

INSTITUTUL POLITEHNIC " TRAIAN VUIA " TIMIȘOARA
FACULTATEA DE TEHNOLOGIE CHIMICA

Ing. VERONICA GITYE

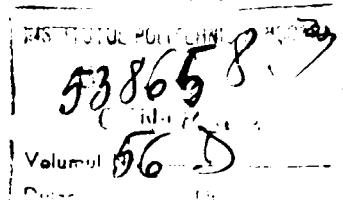
CONTRIBUTII LA IMBUNATATIREA FUNCTIONARII
UNEI STATII ORASENESTI PENTRU EPURAREA BIOLOGICA
A APELOR REZIDUALE MENAJERE SI INDUSTRIALE

TEZA DE DOCTORAT

BIBLIOTeca CENTRALă
UNIVERSITATEA "POLITEHNICA"
TIMIȘOARA

CONDUCATOR STIINTIFIC:
Prof. Dr. Ing. VASILE COCHECI

- 1 9 8 8 -



Autocarea își exprimă pe această cale adîncă sa recunoște și gratitudine față de Prof.dr.ing.Vasile Cechești, conducătorul științific al prezentei teze de doctorat, pentru neobosită și valoarea sa muncă de îndrumare.

De asemenea, autocarea mulțumește în mod sincer colegilor de la Stația de epurare Oradea, colectivului de cadre didactice și cercetători de la disciplina Bazile Tehnologiei Chimice și ICPNAR-Filiala Timișoara, precum și colectivului de Biomasă Vegetală din cadrul Institutului de Științe Biologice București, pentru sprijinul acordat la elaborarea tezei.

C U P R I N S

| | <u>Pagina</u> |
|--|---------------|
| INTRODUCERE | 1 |
| I. MASURI GENERALE PRIVIND EVACUAREA DE APE UZATE IN R.S.R. | 4 |
| I.1. Legislația în domeniul protecției calității apelor. | 4 |
| I.2. Sinteză a unei reglementări privind limitele con- titutive și calitative ale efluenților indus- triali la evacuare în canalizarea publică. | 5 |
| I.3. Contribuții la stabilirea unei măsuri legale privind reducerea gradului de poluare indus- trială în apele uzate arăgănești. | 6 |
| I.3.1. Calculul coeficienților diferențiali în ceea ce dăpătării debitului, a susținătorilor, a substan- țelor organice și a poluătorilor industriali teriei. | 7 |
| II. TEHNOLOGII UTILIZATE PENTRU EPURAREA BIOLOGICA A APELOR REZIDUALE MENAJERE SI INDUSTRIALE. | 15 |
| II.1. Apele uzate arăgănești . | 15 |
| II.2. Caracteristicile fizice - chimice ale apelor uzate arăgănești . | 15 |
| II.3. Epurarea în comun a apelor uzate industriale cu cele menajere . | 20 |
| II.4. Avantajele epurării în comun a apelor rezida- uale menajere și industriale. | 21 |
| II.5. Epurarea biologică a apelor uzate arăgănești. | 22 |
| II.6. Prezentarea obiectivelor tehnologice ale sta- ției studiate în situația prezentă și de per- spectivă. | 27 |
| III. SPADIUL ACTUAL AL TEHNICII INSTALATIILOR DE EPURARE IN COMUN. | 32 |
| III.1. Performanțele de epurare ale stației cerceta- te pe o perioadă de 5 ani. Parametrii calita- tivi și specii stânți după epurare. | 32 |
| III.2. Apertul stației arăgănești la gradul de polu- are a rîului receptor . | 42 |
| III.3. Rendamente de epurare stimate pentru diferite regimuri de funcționare și la diferite încir- cări ale apelor uzate sesizate în stație. | 43 |

| | | |
|--------------|---|-----------|
| IV. | CARACTERUL APELOR UZATE ORASENESTI SPECIFI- CE STATIEI STUDIATE . | 46 |
| IV.1. | Natura și proveniența poluătorilor industriali evacuați în rețeaua de canalizare. | 46 |
| IV.2. | Prezentarea comparațivă a zonelor din oraș care prezintă poluare cu caracter predominant industrial. | 48 |
| IV.3. | Efectul cantitativ și calitativ al apelor uzate industriale asupra gradului de poluare al apelor orășenești specifice stației stu- diante. | 51 |
| IV.4. | Meajunseuri cauzate de apele uzate industria- le, insuficient sau neșperate . | 52 |
| V. | INFLUENȚA APELOR UZATE INDUSTRIALE ASUPRA TRAPTEI DE EPURARE MECANICA A UNEI STATII ORASENESTI. | 66 |
| VI. | INFLUENȚA APELOR UZATE INDUSTRIALE ASUPRA FUNCTIONARII TRAPTEI DE EPURARE BIOLOGICA A UNEI STATII ORASENESTI. | 69 |
| VI.1. | Peculiarii care influențează degradabilitatea biologică a substanțelor organice, conținute în apele uzate orășenești. | 69 |
| VI.2. | Sarcini fixe și de dispersie a substanțelor organice conținute în apele uzate indus- triale. | 69 |
| VI.3. | Influența dispersiei particulelor substan- țelor organice, conținute în apele uzate in- dustriale, asupra operației biologice. | 71 |
| VI.4. | Influența compoziției chimice a substanțelor organice, existente în apele uzate industria- le, asupra degradabilității biologice. | 73 |
| VI.5. | Compoziții critici conținută în apele uz- ate industriale. | 75 |
| VI.6. | Medal de acționare a substanțelor toxice, din apele uzate industriale, asupra bacte- riilor nămolului activ. | 75 |

| | | |
|--------|--|-----|
| VI.7. | Efectul pH-ului apelor uzate industriale asupra proceselor biologice de epurare. | 76 |
| VI.8. | Adaptabilitatea nămolului activ la efluenții industriali . | 77 |
| VI.9. | Influența apelor reziduale industriale, asupra procesului de nitrificare în trepte biologică de epurare. | 78 |
| VI.10. | Contribuții la determinarea influenței apelor uzate industriale asupra proceselor biologice de epurare . | 79 |
| | - Influența poluentilor industriali specifici, asupra valerii absolute și a cineticii de degradare a substanțelor organice exprimate în CBO-5. | 79 |
| | - Determinări de tratabilitate în comun a diferitelor categorii de ape uzate industriale cu menajere . | 84 |
| | - Determinarea concentrației maxim admisibile de feruți din influentul stației. | 123 |
| VII. | INFLUENȚA APELOR UZATE INDUSTRIALE ASUPRA PROCESELOR DE FERMENTARE ANAEROBĂ A HAMOLURILOR . | 126 |
| VII.1. | Acumularea substanțelor toxice de proveniență industrială - ioni de metale grele în nămolurile de pe fluxul tehnologic al stației cercetărie. | 128 |
| VII.2. | Contribuții la determinarea influenței ionilor metalici toxici, preveniți din apele uzate industriale,asupra reducerii sensibilității enzimatică a nămolurilor expuse proceselor de fermentare anaerobă. | 131 |
| VIII. | CONTRIBUȚII LA INHUMATAREA FUNCȚIONARII STĂTIELI, PRIN DETERMINAREA SI CORRELAREA PARAMETRILOR TEHNOLOGICI DE FUNCȚIONARE A TREPTEI BIOLOGICE . | 145 |

| | | |
|-------|--|-----|
| IX. | DETERMINAREA PRINCIPALILOR PARAMETRILOR CINETICI - CONSTATE ALE MODELELOR MATEMATICE - IN DIFERITE REGIMURI DE FUNCTIONARE A TREPTII BIOLOGICE. | 151 |
| X. | CONTRIBUTII LA ÎMBUNATATIREA PARAMETRILOR CALITATIVI PENTRU EFLUENTUL STĂTII DE EPURARE . | 166 |
| X.1. | Cercetări privind reducerea concentrației compușilor cu fier din apele reziduale orăgenegti epurate biologic. | 166 |
| X.2. | Epararea finală bieselor și apelor uzate în vederea finisării calității efluentului unei stații orăgenegti . | 173 |
| XI. | VALORIZAREA UNOR PRODUSI SECUNDARI OBTINUTI IN URMA PROCESELOR DE EPURARE. | 180 |
| XI.1. | Verificarea biomasei obținute . | 180 |
| XI.2. | Contribuții la verificarea superioară a biegeschului predus în stație cercetată. | 181 |
| XII. | NECESSITATEA CONTROLULUI CONTINUU AL CALITATII APELOR UZATE INDUSTRIALE SI ORASENESTI . CONTRIBUȚII LA ÎMBUNATATIREA UNOR METODE ANALITICE DE LABORATOR. | 187 |
| | CONCLUZII. | 188 |
| | BIBLIOGRAFIE | 194 |

INTRODUCERE

Una dintre cele mai desbătute probleme ale omenirii este astăzi, fără îndoială, protecția mediului înconjurător. Dintre-o problemă minoră nu cu mult timp în urmă, ea reușește în prezent să polarizeze atenția întregii omeniri, devenind una din problemele vitale ale existenței noastre, o remură a științei cu caracter interdisciplinar, care întrunește specialiști din cele mai diverse activități.

Vorbind despre mediul înconjurător, ne referim la biosferă, acest înveliș stătă de subțire, și căruia grosime nu atinge cu o sutime din raza Pământului. Biosferă conține toate organismele vii și constituie mediul fizic al interacțiunii lor. Ecologia este știință, care după Barry Commoner¹ studiază interrelația dintre organismele vii, precum și procesele, care legă aceste organisme de mediul lor fizico-chimic (1). Aceste interacțiuni complexe și reciproce formează echilibrul biologic sau ecologic, acestață balanță în permanentă oscilație, care trebuie să compenseze fără înțețare, variațiile uneia sau mai multor din componente ale sale. Amplitudinea acestei balanțări și ale variației care le provoacă nu trebuie însă să depășească anumite limite, care caracterizează și mențin echilibrul ecologic (1).

Distrugerea echilibrelor naturale, datorită prezenței fenomenului de poluare, poate fi extrem de periculoasă, în sensul că în mediul înconjurător se pot petrece transformări brusă, față de care nu există posibilități imediate de adaptare și care atrag după sine transformări cu sensuri neprevăzute și în cele mai multe cazuri nefavorabile omului (2).

Cauza principală a actualiei crize a calității mediului o constituie faptul că exploatăm cantități prea mari de materii prime, din care în procesele industriale sintetizăm substanțe noi, pe care împreună cu produsele auxiliare, intermediare ale fabricării acestora le reintroducem în natură. Această lucru duce la acumularea unor substanțe vătămoase, poluante, biorezistente, care nu se mai pot reintegra în sistemul ecologic al plantelor noastre, spre deosebire de produsele naturale unde nu se sintetizează nici o substanță organică, pe care natura ulterior nu ar putea degradă-o determinând astfel o evoluție cielnică (3).

Ritmurile înalte ale industrializării implică o creștere în același ritm a producției de poluanți. Aceasta înseamnă posibilități mărite de deteriorare a mediului ambient și impune deci adaptarea unor măsuri de protecție adecvate și în primul rând a unor măsuri preventive.

Desefectarea calității mediului stinge într-un mod complex toate sectoarele biosferei : aerul, apa și solul. Apa reprezintă, fără îndoială un element de bază al mediului inconjurător, deoarece conține și poluanții ajunși în sol și aer și se poate considera " ultimul receptor " al tuturor activităților generatoare de substanțe poluante .

Pentru acest motiv, protecția calității apelor este în prezent dimensiuni majore, fiind pe primul plan în problematicele spirării mediului inconjurător de poluare .

Din acest punct de vedere, epurarea apelor uzate, ca cel mai eficient mijloc actual de curățire a apelor uzate, - care urmărește să fie reintegrate în resursele naturale de apă ca mediu receptor, - constituie o activitate de bază în protecția mediului inconjurător (4).

Măsurile de protecție calității apelor în țara noastră au lăsat amprentă și dată cu creșterea ritmului de industrializare socialistă, de dezvoltare a agriculturii și de extindere a localităților și a hotărîrilor hidroedilitare ale acestora, începînd în special după 1965.

Cu urmare a măsurilor luate, numărul instalațiilor de epurare în funcțiune - mijlocul principal de protecție calității apelor - , a crescut de la cca. 450 în 1960 la cca. 1000 în 1965 și la peste 3500 în prezent . În același perioadă investițiile integral alocate de stat pentru instalații de epurare au crescut de la cîteva zeci de milioane lei în 1960 la cca. 170 milioane lei în 1965 și peste 900 milioane lei în prezent (5).

Studiile anuale efectuate pe bazină hidrografice și la sursele de apă uzată evacuate în emisăr, indică un debit de ape uzate evacuate, de peste 10 miliarde m³/an. Cantitățile de materii în suspensie evacuate cu apele uzate s-au evaluat la cca. 20.000 t/mi s.a.

Instalațiile de epurare existente realizează un rezultat global apreciabil de reducere a substanțelor poluante evacuate în riuri . Ele rețin sau distrug cca. 83 % din suspensiile conținute în apele uzate cca. 30 % din încărcarea organică, exprimată în CBO - 5, cca. 75 % din cantitățile de reziduri petro-

licre și grăsimi, precum și cantități importante de plumb, erom, zinc, cupru și alte substanțe nocive (5).

Cu toate acestea, datorită urbanizării și industrializării într-un ritm din ce în ce mai accelerat, cele mai importante elemente poluante, respectiv apele uzate și nămolurile orașenești și industriale sunt în continuă creștere, atât în raport cantitativ cât și din punct de vedere al gradului de nocivitate.

Pentru a aduce o contribuție la protecția mediului în domeniul epurării apelor uzate, în prezenta teză am urmărit găsirea unor soluții privind îmbunătățirea funcționării unei stații orașenești de epurare biologică a apelor reziduale menajere și industriale, atât prin cercetări de laborator privind studiul unor parametrii cinetici în diferite regimuri de funcționare, cât și prin corelație parametrilor tehnologici de pe fluxul stației de epurare, respectiv contribuții proprii la îmbunătățirea calității efluentului evacuat în emisar.

I. MASURI GENERALE PRIVIND EVACUAREA DE
APE UZATE IN R.S.R.

I. 1. Legislația în domeniul protecției calității apelor.

In vederea protecției apelor ca factor natural și mediului înconjurător, ca element de bază pentru viață și desfășurarea activităților social-economice, statul nostru promovează o politică consecventă de reducere a efectelor dăunătoare generate de industrializarea și urbanizarea fără precedent a țării, asigurind condiții de viață corespunzătoare poporului nostru, atât în prezent cât și în viitor. Una din orientările indicate în vederea protecției calității apelor este "adoptarea de tehnologii nepoluante și echiparea proceselor de protecție generatoare de poluanti cu instalații împotriva poluării" (6).

Că o dovedă eloventă a justiției politicii partidului în acest domeniu, sunt reglementările continute în Legea protecției mediului înconjurător 9/73 și Legea apelor 8/74, care prevăd obligativitatea tuturor organelor centrale și locale și unităților subordonate acestora, de a adopta tehnologii care să producă ape uzuale în cantități căt mai mici și căt mai puțin nocive, și de a recupera degeurile valorificabile și substanțele utile din apele uzate, precum și de a asigura realizarea, întreținerea și exploatarea stațiilor și instalațiilor de epurare la capacitate și de a integra epurarea apelor în procesele de producție, în care indicii de calitate a apei constituie indicatori de plan.

Metodologia și obligativitatea introducerii și urmăririi realizării indicatorilor de calitate și apelor uzate, ca indicatori de plan pentru toate unitățile sociale, care evacuează ape uzate în receptori naturali, este concretizată în prevederile Ordinului C.N.A. 154/79, elaborat pe baza Decretului 414 al C.S., pentru stabilirea valorilor limită admisibile ale principalelor substanțe poluante din apele uzate înainte de evacuarea acestora în sursele de apă receptoare.

Pentru satisfacerea întru totul a celor prevăzute în legislație în vigoare, este necesar, ca la întreaga activitate de protecție a calității apelor în țara noastră - proces integrat organizat în activitățea de dezvoltare economică și socială a țării, care

se desfășoară pe baza planului național unic -, să contribuie totuște sectoarele vieții economice și sociale, care folosesc ape și prin această folosire își modifică însoțirile, caracteristicile de calitate naturale, făcând și să pară riscul poluării (7).

I.2. Sinteză unor reglementări privind limitele cantitative și calitative ale efluentilor industrieli la evacuarea în canalizarea publică .

Pe lîngă condițiile impuse apelor uzate, pentru descărcarea în emisar, legislația în vigoare stabilește și obligativitățile de desărcere în rețelele de canalizare, astfel că prin conținutul și cantitatea lor să nu degradeze construcțiile și instalațiile acestor rețele, să nu provoce prejudicii igienei și sănătății publice, sau personalului de exploatare și să nu impiedice procesele de epurare sau să reducă capacitatea stațiilor de epurare (6) .

Aceste condiții sunt stipulate în Normativul C 9c/83 " privind condițiile de desărcere a apelor uzate în rețelele de canalizare a centrului populației " și se aplică apelor uzate definite prin STAS 1846/75, cu excepție apelor uzate menajere. Condițiile de calitate se referă la măsurările de control, care este ultimul etapă al canalizării interioare a folosinței (abonatului), sau incintei canalizate, înainte de debucarea în rețea de canalizare a centrului populat .

Controlul continuu al calității apelor uzate evacuate de la unitățile industriale în canalizarea publică se impune ca o necesitate, aceste ape preluându-se împreună cu celelalte, categorii de ape uzate, în stațiile finale orăgenegăti de epurare, influențând într-o măsură însemnată rendamentul de funcționare ale acestora .

In baza prevederilor Normativului C 9c/83, acceptarea desărcării unor ape uzate, care depășesc limitele admisibile " nu exclude obligativitatea folosinței (abonatului) în ceea ce privește participarea la cheltuielile desurgență din finanțarea suplimentară a rețelei de canalizare și a stației de epurare ".

I.3. Contributii la stabilirea unor măsuri legale privind reducerea gradului de poluare industrială în apele uzate orăgenesti.

In scopul impulsiorii industriei, generatoare de ape uzate intens poluate, care deversesează în canalizarea orăgenestă, de căci exploata la parametri optimi stațiile de preepurare existente și de căci construi stații, acolo unde nu există, s-a propus introducerea unui tarif diferențiat pentru întreprinderi, care să țină cont de gradul de încărcare al apelor uzate evacuate.

Aceste tarife diferențiate se introduc și în scopul reducerii cheltuielilor suplimentare (energetice, materiale) a stației orăgenesti de epurare, cheltuieli efectuate în vederea reținerii unor cantități de impurități ridicate, - mai mari decât cele prevăzute în Normativul C 9c/83.

Tariful diferențiat se calculează prin aplicarea unor coeficienți diferențiați asupra tarifului real de 0,738 lei/m³ apă uzată evacuate, în cazul depășirii debitului, suspensiilor totale, încărcării organice, ionilor de metale grele, eisaurilor, sulfurilor, substanțelor extremitabile și fenolilor.

În cazul debitului, s-a luat în considerare necesarul de energie electrică suplimentară, consumată la pomparea apelor uzate trecute prin stație finală de epurare. Consumurile sunt defalcate pe perioade de vîrf și perioade normale, și sunt luate în considerare și diferențele de taxe de energie electrică. Au rezultat coeficienți cuprinși între 1,00 - 1,045.

La parametrul suspensiilor totale, calculele sunt făcute, luându-se în considerare cheltuielile suplimentare de energie electrică consumată prin pomparea excedentului de nămol, rezultat în urma decantării suspensiilor totale. Coeficienții determinați sunt făcă 1,00 - 1,099.

Încărcarea organică suplimentară, exprimată în COO-Qr sau CBO-5, se îndepărtează printr-un consum suplimentar de oxigen transferat în apă de către aeratoarele mecanice. În condițiile stației de epurare alese, pentru realizarea rendamentului cerut se necesită un consum de 1,4 kg oxigen la un kg poluant organic. Aeratoarele uzuale, ale stației de epurare cu un consum specific de 0,733 KWh/kg O₂, rezultând astfel un consum de energie electrică de 1,026 KWh/kg poluant. Coeficienții determinați: 1,00 - 1,147 pentru COO-Qr și 1,00 - 1,123 pentru CBO-5.

În cazul poluentelor, inhibitori și proceselor de

epurare, s-a luat în considerare reducerea gradului de epurare cu mărimea activă a substanțelor organice exprimate în CBO-5, determinate experimental în laboratorul propriu. Au rezultat coeficienți cuprinși între 1,00 - 1,619.

Poluantul fecal, caracteristic unei întreprinderi cu profil chimie, are un CCO-Cr echivalent de 3,332, pe baza căruia s-a calculat consumul de energie suplimentară. Coeficienții rezultați au fost: 1,00 - 1,029 .

În cazul depășirii concomitente a mai multor parametrii, coeficienții se sumulează. În cazul încărcării organice se va lua în considerare un singur parametru .

I.3.1. Calculul coeficientilor diferențiali, în cazul depășirii debitului, a suspensilor, a substanțelor organice și a poluanților industriali toxici.

I.3.1.1. Debitul

$$Q \text{ admisibil} = 1450 \text{ l/s} = 125280 \text{ m}^3/\text{zi}$$

$$\text{Consum specific de putere pentru pompele de spă desecata} = 110 \text{ KWh/} \\ 3600 \text{ m}^3/\text{h} = 0,0306 \text{ KWh/m}^3$$

$$- \text{Consum energie electrică la } Q \text{ admisibil} = 125280 \times 0,0306 = 3834 \text{ KWh/zi}$$

$$\text{Consum energie electrică în ore de vîrf} = 3834 \times 0,2 = 767 \text{ KWh/zi}$$

$$\text{Consum energie electrică în ore normale} = 3834 \times 0,8 = 3067 \text{ KWh/zi}$$

$$\text{Puterea absorbită} = 3834 : 24 = 159 \text{ KW ; Coeficient} = 1,00$$

Consum energie electrică la depășiri

$$- \text{depășire cu } 500 \text{ m}^3/\text{zi ; } Q \text{ total} = 125780 \text{ m}^3/\text{zi}$$

$$\text{Consum energie electrică } 125780 \times 0,0306 = 3849 \text{ KWh/zi}$$

$$\text{Consum ore vîrf} = 770 \text{ KWh/zi ; Consum ore normale} = 3091 \text{ KWh/zi}$$

$$\text{Putere normală } 159 \text{ KW ; Putere suplimentară } 1 \text{ KW .}$$

$$\text{Tarif ore normale } 1920 \text{ lei/zi ; Tarif la } 500 \text{ m}^3 \text{ depășiri } 1932 \text{ lei/zi}$$

Coeficient 1,006

$$- \text{depășire cu } 1000 \text{ m}^3/\text{zi ; } Q \text{ total } 126280 \text{ m}^3/\text{zi}$$

$$\text{Consum energie electrică } 126280 \times 0,0306 = 3864 \text{ KWh/zi}$$

$$\text{Consum ore vîrf } 773 \text{ KWh/zi ; Consum ore normale } 3091 \text{ KWh/zi}$$

$$\text{Putere normală } 159 \text{ KW ; Putere suplimentară } 2 \text{ KW}$$

$$\text{Tarif la } 1000 \text{ m}^3 \text{ depășiri } 1945 \text{ lei/zi ; Coeficient } 1,013$$

$$- \text{depășire cu } 1500 \text{ m}^3/\text{zi ; } Q \text{ total } 126780 \text{ m}^3/\text{zi}$$

Consum energie electrică 126780 x 0,0306 = 3879 KWh/zi

Consum ore vîrf 776/MWh/zi ; Consum ore normale 3103 MWh/zi

Putere normală 150 KW, putere suplimentară 3 KW

Tarif la 1500 me depășire 1957 lei/zi, coeficient 1,019

- depășire cu 2000 me/zi; Q total 127280 me/zi

Consum energie electrică 127280 x 0,0306 = 3895 KWh/zi

Consum ore vîrf 779 KWh/zi, consum ore normale 3116 KWh/zi

Putere normală 159 KW, putere suplimentară 4 KW

Tarif la 3000 me depășiri 1968 lei/zi, coeficient 1,025

- depășire cu 2500 me/zi metodologia de calcul ca mai sus,coeficient = 1,0031

- depășire cu 3000 me/zi , coeficient = 1,045

1.3.1.2. Suspensii totale

Q admisibil mămol = 125,280 me/zi x 0,300 kg/me x 0,85 (rendament)

= 31.946 kg/zi mămol uscat = 3194 me/zi

Energie electrică pentru pompare Q = 180 me/h ,N= 45 KW

Energie electrică consumată 17,7 h x 45 = 800 KWh/zi

Energie ore vîrf 100 KWh/zi ;energie ore normale 700 KWh/zi

Putere normală 33,33 KW; Tarif la cantități admisibile 372 lei/zi

- depășire cu 500 kg/zi; Cantitatea totală de mămol 3245 me/zi

Energie electrică consumată 811 KWh/zi

Energie ore vîrf 101 KWh/zi; energie ore normale 710 KWh/zi

Putere normală 33,33 KW ; putere suplimentară 0,47 KW

Tarif la depășire 500 kg/zi 379 lei/zi; coeficient 1,019

- depășire cu 1000 kg/zi; Cantitatea totală de mămol 3295 me/zi

Energie electrică consumată 823 KWh/zi

Energie electrică ore vîrf 103 KWh/zi ;energie ore normale 720 KWh/zi

Putere normală 33,33 KW ;putere suplimentară 1 KW

Tarif de deoagire cu 1000 kg/zi 386 lei/zi;coeficient 1,038

- depășire cu 1500 kg/zi; Cantitatea totală de mămol 3345 me/zi

Energie electrică consumată 838 KWh/zi

Energie normală 733 KWh/zi; energie ore vîrf 105 KWh/zi

Putere normală 33,33 KW ; putere suplimentară 1,69 KW

Tarif de depășire cu 1500 kg/zi 394 lei/zi;coeficient 1,053

- depășire cu 2000 kg/zi; Cantitatea totală de mămol 3395 me/zi

Energie electrică consumată 849 KWh/zi

Energie normală 743 KWh/zi; energie vîrf 106 KWh/zi

Putere normală 33,33 KW ;putere suplimentară 2 KW

Tarif de depășire 2000 kg/zi 402 lei/zi; coeficient 1,081

- depășire cu 2500 kg/zi ; Comătatese totală de nimic 3445 me/zi
- Energie electrică consumată 861 Mwh/zi; energie normală 753 Mwh/zi
- Putere normală 33,33 KW ; putere suplimentară 2,55 KW
- Tarif depășiri 2500 kg/zi 409 lei/zi; coeficient 1,099

Spre exemplificare vom considera un exemplu practic.

Unitatea X în luna de octombrie a evacuat în emalizare publică un debit de 43.000 me/lună făcând de un debit avizat prin barem de 28.000 me/lună .

Din analizele efectuate în comun, apa evacuată a avut următoarele încărcări medii :

- suspensii totale 500 mg/l
- CCO - Cr 700 mg/l
- ioni de cupru 3 mg/l

Calculul coeficienților de majorare :

- pentru suplimentul de debit: $(43.000 - 28.000) / 3 = 500 \text{ me/zi}$

Coefficient 1 = 1,006

- pentru suspensiile totale: $1433 \text{ me/zi} \times 0,500 \text{ kg/me} = 716,5 \text{ kg/zi}$

Coefficient = 1,019

- pentru CCO- Cr: $1433 \text{ me/zi} \times 0,700 \text{ kg/me} = 1003,33 \text{ kg/zi}$

- pentru ionii de cupru: $1433 \text{ me/zi} \times 0,033 \text{ kg/me} = 4,7 \text{ kg/zi}$

Coefficient 4 = 1,103

Calculul tarifului meu :

$$43.000 \text{ me/lună} \times (1 + 1,006 + 1,019 + 0,058 + 1,103) \times 0,738 \text{ lei/me} = 37.636 \text{ lei} .$$

Tabloul 1. Valorile coeficientilor diferențiali pentru depășirile de CBO-3, CCO-Cr, cupru, nichel, cromuri, oxen, sulfuri, zinc, substanțe extractibile, feroli și plumb.

I.3.1.3. CBO-5

Conecțatia admisibila 300 mg/l, înăărarea admisibila $0,733 \times 36,834 = 27,000 \text{ kWh/si}$ ($0,360-0,090$) = 26,310 kg/si
energie necesară la înăărarea admisibila $0,733 \times 125,280 \text{ kg/si} = 92,000 \text{ kWh/si}$, coeficient = 1,00

| CBO-5 kg/si | Admis | + 500 | + 1000 | + 1500 | + 2000 | + 2500 |
|-------------------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|
| Total kWh/si | 27.000 | 27.512 | 28.024 | 28.539 | 29.052 | 29.565 |
| Total tarif (lei) | 12.565 | 12.872 | 13.177 | 13.489 | 13.802 | 14.109 |
| Coefficient | 1,000 | 1,024 | 1,048 | 1,074 | 1,098 | 1,123 |

I.3.1.4. CCO – Cr.

Conecțatia admisibila 500 mg/l, înăărarea admisibila $125,280 \text{ kg/si} \times (0,500-0,150) = 43,848 \text{ kg/si}$

Energie necesară la înăărarea admisibila $0,733 \times 61,387 = 44,997 \text{ kWh/si}$, coeficientul = 1,00, înăărind
od 1 kg CBO-3 = 1,4 kg Oxigen; 1 kg CCO-Cr = 1,4 kg Oxigen, să-l luate în considerare freatoanele biode-
gradabile a CCO – Cr.

| CCO-CR kg/si | Admis | + 1000 | + 2000 | + 3000 | + 4000 | + 5000 |
|-------------------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|
| Total kWh/si | 44.997 | 46.014 | 47.040 | 48.066 | 49.092 | 50.118 |
| Total tarif (lei) | 20.941 | 21.552 | 22.168 | 22.785 | 23.374 | 24.018 |
| Coefficient | 1,000 | 1,029 | 1,058 | 1,088 | 1,116 | 1,147 |

Industria - GURU

Concentratie admisibila 1 mg/l, incearcare admisibila 125 kg/si, oxigen suplimentar consumat 0,4 x
 $\times 43,848 \text{ kg/si C O-Cr} = 17,539 \text{ kg O}_2/\text{si}$ suplimentar, energie electrică necesară la incearcarea admisi-
bilă = $1,4 \times 0,733 \times 17,539 \text{ kWh/si} = 17,998,5 \text{ kWh/si}$.

| Coduri kg/si | Admis | + 25 | + 50 | + 100 | + 125 | + 150 |
|--------------|-------|------|------|-------|-------|-------|
|--------------|-------|------|------|-------|-------|-------|

CCO-Cr echivalent kg/si 43,848 3,508 7,016 14,031 17,939 21,047

Total tarif (lei) 20,941 23,104 25,261 29,592 31,756 33,911

Consum total 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5

Industria NIGEL

Concentratie admisibila 1 mg/l, incearcare admisibila 125 kg/si, oxigen suplimentar consumat 0,35 x
 $\times 43,848 \text{ kg/si CCO-Cr} = 15,347 \text{ kg O}_2/\text{si}$

| Coduri kg/si | Admis | + 25 | + 50 | + 100 | + 125 | + 150 |
|--------------|-------|------|------|-------|-------|-------|
|--------------|-------|------|------|-------|-------|-------|

CCO-Cr echivalent kg/si 43,848 3,069 6,139 12,277 15,347 18,415

Total tarif (lei) 20,941 22,834 24,726 28,508 30,403 32,293

Consum total 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5

Industria CIANURI

Metodologia similară cu cea din ceeașul nichelului și supravlui, diferență rezultă determinat experimental.
de 20%_grad de reducere a eficienței opurării, determinat experimental.

| Coduri kg/si | Admis | + 25 | + 50 | + 100 | + 125 | + 150 |
|--------------|-------|------|------|-------|-------|-------|
|--------------|-------|------|------|-------|-------|-------|

CCO-Cr echivalent 43,848 1,754 3,508 7,016 8,770 10,524

Total tarif (lei) 20,941 22,024 23,104 25,266 26,347 27,430

Consum total 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5 1,998,5

Indice de Sulfat TOTAL
S-a luat in considerare procentajul de reducere experimental de 25 % a gradului de retinere
a COO-Cr.

| <u>Graf total kg/ha</u> | <u>Adm1</u> | <u>+ 25</u> | <u>+ 50</u> | <u>+ 100</u> | <u>+ 125</u> | <u>+ 150</u> |
|-------------------------|-------------|-------------|-------------|--------------|--------------|--------------|
| CCO-Cr echivalent | 43.848 | 2.192 | 4.385 | 8.770 | 10.962 | 13.496 |
| Total tarif. (lei) | 20.941 | 22.294 | 23.643 | 25.567 | 27.703 | 30.462 |
| Coefficient | 1,000 | 1,065 | 1,129 | 1,225 | 1,323 | 1,455 |

I.3.1.9. SULFURI

S-a luit in considerare concentratie de 1 mg/l, si procentajul de reducere de 10 % a gradului de retinere a COO-Cr.

| <u>Sulfuri kg/ha</u> | <u>Adm1</u> | <u>+ 1000</u> | <u>+ 1500</u> | <u>+ 2000</u> | <u>+ 2500</u> | <u>+ 3000</u> |
|------------------------------|-------------|---------------|---------------|---------------|---------------|---------------|
| COO-Cr echivalent | 43.848 | 1.754 | 2.631 | 3.508 | 4.385 | 5.262 |
| Total tarif (lei) | 20.941 | 21.924 | 22.563 | 23.104 | 23.643 | 24.187 |
| Coefficient | 1,000 | 1,046 | 1,077 | 1,103 | 1,229 | 1,155 |
| Substanță extrătibile | Adm1 | + 2000 | + 2500 | + 3000 | + 3500 | + 4000 |
| CCO -Cr | 43.848 | 3.749 | 4.670 | 5.656 | 6.577 | 7.498 |
| Total tarif (lei) | 20.941 | 23.252 | 23.600 | 24.428 | 24.996 | 25.563 |
| Coefficient | 1,000 | 1,110 | 1,127 | 1,167 | 1,194 | 1,221 |

I.3.1.11. Zinc

S-a luit în considerare concentrația de 1 mg/l și precentajul de reducere de 8 % determinat experimentat.

| Zinc kg/șt | Admis | + 5% | + 10% | + 125% | + 150% |
|--------------------|--------|--------|--------|--------|--------|
| 000-Cr echivalent | 43,848 | 702 | 1,403 | 2,806 | 3,508 |
| Total tarif (lei) | 20,941 | 21,374 | 21,805 | 22,671 | 23,105 |
| Coefficient | 1,000 | 1,021 | 1,041 | 1,082 | 1,103 |
| | | | | | 1,124 |

I.3.1.12. Plumb

S-a luit în considerare concentrația de 1 mg/l și precentajul de reducere de 6 % determinat experimentat.

| Plumb kg/șt | Admis | + 5% | + 10% | + 125% | + 150% |
|---------------------|--------|--------|--------|--------|--------|
| 000 - Cr echivalent | 43,848 | 526 | 1,052 | 2,105 | 2,631 |
| Total tarif (lei) | 20,941 | 21,265 | 21,591 | 22,239 | 22,562 |
| Coefficient | 1,000 | 1,015 | 1,031 | 1,061 | 1,077 |
| | | | | | 1,093 |

I.3.1.13. Fenoli

| Fenoli kg/șt | Admis | + 5% | + 10% | + 150% | + 200% | + 250% |
|--------------------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|
| 000-Cr echivalent | 43,848 | 167 | 334 | 501 | 668 | 835 |
| Total tarif (lei) | 20,941 | 21,045 | 21,146 | 21,250 | 21,353 | 21,456 |
| Coefficient | 1,000 | 1,004 | 1,009 | 1,014 | 1,019 | 1,024 |

În baza acestor calculule, s-a emis Decizie nr. 377/84 a C.P.J. "privind stabilirea cheltuielilor decurgind din mărcăres suplimentară a rețelei de canalizare și a Stației de epurare, de către unitățile socialești din centrele populate din județ".

În anul 1984 aceste taxe diferențiate s-au aplicat cu caracter experimental, iar din anul 1985 și pînă în prezent au fost aplicate continuu, la teste unitățile industriale, care evacuează debite de apă uzată peste 5 l/s în canalizarea orașului. Ca urmare a acestor măsuri, în urma preparării noastre aplicate, înecările decurgind numai din tarifele suplimentare au depășit suma de 1 milion lei anual.

Această inițiativă introdusă pentru prima dată în țară la stația de epurare secretată din municipiul Oradea, a prezentat un interes deosebit și pentru celelalte județe, căre au preluat de la noi metodologia de calcul și l-au transpus condițiilor locale specifice, aplicând măsurile necesare în vederea reducerii gradului de poluare industrială a apelor uzate orășenești.

În concluzie, preparările făcute de noi au ca scop penalizarea unităților industriale și înecarea unei sume tot mai ridicate de bani, ei de stimulare a unităților industriale pentru luarea unei măsuri de reducere a gradului de poluare a apelor uzate evacuate. Astfel, numeroase unități industriale au efectuat studii și au deschis investiții în scopul construirii și extinderii stațiilor proprii de preparare, ca de exemplu: I.I.S. Zahăr, I.I.L. Ulei, I.I. Cărmăi, I.Spirt-Drejdie, I.Ch. de sinteze organice, etc. Unele dintre ele s-au finalizat prin investiții cunoscute ca I.J.C.C.L., ca de exemplu I.I.S. Zahăr și I.Ch. de sinteze organice, altele sunt în curs de studiu, respectiv proiectare, teste având ca scop reducerea gradului de încărcare cu diferenți poluanti industriali a stației orășenești de epurare.

III. TEHNOLOGII UTILIZATE PENTRU EPURAREA BIOLOGICA A APELOR RESIDUALE MENAJERE SI INDUSTRIALE

II. 1. Apale uzate erăgenegti.

Apale uzate erăgenegti se compun din ape uzate menajere, ape prevenite din precipitații și ape uzate industriale.

In cazul erăcelor mari, cu multe industrii cu specific foarte variat, apele uzate industriale pot predomina, în ansamblul apelor uzate erăgenegti. În funcție de caracteristici fizice și chimice ale emisarului, apele uzate erăgenegti se supun unei epurări în mai multe trepte, prin care se rețin nămolurile și substanțele organice fermentabile, sau scăzute din urmă pot suferi modificări.

(3) Pentru epurarea în mai multe trepte sunt necesare următoarele instalații : grătare, dezmisipătare, separare de grăsimi, deasătură primă, fermentare de nămol, paturi de nămol, instalații specifice treptei de epurare biologică. În funcție de felul apelor uzate, tehnologia epurării, capacitatea de autoepurare a emisarului, anumite trepte de epurare se pot elimina (8).

Debitul și calitățile apelor uzate erăgenegti depind de felul canalizării existente, de natura terenului canalizat, de natura și repartiția în timp a precipitațiilor, de infiltrații, precum și de consumul de apă potabilă și de apertul de ape uzate industriale, apăr, care este funcție directă de gradul de industrializare a localității respective și de caracterul sezonier al industriilor existente .

II. 2 Caracteristicile fizice - chimice ale apelor uzate erăgenegti .

Debitul

Varietățile debitului apelor uzate pentru localități cu oacagi număr de locuitori se situează adesea în limite largi.

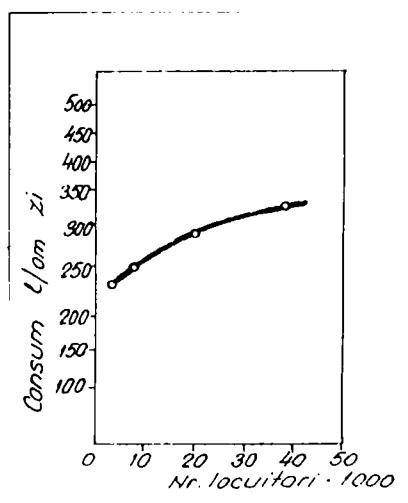


Figura 1 Variație debitului apelor uzate în funcție de numărul de locuitori pentru ocazii urbane de pînă la 50.000 (9)

Pentru locuințele mici din S.U.A. cu patine industrii, apa uzată evacuată de un locuitor pe zi se apreciază să fi de 32e - 38e l/om/zi (8).

În R.S.R. acest indicator este de 15e - 25e l/om/zi. Patii de aceste valori, apa uzată evacuată pe cap de locuitor, în orașele mari industrializate este de 57e l/om/zi în S.U.A. În R.S.R. se apreciază că în situație acasări valoarea să fi la nivelul anilor 1990 de 30e - 40e l/om/zi, sau chiar mai mult, funcție de specificul industriei.

Echivalentul în consum exprimat în l/cm²/zi a principalelor spee uzate industriale (după Imhoff) sunt redată în tabelul de mai jos :

Tabelul 2. Echivalentul în consum (l/cm²/zi) a uneor spee uzate industriale .

| Preveniente spee uzate | Unităti | Echiv.în lecuite ri | | |
|---|----------------|---------------------|---|------|
| - Fabrieci de preluorare a laptei, fără secesre de preparare a brâzeturilor | lece l.lapte | 3e | - | 8e |
| - Fabrieci de preluorare a laptei cu seții de preparare a brâzeturilor | lece l.lapte | 1ee | - | 25e |
| - Fabrieci de zahăr | 1 tonă sfeclă | 2ee | - | 25e |
| - Fabrieci de bere | lece l.bere | 3ee | - | 2eee |
| - Fabrieci de spirit | lece l.scerale | 15ee | - | 2eee |
| - Crăcășterii de porci | 1 animal | | 3 | |
| - Prelucrarea pielei | 1 te. piele | 1eee | - | 4eee |
| - Teziterii de in | 1 te. in | 75e | - | 115e |
| - Fabrieci de hîrtie | 1 te. hîrtie | 1ee | - | 3ee |
| - Fabrieci de celuloză sulfit | 1 te.celuloză | 4eee | - | 6eee |

Incarcare în CBO- 5

Este parametrul cel mai important în preieșterea și funcționarea unei stații de epurare (le), motiv pentru care i-am acordat oas mai mare atenție, urmărindu-i variația în cursul unei zile.

De asemenei, s-a urmărit și variația debitelor și încărcărilor în CBO- 5 - tet pe o perioadă de 24 ore - a apelor uzate erăgenții influente treptei de epurare biologică a stației servite. Rezultatele măsurărilor efectuate la intervale de 4 ore,

538658
56 D

538658 / 56 D

redată în figura 2.

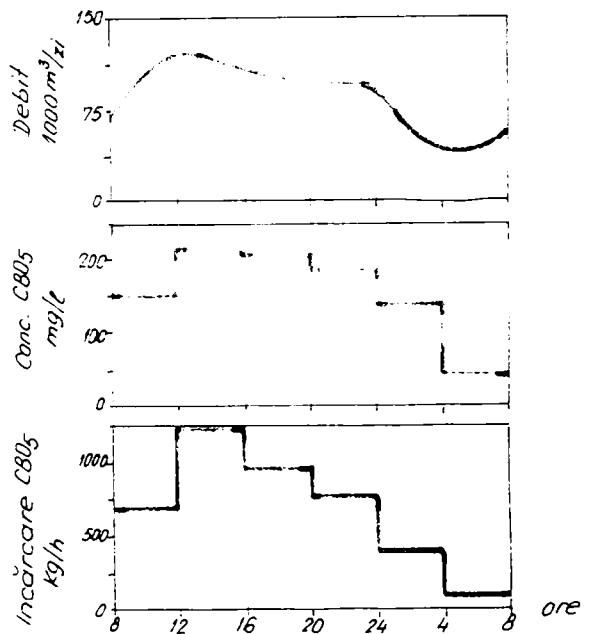


Figura 2. Variație debitului și incărcării
aceleruate intr-o stație orășenească.

Continutul în suspensii.

Din totalul de materii în suspensie, conținute în apa uzată orășenească, aprox. 85 % sunt substanțe organice, această cifră fiind dependentă de terenul pe care se află emplasările localității, precum și de felul industriilor existente. Cînd 60 % din substanțele organice conținute în suspensii sunt substanțe nedegradabile biologic.

În cazul stației studiate am urmărit găsirea unei relații între suspensii totale și suspensii organice, redată în figura 3.

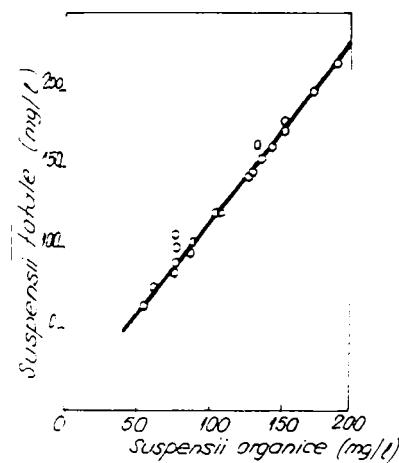


Figura 3. Relație între conținutul organic și cantitatea totală de substanțe în suspensie .

Compozitie.

Principalele caracteristici esilitative generale ale speciei uzate pur menajere din literatura de specialitate (8).

Tabelul 3.

| Caracteristici | Limitele de concentrații | Valori medii de proiect |
|--|--------------------------|-------------------------|
| - CCO - Cr (nesedimentat) mg/dmc. | 300 - 600 | 450 |
| - CBO - 5 (nesedimentat) mg/dmc. | 150 - 300 | 225 |
| - CCO - Cr (sedimentat) mg/dmc. | 200 - 350 | 275 |
| - CBO-5 (sedimentat) mg/dmc. | 100 - 200 | 150 |
| - Sediment la 60° (ml) | 2,5 - 5,0 | 3,75 |
| - Suspensii totale (mg/dmc.) | 150 - 600 | 275 |
| - Suspensii volatile totale mg/dmc. | 100 - 400 | 250 |
| - Suspensii volatile dizolvate mg/dmc. | 250 - 600 | 425 |
| - Substanțe minerale dizolvate mg/dmc. | 200 - 600 | 400 |
| - Fesfer total mg/dmc. | 10 - 20 | 15 |
| - Amoniul mg/dmc. | 25 - 35 | 30 |
| - pH | 6,9 - 7,8 | 7,2 |

Dacă pe lîngă compoziții supringeri în tabelul de mai sus apele uzate mai conțin și ionii de metale grele, aleuri și alti poluanți, caracteristicii ușor deversări industriale, aceste ape au caracter de ape uzate erăgenegti.

Raportul maxim admisibil al apelor uzate industriale în apele erăgenegti - pentru diferite industrii - este următorul :

| | | |
|-------------------------|------------------|-------|
| - Industrie cărămidă | - ape menajere - | 1 - 4 |
| - Industrie conservelor | - ape menajere - | 1 - 1 |
| - Industrie leptelui | - ape menajere - | 1 - 3 |
| - Fabrici de spirit | - ape menajere - | 1 - 3 |
| - Industrie pielei | - ape menajere - | 1 - 4 |
| - Industrie textilă | - ape menajere - | 1 - 3 |

Din cauză raportului diferit, atât ca debit, cât și calitativ a apelor uzate industriale, apele uzate erăgenegti nu sunt identice și se studiază în fiecare caz în parte (9).

II. 3. Experiențe în ceea ce privește menajere.

Odată cu dezvoltarea orășelor, consumul de apă erăgenți și ridicarea nivelului de trai și locuitorilor, astfel și debitele apelor uzate cresc constant. Concomitent cu creșterea debitului ar fi de așteptat și o reducere treptată a concentrației apelor reziduale. Observațiile asupra compoziției apelor reziduale arată fenomenul invers și anume: concentrația medie a apelor uzate se intră în instalațiile de tratare erăgenegti se mărește, ceea ce se poate explica numai prin creșterea cantității de impurități evacuate în rețelele de canalizare de către întreprinderile industriale (11).

Experiența dovedește că există proprietatea slitatea destul de riguroasă între volumul producției industriale și cantitățile de poluanți generati de acestea, ceea ce este o urmare a faptului că pentru o tehnologie dată se formează unele și cantități de poluanți pe unitatea de producție finit. Ritmurile inalte ale industrializării implică o creștere în felul ritm a producției de poluanți. Acestea fac să apară condiții favorabile ale deteriorării mediului ambient și impun deci adoptarea unor măsuri de protecție adecvate.

Generarea de ape uzate de către întreprinderi pune deci probleme epurării acestora, cel mai avantajos prezent -

- dor nu și cel mai economic- fiind epurarea efluentilor industrieli la locul de proveniență, selectând și tratând separat efluentii după gradul lor de poluare, volumul lor, sau necesitatea recuperării unei substanțe impurificatește. Epurarea apelor reziduale, de proveniență industrială, reprezintă un factor de cheltuieli, care grevescă mai mult sau mai puțin ceea ce prețului de cost al unui produs, de aceea problemele epurării în comun cu apele orășenești se pune în momentul de față cu toată seriozitate.

Afîntă timp, cînd debitele de ape uzate industriale sunt în cantități mici în valoare absolută, sau în valoare relativă, față de apele uzate menajere, și au o compozitie puțin diferită față de acestea, epurarea în comun nu crește dificultăți. În cazul în care apele uzate industriale au compozitie mult diferită, față de acea a apelor uzate menajere, epurarea în comun poate fi îngreunată, deoarece chiar practică imposibilă (12).

Totuși epurarea în comun apei convenabile în majoritatea caselor, atât în trepte măcaricești sau în aceea biologică, este și în ambele trepte simultan.

II. 4. Avantajele epurării în comun a apelor reziduale menajere și industriale .

Introducerea într-un sistem de canalizare publică și epurarea în comun a apelor uzate industriale cu cele menajere, reprezintă cel mai economic mod de epurare ale acestora, deoarece prim beneficiul celor două tipuri de ape se crește în valoare tempor dintr-o echilibrare sau cel puțin reducerea oscilațiilor în producție a apelor uzate evacuate și se reduce unilateralitatea în conținutul nutritiv.

Datorită compoziției apelor menajere, de a legă sechizii liberi din apele industriale seidă, aceste ape au o prenumită capacitate temporală, de asemenea acidul carbamic rezultat în urma descompunerii substanțelor organice din apele uzate menajere, poate neutraliza apele industriale cu caracter aleschin. Substanțele toxice din punct de vedere biologic, cum ar fi ferulicii, printr-o tratare comună se pot dilua astfel, încât nu mai impiedică epurarea în stațiile orășenești, diluarea acestor ape cu apă de canalizare duind la scăderea toxicității .

Un alt avantaj al tratării în comun, este reducerea costului instalațiilor de epurare, adăpostă și mărirea compoziției

sectori .

Cu toate că tratarea în comun este deosebit de avantajosă pentru numeroase spații industriale, în ceea ce privește compoziția apelor reziduale la introducerea într-un sistem originar de epurare, trebuie să se țină cont de factorii poluanți în fiecare spațiu în parte, care determină funcționarea stației de epurare finală .

III. 5. Epurarea biologică a apelor uzate originare

Pînă în prezent specialiștii din domeniul epurării apelor consideră că metoda cea mai eficientă și cea mai economică de îndepărțare a substanțelor organice din apele uzate originare, este epurarea biologică. Aceste procedee se bazează pe reacțiile metabolismului ale unei populații mixte de bacterii, ciuperci și alte microorganisme (în special protozoare și unele metazoare inferioare), care își desfășoară activitatea în anumite construcții hidrotehnice, instalațiile de epurare (13).

Compoziția biecoenozelor și rendamentul de îndepărțare a substanțelor organice depind de condițiile de mediu: compoziția spațiului uzat și concentrația în impurități, temperatură, tensiunea în oxigen, condițiile de suflare, modul de exploatare al instalației de epurare .

Diferitele specii ale biosferei coexistă în echilibru dinamic, frecvența lor putând fi modificată prin factorii de mai sus. Fluctuațiile temperatură ale factorilor de mediu sunt compenseate de dinamica populației de microorganisme, care are o bună capacitate de adaptare și în acest fel, calitatea apelor epurate variază puțin. Fluctuațiile de lungă durată ale condițiilor de mediu, ca și intoxicațiile severe ale organismelor, datorită evacuării unor poluanți toxici conduce la variații considerabile ale biecoenozei; în aceste cazuri efluuentul epurat nu mai are calitățile corresponsabile cerințelor (14). Este stabilit faptul că spații uzate, substrat și activitățile metabolismului bacterian și a altor microorganisme, influențează multă reacțiile biochimice primării și concentrația substanțelor organice existente în

aceasta și în măsură prin variația compoziției ei. Apelor uzate menajere, respectiv apele evacuate după ce au fost felesite pentru nevoi gospodărești, reprezintă emisecuri emogene a zeci de compuși organici simili și complecși, în principal glucide, aminoacizi, esteri și acizilor grăgi, care sunt assimilate de către microorganisme (15).

Prezența în ape uzată a impurităților organice assimilabile și relativă constanță a compoziției ei asigură o îndepărțare apropiabilă a substanțelor organice, de peste 95 % (exprimate în indicatul CBO-5) în instalații de epurare corect realizate și exploatare.

Unele substanțe organice existente în apele uzate industriale sunt degradate cu siguranță de către microorganisme, altele substanțe care pentru îndepărțarea lor este fierb selectivă, adaptată, iar altele substanțe sunt rezistente la acțiunea microorganismelor sau sunt degradate în timp îndelungat (16). Această coexistență a substanțelor organice cu capacitatea diferite de rezistență la acțiunile microorganismelor, în unele și secvenții apă uzată industrială pun probleme mult mai dificile de epurare biologică, deoarece ape uzată menajeră. Problemele puse de apele uzate industriale ca substrat și microorganismele sunt multiple și se referă la căile de degradare a diferitelor substanțe, de posibilitățile de adaptare a microorganismelor la impuritățile date, de viteză cu care se poate efectua degradarea sau denaturarea, de toxicitatea și mecanismele de toxificare, de solubilitatea efluentalui epurat și de influența lui asupra speciei și organismelor din bazinul receptor.

Procedeele de epurare biologică utilizează una din cele două grupe fiziolegie diferite, de microorganisme : serebe sau anaserebe. În cadrul stației studiate microorganismele anaserebe se folosesc pentru fermentarea nămolurilor, iar microorganismele serebe, care constituie nămolul setiv, sunt folosite în procedeele biologice de epurare.

Structura nămolului este funcție de condițiile de mediu. În instalațiile cu nămol setiv, la concentrații de 2 - 3 gr/l suspensii totale, numărul de bacterii este de $10^{11} - 10^{12}$ bacterii/l suspensie. Bacteriile degradă substanțele organice macroelementare, prin procesul de hidroliză și prin reacții de descompunere biochimică în forme minerale (CO_2 , H_2O , NO_3^- , SO_4^{2-} , PO_4^{3-}). În cursul procesului de transformare, populația bacteriană crește.

Prezențele și celelalte organisme superioare au rolul de a menține echilibrul în dezvoltarea bacteriilor și de a împări spațiu.

Compoziția globală a celulelor sintetizate în nămolul activ corespunde formulai :



Principiul tehnologic de epurare în instalațiile de nămol activ a rămas neschimbată de la inventarul precedenții (18) și suntem (Figure 4):

- apa uzată (influentul stației de epurare) este preapărată mecanic, respectiv este separată de o parte a suspensilor prin sedimentarea acelerată în decanterul prim (1), cu procese fizice - chimice, dacă este cazul, este amestecată cu nămolul recirculat și este separată impreună cu nămolul activ în bazinul de aerare (reacțor) (2), în acel fel încât exigențul disolvat să satisfacă necesitățile de mediu ale microorganismelor aerobe.

- apa epurată (efluentul stației de epurare), lipsită în prezent de peste 95 % de substanțele organice degradabile, este separată de nămol prin sedimentarea acelerată în decanterul secundar (3) și condusă spre bazinul receptor.

- nămolul activ depus în decanterul secundar este reinserat în bazinul de aerare și amestecat cu apa de tratat.

- nămolul activ excedentar, rezultat din procesele care sunt lezi în reacțor, este scos din circuit, pentru ce în bazinul de aerare să rămână concentrația de biomasă stabilită ca optimă.

Deci, în concepție actuală, epurarea biologică cu nămolul activ nu este o operație unică, ci este o combinație de operații intercorelate, care pot dифeri în diversele părți ale spațiului instalației de epurare și pot avea lezi cu diferite viteze în timp. Îndepărțarea substanțelor organice se face prin metabolism de către o cultură mixtă de microorganisme.

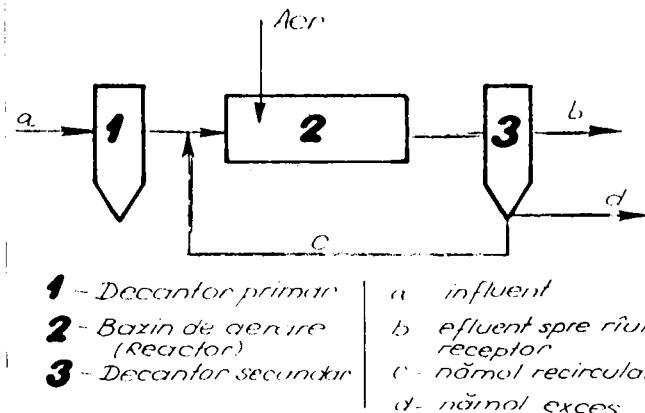


Figure 4. Schema tehnologică de epurare biologică .

Dacă este deosebită importanță în epurarea biologică este transferul de pelușuri din apa uzată spre biosă, prim contact interfacial și prim fenomen de absorbție (13). Aceste procese sunt rapide și eficiente în următoarele condiții : interfață apă uzată - biosă să fie mare ; gradientul de concentrație a substanței de îndepărțat în procesul epurării biologice să aibă peată abruptă ; să nu se formeze la interfață pelicule lipide, care să impiedice transferul de substanțe în și din celulele microorganismelor sau să se acumuleze substanțe necive.

În procesul epurării apelor uzate concentrația substanțelor organice este exprimată global, direct prin determinarea carbonului organic sau indirect, prin determinarea consumului chimic de oxigen, metoda biorreatului de potasiu (CCO-Cr). Substanțele organice assimilabile sunt exprimate indirect prin consumul biochimic de oxigen la 5 zile , CBO - 5.

Schematice, procesul de epurare biologică are loc în trepte astfel: substanțele organice din apele uzate sunt adsorbite și concentrate la suprafața biosăi; aici, prin activitățile enzimelor eliberate din celulă (exoenzime), substanțele sunt decompuse în unități mici, care pătrund în celula microorganismelor, unde sunt metabolizate. O parte a reacțiilor care au loc, furnizează energie reacțiilor, prin care se formează nămol celulară neutră, iar produgii finali și decompunerile sunt eliberate în

mediu (figura 5); moleculele mici de substanțe organice, aflate în mediu apes pot difuze, fără să fie adsorbite pe suprafața acesteia.

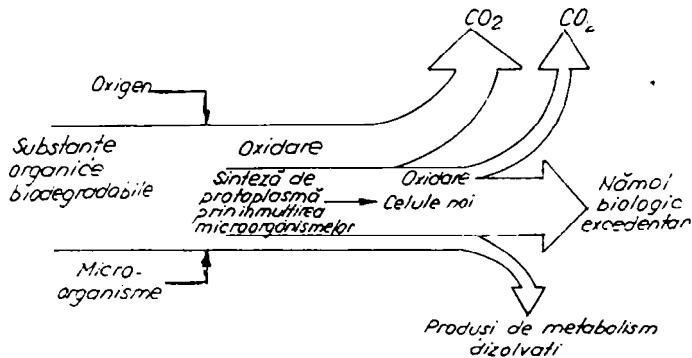


Figura 5. Schema proceselor generale de metabolism în epurarea acvă.

În epurarea biologică a apelor uzate, concomitent cu eliminarea substanței organice imbouriate se obține creșterea biomasei, sub formă materialului celular insolubil, sedimentabil, precum și producții residuali (de metabolism sau din distrugerea celulelor), urmăriți de îndepărțat, de exemplu CO_2 , alții rămân dispersați în mediul lichid, conferind o emanație văzută CCO -ului și CBO -ului apelor epurate; pentru nămolul activ se apreciază, în general, creșterea biomasei la 4-6% din cantitatea de substanță organică assimilabilă. Această substanță organică, considerată global, reprezintă substratul dezvoltării micoorganismelor din nămolul activ.

La îndepărțarea satisfăcătoare a substanțelor organice din apele uzate prim procese biologice au loc:

- fenomene fizice ale transferului de masă (separarea prin sedimentare a suspensiilor grosiere din apa uzată brută, a suspensiilor obținute prin coagulare, etc. și a materialului cellular sedimentabil din apa tratată; introducerea exiguumului din aer în apă; difuzia exiguumului din solvat și a substratului nutritiv în celulele micoorganismelor; adsorbția substanțelor din solvat, a particulelor celei de a suspensiilor fine pe suprafața biomasei; desorbția producătorilor de metabolism în mediu etc.).

- fenomene chimice (reacții de hidratare ; reacții de hidroliză ; reacții de precipitare; modificări ale pH-ului; reacții de oxide-reducere neobiologice etc).

- fenomene biochimice (reacții establice - oxidarea substratului, respirația endogenă - ; reacții anabolice - creșterea biomasei - ; inhibarea reacțiilor enzimatici de către substanțe toxice).

- fenomene hidraulice (de curgere; distribuția apelor uzate în rețeuri ; timpul de retenție; viteza de sedimentare ; încărcările hidraulice etc).

Crescăterea tehnologică a proceselor de assimilare sau de sinteză (anabolism) și de deasimilare sau de oxidare (catabolism), a condițiilor de mediu , a inhibitorilor metabolismici , precum și cunoașterea posibilităților de menținere a unui echilibru favorabil din punct de vedere tehnic - economic între aceste procese, conduce la înălțarea erorilor fundamentale în aprecierea posibilităților de epurare biologică a anumitor ape uzate erăgenegi (13).

II.6. Prezentarea obiectivelor tehnologice ale stației sădiate în situație prezentă și de perspectivă.

