode, ki se izlivajo v našo reko in potoko, čiste vsaj v toliko, da ne bodo predstavljalne več resne nevarnosti za obstoj vodnega življa. Tudi naš zakon o zaščiti voda in uredba o ukrepih za zaščito kvalitetnih voda zahtevata nujno rešitev tega vprašanja.

Literatura:

Special Reports of The Iron and Steel Institute:
Air and Water Pollution in the Iron and Steel Industry
Techničar 2 (Gradjevinski priručnik)

Inž. Dolenc: Čiščenje odpadnih voda v LRS

Kavčič: Kratak opis sprava za čiščenje, koje je Železarna Jesenice več izradila ili jih predvidja, da se izgradi u bližnjo budučnost

Inž. Dermelj: Kratka opšta analiza odpadnih voda u železarama

Stahl und Eisen 1955/6: Neues Verfahren zur Vernichtung phenolhaltiger Gaswässer.

Ing. France Vilman

Projektiranje novih naprav

Moderna tehnika in njene zahteve so postavile tudi pred projektanta posebne naloge.

Današnja proizvodnja stremi k trem ciljem: kar največ, hitreje, inceneče. Na pravilnost proizvodnje vpliva mnogo faktorjev. Eden izmed zelo važnih je pravilno projektiranje. Kjer je konkurenca močna, je napačno projektirana industrija obsojena na propad. Tako n. pr. lahko en sam činitelj, notranji transport, če je neprimeren, znatno podraži izdelek.

Včasih niso projektirali celih novih tovarn enkrat, ampak so te zrastle iz manjših delavnic, topilnic itd. Pri povečanju obrata je delal v glavnem le vodja obrata. Vedel je, kakšne so povečane zahteve glede produkcije in kakšne nove stroje potrebuje. Približno je predvidel prostor in izračunal, koliko bi modernizacija ali povečanje stalo. Če je lastnik imel denar, so poiskali najcenejše gradbeno podjetje, ki je na predvideni prostor postavilo zgradbo po lastnih načrtih. Kaj malo so študirali tok materiala, transporta in energetske probleme, da o prijetnem in zdravem okolju in estetskem videzu sploh ne govorimo.

S časom so se zahteve glede produkcije zopet povečale in spet je bil obratni inženir tisti, ki je projektiral ozirajoč se samo na svoje stališče, najcenejši gradbenik pa je izvedel gradnjo. Nastali so razni prizidki in podaljški stavb in rastla je neorganjska celota. Mnogo današnjih velikih podjetij je grajnih na ta način. Njihov sestav in oblika sta tehnično nepravilna in neracionalna.

Danes pojmujeemo pod projektiranjem vnaprej temeljito premišljeno delo, ki se ozira na vse razvojne možnosti in upošteva skladnost vseh nalog.

V mnogih deželah gradijo danes na osnovi kreditov. Seveda zahteva tisti, ki kredit da, potrdilo oziroma dokaz, da bo gradnja pravilna in rentabilna. Tu je začetek takoj imenovane projektno študije ali predprojekta. Taka študija mora na primer obsegati:

1. raziskavo surovinske baze
2. raziskavo tržišča
3. izbiro kraja in njeno utemeljitev z ozirom na transportne možnosti, obliko terena, klimatične pogoje itd.

4. določitev zmogljivosti z ozirom na možnost prodaje in zaloge
5. odločitev glede tehnološkega procesa
6. izbira strojnega parka
7. potreba delovne sile
8. rešitev problema dovoda energije (vodne, električne) in študija o rentabilnosti lastne oskrbe z energijo
9. analiza stroškov investicije
10. kalkulacija lastne cene proizvoda in kalkulacija dobička
11. vpliv na sorodne industrije in industrijo, ki bo prevzela eventualno predelavo proizvoda

Kot vidimo, je že projektantna študija tako obsežna, da je nemogoče misliti na delo enega samega človeka, ampak je treba pritegniti ustrezne strokovnjake s področja geologije, gradbeništva, strojništva, elektrotehnike, arhitekture in trgovine. En sam človek vseh teh panog nikakor ne more obvladati in je zato treba sestaviti projektantsko skupino ali kot Nemci imenujejo »Planungsteam«.

Ko je projekt sprejet, se začne podrobna obdelava, ki obsega n. pr.