Obiectivul ales serveste la epurarea mecanico-biologică a apelor uzate selectate de pe vatra unui municipiu cu un număr de cca. 20.000 locuitori, de la două obiective turistice cu caracter balnear-climateric, și un număr de peste 30 unități industriale și sociale culturale ; la stabilirea nămolurilor separate în procesele de epurare și la constatărea și valorificarea biogazului . Stația este una din primele obiective de acest fel, menită să asigure protecția mediului în țara noastră, fiind construită în anii 1924 - 26, cind s-a pus în funcțiune un decantator orizontal longitudinal cu 6 compertimente, pentru un debit de 350 l/s, și o suprafață de 10 ha însuși biologice naturale de epurare .

Instalațiile moderne, existente actualmente, s-au executat în mai multe etape: etapa 1966 - 69 ,cind s-a executat treapta mecanică pentru un $Q_{max} \approx 700$ l/s (decantator primar 1); etapa 1970-72, cind s-a executat treapta biologică pentru un debit dm 450 l/s (basin de aerare nr.1), 2 metantaneuri de 3000 m³ fiecare (metantene 1 și 2), cu un gazometru aferent de leea mă. În anul 1976 s-a extins treapta mecanică la un debit de 1550 l/s (decantator primar 2) și treapta biologică la un debit de 900 l/s (basin de aerare 2), cu un concentrator de nămol, în cadrul unui proiect de dezvoltare

șe municipiului, corelat cu dezvoltarea capacităților de coptare și a actualei potențiale. În anul 1983, în cadrul unei investiții conexe, s-a pus în funcțiune extinderea treptei biologice, în vederea preluirii unei cantități suplimentare de 800 kg/mi³ fenoli, prevenit de la o întreprindere chimică de sinteză organica (bazin de serare 3/1, bazin de serare 3/2, desalter secundar 2 și 3, stații de pompare, etc.). Paralel, în cadrul unui proiect de execuție a municipiului, s-a pus în funcțiune încă două metantaneuri (metantane 3 și 4) de 4000 m³ fiecare. În anul 1985, în cadrul unei investiții conexe cu I.I.S.Zăhăr s-a pus în funcțiune două metantaneuri (metantane 5 și 6) de 4000 m³ fiecare, în vederea prelucrării nămolurilor prevenite de la stația de preaparare, și s-a schimbat rețesarea bazinului de serare nr. 2, cu rețesre moderne cu o capacitate de serare mărită.

Apele uzate din zonele zonale ale municipiului sunt canalizate în 4 stații de pompare apei uzate, din 4 cartiere ale orașului și sunt pompate în colectoarele gravitaționale. În amonte de stația de apurare, la 200 m, este situată stația de preaparare a I.I.S.Zăhăr, care deversă apei preaparate în canelul colector arăgenesc. Stația orașului și stația de preaparare a I.I.S.Zăhăr sunt legate și prin conducte de legături ale nămolului activ, necesar amorsării stației de preaparare, și invers, nămolul prevenit din procesul tehnologic de preaparare de la I.I.S.Zăhăr este prelucrat în cadrul stației de apurare a orașului.

În situația actuală, stația se componă din următoarele componente și agregate tehnologice:

- grătare rare plane - 2 bucati, inclinare 6°, interspații 20 mm, cu curățire mecanică tip greble, viteză de deplasare a greblelor 0,1 m/s.

- grătare dense - 4 bucati, curbe, cu raza de curbură de 2 m, interspații de 16 mm, cu curățire mecanică.

- demulsipiter - cu 4 compartimente de secțiune paraboloidă pentru Q_{max} 2.560 l/s, prevăzut cu un ped curățitor - demulsipiter echipat cu 2 pompe DIA $Q = 40$ m³/h.

- separator de grăsimi - cu 3 compartimente L= 30 m, l= 4,8 m, h_g = 1,9 m și S = 432 mp, înălțimea hidraulică maximă de 15,8 m/mp h, timp de staționare 5 - 12 min.

- deconter primar radial nr. 1- Q 40 m, $H_u = 4$ m, $t_g = 1,5$ h, $V = 5024$ m³, $Q = 525$ l/s.
- decontere radială primară nr. 2 și 3 (3 în construcție) Ø 45 m, $H_u = 2,5$ m, $Q = 665$ l/s, $T_g = 1,5$ h, $V = 3975$ m³.
- deconter oriental - 6 compartimente L = 40 m; l = 5 m, $H_u = 1,5$ m, $V = 1900$ m³, $Q = 350$ l/s.
- stație de pompare ape epurate mecanic nr.1 - echipat cu 2 + 1 electropumpe DV 5 - 47, $Q = 900$ l/s, $H = 8$ m, $Z = 110$ KW.
- stație de pompare ape epurate mecanic nr.2 (în construcție), echipat cu 2 + 1 transportătoare hidraulice THI 600, $Q = 550$ l/s, $H = 8$ m.
- basine de aerare nr. 1 și 2 - capacitate reală 225 l/s fiecare (prezentat la 450 l/s fiecare) $V = 4050$ m³ fiecare, echipat cu 28 buc. aerătoare de 7,5 KW.
- basin de aerare nr. 3- capacitate 800 l/s, $V = 16.000$ m³, echipat cu 32 buc. aerătoare ARF 22 KW.
- basin de aerare nr. 4- idem în construcție.
- decontere secundare 1,2,3,4,(4 în construcție) $Q = 525$ l/s, $t_g = 3,4$ h, $H_u = 4$ m, $V = 6360$ m³.
- izizuri biologice - 40 ha.
- stație de pompare nămol setiv nr.1- echipat cu 3+1 pumpe ACV 350 -15 , $Q = 250$ l/s și 1 + 1 pompă DV 5- 35, $Q = 550$ l/s.
- stație de pompare nămol setiv nr.2 (în construcție) echipat cu 2 + 1 pompă DV 5-35, $Q = 550$ l/s și 3+1 pompă EPEG 150-30, $Q = 400$ m³/h, 2+1 pompă EPEG 100 - 26, $Q = 200$ m³/h.
- concentrator de nămol 1,2,3 (nr.2 și nr.3 în construcție) Ø 20 m, $H_u = 3$, încărcarea admisibilă 40 kg s.m./mp zi.
- stație de pompare nămol nr.1 - 1 + 1 pompă ACV 150-32, $Q = 160$ m³/h.
- stație de pompare nămol nr. 2- 2 + 1 pompă EPEG 150 - 3, $Q = 400$ m³/h.
- basine de fermentație nămol nr. 1 și 2, $V = 3000$ m³ fiecare, cu 3 pumpe de recirculare tip 1125 $Q = 180$ m³/h, și 3 sechimbătoare de apă dură de tip Rosenblad, $Q = 450.000$ Kcal/h.
- basine de fermentare nămol nr. 3-6 (nr.7 și 8 în construcție).
- platforme de uscare nămol cu pat drenant P1 și P2 -2 ha.
- platforme de uscare, betonate P3 - 3,5 ha.
- basine de desecare nămol 5 ha.

- gazometre 1 -3 (în construcție) V=1000 m³, P=220 mm
cel H₂O.

- centrală termică cu 5 buiecasane PAG pentru prepararea apelor calde 70°C cu arzătoare ASDG.

- stație de conversie - comprimare echipată cu 1 buie GEB N= 60 kW, Q_{gas} = 46 m³/h; 1 buie electrocompresor EGC Q= 2,7 m³/min, p= 3 bari.

- stație de suflante 2+1 suflante SRD 40, p= 0,5 bari, Q= 1700 m³/h.

- rețele tehnologice de apă, nămol, biogaz.

- instalații de măsură, control, automatizare prevăzute cu semnalizări leciale. Pentru măsurările debitului s-au prevăzut următoarele detări: debitmetru pneumatic pentru apă brută, debitmetru cu deverser pentru apă epurată, limnigrafie la decantare secundare, deversare la izazuri biologice.

Debitul real actual al Stației este de 1800 l/s, din care cu instalațiile existente se epurează necesare biologie doar un debit de cca. 1000 l/s restul apelor uzate fiind dirijate și stocate în izazurile biologice de epurare, cupind o suprafață de cca. 50 ha.

In vederea epurării biologice a întregii cantități de apă uzată sesită în stație, sunt prevăzute lucrări de investiții în cadrul a două preiecte de execuție, după finalizarea cărora, Stația se va extinde cu următoarele instalații și lucrări: mărirea capacitații grătarelor rare și dese, mărirea capacitații bazinelor de aerare nr.1 și 2, două bazine de fermentare nămol de 4000 m³; un îngregător de nămol ,1 ha platforme de uscare nămol, extinderea centralei termice, stație de pompare apă decontată, un basin de aerare cu 32 serătore, un deconter secundar și 45 m, stație de pompare nămol sativ.

In perspectivă se mai prevede o extindere a Stației de epurare, corelată cu dezvoltarea capacitații de captare a Uzinei de apă cu 300 l/s, precum și diferite investiții comexe: cu I.Bere-Spirit - rezolvarea serării mixte, construirea unui gazometru de 1000 m³ și cu I.I.Cămălai .

In concluzie, aceste obiecte tehnologice ale Stației de epurare asigură reducerea impurităților de natură minerală și organică dizolvate și în suspensie, prin procese mecanice și biochimice de epurare, stabilirea nămolurilor prin formen-

tere sănătoase și se poate să se utilizeze biogazul.



Figura 6. Trepte biologice. Capacitate de acordare = 24.000 m³.



Figura 7. Metanteneurile stației. Capacitate de fermentare a măslului = 20.000 m³.

III. STADIUL ACTUAL AL TEHNICII INSTALATIILOR DE EPURARE IN COMUN

III.1. Performanțele de epurare ale stației alese pe o perioadă de 5 ani. Parametrii calită- tivi ai apelor uzate după epurare.

Stațiile mari erăgenții de epurare fiind surse potențiale de poluare, datorită debitelor însemnate de apă uzată evanescă, cunoscerea cantităților de substanțe poluanante românești - evacuate cu apele uzate epurate în emisie -, este de o importanță majoră în activitatea de gospodărie și protecție a calității apelor pe bazină hidrografică.

Calitatea apelor uzate de pe parcursul fluxului tehnologiei al stației alese a fost urmărită, prin determinarea parametrilor pe probe rezultate momentan, atât din ape uzate brute, cât și din ape uzate biologic, ținând cont și de timpul de staționare în treapta mecanico-biologică a stației. Determinările sunt carelate cu fluxul tehnologiei continuu, datele fiind prelucrate zilnice, lunare și anual, dându-ne informații precise asupra rendementelor de îndepărțare a substanțelor poluanante, atât pe instalațiile, treptele de epurare, cât și pe întreaga stație lăsată glebel.

Tabelul 4. Debitele apelor uzate prelucrate în treapta
biologică a stației alese, în ultimii 5 ani de funcționare.

| Anul | Debit mediu intret în stație (l/s) | Debit mediu epurat biologic (l/s) |
|------|---------------------------------------|--------------------------------------|
| 1983 | 1.620 | 850 |
| 1984 | 1.519 | 797 |
| 1985 | 1.574 | 932 |
| 1986 | 1.600 | 943 |
| 1987 | 1.822 | 1.002 |

Diferența de debit a fost dirijată spre ierarhia de epurare biologică naturală, unde apele uzate au suferit un proces lent de descompunere aerobă, rendamentele de îndepărțare a substanțelor poluanante, fiind în general foarte scăzute.

Degi conform datelor de preieștere, esențială insta-

țiiilor de epurare biologică, începînd cu anul 1983 și fest de 1800 l/s (2 x 450 l/s + 900 l/s), practic acest debit nu s-a putut integral epura biologic din următoarele motive :

1. Capacitatea de oxigenare a seratareler existente, în cazul apelor uzate și fest mai redusă cu aproximativ 40 %, față de valoarea preieștată, determinată în ape neîmpurificate. Astfel, seratarele de 7,5 KW ale bazineelor de serare nr. 1 și 2 - 56 bue. în total, față de capacitatea de oxigenare de 300 kg O₂/zi preiescut, au realizat max 180 - 210 kg O₂/zi ; iar seratarele de 22 KW ale bazineelor de serare nr. 3 - 32 bue. în total -, față de capacitatea de oxigenare preieștată de 1160 kg O₂/zi, au realizat doar max. 700 kg O₂/zi .

2. Reducerea performanțelor totale de epurare și trece-re uder debite minime, în treptă de epurare biologică în perioadele funcționării I.I.S.Zehăr .

3. Perturbarea funcționării treptei de epurare biologică, datorită freeventelor găsuri cantitative și calitative de peluza-ți industriali toxici evanescă în canalizarea erașului.

Conform Acordului C.N.A., parametrii esențiali maxi-mi admisibili la evacuare, pentru sezonă statie de tratare mecanobiologică, este de 25 mg/l suspensii totale, 15 mg/l CBO -5, 45 mg/l CCO-Cr și 0,03 mg/l feruți. Restul parametrilor se mențin conform indicațiilor de esențialitate pentru ape de suprafață de categorie III (STAS 4706/ 74).

Din datele presentate în tabele 5 se observă că nu sunt respectate condițiile de esențialitate pentru toți parametrii prevăzute în "Acord", precum și pentru amoniu și fosfatii prevăzuți în STAS, tot din secolul acesta menționate mai sus .

Datele presentate în tabelele 5 și 6 s-au efectuat prin următoarele metode:

Suspensii totale - STAS 6953/54 ; CCO-Cr - STAS 6954/64; CBO-5 - STAS 6560/82 ; feruți - STAS 7167/65 pentru eliminarea interferențelor și antrenarea compușilor feruți cu vaporii de apă, urmată de pregătirea prepei și determinarea maximului de adsorbție în domeniul UV la 42.480 cm⁻¹; amoniu - STAS 8683/70 ; substanțe extractibile în eter de petrel - STAS 7587/66 . Sulfatii s-au efectuat printre metode fotonelarimetrie (8e), utilizând ca reactiv de recunoaștere crameț de beriu ; în urma reacției între această și iomii SO₄²⁻ se pară în libertate iomii Cr O₄²⁻, care se fotonelearimetrează la 436 nm. Sulfurile s-au

determinat conform STAS 7519/66 utilizând paracianodimetil-enilinsulfat și clorură ferică cu formarea complexului albastru de metilen colorimetricabil la 650 nm; detergenții sintetici anionici s-au efectuat conform STAS 7576/66 formind în soluție acidă cu albastrul de metilen un complex colorat albastru hidrofob, care se extrage în clorură și are un maxim de absorbție la 650 nm. Azetății s-au efectuat conform STAS 8900/1/71, reacționând cu salicilatul de sodiu în mediul acid și după tratare cu amestec de hidroxid de sodiu și sare Seignette formind săruri colorante galbene ale acidului nitrosalicilic, intensitatea de colorație măsurându-se fotometric la 410 nm. Azetății s-au efectuat conform STAS 8900/2/71, reacționând cu acidul sulfanilic în mediul puternic acid formind compuși de disulfoniu care apoi se cupleză la pH = 2 - 2,5 cu o-fenoxetilamină cu formarea unui colorant roșie, intensitatea colorației se măsoară la 520 nm. Cianurile s-au efectuat conform STAS 7685/66, unde ionenii CN⁻ păgăi în libertate după o prealabilă distilare se transformă în bromcyan primătră cu brom în exces la pH = 6, care reacționează cu reactivul piridin-benzidină la pH = 4,4 cu formarea unui complex colorat care se extrage în alcool batilic și are un maxim de absorbție la 490 nm. Residuul fix s-a efectuat conform STAS 3638/53; fosfatii s-au efectuat printr-o metodă adaptată CNA 1977, cu formarea unui complex colorat în mediul acid cu malibdat de amoniu, tratat de stibiu și potasiu și adăug de acid asocabil cu maxim de absorbție la 650 nm. Cromul s-a efectuat conform STAS 7884/67, reacționând în mediul acid cu difenilcarbazidă cu formarea unui complex colorat.

Determinările fotocolorimetrice în domeniul vizibil s-au efectuat cu un aparat SPEKOL - EK - 1.

Pentru restul iemilor de metale grele : cupru, cadmio, nichel, zinc, plumb, fier eliminarea interferențelor s-a efectuat conform STAS, determinările exacte ale concentrațiilor efectuindu-se primătră spectrefotometrică de absorbție atomică, utilizând lămpi ebulioice pentru fiecare element în parte ; cîntările maximelor de absorbție s-a efectuat la următoarele lungimi de undă: 324,69 nm pentru cupru, 248,2 nm pentru fier, 283,1 nm pentru plumb, 228,8 nm pentru cadmio, 213,6 nm pentru zinc, 231,8 nm pentru nichel.

Tabelul 5. Valoriile medii anuale ale concentrațiilor substanțelor poluante conținute în apele uscate brute și apurete biologie, specifice stației.

| Parametrii solutivi | 1983 | | 1984 | | 1985 | | 1986 | | 1987 | |
|--------------------------|-------|------------------|------------------|------------------|-------|------------------|------------------|-------|------------------|-------|
| | brute | apurete brute | apurete brute | apurete brute | brute | apurete brute | apurete brute | brute | apurete brute | brute |
| suspensii totale (mg/l) | 192,4 | 59,3 | 272 | 55,5 | 222,1 | 33,1 | 216,7 | 40,7 | 356,3 | 50,6 |
| ODO-5 (mg/l) | 235 | 41,3 | 267 | 48,1 | 246,6 | 38,5 | 217,4 | 25,8 | 247,5 | 29,9 |
| CCO-OP (mg/l) | 512,8 | 159 | 482 | 126,9 | 375,3 | 94,9 | 356,5 | 63,9 | 423,4 | 79,5 |
| fenoli (mg/l) | 3,6 | 0,053 | 3,9 | 0,05 | 3,27 | 0,005 | 4,03 | 0,04 | 5,44 | 0,07 |
| amoniul (mg/l) | 71,6 | 49,2 | 38,1 | 19,1 | 62,2 | 32,2 | 79,1 | 46,6 | 46,8 | 24,8 |
| extractibile R.P. (mg/l) | 20,8 | 17 | 33,5 | 19,8 | 35,2 | 25 | 33,3 | 13,7 | 31,3 | 12,7 |
| sulfotii (mg/l) | 19,2 | 15 | 27,7 | 22,7 | 32,5 | 15,7 | 24,3 | 10,8 | 22,4 | 6,14 |
| sulfuri (mg/l) | - | - | - | - | 1,68 | 0,13 | 1,24 | 0,11 | 0,47 | 0,054 |
| detergenti (mg/l) | 0,92 | 0,25 | 1,22 | 0,54 | 2,18 | 0,46 | 1,21 | 0,36 | 1,19 | 0,42 |
| acetati (mg/l) | 0,47 | 0,30 | 0,68 | 0,36 | 0,86 | 0,38 | 0,94 | 0,70 | 0,76 | 0,59 |

•/•

| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 |
|---------------------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|----|
| acetat (mg/l) | 0,36 | 0,20 | 0,14 | 0,097 | 0,199 | 0,11 | 0,20 | 0,15 | 0,30 | 0,15 | |
| fosfat (mg/l) | 2,52 | 1,45 | 2,48 | 1,02 | 2,21 | 1,30 | 2,28 | 1,00 | 1,77 | 0,91 | |
| carbetox(mg/l) | 0,68 | - | 0,58 | - | 0,75 | - | 0,40 | - | 0,302 | - | |
| cisauri (mg/l) | 4,1 | 1,0 | 4,1 | 0,97 | 89,7 | 10,3 | 59,7 | 6,76 | 30,6 | 10,0 | |
| res.Fix total(mg/l) | 836,2 | 684,0 | 826,7 | 694,6 | 911,5 | 658,9 | 732,9 | 546,5 | 861,9 | 619,7 | |
| iron (mg/l) | 0,25 | 0,10 | 0,722 | 0,143 | 0,25 | 0,12 | 0,14 | 0,04 | 0,16 | 0,08 | |
| fier (mg/l) | 2,35 | 1,40 | 3,74 | 1,57 | 4,0 | 2,05 | 2,96 | 2,08 | 2,96 | 2,30 | |
| nickel (mg/l) | 0,36 | 0,05 | 0,82 | 0,18 | 0,21 | 0,13 | 0,25 | 0,15 | 0,21 | 0,10 | |
| plumb (mg/l) | - | - | - | - | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | |
| cupru (mg/l) | 0,09 | 0,004 | 0,14 | 0,044 | 0,075 | 0,005 | 0,09 | 0,008 | 0,14 | 0,01 | |
| cadmiu (mg/l) | 0,01 | 0,002 | 0,036 | 0,025 | 0,026 | 0,019 | 0,14 | 0,020 | 0,017 | 0,003 | |
| sime (mg/l) | - | - | - | - | 0,523 | 0,23 | 0,51 | 0,28 | 0,30 | 0,148 | |

Tabelul 6. Cantitățile de substanțe poluante (te/ea) intrate, evacuate și reținute pe trepte biologice, rendementele de îndepărtere.

| Parametrii cantitative | 1982 | | 1984 | | 1985 | | | | | | | |
|---------------------------|--------|---------|-------------|--------|---------|-------------|-------|-------|-------|------|------|------|
| | Intrat | evacuat | retinut (%) | Intrat | evacuat | retinut (%) | | | | | | |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| suspensii tot. | 5147 | 1581 | 3566 | 69 | 6836 | 1395 | 5441 | 79 | 6546 | 975 | 5571 | 85 |
| OBO-5 | 6299 | 1107 | 5192 | 82 | 6710 | 1208 | 5502 | 82 | 7271 | 1135 | 6136 | 84 |
| OCCO-Cr | 13745 | 4262 | 9483 | 69 | 12114 | 3189 | 8925 | 73,6 | 11666 | 2799 | 8267 | 74,7 |
| fenoli | 96,5 | 1,42 | 95,1 | 98,5 | 98 | 1,25 | 96,7 | 98,7 | 96,4 | 0,15 | 96 | 99,8 |
| ammoniu | 1919 | 1077 | 842 | 43,8 | 957 | 480 | 477,0 | 849,9 | 1835 | 949 | 886 | 48,3 |
| extractibile | 825 | 455 | 370 | 44,8 | 839 | 472 | 367 | 43,8 | 1037 | 442 | 595 | 57 |
| sulfuri | - | - | - | - | - | - | - | - | 49,5 | 3,8 | 46 | 92 |
| detergenti | 24 | 6,7 | 17,8 | 74,5 | 30,6 | 13,5 | 17,1 | 55,8 | 34,8 | 13,6 | 21 | 61 |
| acetati | 12,6 | 8,04 | 4,5 | 36 | 17,2 | 9,04 | 8,2 | 47 | 23,6 | 11,2 | 12 | 52,5 |
| anotăti | 9,6 | 5,36 | 4,24 | 44 | 3,46 | 2,43 | 1,04 | 30 | 5,8 | 3,2 | 2 | 44,8 |

•/•

| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
|---------------------|-------|-------|------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|------|-------|------|----|
| roșeteți | 67,5 | 38,9 | 28,6 | 42,4 | 62,3 | 25,6 | 36,7 | 58,9 | 65,1 | 38,3 | 27 | 41 | |
| clionuri(kg/sa) | 109,9 | 26,8 | 62,8 | 75 | 103 | 24,4 | 78,6 | 76 | 2644 | 303 | 2342 | 68 | |
| res. fix tet. 22419 | 18334 | 4085 | 18 | 20778 | 17458 | 3320 | 15,9 | 26876 | 19428 | 7448 | 27,07 | | |
| bulzeti | 514 | 462 | 112 | 22 | 696 | 570,5 | 125,7 | 18 | 958 | 462 | 496 | 52 | |
| oren | 6,7 | 2,7 | 4 | 6 | 18,1 | 3,6 | 14,9 | 80,2 | 7,3 | 3,5 | 4 | 52 | |
| țier | 62,9 | 37,5 | 25,4 | 48 | 94 | 39,4 | 54,6 | 58 | 117,9 | 60,4 | 57 | 48,8 | |
| mehol | 9,6 | 1,3 | 8,3 | 86 | 20,6 | 4,6 | 16 | 78 | 6,2 | 3,7 | 2 | 39,6 | |
| osdină | 0,26 | 0,03 | 0,21 | 84 | 0,90 | 0,62 | 0,28 | 31 | 0,76 | 0,56 | 0,2 | 26 | |
| sime | - | - | - | - | - | - | - | 15,4 | 6,78 | 8,6 | 56 | | |
| supra | 2,38 | 0,107 | 2,27 | 95,7 | 3,77 | 1,1 | 2,68 | 71,7 | 2,21 | 0,14 | 2 | 93 | |

Tabelu 6.

| Parametrii solitativi | 1986 | | | 1987 | | | retinut (%) |
|--------------------------|--------------|---------------|-------------|--------------|---------------|-------------|-------------|
| | intret 14 | evacuat 15 | retinut (%) | intret 16 | evacuat 17 | retinut (%) | |
| suspensii, tot. | 6444 | 1210 | 5234 | 61,2 | 11252 | 1851 | 9497,7 |
| CBO-5 | 6465 | 767 | 5698 | 88,1 | 7620,7 | 946,4 | 6874,3 |
| CCO-Cr | 11601 | 2048,9 | 8552 | 80,6 | 13379 | 2512 | 10867 |
| fenoli | 119,6 | 1,19 | 118,6 | 99 | 171,9 | 2,21 | 169,7 |
| amoniu | 2353 | 1216 | 1137 | 48,3 | 1480 | 783,6 | 696,5 |
| extractibile | 990 | 407 | 583 | 58,9 | 990 | 461 | 589 |
| sulfuri | 36,8 | 3,27 | 33,6 | 91,3 | 15 | 1,7 | 13,3 |
| detergenti | 33 | 10,7 | 22,3 | 67,6 | 37,7 | 13,4 | 24,3 |
| asoceti | 27,9 | 20,8 | 7,1 | 25,6 | 24 | 18,6 | 5,4 |
| asociti | 5,94 | 4,46 | 1,48 | 25 | 9,5 | 4,7 | 4,8 |
| | | | | | | | 50 |

•/•

| | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 |
|----------------|-------|-------|------|------|-------|-------|-------|------|
| soffeti | 67,8 | 29,7 | 38,1 | 56,2 | 56,6 | 28,7 | 27,9 | 49 |
| cianuro(kg/sa) | 1775 | 201 | 1574 | 86,7 | 1453 | 853 | 600 | 41,3 |
| res. fix tot. | 21795 | 16252 | 5543 | 25,4 | 27235 | 19582 | 7653 | 28,1 |
| sulfati | 722,6 | 320,5 | 402 | 55,6 | 707,8 | 194 | 513,8 | 72,6 |
| ceram | 4,16 | 1,19 | 2,97 | 71,5 | 5,05 | 2,65 | 2,4 | 47,6 |
| flor | 88 | 61,8 | 26,2 | 29,8 | 93,5 | 72,7 | 20,8 | 22,3 |
| miebel | 7,43 | 4,46 | 2,9 | 40 | 6,54 | 3,16 | 3,38 | 51,7 |
| esdaria | 4,16 | 8,59 | 3,6 | 65,9 | 9,54 | 9,09 | 9,45 | 82,8 |
| sime | 15,2 | 8,32 | 6,84 | 45 | 9,48 | 4,67 | 4,8 | 59 |
| cupra | 2,67 | 6,23 | 2,4 | 91,6 | 4,42 | 0,31 | 4,11 | 93 |

Conform datelor prezentate în tabelă 6, în ultimii cinci ani de funcționare rendamentele de reținere a materiilor în suspensie au crescut de la 69 % la 83,5 %, datorită punerii în funcțiune a meilor metantaneuri, și a meveii alimentării acvatice. Cu toate acestea, cantitățile de suspensii evacuate din apele apurate în emisie au fost în continuu creștere, datorită concentrațiilor crescute din apele uzate intrate în stație. Astfel, s-au evacuate cantități de 1,5 - 2,3 ori mai ridicate de suspensii, față de 788 te/ton avizat prin "Acord".

Rendamentele de reținere a substanțelor organice exprimate în CCO-Cr și CBO-5 au fost de esențială în creștere, astăzi datorită imbunătățirii sistemelor de separare prin schimbarea reacțiilor separărilor de 7,5 kW, cît și datorită reglajelor optimizate, efectuate pe fluxul tehnologie. Tetuji față de 472 te/ton CBO-5 avizat, s-au evacuate în emisie cantități de 1,6 - 2,5 ori mai mari decât esențiala față de 1419 te/ton CCO-Cr avizat, cantitățile evacuate în fest de 1,1 - 2,2 ori mai mari.

Fenoli sunt substanțe biodegradabile, rendamentele lor de îndepărțare fiind în general foarte ridicate, peste 98 % în fiecare an, tetuji cantitățile rămânente în fest peste limitele avizate. Astfel, față de 0,949 te/ton avizat, s-au evacuate cantități de 1,3 - 2,3 ori mai ridicate din cauza evacuării în gescuri de către o întreprindere chimică de sinteze organice.

Îndepărțarea iomilor de emeniu în fest în medie cuprinsă între valurile de 43,8 - 49,9 %, substanțele extractibile în eter de petrol s-au îndepărtat într-o proporție de 43,8 - 59,5 % mediu, sulfurile 88,8 - 92 % mediu, detergenții 55 - 74 % mediu, azotatii 25 - 30 %, azotatii 22 - 52 %, fosfatii 41 - 58,9 %, rezidiul fix total 18 - 28 %, cianuri 41 - 88 %.

Ioni de metale grele s-au îndepărtat după cum urmează: Cr³⁺ 47,6 - 80 %, Fe³⁺ 22,3 - 58 %, Ni²⁺ 40 - 86 %, Cd²⁺ 26-86 %, Zn²⁺ 45-56 %, Cu²⁺ 72- 96 %. Se adăuga concentrațiile iomilor de metale au avut loc, astăzi prim preceședea de depunere-deconțare primară în nămolurile primare, cît și prim preceședea de adsorbție pe flocușoane de nămol activ și primar. Conform observațiilor noastre ioni de cupru se elimină în special primă adsorbție pe flocușoane de nămol activ.

**III.2. Apertul statiei oxigenesti la gradul de
poluare a raului receptor.**

In vederea urmăririi gradului de poluare a emisarului, ne-am preocupat de efectul substanțelor poluanante evacuate în cantități ce depășesc limitele admisibile. Acest efect se manifestă în primul rînd, prin reducerea concentrației oxigenului disolvat în emisar, având față de stătie, conform datelor din tabelă 7.

Stația evacuatează ape uzate epurate biologic, cu permiștri peste limitele admisibile admisibile avizate, precum și un debit de aproximativ 1/3 din total, ape uzate epurate cu rendamente minime în iezurile biologice calmante.

Conform datelor din tabelul 7, în cursul lunilor de iernă (ianuarie, februarie, martie), reducerea concentrației oxigenului disolvat din emisar se datoră, în primul rînd, apelor uzate evacuate din iezuri, unde din cauza temperaturilor scăzute procesele de autoepurare naturale sunt foarte mult inhibite, precum și din cauza apelor uzate, prevenite de la I.I.S.Zahăr, stătăte în aceste iezuri. În aceste luni apele epurate prevenite din stație reduse cu 25 - 29 % concentrația oxigenului disolvat din emisar. În cursul lunilor aprilie, mai, iunie, se observă reducere scăzută la 18 - 19 %, stația exercitând o influență minimă asupra calității emisarului. În perioada lunilor cu debite minime în emisar, lunaile iulie - decembrie, se observă o accentuare a efectelor salitative negative, manifestate în primul rînd, prin scăderea concentrației oxigenului disolvat, cu atât mai mult, cu cît perioadele cu debite minime, lunaile septembrie - octombrie - noiembrie, coincid și cu perioada funcționării I.I.S. Zahăr, cind în general rendamentele de epurare sunt scăzute, scăzută perioadă fiind deci mai critică în funcționarea stației oxigenesti.

Tabelul 7. Caracteristicile emisorului, influență apelor uzate evacuate asupra concentrației exigemului dizelvat din emisar .

| Lunile anului | Ddebit mediu (m ³ /s) | Temperatura medie (°C) | Oxigenul diselvat în emisie valeare medie (mg/l) | Oxigenul diselvat în emisie valeare medie (mg/l) | Gradul de reducere a exigemului (%) |
|---------------|-------------------------------------|---------------------------|---|---|-------------------------------------|
| ianuarie | 40,50 | 2,70 | 12,93 | 9,66 | 25,3 |
| februarie | 39,00 | 3,05 | 13,77 | 9,68 | 29,7 |
| martie | 43,00 | 3,70 | 12,65 | 9,46 | 25,2 |
| aprilie | 49,80 | 11,30 | 10,52 | 8,44 | 19,7 |
| mai | 34,03 | 17,30 | 10,14 | 8,14 | 19,7 |
| iunie | 33,10 | 19,40 | 9,52 | 7,79 | 18,2 |
| iulie | 10,76 | 28,50 | 6,63 | 4,95 | 25,3 |
| august | 10,62 | 25,35 | 7,32 | 3,03 | 58,6 |
| septembrie | 8,35 | 24,10 | 7,06 | 3,77 | 46,6 |
| octombrie | 4,55 | 20,90 | 6,35 | 1,88 | 70,3 |
| noiembrie | 6,25 | 10,40 | 8,96 | 3,53 | 60,0 |
| decembrie | 12,38 | 0,6 | 12,51 | 8,47 | 32,0 |

Determinările de oxigen diselvat prezentate în tabelul de mai sus s-au efectuat cu un oxigenometru portabil tip OH-501, etalonat corespunzător .

III. 3. Rendamente de epurare stinse pentru diferite regimuri de funcționare și la diferite încărcări ale apelor uzate sesizate în stație .

Redăm mai jos studiile efectuate de noi asupra funcționării stației pe parcursul anului său, prezentate în Tabelele 8 și 9, în care distingem două regimuri de funcționare.

1. Perioada lunilor campaniei I.I.S.Zăhăr, cind pe fluxul stației intră peluzanți și depășesc valerile admise prin preicet.

2. Restul lunilor, cind parametrii apelor uzate brute - valerile medii lunare - se inadresază în general în limitele

parametrilor folosiți la preieștere.

Pe lîngă acestea trebuie ținut seama și de faptul că, șecurile de suprapoluări cu ape uzate brute, ce depășesc valoările de preieștere sunt frecvente și se întâlnesc în fiecare lună. Bineînțelea că și valurile de la evazare sunt în concordanță cu cele din apele uzate brute, respectiv și randamentele de îndepărțare sunt în general mai reduse în perioadele funcționării I.I.S. Zahăr.

Tabelul 8. Variația parametrilor esențiali ai apelor uzate pe parcursul lunii an.

| | Suspensii | | CCO-Cr. | | CBO-5 | |
|------------|-----------|-------|---------|------|--------|------|
| | totale | | (mg/l) | | (mg/l) | |
| | medii | max. | medii | max. | medii | max. |
| iarnărie | 264 | 680 | 366 | 650 | 302 | 582 |
| februarie | 197 | 482 | 286 | 527 | 240 | 423 |
| martie | 246 | 317 | 388 | 595 | 284 | 488 |
| aprilie | 154 | 550 | 360 | 610 | 214 | 519 |
| mai | 150 | 450 | 309 | 513 | 208 | 374 |
| iunie | 167 | 315 | 344 | 583 | 216 | 470 |
| iulie | 188 | 265 | 380 | 515 | 214 | 399 |
| august | 203 | 320 | 366 | 595 | 252 | 396 |
| septembrie | 308 | 790 | 458 | 833 | 206 | 611 |
| octombrie | 254 | 550 | 386 | 750 | 312 | 598 |
| noiembrie | 280 | 1.330 | 454 | 984 | 230 | 749 |
| decembrie | 245 | 500 | 402 | 649 | 278 | 469 |

Tabelul 9. Variatia parametrilor salitativi a apelor epurante biologice pe parcursul unui an si randamentele de epurare atinse.

| | Suspensii | | CCO- Cr. | | CBO-5 | | Randament | | |
|-----------|--------------|-----------------|------------|-----------------|------------|------|-----------|-----|------|
| | totale(mg/l) | | (mg/l) | | (mg/l) | | | | |
| | medii max. | Ran- medii max. | medii max. | Ran- medii max. | medii max. | Ran- | | | |
| | de- | ment | de- | ment | de- | ment | in % | | |
| | in % | | in % | | in % | | in % | | |
| ianuarie | 55 | 68 | 79,1 | 117 | 158 | 68 | 53 | 109 | 82,4 |
| februarie | 39 | 75 | 80,2 | 64 | 114 | 77 | 28 | 57 | 88,3 |
| martie | 25 | 41 | 89,8 | 113 | 119 | 70,8 | 45 | 82 | 84,1 |
| aprilie | 27 | 58 | 82,4 | 90 | 152 | 75 | 37 | 92 | 82,7 |
| mai | 29 | 55 | 80,6 | 85 | 126 | 72,4 | 31 | 64 | 85 |
| iunie | 29 | 47 | 82,6 | 69 | 111 | 79,9 | 22 | 66 | 89,8 |
| iulie | 30 | 49 | 84 | 63 | 103 | 83,4 | 17 | 42 | 92 |
| august | 28 | 51 | 86,2 | 78 | 143 | 78,6 | 29 | 59 | 88,4 |
| septemb. | 74 | 105 | 75,9 | 149 | 250 | 67,4 | 62 | 158 | 69,9 |
| octembr. | 59 | 65 | 76,7 | 119 | 190 | 69,1 | 65 | 146 | 79,1 |
| nov. | 80 | 120 | 71,4 | 163 | 283 | 64 | 87 | 213 | 62,1 |
| decembr. | 60 | 70 | 75,5 | 123 | 159 | 69,4 | 56 | 112 | 79,8 |

Astfel, randamentul determinat de noi de indepartare a suspensiilor seude de la 80 - 89 % la 71 - 79 %; a CCO-Cr-ului seude de la 72 - 83 % la 64 - 69 % ; a CBO- 5-ului seude de la 82 - 92 % la 62 - 79 %.

In concluzie, analizind parametrii salitativi pe fluxul epurarii pe o perioada de 5 ani, se observa ca in perioadele campaniei I.I.S.Zehar in general, si in perioadele securilor frecvente de suprapelouri in special, performantele treptei biologice seud in mod simtitor, avand efecte negative cumpara salitatii emisarului in care se evadaseaza apele epurate biologice.

IV. CARACTERUL APELUR UZATE ORASENESTI SPECIFICE STATIEI STUDIATE

IV.1. Natura și prevenirea poluărilor industriale evacuate în rețeaua de canalizare.

Apeluri uzate industriale se evacuează în mod concentrat, rezultând din procesele de obținere a unor materii prime și de la producerea unor bunuri necesare activității economice. Volumul predominant al apelor uzate industriale îl constituie apele de răcire, în general slab poluate, dacă răcirea nu se face prin contact direct. Principiul poluant în acest caz este cel termic. Apele de spălare rezultă din folosirea apelor pentru întreținere și îndepărțarea unor materiale nedorite. Apele de proces servesc ca solvent, sau mediu de reacție în procesele de prelucrare a materiilor prime. Ele au un volum redus, dar sunt foarte concentrate. Această categorie de ape se prezintă adesea la recuperarea de materii prime sau produse finite. În mod practic în industrie există material, care intervine în proces post deveni să imparătească în apele uzate (20). Materiile prime și auxiliare, produgii intermediari și finali, subprodusele, reziduurile și agenții, folosiți pentru întreținere, apar în proporții variabile ca poluanti și apelor. Din cauza varietății extreme de mari a poluărilor fizici, chimici și biochimici și apelor uzate industriale și metodele de preaparare sunt la fel de variate (21).

O caracteristică generală a apelor uzate industriale a tuturor orașelor, este varietatea mare în timp și naturii și concentrației poluărilor evacuate de la procesele industriale existente (22).

Apeluri uzate orășenești, specifice stației studiate, conțin poluări industriale de o mare diversitate, preveniți de la peste 30 unități industriale cu profil fețe diferit. Acești poluări i-și grupă în organice și anorganice, în solubili și insolubili, prezente în proporții variabile. (tabel 10 și 11).

Tabelul 1. Poluanții minerali mai importanți prezentați în
spel uzate industriale, studiate .

| Categorie de poluanți | Industrie generațoare |
|----------------------------------|---|
| 1. Aceizi minerali | - Intreprinderile ecastruetește de mașini ușelte |
| 2. Amoniac și săruri de amoniu | - Intreprinderile de blâmărie - I.I.C. Zahăr - I. Bere - Spirit- Drejdie - I.Piele și Incălțăminte (tăbăcării) - I.I. Cărăi - I.Aviile de Stat - Cooperativa de producție - Intreprinderea de Alumină . |
| 3. Hidroxid și carbonat de sodiu | |
| 4. Cleruri | - I.Blâmărie |
| 5. Sulfate | - I.Piele și Incălțăminte (tăbăcării) - I.Materiale de Construcții - I.Ch.de Sinteze Organice - I.de Alumină |
| 6. Ioni de metale grele | - I.Blâmărie. - I.Ch.Sinteze Organice - I.Ch.de Læuri și Vopsale - I.Piele și Incălțăminte (tăbăcării) - I.Construcțeare de Mașini Ușelte - I.Accesoriile pt.Mijloace de Transport - I.Mecanică Pieße de Schimb |
| 7. Hidrogen sulfurat și sulfuri | - I.Textilă - I.Aviile de Stat - I.Piele și Incălțăminte (tăbăcării) |
| 8. Cianuri | - I.Mecanică Pieße de Schimb - I.Construcțeare de Mașini Ușelte - I.Accesoriile Mijloace de Transport |
| 9. Suspensiile minerale | - I.Materiale de Construcții - I.Blâmărie - I.Piele și Incălțăminte - I.Construcțeare de Mașini Ușelte - I.Chimică de Læuri și Vopsale - I. Alumină - I.Accesoriile Mijloace Transport |

Tabelul 11. Poluărăii organici prezenti în apele uzate industriale studiate .

| Categorie de poluanti | Industria generatoare |
|--------------------------------------|--|
| 1. Fenoli | - I.Ch.Sintese Organice |
| 2.Taninări | - I.Piele și Încălțăminte(tăbăcării) |
| 3. Proteine, peptide, amineciini | - I.Bere, Spirit, Drejdie - I.Industrializarea Cârmii - I.Industrializarea Laptelui - I.Piele și Încălțăminte - I.Aviocela de Stat |
| 4.Hidroți de carbon | - I.Vieci și Vinului - I.Bere, Spirit,Drejdie |
| 5.Unceri,grăsimi și uleiuri vegetale | - I.I.S, Zahăr - I.I.Uleiului - I.Ch.Încenri și Vopsele - I.Industrializarea Cârmii - I.Blămărie |
| 6.Acizi grași inferiori | - I.Bere, Spirit,Drejdie - I.I.S,Zahăr - I.Industrializarea Laptelui |
| 7.Alcooli,alchide | - I.Ch.Sintese |
| 8.Materiale plastice | - I.de Mase Plasticice |

În ceea ce privește sursa majoritate a unităților industriale sunt prevăzute cu instalații proprii de preaparare, mai puțin: întreprinderile Avicelă de Stat, întreprinderile de Bere, Spirit, Drejdie, întreprinderile de Industrializarea Laptelui, întreprinderile Chimică de Încenri și Vopsele, întreprinderile Mecanică Pieze de Schimb, întreprinderile de Mase Plasticice.

IV.2. Prezentarea comparativă a zonelor din orașe care prezintă poluare cu caracter predominant industrial .

Apele uzate din unele zone judecătorești din municipiul său sunt canalizate în patru stații de pompă și apele uzate, cu caracter perimetrii solitativi le-în urmărit permanent. Se poate se vedea determinarea a fost stabilirea zonelor - cartierelor - de unde

previn ape uscate mai intențializante, în vederea luării unor măsuri, în special la sursele de poluare cu caracter industrial. Prin prelucrarea analizelor complexe efectuate cu frecvență săptămânală pe o perioadă de 5 ani, prezentate în Tabelul 12, s-a dovedit că stațiile 1, 2 și 3 care pompeză ape uscate arăpenești, la care sunt recordate și unități industriale, sunt poluate în limite largi cu poluanti taxici pentru procesul de spălare biologică. Stația de pompărie 4 pompează apă uscată menajero, prevăzute dintr-un cimitir de lemnințe.

Determinările din Tabelul 12 s-au efectuat prin aceleasi metode ca și cele prezentate în tabelele 5,6,8 și 9 .

Tabelul 12. Călitățile apelor uzate din Stațiile de pompăre arăpenești .

| Parametru | | Stație 1 | Stație 2 | Stație 3 |
|-------------------------------|-------|----------|----------|----------|
| pH | min. | 5,5 | 5,5 | 6,0 |
| | max. | 7,0 | 7,0 | 8,0 |
| | mediu | 6,25 | 6,45 | 6,77 |
| CBO-5 (mg/l) | min. | 68,9 | 46,9 | 42,1 |
| | max. | 350,5 | 336,4 | 581 |
| | mediu | 215,6 | 218,3 | 225 |
| CCO-Cr. (mg/l) | min. | 156 | 325 | 136 |
| | max. | 1447 | 819,9 | 1115 |
| | mediu | 496,9 | 448,5 | 472,6 |
| cioruri (mg. 10^{-3} /l) | min. | 0,0 | 0,0 | 0,0 |
| | max. | 2,5 | 0,0 | 285,5 |
| | mediu | 0,5 | 0,0 | 43,05 |
| crum total (mg/l) | min. | 0,0 | 0,076 | 0,24 |
| | max. | 3,06 | 0,416 | 2,61 |
| | mediu | 0,875 | 0,276 | 1,102 |
| cupru (mg/l) | min. | 0,0 | 0,0 | 0,0 |
| | max. | 0,26 | 0,15 | 0,43 |
| | mediu | 0,117 | 0,0483 | 0,172 |
| codmin(mg/l) | mediu | 0,1e2 | 0,1 | 0,076 |
| sime(mg/l) | mediu | 17,92 | 2,35 | 1,8 |

| <u>Parametrii</u> | | <u>Statistica 1</u> | <u>Statistica 2</u> | <u>Statistica 3</u> |
|-----------------------------------|-------|---------------------|---------------------|---------------------|
| fier (mg/l) | min. | 4,9 | 9,9 | 1,91 |
| | max. | 11,6 | 10,9 | 9,46 |
| | mediu | 5,53 | 4,36 | 5,35 |
| michel (mg/l) | min. | 0,6 | 0,6 | 0,26 |
| | max. | 0,79 | 0,39 | 6,36 |
| | mediu | 0,35 | 0,14 | 1,72 |
| detergenti | min. | 0,29 | 0,41 | 0,51 |
| | max. | 7,24 | 1,84 | 4,59 |
| | mediu | 1,37 | 0,92 | 2,49 |
| fosfori (mg/l) | min. | 1,7 | 2,85 | 0,17 |
| | max. | 21,9 | 6,0 | 0,78 |
| | mediu | 9,47 | 3,95 | 0,39 |
| produse petroliere (mg/l) | min. | 9,0 | 5,5 | 10,00 |
| | max. | 10,9 | 26,0 | 45,0 |
| | mediu | 20,5 | 17,5 | 19,8 |
| substanțe tractibile (mg/l) | min. | 27,5 | 17,5 | 27,5 |
| | max. | 85,0 | 82,5 | 69,0 |
| | mediu | 40,5 | 41,9 | 43,9 |
| suspensii totale (mg/l) | min. | 70,0 | 60,0 | 60,0 |
| | max. | 860,0 | 360,0 | 240,0 |
| | mediu | 265,4 | 196,4 | 173,6 |
| carbetex (mg/l) | min. | 0,74 | 0,28 | 0,57 |
| | max. | 4,87 | 2,58 | 1,43 |
| | mediu | 1,38 | 1,09 | 0,91 |
| acetati (mg/l) | min. | 0,007 | | 0,026 |
| | max. | 0,040 | | 1,13 |
| | mediu | 0,024 | 0,022 | 0,396 |
| acetati (mg/l) | min. | 0,17 | 0,13 | 0,0 |
| | max. | 0,29 | 0,34 | 0,38 |
| | mediu | 0,22 | 0,206 | 0,216 |

IV.3 Efectul cantitativ si calitativ al
apelor uzate industriale asupra gradului
de poluare al apelor originesti specific
statiiei studiate (23).

Cele mai mari debite de ape uzate industriale provin de la I.I.S.Zahăr, care în perioada campaniei, lunile septembrie-iunie, evacuează un debit mediu de 180 l/s ape uzate intenț impurificate.

Din debitul total de ape uzate originesti 1800 l/s, e proporție însemnată decca. 25 %, adică 450 l/s, este de proveniență industrială, respectiv în situație în care evacuează și I.I.S. Zahăr această proporție se ridică la 35 %, adică circa. 630 l/s. Restul apelor uzate provenite de la populație și instituții au caracteristicile calitative prezentate în tabelul 3.

În figurile 8 și 9 sunt prezentate schematic întreprinderile industriale din Zona Industrială de Est, respectiv Zona Industrială de Vest a municipiului, care evacuează ape uzate intenț poluate în canalizare; precum și contribuția fiecărei întreprinderi la gradul de poluare industrială a apelor uzate originesti semite în stația comună.

ACESTE DATE reflectă sinteza unor determinări analitice de laborator efectuate pe o perioadă de 5 ani, cu frecvență săptămânală, de la fiecare unitate industrială în parte.

Din datele surprinse în aceste scheme rezultă:

1. Majoritatea întreprinderilor evacuează ape uzate cu limite calitative superioare celor prevăzute în Normativul C 9a/83.

2. Cea mai importantă sură de poluare industrială, pentru stație de apurare a municipiului este I.I.S.Zahăr, care evacuează în perioada campaniei debite însemnante de ape uzate foarte înalte.

În tabelul 13 s-a prezentat comparativ cantitățile de poluanti (te/șm), evacuați în canalizare cu apele uzate, provenite din sursele de poluare industriale și menajere specifice stației studiate.

Raportul întreprinderilor se prezintă grafic în figura 10. În teste rezulabile s-a lăsat în considerare valoarea medie zilnică pentru debitele evacuate.

Tabelul 13. Cantitățile de poluanți evanescenți cu apele uzate prevenite din sursele de poluare menajere și industriale specifice .

| | Populație și insti- tutii | Intreprin- derile in- dustriale | I.I.S. | Contribuția Zehăr presentului • I.I.S. Zehăr (%) |
|----------------------------|---------------------------------|---------------------------------------|--------|--|
| Suspensii te- tale te/m | 6.048 | 4.159 | 1.045 | 9,28 |
| CCO-Gz te/m | 5.226 | 5.354 | 2.799 | 20,9 |
| CBO-ș te/m | 3.879 | 2.635 | 1.306 | 16,7 |

Din tabelul 13 și figura le rezultă că, încărcarea suplimentară a Stației de epurare, în perioada campaniei I.I.S. Zehăr, generază un regim de funcționare special pentru treapta de epurare mecanică - biologică a stației .

IV. 4. Măsururi sauze de apele uzate
industriale, insuficient sau-
recupărate.

Din punct de vedere al felului în care pot influența funcționarea unei stații orășenești, apele uzate industriale se clasifică în ape reziduale toxice, inerte, sau după o altă clasificare ape reziduale industriale care conțin compuși bio- senzibili degradabili toxici, nebiodegrabili netoxici și biodegradabili netoxici .

Deversările unei substanțe chimice sau reziduri sunt considerate toxice dacă sunt dăunătoare vieții .

În teste cezurile există un anumit prag de concentrație a substanțelor dăunătoare, sub care acestea încearcă să exerce efecte toxice. Punctul că e substanță este sau nu toxică, depinde de starea chimică , precum și de caracteristicile de

SURSELE DE POLUARE MAI INSEMNAȚE DIN ZONA INDUSTRIALĂ DE VEST A MUNI- CIPULUI ȘI CONTRIBUȚIA LOR (kg/zi) LA GRADUL DE IMPURIFICARE A APELOR ORÂŞENEŞTI

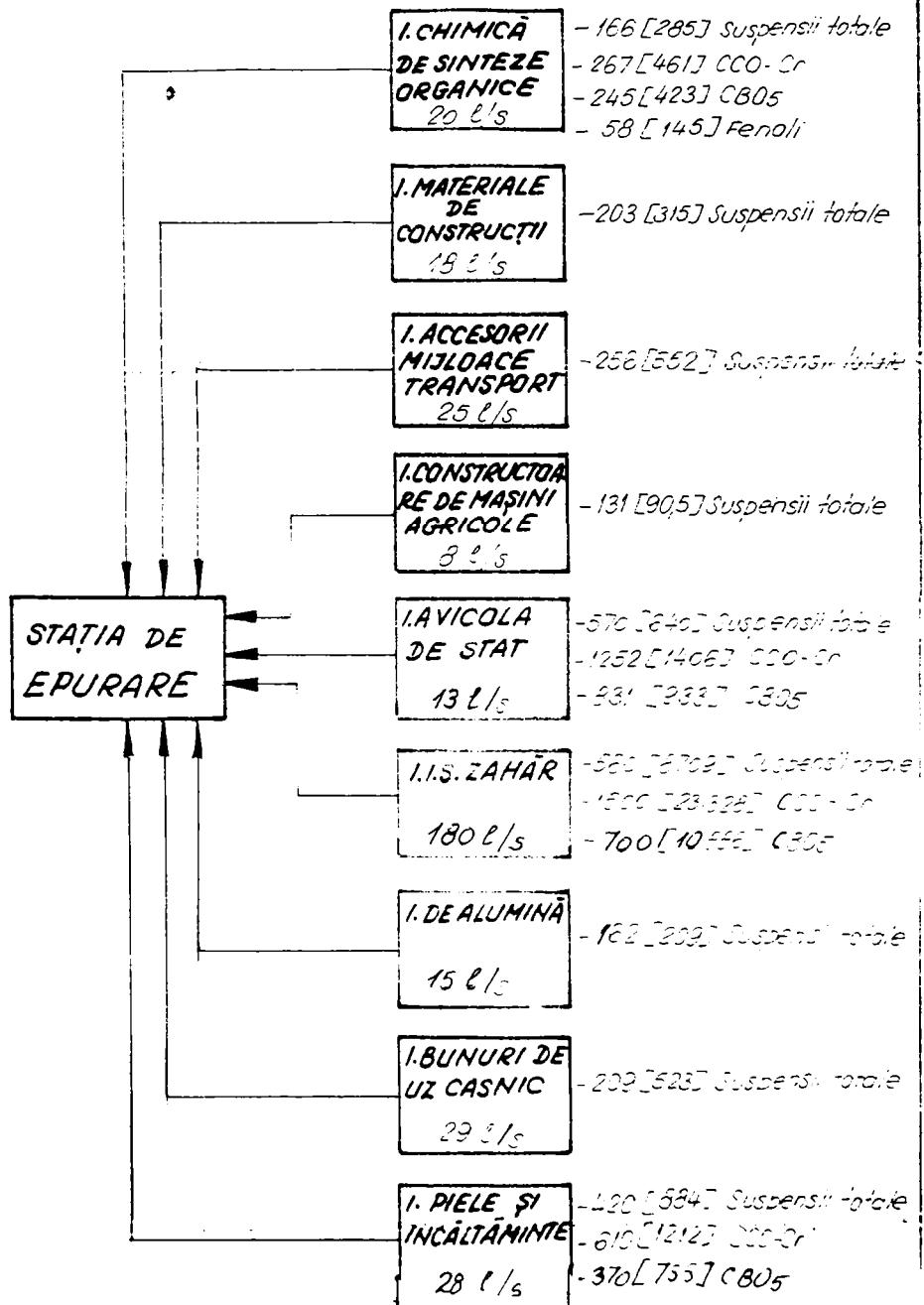


Fig. 8.

SURSELE DE POLUARE NAI ÎNSENNATE DIN ZONA INDUSTRIALĂ DE EST A MUNICIPIULUI ȘI CONTRIBUȚIA LOR (kg/zi) LA GRADUL DE IMPURIFICARE A APELOR ORĂŞENEȘTI

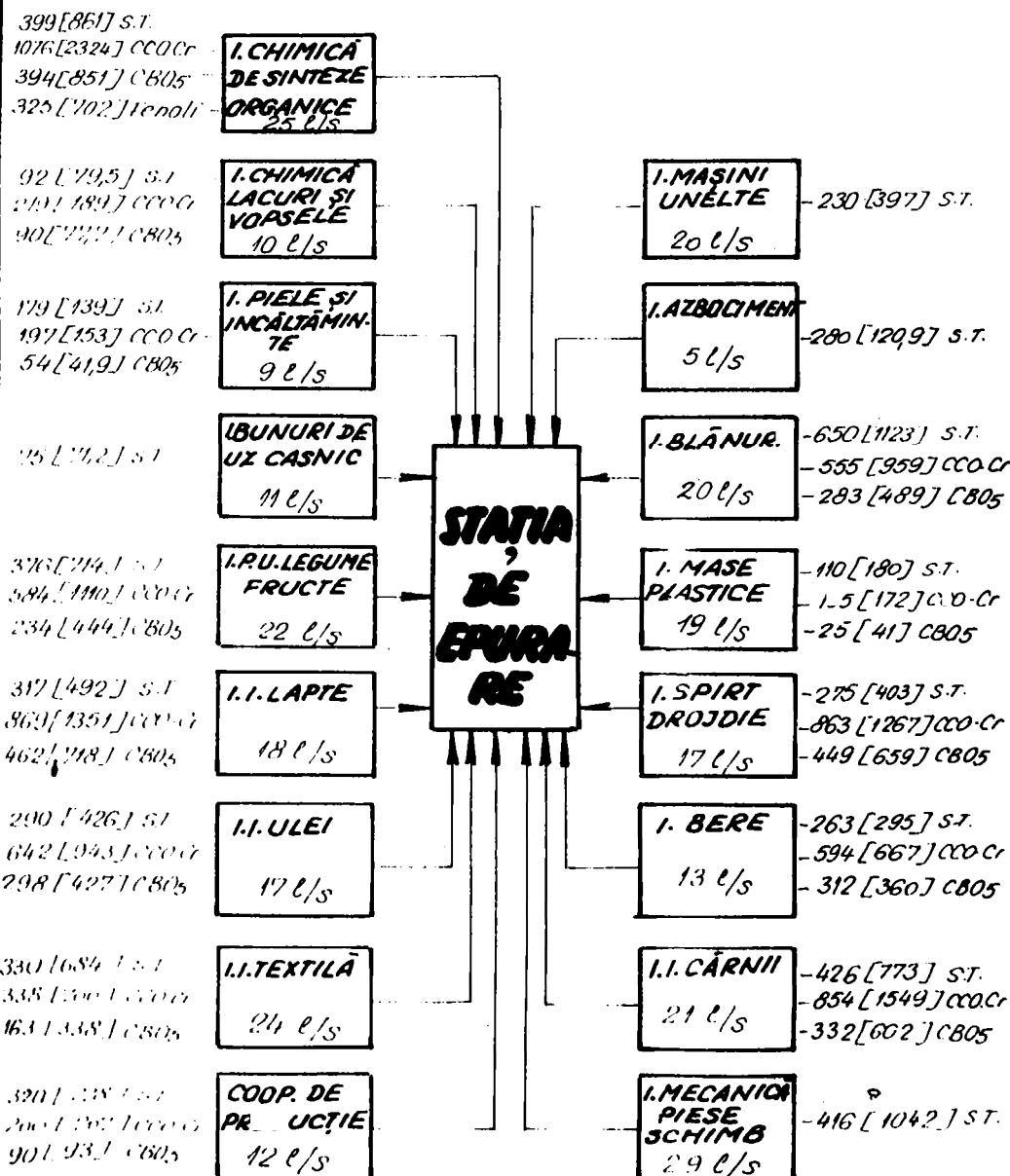
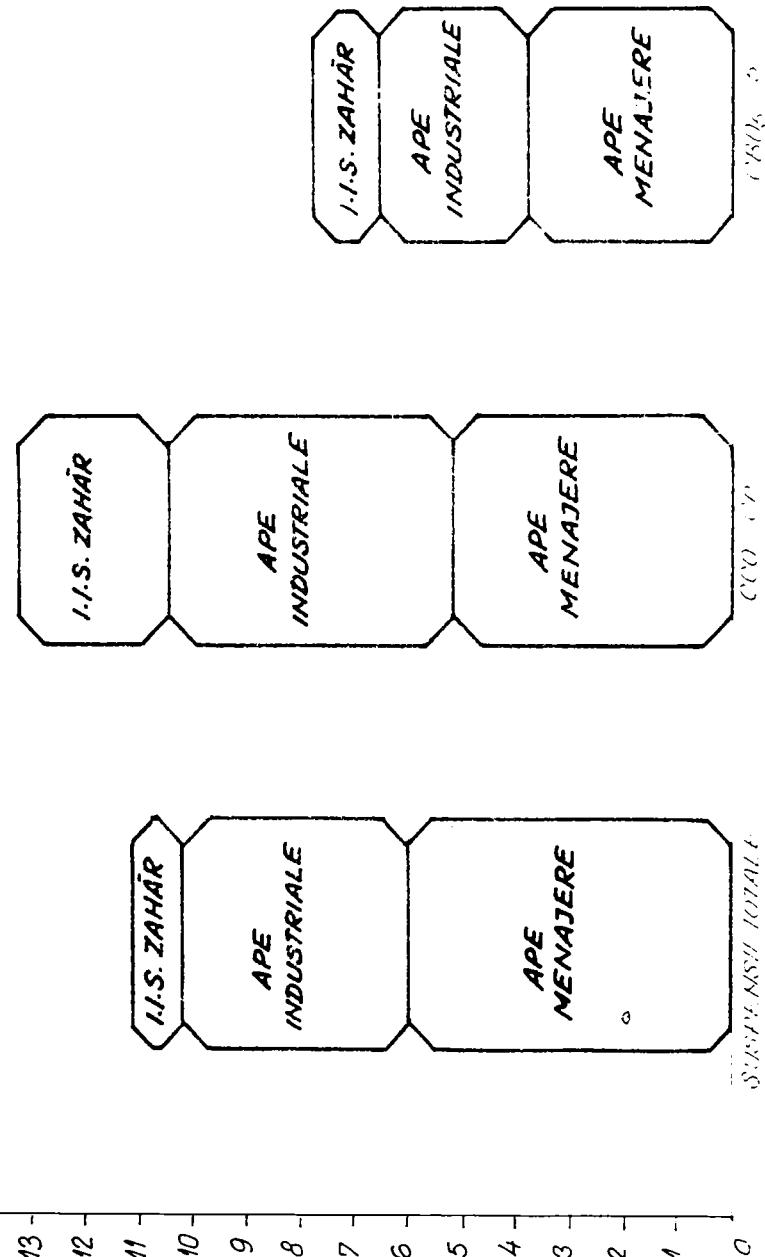


Figura 9

CONTRIBUȚIA SURSELOR DE PONUARE LA INCĂRCAREA TOTALĂ A APELUI DIN INFLUENȚE IN JURUL DE CRUZI

Procent
(10,000 * 1000)



mediu și de interacțiune cu alte substanțe chimice.

Datorită acestui număr mare de varisibile, nu este posibil să se fixeze concentrații maxim admisibile, ale unei substanțe, toxice care să fie sprijinibile tuturor tipurilor de deversări industriale, aceste concentrații trebuie stabilite de la casă la casă (24).

Factorii de mediu influențează efectul toxic al unei substanțe, astăziind pe de o parte asupra activității fizico-chimice a microorganismelor, prin schimbări produse în intensitatea proceselor metabolismice și pe de altă parte asupra substanțelor respective, prin modificarea unei proprietăți fizice - chimice ale acestora (25).

Temperatura apelor uzate este un factor important și acționează direct asupra microorganismelor, intensificând metabolismul lor, conform legii lui Van't Hoff, respectiv mărand viteza de pătrundere a substanței în celulele bacteriene. Temperatura poate să acționeze asupra mediului exteran influențând unele reacții fizice - chimice de solubilizare a gazelor, respectiv dissocierea electrolitică. Odată cu creșterea temperaturii, solubilitatea oxigenului în apă scade, astfel încât temperatura singură poate avea și efecte toxice prenunțate. Consecința finală a ridicării temperaturii este la creșterea rezistenței substanțelor toxice (26).

Oxigenul dizolvat influențează direct procesele metabolismice ale microorganismelor. Cantitatea redusă a oxigenului din apă poate să amplifice efectul toxic. Se adăugă exigența lui dizolvat, pînă la 50 % din valoarea de saturare, reducând concentrația toxică a metalelor grele cu aproximativ 70 % din concentrația în ape saturată de oxigen.

pH-ul apelor uzate industriale influențează dissocierea moleculelor unei sâruri, favorizînd astfel sau limitînd acțiunea unei substanțe toxice. De exemplu amoniul este mult mai toxic într-o apă alcălită, decît într-o apă acidă, deoarece forma ionica este mai greu assimilată decît cea ionică. Cianurile și sulfurile sunt mai toxice într-o apă acidă decît într-o apă alcălită.

Prezența sârurilor dizolvate, în apele reziduale industriale, poate provoca modificări ale toxicității unei substanțe. De exemplu : în apele reziduale industriale, care conțin iami de calciu, mediu cu magnesium, acțiunea toxică a

iemilor de metale grele este mai redusă, din cauze formării unor complexe și cu iemii emițăți, complexe care precipită. O concentrație de plumb de 1 mg/l intr-o apă lipsită de săruri de calcar, este fatală microorganismelor nămului aciv, valoarea limită a concentrației toxice de plumb este deodată cu cinci ori concentrației sărurilor dizolvate.

Prezența simultană a mai multor substanțe toxice duc la modificarea efectelor toxice individuale ale acestora (27). Efectul cumulativ poate fi simplu aditiv denumit "sinergism", sau mai deosebit sumă efectelor "sinergism", sau mai mult "antagonism".

În cazul prezenței în apele uzate industriale a unui amestec complex de insecticide organo-fosforice, componentul cel mai toxic pus în evidență este Parationul. Pentru celelalte compuși organo-fosforici (Bromofos, Malation, Dipterex) suma gradelor de inhibiție individuală, corespunzătoare concentrațiilor din amestec, este inferioră gradului de inhibiție a amestecului, efectul fiind de sinergism. Efectul de antagonism - de diminuare a acțiunii individuale a Parationului - se observă la amestecul Paration - Dipterex, unde gradul de inhibiție a amestecului este mai mic decât suma gradelor de inhibiție individuale (28).

Peluzanii toxici cei mai frecvenți întâlniți în apele reziduale industriale sunt iemii de metale grele, detergenții, pesticidele, produsele petroliere, fumul etc.

Tabelul 14. Doza continuă de metal care poate să producă o redusere importantă a eficienței epurării biologice a cerealei.

| Metal | Nivel critic în apă brută (mg/l) |
|----------------------|----------------------------------|
| - crôm ⁶⁺ | 10 |
| - cupru | 1 |
| - nichel | 1 - 2,5 |
| - zinc | 5 - 10 |

După Reid (30) înăstășările de trătare biologică sunt determinate de evacuări industriale cu conținut de ioni de metale grele, redată în tabelul 15.

Tabelul 15. Seidările prezintă ale constanței de viteză a reacției de biodegradare în prezență ionilor metalici .

| Concentrație (mg/l) | Cr^{6+} | Cd^{2+} | Cu^{2+} | Ni^{+} |
|------------------------|------------------|------------------|------------------|-----------------|
| 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 |
| 0,50 | 2,3 | 50,5 | 23,0 | - |
| 1,00 | 21,8 | 63,0 | 25,3 | - |
| 1,5 | 50,5 | 73,5 | 54,0 | 25,3 |
| 2,0 | - | - | - | 38,0 |
| 3,0 | - | - | - | 57,5 |

Se observă că sunt suficiente concentrații mici de metale grele, pentru a reduce viteză de metabolizare .

Indoctrinarea ionilor de metale grele din sistem intr-o creștere măsură, se datoră unor microorganisme, care prezintă o extraordinară afinitate pentru anumite ioni de metale grele din soluție. Aceste microorganisme sunt capabile să concentreze în interiorul biomasei lor, cantități mari de metale grele pînă la 15 - 20 %. Această capacitate de sorbie se datoră afinității fibrelor polimere de polisaharide extracelulare insolubile, făcă de diferite metale grele (31). După Reimann (32) chiar și mineralul activ mort nu-și pierde capacitatea de fixare pentru ioni de metale .

În cazul acțiunii toxice a ionilor de metale, inhibarea apare cu atît mai tîrziu, cu cît concentrația de substrat nutritiv ușor biodegradabil este mai mare. Această lucru este probabil datorită formării unor complexe între ioni de metale și hidrații de carbon, proteine sau acidii humici. Odată cu degradarea substratului, ioni de metale grele sunt puși din nou în libertate, putind să-și manifeste din nou efectele toxice (33).

În cazul emorului, după Frenzel (33), la o concen-

trătie de 0,92 gr nămel setiv/l inhibarea creșteodată cu creșterea cantității de cupru, atingând 50% la cca. 15 mg Cu²⁺/l. O creștere în continuare a cantității de cupru, nu mai conduce la nici o creștere a inhibării. Adeptarea bacteriilor prin mutație și selecție joacă un rol foarte important în acest sens. Astfel, unele bacterii mai rezistente se înmulțesc cu preșădere și se pot obține cu concentrații toxice mai mari.

Redăm mai jos tabelul 16, inhibarea consumului de oxigen al nămélui setiv, din stație cerește, inhibare, datorită unor adăsuri de ape uzate industriale cu cantități diferite de cupru în apele orășenești, în prezența unei concentrații de nămel setiv de 1 gr/l. Experiențele s-au efectuat la un respirometru Warburg cu nămel setiv neadaptat, respectiv adaptat la ape reziduale industriale cu conținut de cupru .

Tabelul 16. Inhibarea consumului de oxigen a nămélui setiv sub conținutul cuprului .

| Adăs de cupru (mg/l) | Consum de O ₂ (mgO ₂ /l . g su. 4 h) | |
|----------------------------|--|------------------------------|
| | a. la nămel setiv neadaptat | b. la nămel setiv adaptat |
| 0 | 87 | 38 |
| 2 | 85 | 38 |
| 4 | 82 | 37 |
| 8 | 73 | 37 |
| 10 | 69 | 37 |
| 15 | 64 | 37 |

In cazul nămélui setiv neadaptat se observă o inhibare eleră a respirației, inhibare dependentă de cantitatea de cupru. Nămelul setiv adaptat a fost avizat în așa măsură încât chiar și fără adăs de cupru degradarea a fost redusă. Un adăs de cupru în continuare nu a mai prezentat nici un fel de influență asupra degradării și nu a condus la inhibarea pe nici departe a respirației .

Conferă determinările noastre (tabelul 17), la cantități constante de iami de metale grele, conținute în apele uzate in-

dustriale, de exemplu empră de 4,5 și 10 mg/l, la o creștere a concentrației de nămol spore net o descreștere, sau chiar o finalizare completă a inhibării respirației, deoarece toxicitatea.

Tabelul 17. Reducerea toxicității la creșterea concentrației de nămol.

| Concentrație nămolului | Consumul de oxigen(mg/l, 5 h) | | Procente inhibere |
|---------------------------|-------------------------------|---------------------|----------------------|
| | fără Cu | + 4 mg Cu/l | |
| 0,8 | 80 | 65 | 18 |
| 1,42 | 114 | 108 | 5 |
| 2,44 | 237 | 237 | 0 |
| <u>fără Cu</u> | | <u>+ 5 mg Cu/l</u> | |
| 0,67 | 87 | 32 | 63 |
| 1,00 | 134 | 79 | 41 |
| 1,78 | 207 | 182 | 12 |
| <u>fără Cu</u> | | <u>+ 10 mg Cu/l</u> | |
| 0,46 | 76 | 20 | 74 |
| 0,80 | 109 | 45 | 58 |
| 1,49 | 108 | 108 | 35 |

Nămolul activ are un efect de dezintoxicare, deci se observă, efectul toxic al iomilor de metale grele se poate adăuga la creșterea concentrației de nămol.

Cantitatea de ioni de metale grele, reținută în bazele de sare, crește adăuga la creșterea timpului de contact. La un timp de contact de 2,5 ore, nămolul activ poate suporta să fie inhibat $2 \text{ mg Cu}^{2+}/\text{l}$, la un timp de contact de 5 ore, nici $10 \text{ mg Cu}^{2+}/\text{l}$ nu va deranja procesul epurării.

Spre deosebire de oxidarea compușilor carbonatului, oxidarea compușilor ozonului este inhibată chiar și de cantități foarte reduse de substanțe toxice. Acele reziduile cu conținut de cloruri, tratate în comun cu apele orășenești, duc la formarea unei cantități mari de ozonați. Problema excesului de ozonă din aceste ape reziduale, trebuie rezolvată cu ajutorul demitrificării în sistemul acuferelor-bazine de sedimentare.

Dintre tipurile de detergenți, alchileulfetii și alchil-sulfonatei sunt mai puțin toxice, decât compușii aromatici, și
înălțătoare toxicitatea este însă adesea în proporție numărului moleculelor benzeneice. Cea mai mare toxicitate este prezintă detergenții sătia-
nicii. Că efectul asupra funcționării stațiilor de epurare erăgenții
se poate simți faptul că în prezență lor sedimentarea nămolului
este însemnată, iar efectul degradării biologice este în 20-30 %
(34).

Conform observațiilor din exploatarea stației studiate,
principalele surse de poluare sunt de ape uzate industriale sunt:

1. Supraviețuirea stației cu substanțe organice în perioada campaniei I.I.S. Zahăr în special, și în restul perioadelor în general, ceea ce reduce rendamentele de epurare în treptă bio-
logică.

Urmărind apele uzate provenite de la I.I.S.Zahăr, - cele
mai importante surse de poluare pentru apele uzate erăgenții-
ne-am precisat să determinăm valoarea contribuției acestora, la gradul
total de poluare al apelor uzate erăgenții.

În tabelul 18 se prezintă suprapoluările cauzate de
funcționarea necorespunzătoare a stației de preepurare I.I.S.Zahăr
de la dorul în februarie în 1984 și pînă în prezent. La acestea se
adă și faptul că apele uzate provenite de la I.I.S.Zahăr au
un raport de biodegradabilitate (CBO-5/CCO-Cr) variabil, exprimă
între 0,32 - 0,72, precum și faptul că ele nu conțin cantități
suficiente de fosfor, nefiind respectat raportul optim de
CBO-5/N/P = 100/5/1.

2. Inhiberea mai mult sau mai puțin pronunțată a nămolului
activ de către unei compuși foarte toxici, cum ar fi insecticidele
organofosforice ajunse accidentale în sistemul de eșanalizare, in-
hibere manifestată prin reducerea activității enzimatici a nămolu-
lui activ și chiar disperziile acestuia.

3. Securile cu substanțe extractibile pot reduce rendimen-
tul separașilor de grăsimi, micșorând și transferul de oxigen și
rendamentul de oxigenare a nămolului activ ; securile cu ioni de
seleniu, care redue capacitatea de nămol activ și dezechilibrează
raportul optim C/H, necesar unei epurări optime; substanțele cu
conținut de cromuri, ioni de metale grele, care duce la scăderea
concentrației nămolului activ prin intoxicarea acestuia; fenoli, detergenții, sărurile anorganice etc.

In cazul stației studiate, cele mai frecvente surse
ri, sunt cele cauzate de o evanescere necontrolată a upei conținute
în cantități mari de ape reziduale industriale cu conținut de fenoli
prevăzute de la o întreprindere chimică de sinteză organică.

4. Creșterea indicelui Mohlmann a nămolului activ,
în urma creierii upei conținut de mediu favorabile (pH = 5,5-
6), dezvoltării bacteriilor și ciupercilor filamentoase. Această
lumă se întâmplă la evanescerea upei conținute de ape uzate
industriale, conținând substanțe organice ușor degradabile,
prevăzute în special de la unități din industria alimentară,
care pe traseul canalizării încep să fermenteze anorganic, pro-
ducind redusele pH-ului apelor uzate urăgănești la valori
de 5,5 - 6 .

5. Scăderea intensității mitrificării compugilor
în exces, datorită formării upei conținute mari de nămol activ
în exces, datorită încărcării organice mari. Creșterea concentrației de nămol activ duce la scăderea numărului de bacterii
mitrificate, care au o viteză de înmulțire mai lentă, decât
bacteriile degradante de substanțe organice (35). Viteza de
eliminare prin evanescerea nămolului în exces a bacteriilor mi-
trificate, fiind mai rapidă decât viteza lor de înmulțire,
nu ne putem aștepta la existența unei bune mitrificări. Astfel,
în perioada campaniei I.I.S.Zahăr, respectiv în cazul evanescării
unei ape uzate foarte încărcate organice de la întreprinderile
de Spirit, întreprinderile de Industrializarea Cărămii sau întreprinderile
de Industrializarea Leptelui conținutul în exet amoniacal al efluentului biologic este aproape egal cu conținutul
în exet amoniacal al apelor brute .

Devăză că mai elucvată este efectul cumulativ al
tuturor mecanismurilor semnalata cete faptul că treapta biologică
a stației funcționează în un timp de seară median de 6- 7 ore,
față de 3,5 ore preiestat .

Tabelul 18. Situatia polularilor peste limitele admisibile provenite de la I.I.S. Zahar.

| ANUL lunar | Suprasatii (kg./luna) | CCO-CR (kg./luna) | | Extraiabilitate (kg./luna) | | |
|---------------|-----------------------|----------------------|------------------------------------|----------------------------|----------------------|----------------------|
| | | Admisibil Excesul | Degravare in supra- polulare | Admisibil Excesul | Degravare Excesul | Degravare Excesul |
| XII. 1984 | 21933 | 22846 | 913 | 36555 | 133900 | 97345 |
| I. 1985 | | | 161100 | 671309 | 510209 | 96666 |
| II. 1985 | | | | | | 9836,2 |
| III. 1985 | | 133699 | 485736 | 352037 | 8022 | 57727 |
| IV. 1985 | | 122170 | 196215 | 74045 | 1330 | 5653 |
| V. 1985 | | 21390 | 105545 | 74165 | | 4323 |
| VI. 1985 | | | | | 1405 | 1873 |
| VII. 1985 | | | | | | 468 |
| VIII. 1985 | | | | | | |
| IX. 1985 | | 171068 | 299748 | 129080 | 5160 | 8601 |
| X. 1985 | | | | | 10263 | 42234 |
| XI. 1985 | | | | | | 31971 |
| XII. 1985 | 100261 | 776685 | 676424 | 157202 | 262502 | 296401 |
| TOTAL: 1985 | 100261 | 776685 | 676424 | 786519 | 2322056 | 1536537 |
| | | | | | | 56708,2 |
| | | | | | | 240386 |
| | | | | | | 163677 |
| | | | | | | 36989 |

| Month/Year | Admissible(kg/Load) | | | CCO-Cr(kg/Load) | | | Extractable(kg/Load) | | |
|------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|
| | Admissible Present Deposite |
| I. 1986 | 41202 | 76457 | 35255 | 68677 | 644124 | 595447 | 4120 | 7209 | 3069 |
| II. 1986 | | | | 29220 | 41562 | 12342 | 1753 | 4090 | 2337 |
| III. 1986 | | | | | | | 1560 | 3121 | 1561 |
| IV. 1986 | | | | | | | 1510 | 1724 | 214 |
| V. 1986 | | | | | | | 1583 | 5013 | 3430 |
| VI. 1986 | | | | | | | 2173 | 5571 | 3398 |
| VII. 1986 | | | | | | | 2972 | 16347 | 13375 |
| VIII. 1986 | | | | | | | | | |
| IX. 1986 | | | | | | | | | |
| X. 1986 | 137314 | 140747 | 3433 | 226857 | 409526 | 260669 | | | |
| XI. 1986 | 110361 | 409224 | 294923 | 183835 | 383452 | 199617 | | | |
| XII. 1986 | 118938 | 271382 | 152444 | 198230 | 213856 | 15626 | | | |
| TOTAL 1986 | 407755 | 893610 | 485855 | 866691 | 1882058 | 1075367 | 15671 | 43075 | 27404 |

| Anul lunar | Suspendat (kg/lună) | | CCO-CR (kg/lună) | | Extragibile (kg/lună) | |
|---------------|---------------------|---------|------------------|-----------|-----------------------|-----------|
| | Admisiibl | Evacuat | Depărțire | Admisiibl | Evacuat | Depărțire |
| I. 1987 | | | | | | |
| II. 1987 | | | | | | |
| III. 1987 | | | | | | |
| IV. 1987 | | | | | | |
| V. 1987 | 64681 | 89476 | 24795 | 107862 | 168279 | 68477 |
| VI. 1987 | | | | 179460 | 256276 | 76816 |
| VII. 1987 | | | | | | |
| VIII. 1987 | | | | 79463 | 137591 | 58123 |
| IX. 1987 | 32025 | 175073 | 143048 | 53376 | 172920 | 119544 |
| X. 1987 | 41343 | 190177 | 135034 | 186565 | 268112 | 81547 |
| XI. 1987 | 93996 | 285875 | 191879 | 156660 | 594905 | 438245 |
| XII. 1987 | 51741 | 71170 | 19429 | 86236 | 155965 | 69729 |
| TOTAL 1987 | 283786 | 801771 | 517985 | 929965 | 1909397 | 979432 |
| | | | | | 122273 | 125801 |
| | | | | | | 3522 |

V. INFLUENTA APELOR UZATE INDUSTRIALE ASUPRA
TRAIASI DE EPURARE MECANICA A UNII STATII
ORAS NESTI.

Treapta de decantare mecanica a unei statii erogenousi functioneaza bine, daca prim instalatiile securite se retein 95 - 98 % din totalul de substante sedimentabile, continute in apa uzata, adica suspensii sedimentabile ramasante in apa epurata dupa o decantare de doua ore nu depasesc 0,1-0,3 ml/l.

Pentru ape menajere, in scopul obtinerii unui efluent primar cu caracteristicile amintite, timpul de treiere al apei prin decantesele primare se considera fi de 90 min. In ceea ce priveste debitul si a unei compozitii variabile de nimal, continut in apele uzate industriale, specificatia de sedimentare a suspensiilor poate sa difere. Pentru intersecțiuni chimice, intre diferite ape uzate industriale si ape menajere se formeaza nămoluri. Pentru determinarea timpului de treiere prin decantesele primare, este necesară traxarea unei curbe de sedimentare specifică fiecărei ape uzate erogenousi (35).

Traxind curbele de sedimentare ale apelor uzate erogenousi specifice statiei cercetașă, rezultă că în apele uzate menajere, după 90 minute are loc o îndepărțare a nămoului în proporție de 95 % (figura 11).

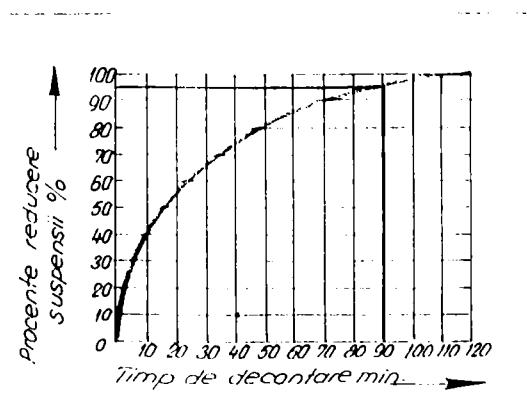


Figura 11. Curba de sedimentare a nămoului menajer.

În figura 12 se prezintă curbe de sedimentare a nămolului din apele uzate erogenousi specifice, care conțin suspensii de prevenientă industrială cu greutate specifică mare. Indepărterea suspensiilor în proporție derită de 90 % se observă după 60 minute timp de sedimentare.

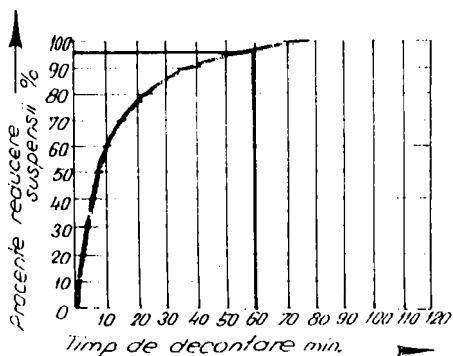


Figura 12. Curbe de sedimentare a suspensiilor cu greutate specifică mare .

Figura 13 prezintă curba de sedimentare a nămolului din apele uzate erogenousi specifice, care conțin suspensii de prevenientă industrială cu greutate specifică mică. Indepărterea derită se stinge doar după un timp de sedimentare de 120 minute .

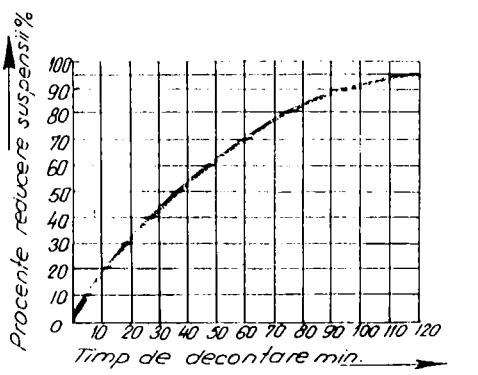


Figura 13. Curbe de sedimentare a suspensiilor cu greutate specifică mică .

Dacă nu s-ar lua în considerare timpii restri de trecere, esculați din curbele de sedimentare pentru fiecare eoz în parte, în

spale mătăsești să se conțin nămol cu greutate specifică mică, suspensiile îndepărțate cu apă separată la un timp de trecere de 90 minute, ar avea o concentrație ridicată. Aceste suspensiile totale rămase pot cauza o supraremedire nedorită a treptei de separare biologică.

VI. INFLUENȚA APLOR UZATE INDUSTRIALE ASUPRA FUNCȚIONARII TREPTEI DE EPURARE BIOLOGICA A UNII STĂTII ORAȘENESTI .

VI.1. Fațetii care influențează degradabilitatea biologică a substanțelor organice, continute în apele uzate orășenești.

Biodegradabilitatea substanțelor organice se caracterizează cu ajutorul vitezei de degradare. Practic, se numește biodegradabile substanțele, care se descompun cu o viteză verificabilă din punct de vedere tehnologic. Viteza de degradare este relativă. Astfel, substanțele uleiicioase, parafinicoase nu se pot considera degradabile, într-un sistem de epurare cu nîmul activ pentru timpul de treiere specific sistemelor biologice. În cazul degradării cu ajutorul microorganismelor din sol, la irigarea unor suprafețe de teren, după un timp de 1-2 ani și aceste substanțe se descompun complet(36)

Viteza de biodegradare a substanțelor organice depinde de mai mulți factori:

- dispersie fizică a particulelor,
- compoziție chimică a substanțelor organice,
- condițiile fizice de mediu,(temperatură turbulentă),
- condițiile biologice (microflora adaptată),
- condițiile chimice (oxigen dizolvat disponibil).

VI.2. Starea fizică de dispersie a substanțelor organice continute în apele uzate industriale.

In figura 14 se prezintă distribuție stării fizice de dispersie a substanțelor organice continute în unele ape reziduale industriale și în apele uzate menajere, precum și precedele de epurare prin care se îndepărtează .

Se observă că dintre apele uzate se pretează epurării biologice cu un randament maxim. De exemplu, anumite ape uzate, provenite și din industria chimică, care nu conțin substanțe toxice, sunt ușor tratabile biologic, deoarece substanțele organice sunt în excluderă dizolvabile. În schimb, apele uzate provenite din industria celulozei și hârtiei, cu un conținut ridicat de

fibre de celule sănătoase și degradabile, nu se pot trata biologic sau răndament bun, îndepărțarea acestor substanțe necesitând alte procese de epurare, cum ar fi coagularea chimică sau ajutorul bentonitei activate, sau cu ajutorul polielectroliților.

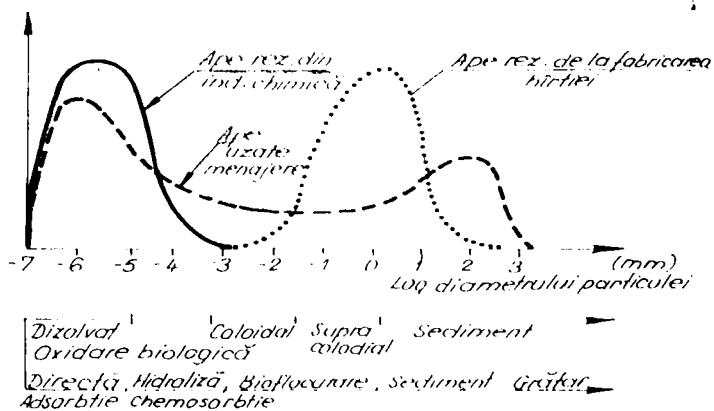


Figure 14. Distribuția dispersiei particulelor .

Apelor uzatoare orăgenegăti conțin teste fractiile de dispersie de la particulele cu mărimi de ordinul decimetrilor, pînă la fractii dizelvate. Din această cauză apelor uzatoare orăgenegăti li se aplică de obicei un proces de epurare în cinci trepte :

- particulele plutitoare pînă la diametrul de 2 cm, sunt reținute de grătare ;

- particulele cu diametrul de 0,1 mm pînă la 2 cm, sunt reținute în deznișipătare ;

- particulele cu dimensiuni de 10^{-3} mm pînă la 0,1 mm, sunt reținute prin procese de biofloculare, cu o viteză mare de ordinul a cîtorva sute de mg/l x h, din cauză viteza de adsorbție foarte mare ;

- particulele cu dimensiuni 10^{-5} mm pînă la 10^{-3} mm, sunt reținute printr-un proces de oxidare biologică, precedat de hidrelizare a particulelor. Viteza de reacție a acestui proces este mică, de ordinul a cîtorva mg/l x h;

- particulele cu dimensiuni sub 10^{-5} mm, sunt reținute prin procesele oxidării biologice directe, cu o viteză - în

condiții favorabile - de ordinul a cîteva sute de mg/l x h. În majoritatea casurilor însă această viteză nu se atinge.

Prin procesul biologic, aplicat la epurarea apelor uzate orășenești, se îndepărtează deci un întreg spectru de particule cu diametre diferite.

În cazul stației eceretate, în general, dispersia substanțelor organice din apele uzate orășenești specifice și este caracterizată prin cantitățile de suspensii filtrabile și nefiltrabile. Din aceste două frații sunt calculat și numitul "index sel", care arată proporția de substanțe organice dizolvate din totalul de substanțe organice existente. Indexul sel este egal cu frația CCO-Cr filtrat/CCO-Cr total. Utilizând filtre sătăchiți mai fini, se poate afla și pondera particulelor organice din ea în ce mări mici, pînă la cele celestiale.

Tabloul 19. Valurile indexului sel a cîteva ape uzate specifice stației eceretate .

| Apă uzată | Index sel | CCO-Cr mediu |
|---|-----------|--------------|
| - Ape reziduale prevenite din industria chimică de sinteză | 0,95 | 2.000 |
| - Ape menajere | 0,66 | 400 |
| - Ape reziduale prevenite din industria cîrmii | | |
| . ape cu grăsimi | 0,20 | 1.600 |
| . ape de spălare | 0,60 | 1.200 |
| - Ape reziduale prevenite de la I.I.S.Zehăr | 0,58 | 1.500 |

VI.3. Influența dispersiei particulelor substanțelor organice continute în apele uzate industriale asupra epurării biologice.

Cu cît o substanță organică are o granulație mai fină, - suprafață specifică mai mare - cu atât viteza ei de biodegradare va fi mai mare, decareea excremantele secretate de bacterii vor acționa pe o suprafață mai mare .

Astfel de exemplu amidonul din punet de vedere al compozitiei chimice, este un polisaharid sleătuit din molecule de glucosă. Teoretic este o substantă ușor biodegradabilă.

Amidonul vegetal se prezintă sub forma unei pulberi cu particule de 0,1 mm. Suspensia răse de amidon, sleătuită din astfel de particule, nu se degradează sub acțiunea micoorganismelor nămolului activ, nici după un cincez de 3 zile. Se poate pune în evidență o creștere îndepărțare a grăunțelor de amidon, printr-un proces de adsorbție pe flocoanele de nămol activ, dar aceste particule adsorbite suzează mari neajunsuri la tratarea nămolului. Pe de altă parte, soluția ecuatorială a amideonului fierb se degradează complet, după un cincez biologic de 3 ore. Particulele de amidon sunt încorporate în timpul biefleacării, de către flocoanele de nămol activ, unde bacteriile cu ajutorul exoenzimelor secretate, le hidrolizează și le solubilizează, astfel încât aceste particule pot trece prin membranele celulare bacteriene în interiorul acestora, unde sunt metabolizate (37).

Substratul sleătuit din molecule mari, nu poate penetra în interiorul celulei bacteriene, pe cind substratul ferment din molecule mici intră în interiorul celulei printr-un proces de difuziune, proces ajutat de anumite enzime permise.

În figura 15 se prezintă modul de acțiune a exoenzimelor, care hidrolizează și descompun substanțe organice sau buățele de substanțe organice cu molecule mari și le transformă în particule ușor metabolizabile.

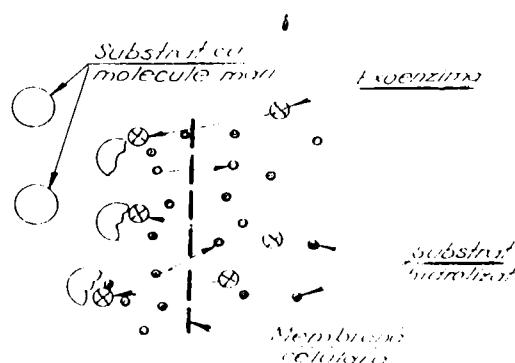


Figura 15. Modul de acțiune a exoenzimelor bacteriene.

VI.4. Influenta compozitiei chimice a substantelor organice existente in apele uzate industriale asupra degradabilitatii biologice.

Conform datelor din literatura de specialitate (38) degradabilitatea biologică se poate enunța astfel:

- creșterea greutății moleculare a substantelor organice existente în apele uzate industriale. În cazul predeinării grupelor funcționale, independent de greutatea moleculară, biodegradabilitatea este favorizată de:

- creșterea lungimii catenei,
- ramificarea catenelor laterale.

În cazul hidrocarburilor cinsilice, benzenuil este degradat în mică măsură. Componenții cu sisteme laterale scurte se comportă foarte bine. De exemplu: toluenul, stilbenzenul. Componenții cu sisteme laterale lungi se degradă total.

Introducerea unei grupe funcționale ridică gradul de degradare, poziția grupei substituente neavând nici o influență. De exemplu: orto-, meta- și paracreszelul se degradă în fel.

Creselii se degradă mai ușor ca fenoli, iar hidrochinona, polifenolii și rezorcinolul sunt mai greu. Duplele legături nu și-zează degradabilitatea.

Predugii obținuți în urma substituirii benzenuil se degradă în ce în ce mai greu în ordinea grafirii grupelor substituente:

| | |
|--------------------------------|---|
| SO_3H | - grupe sulfeniile, respectiv difenast, |
| OH | - grupe hidroxili |
| COOH | - grupe carboxili |
| NH_2 | - grupe amine |
| CN | - grupe nitrili |
| CHO | - grupe carbomil |
| $\text{OOC} \cdot \text{CH}_3$ | - grupe acetat |
| CH_3 | - grupe metil |

Toxicitatea compușilor organici și cinsului crește și în ordinea combinației cu următoarele metale: zinc, cadmiu, nichel, cupru, fier (39).

Caracterele speciei ușate industriale, din punct de vedere al influenței asupra procesului biologic, sunt reduse în figura 16.

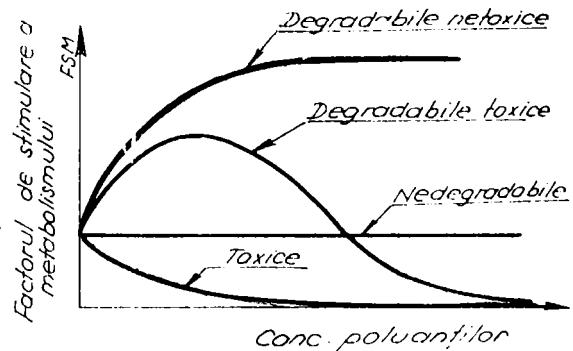


Figura 16. Caracterele speciei ușate industriale.

Din figura 16 se observă că viteza de degradare depinde și de concentrația substratului existent în apă. Odată cu creșterea acestuia - în cazul substanțelor bidegradabile - crește și viteza de degradare, dar numai pînă la o anumită limită. La specii ușate industriale bidegradabile toxice, după atingerea unei concentrații de substrat viteza de reacție începe să scadă.

În general substanțele organice sunt, cu atât mai ușor bidegradabile, cu atât ele însăși mîresc mai intens viteza de metabolizare a bacteriilor. Din acest punct de vedere specii ușate cu conținut de substanțe organice fermentabile se prezintă cel mai bine eparării biologice. Astfel, devine foarte importantă cunoașterea factorului de stimulare a metabolismului bacterian - indicatiele FSM - pentru fiecare substanță organică în parte. Această factor este raportul dintre viteza de respirație în prezență substratului și viteza de respirație endogenă.

Viteza de bidegradare crește odată cu creșterea valoșii factorului de stimulare a metabolismului bacteriel. Această factor însă nu dă nici o indicație asupra gradului de eparare atins în urma eparării biologice. În acest sens sunt foarte necesare expeciențele pe model, la scără de laborator și pilot.

Referitor la substrat, după cum menționează Le Rivièr (40) în judecările performanței unei instalații de eparare nu trebuie să fie singura preoccupare esențială de a îndepărta CBO (sau CCO) și salinitatea efluuentului exprimată în parametrii specifici CBO-5 și CCO ; trebuie acordată atenție din ce în ce

mai mare naturii substanțelor evacuate: nutrienți (fosfatii), sușete, ioni metalici, substanțe greu degradabile, micropoluanți. Limitările datorită substratului condus de multe ori la necesitatea folosirii în continuare a procedurilor fizice-chimice sau biologice de epurare terțiară.

VI.5. Componentii critici continuti in ape uzate industriale.

Componentii critici ai apelor uzate industriale sunt aceia, care au cea mai mică viteză de îndepărțare din sistem. În cazul apelor uzate industriale cu conținut de substanțe toxice, componentii critici sunt cei toxici, deasupra prin acțiunea lor inhibantă pot să reducă viteză de degradare și a celorlalți compuși prezentați în apele uzate.

Pentru treptea de epurare biologică componenteii critici sunt substanțele organice dizolvate, pe cind la tratarea nămolului sunt cele solubile și în suspensie. Acestea din urmă se adsorb pe nămol și hidroliza acestora decurge foarte lent, încât stabilizarea nămolului depinde direct de viteza de hidroliză.

Depistarea componentelor critici se face prin analize de laborator. În acest scop se fac măsurări ale FSM, iar ca mijloc direct de evaluare se fac măsurări a cantității remanente de substanțe organice nedegradate (CCO Cr remanent) pe model de instalații biologice la scară de laborator.

VI.6. Modul de acionare a substanțelor toxice din ape uzate industriale asupra bacteriilor nămolului activ.

Degradarea prezentată a substanțelor organice dizolvate conținute în apele uzate, este efectuată de către bacterii. Bacteriile sunt alcătuite dintr-un perete celular, prin care gazele prezente și substanțele dizolvate pot penetra din exterior sau invers, cu condiția ca diametrul acestora să fie mai mici, decât diametrul porilor peretelui. Protoplasma se află în interiorul celulei bacteriene, aceasta este despărțită de peretele celular, printr-o membră nu semipermeabilă. Schimbările de substanțe, ce urmare a proceselor metabolismice a bacteriilor, se pot asemna cu procesele de schimbionic (8).

Dacă protoplasmă pierde apă și-și micorează volumul, atunci se desparte de membrana celulară. Aceasta este stare denumită de " plasmoliză " a bacteriilor. Dacă bacteriile ajung în ape uzate, care conțin o cantitate exagerat de mare de substanțe dizolvate, în concentrații ridicate, decât cea din interiorul protoplasmei, apa va trece din protoplasmă în exterior, bacteriile ajungând în stare de plasmoliză omintită. Aceasta este o stare de intoxicare a microorganismelor și este cauzată, atât de apele uzate industriale cu un apert deosebit de mare de săruri dizolvate, cât și de substanțe organice. Dacă durata factorului extern de mediu- încărcare ridicătă de mămel activ, care este cauza acestei stări de plasmoliză - nu este de lungă durată, bacteriile pot revenii la starea inițială .

VI.7. Efectul pH-ului apelor uzate industriale sugrupă proceselor biologice de epurare.

Apele uzate industriale cu caracter acid sau săsalim, se supun obligatoriu unui proces de neutralizare însântă de eva-
cuație lor în eșanizare.

Activitatea vitală a bacteriilor este limitată în intervalul de pH 5,5 - 8,5 (41).

Depășirile, în special în domeniul săsalim, sunt posibile în anumite condiții, pînă la valoarea pH=9,5 deosebite în bezinale de serăre cu mămel activ, care conțin acetăți și bixid de carbon produși în urma epurării biologice, se produce o neutralizare parțială (42). Cu cît instalația produce mai mult bixid de carbon în unitate de timp, cu atît se poate neutraliza o cantitate mai mare de efluent săsalim. O apă reziduală, care conține combinații organice mereu biodegradabile- adică ape uzate industriale fermentabile- poate să neutralizeze ape mai puternice săsaline. Dacă pH-ul nu se poate compensa, se produce inhibarea mămelului activ.

Valearea pH-ului, care dă viteza optimă de proliferare a microorganismelor și cea mai completă epurare, decinde de compoziții prezente în apele uzate industriale.

Eficiența maximă a degradării suspensiilor organice și a substanțelor organice dizolvate, se obține numai în cazul în care se lucrează într-un domeniu restrîns de pH, domeniu diferit de la cea la cas(43).

In condițiile practice, este foarte important controlul permanent al raportului aciditate/alcalinitate și amestecului de ape uzate industriale și menajere supuse proceselor de epurare în comun, în scopul evitării instabilității capacitații de temperiere a pH-ului.

VI.8. Adaptabilitatea nămolului activ la efluentii industriști.

Spre deosebire de procesele de epurare fizico-chimice, foarte specifice, microorganismele nămolului activ au o capacitate excepțională de adaptare și pot metaboliza ocaz mai mare parte a substanțelor organice.

În examinarea mierosporică a nămolului activ, și în analizele de echipamente enzimatică ale acestora, se pot detecta prezentele unor substanțe toxice conținute în apele uzate industriale. Conform observațiilor noastre efectuate la un mierospor de cercetare MC-3 pretezerul colpidium, frecvent întâlnit în nămolul activ specific statiei alcse, este inhibat de cupru, feruți, cismuri, etc., sau de amestecul acestora din cauza unor efecte sinergice.

Adaptarea la efluentii industriști se poate urmări analizând variațiile vitezei de respirație a nămolului activ în cadrul unor teste de laborator, cu dezări discontinue de ape uzate industriale într-o mieroinstalație biologică.

Dacă oxigenul consumat după fiecare alimentare discontinuă crește, atunci nămolul activ se poate adapta la substratul conținut în ape uzată industriști. (Figura 17)

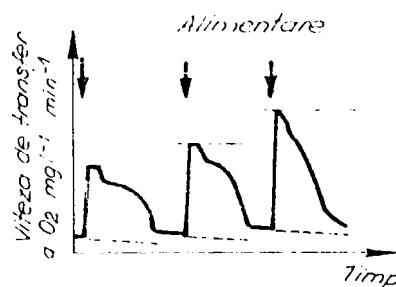


Figura 17. Adaptarea nămolului activ la un efluent industrial.

Printr-un adăsor de nutrienți biologiei suplimentari în sistem, adică printr-o recirculare a nămolului activ în exces, încărcături treptei de apurare primară, viteza de metabolizare crește în mod simțitor. Totodată și adaptabilitatea nămolului activ la diferite variații cantitative și calititative ale efluvenților industriali se poate îmbunătăți mult (figura 18) (43).

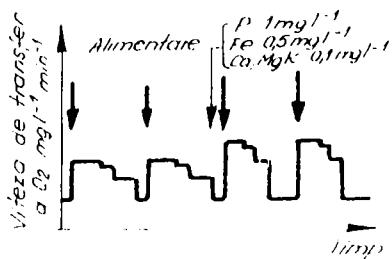


Figura 18. Efectul unui adăsor suplimentar de substanțe nutriente.

VI.9. Influența apelor reziduale industriale asupra procesului de nitrificare în treptă biologică de enurare.

În procesul de apurare, în prima fază azetul din moleculele de substanțe organice trec în amoniac. Azetul amonimetic, în cazul existenței bacteriilor nitrificate în sistem, trec în azotii respectiv azotati. Această transformare este condiționată de :

- temperatura mediului de peste 10°C . De menționat este că o creștere a temperaturii mediului cu cîte 10°C , duce la intensificarea proceselor biologice de 2 - 2,5 ori.

- oxigenul disolvat disponibil de minimum 2 mg/l.
- vîrstă a nămolului activ suficient de ridicat.

Pînă acum demult s-a considerat că o concentrație prea ridicată a substanțelor organice din apele uzate este însemnată defavorabil asupra nitrificării. Această presupunere nu s-a dovedit să fi adevărată, deoarece experiențele au arătat că și concentrații de pînă la sunte de mg/l substrat organic, năgot degradabil cum ar fi glucosa, nu afectează negativ nitrificarea formelor de azot.

Scăderea intensității nitrificării se determină formării unei cantități mari de azot activ în exces, cauzat de o încărcare biologică excesivă de ridicată, în cazuł tratării în comun a apei și a ușilor industriale cu apă urăgenegăti (Cap. IV.4.).

În teste cauzabile, necesarul de oxigen al nitrificării este foarte ridicat și este dat de relația (44), (54).

$$NO = 3,4 \cdot (N_i - N_e)$$

NO = necesar de oxigen (kg/mi)

3,4 = coeeficientul respirației de substrat.

N_i = cantitatea influentă de azot amenajat (kg/mi).

N_e = cantitatea efluentei de azot amenajat (kg/mi).

Conform observațiilor meastre, dacă în timpul epurării biologice azotul amenajat nu trece în azotii și azotati, acestea influențează foarte mult parametrul calitativ exprimat în CBO-5 a efluentei, deoarece măreyte mult valoarea acestuia.

VI.1.e. Contribuții la determinarea influenței apei uzate industriale asupra proceselor biologice de epurare.

În vederea determinării gradului de reducere a proceselor biologice de consum a oxigenului în prezența ienilor toxicii de metale și a ordinii toxicității acestora s-a determinat:

Influența poluătorilor industriali specifiici, asupra valo- rii absolute și a cineticii de degradare a substanțelor organice exprimate în CBO-5.

S-a studiat efectul toxic inhibitor al ienilor de metale grele- Cu, Zn, Cr, Ni, Cd, Pb- precum și a ienilor ciam (46), (47), (48), proveniți de la un număr de 16 unități industriale cu caracter specific, asupra valoarii absolute și a cineticii de degradare a substanțelor organice exprimate în CBO-5.

Aceste investigații au fost realizate, care s-au efectuat pe o instalație de laborator pentru determinarea CBO-5-ului de tip PASSAVANT. Această instalație se compune din 6 unități respirometrice, consumul de oxigen fiind înregistrat manometrie (Figura 19).

Citirile valoarelor de CBO-5 s-au făcut din două în două ore, timp de cinci zile. În fiecare serie de probe s-a utilizat o probă marțor de apă uzată preaspătă, menajeră, recoltată dintr-un cartier al orașului fără industrie, cu un conținut neglijabil de ieni toxicici. S-a luarat pe grămezi de ape uzate

erăgenegti bruto și epurate biologic, cu încărcări de substanțe organice diferite, la care s-au adăugat cîte 1 mg/l ieni de

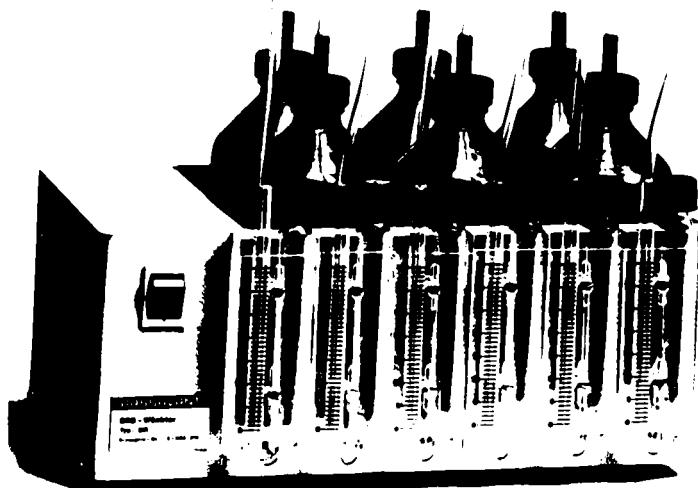


Figura 19. Aparat respirometric de laborator pentru determinarea CBO-5-ului .

metale grele și cianuri, luate separat fiecare. S-a urmărit :

1. valurile absolute a CBO-5-ului și gradul de reducere a acestuia, făță de valoarea CBO-5-ului marterului.
2. ordinea gradului de toxicitate a ienilor testați .
3. timpii de semedare .
4. constantele de viteză a consumului de oxigen, utilizând metode de calcul indicată de C.S.Revelle și celorlăților (49), pentru reacțiile autoxidative.

Pentru lui Revelle, viteza de consum a oxigenului în reacția CBO-5 este descrisă de următoare :

$$\frac{dy}{dt} = k (y - b) (L - y)$$

L = CBO-5 total, se obține experimental

y = CBO-5 la timpul t, se determină experimental

b = mărimea susulației bacteriene .

k = constantă de viteză și consumului de oxigen; după integrare și linierizare, s-a reprezentat grafic:

$$\log \frac{(L - y)}{(L + y)} = f(t)$$

obținându-se drepte cu pente ($-kL \log e$) (figura 2e - 45).

S-a reprezentat grafic și variația CBO-5-ului în funcție de timp, și aceste grafice s-au desprins următoarile :

1. Valoarea absolută a CBO-5-ului este foarte mult influențată de existența în probă de apă și substanțelor toxice testate, această valoare fiind mai redusă, decit cea a probei martor, în teste cu azurile, și patină în prezență ierilor de fier și zine unde s-a rămas neschimbată. (Tabelul 2e și 21), (2).

Tabelul 2e. Valori CBO-5 (mg O₂/l) obținute după adăugarea poluanții industriale toxice în ape uzate și genetăți brute și seărarea precentuală a acestor valori față de CBO-5-ul probelor martor.

| Probă | Cantitatea de poluanții adăugate în apă uzată (mg/l) | | | | | | | | |
|-------|--|--------------|---------------|---------------|--------------|-------------|-------------|-------------|---|
| | Cu | Ni | Cd | Cr | Cr | Zn | Pb | Fe | — |
| 1ee | 5e - 5% | 5e - 5% | 6e - 4% | - | - | - | 92 - 8% | - | - |
| 11e | 55 - 5% | - | 7e - 33,3% | 65 - 22,8% | 9e - 18% | 11e - 6% | 11e - 6% | 11e - 6% | - |
| 32e | 185 - 42% | 200 - 37% | 235 - 26% | - | 260 - 18% | 32e - 6% | 300 - 6% | 32e - 6% | - |

Tabelul 21. Valori CBO-5 (mgO_2/l) obținute după adăugarea de poluanți industriali toxici în ape uzate arăgenegăti epurate biologic și scăderea procentuală a acestor valori, față de CBO-5 al probelor mărite.

| Probă | Cu | Ni | Cd | CH | Cr | Pb | Zn | Pe |
|-------|------|------|------|------|-------|-----|-------|----|
| 31 | 12,2 | 15 | 16,2 | 17 | 28 | 30 | 26 | 31 |
| | -68% | -52% | -47% | -45% | -9,6% | -3% | -9,6% | 0% |

2. Reducerile procentuale a valoarei CBO-5 față de mărtări, adică toxicitatea ionilor testați este mai ridicată, în ceea ce probelor de apă mai puțin încărcate organice epurate biologic, decât în ceea ce probelor uzate brute. (fig. 39 a, 40 a, 41 a, 43 a, 44 a)

3. Ordinea toxicității ionilor testați este foarte asemănătoare, în ceea ce testările probelor uzate brute și epurate biologic. La încărcări organice mici, (ape epurate biologic) se manifestă și o slabă toxicitate a zincului, ordinea fiind deci :



4. Răspunsul de scădere necesar permisiei proceselor de consum biochimic de oxigen să fie mai lung în ceea ce ionilor mai toxici.

5. Reacția biochimică a consumului de oxigen are loc în două etape :

- degradarea substanțelor organice ușor assimilabile,
- transformările suferite de către compuși cu oxigen, (oxidarea acestora la acetăți și acetăți).

În general primele faze ale reacției în teste arăgenegătă sunt cele cu o viteză mai mare, decât faza a doua, exceptând cazurile unde se manifestă o puternică acțiune toxică a ionilor testați, de exemplu în prezența ionilor de Cu și Ni (Tabelul 22 și 23).

Tabelul 22. Valoile constantelor vitezelor de remetere la incărcări diferite în prezență unor substanțe toxice în esență speler mătăse brute .

| | | L = 100 | L = 110 | L = 320 |
|--------------------|----|------------|-----------|-----------|
| Proba morter | I | 0,0015 | I 0,0013 | I 0,0012 |
| | II | 0,0004 | II 0,0003 | II 0,0002 |
| Cu | I | 0,0020 | I 0,0049 | I 0,0010 |
| | II | 0,0012 | II 0,0008 | II 0,0002 |
| timpul de acostare | | 34 h | 18 h | 16 h |
| Ni | I | 0,0015 | - | I 0,0013 |
| | II | 0,0034 | - | II 0,0002 |
| timpul de acostare | | 20 h | - | 29 h |
| Cd | I | 0,0026 | I 0,0036 | I 0,0015 |
| | II | 0,0020 | II 0,0005 | II 0,0001 |
| timpul de acostare | | 26 h | 33 h | 24 h |
| Cr | - | I 0,0022 | - | - |
| | - | II 0,0006 | - | - |
| timpul de acostare | | - | 6 h | - |
| Pb | I | 0,0016 | I 0,0022 | I 0,0006 |
| | II | 0,0006 | II 0,0004 | II 0,0001 |
| timpul de acostare | | 6 h | 6 h | 8 h |
| Zn | - | I 0,0015 | I 0,0010 | - |
| | - | II 0,0004 | II 0,0002 | - |
| timpul de acostare | | - | 10 h | 4 h |
| Fe | - | I 0,0013 | I 0,0012 | - |
| | - | II 0,00038 | II 0,0002 | - |
| timpul de acostare | | - | 4 h | 2 h |

Tabelul 23. Valorile constantelor vitezelor de reacție
în prezență ionilor, în ceea ce spuneați sunt
epurare biologică.

| L = 31 | | | | | |
|---------------------|----|--------|---------------------|------|--------|
| Prină mărter | I | 0,0056 | | | |
| | II | 0,0013 | | | |
| Cu | I | 0,0083 | Cr | I | 0,0042 |
| | II | 0,0125 | | II | 0,0017 |
| timpul de acenodare | | 58 h | timpul de acenodare | 16 h | |
| Ni | I | 0,0049 | Zn | I | 0,0029 |
| | II | 0,0065 | | II | 0,0017 |
| timpul de acenodare | | 16 h | timpul de acenodare | 10 h | |
| Cd | I | 0,0057 | Pb | I | 0,0072 |
| | II | 0,0007 | | II | 0,0011 |
| timpul de acenodare | | 18 h | timpul de acenodare | 10 h | |
| CN | I | 0,0054 | Fe | I | 0,0060 |
| | II | 0,0027 | | II | 0,0012 |
| timpul de acenodare | | 32 h | timpul de acenodare | 2 h | |

In concluzie întrucât CBO-5-ul este principalul parametru, care stă la baza calculelor de preestere a stațiilor de epurare exigență, în scopul obținerii valorii reale a acestuia, propunem să se ia în considerare gradele de redusere, generate de prezența ionilor toxică în ape uzate exigență.

Determinări de tratabilitate în ceea ce privește
categoriile de ape uzate industriale cu
menajere.

S-a luerat pe două categorii de ape uzate :

A. ape prevenite de la o întreprindere chimică de sinteza insecticidelor organo-fosforice (5a).

B. ape reziduale de la prelucrarea zahărului .

Având în vedere cestul deservit de ridicăt al incinerării apelor reziduale organo-fosforice, având un debit de 150 m³/zi, s-a cercetat la scară de laborator determinarea condițiilor în care aceste ape uzate sunt trataabile biologic în ceea ce

*Viterbi de consum a oxigeniu.
la proba manor (L. 100mg₂/dm³)*

$$\text{tg } \angle = \frac{0,55}{8} = 0,068$$

$$K = \frac{0,068}{100 \cdot 0,43} = \frac{0,068}{43} = 0,0015 \text{ mg/cm}$$

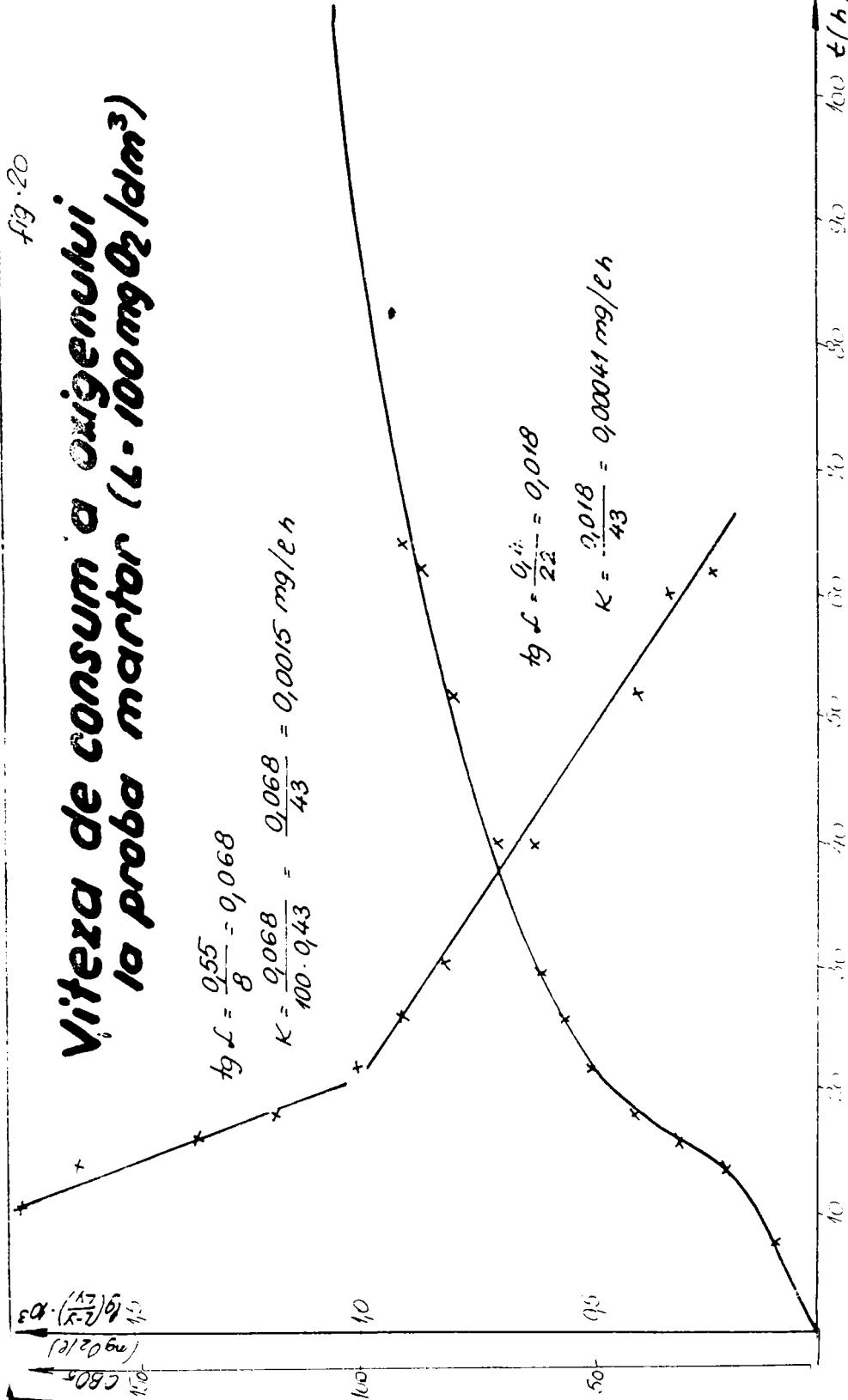


fig. 21

Viteza de consum a oxigenului în

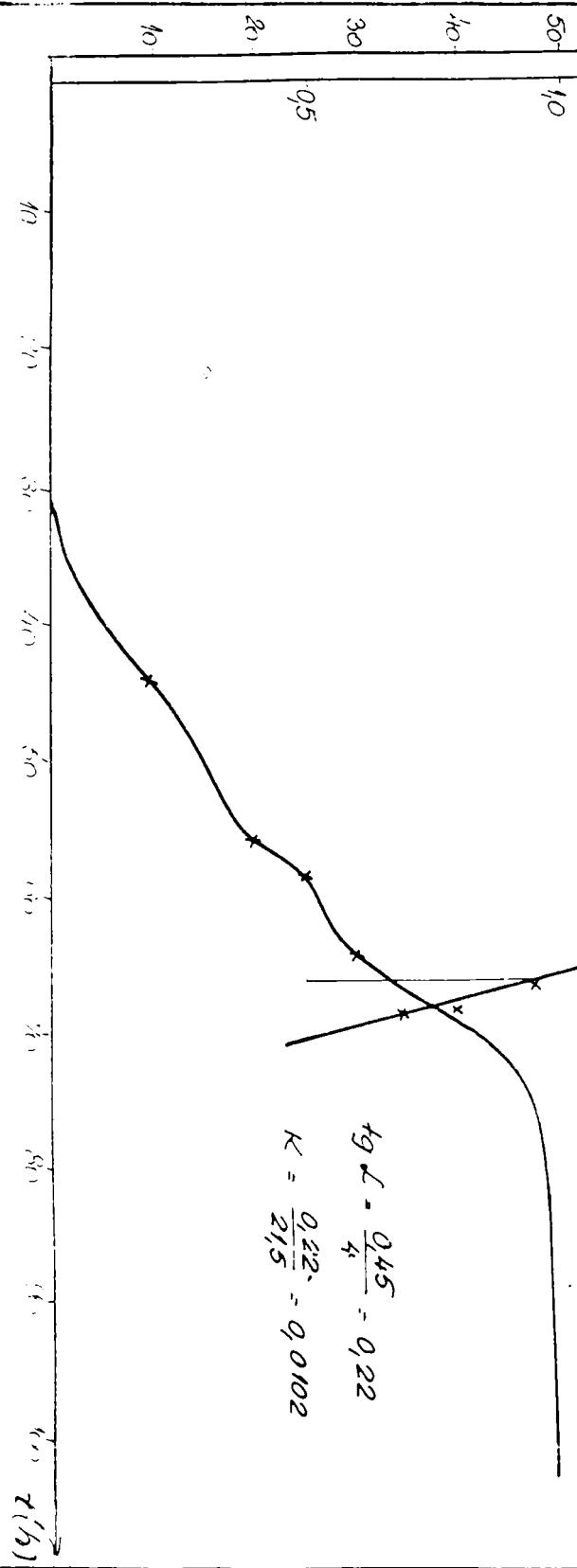
prezenta cu Cu^{2+}
($L \cdot 50 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$)

$N = 100$

$$tg \alpha = \frac{0,118}{4} = 0,045$$

$$K = \frac{0,045}{50 \cdot 0,43} = \frac{0,045}{21,5} = 0,002$$

$$tg \alpha = \frac{0,45}{4} = 0,22$$
$$K = \frac{0,22}{21,5} = 0,0102$$



- 87 -

fig. 22.