1. Projekte posameznih obratov. Pri tem ima odločilno besedo tehnolog, to je človek iz obrata, ki določi tudi tok materiala.
2. Projekte naprav. Projektant pri tem uporablja izkušnje specializiranih firm, dobaviteljic naprav. Sam se ne spušča v podrobnosti naprav, ampak to prepušča firmi.
3. Gradbene načrte, ki upoštevajo vse zahteve in moderne, cenene načine gradnje.
4. Projektiranje pisarniških in stranskih prostorov. Pri tem imajo poleg gradbenikov važno besedo tudi arhitekti, ki dajo lice objektu.
5. Projekt transportnih priključkov (tirov, cest, vodnih poti) itd.
6. Projektiranje omrežja za elektriko, vodo, pline ter kanalizacije.
7. Sestavo razpisa za gradnjo. Razpis mora biti od strokovnjakov točno izdelan in zahteve jasno postavljene.
8. Pregled in oceno ponudb.

Poleg projektiranja je za izvedbo potrebno še vodstvo gradnje (pri nas »kapitalna izgradnja«). To vodstvo operative posreduje med investorjem, gradbiščem in izvajalcem. Posamezne odseke gradnje morajo nadzorovati in vskladiti ustrezni visoko-kvalificirani strokovnjaki s prakso. — Po končani gradnji sledi obračun in prevzem.

Tudi tu imajo odločilno vlogo omenjeni organi.

Zapadne dežele, posebno ZDA, so prešle na še bolj izpopolnjeni način, kjer specializirane firme prevzemajo vse od A do Ž in izročijo investorju ključe popolnoma dovršene in preizkušene tovarne. Ta način je znan pod imenom »Turn — Key — Job«,

to je, obrniti je treba samo ključ in vse steče. Tudi Nemčija je za reševanje velikih nalog začela uvajati ta način.

Pri tem načinu so se seveda pojavili novi problemi in nove zahteve, kako najbolj racionalno izkoristiti znanje strokovnjakov.

Da bi bil projekt res pravilen in organsko poln, je potrebno imeti možnost pravočasnega koordiniranja vseh elementov. Nastal je tako imenovan »Lay — out« sistem, ki dovoljuje pri projektiranju spremembe in dopolnitve v okviru predprojekta, in to brez komplikacij in težav. Pri risanju na risalni deski, je namreč težje sprememnati in razlagati idejo širšemu krogu ter istočasno dopuščati uveljavljanje predlogov diskutantov. Zato so izdelali posebne velike mize s karirano osnovo, ki nanjo lepimo papirnate konture strojev, naprav in zgradb. Figure se dajo zlahka odstraniti in preložiti drugam. Vsi navzoči dobro vidijo projekt in lahko uveljavljajo svoje predloge za spremembe, ki so zopet vsem vidne. Odpade zamudno risarsko delo in dajanje instrukcij risarjem.

Obratni inženirji, strojniki in elektro inženirji, arhitekti in dobavitelji lahko torej uveljavljajo svoje zahteve. Skupno izberejo najugodnejše smeri, skratka najdojo najboljšo rešitev na hiter in lahek način.

Rekli smo že, da je osnova projektiranja tehnološki proces tiste tovarne. Pri tem igra važno vlogo tok materiala. Tudi temu določijo optimum s pomočjo »Lay — out« načina. — Pri tem sodelujejo v glavnem tehnologi in obratni inženirji.

V Nemčiji so izdelali magnetni Lay — out sistem. Miza je namreč magnetna in figure izrežajo iz magnetno sposobnih papirnatih folij. Postavljajo in prestavljajo jih poljubno, še bolje kot pri ameriški izvedbi z lepilom. Mizo po končani razpravi oziroma projektiranju razstavijo v plošče izmer 1 m^2 in jih fotografirajo. Fotografije zopet sestavijo po principu fotomontaže in dobe poljubno velikost projekta.

Pri tem načinu lahko strokovnjaki vseh prizadetih panog hitro opazijo napake v projektu.

Pri projektiranju naprav, ki so grajene v višino (parni kotli s parovodi, kemična industrija, rafinerije itd.), se poslužujejo trodimenzionalnega sistema.

Izdelajo prostorski model celote naprave v primerenem merilu. Na takem modelu so vsi važni deli točno izdelani in postavljeni na določeno mesto. Tako na primer razni cevni vodi, ki se prepletajo z nosilnimi elementi, stebri in podobno. Izdelani so n. pr. tudi vsi dohodi, podesti in transporterji, tako da je eventualno neskladnost in sovpadanje zlahka možno opaziti in popraviti. Model (maketa) sicer nekaj stane, vendar kljub temu prihranijo na času in denarju, ker so napake izključene.

Vsi ti sistemi so vezani na sodelovanje vseh prizadetih in to je osnovna prednost, kajti brez tega je nemogoče projektirati organsko harmonično celoto.

SHEMA POTEKA DEL PRI PROJEKTIRANJU IN GRADNJI NOVEGA OBJEKTA