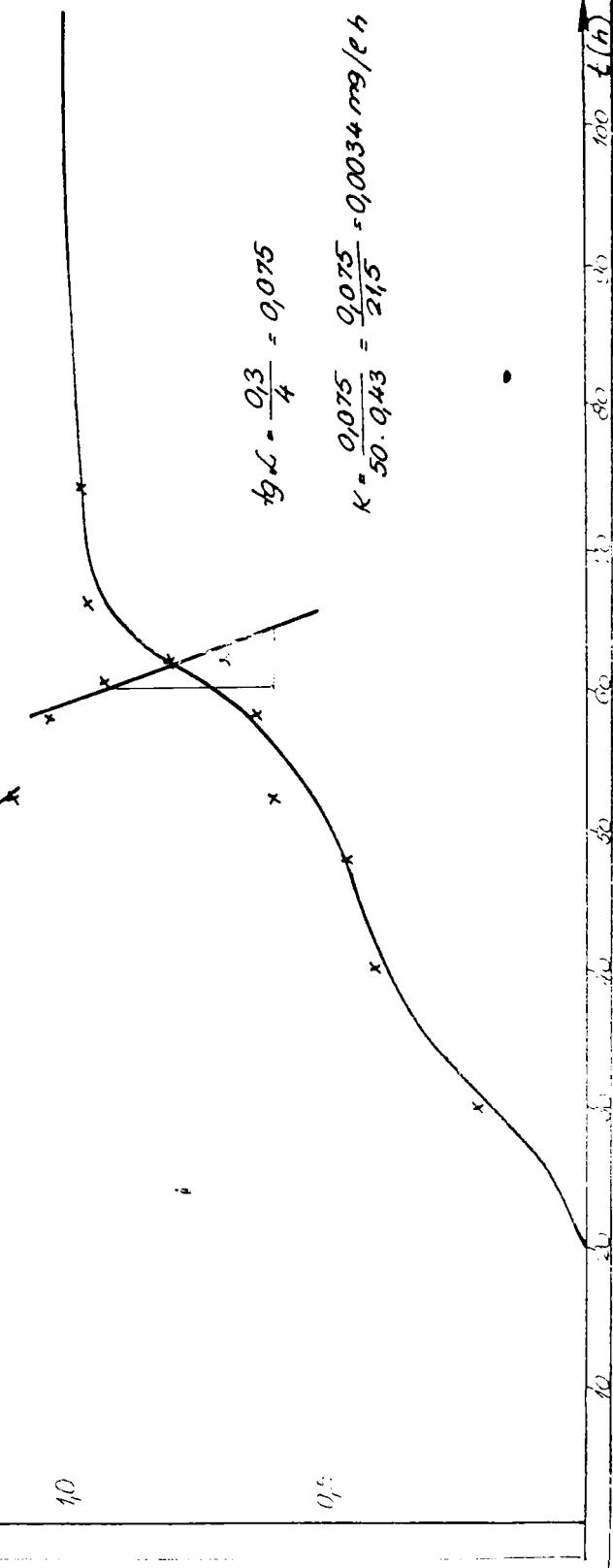
Vitărea de consum a oxigenului în prezența Ni^{2+} ($L = 50 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$) $N = 100$

$$g_L = \frac{0.4}{12} = 0.033$$

$$K = \frac{0.033}{50 \cdot 0.43} = 0.0015 \text{ mg/lh}$$

$$0.1 \cdot \frac{L}{1-L} \cdot t$$

$$[O_2 \text{ (mg O}_2/\text{dm}^3)]$$

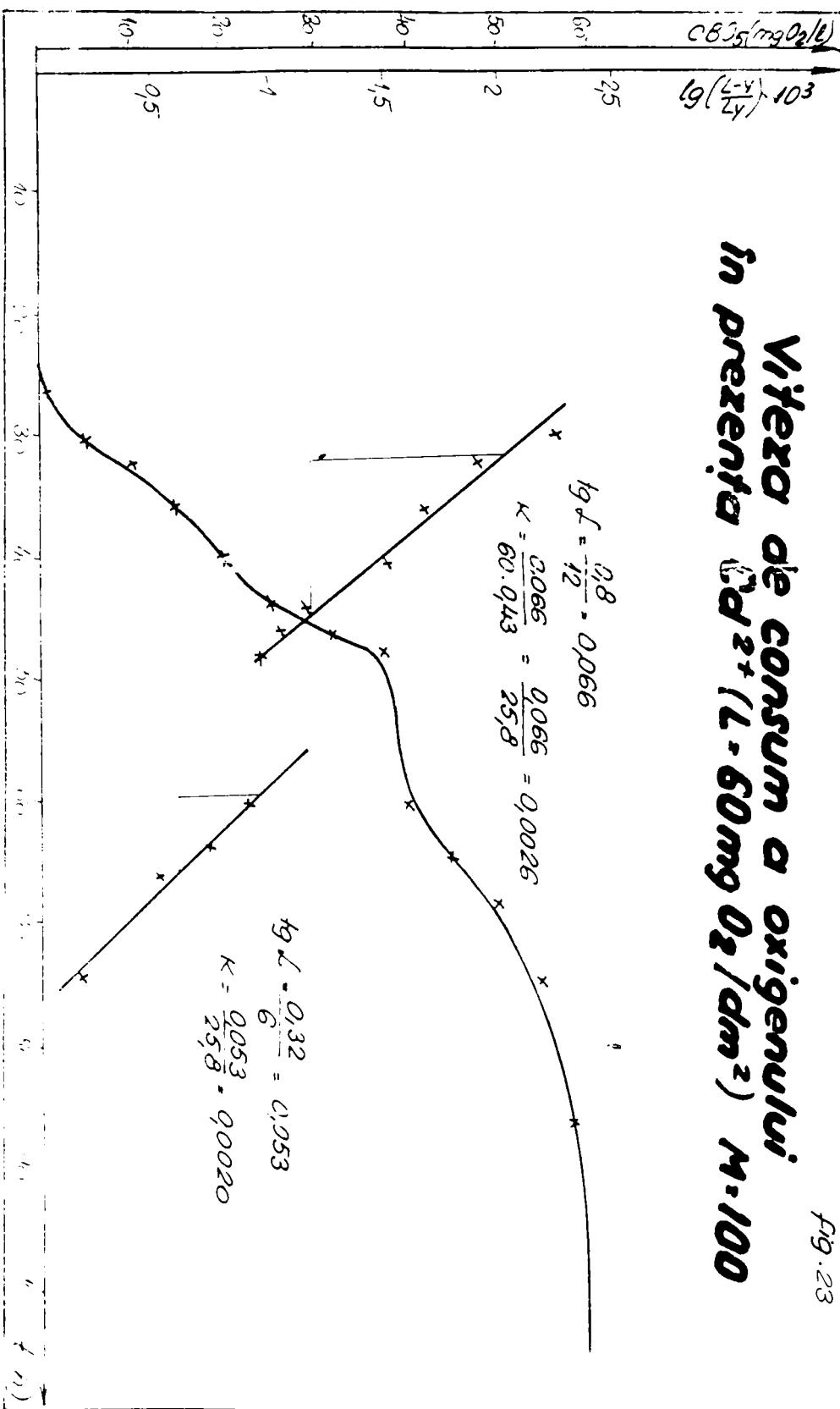


-88

fig. 23

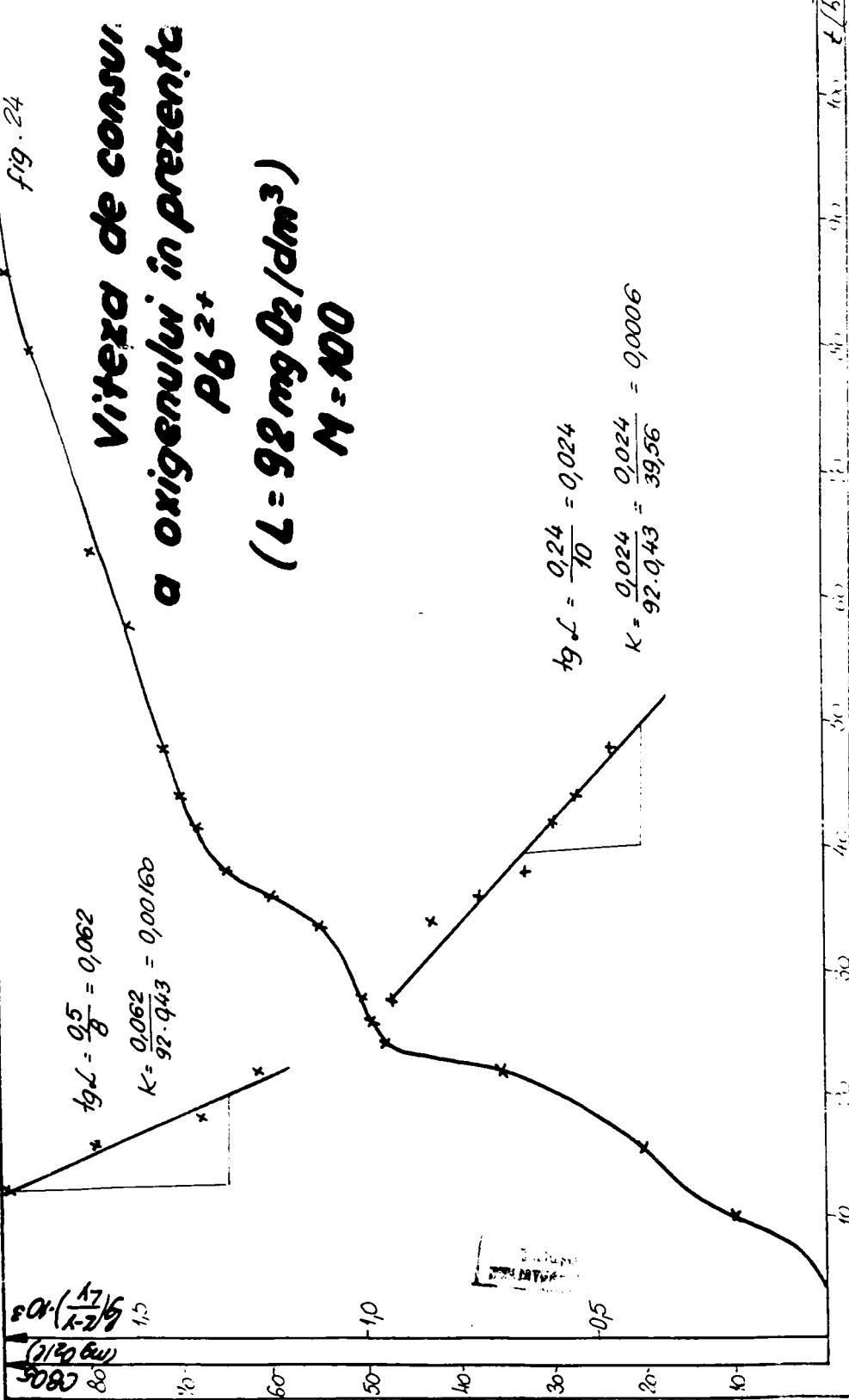
Vitărea de consum a oxigenului în prezență $(\frac{L \cdot d^2}{L \cdot 60 \text{ mg O}_2 / \text{dm}^2}) \cdot 100$

$$C835_1 (\text{mg O}_2 / \text{L})$$
$$\lg \left(\frac{L-d}{L} \right) \cdot 10^3$$



- 89 -

Fig. 24



-90-

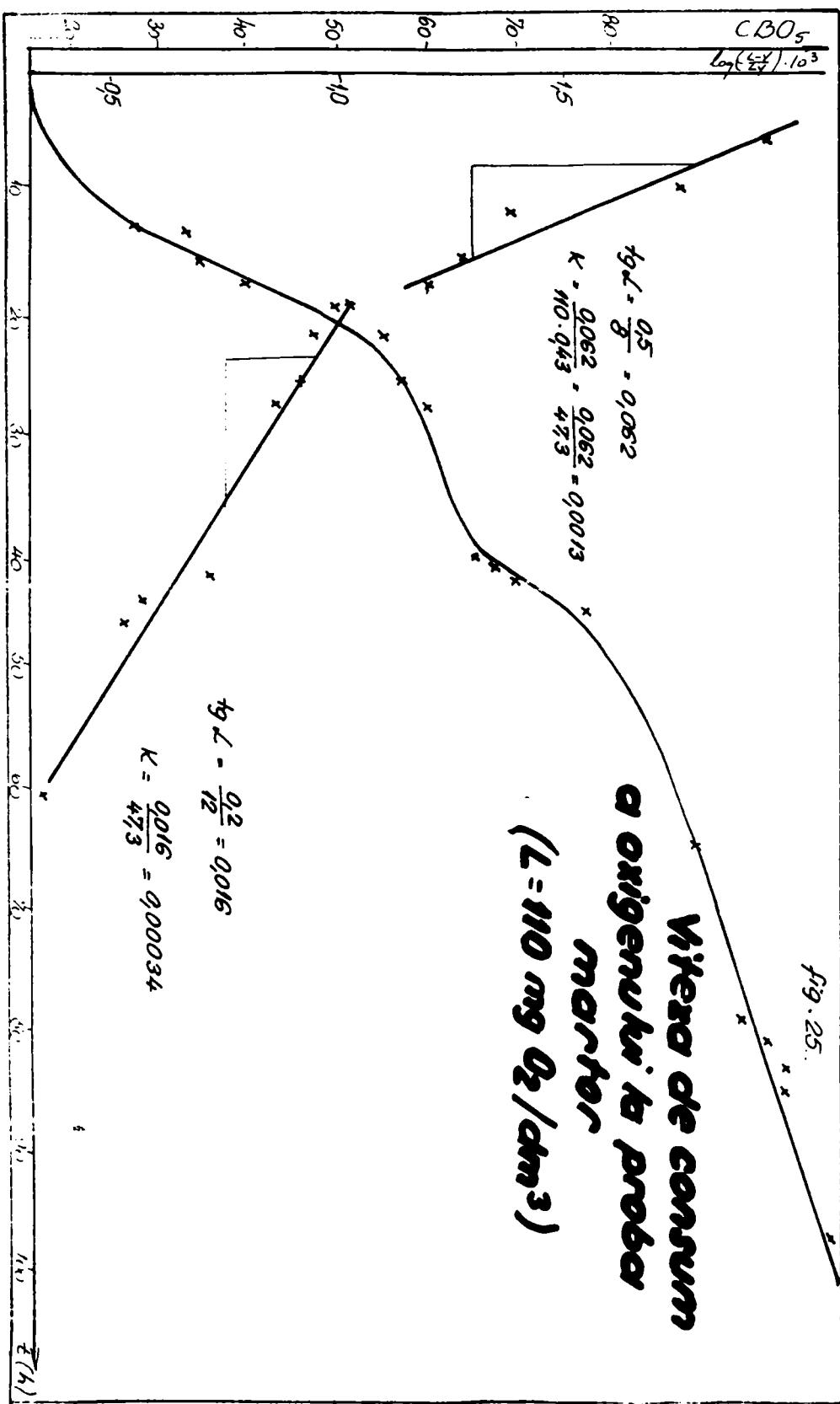
fig. 25

Vídeo de consumo
a oxigenación proba
máxima
($L = 110 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$)

$$tg \angle = \frac{0.5}{27.3} = 0.018$$

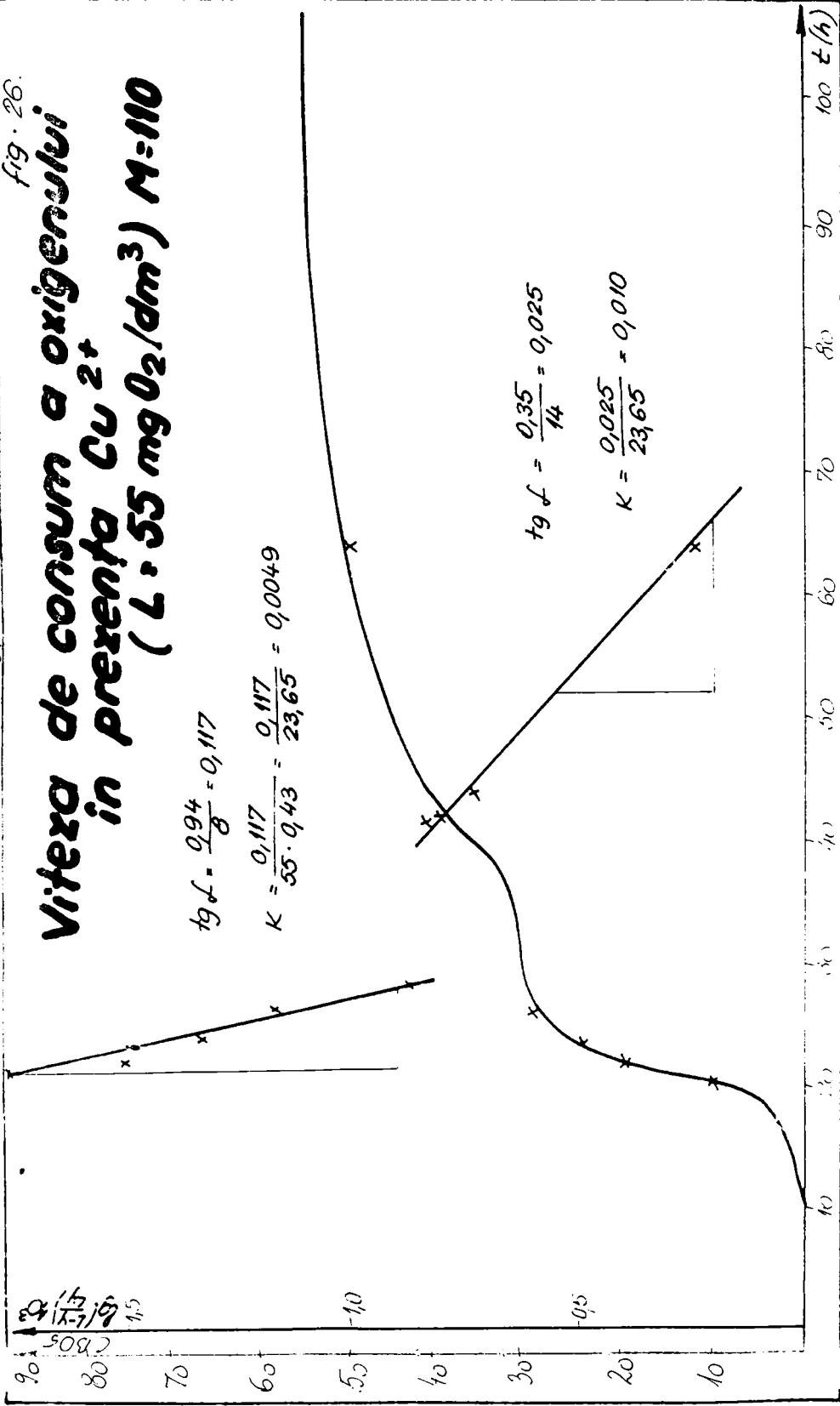
$$K = \frac{0.062}{110 \cdot 0.943} = \frac{0.062}{103.3} = 0.00013$$

$$CBO_5 \\ \log \left(\frac{C_1}{C_2} \right) \cdot 10^3$$



- 91 -

fig. 26.
Vitiera de consum a oxigenului
in prezena Cu²⁺
(L · 55 mg O₂/dm³) M=110



*Viteza de consum a oxigenului
in percente Cd²⁺*

(L = 20 mg O₂/dm³) M = 110

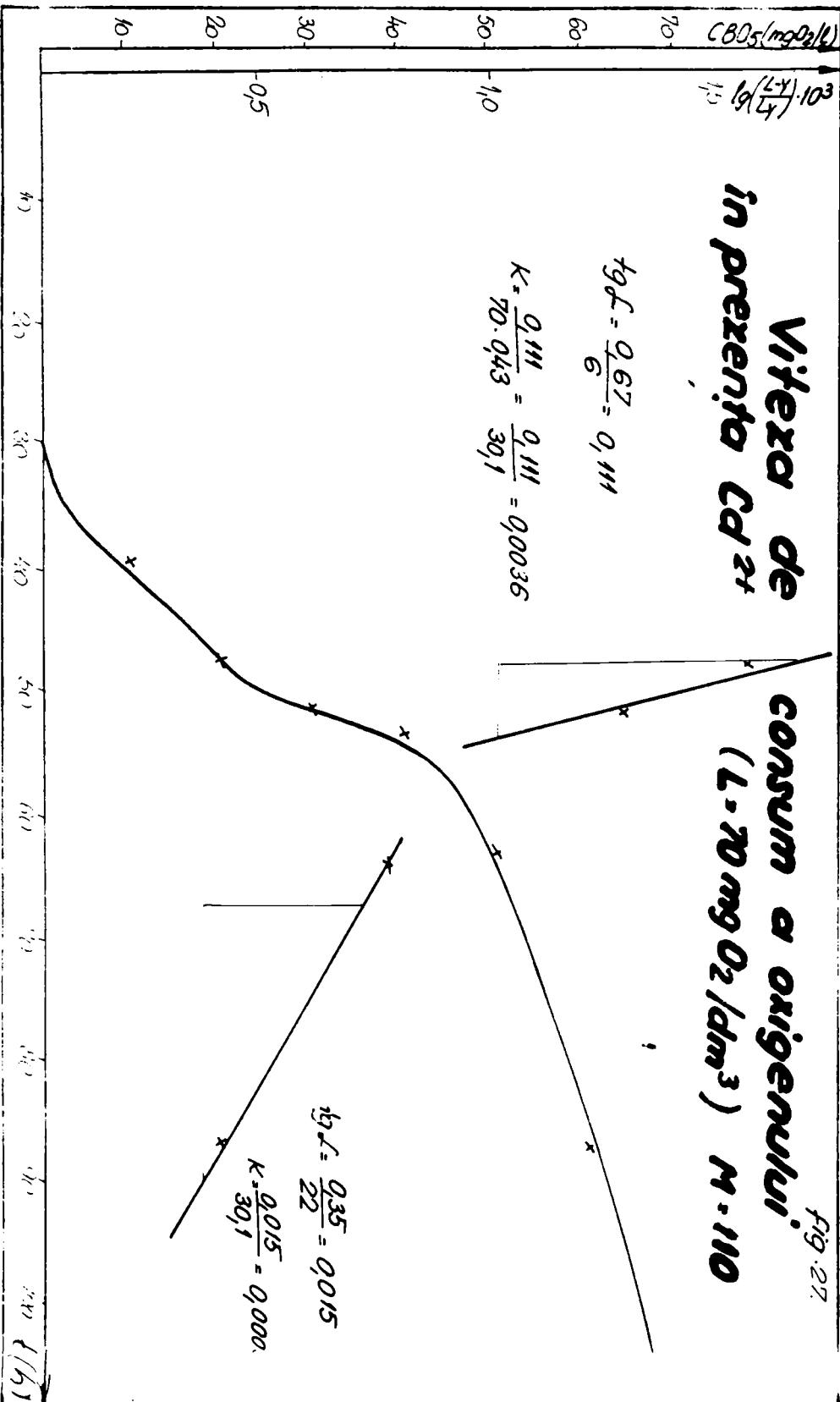
$$\text{tg} \delta = \lg \left(\frac{L-y}{L} \right) \cdot 10^3$$

$$\text{tg} \delta = \frac{0,67}{6} = 0,111$$

$$k = \frac{0,111}{70,043} = \frac{0,111}{30,1} = 0,0036$$

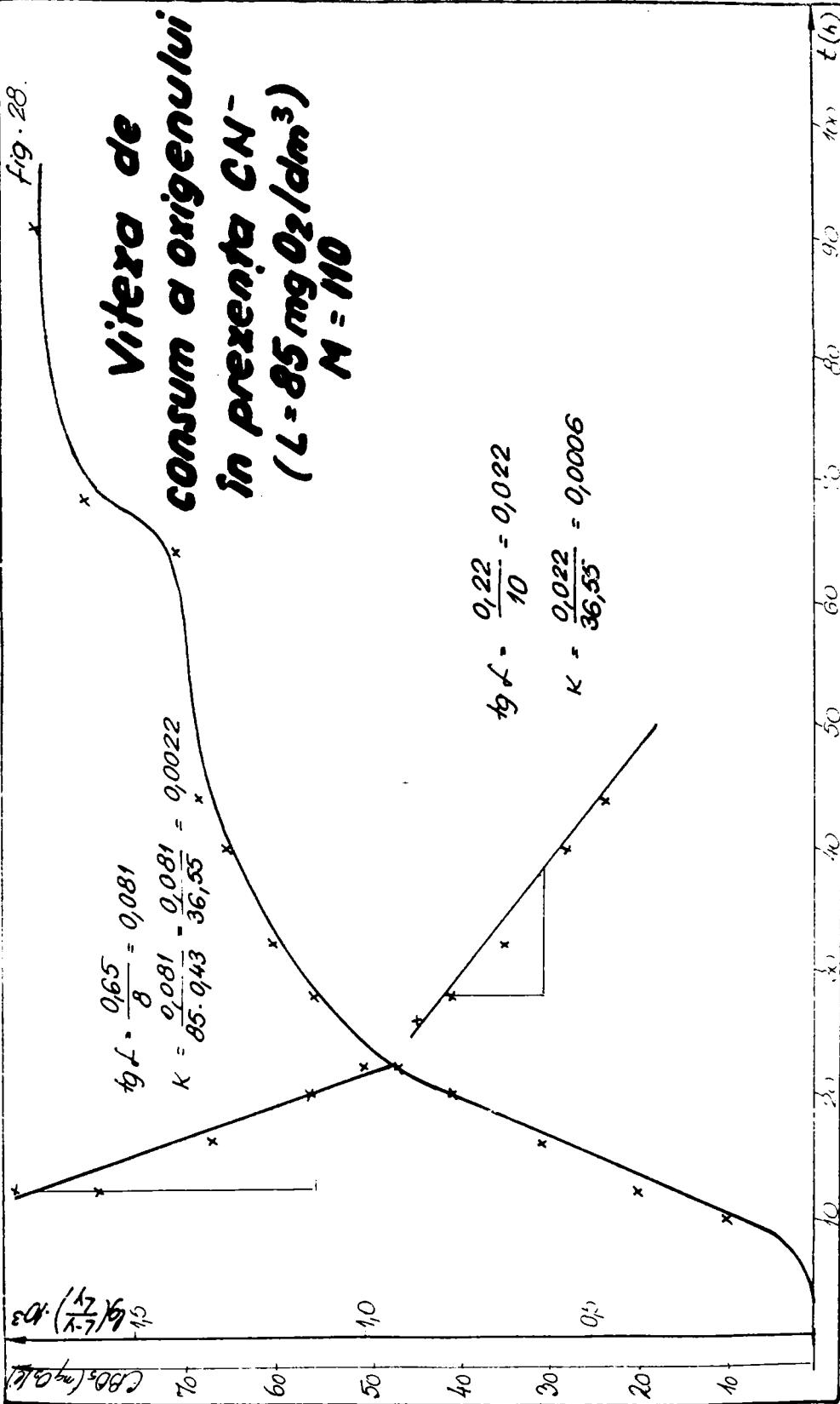
$$\text{tg} \delta = \frac{0,35}{22} = 0,015$$

$$k = \frac{0,015}{30,1} = 0,0005$$



- 93 -

Fig. 28.



- 94 -

fig. 29.

OBOS

$$i_0 \cdot g \left(\frac{L-y}{L} \right) \cdot 10^3$$

$$\operatorname{tg} L = \frac{0,4}{12} = 0,0333$$

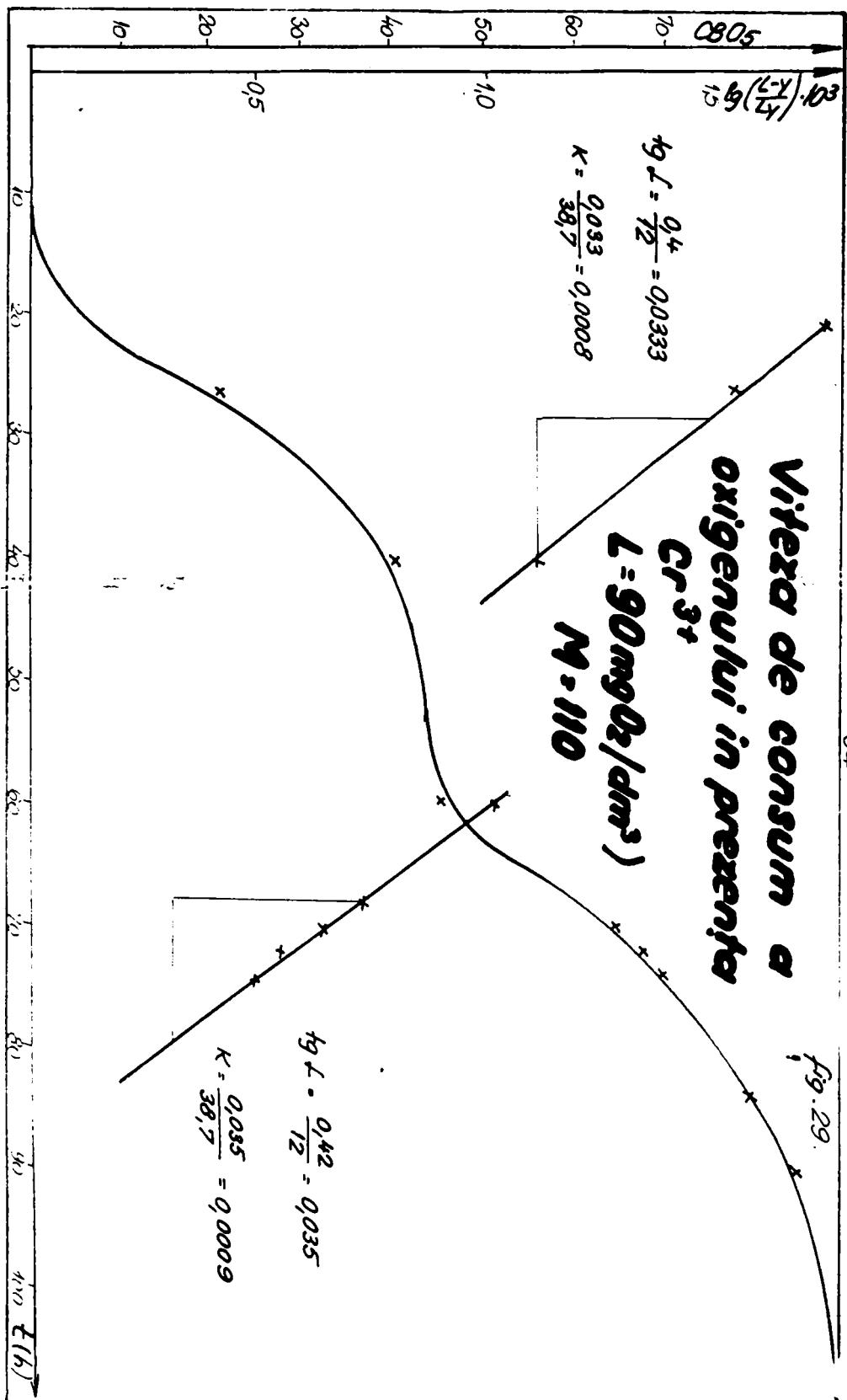
$$K = \frac{0,033}{38,7} = 0,0008$$

Cr_3+

$$L = 90 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$$

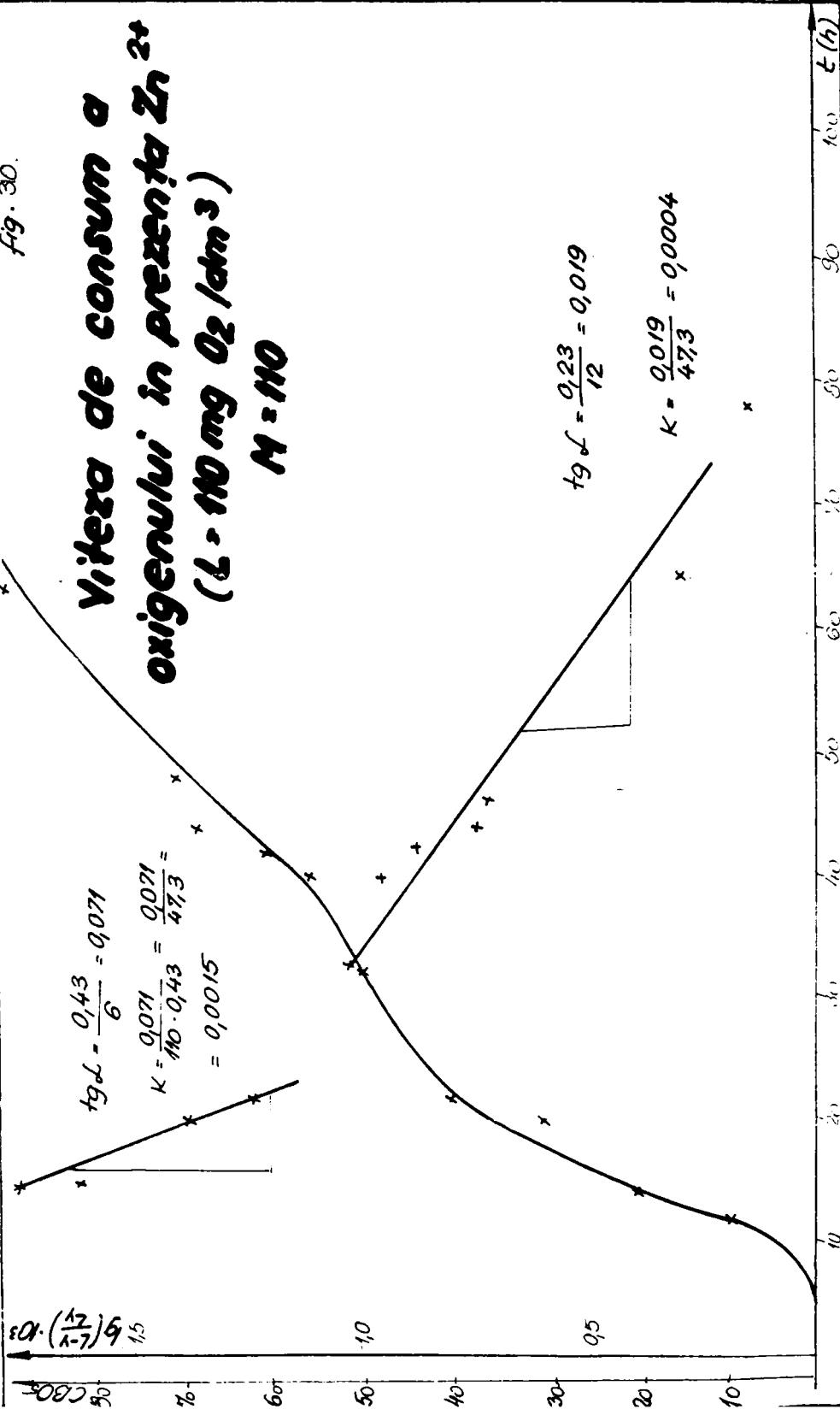
$$M = 110$$

Viteza de consum a
oxigenului în prezență



- 95 -

fig. 30.



$c_{SO_3} (\text{mg O}_2/\ell)$

$\lg \left(\frac{c-c}{L} \right) \cdot 10^3$

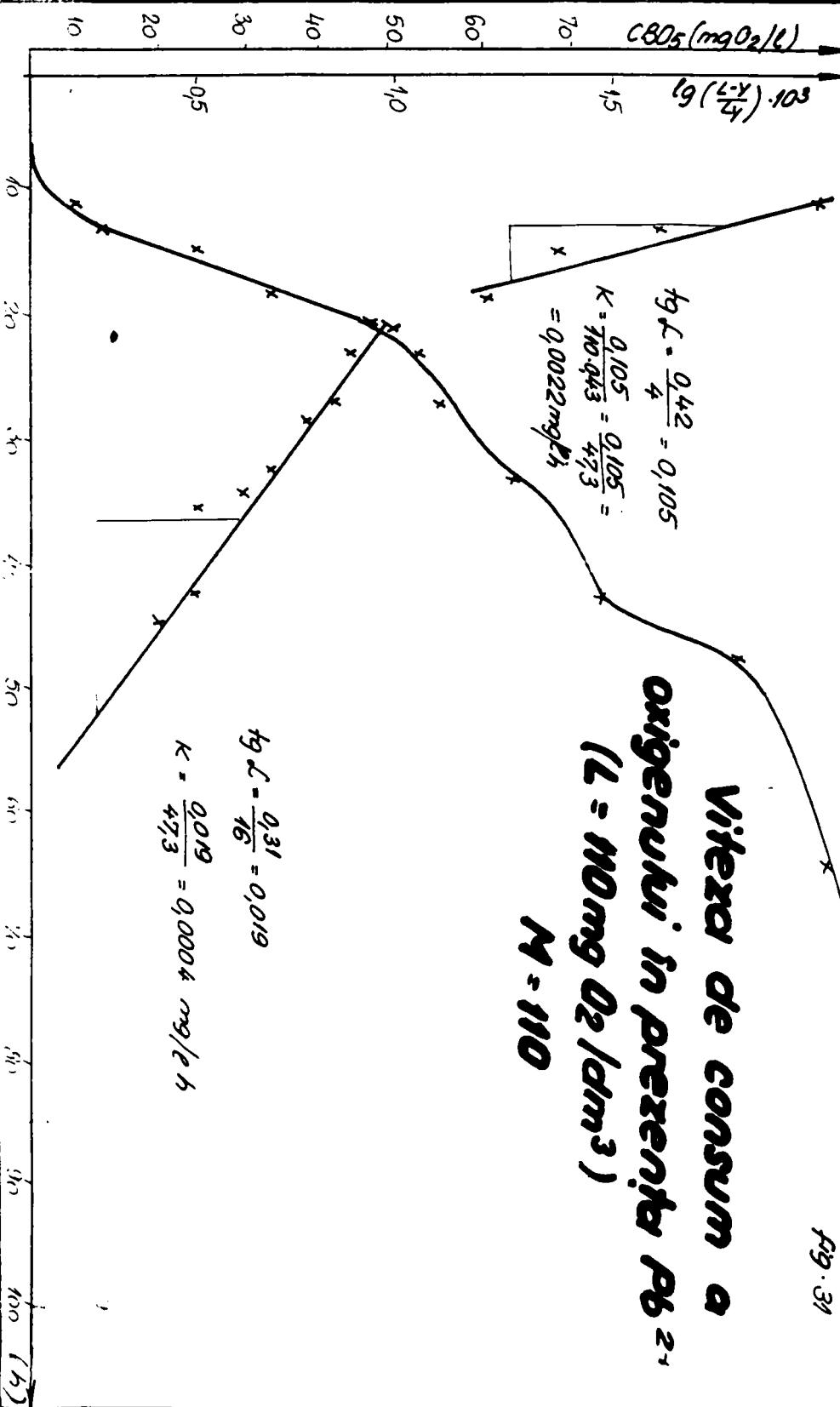
$$\lg L = \frac{0,42}{4} = 0,105$$

$$K = \frac{0,105}{10,443} = \frac{0,105}{4,73} = \\ = 0,0022 \text{ mg/l}$$

Vitexer de consum a
oxigenului în prezență Rb^{2+}
($L = 110 \text{ mg O}_2/dm^3$)
 $N = 110$

$$\lg L = \frac{0,31}{16} = 0,019$$

$$K = \frac{0,019}{4,73} = 0,0004 \text{ mg/l}$$

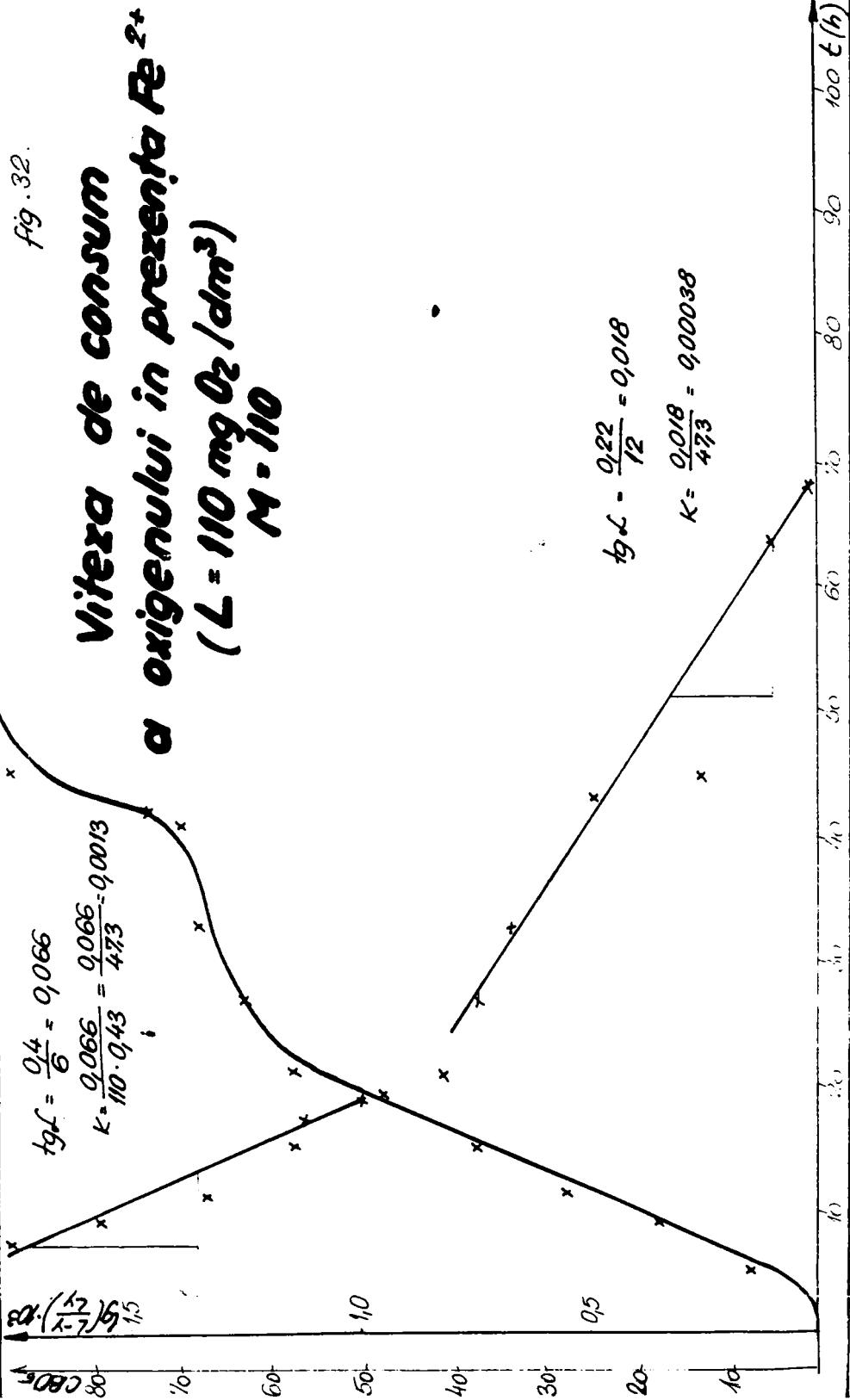


- 97 -

fig. 32.

$$tg\alpha = \frac{0,4}{6} = 0,066$$
$$\kappa = \frac{0,066}{110 \cdot 0,43} = \frac{0,066}{47,3} = 0,0013$$

Viteza de consum
a oxigenului in presenta P_{O_2}
 $(L = 110 \text{ mg } O_2 / dm^3)$
 $A = 110$



c805

fig. 33.

*Viteza de consum a oxigenului
la presiunea marilor
($L = 320 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$)*

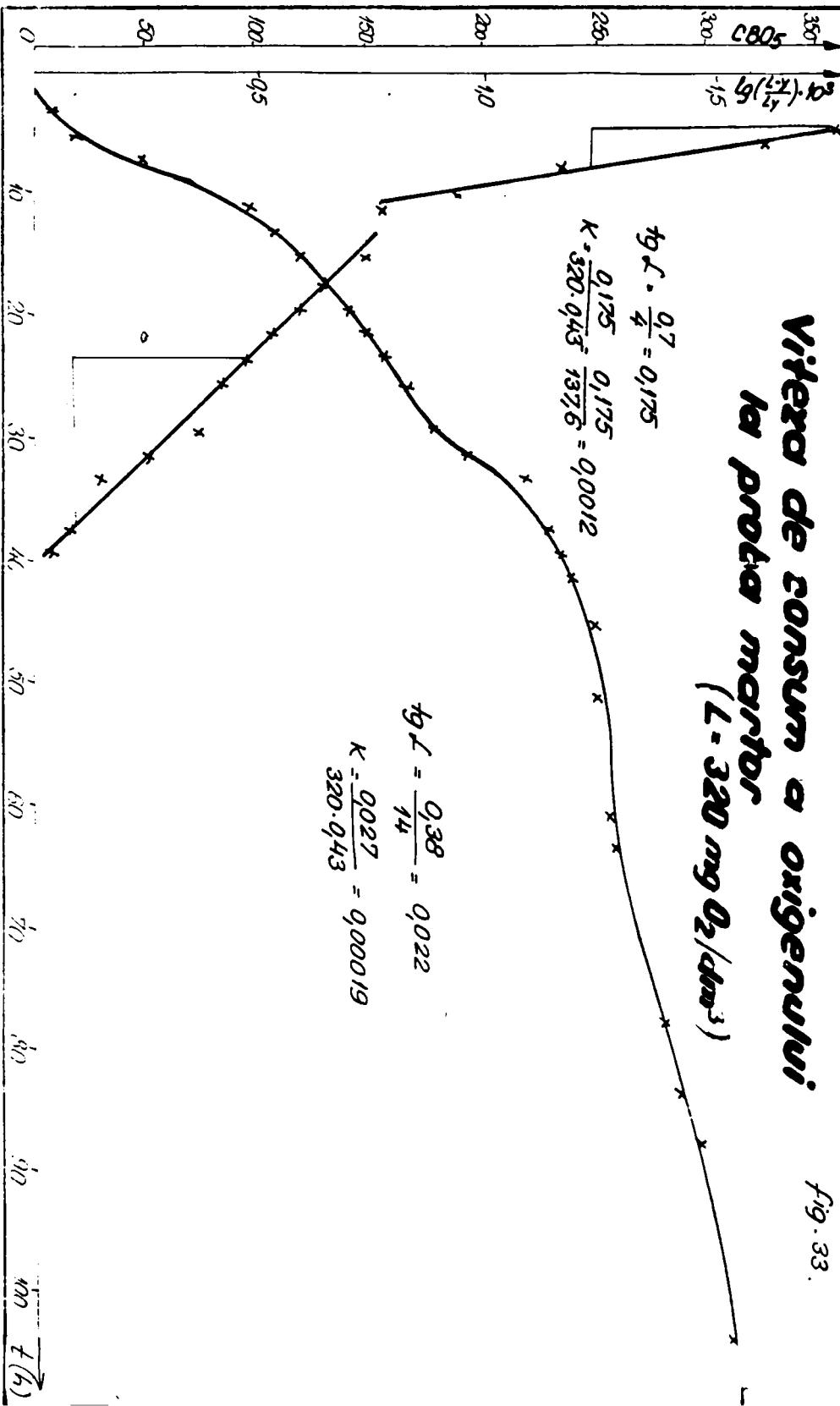


fig. 34.

**Viteza de consum a
oxigenului în
prezenta cu²⁺**

$$(L \cdot 185 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3)$$

$$M = 380$$

- 99 -

ex. (4) 6

CRDS hyper

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

100

*Vitória de consum o oxigenului în
prezență Ni^{2+} ($L \cdot 200 \text{ mg O}_2 / \text{dm}^3$) n. 320*

$$tg L = \frac{0,47}{4} = 0,1175$$

$$\kappa = \frac{0,1175}{200 \cdot 0,43} = \frac{0,1175}{86} = 0,0013$$

$$tg L = \frac{0,16}{6,5} = 0,24$$

$$\kappa = \frac{0,24}{200 \cdot 0,43} = 0,0002$$

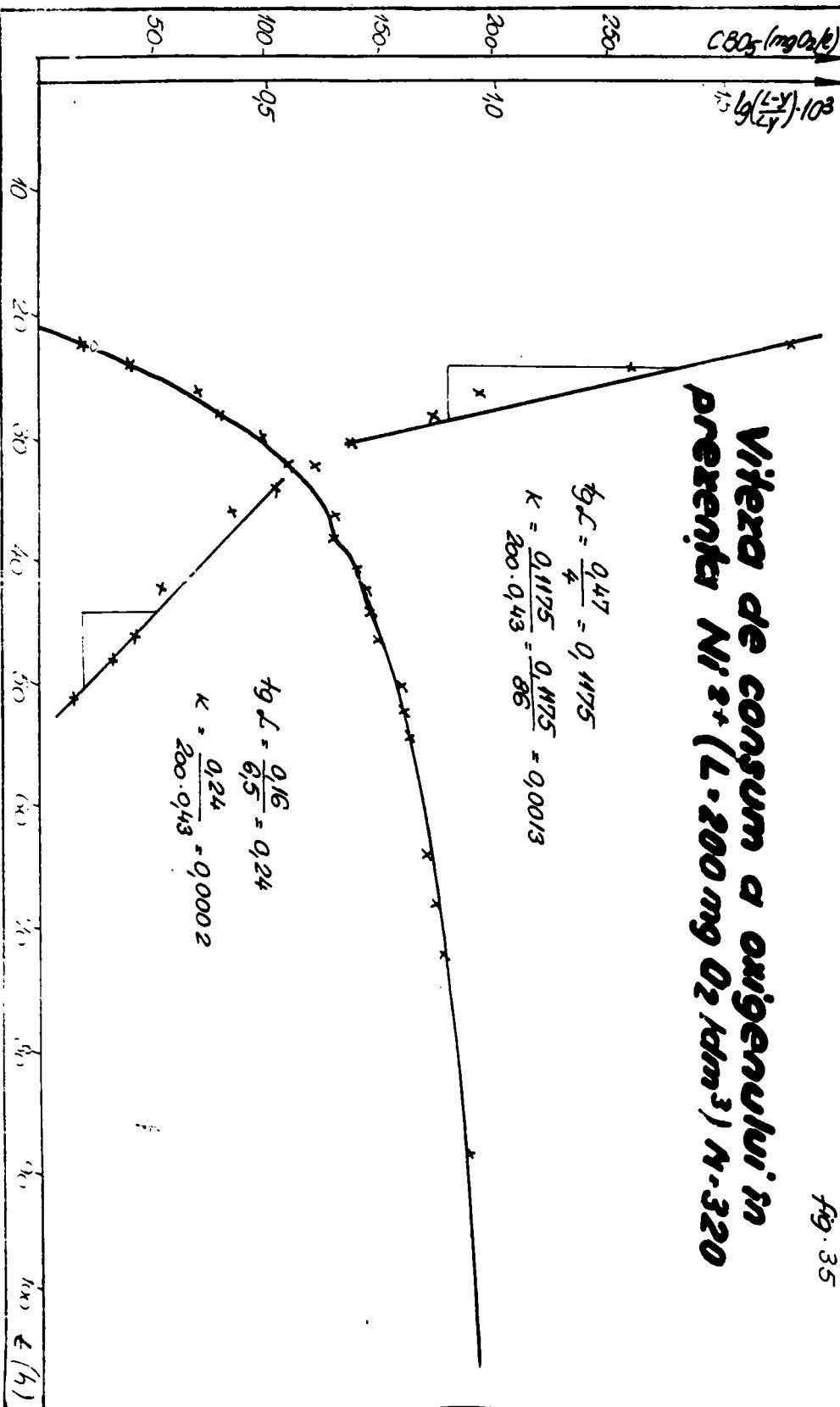


fig. 36.

Varierea de consum a origenului în prezența Cd^{2+} ($L = 235 \text{ mg Q}/\text{dm}^3$) N. 320

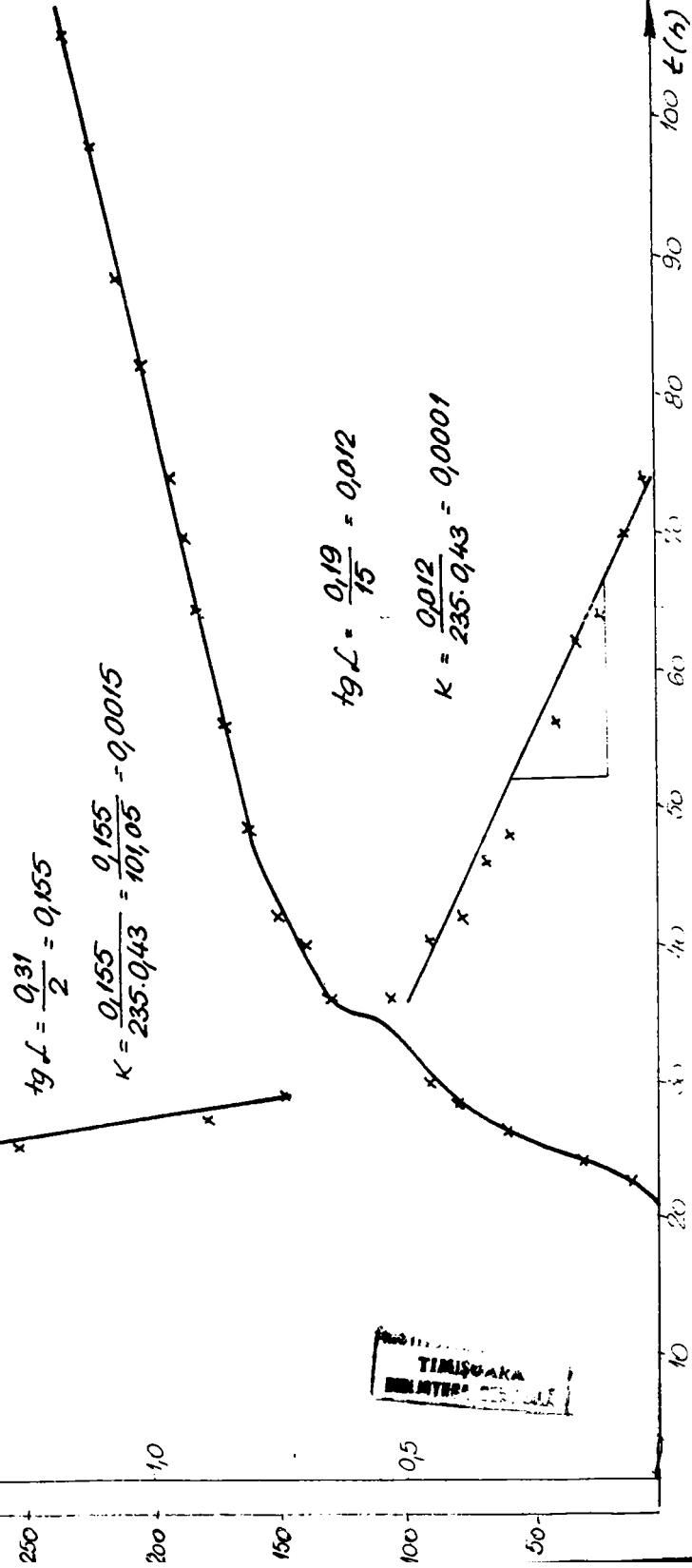


fig. 37.

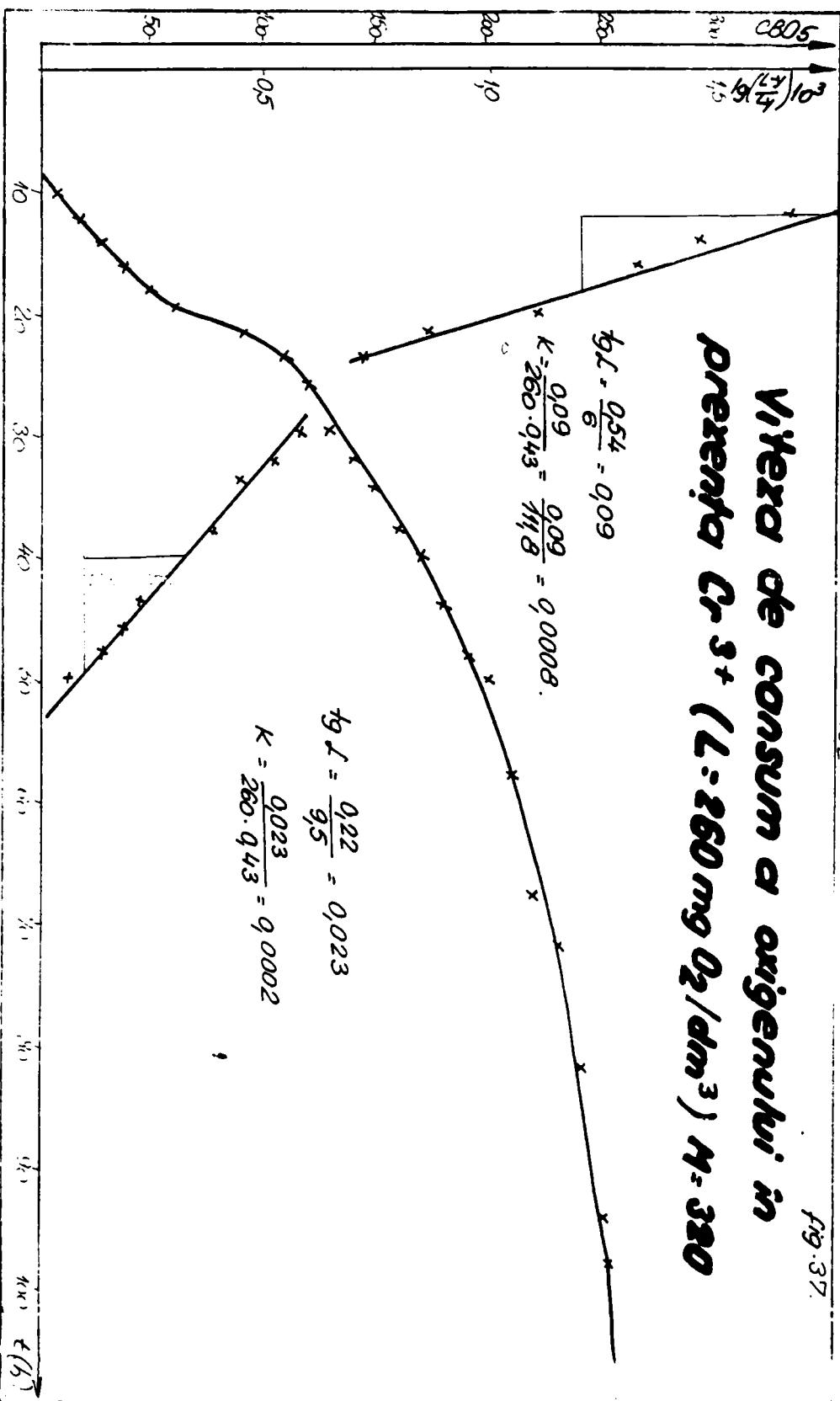
Vitória de consumo oxigenului in
prezența Cr³⁺ ($L = 260 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$) $H = 320$

$$t_{\text{L}} \cdot \frac{0,54}{8} = 0,09$$

$$k = \frac{0,09}{260 \cdot 0,43} = \frac{0,09}{111,8} = 0,0008.$$

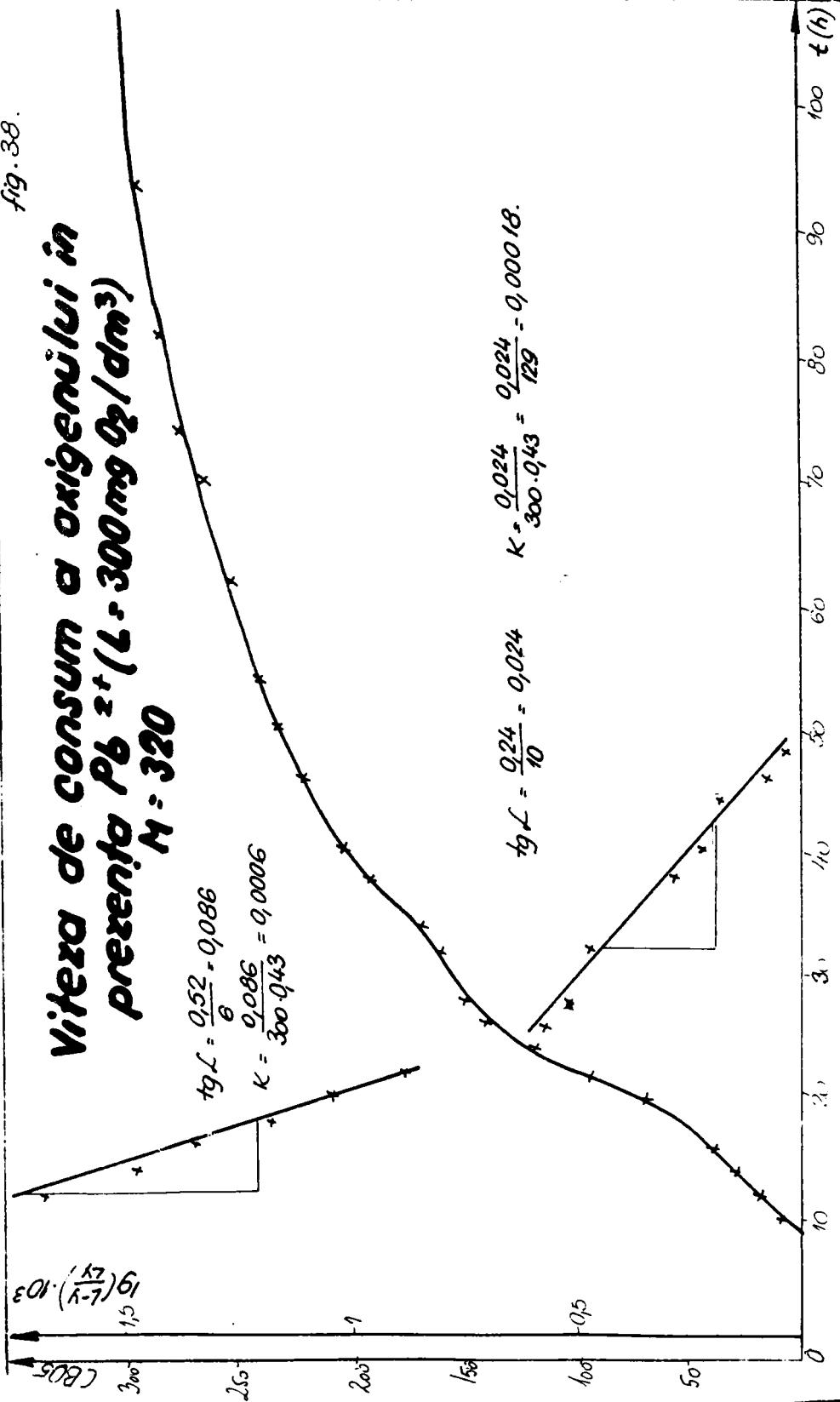
$$t_{\text{L}} \cdot \frac{0,22}{9,5} = 0,023$$

$$k = \frac{0,023}{260 \cdot 0,43} = 0,0002$$



- 703 -

fig. 38.



*Vitiera de consum a oxigenului
la presă mătură ($L \cdot 31\text{mgO}_2/\text{dm}^3$)*

$\frac{\text{C}_8\text{O}_5}{(\text{mgO}_2/\text{L})}$

$\cdot 6 \left(\frac{L \cdot y}{L_y} \right) \cdot 10^3$

$$\operatorname{tg} \angle = \frac{0,6}{8} = 0,075$$

$$K = \frac{0,075}{31 \cdot 0,43} = \frac{0,075}{13,3} = 0,0056$$

$$\operatorname{tg} \angle = \frac{0,3}{16} = 0,018$$

$$K = \frac{0,018}{31 \cdot 0,43} = 0,00013$$

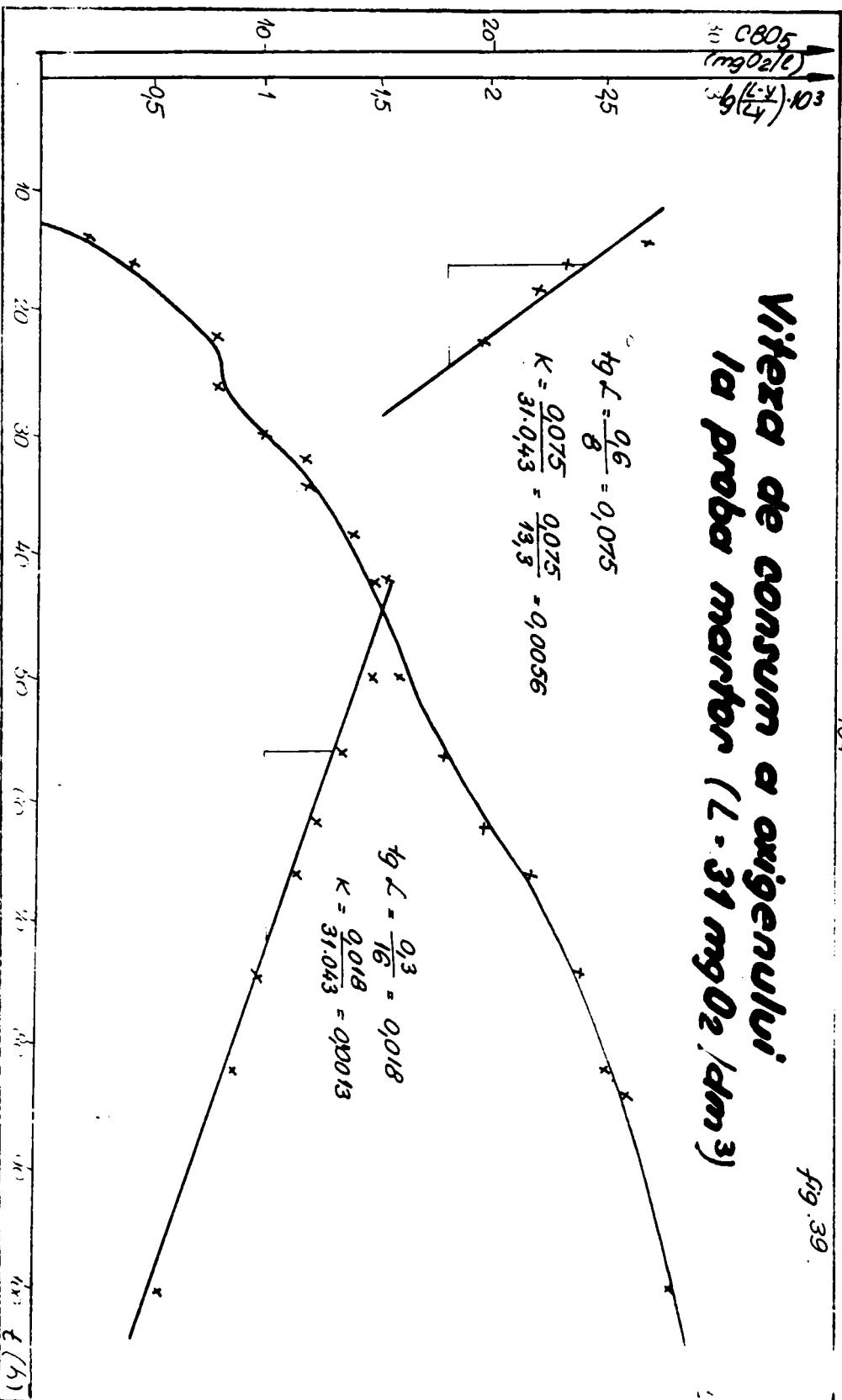


fig. 40.

Viteza de consum a oxigenului în prezenta Cu_{2t} ($L = 18,2 \text{ mg } O_2/dm^3$) $\eta = 31$

$(\frac{L}{\lambda \cdot t})^{1/2}$

$CBO \text{ (mg } O_2/dm^3)$

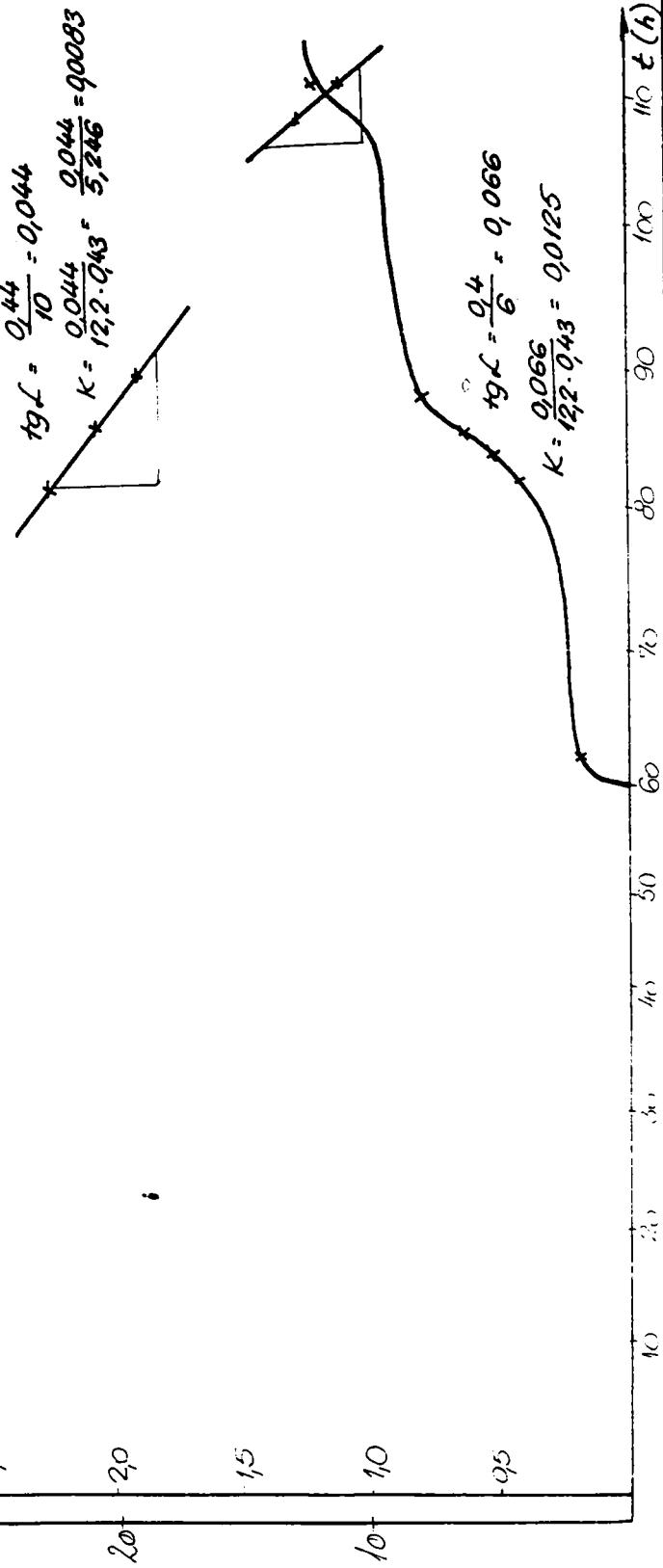


fig. 41.

Viteza de consum a oxigenului în
prezență $Ni^{2+}/L \cdot 15 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$) $H \cdot 31$

$$tg\alpha = \frac{0,36}{11} = 0,032 \quad K = \frac{0,032}{15 \cdot 0,43} = \frac{0,032}{6,45} = 0,0049$$

$$tg\alpha = \frac{0,42}{10} = 0,042 \quad K = \frac{0,042}{6,43} = 0,0065$$

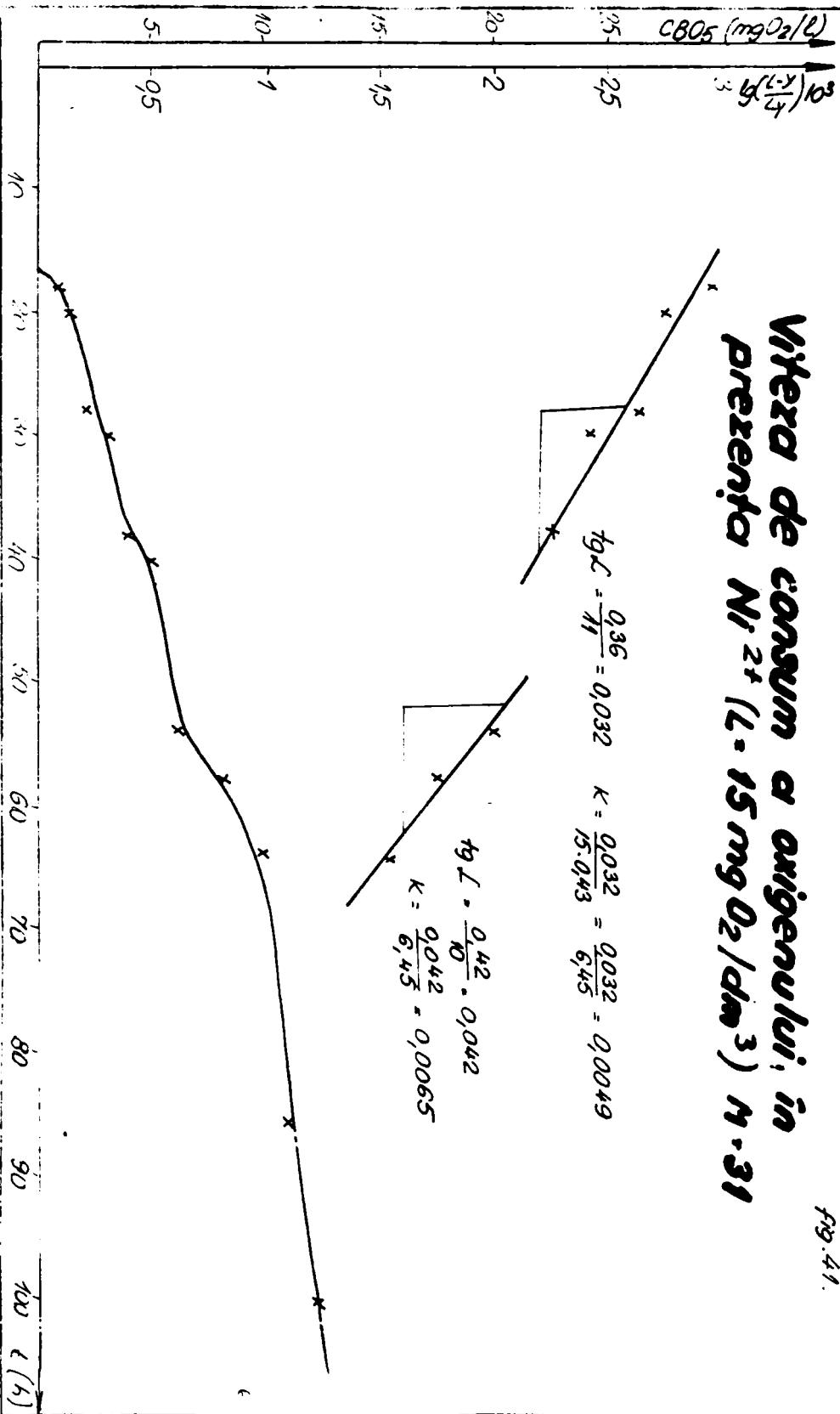


fig. 42.

Vitiera de consum a oxigenului in
prezenta Cd și ($\ell = 16,2 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$) $H = 31$

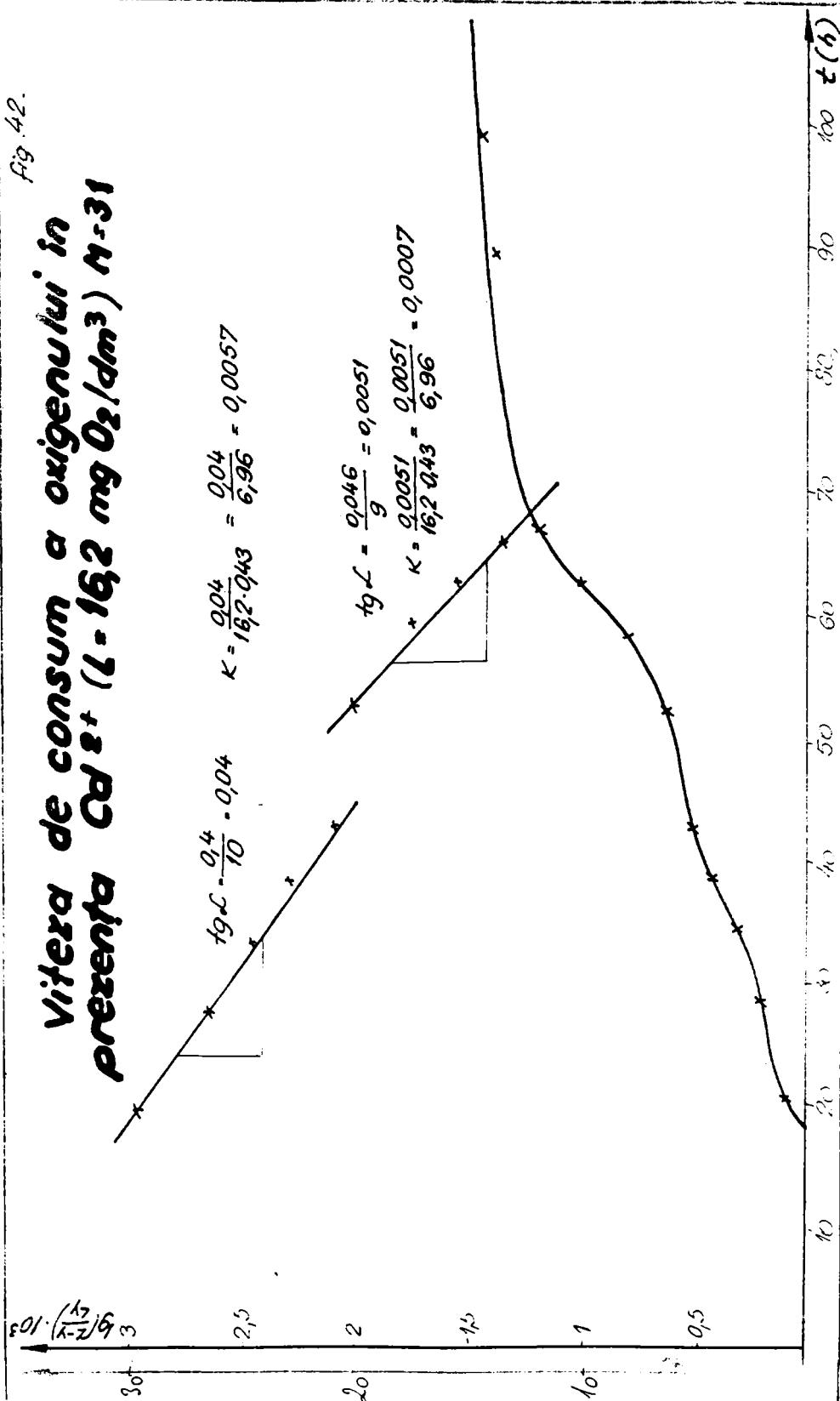


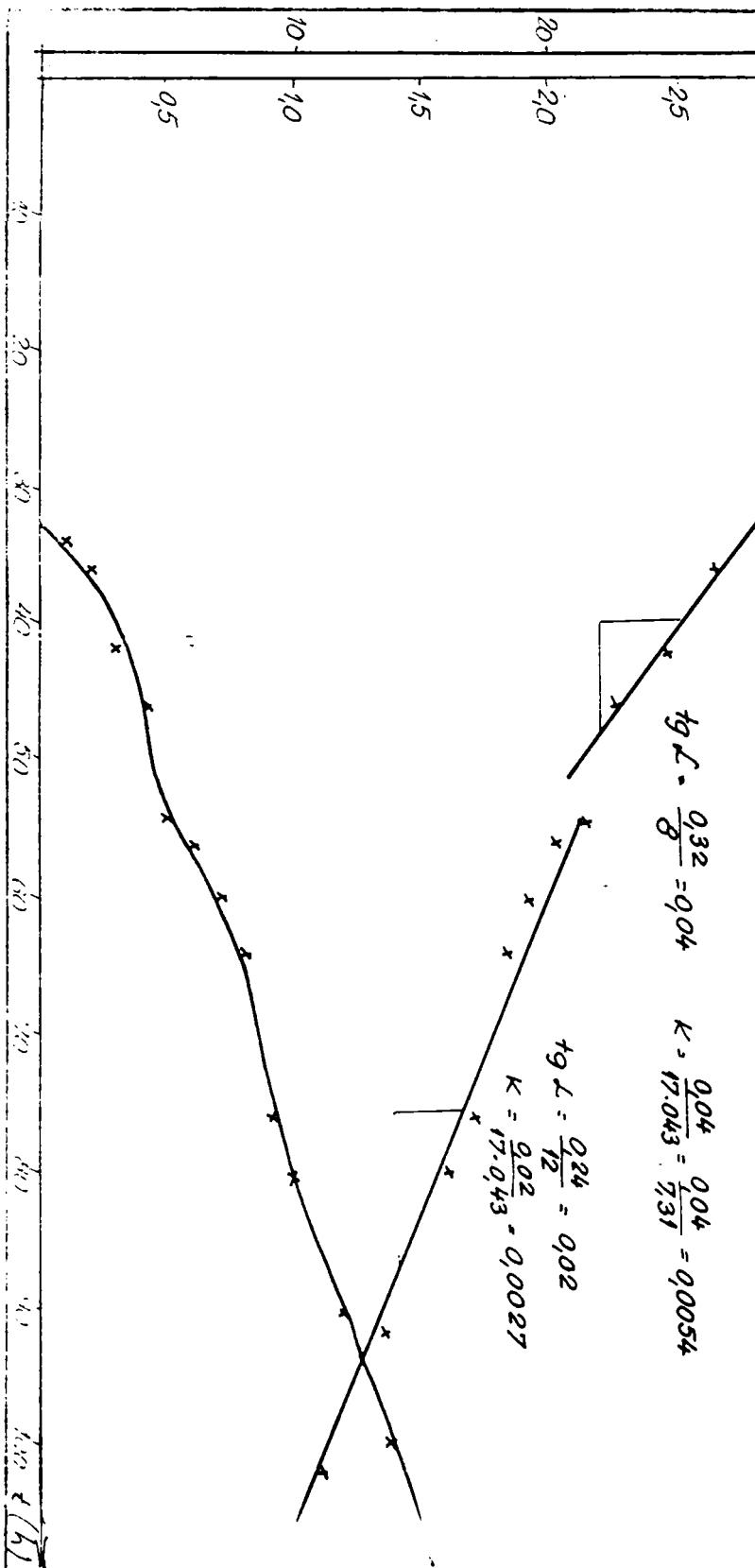
fig. 4.3.

Vídeo de consumo original en
presión $\text{CH}_4 / (\text{L} \cdot 17 \text{ mg O}_2 / \text{dm}^3)$
 $n = 31$

$$C805 \\ (\text{mgO}_2/\text{L}) \\ 30 \\ 30 \cdot g \left(\frac{L-y}{L} \right) \cdot 10^3$$

$$\operatorname{tg} L \cdot \frac{0,32}{8} = 0,04 \quad K = \frac{0,04}{17,043} = \frac{0,04}{17,31} = 0,0054$$

$$\operatorname{tg} L = \frac{0,24}{12} = 0,02 \\ K = \frac{0,02}{17,043} = 0,0027$$



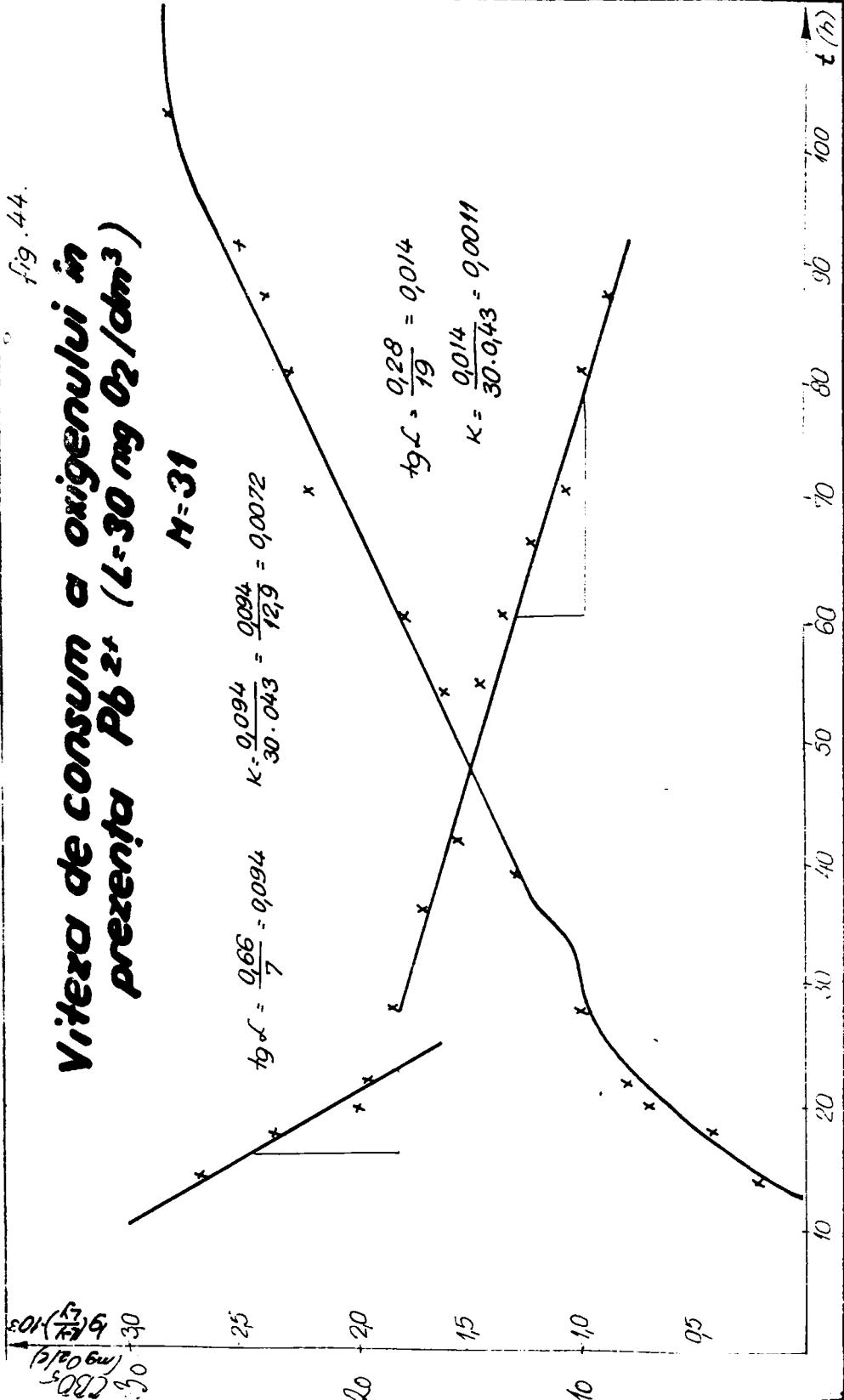


Fig. 45.

Vitiera de consum a oxigenului
în prezență Cr³⁺ ($L = 28 \text{ mg O}_2/\text{dm}^3$)
 $N = 31$

0805

$$g\left(\frac{L-y}{L}\right) \cdot 10^3$$

$$\operatorname{tg} \angle = \frac{0,36}{7} = 0,051 \quad k = \frac{0,051}{28 \cdot 0,43} = \frac{0,051}{12,04} = 0,0042$$

$$\operatorname{tg} \angle = \frac{0,3}{14} = 0,021$$

$$k = \frac{0,021}{28 \cdot 0,43} = \frac{0,021}{12,04} = -0,0017$$

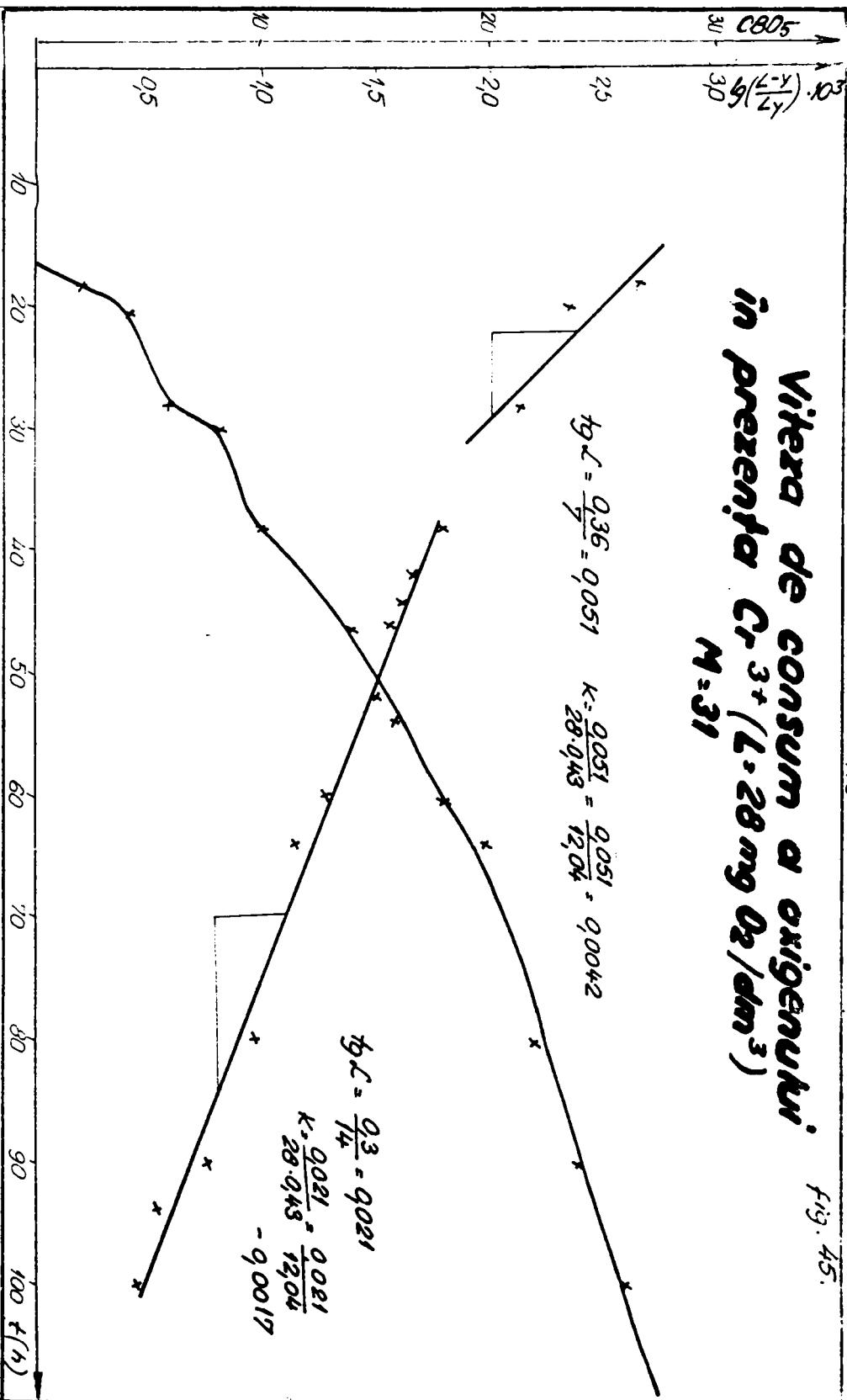
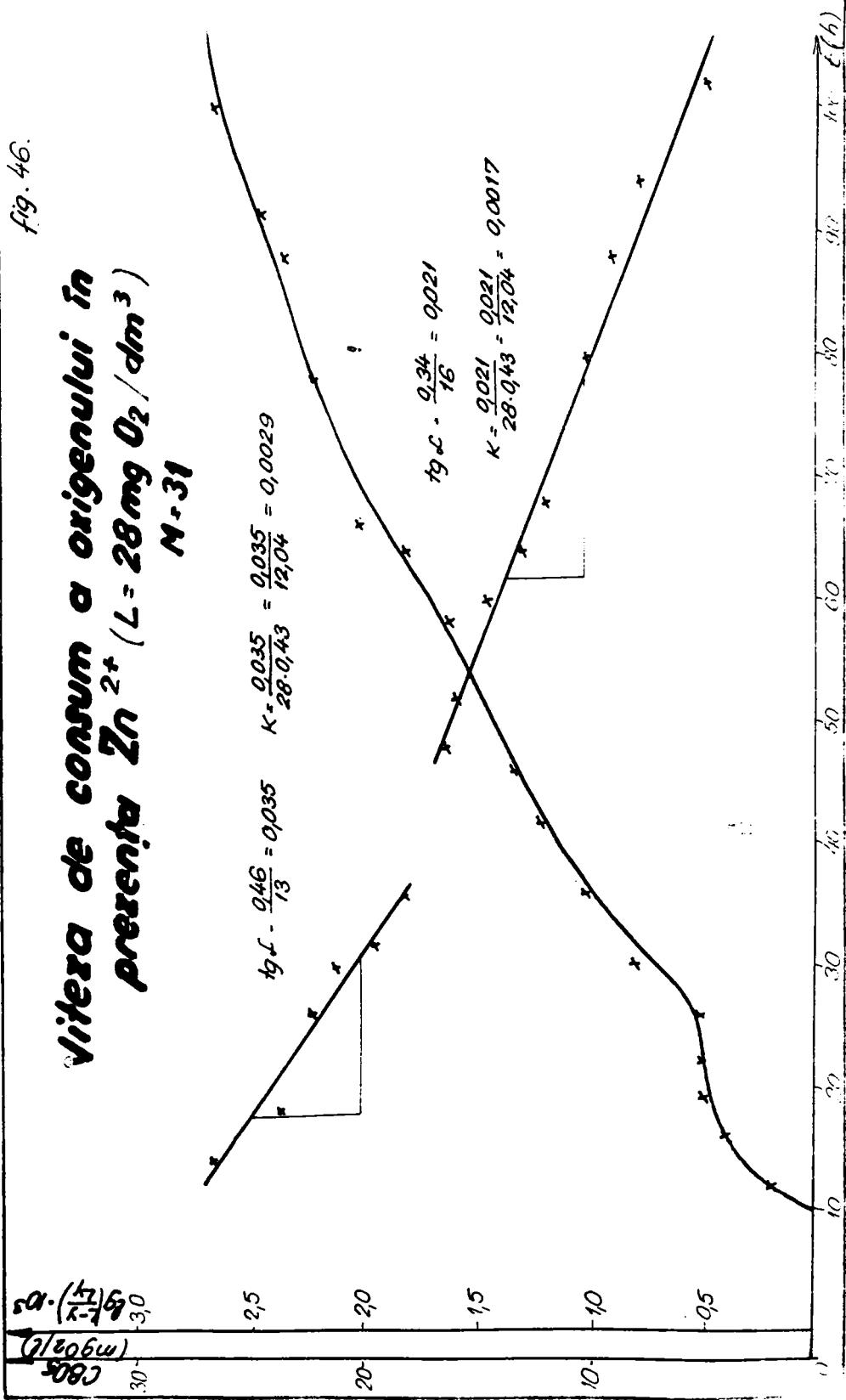
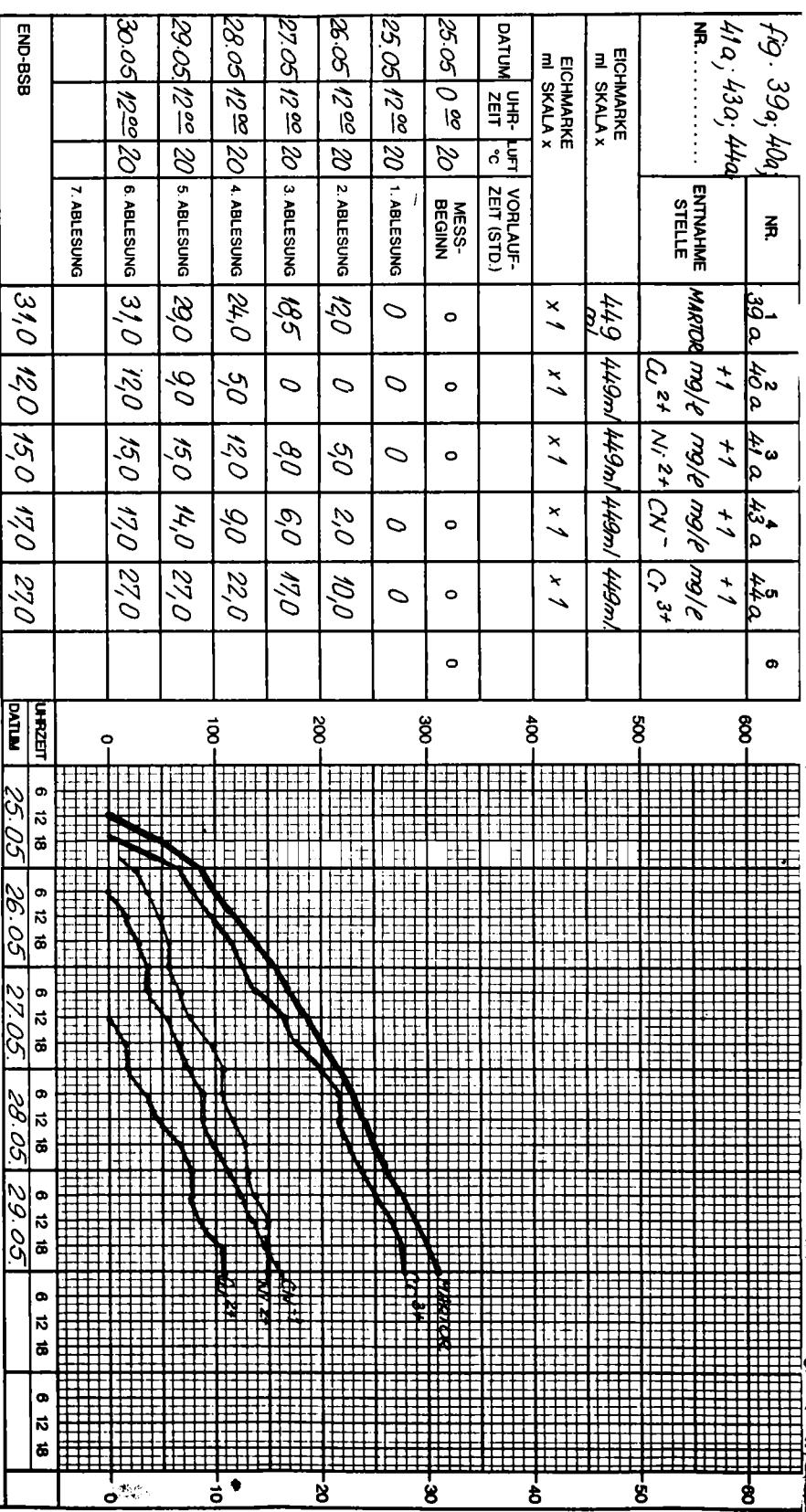


fig. 46.

Vitiera de consum a oxigenului in
prezența $2n^{2+}$ ($L = 28 \text{ mg O}_2 / \text{dm}^3$)
Nr. 31





BEMERKUNGEN

NR. NR. NR.
6 5 4 3 2 1

ANLAGE

NAME

cu ape erăgenții. S-a studiat influența apelor reziduale organo-fosferice, asupra biocenzei nămolului activ erăgențe, respectiv adaptabilitatea acestora precum și variația zilnică a calității apelor uzate preaparate, provenite de la Secție de sinteze organo-fosferice, prelevate zilnic de la surâd. În secolul tratării biologică în prime treptă, în incinta întreprinderii, cantitatea de 150 m³/zi ape uzate s-a diluat de 20 ori la 3.000 m³/zi, cu ape freatică din surse proprii lipsite de impurități. Considerind că după cele două trepte de preaparare-chimică și biologică apele uzate organo-fosferice se evadă în canalizarea orașului, în raportul de diluție cel mai nefavorabil - 1/20 cu ape uzate erăgenții - raportul final de diluție va fi de 400.

S-a luerat pe o microinstalație de laborator cu funcționare continuă, concepută după metoda germană de testare. Figura 47 și 48 (51),(52).

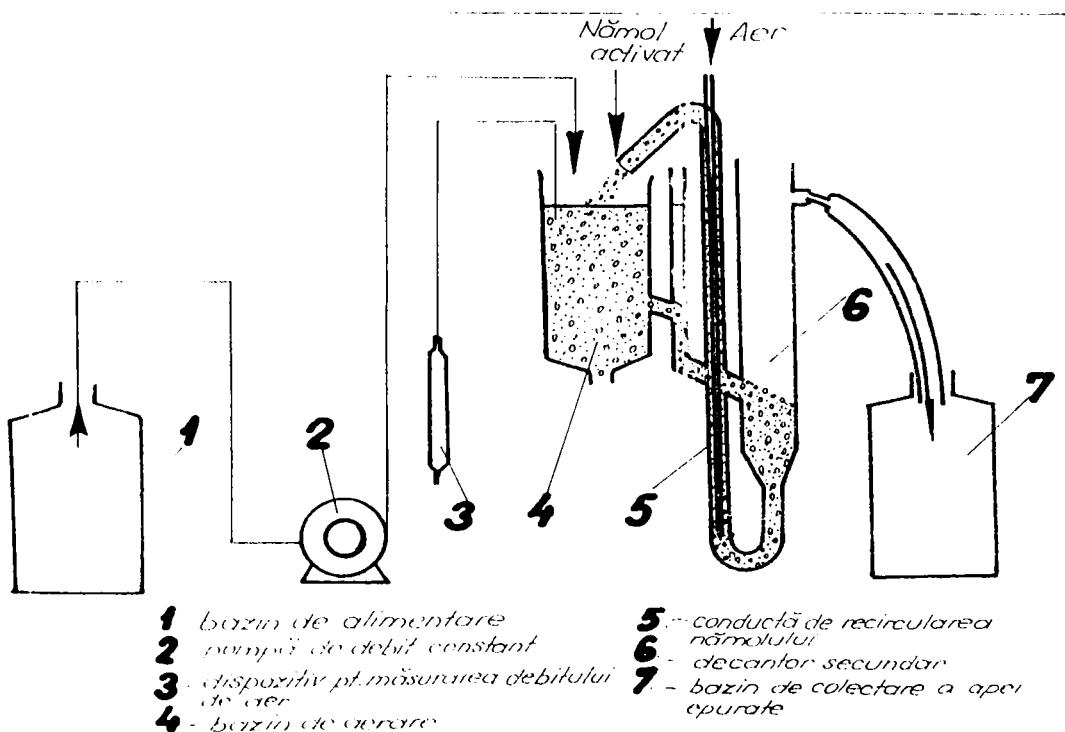


Figura 47. Schema microinstalației de laborator pentru epurarea biologică .

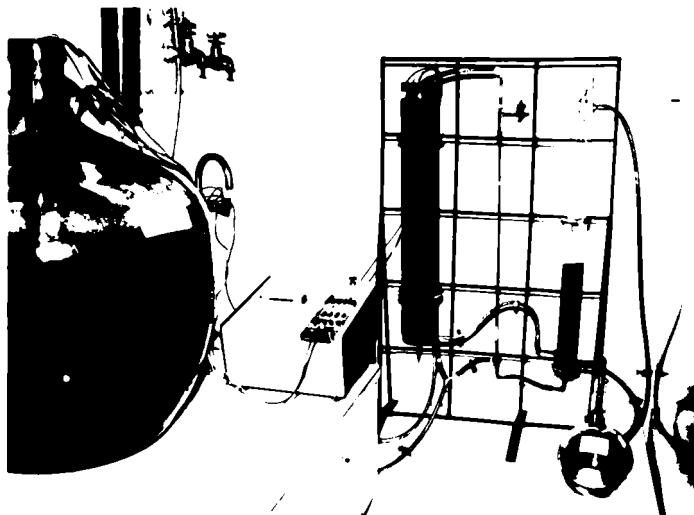


Figura 48. Microinstalație de laborator pentru epurare biologică.

Instalația de laborator a fost concepută în aşa fel, încât să permită un control riguros asupra debitelor de alimentare recirculare și a scăderii de aer, fiind alcătuită dintr-un vas de alimentare cu apă brută (1), pompă peristaltică (2), vas de aerare cu un volum de 3,84 l(4), decanter secundar (5) – aerarea și recircularea efectuându-se de la un compresor de laborator – și un vas de colectare a efluentei epurate (7), (53).

În cursul primei serii de cercetări s-a dovedit că specii uzate organe-fosforice, preparate numai chimic prezintă încă o toxicitate ridicată asupra mămolului setiv orășenesc. Astfel pentru timpul de aerare pentru sare a fost prezentată treptea biologică a stației orășenești adică 3,5 ore, răspândindu-se reducerea a substanțelor organice în prime și a fost de numai 55 %, după care mămolul să fie distrus brusc.

În concluziile acestui studiu s-a prevăzut limitele salinitative impuse speciei uzate organe – fosforice :

| | | |
|----------|---|----------|
| CCO - Cr | = | 500 mg/l |
| CBO-5 | = | 500 mg/l |
| pH | = | 6,5 - 8 |

In cursul celorlalte serii de cercetări s-a lăsat cu spate următoarele caracteristici chimice și biologice cu nămol activ. Acestea au avut următoarele caracteristici chimice:

| | | | | |
|--------------|---|-----|---|-----------|
| CCO-Cr. | = | 985 | - | 1836 mg/l |
| CBO-5 | = | 360 | - | 555 mg/l |
| susp. totale | = | 350 | - | 1112 mg/l |
| fesfați | = | 210 | - | 366 mg/l |

Considerind timpul de retenție în bazinul de scădere de 3,5 ore - timp de scădere prevăzut în stația erăgenăști - debitul de alimentare s-a reglat la 1,08 l/h, adică 25,9 l/si.

Aerarea s-a reglat în aşa fel, încât cantitatea de oxigen disolvat din bazin să fieasemănătoare celei existente în bazinul stației erăgenăști, adică 1,00 pînă la 1,50 mg/l.

Epararea s-a permis cu un nămol necesar, colectat din bazinul de scădere a stației erăgenăști de eparere, un nămol cu caracteristici fizice (sedimentabilitate) și biochimice (activitate enzimatice) foarte buni .

S-a urmărit parametrii esențiali ai influentului prezent , provenit de la Întreprinderea Chimică de Sinteză Organica și influentului miercinștașiei după diluție cu apele erăgenăști preșpete, și a efluentalui biologic și miercinștașiei .

Ce parametrii principali de funcționare, s-au urmărit reținerile milioane a substanțelor organice exprimate în grame CBO-5 și grame CCO-Cr.

Pentru primul grup de testări rezultatele privind runda-mantele de eparere sunt prezentate în tabelul 24.

Din cauza raportului CBO-5/CCO-Cr mic și foarte variabil a apelor provenite de la Întreprinderea Chimică de Sinteză Organica, are loc neîndepărțea acestui raport și la amestecul cu apele erăgenăști, cu care s-a alimentat miercinștașie . Această fluctuație influențează și foarte mult maraul eparării biologice, precum și cantitatea de substanțe organice reținute pe miercinștașie. Astfel, în un raport CBO-5/CCO-Cr = 0,48 la apele următoare organe-fosforice, cantitatea de CBO-5 reținut a căzut la 9,4 gr/si; în raportul CBO-5 /CCO-Cr = 0,29 la 6,8 gr/si, respectiv în raportul CBO-5/CCO-Cr = 0,28 la 5,68 gr/si (Figura 49) .

În ziua a 10-a a determinării, eficiența spărării s-a căzut la 0, din cauza încărcării organice mari a apelor uzate organe-fosferice ($\text{CCO-Cr} = 1.836 \text{ mg/l}$). Îmediat după acest lucru, la o alimentare cu o apă cu un CCO-Cr mai scăzut (985 mg/l), respectiv la un raport $\text{CBO-5/CCO-Cr} = 0,56$ și cantitățile de substanțe organice reținute pe microinstalație s-a crescut considerabil.

S-a observat, că după încărcarea apelor uzate organe-fosferice preaparate s-a făcut supărișoră celei impuse, nu să se semnaleze distrugerile totale a mămolului activ, dar s-a făcut mult influență randamentul de spărire și nu s-a făcut față parametrilor ceruți la evacuare.

La sfîrșitul perioadei de testare, biocenosisa mămolului activ s-a schimbat complet, față de cea existentă în stația eșalonului. În microinstalație s-a spărat o biocenosisă fermentată din *Aspidiace*, *Arcella discoides* și *Amoeba* care nu în exlusivitate, pe cind în bazinele de aerare a stației erăgenegti există o biocenosisă caracteristică a apelor erăgenegti fermentată din colonii de *Cercozoium*, *Opercularia*, *Corticells*, *Retifera*, *Parameci*.

În timpul testării s-a urmărit și cantitatea de fosfați teteli, conținuți în apele uzate preaparate, în ape de alimentare și în efluentele microinstalației.

Valurile fearte mari de fosfați, conținuți în apele preaparate valori situate între $210 - 306 \text{ mg/l}$, după diluarea corespunzătoare cu apele erăgenegti (raportul apelor erăgenegti fiind de $2 - 7 \text{ mg/l}$) s-au redus la $12,2 - 22,6 \text{ mg/l}$. Efluentul microinstalației a avut un conținut de fosfați exprimat între $8 - 17,5 \text{ mg/l}$. Aceste valori sunt însă mult prea ridicate, față de concentrația maxim admisibilă la evacuare, și având în vedere că apărul mărit de fosfați la evanșare, ar putea să duce la împurificarea rîului receptor cu acest element entrofisant, s-a impus necesitatea reducerii acestuia.

Studiul a fost completat cu un alt deîles grup de experimentări pe ape uzate organe-fosferice, defosfatate prin tratare cu Ca(OH)_2 (Tabelul 25 și Figura 5c). În acest caz cantitatea de fosfați din efluentele microinstalației s-a căzut la valori exprimate între $4,3 - 13 \text{ mg/l}$, ajungind în efluente la valori de $2,75 - 8,9 \text{ mg/l}$. În acest caz apele preaparate,

Tabel 24.

| Zile test. | CCOcr | C805 | SUSP. totale | Fosfori | O ₂ dizolvat | Cloruri | CCOcr refin. | C805 refin. | C805 / CCOcr |
|------------|--------------------|-------|--------------|---------|-------------------------|---------|--------------|-------------|--------------|
| | mg/dm ³ | | | | | | gr/zi | | |
| 1 a | 1591 | 420 | 1112 | 249 | | 3651 | | | 0,26 |
| b | 500 | 244 | 296 | 22,5 | - | 265 | - | - | 0,485 |
| c | 360 | 158 | 140 | 17,5 | | 100 | | | |
| d | - | - | 2160 | - | 0,3 | - | - | 4,3 | - |
| 2 a | 1428 | 400 | 616 | 358 | | 3977 | | | 0,29 |
| b | 469 | 320 | 240 | 22,6 | | 209 | - | - | 0,62 |
| c | 265 | 122 | 80 | 15,1 | | 242 | | | |
| d | - | - | 2254 | - | 0,2 | - | 10,2 | 9,9 | - |
| 3 a | 1348 | 400 | 526 | 255 | | 2314 | | | 0,29 |
| b | 612 | 326 | 588 | 20,5 | | 205 | - | - | 0,53 |
| c | 255 | 138,4 | 188 | 12,9 | | 225 | | | |
| d | - | - | 920 | - | 0,2 | - | 17,85 | 9,38 | - |
| 4 a | 1387 | | 582 | 227 | | 1988 | | | |
| b | 332 | 339 | 330 | 12 | | 176 | - | - | 0,57 |
| c | 136 | 90 | 212 | 12 | | 187 | | | |
| d | - | - | 1414 | - | 0,1 | - | 22,8 | 12,45 | - |
| 5 a | 1550 | | 482 | 310 | | 1988,6 | | | |
| b | 483 | 237 | 140 | 12,2 | | 205 | - | - | 0,48 |
| c | 244 | 49,1 | 152 | 6 | | 187 | | | |
| d | - | - | 800 | - | 0,2 | - | 12,25 | 9,4 | - |
| 6 a | 1550 | | 482 | 210 | | 1988 | | | |
| b | 510 | 385 | 560 | 14,4 | | 167 | - | - | 0,75 |
| c | 243 | 156 | 109 | 11,5 | | 196 | | | |
| d | - | - | 840 | - | 1,3 | - | 18,3 | 11,45 | - |
| 7 a | 1020 | | 476 | 270 | | 1915 | | | |
| b | 694 | 205 | 388 | 18,3 | | 184 | - | - | 0,29 |
| c | | | | | | | | | |
| d | - | - | 1572 | - | 1,9 | - | 28,05 | 6,8 | - |
| 8 a | 1224 | | 350 | 306 | | 1912 | | | |
| b | 893 | 260 | 450 | 20,7 | | 196 | - | - | 0,28 |
| c | 245 | 147 | 80 | 15,15 | | 137 | | | |
| d | - | - | 636 | - | 0,2 | - | 32,65 | 5,68 | - |
| 9 a | 1469 | | 490 | | | 1900 | | | |
| b | 877 | 480 | 476 | | | 180 | - | - | 0,54 |
| c | 326 | 91 | 154 | | | 174 | | | |
| d | - | - | 1076 | - | 0,3 | - | 21,55 | 19,45 | - |
| 10 a | 1836 | 360 | 382 | | | | | | 0,196 |
| b | 530 | 4258 | 354 | | | - | - | - | 0,48 |
| c | 502 | 299 | 192 | | | | | | |
| d | - | - | 1062 | | 9,2 | - | 1,41 | - | - |
| 11 a | 985 | 558 | 470 | | | 1915 | | | 0,56 |
| b | 866 | 8449 | 318 | | | 165 | - | - | 0,51 |
| c | 344 | 172 | 148 | | | 137 | | | |
| d | - | - | 1046 | - | 0,3 | - | 26,1 | 13,85 | - |

Notă: a) ape preepurate org.fosforice.

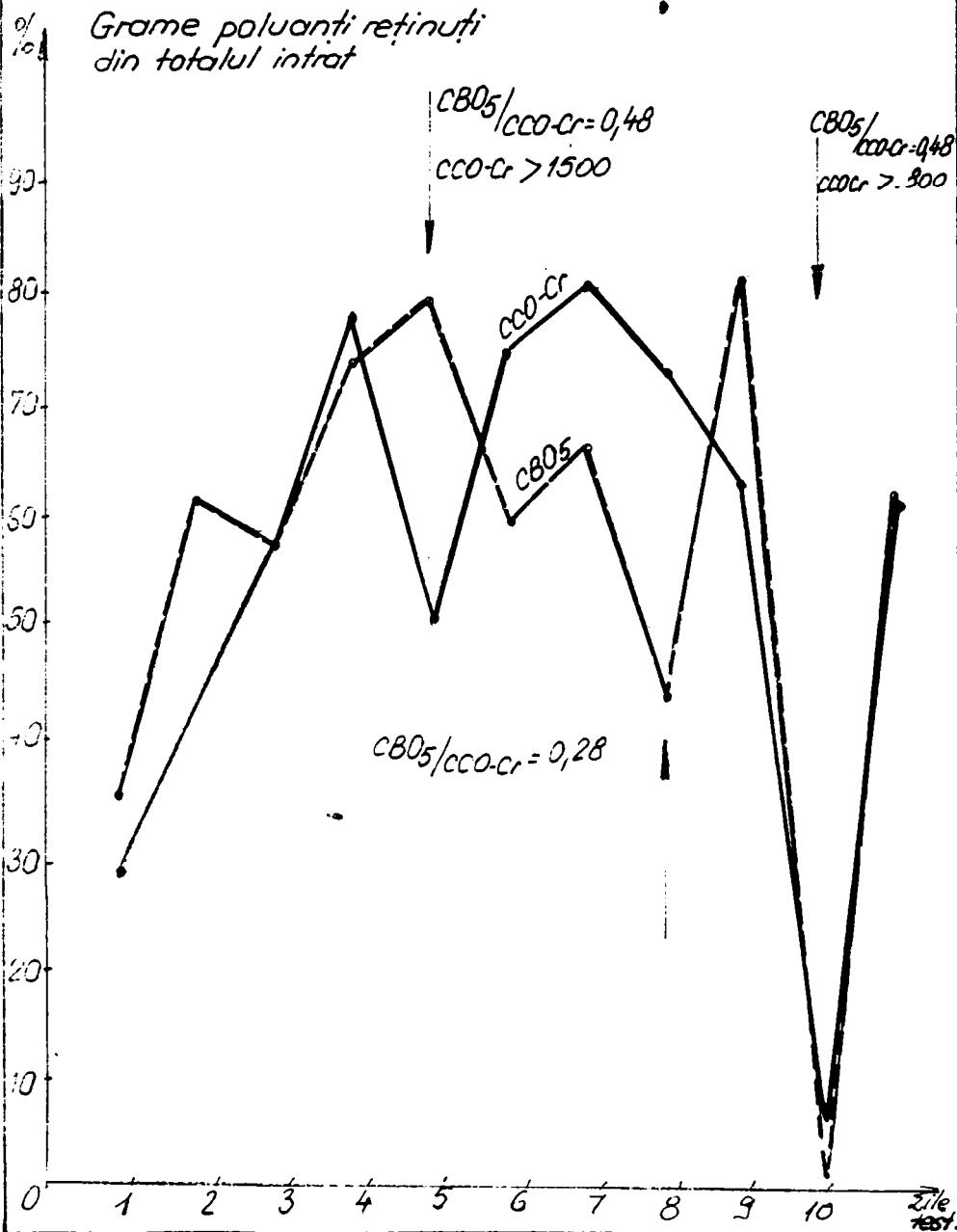
b) influențul microinstalației

c) efluentalul microinstalației

d) bazinul de aerare a microinstalației.

Fig. 49.

EPURAREA BIOLOGICĂ A APELOR UZATE ORGANO-FOSFORICE PREEPURATE CHIMIC ȘI BIOLOGIC CU APE ORÂŞENEŞTI



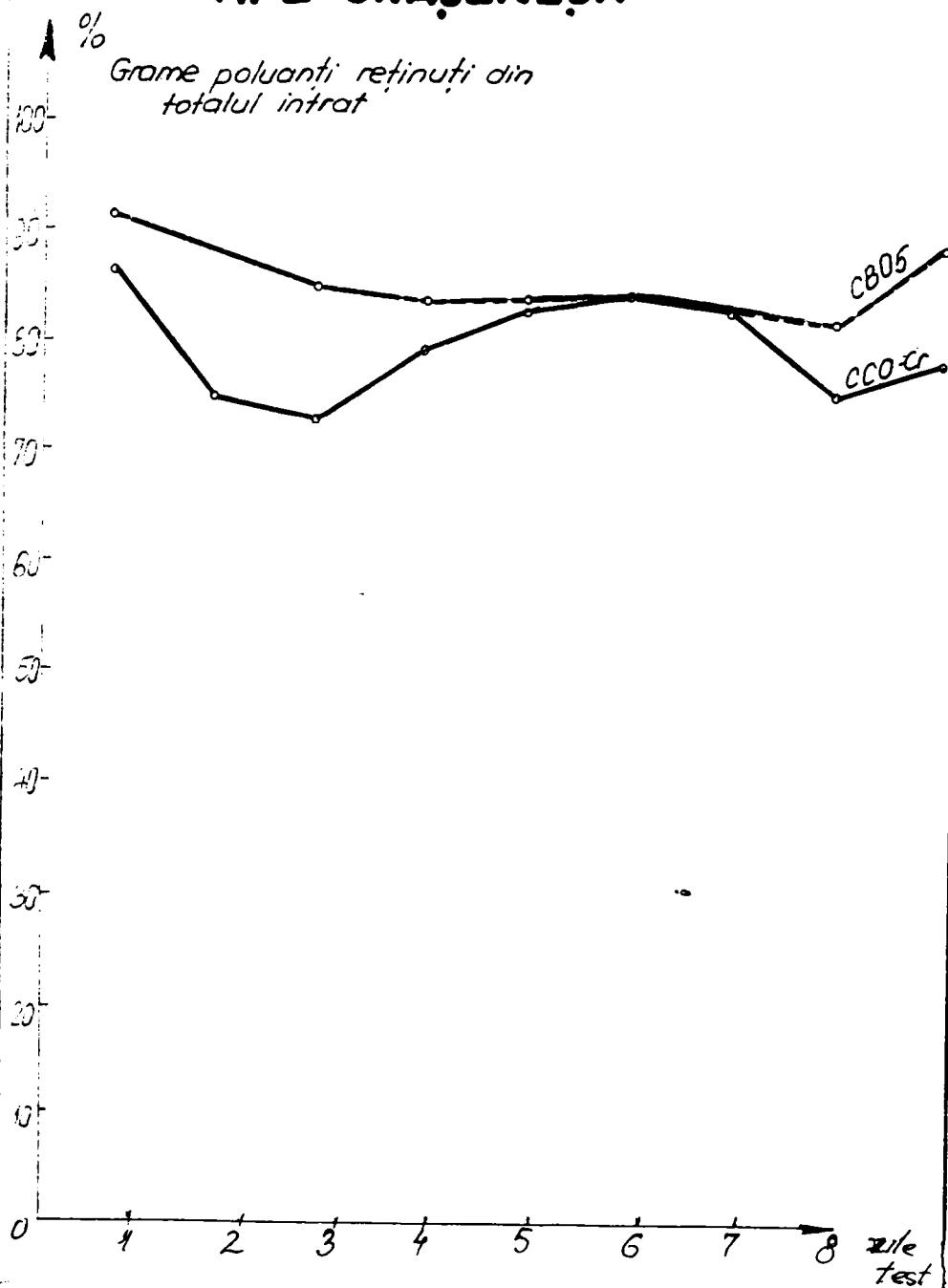
Tabel 25.

| Zile test | CCOCr | C805 | Suspens. totală | Fosfată | CCOcr retin | C805 retin | C805 / CCOcr |
|-----------|-------|--------------------|--------------------|---------|----------------|---------------|--------------|
| | | mg/dm ³ | | | gr/ză | | |
| 1 a | 800 | 262 | 350 | 126,6 | | | 0,33 |
| b | 660 | 355 | 220 | 12,6 | | | 0,54 |
| c | 80 | 30,6 | 60 | 4,5 | | | - |
| d | - | - | 1708 | - | 29 | 16,2 | - |
| 2 a | 1080 | 350 | 410 | 99 | | | 0,32 |
| b | 680 | 345 | 672 | 12,1 | | | 0,50 |
| c | 170 | 40,7 | 180 | 4,84 | | | - |
| d | - | - | 1966 | - | 25,5 | 15,2 | - |
| 3 a | 800 | 282 | 820 | 102,6 | | | 0,35 |
| b | 574 | 456 | 360 | - | | | 0,79 |
| c | 150 | 66,4 | 328 | 2,75 | | | - |
| d | - | - | 2140 | - | 21,2 | 19,5 | - |
| 4 a | 875 | 405 | 546 | 100,8 | | | 0,46 |
| b | 772 | 392,8 | 420 | 7,2 | | | 0,50 |
| c | 157,9 | 60,8 | 140 | 4,17 | | | - |
| d | - | - | 2140 | - | 30,7 | 16,6 | - |
| 5 a | 1069 | 460 | 280 | 84 | | | 0,43 |
| b | 653 | 261 | 360 | 4,3 | | | 0,55 |
| c | 108,9 | 42,1 | 122 | - | | | - |
| d | - | - | 2090 | - | 27,25 | 10,95 | - |
| 6 a | 1069 | 460 | 280 | 84 | | | 0,43 |
| b | 673 | 316 | 140 | 11,1 | | | 0,469 |
| c | 105,9 | 40,1 | 60 | 7,9 | | | - |
| d | - | - | 2090 | - | 28,3 | 13,3 | - |
| 7 a | 871 | 476 | 100 | 105 | | | 0,5- |
| b | 772 | 484 | 210 | 13 | | | 0,62 |
| c | 127,7 | 61 | 120 | 8,9 | | | - |
| d | - | - | 2080 | - | 32,3 | 20,15 | - |
| 8 a | 595 | 259 | 220 | 90,6 | | | 0,43 |
| b | 514 | 346 | 200 | 10,1 | | | 0,67 |
| c | 126 | 42,1 | 120 | 7,56 | | | - |
| d | - | - | 2430 | - | 19,4 | 15,1 | - |
| 9 a | 554 | 281 | 260 | 100,8 | | | 0,50 |
| b | 627 | 395 | 360 | - | | | 0,63 |
| c | 133 | 42 | 270 | 8,5 | | | - |
| d | - | - | 1940 | - | 24,7 | 17,6 | - |

Notă:

- a - ope preepurare organo-fosforice
- b - influențul microinstalației
- c - efluentele microinstalației
- d - bazinul de aerare a microinstalației

EPURAREA BIOLOGICĂ A APELOR UZATE ORGANO-FOSFORICE PREEPURATE CHIMIC, BIOLOGIC ȘI DEFOSFATATE CU APE ORĂŞENEŞTI



provenite de la Intreprinderea Chimică de Sinteză au avut următoarele caracteristici:

| | | |
|------------------|-------|-------------|
| CCO-Cr | = 554 | - 1030 mg/l |
| CBO-5 | = 258 | - 460 mg/l |
| Suspensii totale | = 100 | - 820 mg/l |
| Fosfatii | = 84 | - 126 mg/l |

Pentru ca apele uzate organo-fosforice să nu aibă un apert mai ridicat de fosfatii decât apele orăgenegăti, s-a impus introducerea în plus în condițiile de evacuare și a parametrului fosfatii, pînă la concentrația maximă de 100 mg/l.

În ceea ce priveste diluantele apelor uzate organo-fosforice, apurare chimică, biologică și defosfatare au prezentat o toxicitate imediată asupra nămolului activ, și se pot trata în comun cu apele orăgenegăti, dar reduse în mare măsură rendementele de apurare în trepte biologică. Astfel stația eșalonului nu mai poate respecta parametrii salitativi impuși la evacuarea în emisie: CCO-Cr = 45 mg/l, CBO-5 = 15 mg/l și fosfatii = 0,1 mg/l.

B. În cazul apelor uzate provenite de la I.I.S.Zehăr, la elaborarea proiectului stației de preepurare, proiectantul de specialitate nu a ținut cont de datele reale, obținute în perioade și mai multe compenii, ci a prepus ca date de proiectare valoriile medii ale efluenteilor unei febrile de zehăr asemănătoare din punct de vedere constructiv din țară. Astfel s-au indicat următorii parametrii privind calitățile efluentului stației de preepurare: CBO-5 = 1200 mgO₂/l, suspensii totale = 750 mg/l, iar ca tehnologie s-a sugerat :

- emogenizarea și egalizarea debitelor cu t = 1,5 zile,
- decantarea primară cu t = 2 ore ,
- apurare biologică cu 2 trepte cu t₁ = 4,3 ore și t₂ = 5 ore.

Având în vedere că datele inițiale de proiectare, privind calitățile apelor uzate nu corespund situației reale, ele având valori mai mari, ca efectuat pe aceeași mărciminstalată de laborator (Figuri 47, 48) apurarea biologică la tempi de serare diferiți a apelor uzate provenite de la I.I.S.Zehăr. Au rezultat următoarele valori:

Tabelul 26. Parametrii obținuți la epurarea biologică a apelor uzate provenite de I.I.S. Zahăr.

| | CCO-Cr (mg/l) | CBO-5 (mg/l) | Suspensii totale nămol setiv (mg/l) |
|--------------------------------|------------------|-----------------|---|
| la timpul de scerare | | | |
| 5 h | | | 2980 |
| - influent | 3040 | 1575 | |
| - efluvent | 1040 | 400 | |
| - rendement de îndepărțare (%) | 65 | 75 | |
| la timpul de scerare | | | |
| 4 h | | | nămol setiv în degradare |
| - influent | 2960 | 1800 | |
| - efluvent | 2160 | 1200 | |
| - rendement de îndepărțare (%) | 27 | 33 | |

Pentru timpul de scerare de 4 ore, rendamentele de îndepărțare sunt foarte scăzute: CCO-Cr 27 %, CBO-5 33 %.

Pornind de la valorile medii reale ale CCO-Cr = 4000 mg/l și CBO-5 = 2000 mg/l se obțin efluenți după prima treaptă de epurare biologică, având CCO-Cr = 4000 . 0,35 = 1400 mg/l și CBO-5 = 2.000 . 0,3 = 600 mg/l, cu un raport de biodegradabilitate = 0,43 .

Caleoul timpului de scerare necesar pentru treapta a doua de epurare (54).

$$t = \frac{S_0}{2 \cdot X_1 \cdot S_0 \left(\frac{S_0}{S_e} - C \right)}$$

C = 0,15, constantă din literatură de specialitate pentru ape uzate provenite din industrii alimentare (37).

t = timpul de scerare .

S_e = încărcare influent

S_0 = incărcare efluvent.

X_1 = cantitatea de substanță volatilă din nămolul activ, adică
 $2080 \text{ mg/l} \times 0,7 = 1456 \text{ mg/l}$.

k = constanta vitezei de reacție.

Din datele de mai sus se calculează valoarea lui k pentru prima treaptă de epurare.

$$k = \frac{3040 - 1040}{5 \cdot 3040 \cdot 1456 \left(\frac{1040}{3040} - 0,15 \right)} = 5 \cdot 10^{-4}$$

Din datele de literatură se cunoscă și valoarea lui k în caz de a doua treaptă de epurare este mai mică de 10 ori (54), astfel k pentru treapta a doua de epurare va fi egal cu $5 \cdot 10^{-5}$. Căciuind că în a doua treaptă de epurare CCO-Cr-ul trebuie redus la 500 mg/l, cu o concentrație de nămol activ din bazinul de serăre de aproximativ 5000 mg/l, rezultă valoarea timpului de serăre:

$$t = \frac{1400 \cdot 500}{5 \cdot 10^{-5} \cdot 3 \cdot 500 \cdot 1400 \left(\frac{500}{1400} - 0,15 \right)} = 17,6 \text{ ore}$$

Pentru a realiza răndamentul necesar satisfacerii parametrilor la evacuare, ca în a doua treaptă trebuie să funcționeze în un timp de serăre de 17,6 ore. Totodată nu trebuie pierdut din vedere miei faptul că, apele uzate trecute de o epurare biologică au un grad de biodegradabilitate scăzut, ceea ce deranjă și în mod semnificativ funcționarea stației finale de epurare.

Tinând cont de aceste teste de laborator, proiectantul de specialitate a renunțat la varianta de preepurare în două trepte și a adoptat o variantă, care prevede o primă treaptă de preepurare biologică la I.I.S. Zahăr, în un timp de serăre de 9,84 ore; și două treapte de epurare și stabilizarea nămolurilor, fiind rezolvată pe fluxul tehnologic al stațiilor orășenești, unde s-a prevăzut o extindere a capacitatii de epurare în acest scop. Apele uzate, preepurate în prima treaptă la I.I.S. Zahăr, nu satisfac încă condițiile cerute la evacuarea în canalizare și astfel cauzează mari mesajuri în funcționarea stațiilor orășenești (Cap. IV).

VI.1.e. Determinarea concentrației maxim admisibile de fenoli din influențul stației(71)

S-a urmărit variația concentrației fenolilor pe o perioadă de peste 1 an din probe recoltate din 2 în 2 ore, atât din ape uzate brute, cât și din apele epurate biologic, ținând cont și de timpul de staționare a apelor în treapta de epurare mecano-biologică a stației (Figura 51). Prin prelucrarea datelor obținute s-a determinat concentrația maxim admisibilă de fenoli în influențul stației.

Apele uzate fenolice, rezultă de la o întreprindere cu profil chimic, atât din procesul de fabricație al acidului salicilic - conform sintezei Kelbe - Schmidt -, cât și al aspirinei, instalația de febrilezare a acidului salicilic concurind în cel mai înalt grad la poluarea apelor cu fenoli. De pe cele două platforme a întreprinderii chimice rezultă: 25 l/s debit mediu, cu un conținut mediu de 325 mg/l fenoli de pe platformă veche, și 20 l/s debit mediu, cu un conținut mediu de 58 mg/l fenoli de pe platformă nouă. Aceste ape uzate fenolice sunt diluțiate cu apele uzate originare la aproximativ 1.800 l/s, astfel concentrația fenolilor la intrarea în stație de epurare ajunge la o valoare medie anuală de 5,4 mg/l, determinată experimental. Din cauza unei insuficiente emogenizări, concentrația fenolilor oscilează la evoluție în rețesne de canalizare între valori de 0,0 și 716 mg/l de pe platformă veche, respectiv 0,0 și 148 mg/l de pe platformă nouă. Aceste oscilații de concentrații se rezintă și în apele uzate brute introduse în stație de epurare, variațiile fiind între 0,0 și 14,00 mg/l fenoli.

Pentru analiza fenolilor au pus la punct o metodă rapidă de determinare, utilizând metoda STAS 7167/65 pentru eliminarea interferențelor și extragerea compușilor fenolici cu văpări de apă. Trebuie să se etalonare și identificarea cantitativă s-a efectuat prin metoda spectrofotometrică de absorbție în UV, la un wiper SPAKORD UV -VIS la 42.48 cm^{-1} , unde probele pregătite în mod corespunzător, prezintă un maxim de absorbție. (Figura 51/a)

Condiție esențială impusă la evoluția apelor uzate originare epurate biologic din stație de epurare este certă, prevăzută în acordul C.N.A. pentru parametrul fenoli este de

*Concentrăriile fenomilor în influențul și
eficiențul stării; eroziunea și
erosionării*

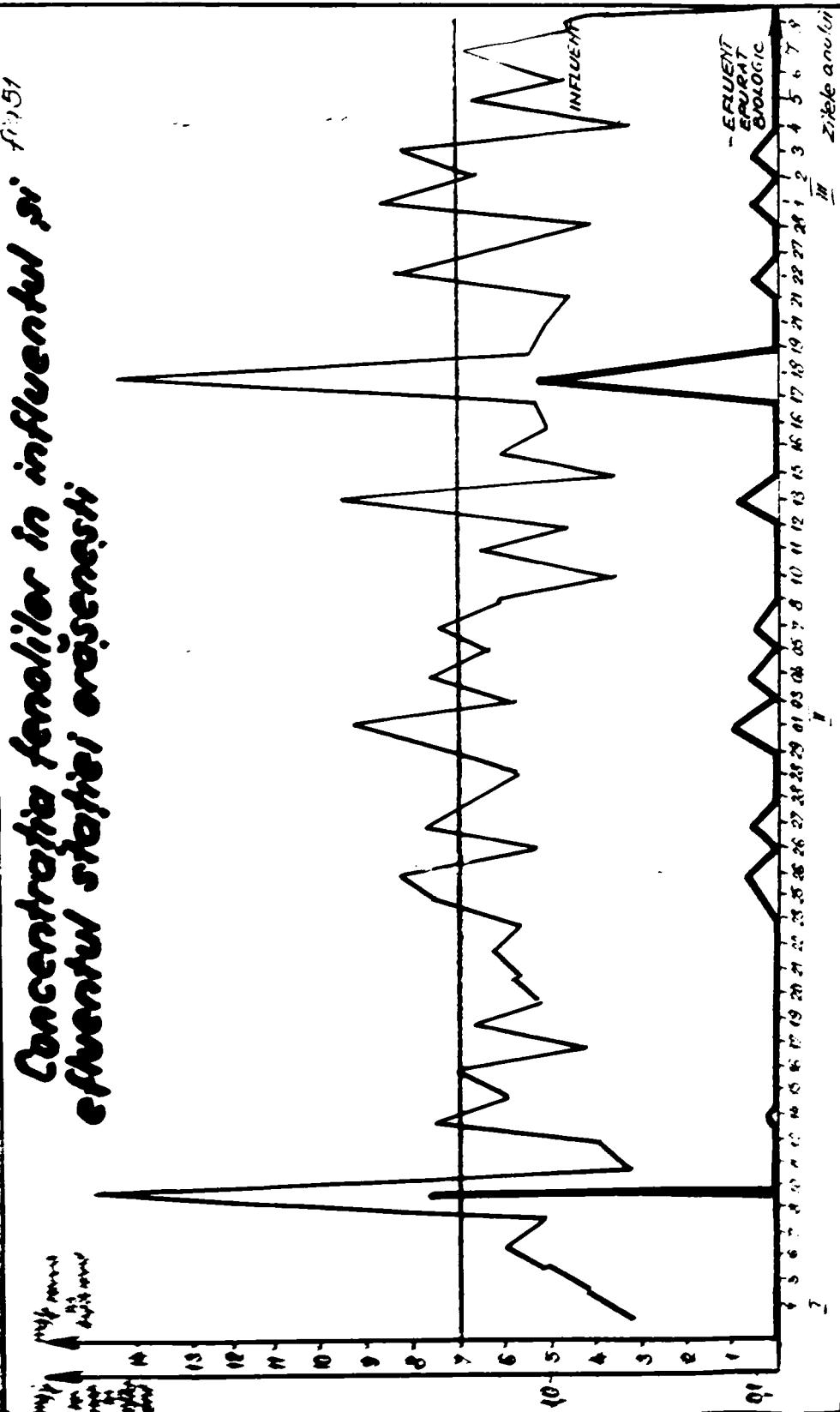
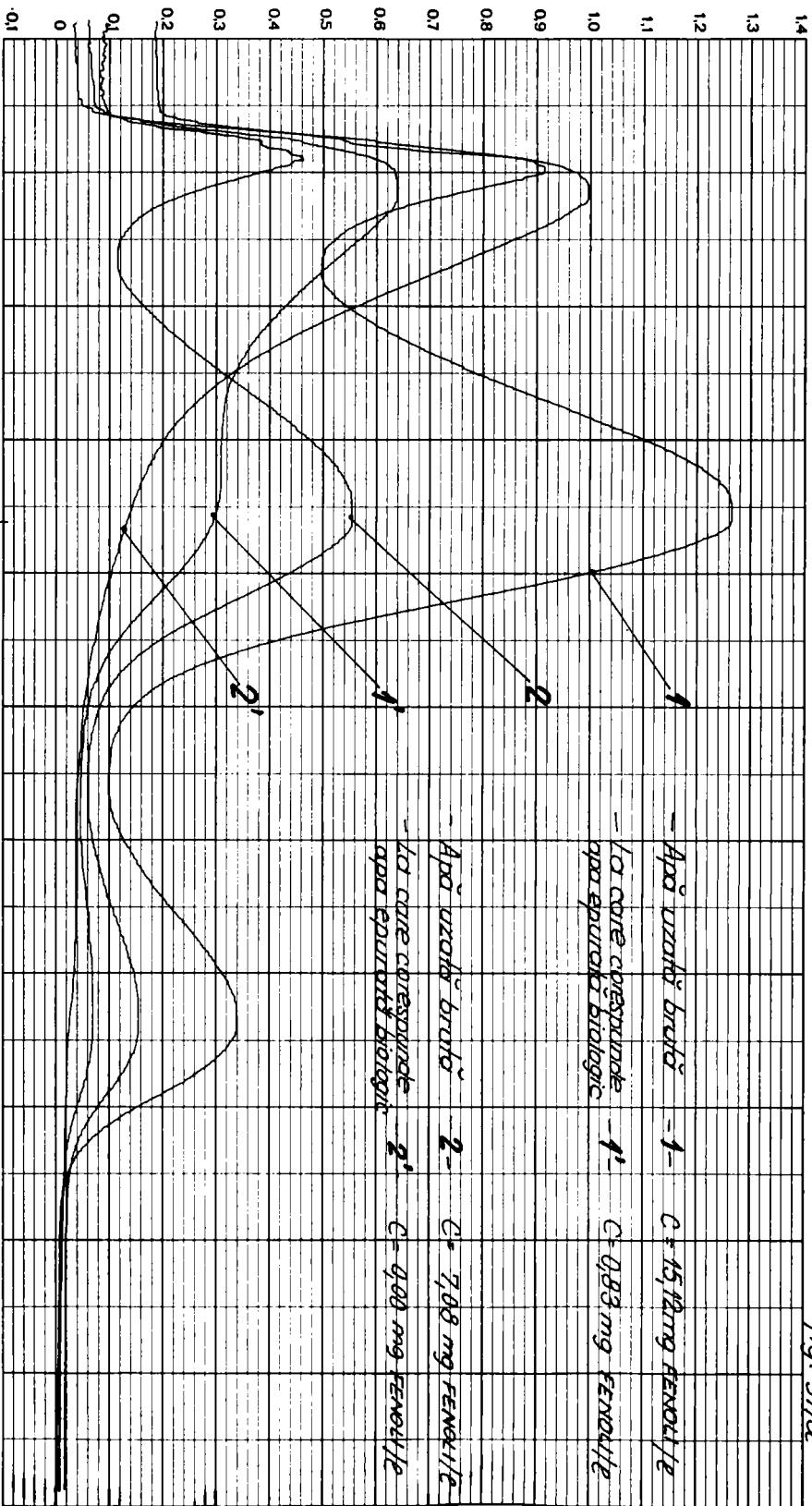


fig. 51/a



0,03 mg/l max, condiție foarte severă, cunoscând faptul că pentru apele de suprafață de categoria III STAS-UL 47e6/74 admite o concentrație de 0,05 mg/l fenoli.

Din datele prezentate în figura 51, rezultă că fenolii se reduc la valoarea admisibilă de evacuare, numai în cazul în care concentrația fenolilor din influent nu depășește 7 mg/l, acesta fiind deci valoarea maximă admisibilă la intrarea în stație de apurare. Sub această valoare, în cazul funcțiunării normale a treptei biologice se respectă concentrația admisibilă la evacuare, peste această limită valoarea de la evanescere crește direct proporțional cu creșterea valenții concentrației la intrare.

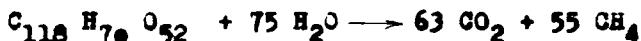
În concluzie, în vederea exploatării cu rendamente bune a stației originării, este foarte importantă cunoașterea tuturor aspectelor, privind influența apelor uzate industriale specifice asupra treptei biologice, efectuarea de teste de tratabilitate în comun cu unele ape uzate industriale cu cele originării, calcularea raporturilor de diluție și determinarea încărcărilor maxim admisibile la evacuarea în emanație pentru fiecare gaz în parte.

VII. INFLUENTA APELOR UZATE INDUSTRIALE ASUPRA
PROCESALOR DE FERMENTARE ANAEROBA A
NAMOLURILOR .

Desecompunerea amerebii și nămolurilor, provenite de la stații de apurare orășenești, este un proces în două trepte. Desecompunerea materiilor organice reziduale complexe în molecule organice relativ simple, este o primă treaptă - faza acidă - în care nu are loc nici o stabilizare a nămolului. Substanțele organice complexe conținute în nămol sunt hidrolizate de către enzimele extracelulare a bacteriilor. Această descompunere se desfășoară în fază lichidă în interiorul rezervelor de fermentare.

În timpul celei de a doua trepte - faza metabolică sau fază metanică - are loc stabilizarea rezidării nămolului, având ca rezultat producerea de metan și biroxid de carbon. Această stabilizare este efectuată cu ajutorul enzimelor bacteriilor, reacțiile petrecindu-se în organismele bacteriene, respectiv în fază solidă .

Nemăștis generală pentru stabilizarea nămolului poate fi scriată astfel (55)



În timpul primei faze, substanțele organice sunt scindate rezultând 72 % acid acetic, 13 % acid propionic și 15 % alte substanțe intermedii. Acestea în rândul lor se transformă în metan, dovedind că descompunerea acidului acetnic este sursa principală a producției de metan.

Metanul este format în cea mai mare parte prin două procese biochimice, numai fiind o reacție de reducere, iar celălalt o reacție de decarb oxilare .

Toate mecanismele descompunerii amerebe sint procese biochimice, în care intervin microorganisme și enzimele lor, din care ceeașă condițiile ambientale existente într-un rezervor de descompunere trebuie să fie de așa natură, încât să stimuleze activitatea enzimatică . Desarăsează organismele, cît și enzimele lor ,sunt de natură proteinică și cunoscând faptul că ace-

terii care pot influența proprietățile proteinelor sunt foarte numeroși, în cazul tratării în comun, trebuie studiată influența apelor industriale asupra activității proteinelor ce intervin în sistem.

Activitățile proteinelor se manifestă, în general, într-un domeniu restrâns al pH-ului. Acest domeniu activ nu este același pentru fiecare proteină, deși cele mai multe sunt active la un pH cuprins între 6,8 - 7,6. Denaturarea proteinelor se produce în general atunci, cind se evacuează cantități mari de ape uzate industriale alcătuite, sau acide. pH-ul mămelului supus decompunării trebuie controlat foarte atent, dacă pH-ul este în continuă scădere, adică substanțele organice din mămel au un conținut de hidrați de carbon și azoturi organici cu catene scurte, ce se descompun violent ca formare de bixid de carbon, se fac ajustări ale pH-ului, sau se mișoară introducerea mămelului în rezervor. În unele cazuri se intensifică recircularea mămelui descompus, bine temperat (59).

Proteinele sunt inhibite, sau denaturate de multe substanțe chimice toxice, de exemplu sărurile, metalele grele sau substanțe organice cum ar fi: crezolini, fenoli, hidrocarburile elimerante, insecticidele organo-fosferice sau substanțele fungicide.

Aporția acestor substanțe trebuie prevenită, sau limitată în fluxul de mămel efluent în rezervorul de descompunere (60).

Substanțele din mămel, provenite din apele uzate industriale, care pot, sau nu pot fi considerate drept toxice, dar care influențează în mod nefavorabil decompunerile, sunt agenții puternici de oxidare. Concentrații de aproximativ 220 mg/l NO_3^- pot inhiba procesul de descompunere. Astfel apele uzate industriale au un conținut ridicat de sulfuri, care în urma epurării biologice din mămel activ crăștenesc adaptat, se transformă în mare parte în azotati, deranjând mult mersul normal al fermentării enzimelor (61).

Sulfatii și clorurile inhibă decompunerile unei substanțe organice din mămelul brut, datorită aporției stării de inhibiție de plasmeliză a bacteriilor, după cum s-a arătat anterior în capitolul VI. Ioniile de amoniu, de potasiu, de sodiu, de magneziu și de calciu, pot fi toxice în concentrații mari, astfel încât de amoniu și de sodiu, fiind cei mai toxici.

Pentru producerea metanului s-a constatat că, valoarea optimă a concentrației substratului nutritiv specific, este de 0,75 - 1,0 %. Aceasta indică, cauzele medioscompunerii eficiente a unor concentrații de nîmul brut, ce depășesc aproximativ la - 12 %. Pe lîngă substratul de bază conținutul de azot și fier este de o foarte mare importanță. Astfel raportul N/C în nîmul brut, trebuie să fie de 0,06. În cazul în care stațiile erăgenții de epurare, primesc mari cantități de ape reziduale industriale (industria organica, prelucrarea produselor cîtrice, industria de conserve, de lapte etc) conținutul de elemente nutritive a substratului nu este echilibrat, acestea duc la perturbarea funcționării metanogenurilor.

VII.1. Acumularea substanțelor toxice de proveniență industrială - ioni de metale grele - în nîmelerile de pe fluxul tehnologic al stației generante .

Patrîvit sinteza datelor obținute în anii 1982-1987, privind conținutul de ioni de metale grele și cianuri, în apele uzate, provenite de la unitățile industriale, care au secții de galvanizare, s-au folosite în procesul de fabricație aceste substanțe, precum și acumularea acestor ioni toxici în diferitele categorii de nîmeleri de pe fluxul tehnologic al stației, s-a obținut valoarea prezentată în tabelele 27 și 28.

Din datele exprinse în tabel, se observă mareea varietate a concentrațiilor, exprinse între valoările minime și maxime, deoarece că aceste substanțe poluanțe, ajung în șecuri cantitative și calitative pe fluxul tehnologic al stației, cauzând neajunsuri în funcționarea normală a acestuia.

Conform datelor din tabelul 28 ioni de metale grele, sub formă de combinații insolubile de hidroxizi, oxizi, fosfati, carbonați, se depun împreună cu nîmelerile primare erăgenții în decantările primare și sunt alimentate în metanogeni. Restul ionilor de metale, ajung în apele decantate primești treptă de epurare biologică, unde se adsorb pe flocurile de nîmul activ. S-a determinat următoarele concentrații maxime de metale acumulate în nîmelerile active din bazinale de sare : nichel pînă la 1,4 mg/gr s.m., erom pînă la 11,02 mg/gr.

Tabelul 27. Conținutul de ioni și metalelor grele și cianuri din apele uzate, provenite de la unitățile industriale specifice.

| | (1) | (mg/l) | (mg/l) | (mg/l) | (mg/l) | (mg/l) |
|-------------------------|-----------|----------|----------|---------|---------|----------|
| <u>I. blânerie</u> | | | | | | |
| min.-max. | - | - | 0,09-8,5 | - | - | - |
| mediu | - | - | 3,05 | - | - | - |
| <u>I. cens.muc.egz.</u> | | | | | | |
| min.-max. | 0,0-1178 | 0,0-0,9 | 0,0-31,0 | 0,0-2,1 | 0,2-36 | 0,0-0,9 |
| mediu | 187 | 0,16 | 0,37 | 0,25 | 3,23 | 0,16 |
| <u>I. accesorii</u> | | | | | | |
| <u>mijl.transp.</u> | | | | | | |
| min.-max. | 0,0-1e13 | 0,0-1,22 | 0,0-3,4 | - | 0,1-1e8 | 0,0-14,6 |
| mediu | 338 | 0,35 | 0,58 | - | 17,1 | 1,95 |
| <u>I. concentr.masa</u> | | | | | | |
| <u>unelte</u> | | | | | | |
| min.-max. | 0,0-1e30 | 0,0-0,3 | 0,0-3,1 | 0,0-1,3 | - | 0,0-4,3 |
| mediu | 237 | 1,53 | 1,39 | 0,2 | 0,94 | 0,56 |
| <u>I. Ch. sinteze</u> | | | | | | |
| <u>organice</u> | | | | | | |
| min.-max. | - | - | 0,0-4,9 | - | 0,0-16 | - |
| mediu | - | - | 0,56 | - | 7,3 | - |
| <u>I. mater.plast.</u> | | | | | | |
| min.-max. | 0,0-36,1 | 0,0-1,0 | 0,0-0,9 | - | - | - |
| mediu | 14,5 | 0,14 | 0,19 | - | - | - |
| <u>I. mecc. pieße</u> | | | | | | |
| <u>sechimb</u> | | | | | | |
| min.-max. | 0,0-2171 | 0,1-5,9 | 0,0-8,45 | - | 0,8-96 | 0,0-2,99 |
| mediu | 419 | 1,51 | 1,46 | - | 32,4 | 1,06 |
| <u>I. piele și</u> | | | | | | |
| <u>încălt.</u> | | | | | | |
| min.-max. | - | - | 0,0-6,75 | - | - | - |
| mediu | - | - | 1,74 | - | - | - |
| <u>Cop. productie</u> | | | | | | |
| min.-max. | 150-19300 | 0,3-29,7 | 1-20 | 0,0-31 | 0,7-67 | 0,8-46 |
| | 3123 | 10,5 | 4,04 | 7,5 | 25,4 | 5,1 |

Tabelul 28. Repartiție iomilor toxică pe diferitele
categoriile de nămeliuri din Stătie de
epurare (62).

2.a. În nămélul primar alimentat în metantaneuri

| Valori | nicel | erom | cadmiu | zinc | plumb | cupru |
|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|
| | (mg/g su) |
| min.-max. | 0,0-2,3 | 0,1-8,6 | 0,0-0,18 | 0,69-9,1 | 0,4-1,05 | 0,02-3,1 |
| mediu | 0,44 | 1,24 | 0,026 | 1,87 | 0,74 | 0,95 |

2.b. În nămélul activ în exces, alimentat în metantaneuri

| Valori | nicel | erom | cadmiu | zinc | plumb | cupru |
|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|
| | (mg/g su) |
| min.-max. | 0,0-0,3 | 0,8-3,6 | 0,0-0,05 | 1,04-3,2 | 0,01-0,3 | 0,3-3,63 |
| mediu | 0,19 | 1,77 | 0,022 | 1,80 | 0,17 | 0,94 |

2.c. În nămélul fermentat

| Valori | nicel | erom | cadmiu | zinc | plumb | cupru |
|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|
| | (mg/g su) |
| min.-max. | 0,0-1,7 | 0,04-2,1 | 0,0-0,2 | 0,2-8,1 | 0,0-0,7 | 0,0-2,45 |
| mediu | 0,28 | 1,00 | 0,02 | 2,14 | 0,64 | 0,83 |

2.d. În apa de nămél

| Valori | nicel | erom | cadmiu | zinc | plumb | cupru |
|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|-----------|
| | (mg/g su) |
| min.-max. | 0,0-0,84 | 0,0-0,80 | 0,0-0,11 | 0,7-4,60 | 0,0-2,45 | 0,13-1,5 |
| mediu | 0,49 | 1,05 | 0,03 | 1,93 | 0,33 | 0,69 |

s.u., plumb pînă la 0,9 mg/gr.s.u. cupru pînă la 18,5 mg/gr.s.u., cadmiu pînă la 1,12 mg/gr.s.u., zinc pînă la 5,0 mg/gr.s.u.

Intrucît, după o presalabilă concentrare, și nămélul activ în exces îmfințează săunge tot în metantaneuri, și iomii de metale adsorbite pe seiste nămeliuri intră în procesul de fermentare anaerobă. Conform datelor noastre de laborator, o parte din iomii metalici se regăsesc în nămeliurile fermentate secasă din metantaneuri, dar o mai mare parte din sești iomi toxică se concentreză în suspensiile din apa de nămél.

Literatura de specialitate nu precizează limitele acceptate de toxicitate a iomilor metalilor grele, acumulate în nămeliurile primare și secundare subuse fermentării anaerobe, nici gradual de reducere a răndamentului de fumătare a metantaneurilor, edată că creșterea concentrațiilor acestor iomi, deoarece arată că există o reducere a performanțelor metantaneurilor la scumpire.

rea acestei substanțe toxice, în procesul de fermentare amerebdă. Aceste limite de toxicitate le-am stabilit în condițiile apelor uzate specifice ale stației studiate, la scară de laborator prin determinări laboriosce de reducere a activității oxizimatică a bacteriilor amerebde prelevate cu mămelurile din metantancuri, supuse unor doze unele diferite de substanțe toxice.

VII.2 Contribuții la determinarea influenței ierilor metalici toxici, preveniți din apele uzate industriale, asupra reducerii activității oxizimatică a mămelurilor originale supuse proceselor de fermentare amerebdă. Stabilirea concentrațiilor maxime admisibile de metale toxice acumulate pe mămeluri (6).

Determinările experimentale s-au efectuat pe probe de ană de mămăslu, prelevate din metantancurile 2,5 și 7 a Stației de eparcare, a căror umiditate (conținut în substanță uscată) și conținut exact în iani și metalelor grele s-a determinat în prealabil (tabel 29).

În aceste probe s-au adăugat cantitățiile exacte de substanțe toxice (iani și metalelor grele) în același fel, încât nivelul lor să atingă concentrațiile maxime, găsite în mod curent în procesul industrial de fermentare a mămelurilor, de pe fluxul tehnologic de eparcare al stației (capacitate totală de fermentare = 20.000 m³). Această intoxicație a mămelurilor s-a efectuat cu soluții preparate în laborator, din săruri ale metalelor grele, solubile în apă, având concentrații calculate în prealabil, sau din metale pure diluviat în acizi conform STAS (tabel 3a).

Aceste soluții s-au diluat corespunzător și s-a calculat volumele exacte în ml, necesare stingerii concentrațiilor derivate pe mămelurile peste care s-au adăugat. Teste probele de mămăslu s-au termenat la 30°C și la fiecare cîr de determinări s-a pus și o probă mortă, în care nu s-a adăugat soluție toxică de metale.

S-a determinat în fiecare probă, valoarea activității oxizimatică, conținutul de dehidrogenază, printr-o metodă fotocolorimetrie, cu absorbție maximă la 480 nm, determinat la un spectrofotometer SPAKOL EK - 1.

Principiul determinării constă în formarea unui complex colorant între oxoenzima (dehidrogenază) secretată de bacterii și

cloridratul de trifeniltetrazeniu.complex, care se extrage în alcool etilic p.a. Rezultatele se exprimă în mg feromazan/g.s.u. S-a calculat reducerea activităților enzimatică (în prezentă) a probelor intoxicate, față de probe mărite neintoxicate, după un timp de termoștatare de 24,48, respectiv 72 ore. Determinările s-au efectuat pe un volum de 5 ml suspensie apă nămol, peste care s-a adăugat substanțele toxice, luate separat fiecare. După efectuarea analizelor de determinare a activității enzimatică, probele s-au filtrat și s-a determinat exact cantitatea de substanță uscată (s.u.), utilizată pentru fiecare determinare, după care s-a recalcuit densitatea toxică reală, la valoarea exactă a s.u. cu care s-a luerat. Această valoare s-a adăugat la conținutul propriu de metale găsite inițial în probe. Valoile rezultatelor experimentale sunt trezute în tabelele nr. 31, 32 și 33 (date totalizate pentru fiecare metal în parte (figure 52 - 58).

Din cercetările experimentale, cu aplicabilitate direcță în practica tehnologică și urmărirea directă a proceselor fermentative cu producție de biogaz, se desprind următoarele:

1. Ienii metalelor grele, prezenti în specii uzate specifice, influențeză în mod negativ și direct proporțional cu concentrația lor, activitatea enzimatică a nămolurilor supuse proceselor fermentative anăsoare cu producție de biogaz .

2. Această influență negativă (reduserea maximă a activității enzimatică) se manifestă cel mai pregnant în momentul în care intră în contact poluantul toxic cu nămolul anăsoare, după care în urma unei procese adaptative, efectul toxic scade în timp. Această luanță este reflectat prin faptul că, la teste probele activitatea enzimatică este cea mai scăzută în prima zi de intoxicare (redusere maximă), și a avut valori apropiate , sau chiar egale cu valoarea mărtorului neintoxicat, de la a treia zi de intoxicare.

3. Efectul toxic al metalelor este cu atât mai pronunțat, cu cît nămolul are o concentrație proprie mai mică, deși cu cît nămolul este mai puțin adaptat la prezența acestor poluanți ..

4. Alimentarea în metantaneuri cu unor nămoluri, prevăzute din procese industriale cu conținut ridicat de metale, poate reduce aproape integral activitatea enzimatică în metan-

Tabelul 29. Compoziție mămelurilor suzuse
testările experimentale.

| Parametrul | Apă de mămel metantene 2 | Apă de mămel metantene 5 | Apă de mămel metantene 7 |
|-----------------------------------|-----------------------------|-----------------------------|-----------------------------|
| umiditate s.s. | 97,03 % | 97,75 % | 97,72 % |
| zinc (mg/l) | 297 ^{ss} | 225 ^{ss} | 228 ^{ss} |
| crom (mg/g.s.u.) | 0,00 | 1,31 | 2,13 |
| plumb (mg/g.s.u.) | 0,62 | 0,37 | 0,55 |
| sime (mg/g.s.u.) | 1,70 | 1,79 | 3,41 |
| nichel (mg/g.s.u.) | 0,44 | 0,49 | 0,84 |
| cadmiu (mg/g.s.u.) | 0,030 | 0,043 | 0,042 |
| cupru (mg/g.s.u.) | 0,70 | 0,65 | 0,96 |
| Total ioni metale (mg/g.s.u.) | 3,49 | 4,65 | 7,93 |

NOTA: Determinările au fost efectuate respectând măsurile de lucru privind pregătirea probelor în vederea determinării conținutului de metale grele, prevăzute în "Metode unificate de determinare a caracteristicilor și trăstabilității mămelurilor", volumul I, elaborat de C.N.A. București 1983.

Răbelul 3e. Soluții de ioni și metalelor grele utilizate în teste de intoxicare și sănătățile.

| Ioni metalici | Preparat din : | Conecțăția soluției |
|---------------|---|------------------------------------|
| cadmiu | Cadmiu metalic p.a.dim. în HNO_3 3 % | 0,15 mg Cd^{2+}/ml |
| plumb | Soluție apăsă $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ | 0,25 mg Pb^{2+}/ml |
| copru | Soluție apăsă de $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ | 1,00 mg Cu^{2+}/ml |
| crôm | Soluție apăsă de $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ | 1,00 mg Cr^{6+}/ml |
| crôm | Soluție apăsă de K_2CrO_4 | 1,00 mg Cr^{6+}/ml |
| nichel | Soluție apăsă de $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ | 0,5 mg Ni^{2+}/ml |
| zinco | Soluție apăsă de $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ | 0,5 mg Zn^{2+}/ml |

OJA: Pentru soluția de nichel, s-a utilizat un etalon Titrisol Nickel-Standardlösung tip Merck, având o concentrație de $1,000 \pm 0,0002$ g $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ în apă, diluat corespunzător la concentrația cerută în mediu de lucru a determinării. Celelalte soluții s-au preparat din săruri ale metalelor grele, solubile în apă, iar cadmialul s-a prezentat din cadmий metalic pur p.a. dizolvat în acid oxetic 3 %.

Nebulul 31. Reducerile activităților enzimatici și probabilitățile de nimel prelevate din metantenoul nr.2
(conținut procentual total de metale = 3,49 mg/g.su) în urma intoxicației cu soluții
sintetice de metale .

| | | Concen. 24 h(A.E. cantelele) | | Concen. după 48 h(A.E. cantelele) | | Concen. după 72 h(A.E. cantelele) | |
|--|-----------|------------------------------|-----------|-----------------------------------|-----------|---|-----------|
| | | de metale | | cane. după 48 h. după 72 h. red. | | cane. după 72 h. red. cene. după A.E. probă probă probă probă | |
| | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) |
| Intoxicare | | | | | | | |
| plumb(2,45) | 0,62 | 3,68 | 88 | 20 | 3,68 | 88,7 | 21,1 |
| cupru (1,50) | 0,70 | 1,95 | 72 | 34,5 | 1,96 | 90,7 | 20,4 |
| zinco (4,6) | 1,70 | 6,09 | 88 | 20 | 6,00 | 98,6 | 12,4 |
| oren din K ₂ Cr ₂ O ₇ | | | | | | | |
| oren (8,8) | 0,00 | 1,74 | 94,9 | 13,7 | 1,65 | 98,6 | 12,4 |
| oren (5,6) | 0,00 | 0,55 | 82 | 25,5 | 7,67 | 89,8 | 20,2 |
| oren (8,8) | 0,00 | 14,54 | 37 | 66,2 | 13,56 | 54,3 | 51,7 |
| oren (5,8) | 0,00 | 16,00 | 50,4 | 54,2 | 15,03 | 62,2 | 44,7 |
| oren din K ₂ Cr ₂ O ₄ | | | | | | | |
| oren (8,8) | 0,00 | 1,53 | 96,8 | 12,0 | 1,74 | 101,4 | 9,8 |
| oren (5,6) | 0,00 | 0,24 | 66,9 | 39,2 | 9,90 | 97,4 | 13,4 |
| oren (8,8) | 0,00 | 13,12 | 43,3 | 60,6 | 13,96 | 70,9 | 36,9 |
| oren (5,8) | 0,00 | 14,28 | 28,5 | 74,1 | 16,68 | 65,6 | 41,7 |
| udenil (0,11) | 0,030 | 0,153 | 67 | 40,3 | 0,165 | 88,8 | 21 |
| nichel (0,84) | 0,44 | 1,12 | 89 | 20 | 1,10 | 103,6 | 7,9 |

Tabelul 32. Reducerea activităților enzimatici a probelor de rămol prelevate din metanoul
Nr. 5 (contineț propria totul de metale 4,65 mg/g.s.u.) în urma intoxicarilor cu
soluții sintetice de metale.

| (mg/g.s.u.) | (mg/g.s.u.) | intoxicare | | intoxicare | | intoxicare | | intoxicare | |
|---|-------------|------------|----------|------------|----------|------------|----------|------------|----------|
| | | (mg/kgu) | (mg/kgu) | (mg/kgu) | (mg/kgu) | (mg/kgu) | (mg/kgu) | (mg/kgu) | (mg/kgu) |
| plumb (2,45) | 0,37 | 6,12 | 87,5 | 30,0 | 5,44 | 100,00 | 23,7 | 5,84 | 111,1 |
| cupru (1,05) | 0,65 | 1,65 | 91,9 | 26,4 | 2,16 | 131,0 | 0,0 | 2,28 | 130,0 |
| zinca (1,5) | 0,65 | 3,4 | 74,7 | 40,3 | 3,53 | 96,9 | 26,8 | 3,51 | 113,9 |
| sime (4,6) | 1,79 | 4,92 | 96,0 | 23,2 | 5,04 | 108,5 | 17,2 | 5,10 | 130,0 |
| sime (4,6) | 1,79 | 6,28 | 82,7 | 33,9 | 7,12 | 95,7 | 27,0 | 8,18 | 128,7 |
| sime (4,6) | 1,79 | 11,5 | 58,7 | 53,1 | 11,23 | 89,9 | 31,4 | 11,7 | 111,4 |
| <u>serum din K₂CrO₄</u> | | | | | | | | | |
| serum (8,8) | 1,31 | 1,64 | 98,7 | 21,1 | 1,62 | 105,0 | 19,3 | 1,85 | 130,0 |
| serum (8,8) | 1,31 | 2,07 | 97,0 | 22,4 | 2,16 | 106,8 | 18,5 | 2,24 | 130,0 |
| serum (8,8) | 1,31 | 2,22 | 83,8 | 33,0 | 2,08 | 107,5 | 18,0 | 2,26 | 130,0 |
| serum (8,8) | 1,31 | 9,79 | 76,3 | 39,0 | 9,65 | 106,1 | 19,0 | 10,8 | 116,1 |
| serum (8,8) | 1,31 | 16,18 | 40,0 | 68,0 | 16,39 | 92,3 | 29,6 | 17,2 | 115,6 |
| <u>serum din K₂CrO₄</u> | | | | | | | | | |
| serum (8,8) | 1,31 | 2,07 | 91,5 | 26,8 | 2,16 | 118,3 | 9,7 | 2,18 | 120,9 |
| serum (8,8) | 1,31 | 9,92 | 82,3 | 34,2 | 10,34 | 112,8 | 13,9 | 9,92 | 130,0 |
| serum (8,8) | 1,31 | 17,25 | 35,0 | 73,0 | 16,17 | 90,8 | 30,7 | 17,1 | 130,0 |

•/•

| Polyental toxic. | | Cone. prerie după 24 h(A.E.Marter=12) | | după 48 h(A.E.Marter=13) | | după 72 h(A.E.Marter=13) | |
|------------------|-------------|---------------------------------------|-----------------------------|-----------------------------|-----------------------------|-----------------------------|-----------------------------|
| (cone.mg.S.E.) | de metale | cone.după A.E.prerie % red. | cone.după A.E.prerie % red. | cone.după A.E.prerie % red. | cone.după A.E.prerie % red. | cone.după A.E.prerie % red. | cone.după A.E.prerie % red. |
| (mg/g.s.u.) | (mg/g.s.u.) | Intoxicare | | Intoxicare | | Intoxicare | |
| zinc | zinc | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) | (mg/g.su) |
| zinc | zinc | 0,043 | 0,246 | 51,9 | 58,6 | 101,3 | 26,7 |
| nickel | nickel | 0,84 | 1,03 | 99,7 | 20,3 | 131,0 | 0,0 |
| nickel | nickel | 0,84 | 1,75 | 94,3 | 24,6 | 105,8 | 1,25 |

Tabelul 11. Reducerea activităților organizate a probelor de năști prelevate din instituția nr. 7

(continut procentual total de metale=7,93 mg/g.m.u.) în următoarea soluție

Sintetice de metale

| Poluantul toxic: CuSO ₄ .5H ₂ O | | după 24 h(A.D.Martor-93) | | după 48 h(A.D.Martor-95) | | după 72 h(A.D.Martor-92) | | | | |
|---|---------------|----------------------------|----------------------|--------------------------|----------------------|--------------------------|-------|-------|------|-----|
| conc. max.S.E.) | de netele | conc.după S.E.proba % red. | conc.după A.D. proba | red.Cen. | după AE proba % red. | red. | | | | |
| (mg/g.s.m.u.) | (mg/g.s.m.u.) | intoxicare | intoxicare | (mg/g.m.u.) | (mg/g.m.u.) | intoxicare | | | | |
| plumb (2,45) | 0,55 | 7,9 | 82,4 | 21,4 | 7,15 | 87,1 | 8,44 | 8,85 | 88,2 | 4,5 |
| copru (1,50) | 0,96 | 1,9 | 82,5 | 11,3 | 1,92 | 95,0 | 0,0 | 2,16 | 92,0 | 0,0 |
| cupru (1,50) | 0,96 | 4,34 | 61,3 | 34,1 | 4,62 | 95,0 | 0,0 | 5,25 | 92,0 | 0,0 |
| sime (4,60) | 3,41 | 5,46 | 77,0 | 17,3 | 5,58 | 85,6 | 8,03 | 5,91 | 92,0 | 0,0 |
| sime (4,60) | 3,41 | 14,58 | 56,6 | 39,2 | 14,03 | 75,0 | 19,76 | 18,76 | 92,0 | 0,0 |
| oren(0,8 din K ₂ CrO ₄) | 2,13 | 13,27 | 52,2 | 43,9 | 13,7 | 95,0 | 0,0 | 16,79 | 92,0 | 0,0 |
| oren(0,8) 1dm | 2,13 | 22,87 | 10,2 | 89,1 | 24,23 | 95,0 | 0,0 | 29,22 | 92,0 | 0,0 |
| oren din K ₂ CrO ₄ | 2,13 | 13,3 | 59,8 | 35,7 | 13,55 | 95,0 | 0,0 | 14,35 | 92,0 | 0,0 |
| oren(0,8) | 2,13 | 25,5 | 11,7 | 87,5 | 26,93 | 95,0 | 0,2 | 37,87 | 92,0 | 0,0 |
| cadmiu(0,11) | 0,042 | 0,175 | 60,2 | 35,3 | 0,17 | 95,0 | 0,0 | 0,194 | 92,0 | 0,0 |
| cadmiu(0,11) | 0,042 | 0,376 | 47,2 | 49,3 | 0,34 | 86,0 | 9,5 | 0,419 | 92,0 | 0,0 |
| alchol(0,84) | 0,84 | 1,97 | 78,2 | 23,55 | 2,00 | 95,0 | 0,0 | 2,18 | 92,0 | 0,0 |

taneurile sunt în mod preponderent nămoluri menajere.

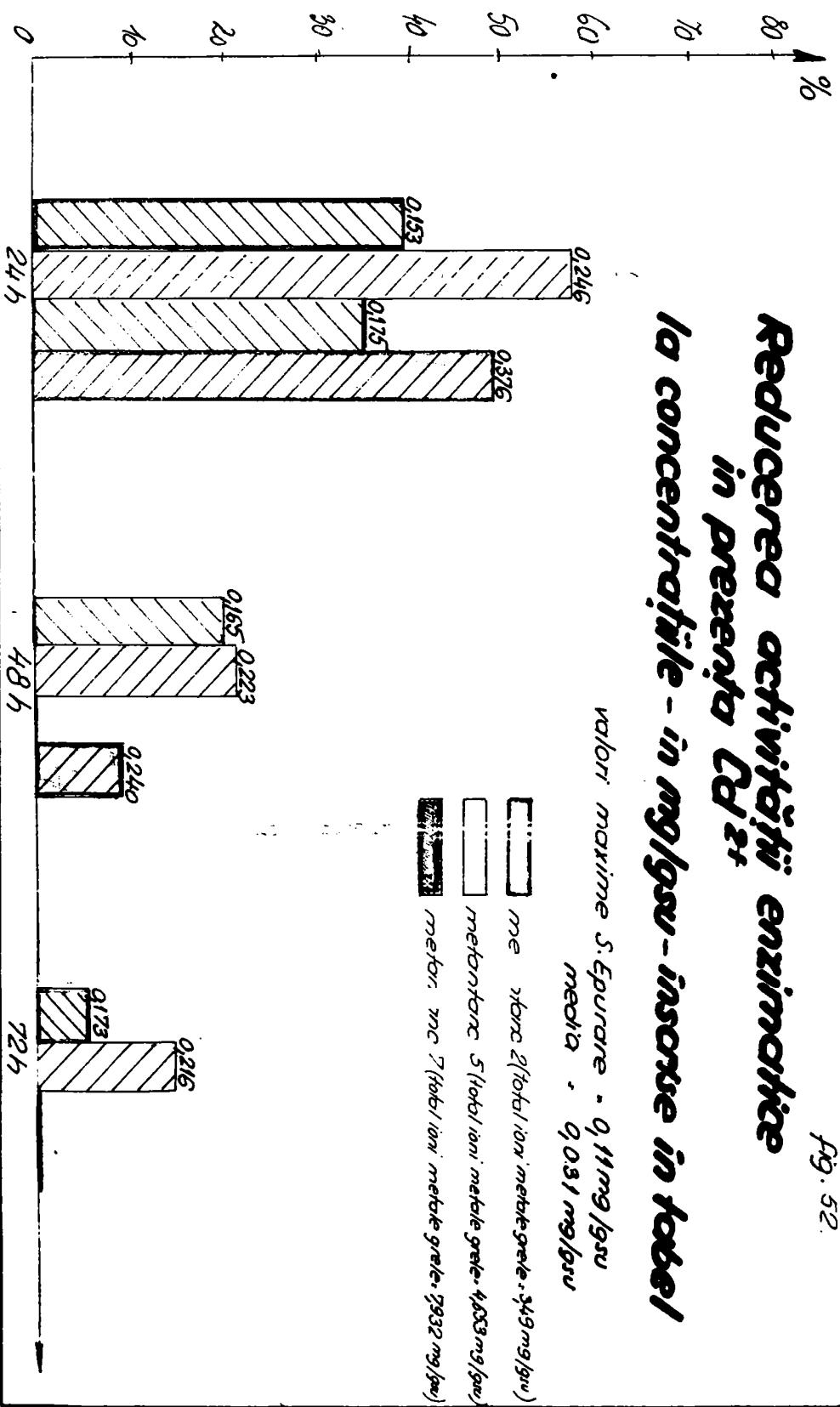
5. În cazurile în care șocurile sunt frecvente (se repetă zilnic) bacteriile enzerebe a nămolurilor nu-și mai pot refacă echilibrul enzimatic, existând pericolul sporirii totale a proceselor de fermentație, și implicit a producției de biegaz .

6. În cazul concret al Stațiiei cercetării, s-a determinat ordinul toxicității și concentrațiile de metale în nămoluri, pe care se manifestă efecte toxice de inhibiție: Cadmiu ($0,11 \text{ mg/g.s.u.}$) nichel ($0,8 \text{ mg/g.s.u.}$), cupru ($1,5 \text{ mg/g.s.u.}$), crom ($1,5 \text{ mg/g.s.u.}$), plumb (3 mg/g.s.u.), zinc ($4,5 \text{ mg/g.s.u.}$).

În concluzie, în exploatarea stației se vor evita alimentarea în metantancuri a nămolurilor, având concentrațiile mai sus menționate de metale. Aceste nămoluri se vor dirija direct pe platformele de uscare, pe parcelele desemnate acestui scop.

fig. 52.

Reducere activității enzimatică în prezența Cd²⁺ la concentrație - în mg/gsu - insorse în tabel



Reducerea activității enzimatică în prezența Ni^{2+} la concentrații - în mg/gsu - înscrise în grafic

valori maxime separare = 0,84 mg/gsu
media = 0,49 mg/gsu

- [] metantin: 2 (total iani metale grele = 3,49 mg/gsu)
- [] metantanc 5 (total iani metale grele = 4,653 mg/gsu)
- [] metantanc 7 (total iani metale grele = 7,932 mg/gsu)

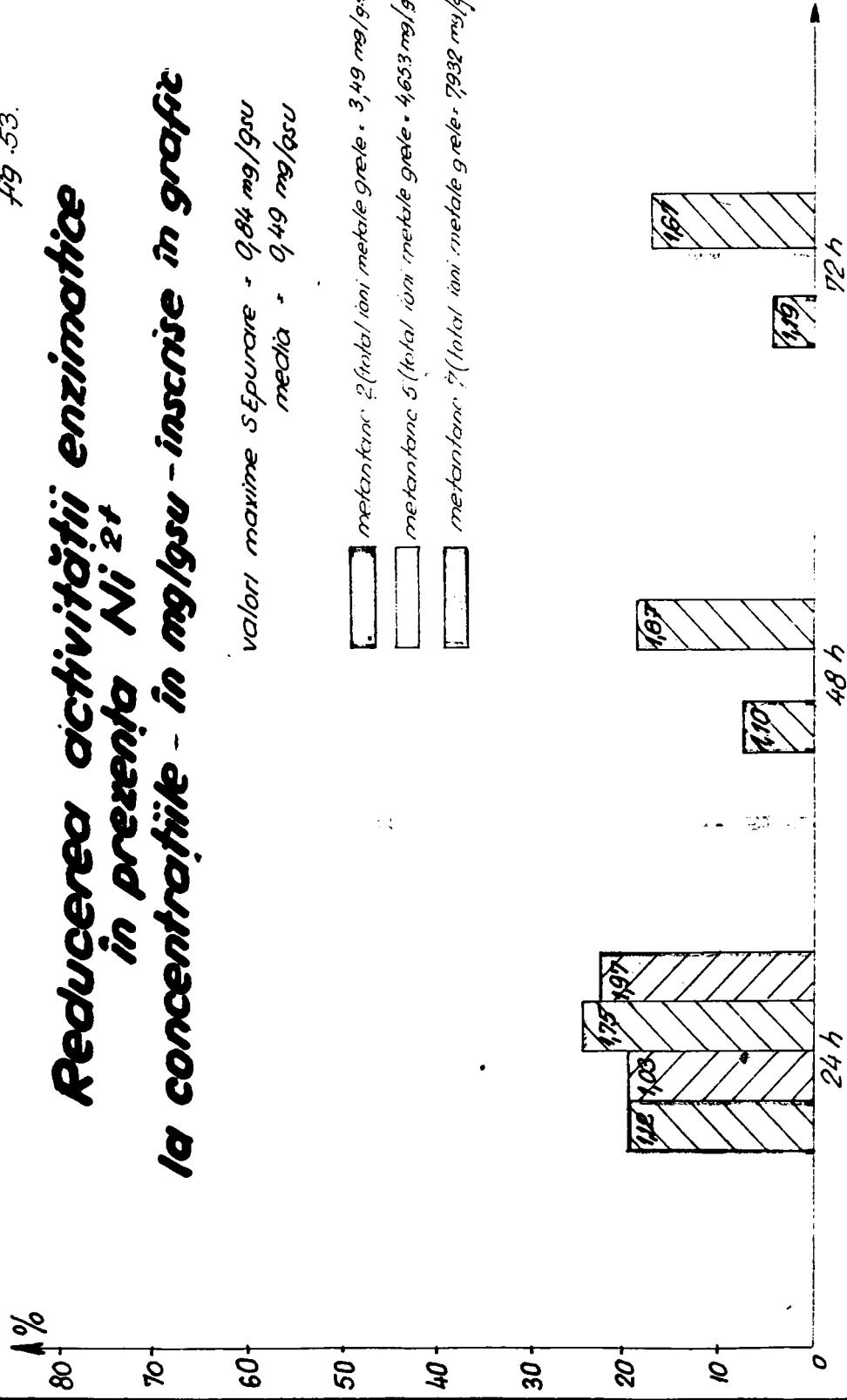
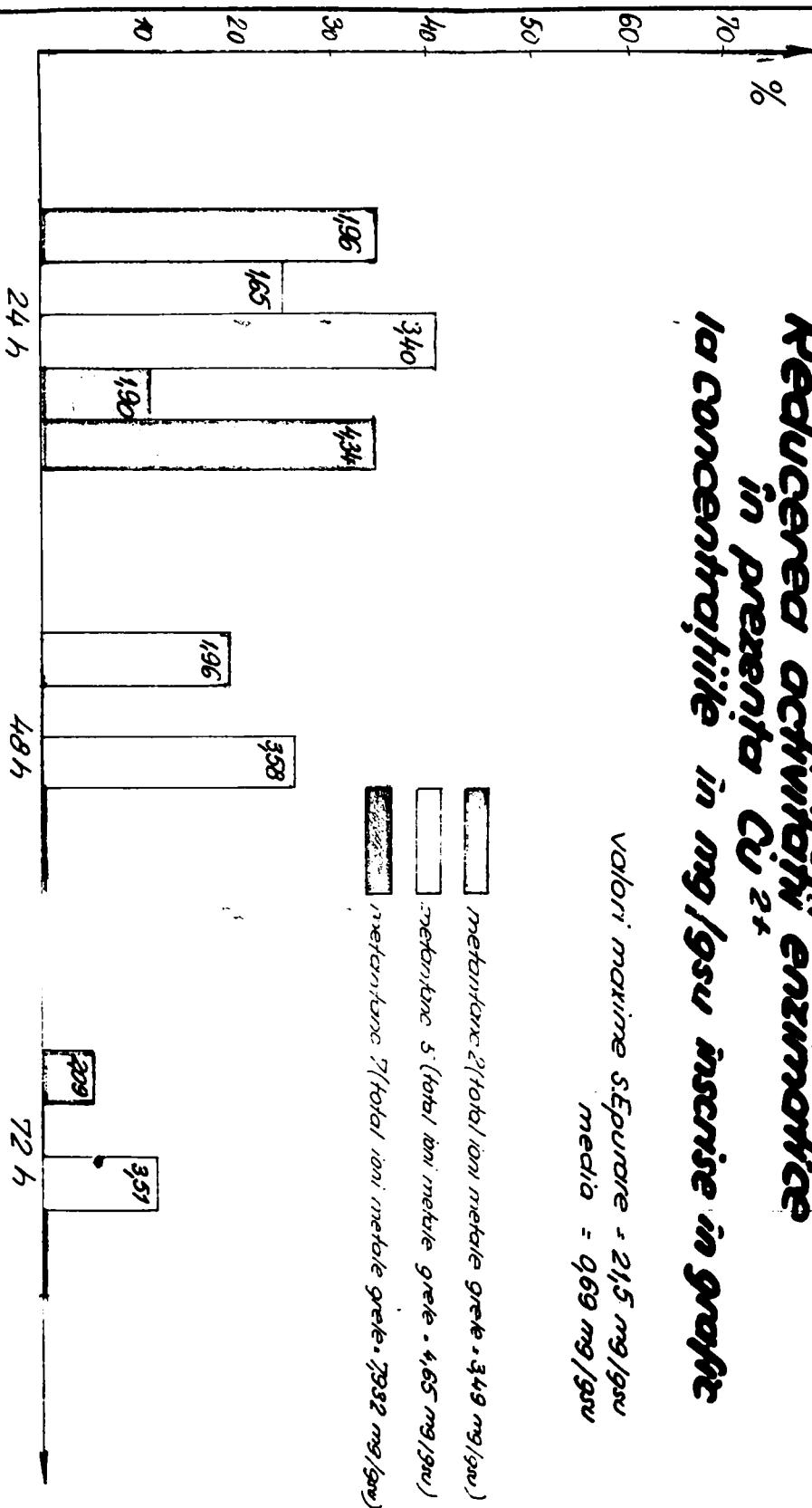


Fig. 54.

Reducere activității enzimotice în prezența Cu^{2+} la concentrații în mg/gsu înscrise în grafică

valori maxime separare = 21,5 mg/gsu
mediu = 9,69 mg/gsu



- 141 -

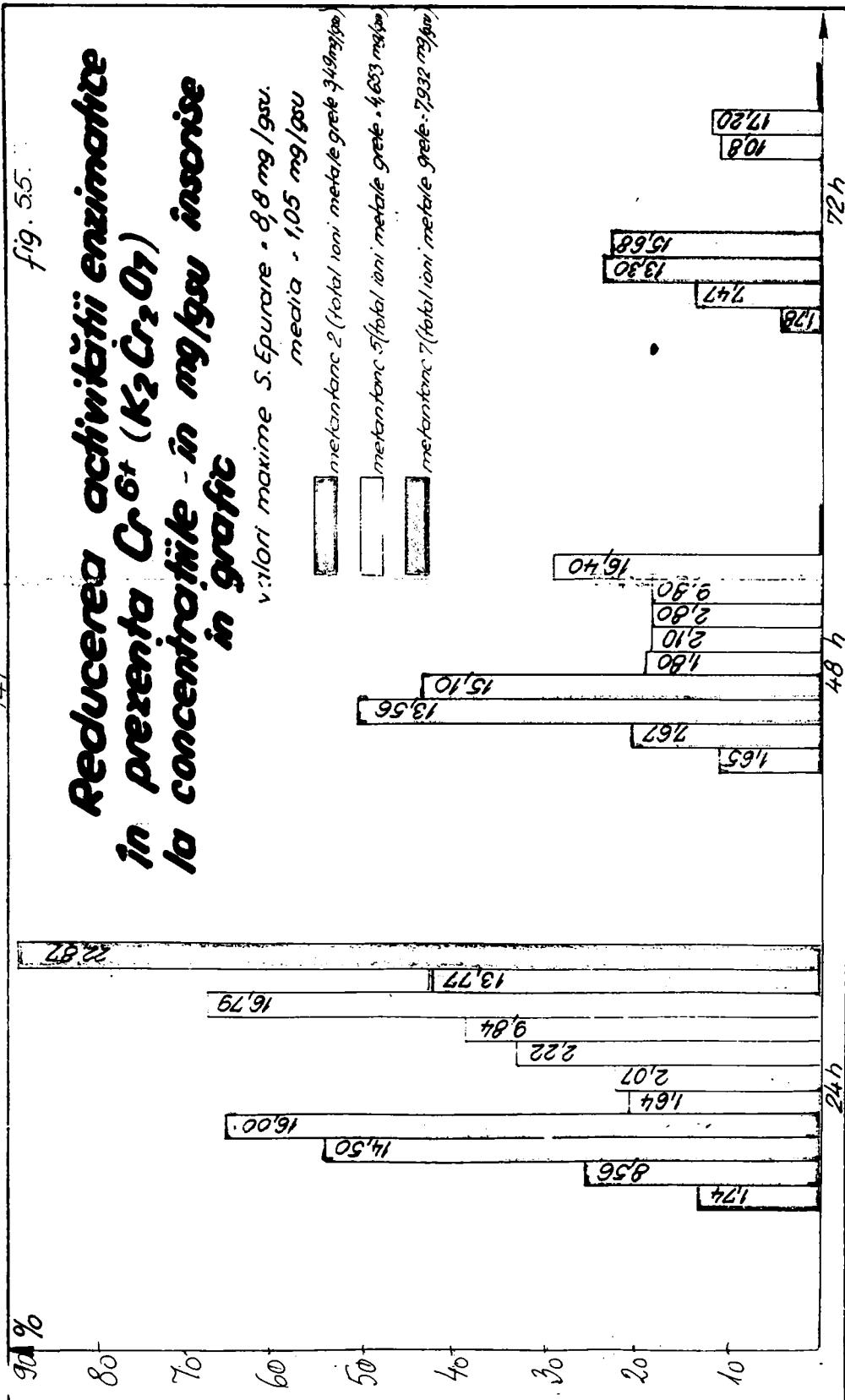


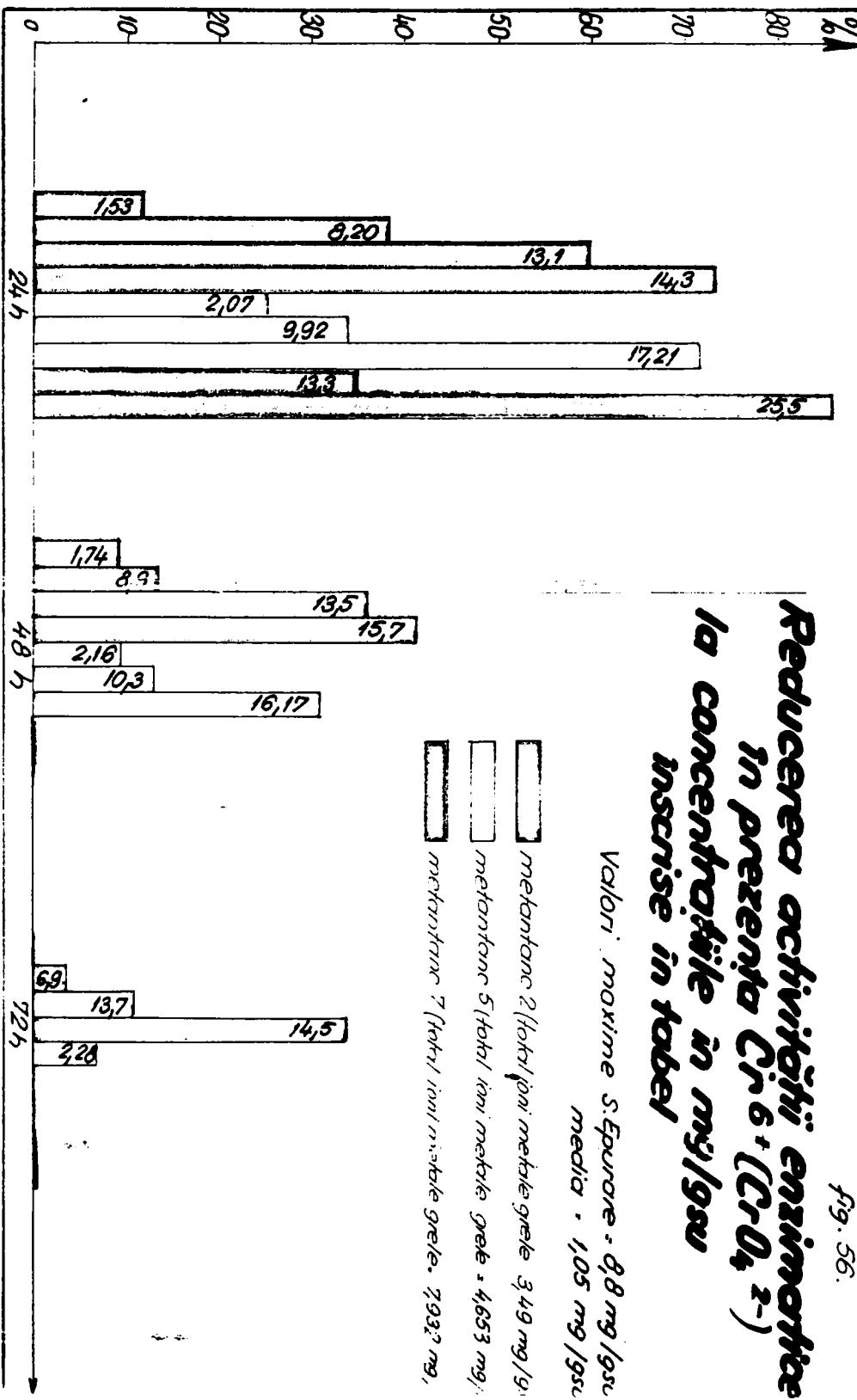
fig. 56.

*Reducere activității enzimatici
in prezența Cr₆₊ (CrO₄²⁻)
la concentrațiiile în mg/g su
inscriere în tabel*

Valori maxime și medie: $0,8 \text{ mg/gsu}$ și $1,05 \text{ mg/gsu}$

metantane 2 / total fioni metake gire 3,49 mg/g

metanitrate of iron from metate green. 4633 mg.



Reducerea activității enzimaticice în prezența Pb^{2+} la concentrații în mg/gsu - înscrise în grafic

fig. 57.

Valori maxime S. eparcare = 2,45 mg/gsu
media = 0,33 mg/gsu

- metantane 2 (total ion metale grele = 3,49 mg/gsu)
- metantane 5 (total ion metale grele = 4,65 mg/gsu)
- metantane 7 (total ion metale grele = 7,83 mg/gsu)

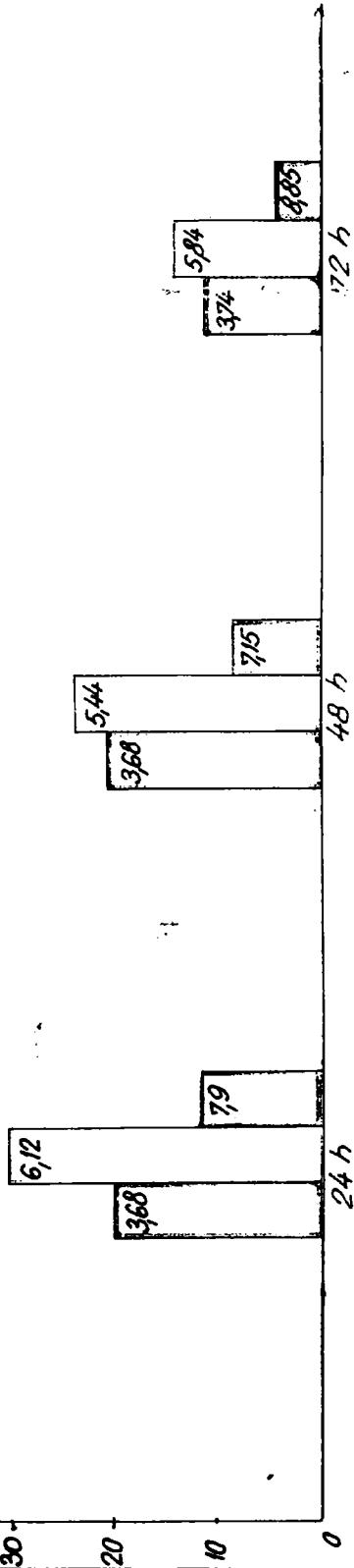
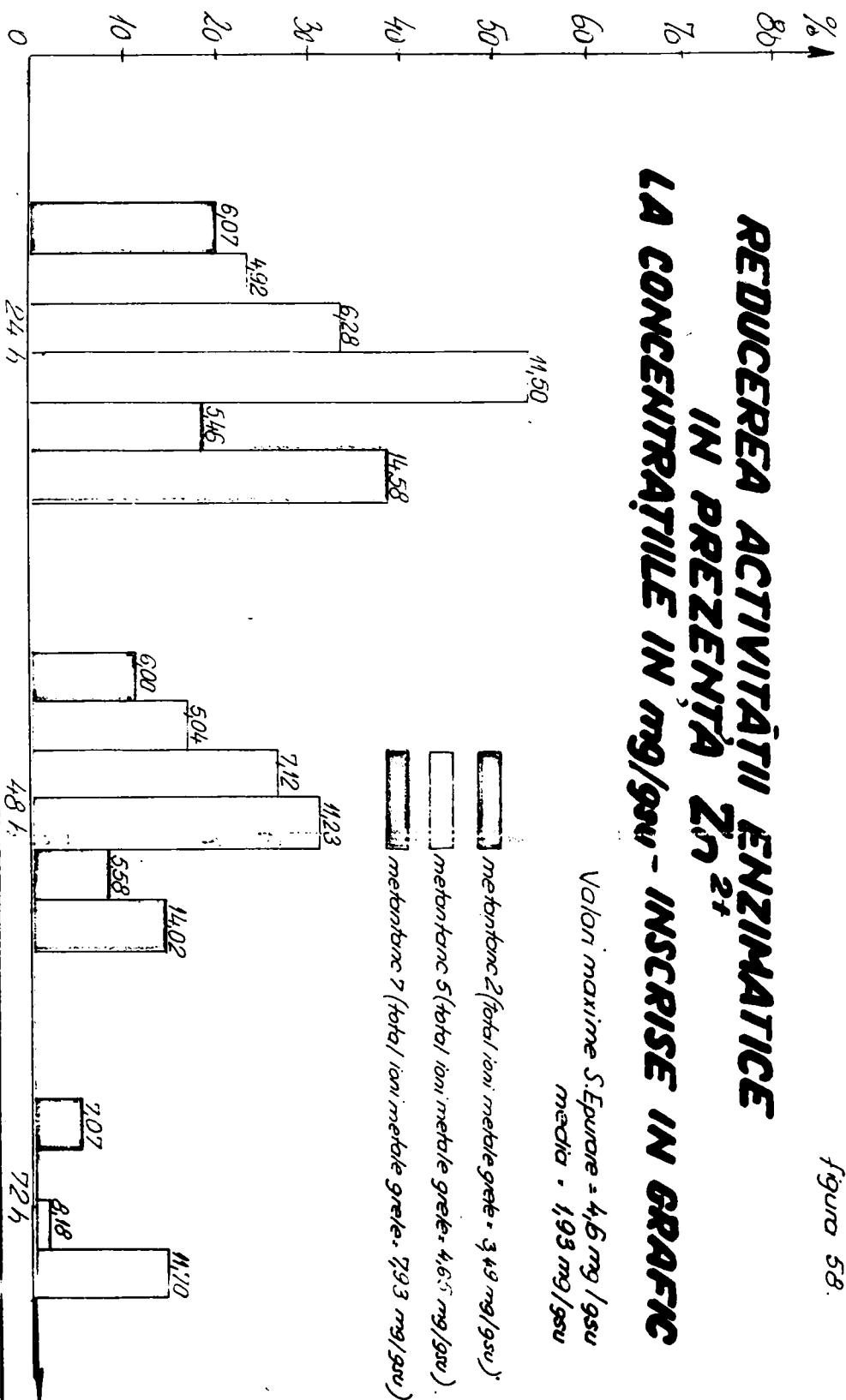


figura 58.

REDUCEREA ACTIVITĂȚII ENZIMATICE IN PREZENȚA Zn^{2+} LA CONCENTRAȚIILE IN mg/gsu - INSCRISE ÎN GRAFIC

Valori maxime S.Epuare = 4,6 mg/gsu
media = 1,93 mg/gsu

- [■] metantone 2 (total ionii metalice grele = 3,49 mg/gsu)
- [□] metantone 5 (total ionii metalice grele = 4,67 mg/gsu)
- [■] metantone 7 (total ionii metalice grele = 7,93 mg/gsu)



VII. CONTRIBUTII LA IMBUNATATIREA FUNCTIONARII
STATIEI, PRIN DETERMINAREA SI CORELAREA
PARAMETRILOR TEHNOLOGICI DE FUNCTIONARE
A TREPTEI BIOLOGICE .

Procesul de epurare cu nămol activ este evaluat cantitativ prin următorii parametrii : (65), (7), (66).

1. Raportul de recirculare al nămolului activ, $x(\%)$, definit ca raportul dintre debitul de nămol activ recirculat, q , și debitul influent al stației , Q :

$$x = q / Q$$

În cazul stației studiate, la parametrii prezenți în exp. III, x este cuprins între 75 - 90 %, ceea ce concentrație nămolului activ recirculat, fiind aproape dublă, față de valoarea concentrației nămolului activ din bazinele de aerare. Aceste raporturi mari de recirculare se utilizează la IVN-uri (indice volumetric al nămolului), cuprinse între 150 - 200, și pentru a evita degradarea nămolului activ din deșantările secundare. În cazul prezenței unei asemenea industriale cu încărcări organice mari, acest raport trebuie să fie marit.

2. Raportul de evacuare a nămolului activ excedentar, $w(\%)$ este raportul dintre debitul de evacuare a nămolului activ , Q_w și debitul influent instalației :

$$w = Q_w / Q$$

Din cauza necesității menținerii unei concentrații de nămol activ constante și optime în bazinele de aerare, concentrații cuprinse între 1800 - 2000 mg/l, raportul de evacuare în cazul stației alese este cuprins între 4 - 6 %.

Pentru determinarea nămolului în exces evasabil, s-a elaborat o tehnică bazată pe diagrame simple: S_{\max} (sediment maxim) funcție de IVN (indicele volumetric al nămolului), respectiv S_{\min} (sediment minim) funcție de IVN (figure 59 și 60). S_{\min} și S_{\max} se determină , cunoscând din datele de laborator valoarea restă a IVN, suspensiilor totale, lăsând în considerare și valoarea CCO-Cr a apelor influente, conform Tabel 34 . Caleulul S_{\min} și S_{\max} , adică a limitei între care trebuie menținută valoarea sedimentului se determină la interval de 6 ore continuu . Suspensiile sedimentabile se verifică din 3 în 3 ore continuu pe teste bazinele și se fac reglajele necesare a debitelor de nămol activ în exces, care

trebuie evacuate din sistem. Se verifică și se cerează, în mediu continuu, valurile suspenziilor decantabile existente, față de valurile sedimentelor minime (S_{min}) și sedimentelor (S_{max}) calculate. Prin aceste manevre se menține o concentrație relativ constantă a nămolului activ în bazinile de serare.

Parametrii astfel reglați permit obținerea unor rendamente mai mari de 90 %, dar sensibilitatea sistemului la intexnicări și suprareacări este mare. Din acest motiv este nevoie de o urmărire cu o frecvență mai mare a variațiilor principiilor indicatori (oxigen dizolvat, suspenzi totale, suspensiile decantabile, IVN), decât în stațiile de epurare cu parametrii uzuali, unde concentrația nămolului activ este cuprinsă între 3000 - 4000 mg/l, respectiv concentrația oxigenului este de 2 mg/l (64), (66).

3. Vîrata nămolului activ, O_n (zi), este raportul dintre masa nămolului activ X, prezentă în instalație cu volum V și masa de microorganisme efluente instalației X_e:

$$O_n = V \cdot X / Q \cdot X_e$$

Vîrata nămolului, reprezintă timpul median în care o particulă rămâne sub serare. Puterea de descompunere a nămolului descrește cu vîrata. În cazul stației alese, vîrata nămolului activ este cuprinsă între 3-4 zile, și chiar mai mare, în perioadele în care funcționarea stației este deranjată de prezența apelor uzate industriale toxice, care inhibă procesele metabolice de înmulțire a microorganismelor nămolului activ.

4. Încărcarea organică a nămolului activ, I_{on} (Kg/kg.zi), este raportul dintre debitul polușantului organic, concentrație C_e, influent basinului de serare și cantitatea totală de nămol activ din bazinul de serare :

$$I_{on} = Q \cdot C_e / V \cdot X$$

În cazul nostru, acest parametru are valori cuprinse între 0,3 - 0,5. Bazinile de serare sunt deci de încărcare medie "de tratare convențională", care conform datelor din literatură de specialitate (69), (70), realizează rendamente de 82 - 90 %.

Tabelul 34. Stabilirea sedimentelor maxime (S_{max}) și sedimentelor minime (S_{min})

| IVN ml/gram | S_{min} | S_{max} | S_{min} | S_{max} |
|----------------|------------------------------|------------------------------|------------------------------|------------------------------|
| | CCO-Cr infl. 400 mg/l. | | CCO-Cr infl. 400 mg/l. | |
| | S.Totale min=1300 mg/l | S.Totale max=2400 mg/l | S.Totale min=2200 mg/l | S.Totale max=2800 mg/l |
| 50 - 75 | 110 | 150 | 130 | 170 |
| 76 - 100 | 160 | 200 | 180 | 220 |
| 101-125 | 210 | 250 | 230 | 270 |
| 126-150 | 250 | 290 | 270 | 310 |
| 151-175 | 290 | 330 | 310 | 350 |
| 176-200 | 340 | 380 | 360 | 400 |
| 201 | 380 | 420 | 400 | 500 |

- Dacă S real este mai mic decât S_{min} , se evacuează nîmul în exces numai la disperziții speciale sau cavități ;

- Dacă S real este exprimă între S_{min} și S_{max} , se evacuează nîmul exces cu o pompă cu un debit $Q = 90 \text{ m}^3/\text{h}$;

- Dacă S real este mai mare decât S_{max} , se evacuează exces cu 2 pumpe ($Q = 180 \text{ m}^3/\text{h}$) .

5. Încărcarea organică a bazinelor de serare, I_{ob} (kg/mo.mii), este raportul dintre debitul poluantului organic influent bazinului de serare și volumul secundar :

$$I_{ob} = Q \cdot C_o / V$$

Acest parametru se situează între valoile 0,6 - 0,7 cu valori de pînă la 1,0 - 1,3, în cazul unor securi prevenite de la I.I.S.Zahir .

6. Durata de staționare a materialului inorganic din influent instalației O_p (zi), este raportul dintre cantitățile totale de nîmul activ din bazinile de serare și debitul poluantului influent instalației :

$$O_p = V \cdot X / Q \cdot C_o$$

și este exprimă în medie între 2 - 3 zile .

figura 59.

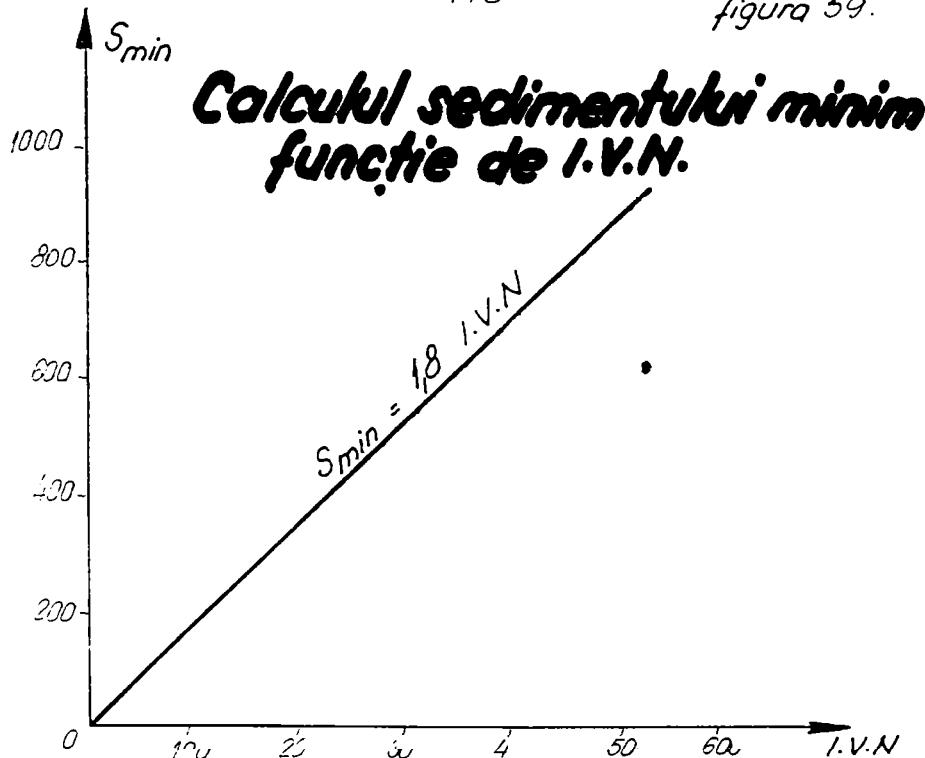
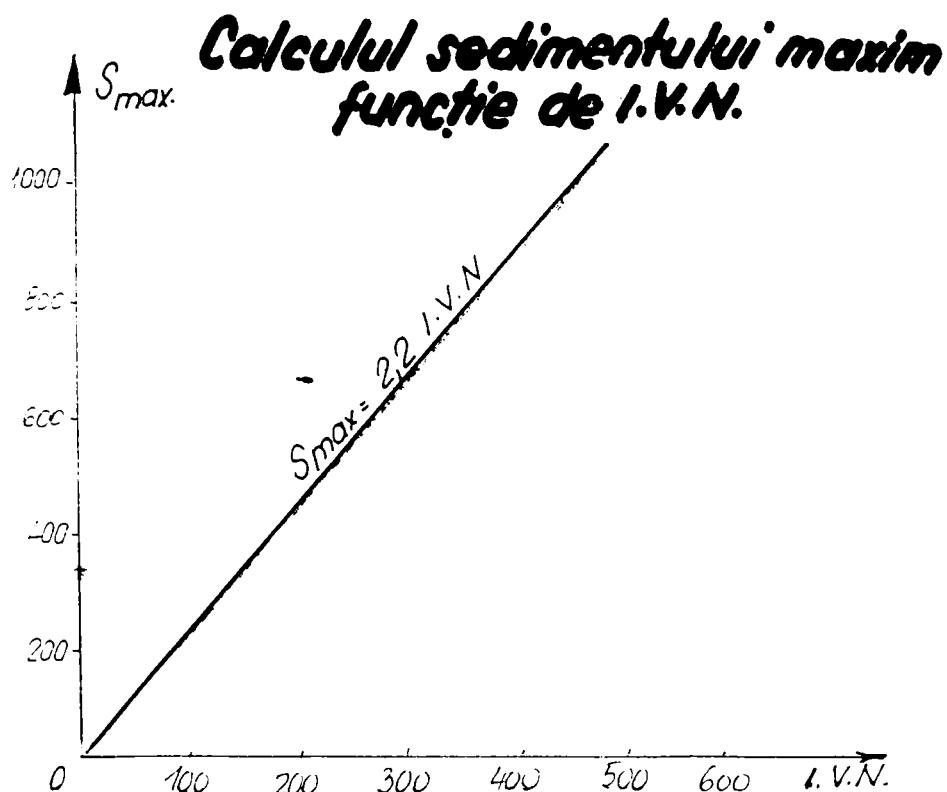


figura 60.



7. Durata de staționare a influențului, timpul de retenție hidraulic O (h), corespunde relației :

$$O = V/Q$$

și are valori cuprinse între 6 - 7 ore ; în cazul prezenței unei ape uzate industriale toxice, sau puternic impurificate, din cauza necesității reducerii debitului influent, acest timp se mărește la 9 - 10 ore .

8. Viteza de îndepărțare specifică U (kg CBO-5/kg nămol activ.zi), este raportul dintre debitul materialului organic utilizat de către nămolul activ, și cantitatea totală de nămol activ din bazinile de acrere :

$$U = Q (C_e - C) / V \cdot X$$

In cazul nostru, acest parametru este cuprins între 0,3-0,4 kg CBO-5/kg nămol activ.zi, și chiar mai mic din cauza apelor uzate industriale toxice.

9. Concentrația de nămol activ, existent în bazinile de acrere ale stațiilor cercetate, este cuprinsă între 1800 - 2500 mg/l. Cauza acestei concentrații mici pentru o încărcare organică cuprinsă între 0,3 - 0,5 kg CBO-5/kg nămol activ.zi, constă în faptul că, dacă s-ar luă la concentrații mai mari de nămol activ, necesarul de oxigen ar crește considerabil, ceea ce ar duce la necesitatea reducerii debitului influent .

10. Concentrația oxigenului disolvat. Datorită cvasiexistenții de oxigenare mai reduse a serătoarelor existente de 7,5 KW : 180 - 210 kg O₂/zi (față de 300 kg O₂/zi), respectiv a serătoarelor de 22 KW : 700 kg O₂/zi față de 1200 kg O₂/zi, concentrația oxigenului din bazinile de acrere este cuprinsă între 0,5 - 0,7 mg/l.

11. Cantitatea de oxigen necesară, OH(kg/zi) respirației de substrat, respirației endogene și proceselor de nitrificare se determină cu relația :

$$OH = a \frac{X_B}{100} + b \cdot X_T + c (H_i - H_e)$$

a = coeficientul respirației de substrat . Pentru ape uzate crășnegi are valoarea de 0,5 kg O₂/kg CBO-5 .

b = coeficientul respirației endogene = 0,15 - 0,17 kg O₂/kg nămol activ.zi.

c = coeficientul respirației de substrat în procesele de nitrificare = 3,4 kg O₂/kg azot.

X_B = rădăcința treptei biologice .

C_e = cantitatea de poluant din influent exprimat în kg CBO-5/zi

X_T = cantitatea totală de nămol activ volatil din sistem (kg)

N_1, N_0 = cantitatea de oxet emisie din influent și efluent (kg/mi)

În cazul nostru :

$$ON = 0,5 \frac{90}{100} \cdot 0,200 \cdot 86.400 + 0,16 \cdot 2,5 = 24.000 \cdot$$

$$0,7 + 3,4 \cdot 86.400 (0,040 - 0,035)$$

$$ON = 7.776 \text{ kg O}_2/\text{mi} + 6.720 \text{ kg O}_2/\text{mi} + 1.463,8 \text{ kg O}_2/\text{mi}$$

$$ON = 15.964,8 \text{ kg O}_2/\text{mi}$$

CO este capacitatea de oxigenare ce trebuie introdusă în bazinele de serare ca

$$CO = 2 \cdot ON \quad (44)$$

$$CO = 32.000 \text{ kg O}_2/\text{mi}$$

Poate de această valoare, practică cu aeratorele existente în stația studiată, se realizează întotdeauna și la limită necesarul de oxigen calculat. Astfel, aeratorile de 7,5 KW (minimum 5e în funcțiune din cele 56 existente), care nu introduce decât practic 200 kg O₂/mi, respectiv aeratorile de 22 KW (minimum 25 din cele 32 existente), care nu introduc mai mult de 700 kg oxigen/mi – valori determinate pe un compartiment al bazinului de serare – realizează în total 32.400 kg O₂/mi. În această situație sistemul este însă foarte sensibil la șocuri de îngăreări organice mai mari decât CBO-5 = 200 mg/l. Cu această cantitate de oxigen nitrificarea este de semeni foarte slabă.

În concluzie, se desprinde necesitatea corelării tuturor parametrilor tehnologiei, în vederea menținerii unui regim constant de funcționare, ceea ce fiind faptul că treptele de expunere biologică cu nămol activ este foarte sensibilă la variațiile de parametrii. Din cauzele capacitații de oxigen la limită, nici concentrația nămolului activ din bazinele de serare nu poate depăși un domeniu restrâns de valori exprimate între 1.800 – 2.800 mg/l, care se reglează prin corelarea valoarei IVN (indicele volumetric al nămolului) determinată cu valoarea sedimentului maxim și minim calculat, respectiv al suspensiilor decentabile determinate operativ și continuu la bazinele de serare.

III. DETERMINAREA PRINCIPALILOR PARAMETRILOR CINETICI - CONSTANTE ALE MODELELOR MATEMATICE - IN DIFERITE REGIMURI DE FUNCTIONARE A TREPPEI BIOLOGICE .

Cele trei regimuri de functionare care caracterizează treapta de epurare biologică sunt următoarele : (Cap.III)

A. Parametrii specii uzate brute intrate în stație, depășesc valerile de preiectare ,din cauza insuficienței preaparării ale speciei uzate prevenite de la I.I.S. Zahăr .

B. Parametrii specii uzate brute - valerile medii lunare - se încadrează în limitele parametrilor folesitii la proiectare, respectiv specii uzate preaparate prevenite de la I.I.S.Zahăr au depășit limitele maxim admisibile .

C. Concentrații mărite de fenoli în specii uzate brute .

S-a experimentat pe o mierainstalație de laborter cu funcționare continuă(Figura 47) principali parametrii cinetici-constante ale modelelor matematice . în epurarea biologică a speciei uzate erăganegti, specifică stației alese,pentru fiecare regim de functionare în parte . S-a lucrat varianta, care prevede explorația mai mare instalației la diverse încercări ale nămélui, solcate succesiiv în timp (65). Pe această mierainstalație s-au determinat parametrii prezenti în tabelele 35, 36 și 37. Prin prelucrarea datelor ,s-a obținut următorii parametrii cinetici :

b= coefficientul consumului endogen de biorasă (mi^{-1})

Y= coefficientul de producție (de conversie), (gr/gr)

k= viteză specifică maximă de conversie a substratului
(constanta de viteză) (mi^{-1}).

K_S =constantă de saturare (mg/l)

Pentru determinarea lui b și Y s-a utilizat relația generală de bilanț de materiale (72).

| | |
|---|--------------------|
| acumularea de nămel = nămel format prin | nămel consumat |
| conversie impurităților organice | - prin autooxidare |

$$\frac{DX_T}{D_T} = Y \frac{DC_T}{D_T} - b X_T$$

unde :

DX_T = cantitatea de nămel activ evacuată din procesul de epurare într-un interval dat de timp (gr) .

$D\bar{C}_T$ = cantitatea de substrat îndepărtată într-un interval dat de timp (gr)

\bar{X}_T = cantitatea de nămol activ din bazinul de serare (gr) sau:

$$\frac{D\bar{C}_T}{\bar{X}_T D_T} = Y \frac{D\bar{C}_T}{\bar{X}_T D_T} = b$$

unde:

$\frac{D\bar{C}_T}{\bar{X}_T D_T}$ = viteza specifică de creștere a nămolului activ pe unități de bazin de serare, adică seumularea de nămol activ.

$\frac{D\bar{C}_T}{\bar{X}_T D_T}$ = viteza specifică de utilizare a substratului pe unități de volum de serare, adică materialul format prin conversie impurităților organice.

S-a calculat acești termeni (tabelele 38, 39 și 40) și s-a reprezentat grafic corespondențe dintre ei. (Figura 61, 62, 63).

Pentru determinarea lui k și K_S s-a utilizat relație care caracterizează modelul lui Lawrence și McCarty (73)

$$\frac{DC}{D_T} = \frac{k C X}{K_S + C}$$

unde :

DC = variația concentrației de substrat (mg/l)

C = concentrația substratului în bazinul de serare (mg/l)

X = concentrația nămolului activ din bazinul de serare (mg/l)
care se poate aduce la ferău :

$$\frac{1}{DC} = \frac{K_S}{k} \frac{1}{C} + \frac{1}{k}$$
$$\frac{1}{X D_T}$$

Prin determinarea experimentală a corespondenței între mărimele de mai sus (tabelele 38, 39, 40) și prezentarea grafică a acestora (Figuri 64, 65, 66) s-a obținut numeric valoarea constantelor k și K_S . Valoile tuturor constantelor determinate sunt în concordanță cu cele găsite în literatură de specialitate.

Din datele experimentale obtinute rezultă :

Experimentările au fost efectuate în cele trei comunități cu ape uzete, având încărcări și conținut de substanțe

organice diferite. Reducind în timp încărcările organice a nămolului activ, aproximativ în același măsură, și lăuerind în fiecare eșa în parte cu o concentrație de nămol activ constantă în sistem - prin îndepărterea zilnică a unei cantități determinate de nămol activ în exces -, încărcarea organică ramanentă a efluentalui în cazul prezenței apelor uzate, provenite de la I.I.S.Zehăr insuficient preapurate, sau chiar preapurate și foarte ridicată, din cauze conținutului de carbon organic greu assimilabil în treptă și deoarece de epurare biologică, lăueru devedid și prin valoriile ridicate ale K_S în aceste două eșuri.

Prezența fenomilor - substanță organică ușor biodegradabilă - deranjătoare deoarece primă existență unei concentrații ramanente ridicate, și la tipări de aerare relativ ridicată. Substratul organic este însă mai bine degradat, decât în cazul apelor uzate provenite de la I.I.S.Zehăr. În această situație constanța de saturare are valoarea eșa mai scăzută.

Varietatea compozitiei și a substratului organic a apelor uzate orășenești, generează deci regimuri de funcționare diferite, cu parametrii cinetici relativ variabili. Pentru a menține în limite optime funcționarea stației selecții parametrii se regleză primă modificarea unor parametrii tehnologici, respectiv efectuarea unor manevre pe fluxul tehnologic (Cap.VIII).

Tabelul nr. 35. Parametrii determinanți pe mărcișoarele de laborator .Casul A.

Parametru deternimel
Siabelul U.M. Regimul de lucru al mărcișoarelor

| | I | II | III | IV | V | VI |
|--|--------------------------------------|--------------------------|---------------|---------------|---------------|---------------|
| 1.Incărcarea organică a nămolului setiv | I _{on} Q ₀ | sir ₁ 1/51 | 1,57 21,4 | 1,15 14,88 | 1,02 13,22 | 0,93 11,98 |
| 2.Debit influent în instalație | | | | | | |
| 3.Concentrația inițială de împurități | a)CCO-CR b)TOC | C ₀ | mg/l 456 | 670 456 | 670 456 | 670 456 |
| 4.Concentrația nămolului setiv din instalație s.m. | X ₀ | | mg/l 2360 | 2240 | 2250 | 2216 |
| 5.Cantitatea totală a nămol setiv | a)s.m. b)s.u.v. | X _T | gr 7,26 | 9,03 6,89 | 8,62 6,92 | 8,53 6,82 |
| 6.Concentrația finală de împurități | a)CCO-CR b)TOC | C | mg/l 1,03 | 200,9 72 | 150,6 57 | 130,5 50 |
| 7.Cantitatea de împurități a)CCO-CR îndepărțată și liniie b)TOC | DCT ₀ DCT ₁ | gr/si 4,68 | gr/si 7,79 | 7,73 7,44 | 7,23 5,72 | 6,34 4,82 |
| 8.Comitatatea de nămol exces | DX _T | gr/si 4,29 | 4,29 6,19 | 3,50 6,97 | 2,90 7,76 | 1,41 8,73 |
| 9.Timpul de acoperire | t | | | | | |
| | | | | | | |

Tabelul 36. Parameterii determinati pe microinstalatia de laborter. Casul 3.

| Parameter determinat | Simbolul | U/M | Regimul de lucru al microinstalatiei | | | | |
|--|----------|-------|--------------------------------------|-------|-------|------|------|
| | | | I. | II. | III. | IV. | V. |
| 1. Incarcarea organică a rămănilui activ | I_{ca} | kg/h | 1,36 | 1,24 | 1,01 | 0,67 | 0,57 |
| 2. Debit influent în instalație | Q | l/s | 18,72 | 17,30 | 13,30 | 8,77 | 8,15 |
| 3. Concentrație inițială a)CCO-Cr de impurități b)TOC | C_0 | mg/l | 350 | 380 | 380 | 380 | 380 |
| 4. Concentrație finală a)CCO-Cr de impurități b)TOC | C_f | mg/l | 195 | 195 | 195 | 195 | 195 |
| 5. Cantitatea totală de rămănil activ | X_T | gr | 5,19 | 5,27 | 5,19 | 4,96 | 5,35 |
| 6. Concentrație finală a)CCO-Cr de impurități b)TOC | C_f | mg/l | 130 | 118 | 98 | 65 | 50 |
| 7. Cantitatea de încărcături a)CCO-Cr b)TOC | DC_T | gr/si | 4,68 | 4,53 | 3,92 | 2,76 | 2,68 |
| 8. Cantitatea de rămănil exces | DC_P | gr/si | 2,52 | 2,42 | 2,04 | 1,36 | 1,34 |
| 9. Timpul de aerare | t | h | 4,93 | 5,32 | 6,63 | 10,5 | 11,3 |

Tabelul 27a. Parameterii determinanți pe microînșelătire de laborator. Casul C.

| Parametrul determinant | Simbol | U.M. | Rezultatul de luat în acord cu microînșelătire | | | | |
|---|----------------------------------|----------------|--|------------------|-------|-------|-------|
| | | | I. I _{on} | ml ⁻¹ | 1,75 | 1,53 | 1,28 |
| I. I _{on} | ml ⁻¹ | 1,75 | 1,53 | 1,28 | 0,99 | 0,71 | |
| 1.Inconștientă organică a ră- mănelui activ | | | | | | | |
| 2.Debit în filtre în instalație | Q | l/s | 32,26 | 26,86 | 22,58 | 17,45 | 12,47 |
| 3.Concentrație inițială de a)CCO-Cr b)ramăne | C _a C _b | mg/l | 438 | 438 | 438 | 438 | 438 |
| 4.Concentrație rămănelui activ din instalație m.d. | X | mg/l | 2100 | 2100 | 2000 | 2000 | 2100 |
| 5.Cantitatea totală de ră- măne | | | | | | | |
| | a)S.R. b)S.R.V. | X _T | gr | 8,06 | 7,66 | 7,66 | 8,06 |
| | a)CCO-Cr | X _T | gr | 5,46 | 5,19 | 5,19 | 5,46 |
| 6.Concentrație finală de impurități | b)ramăne | C | mg/l | 109,0 | 89,6 | 59,7 | 39,8 |
| 7.Cantitatea de impurități a)CCO-Cr b)ramăne | D _T | gr/ml | 1,65 | 1,20 | 0,40 | 0,00 | 0,00 |
| 8.Cantitatea de rămăne exces | D _{KT} | gr/s | 10,61 | 9,35 | 8,54 | 6,94 | 5,24 |
| 9.Timpul de acțiere | t | h | 2,85 | 3,43 | 3,03 | 2,29 | 1,41 |
| | | | | | | | |

TABLEAU 18. Perometrii determinate pe microinstalație de laborator. Casul A.

| Simbol | U/m | Regimul de lucru al microinstalației | | | | | |
|--------------------------|-------------------------|--------------------------------------|-------|--------|-------|-------|-------|
| | | I | II | III | IV | V | VI |
| $D_{\eta p}$ | kg/m^3 | 8,79 | 7,73 | 7,25 | 6,34 | 5,64 | 5,19 |
| DK_T | kg/m^3 | 4,68 | 3,58 | 2,93 | 2,09 | 1,41 | 0,95 |
| D_T | kg | 0,179 | 0,258 | 0,2964 | 0,323 | 0,364 | 0,412 |
| X_T | kg | 9,986 | 9,62 | 8,66 | 6,53 | 6,27 | 7,59 |
| $D_{\eta T}/X_T D_T$ | $1/\text{m}^3$ | 5,40 | 3,48 | 2,68 | 2,39 | 1,87 | 1,57 |
| $DK_T/X_T D_T$ | $1/\text{m}^3$ | 2,88 | 1,58 | 1,17 | 0,76 | 0,47 | 0,26 |
| $G_{\eta=0}$ | kg/m^3 | 0,47 | 0,52 | 0,54 | 0,55 | 0,56 | 0,57 |
| X | kg/dm^3 | 2,36 | 2,24 | 2,25 | 2,21 | 2,15 | 2,05 |
| $1/G$ | m^3/s | 5,00 | 6,64 | 7,66 | 8,33 | 9,09 | 10,00 |
| $1/(G_{\eta=0}-G)/X D_T$ | s^{-1} | 0,900 | 1,096 | 1,21 | 1,39 | 1,40 | 1,500 |

Tabelul 39.- Parametrii determinați pe microinstalație de lemnătoare. Casul A.

| Simbol | U/M | Regim de lucru a microinstalației | | | | |
|---|--------------------|-----------------------------------|-------|--------|--------|-------|
| | | I. | II. | III. | IV. | V. |
| D _T | g/s | 4,68 | 4,53 | 3,92 | 2,76 | 2,68 |
| D _T | g/s | 2,19 | 2,02 | 1,61 | 1,15 | 0,37 |
| D _T | s | 0,205 | 0,221 | 0,276 | 0,439 | 0,471 |
| X _T | g | 5,19 | 5,27 | 5,19 | 4,96 | 5,35 |
| D _T /X _T D _T | 1/s | 4,468 | 3,890 | 2,736 | 1,267 | 1,066 |
| D _T /X _T D _T | 1/s | 2,060 | 1,750 | 1,124 | 0,270 | 0,150 |
| C _E - | g/dm ³ | 0,250 | 0,261 | 0,281 | 0,315 | 0,330 |
| X | g/dm ³ | 1,35 | 1,37 | 1,35 | 1,29 | 1,40 |
| I/G | dm ³ /s | 7,69 | 8,467 | 10,162 | 15,380 | 20,0 |
| I(GE-C)/XD _T | s | 1,106 | 1,160 | 1,321 | 1,800 | 2,280 |

Tabloul 4a. Parameterii determinati pe microinstalatia de laborator. Gasul C.

| Stabila | U.H. | Rezultatele microinstalatiei | | | |
|--------------------|-----------------|------------------------------|-------|-------|-------|
| | | I. | II. | III. | IV. |
| D_{T_1} | g/s | 10,62 | 9,39 | 8,54 | 6,94 |
| W_{T_1} | g/s | 3,93 | 3,39 | 3,03 | 2,29 |
| n_T | s ⁻¹ | 0,12 | 0,14 | 0,17 | 0,22 |
| η_T | | 0,96 | 0,96 | 0,96 | 0,96 |
| X_T | g | 11,86 | 8,57 | 6,56 | 4,12 |
| $D_{T_1}/X_T D_T$ | $1/s$ | 4,18 | 3,11 | 2,33 | 1,36 |
| $DX_T/X_T D_T$ | $1/s$ | 0,330 | 0,350 | 0,370 | 0,410 |
| c_{e-C} | g/l | 2,100 | 2,000 | 2,000 | 2,100 |
| x | g/l | 0,12 | 0,14 | 0,17 | 0,22 |
| D_T | $1/g$ | 9,17 | 11,16 | 16,75 | 25,10 |
| $(1/c_e - c)/XD_T$ | s^1 | 0,76 | 0,82 | 0,90 | 1,10 |

$\frac{\Delta X_T}{X_T \Delta T} (z^{-1})$

- 160 -

figura 61.

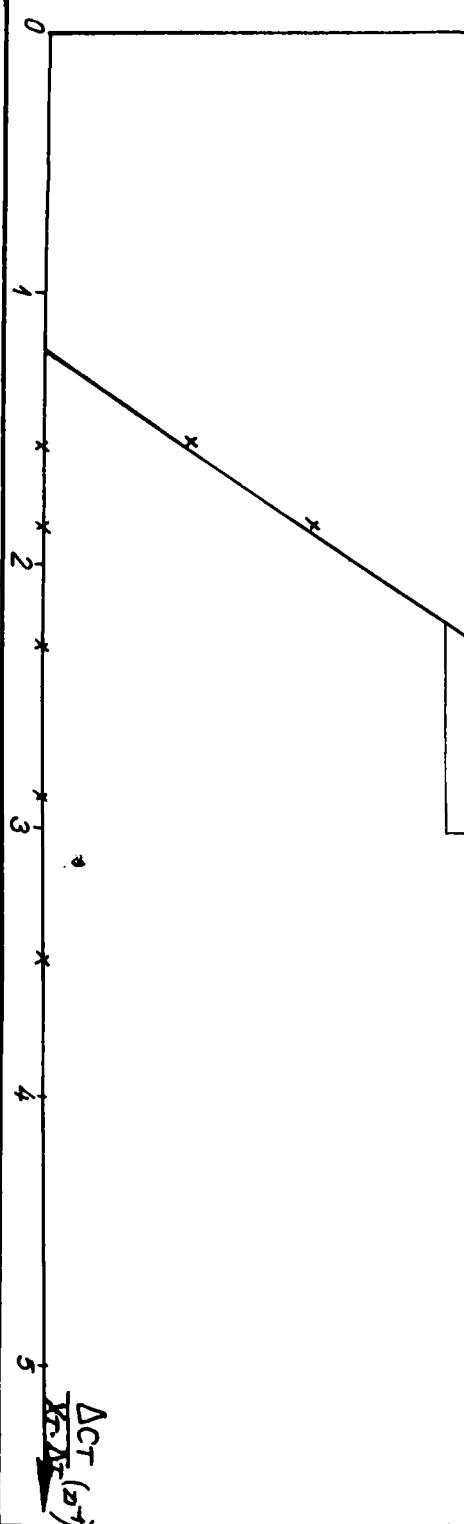
Cazul A

Calcul coeficientilor b_{ij}

40

$$b = 0,82 z^{-1}$$

$$Y = \frac{0,56}{98} = 0,0056 g/g$$



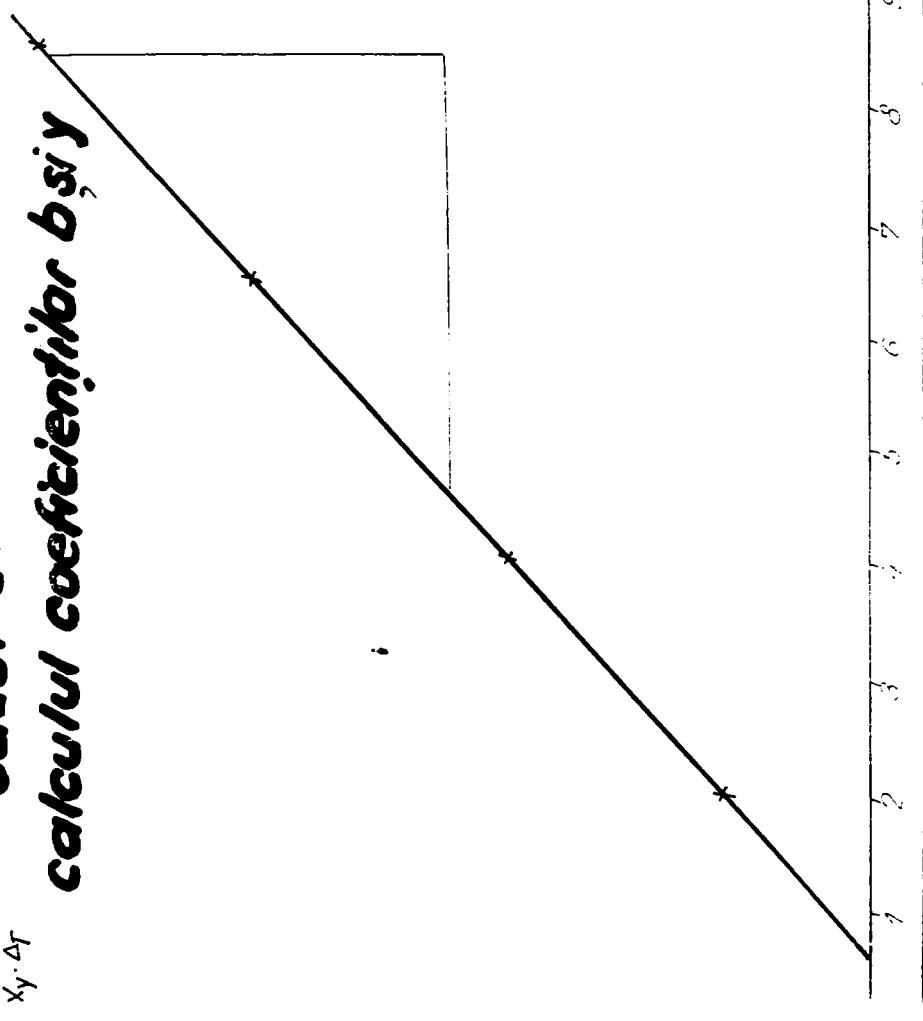
$\frac{\Delta C_T}{X_T \Delta T} (z^{-1})$

carul c.
calcul coeficienților b și y

- 161 -

figura 62

$$\frac{\Delta x_T}{x_T \cdot \Delta T} (zT)$$



$$b = 0,19 \text{ } zT^{-1}$$

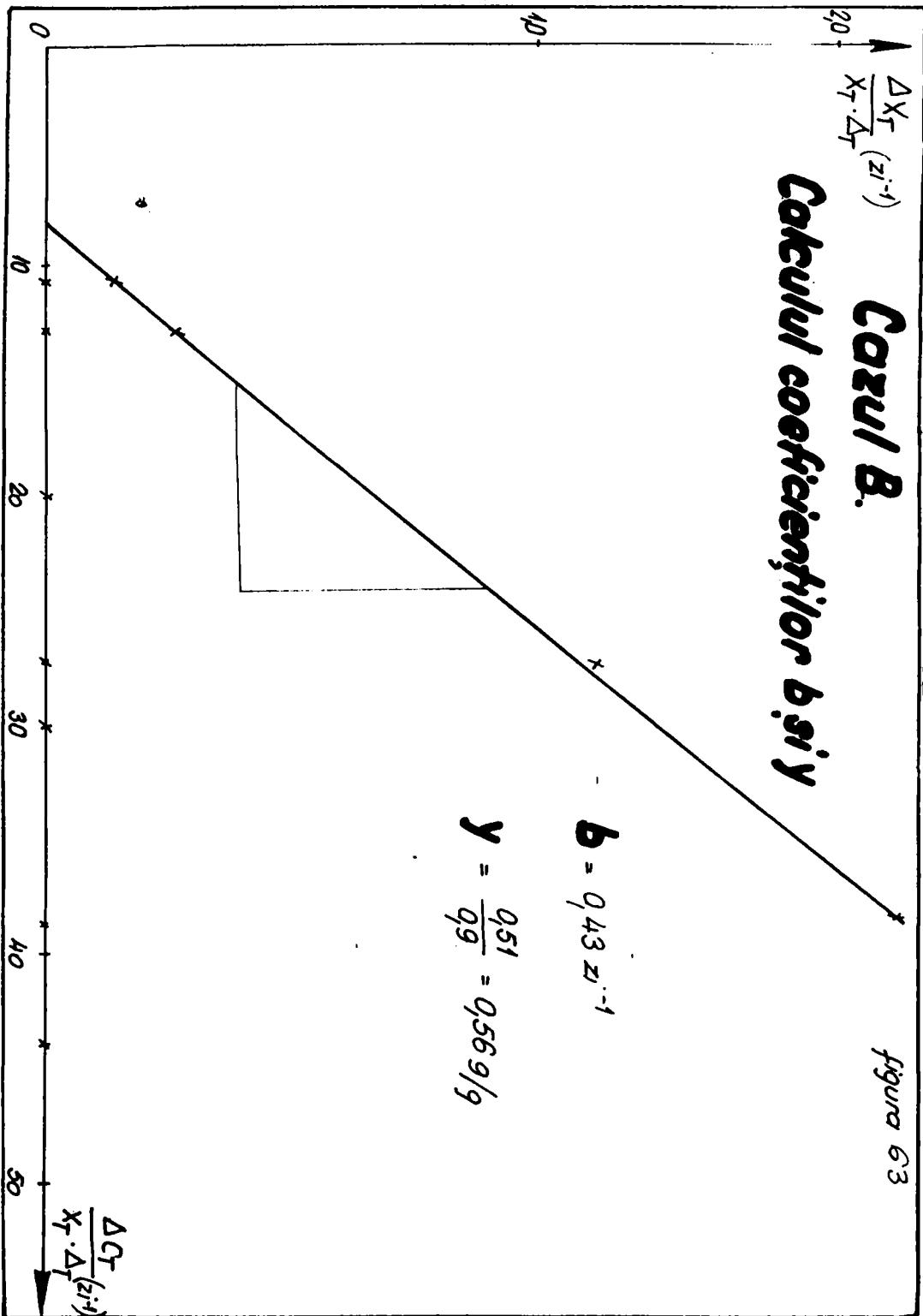
$$Y = \frac{15}{36} = 0,416 \text{ } g/q$$

$$\frac{\Delta C_T}{x_T \cdot \Delta T} (zT)$$

figura 6.3

Cazul B.
Calculul coeficienților b și y

$$\frac{\Delta X_T}{X_T \cdot \Delta T} (z^{i-1})$$



- 163 -

figura 64

Carul A.
calkul - constantei de viteza (k)
- constantei de
saturatione (K_S)

$$\frac{1}{C_0 - C} \cdot \frac{1}{x \Delta T} \text{ (zi)}$$

$$\begin{aligned}\frac{1}{k} &= 0,31 \text{ zi}^{-1} \\ k &= 3,22 \text{ zi}^{-1} \\ \frac{K_S}{3,22} &= \frac{0,36}{3} = 0,12 \\ K_S &= 3,86 \text{ mg/l}\end{aligned}$$

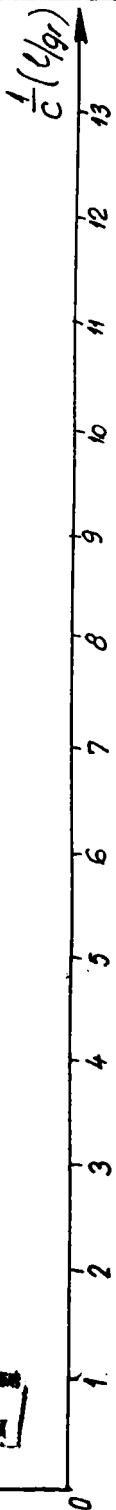
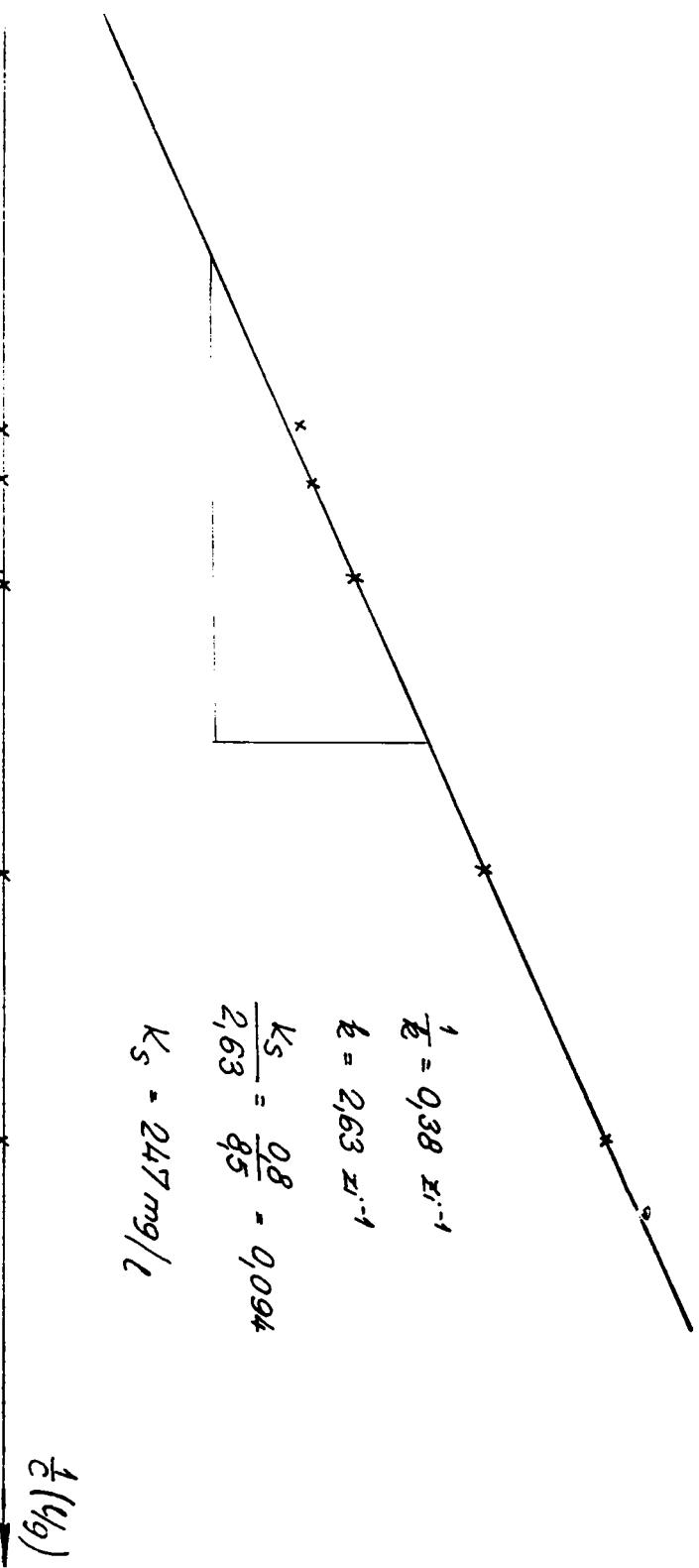


figura 65.

$$\frac{1}{C_0 - C} \text{ (z)} \quad 3,$$

Carul B.

Calculul: constantei de viteză (k)
constantei de susținare (k_s)

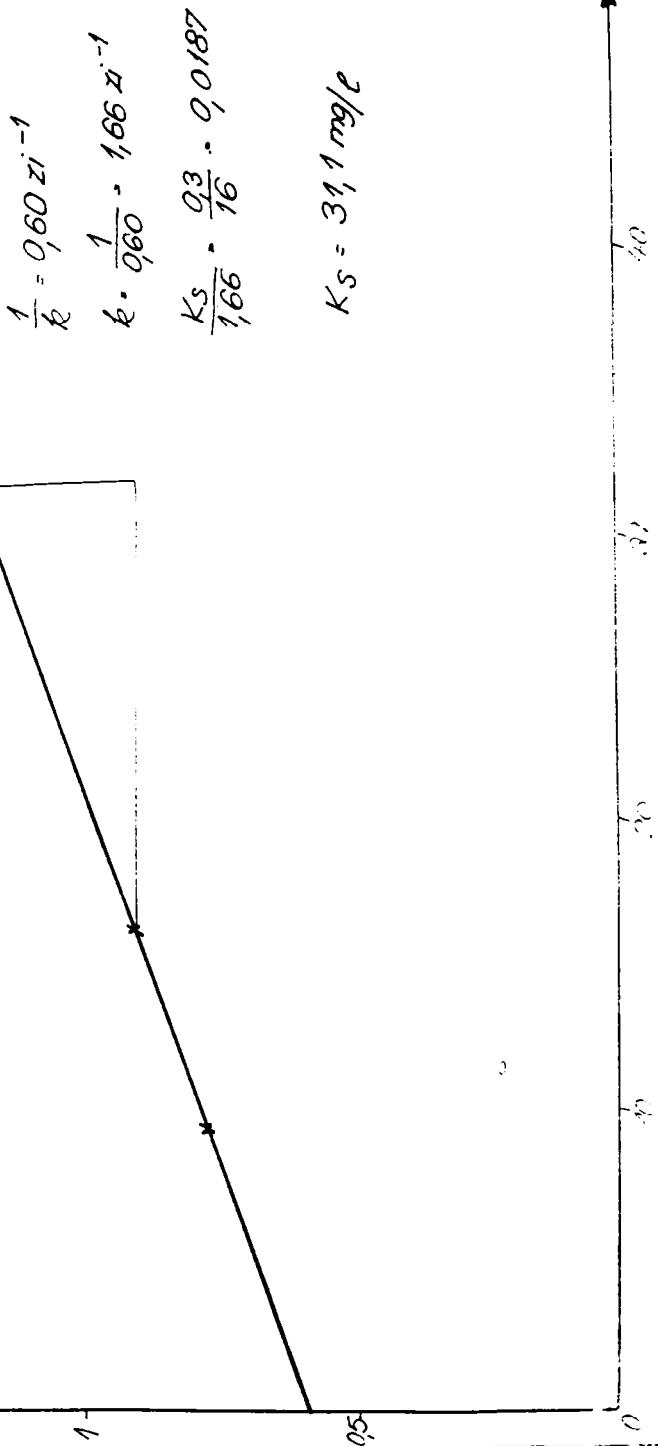


- 165 -

$$\frac{1}{\frac{C_0 - C}{X \Delta T}}$$

Cazul C. calculul constantei de viteză (k) constantă de sechură (K_S)

figura 66.



X. CONTRIBUTII LA IMBUNATATIREA PARAMETRILOR CALITATIVI PENTRU EFLUENTUL STANZII DE EPURARE.

X.1. Cercetări privind reducerea concentrației compușilor cu fosfor din apele reziduale orășenești epurate biologic.

Mores varietate a compozitiei apelor uzate orășenești impune aplicarea, după precedentele clasice de epurare , a metodelor avansate de eliminare a unor conuși, ce pot afecta calitatea emisarilor .

Efluentele biologice și stațiilor mari orășenești nu mai fac față condițiilor riguroase cerute la evacuare, mai ales din punct de vedere al peluzenților cu caracter entrefixant. Astfel, concentrația de fosfor total, din apele epurate biologic ale stațiilor orășenești cercetate, este mai ridicată în teste eazurile, decât concentrație limită admisă de norme($0,1 \text{ mg P}_{\text{tot}}/\text{dm}^3$, pentru ape de suprafață categoria III), ceea ce poate conduce la producerea fenomenului de entrefixare în emisar. Din această cauză, s-a încercat la scară de laborator, diferite metode chimice pentru reducerea compușilor cu fosfor.

Cercetările în fază de laborator s-au efectuat pe două categorii de ape uzate (Tabelul 41).

1. Efluental epurat biologic al unei stații de epurare orășenești ;

2. Efluental unei microinstalații de laborator (figure 47, 48) de epurare biologică , pe care s-a testat posibilitatea epurării biologice în comun cu apelor reziduale, provenite de la o secție de produse organice - fosforice , din apele reziduale orășenești .

Concentrația de fosfor total al efluentului biologic este în dependentă directă de eficiențele obținute, pentru celelalte indicatori COD-Cr, OBO-5 și variază în limitele $1,03-3,50 \text{ mg P}_{\text{tot}}/\text{dm}^3$, corespunzând la o reducere de 20 - 70 %, față de concentrație din ape uzate brută .

In cercetările noastre s-a urmărit eficiența aplicării unor tratamente de coagulare și de precipitare asupra acelerelor apei.

Tabelul 41.

| Parametrii urmăriți | Influen- tal trep- tei biele- gice | Influentul tratatăi bielegi- ce | Eficiență (%) |
|-------------------------------------|---|--|------------------|
| 1. pH | 6,5 - 7 | 7 - 7,5 | |
| CCO-Cr mg/dm ³ | 600 | 90 | 85 |
| P _{tot} mg/dm ³ | 3,9 | 1,1 | 71,8 |
| 2. pH | 6,5 - 7 | 7 - 7,5 | |
| CCO-Cr mg/dm ³ | 700 | 100 | 85,7 |
| P _{tot} mg/dm ³ | 4,6 | 2,1 | 54,3 |

S-a luerat cu soluții de lepto de var la 10 % (35 g CaO/dm³) și de Al₂(SO₄)₃ · 18 H₂O de 10 % .

Pentru stabilirea dozelor optime de reactivi necesari epurării acelerelor apei s-a urmărit indicătorii de solitate : P_{tot} ; CCO-Cr și pH . S-a luerat cu două tipuri de ape uzate, epurate biologic, și cîteva parametrii esențiali sunt redăși, pentru apele reziduale mai sărare în fesfer în tabelul 41 -1 pentru apele reziduale mai bogate în fesfer - 41-2.

Din acest tabel rezultă că în cazul apelor reziduale mai sărare în fesfer, prin epurare biologică, se obțin rendamente mai mari în eliminarea fesferului, decît în cazul apelor mai bogate în fesfer (71,8 %, respectiv 54,3 %), pe cind în eliminarea materiilor organice, exprimate prin CCO-Cr, eficiențele de epurare sunt aproape egale, de aproximativ 85 % .

La tratarea probelor de ape reziduale epurate biologic, cu un conținut mai redus de fesfer, cu soluții de lepto de var, doza optimă de reactiv poate fi considerată de 550 mg/dm³, cind se obține un grad de curățare al fesferului de 98,1 %, cantitățile de fesfer rezidual fiind de 0,13 mg/dm³, realizându-se totodată și o eliminare a substanțelor organice, exprimate în CCO-Cr de 53,3 % (Tabel 42) ..

Tabelul 42.

| Dоза de CaO (mg/dm ³) | pH | Sediment după 30' (ml/dm ³) | P _{tot} (mg/ dm ³) | Eficiență de eli- minării fosforu- lui (%) | Eficiență residuală reducerii CCO-Cr (%) |
|---|----------|---|---|---|--|
| 25e | 8 | 8 | 0,3e | 72,7 | 81,6 |
| 25e | 8,5- 9,0 | 9 | 0,28 | 74,e | 73,e |
| 35e | 9 - 9,5 | 1e | 0,25 | 77,2 | 62,e |
| 45e | 1e -1e,5 | 15 | 0,15 | 86,3 | 51,e |
| 55e | 1e -1e,5 | 2e | 0,13 | 88,1 | 42,e |
| 65e | 1e -1e,5 | 2e | 0,13 | 88,1 | 42,e |

Tratind apele uzate - eșuate biologic - cu un conținut de fosfor total mai ridicat - decât în soluții de lapte de var de 10 %, se observă, cum deosebit este și normal, că sunt necesare doze de reactiv mult mai mari, peste 55e mg/dm³, pentru a obține o cantitate de fosfor residual, care să se încadreze în normative. Doza optimă pentru eliminarea fosforului în acest caz a fost 75e mg/dm³, cind se obține un răndament de eșuare al fosforului de 85,7 %. Pentru a se asigura o eficiență maximă, atât în eliminarea fosforului, cât și a materiilor organice, exprimate în CCO-Cr, trebuie să se lucreze cu doze de 90e mg CaO/dm³ (Tabel 43).

Din rezultatele de mai sus, se poate trage concluzia că doza optimă de var, necesară eșuarării este direct proporțională cu cantitatea de fosfor din apa supusă tratării.

În continuare s-a urmărit efectele aplicării unui tratament de coagulare- precipitare, folosind ca reactivi laptele de var și sulfatul de aluminiu. S-a utilizat proba de apă eșuate biologic, cu caracteristicile prezentate în Tabelul 41-1. Conținutul în fosfor total a scăzut de la 1,1 mgP_{tot}/dm³ la 0,04 mg P_{tot}/dm³, acesta ce reprezintă o eficiență de reducere a fosforului total de 96,4 % și un răndament de 5e % în îndepărterea substanțelor organice exprimate în CCO-Cr.

Tabelul 43.

| Doza de CaO (mg/dm ³) | pH | Sediment după 30' (ml/dm ³) | P _{tot} (mg/ dm ³) | Eficiență de eli- rezidual reac- minirii (mgO ₂ / fesferu- dm ³) | CCO-Cr | Eficiență lui (%) |
|---|-----------|---|---|--|--------|-------------------------|
| 200 | 7,5 - 8 | 5 | 0,90 | 87,6 | 87,6 | 12,4 |
| 350 | 9,5 - 10 | 10 | 0,50 | 76,1 | 75,0 | 25,0 |
| 550 | 10,5 - 11 | 20 | 0,42 | 50,0 | 67,0 | 33,0 |
| 750 | 11 - 11,5 | 20 | 0,30 | 85,7 | 54,3 | 45,7 |
| 900 | 11 - 11,5 | 30 | 0,30 | 85,7 | 52,0 | 48,0 |
| 1000 | 11 - 11,5 | 30 | 0,30 | 85,7 | 52,0 | 48,0 |

Aceste rezultate s-au obținut utilizând o doză de 200 mg $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 10 \text{ H}_2\text{O} / \text{dm}^3$ la pH = 8. Volumul sedimentului obținut după 30 minute a fost de 50 ml/dm³. În teste încercările s-au utilizat o doză de 300 mg CaO/dm³ (Tabel 44).

Tabelul 44.

| Doza de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ $10 \text{ H}_2\text{O}$ (mg/dm ³) | pH | Sediment după 30' (ml/dm ³) | P _{tot} (mg/ dm ³) | Eficiență rezid. de elimi- (mgO ₂ / mării fes- dm ³) | CCO-Cr | Eficien- ță reduc- rii CCO-Cr |
|--|---------|---|---|---|--------|--|
| | | | | Eficiența fermului (%) | | (%) |
| 100 | 7,5 - 8 | 25 | 0,20 | 81,8 | 50,0 | 44,4 |
| 150 | 8 | 35 | 0,15 | 86,3 | 47,5 | 47,2 |
| 200 | 8 | 50 | 0,04 | 96,4 | 45,0 | 50,0 |
| 250 | 8 | 50 | 0,04 | 96,4 | 45,0 | 50,0 |
| 300 | 8 | 50 | 0,04 | 96,4 | 45,0 | 50,0 |

Lucrind cu eșe de apă epurată biologic, cu caracteristicile din Tabelul 41 - 2, deci cu un conținut mai ridicat de fosfor total ($2,1 \text{ mg P}_{\text{tot}}/\text{dm}^3$), deoză optimă de coagulare a fost evident mai ridicată, de $800 \text{ mg Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18 \text{ H}_2\text{O}$, cantitatea de CaO menținând-o constantă la 300 mg . S-a obținut o eficiență de $90,4\%$ în îndepărțarea fosforului și de $54,4\%$ în îndepărțarea substanțelor organice, exprimate în CCO-CF. Conținutul de fosfor ramanent a fost mai ridicat, decât în primul caz și cu suma de $0,21 \text{ mg P}_{\text{tot}}/\text{dm}^3$, volumul sedimentului după 3h fiind de 110 ml/dm^3 (Tabel 45). pH-ul la care s-a obținut aceste rezultate a fost de $5,6 - 6$.

Tabelul 45.

| Dоза de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ | pH | Sediment (ml/dm^3) | P_{tot} (mg/dm^3) | Eficien- ță rezid. ță elimi- nării fos- forului (%) | CCO-CF ($\text{mg O}_2/\text{serii}$ dm^3) | Eficien- ță rezid. ță reduc- rii aerului (%) |
|---|--------|---|---|--|---|--|
| 500 | 7 | 40 | 0,40 | 81,8 | 70 | 41,5 |
| 600 | 7 | 90 | 0,38 | 82,7 | 68 | 43,3 |
| 700 | 6 | 100 | 0,30 | 86,3 | 68 | 43,3 |
| 800 | 5,5- 6 | 120 | 0,21 | 90,4 | 55 | 54,1 |
| 900 | 5,5- 6 | 110 | 0,21 | 90,4 | 55 | 54,1 |
| 1000 | 5,5- 6 | 110 | 0,21 | 90,4 | 55 | 54,1 |

Se observă că, în eșoul în care se lucrează la un pH mai ridicat, cantitatea de fosfor ramanent este mai mică. În eșoul probelor de apă epurată biologic, mai bogată în fosfor, pentru a obține eficiență semimătură cu cele din primul caz, sunt necesare doze mai ridicate de sulfat de aluminiu.

În continuare, cercetările au urmărit stabilirea gradului de eliminare a fosforului total, din efluental unei microinstalații de epurare biologică, în care s-a tratat în comun apele reziduale orășenești, cu apele reziduale provenite de la o secție de produse orgâne - fosfatice, în raportul 1 parte ape uzcate industriale orgâne-fosfatice la 20 părți ape uzcate orășenești.

Concentrațiile foarte mari de compuși cu fosfor, din

acele reziduile precepurate chimie și biologie, prima treaptă reziliindu-se în incinta întreprinderii de produse organo-fosforice, se situează la valori cuprinse între 21 e și 36 mg P_{tot}/dm³. După diluarea corespunzătoare cu apele urgenței (aportul acestora fiind de 2-5 mg P_{tot}/dm³, concentrația în fosfor s-a redus la 11,4 - 22,6 P_{tot}/dm³). Efluventul micerinstalației a avut un conținut de fosfor cuprins între 5 - 5,15 mg P_{tot}/dm³.

Suprinindu-se efluventul micerinstalației de eșurare biologică, și căror parametrii sunt redați în Tabelul 46, eșurării cu lăptă de var le %, s-a obținut eficiență de îndepărțare a fosforului total de 90,4, în cazul utilizării unor doze de 900 mg CaO/dm³. Concentrația fosforului în apele tratate astfel chimie a scăzut de la 10,4 mg/P_{tot}/dm³ la 1,0 P_{tot}/dm³, lucrindu-se la un pH de 11 - 11,5. Eficiență de îndepărțare a substanțelor organice a fost de 60 %, iar volumul sedimentului după 3e' de 55 ml/dm³ (Tabelul 47).

Tabelul 46.

| Parametrii urmăriți | Influentul micerinstalației | Efluental micerinstalației | Eficiență (%) |
|--|-----------------------------|----------------------------|---------------|
| pH | 6,5 - 7 | 7 | |
| CCO-Cr mg/dm ³ | 595 | 130 | 78,0 |
| P _{tot} (mg/dm ³) | 19 | 1,0,4 | 44,7 |

Tabelul 47.

| Doza de CaO (mg/dm ³) | pH | Sediment P _{tot} după 3e' rezid. eliminării (ml/dm ³) | Eficiență rezid. reușeirii (mg/ fosphorului dm ³) (%) | CCO-Cr (mg/ dm ³) | Eficiență (%) |
|-----------------------------------|-----------|--|---|-------------------------------|---------------|
| 200 | 8 - 8,5 | 25 | 1,40 | 86,6 | 82 36,9 |
| 400 | 8,5 - 9 | 30 | 1,25 | 87,1 | 70 46,1 |
| 500 | 9 - 9,5 | 50 | 1,20 | 88,5 | 68 47,6 |
| 700 | 11 | 55 | 1,10 | 89,5 | 52 60,0 |
| 900 | 11 - 11,5 | 55 | 1,00 | 90,4 | 54 58,0 |
| 1000 | 11 - 11,5 | 55 | 1,00 | 90,4 | 54 58,0 |

Se observă de asemenea că după ce s-a lucrat cu doze mari de leaptă de var și la pH-uri ridicate, cantitățile de fosfor residual depășesc limitele admise.

S-a efectuat incercări asupra efluuentului mierciinstalației de epurare biologică cu caracteristicile din Tabelul 48, folosind ca reactivi leaptale de var și sulfatul de aluminiu, obținându-se o eficiență de îndepărțare a fosforului total, mai bună, de 96,8 %, reducindu-se fosforul total de la $11,2 \text{ mg P}_{\text{tot}}/\text{dm}^3$ la $0,35 \text{ mg P}_{\text{tot}}/\text{dm}^3$. Cantitatea de reactivi necesară a

Tabelul 48.

| Parametrii urmăriți | Influentul mierciinstalației | Efluental mierciinstalației | Eficiență (%) |
|-----------------------------------|------------------------------|-----------------------------|---------------|
| pH | 6,5 | 7 - 7,5 | |
| CCO-Cr mg/dm^3 | 640 | 125 | 78,8 |
| P_{tot} mg/dm^3 | 20,3 | 11,2 | 44,8 |

fost de leac $\text{mg Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18 \text{ H}_2\text{O}/\text{dm}^3$. Volumul sedimentului după 30' în acest caz s-arăta la $130 - 150 \text{ ml/dm}^3$, iar pH-ul de lumen a fost de 7 - 7,5. Cantitatea de CaO s-a menținut constantă la 3000 mg/dm^3 . În cazul utilizării unor doze mai reduse de sulfat de aluminiu ($300 - 600 \text{ mg Al}_2(\text{SO}_4)_3$), cantitatea de fosfor remanent depășește valoarea admisă de $0,5 \text{ mg P}_{\text{tot}}/\text{dm}^3$ (Tabelul 49).

Tabelul 49.

| Dose de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18 \text{ H}_2\text{O}$ (mg/dm^3) | pH | Sediment după 30' (ml/dm^3) | P_{tot} residual tăin (mg/dm^3) | Eficiență (%) |
|--|-----|---|--|---------------|
| 300 | 7,5 | 60 | 0,9 | 91,9 |
| 500 | 7,5 | 80 | 0,8 | 92,8 |
| 600 | 7 | 100 | 0,65 | 94,1 |
| 700 | 7 | 130 | 0,5 | 96,5 |
| 1000 | 7,5 | 150 | 0,35 | 96,8 |

Din experiență efectuată se desprind următoarele concluzii :

1. Eliminarea compușilor cu fosfor prin metode chimice se impune ca e nevoie, având în vedere ,stăt situația actuală a stației erăgenții eceritate, dar mai cu seamă ca de perspectivă, cind în consolidarea orașului se vor evacua și pe ape uzate preaprate, de la e întreprindere, care produce insecticide organo-fosferice.

2. Procedeele chimice prezintă ca avantajul că edată cu eliminarea compușilor cu fosfor, realizează o reducere importantă a încărcării organica reziduale, iar nîmul rezultat poate tam-pene aciditățile fermentării enserebe, printr-o dezare ecerentă în metantancurile stațiilor erăgenții .

3.Dacă la tratarea cu var și sulfat de aluminiu se obțin rezultate mai bune în eliminarea compușilor cu fosfor, variantele tratării de ar lapte de var, care dă rezultate corespunzătoare, este însă mai economică, îninind seama de debitele mari de ape reziduale erăgenții ,care trebuiese epurate . De asemenea volumul mai mare de sediment, care rezultă în urma tratării cu var și sulfat de aluminiu ,peste cauze mari greșăti în exploatarea stațiilor .

X.2. Epurarea finală biocentrală a apelor uzate în vederea finanțării esilității efluuentului unei stații erăgenții.

Conform celor prezentate în capitolul III și IV, stație eceretă nu respectă întotdeauna condițiile esilitative la evacuare pentru parametrii: încărcare organică (CBO-5, COC-Cr) suspensii totale, amoniu, fosfatii, ceea ce impune ca e nevoie să găsim uner soluții ieftine, economice, practice și ușor de aplicat în condițiile exploatarii unor stații erăgenții de epurare, acestea având ca scop îmbunătățirea esilității efluuentului, înaintea redării circuitului natural.

Po de altă parte, în ultimii ani, s-a spărat din cauza mai prezentă nevoie de producție și valorificării unor surse secundare de energie neconvențională, în cadrul stațiilor erăgenții de epurare (74), (75), ceea ce ne-a determinat la utilizarea cu maximum de eficiență a suprafețelor de ape uzate disponibile de pe teritoriul stației , - 40 ha izuri biologice de curățare - în cadrul cultivării la scară industrială a biomasei

vegetale sevatică, vegetale sevatică, purtătoare de energie solară stăcătă ; plante sevatică care au o acțiune de epurare terțiară asupra apelor uzate.

Incepândul preacurării în acest sens ,datează încă din anul 1976 când am efectuat luerări la scără pilet privind " Studiul posibilităților de epurare a apelor uzate exigenții cu ajutorul mierofitelor și macrofitelor "(76). Procesul de epurare emisitit a fost introdus pe 5 ha izizuri biologice din cadrul stației de epurare cerește, acestea fiind amenajate și plantate cu stufo și papură, cu rezultate semnificative, eficiență epurării prezentând o tendință ascensională din an în an. Eficiență maxime au rezultat, astăzi în reducerea suspenziilor, cît și a substanțelor organice în general și a substanțelor fenolice în special, reducerea acesteia din urmă fiind de 100 %. În perioada anilor 1983 - 1985 s-a treout la părțea a două a experimentărilor : epurare terțiară a apelor uzate cu ajutorul macrofitelor vegetale sevatică Pistia Stratiotes (Familia ARACCEAE) și Eichornia Crassipes (Familia PONTEDERIACEAE), ambele fiind de origine subtropicală și tropicală , adaptate la noi în țară, aceste plante fiind cele mai fertile în ceea ce privește producția exprimată în t/ha în perioada corespunzătoare vegetației .

Scopul preacurărilor în acest domeniu fiind îmbunătățirea tehnologiei de epurare biologică, prin creșterea efectului de concentrare și recuierere a degenările de natură organică, conținute în apele reziduale, astăzi în realizarea unor ecosisteme sevatică optimizate cu producerea unor noi surse secundare de energie , realizarea unui ciclu natural ideal de depoluare, prin următoarele procese biochimice :

1. Extragerărea substanțelor poluante din apele uzate .
2. Metabolizarea acestora de către plantele sevatică .
3. Transformarea lor în surse de energie neconvențională , în fitemosă .
4. Valorificarea subacvatică a energiei produse de fitemosă .

Procedeuul prezentă avanajul de a nu necesita cheltuieli de investiții, deoarece cheltuieli de exploatare minime.

Această fază face parte din programul național de fi-

temasă, coordonat de către CNET ,care a permis deschiderea unui front larg de cercetări în care obiectivul cel mai important a fost producția de biomasă ,cca 2- 3 t/ha /zi (date experimentale determinante de noi) masă verde timp de 15- zile/za . Condițiile de climă ale țării noastre nu permit realizarea culturilor sezonice pentru cele două plante deasă ceea. 15 zile/za (lunile iunie, iulie, august, septembrie , octombrie) cind temperaturile specii depășește 5°C iar a serului este mai mare decât 7°C.

În cadrul experimentărilor noastre s-a urmărit posibilitatea de populare cu material vegetal , creșterea și cultivarea plantelor cerebrate în apele reziduale arăgașești specifice (77),(78), (79). În stația cercetătoare producția de fitomasă sezonice a crescut astfel:

în primul an experimental, 1983 , în decurs de aproximativ 40 de zile za cultivat planta Eichornia pe o suprafață de 1600 mp - suprafață decantatorului secundar nr. 1 - . În anul 1984, am cultivat pe 1600 mp Pistis și Eichornia în amestec, de unde am populat și o suprafață de 1,5 ha însă biologic . În anul 1985, am cultivat pe o suprafață de 2 ha însuși biologice plante Eichornia și pe aproximativ 3 ha planta Pistis ,inclusiv și pe suprafață decantatoare secundare nr. 1 și 3 , pe care le-am utilizat ca spațiu de stocare a plantelor . Plantele au fost iernate în fiecare an pe apele geotermale ale unei stații balneo-climaterice . Anul 1986 a fost un an record în ceea ce privește producția de biomasă obținută pe o suprafață totală de 11 ha însuși biologice ,respectiv 3200 mp decantatoare secundare . Din cauza înmulțirii excesiv de rapide și a densității deosebite, plantele ne-au cauzat dificultăți în exploatarea și întreținerea decantatoarelor secundare datorită aderării dese a metrului podului răcor . Din acest motiv, începând cu anul 1987 , nu am mai introdus plante pe decantatoare secundare. În anii 1987 - 1988 , am cultivat tot pe o suprafață de 10 ha însuși biologice plantele Pistis și Eichornia în amestec, obținând o producție totală anuală de peste 3000 tone masă verde .

Dintre multele imagini fotografice făcute în decursul secolului apă , cu ale cărui două, care reprezintă cultivarea plantelor sezonice pe decantatoare secundare ,respectiv pe însușiile biologice de epurare (Figure 67 , 68) .

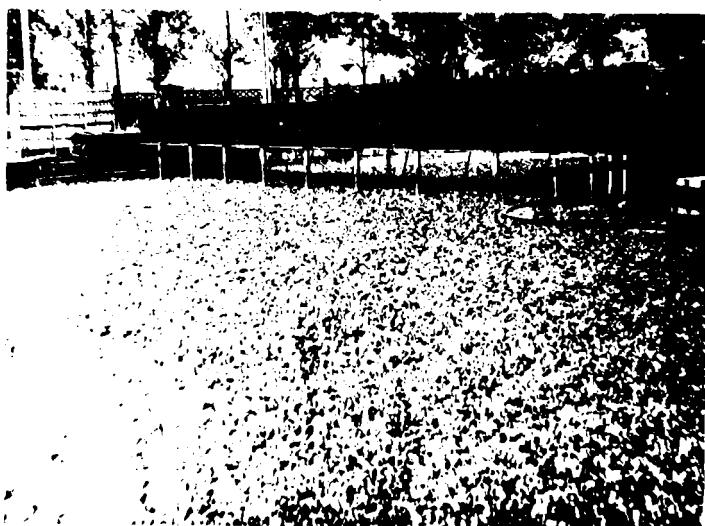


Figure 67. Covor de plante verzi pe decanterul secundar nr. 1 .



Figure 68. Parcelă de 1 ha înz bioologic de epurare,
acoperit integral cu plante nevătăice .

In testă perioada cultivării biessei pe iazurile biologice se ținut următoarele cerințe :

- menținerea constantă a nivelului specii pe iazuri prin alimentarea acestora cu debite bine stabilite de apă uzată.

- menținerea unei încărcări organice optime a apelor uzate de alimentare, exprimată între 150 - 200 mg/l substanță organică exprimată în CCO-Cr.

Densitatea de plante obținute la sfârșitul perioadei de vegetație a stăsa cifra de 30 kg/mp, cantitatea totală de plante de pe un hecțar fiind de 300 tone în cazul în care plantele nu s-au recoltat. Conform observațiilor noastre, în cazul în care plantele se recoltează în mod continuu, de pe o parcelă de 1 ha se poate obține și 600 - 700 tone biomassă, datorită creșterii de înmulțire deosebit de rapide a plantelor desprinse din biomassă compactă.

Tabelul 5a. Principalele caracteristici ale apelor uzate înainte și după un contact de aproximativ 4 zile cu plantele. Date sintetizate 1983-1988 (77), (78), (79)

| Parametrii solitativi | Înaintea curării cu plante | După epurarea cu plante |
|---------------------------|----------------------------|-------------------------|
| pH | 6,5 - 7,5 | 6,6 - 7,5 |
| CBO-5 (mg/l) | 60 - 120 | max. 15 |
| CCO-Cr (mg/l) | 80 - 200 | max. 39 |
| Suspensiile totale (mg/l) | 50 - 150 | max. 20 |
| Fenoli (mg/l) | 0,5 - 4 | 0,0 |
| Cupru (mg/l) | 0,0 - 0,25 | 0,0 |
| Nichel (mg/l) | 0,0 - 0,93 | 0,0 |
| Zinc (mg/l) | 0,1 - 2,6 | 0,0 |
| Cadmiu (mg/l) | 0,0 - 0,51 | 0,0 |
| Amet amoniocel (mg/l) | 20 - 45 | max. 1,5 |
| Sulfuri (mg/l) | 3 - 4 | 0,0 |
| Fosfatii (mg/l) | 2 - 3 | max. 0,3 |

In concluzie, după un contact de 4 zile cu plante, apele uzate îndeplinesc parametrii solitativi insuși la evacuare, de asemenea concentrația formelor de azot și fosfor este redusă, într-o măsură foarte avansată : 92 - 96 % pentru azot, respectiv 85 - 90 % fosfor.

În urma feteșantelor intense a plantelor, concentrația de oxigen dizolvat introdus în apă a crescut de la valoarea a,0 (ape uscate epurate doar prin decantare primară, aflate în descompunere anaerobă cu miros și aspect dezagradabil), pînă la valoarea de saturare la temperatură mediului ambient, contribuind în mîsură însemnată la descompunerea aerobă a impurităților organice continute în aceste ape.

De asemenea, zona de cultivare a biomasei în stație cercetată a devenit deosebit de agresibilă, producind un puternic impact asupra mediului și mai ales asupra omului, plantele cultivate pe suprafață de 11 ha izsură în anii 1986 - 1987 - 1988, au produs oxigen necesar numărului de 11.000 persoane (conform măsurărilor specialiștilor de la ICERBIOU București), îmbinând în mod simțitor calitatea aerului - foarte poluat de altele din zona industrială de vest, zonă în care este situată și stația de epurare cercetată.

Ceaferm analizelor plantelor, efectuate de noi, plantele conțin : 15 - 22 % proteine în s.u.; 0,9 - 1,4 % grăsimi în s.u.; 0,4 - 0,96 % fosfor total în s.u.; au o umiditate de 92 - 95%; au un conținut de substanțe organice de 72 - 78% Pistis și 79 - 81% Eichermis, conțin: fier 0,46 - 1,48 mg/g.s.u.; omurgă 0,0041 - 0,045 mg/g.s.u.; crom 0,0031 - 0,045 mg/g.s.u.; nichel 0,0 - 0,045 mg/g.s.u.; zinc 0,033 - 0,071 mg/g.s.u.; sodiu 5,2 - 18 mg/g.s.u.; potasiu 19,8 - 52,1 mg/g.s.u.; magneziu 1,9 - 2,9 mg/g.s.u.; și au conțin deosebit plumb și cadmiu. Din datele de mai sus rezultă că plantele nu sunt poluate chimic cu ioni de metale grele, concentrația acestora nu a depășit în nici un caz nivelul admisibil de 50 p.p.m. pentru nutrețuri.

De asemenea, plantele conțin Vitamina C- Pistis 18 mg %, Eichermis 14,16 mg % (raportate la substanță proaspătă), respectiv 44,26 mg % și 43,44 mg % raportate la substanță uscată - au o aciditate totală exprimată în grame acid citric de 0,09 % pentru Pistis, respectiv 0,263 % pentru Eichermis, conțin glucide exprimate în glucoseză de 0,37 mg % pentru Pistis, respectiv 1,007 mg % pentru Eichermis. De asemenea, conținutul de pigmenti sclătuită din clorofilă a, clorofilă b, pigmenti carotenoidici și beta caroten este de 0,378 mg/ g.s. proaspătă pentru Pistis și 0,857 mg/g pentru Eichermis .

În urma experiențelor noastre de-a lungul anilor, putem afirma că avantajele metodei utilizării plantelor în epur-

rarea terțieră a apelor uzate sănt evidente :

- spărare avansată cu cesturi de exfoliere minime;
- îmbunătățirea condițiilor de mediu în zonele de cultivare ;

- obținerea unei cantități imense de material vegetal dintr-o cantitate foarte mică de pernire (100 de tone din 10 kg);
- posibilități multiple de valorificare a plantelor .

Ce dezavantaj a acestei metode putem enumira faptul că, în cazuil în care plantele nu se recoltează însoțite integral de pe testă suprafete de apă, ele pot aduce insurile biologice, respectiv materialul vegetal descompus poate să reimburifice apele . Aceast lucru nu este de dorit mai cu seamă că, mereu celtarea și nevalorificarea acestui material vegetal valorește, constituie o pagubă însemnată pentru toți beneficiarii potențiali .

În era actuală, cultivarea și recoltarea biomasei vegetale sevastice nu mai prezintă o problemă . Astfel, în anul 1987 s-a emis legăt preeedul tehnologic de recoltare al biomasei , precum și utilajele de recoltare de către specialiștii de la I.C.S.I.T.M.U.A. București , care au efectuat experimentări pe insurile biologice ale stației cercetătoare în anii 1987 - 1988 .

De asemenea , în 1987 s-a dat în funcțiune și o seră de 70 mp cu încălzire cu biezez la stația de coursare cercetată (Figura 69), furnizând din această seră la toți cei care au derit din testă ţara material vegetal de pernire .



Figura 69. Echermie înflorită(lunile aprilie și septembrie), în sera stației încălzită cu biezez .

XI. VALORIZAREA UNOR PRODUSI SECUNDARI OBTINUTI IN URMA PROCESELOR DE EPURARE .

XI.1. ValORIZAREA BIOMASII OBTINUTE .

Compoziția chimică a nutrețurilor convenționale, ca compoziție chimică a plantelor cultivate de noi, se poate observa că plantele secatice au un conținut mai ridicat în miere - și microelemente cum ar fi: fier, sodiu, potasiu, zinc , au o umiditate mai ridicată și un conținut semănător de calciu și magneziu, respectiv mai mic de coperiu.

Această compoziție bogată în miere - microelemente și vitamine a plantelor secatice cercetate, le determină posibilitatea de a fi utilizabile ca adăs proteine-vitamină-mineral în furajarea animalelor .

Plantele cultivate în anii 1983 , 1984 nu s-au valorificat, testindu-se doar compoziția lor și efectul lor depolment . Plantele produse în anii următori s-au valorificat cu mult succes în furajarea palmipedelor (30 te biomă verde) și a porcilor (214 te) ,(Figura 7e)



Figura 7e . Administrarea biomasii ca supliment de masă vedre în furajarea porcilor .

O altă direcție de valorificare a fost cea de fermentare a mărciilor și planteelor savastice în amestec cu nămolurile orășenești, în vederea obținerii unei cantități sperite de biogaz. Plantele savastice tăiate, pe care le-am introdus în fermentatoare, au îmbunătățit în mod semnificativ desfășurarea proceselor biochimice de fermentare printr-un efect de tamponare a pH-ului din interiorul fermentatoarelor.

De asemenea, cireșările în vederea extractiei printr-o metodă ieftină a pigmentilor clorofilieni din plante sunt în fază de laborator, experimentându-se în laboratorul stației cireșătări.

XI.2. Contribuții la valorificarea superioară a biogazului produs în stație cireșată.

De la darea în folosință a primelor fermentatoare de nămol în 1974 (2 metantancuri și site 3000 mc fiecare) și pînă în prezent (6 metantancuri în funcțiune cu un volum total de fermentare de 20.000 mc), stația a produs cca. 15.500.000 mc biogaz, ceea ce corespunde la 12.167 te combustibil convențional sură de energie neconvențională (Figura 71).

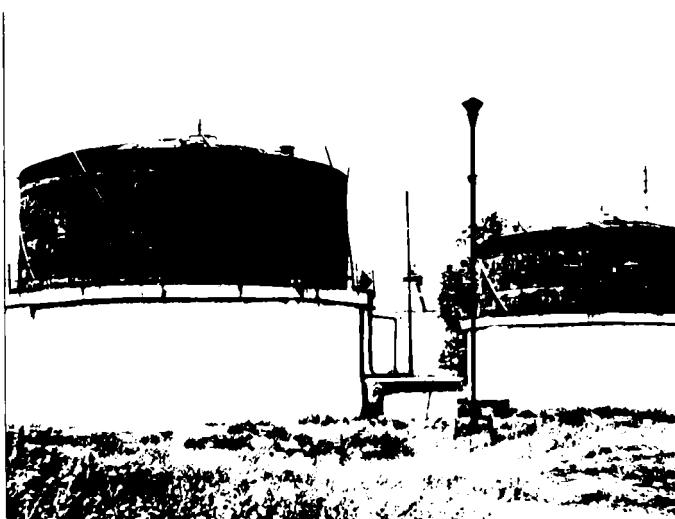


Figura 71. Biogaz stocat în gazeometrele stației cireșată
(volum total 3.000 mc)

În 1987 producția anuală a fost de 1.536 te combustibil convențional ,care a fost utilizat în felul următor :

1.- 60 % pentru consum intern utilizat indirect prin arderea în centrală termică proprie a stației la un arzător Seitan cu $Q = 144 \text{ me/h}$, și arzătoare automate tip ASDC, având $Q = 60 \text{ me/h}$, respectiv 100 me/h .

a) în secouri tehnologice pentru încălzirea nămolului de fermentare ;

b) încălzirea unei cere de 70 mp ;

c) încălzirea spațiilor de producție ;

d) prepararea apelor calde menajere pentru 120 persoane .

2.- 10 % pentru consum intern,utilizat direct pentru:

a) producere de energie electrică la un grup energetic de biogaz GEB , pus în funcțiune în luna martie 1986, care pînă în prezent a funcționat 3423 ore , producind 171.180 kWh energie utilizată pentru consum intern ;

b) tăieri de piese metalice de pînă la 40 - 50 mm grosime ;

c) comprimare la 3 bari și utilizare sub formă de combustibil pentru vehicule de transport în comun .

3.- 30 % pentru consumatorii externi .

a) pentru prepararea apelor calde menajere și încălzirea spațiilor tehnologice și sociale ale Bezei de transport și I.J.F.L , prin arderea într-o centrală termică echipată cu arzătoare Seitan $Q = 76 \text{ me/h}$.

b) pentru menținerea în stare caldă a bitumului la aproximativ 140°C , într-un betol de mixturi asfaltice a R.G.C., prin arderea directă cu un arzător Seitan ($= 76 \text{ me/h}$) ;

c) pentru uscarea agregatelor de la stația de mixturi asfaltice .

Biogazul livrat la consumatorii externi cu prețul de 0,95 lei/me aduce un venit anual de cca. 770.000 lei pentru stația de epurare .

Din unele considerente practice, foarte necesare, ca de exemplu: mărimea răndamentului, concomitant cu reducerea gradiniui de uzură prin corecțione a generatorului electric de biogaz, vorbificarea sucurieră a biogazului după comprimare și îmbuteliere; utilizarea lui la tăierile metalice, se impune

ea e necesitate reduserea componentilor necombustibili din biogaz printr-o purificare avansată a acestuia .

Precedent elaborat de noi de purificare a biogazului a fost brevetat și distins cu premiu III la Manifestarea pentru premeșteres , aplicațies și generalizarea creațiilor științifice și tehnice originale - invenții și inovații - din Oradea , octombrie 1987 , respectiv cu Mențiunea specială a județului Neamț la Manifestarea cu tematică similară din Piatra Neamț , noiembrie 1988 (84).

Acest procesat se referă la metoda de utilizare a zeolitelor și stabilirea condițiilor de realizare a adsorbției inorganicilor din biogazul brut.

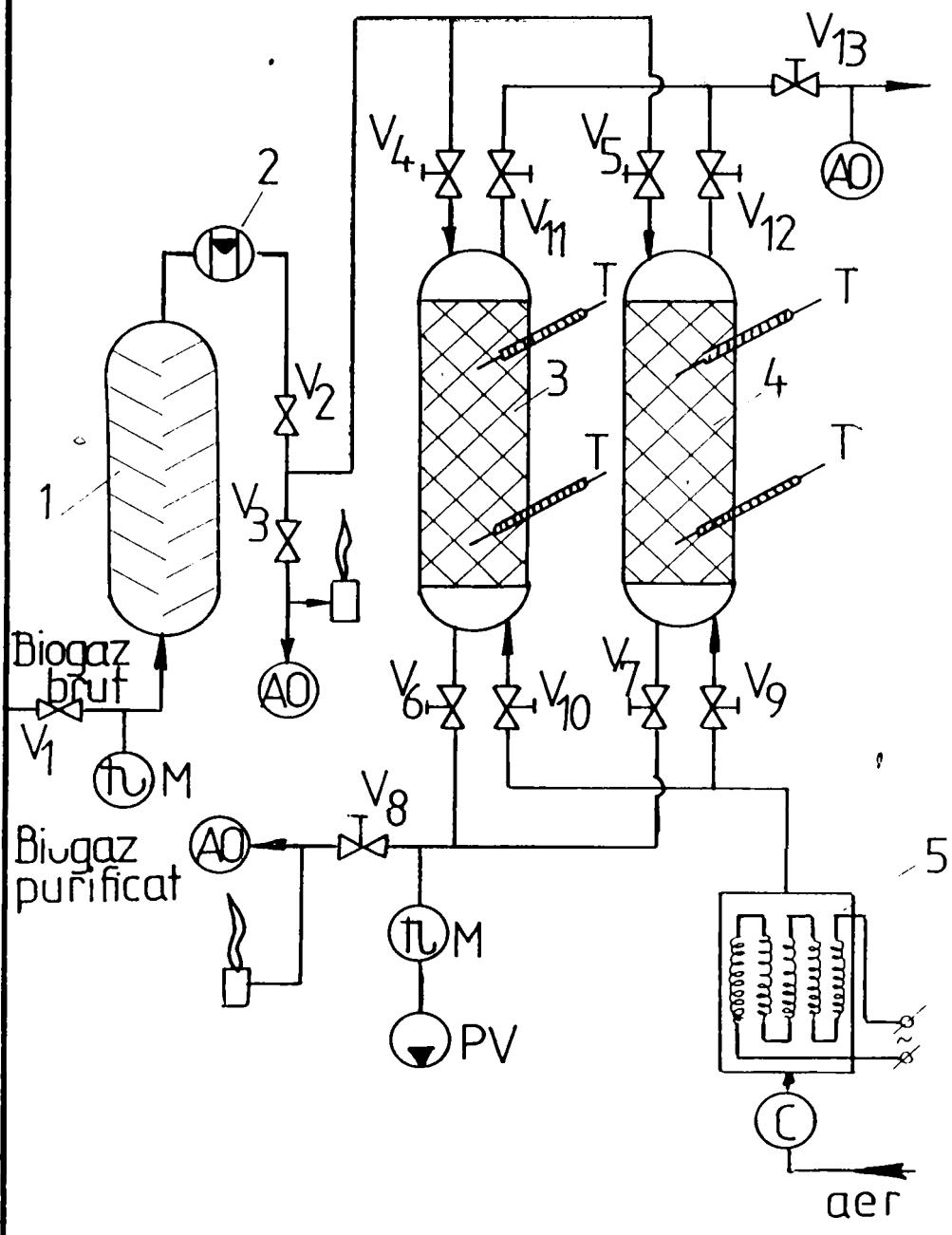
Sunt cunoscute , printre altele , proprietățile adsorbante ale tufurilor vulcanice pentru unii compoziți gazegi : CO_2 , H_2S , SO_2 (81), (83).

Precedul nostru aplică pentru prima dată „proprietatea adsorbante ale zeolitelor indigeni „ în ceea ce privă purificarea biogazului în flux continuu .

Biogazul susținut purificării , produsul gazos al fermentării anaerobe a mămălurilor originale , conține 65 - 70 % metan , are o densitate relativă de 5.500 - 6.000 kg/m³ și presiune de 0,02 bar . Din cauza conținutului de gaze acide : CO_2 28 - 33 % , H_2S 1- 3 % și a vaporilor de apă la saturare , biogazul este un gaz corrosiv , în un domeniu de utilizare limitat .

Conform precedentului nostru , biogazul brut obținut prin fermentarea anaerobă al mămălurilor originale , după separarea acelui , este trecut , la temperatură mediului ambient , cu o viteză de 25 mm/s printre o coloană de zeolit , cu o grosime de 3- 5 mm și o capacitate de adsorbție de 35 % , activat termic în prealabil la 150°C .

Fluxul tehnologic al purificării , conform instalației la scările de laborator (Figura 72) , (Figura 73) , se care s-a experimentat parametrii de funcționare și tipul de zeolit utilizat este : biogazul brut captat din gazometrul stației de coarzare este trecut printre un separator de apă (1) în vedere nevoiea purificării a gazului , după care intră cu un debit constant reglat prin intermediu unui debitmetru- stabilizator de presiune (2) alternativ în coloanele de adsorbție montate cu zeoliti (3,4) , străbătindu-le de sus în jos . Cele două coloane funcționează



alternativ una la adsorbție, una la regenerare. Prebile de biogaz brut și purificat sunt prelevate prin intermediul unor robinete și sunt analizate rapid cu un analizator Orsat (AO), prevăzut cu vase de absorbție pentru CO_2 și H_2S . Regenerarea se face cu aer comprimat fierbinte la 150°C , furnizat de un compresor de laborator. Aerul comprimat fiind încălzit într-un generator termic (5), strâbate secanale în sens invers, de jos în sus, după care se evacuează în atmosferă. Presiunea biogezului brut și purificat se măsoară continuu cu manometru (M), iar la celeste de adsorbție începerea ciclului de adsorbție se recorderează cu pompă de vid (PV).

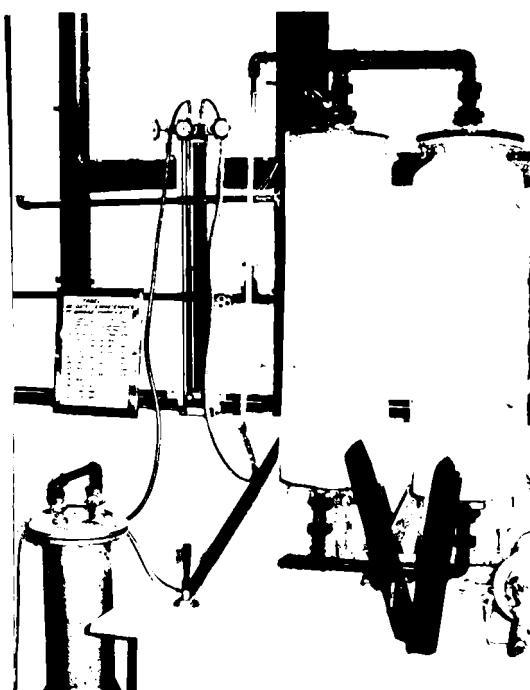


Figure 73. Instalația de purificare a biogezului în flux continuu .

Purificarea prezintă următoarele faze :

- adsorbție precură - zisă
- regenerare termică a adsorbentului, urmată de răcirea acestuia, pînă la temperatura mediului ambient.

Zeslitul (tuful vulcanic indigen) utilizat ca adsorbent, este un material solid, care rezistă la temperaturi pînă la 700°C și la cicluri foarte numeroase de adsorbție-desorbție. Zeslitul provine din săsărîminte indigene și prezintă următoarele caracteristici : porositate totală de 26 - 27 %, greutate volumetrică $1,25 - 1,35 \text{ gr/cm}^3$, umiditate 2 - 4 % capacitate de adsorbție de 35 %, conținut în substanță activă - clinoptilolit - 70 %, granulație 3-5 mm. Zeslitul se activează termic la 150°C , după care prezintă o bună capacitate adsorbantă pentru componente gazogene CO_2 și H_2S .

În procesul purificării biogazului brut, concentrația de H_2S se reduce în totalitate, iar cea de CO_2 într-un grad foarte avansat de peste 90 %, determinările de compozitie sunt efectuate, prin metoda analiticea de spectrometrie de masă. De asemenea, gazul purificat este complet uscat și mai este coresiv (32). Gazul purificat are o putere calorifică superioară de $8,000 - 8,500 \text{ Kcal/Nm}^3$, cu un conținut de metan de 90 % care are utilizări multiple.

XII. NECESITATEA CONTROLULUI CONTINUU AL CALITATII APelor UZATE INDUSTRIALE SI ORASENESTI, CONTRIBUTII LA IMBUNATATIREA UNOR METODE ANALITICE DE LABORATOR .

In vederea excluderii corespunzătoare a stațiilor orășenești de epurare, este necesar controlul continuu al parametrilor funcționali și treptei biologice, cum sunt: oxigenul dizelvat, suspensiile desecabile din bazinile de serare și desecante secundare, la interval de 3 ore, suspensiile totale și indicele volumetric al nămolului la interval de 6 ore, încărcarea organică a nămolului activ la interval de 12 ore, activitatea enzimatică și compoziția nămolului activ cel mutan e dată pe zi.

Controlul securității parametrilor calitativi și apelor uzate brute și epurate biologic, trebuie efectuat îninind cent de timpul de trecere al acelui prim tranzit mecanic - biologică a stației.

Cel mai important parametru în excluderea treptei biologice de epurare este concentrația oxigenului dizelvat din bazinile de serare. Având în vedere că suspensie de nămo activă deranjează determinarea oxigenului dizelvat prin metoda Winkler, s-a întredus în prealabil o sesizare rapidă a amestecului apă - nămol din bazinile de serare, utilizând soluție de sulfat de potasiu 10 % și NH₃ concentrat. Totodată s-a adăugat și o soluție cu sulfat de cuier, acid amino - sulfonic și acid acetnic glacial, în vederea inhibării activității microorganismelor, care ar consuma oxigen și în timpul analizei, ducând la erori. După depunerea flacăncelor, se sifonează supernatantul într-un vas Winkler și se trage la determinarea preorun-zisă a oxigenului dizelvat conform STAS 6536/62. Prin această metodă valoarea oxigenului dizelvat le-am găsit identice cu cele determinate cu ajutorul unui oxigenometru portabil tip OH - 5el etalonat corespunzător.

In vederea furnizării unor date operative procesului tehnologic de epurare, analizele rapide, reproductibile și de precizie prezentate în acestă lucrare, s-au realizat și prin metode analitice instrumentale moderne, utilizând spectrefotometre AAS, UV- VIS, IR, spectrefotocolorimetru în domeniul vizibil, emmizer de carbon organic, și apărute cu electrozi ioni - selectivi

C O N C L U Z I I

Cercetările și studiile apliate, îndreptate în vederea îmbunătățirii funcționării unei stații orășenești de eșurare biologică a apelor reziduale menajere în emisie cu un apert din ce în ce mai însemnat de ape uzate industriale su condus la o serie de concluzii, dintre care voi menționa pe cele mai importante :

1.- În ceea ce privind împulsionarea industriilor generateare de ape uzate intențional poluate, care devorează în canalizarea urăgoasă, de a-și explora la parametrii optimi stațiile de epurare existente și de a-și construi stații acolo unde nu există, să propun introducerea unui sistem de caleul pentru tarife diferențiate, centru întreținerări, care să țină cont de gradul de încărcare al apelor uzate evacuate .

Această inițiativă introducează pentru prima dată în țară la stația de epurare cercetată, și prezentat un interes deosebit și centru celelalte județe, urmând să se generalizeze în tările răsăritice, fiind o măsură eficientă în lupta împotriva poluării cu caracter industrial a apelor uzate orășenești .

2.- Cunoașterea pe o perioadă sit mai îndelungată a tuturor parametrilor esilitativi ai apelor uzate, de pe fluxul tehnologic al stației orășenești, a rendementelor de epurare pe instalații ,pe treptele de epurare și ansamblul global al stației, precum și a cantităților de substanțe poluanțe reziduale, evacuate cu apele uzate epurate în emisie este de o importanță majoră, atât pentru stabilirea regimurilor de funcționare a fiecărei stații, cât și pentru găsirea eșuatelor care duce la menținerea parametrilor esilitativi la evacuare .

În ceea ce privind, neconcordanța dintre debitul prevedut și cel preluat biologic, se determină : capacitatea de oxigenare reduse a serataxelor existente, deversările de ape uzate insuficient pregătite ,previnute de la I.I.S.Zehăr, precum și frecvențelor geomtriice de poluanti industriali .

3.- Cu toate că tratarea în comun este foarte avantajoasă, pentru numeroase ape industriale, în ceea ce privește

componente aleor reziduale industriale, la introducerea într-un sistem erăgenței de epurare, trebuie să se țină cont de natura și proveniența poluanților industriali în fiecare caz în parte, de contribuție cantitativă și calitativă a acestora la gradul de poluare a apelor erăgenții, precum și de măsurările esuate în funcțiile statiei de epurare finale.

Pentru determinarea naturii poluanților industriali, pe lîngă analizele fizice - chimice de compozitie, recomandăm introducerea următoarelor investigații suplimentare: treacături curbelor de sedimentare, determinarea "indexului sol" a apelor uzate, și determinarea factorului de stimulare a metabolismului bacterian.

În cazul statiei cercetate, contribuția determinată de noi a apelor uzate industriale la poluare totală cu suspensii este de 46,25 %, cu CCO-Cr este de 60,93 %, cu CBO-5 de 50,39 %, din care I.I.S. Zahăr contribuie cu 9,25 % la suspensii totale, 20,9 % la CCO-Cr și 16,7 % la CBO-5, ceea ce generează - în perioada campaniilor I.I.S. Zahăr - un regim de funcționare special, pentru treacături de epurare neșene - biologică și statie. Acest lucru explică și sprijinul variabil a statiei erăgenții la gradul de poluare și rîului receptor.

4.- Valoarea absolută a consumului biochimic de oxigen - sol mai important parametru, utilizat în preiectarea statiilor erăgenții - este foarte mult influențată de existența în probă de apă a substanțelor toxice de proveniență industrială; această valoare fiind mai redusă decât cea a probelor marcate în cazul ienilor testați : Cu, Cr, Ni, Cd, Pb. Toxicitatea ienilor testați determinată de noi este mai ridicată în cazul probelor de apă mai puțin încărcate organic. Ordinea toxicității ienilor testați este următoare : Cu>Ni>Cd>Cr>Pb>Zn>Fe, timpul de acordare necesar pernișirii proceselor biochimice, fiind mai lungi în cazul ienilor mai toxici.

Din experimentările noastre rezultă că reacție biochimică a consumului de oxigen are loc în două etape :

- degradarea substanțelor organice ujer assimilabile ;
- transformări suferite de către consumătorii săi.

La stabilirea valoii reale a CBO-5 presupunem că se ia în considerare gradele de reducere esuate de prezența ienilor toxici în apele uzate erăgenții.

5.- În vederea explorației cu rendamente bune a stațiilor erigenetă este foarte importantă, cunoașterea tuturor aspectelor privind influența apelor uzate industriale specifice, asupra treptei biologice , efectuarea de teste de tratabilitate în comun și unor ape uzate industriale cu cele erigenetă ,calcularea raporturilor de diluție și determinarea încercărilor maxim admisibile la evacuarea în canalizare pentru fiecare caz în parte .

Astfel, în urma cercetărilor efectuate de noi, apele uzate organe - fosferice, diluate corespunzător, eburate chimie, biologie și defecfatate nu au prezentat o toxicitate imediată asupra mămelului activ și s-au putut trata în comun cu apele erigenetă, dar cu redus în mare măsură rendamentele de eburare în treaptă biologică .

În urma studiilor întreprinse de noi, pentru apele uzate provenite de la I.I.S.Zahăr, s-a determinat timpul real de aerare pentru trepta a doua de preapurare (17,6 ore), prezentul remuțind la varianta cu stație de preapurare în două trepte ,recurgând la o preapurare într-o singură treaptă cu un timp de aerare de 9,34 ore, trepta a doua realizându-se în stația erașului .

Fastul că a substanță are o influență negativă asupra proceselor biochimice de eburare, depinde de starea ei fizică, de caracteristicile de mediu și de interacțiunile cu alte substanțe, motiv pentru care nu este posibil să se fixeze concentrații maxim admisibile ale unor substanțe toxice, care să fie aplicabile tuturor tipurilor de deversări industriale; se poate concentrații trebuie stabilite de la caz la caz .

În cazul apelor uzate fenolice, prin prelucrările unui număr mare de analize, pe o perioadă de peste 1 an, s-a determinat concentrația maxim admisibilă de fenoli din influențul stației (7 mg/l), pentru care sunt îndeplinite condițiile esititative la evacuare .

6.- S-a determinat acumularea substanțelor toxice de proveniență industrială - ioni de metale grele - în mămelurile de pe fluxul tehnologie al stației cercetătoare, și s-a stabilit limitele de toxicitate asupra proceselor enzimatico-fermentare mămelurilor, prin stabilirea reducerii activității enzimatico bacteriene.

Ioni metalicilor grele, prezente în apele uzate specifice, influențează în mod negativ și direct proporțional cu concentrațiile, activitatea enzimatică a nămolurilor supuse proceselor fermentative emiserebă o producție de biogaz. Această influență negativă (reducerea maximă a activității enzimatici) se manifestă cel mai pregnant, în momentul în care intră în contact poluantul toxic cu nămolul emisereb, după care în urma unor procese de adaptare, efectul toxic scade în timp. Alimentarea în metantancuri a unor nămoluri prevenite din procesele industriale, cu conținut ridicat de metale poate reduce aprespe integral activitatea enzimatică în metantaneurile care conțin în mod preponderent nămoluri menajere. Efectul toxic al metalicilor este cu atât mai pronunțat cu cît nămolul are o concentrație preexcesivă mai mică, deci cu cît nămolul este mai puțin adaptat la prezenta presiunea poluanții.

În cazul concret al stației cercetate, au determinat ordinul toxicității și concentrației de metale în nămoluri, de la care se manifestă efecte toxice de inhibiție : cadmiu 0,11 mg/g.s.u.; nichel 0,80 mg/g.s.u.; cupru 1,50 mg/g.s.u.; crom 1,50 mg/g.s.u.; plumb 3,00 mg/g.s.u. și zinc 4,50 mg/g.s.u.

7.- Din studiile efectuate de noi se desprinde necesitatea cercării tuturor parametrilor tehnologicici, în vederea menținerii unui regim constant de funcționare prin ajustarea constantă a concentrației de suspensii totale din bazinele de surare. Tehnica elaborată de noi, bazată pe diagrame simple, sediment minim funcție de indicație volumetrică al nămolului, respectiv sediment maxim funcție de indicație volumetrică al nămolului, permite astfel determinarea cantității de nămol activ în exces care trebuie evacuat din sistem.

8.- S-au determinat principiile parametrii cinetici, constantele modelelor matematice utilizate în epurarea biologică a apelor uzate erăgenții specifice stației cercetate, pentru fiecare regim de funcționare în parte. Prin determinarea și compararea valoarelor acestora, putem aprecia gradul de assimilare biochimică a diferitelor categorii de ape uzate, precum și cauza existenței unor cantități remenante de substanțe poluante în efluentul epurat.

9.- În studiile întreprinse de noi, au aplicat și procesee chimice în vederea îmbunătățirii parametrilor calitativi, pentru efluentele stațiilor erăgenții, prin eliminarea compoziției cu fier. Aceste investigații se impun cu o necesitate, având în

vedere neajunsurile pe care le poate provoca ferferul, acest element entrefixant în cursurile de ape naturale. Precedecele chimice utilizate prezintă și avantajul că edată cu eliminarea compușilor cu fier realizează și o reducere importantă a încărcării organice reziduale, iar nămulul rezultat peste tamponă aciditățile fermentărilii anaerobe, printr-o dezare coerentă în metantancurile stațiilor orășenești. Deși la tratarea cu var și sulfat de aluminiu se obțin rezultate mai bune, varianta tratării doar cu lapte de var, care dă rezultate corespunzătoare, este însă mai economică, ținând seama de debitelor mari de ape reziduale orășenești, care trebuie să fie epurate. De asemenea, volumul mai mare de sediment care rezultă în urma tratării cu var și sulfat de aluminiu, poate cauza mari greutăți în exploatarea stațiilor.

Ie.- Epurarea terțiară bieseloră, cu fitomasă vegetală acvatică de origine tropică adaptată la noi în țară, merită o atenție deosebită, mai ales pentru faptul că pe lângă o epurare avansată se obțin cantități foarte mari de biomasă verde - sur să de energie neconvențională - cu multiple utilizări.

Astfel, rezultatele obținute de noi în stația coerentă în domeniul cultivării și valorificării biomasei ca sur să de energie neconvențională, atestă avantajele multiple ale acestei metode în :

- epurarea avansată cu costuri de exploatare minime;
- îmbunătățirea condițiilor de mediu în zonele de cultivare ;
- obținerea unor cantități immense de material vegetal dintr-o cantitate foarte mică de pernire ;
- posibilități multiple de valorificare a plantelor sitit ca suelment proteic - vitamine-mineral în furajarea porcilor și palmipedelor, cît și în procesele anaerobe de fermentare cu producție de biogaz, precum și în obținerea unor pigmenti clorofilieni, foarte căutați în economia națională.

II.- Studiile întreprinse de noi în vederea valorificării superioare a sursei de energie neconvențională - biogaz - obținut în urmă proceselor de epurare au demonstrat că, purificarea acestuia de conținutul de gaze acide, se poate realiza printr-un proces de adsorbție pe zeluli indigini.

In cursul experimentărilor, s-au stabilit condițiile

de realizare a adsorbării impurităților din biogazul brut, precum și tipul de zeolit utilizabil în acest scop.

În procesul purificării biogazului brut, concentrația de hidrogen sulfurat se reduce în totalitate, iar acea de bixid de carbon într-un grad foarte avansat, de peste 90 %, gazul purificat fiind complet uscat și necesar. Biogazul purificat are o putere calorifică superioară de 8.000 - 8.500 Kcal/m³, cu un conținut de 90 % metan, care are utilizări multiple.

Procedul de purificare a biogazului este brevetat, statia tip modul de purificare aferentă grupurilor energetice de conversie este în fază de proiect de execuție, urmând să se aplică în țară la unități agrotehnice și în stații de eparere arășenentală de către generatele electrice de biogaz.

B I B L I O G R A F I E

====

1. Comenner B., Cercul care se închide. Ed. Politeică Buc. 1980
2. Ionescu Al., Fenomenul de poluare și măsuri antisoluante, Ed. Ceres București 1982
3. Stumm W., Einige ökologische Gesichtspunkte beim Gewässer-
schutz, Zürich Druck-Verlag, 1971
4. Negulescu M. Rusu G., Protecția calității apelor, Ed. tehnico-
ă București, 1982
5. Rădeanu C., L'apport des mesures autre que l'épuration des
eaux résiduaires pour la protection de la qualité des eaux.
Tribuna de Cebădoiu, vol. 19 nr. 267
6. x x x Programul P.C.R. de făurire a societății socialiste
multilateral dezvoltate și înaintarea României spre comunism.
7. Iorgulescu F., Probleme apelor. Era socialistă, nr. 3/74.
8. Haasen W., Praxis der Abwasserreinigung. Műszaki Könyvkincse
Budapest, 1973
9. Fair G. și Geyer I., Water and wastewater engineering. vol 2,
Water Purification and Wastewater Treatment and Disposal.
New York, London, Sidney John Wiley Sons Inc. 1968
10. Benedek P., Visszgyi műszaki gazdasági tájékoztató. Biológiai
Szennyezőanyagokról berendelések. 1977 VIZDOK
11. Chiriac V., Epurarea în comunități reziduale industriale
și menajere. Meteoareologie, Hidroologie și Gospodărirea apelor
3/1961 p. 248-249
12. Blitz K., și Teodorescu I., Epurarea în comunități apelor uzate
industriale și cele menajere orășenești. Hidrotehnica, Gospo-
dărirea apelor 11/1966 p. 117-122.
13. Voicu L., Epurarea apelor uzate cu nîngăduire activ. Ed. Acad. 1981
14. Wahrmann K., Epuratiem des eaux polluées . Manual de curs
de perfectionnement, Projet O.M.S. Roumanie. Ed. SAMAG Suisse
1974.
15. Popescu V., Protecția trataresc și epurarea apelor. Curs de
perfecționare vol. II. București I.C.P.G.A. 1976

16. Higgins I. și Burns R., The chemistry and Microbiology of Pollution, London Academic Press. 1975
17. Voicu L., Comunicări de hidrobiologie, București 1970
18. Pröve P., Angew. Chem. 89, 4, 211, 1977
19. Ryek J. și Martels F., E.J. Bacteriol 96, 7-8, 1968.
20. Nădejdeanu C., Strategii în protecția calității apelor. Pretețigie, tratarea și epurarea apelor. Curs de perfecționare C.N.A. 1976, vol. I.
21. Isacobescu M., Condiții de salitate impuse apelor deversante în rețelele publice și emisari. Centrul de perfecționare C.P.C.P. 1975.
22. Negulescu B., Epurarea apelor uzate industriale vol. I. Ed. tehnica București 1987.
23. Gaudy A., în Wittenell R. Water Pollution Microbiology. New York Wiley Interscience 1972.
24. Bringmann G. și Kühn H., Verleihende toxikologische Befunde an Wasser- Bakterien Stuttgart 1969
25. Marroci ... , toxicologie acută. Protecție, tratarea și epurarea apelor. Curs de perfecționare partea II, București 1976.
26. Hynes R., The biology of polluted waters. University Press 1968, Liverpool.
27. Brown V. și Letten R., The acute lethal toxicity to rainbow trout of mixtures of copper, phenol, zinc and nickel. Water Pollution Research Laboratory, 1970 England.
28. Verdúes A. și Baix C., Reacția și estimarea compușilor organo-fosforici din ape. Hidrotehnica București 23, 1, 1978
29. Barth A. și Uttinger N., Summary report on the effluents heavy metals on the biological treatment processes. J.W.P.C. F., 37, 1965.
30. Reid G., efectele ionilor metalici în casul metodelor biologice de tratare a apelor uzate. Water and Sewage Works S.U.A. 7, 1968 p. 32a-325
31. Neufeld G., Modelul cinetic în semnalarea metalilor grele pe nămol activ. J.W.P.C.F. 3, 1977.
32. Neumann K., Untersuchung über den Mechanismus der toxischen Hemmung des Belebtschlammes durch ein Schwermetall, dargestellt am Beispiel des Kobalts. Wasser und Abwasserforschung. 1, 1969.

33. Frenzel N. și Serfert F., Cercetări asupra unor factori determinanți ai toxicității cuprului la purificarea biologică a apelor reziduale în special în procesele cu nîndel activ. Wasser Abwasser u.F.G. 112, nr. 2, 1971 p. 103-108.
34. Knent N., Toxicitatea și degradabilitatea detergentilor în apele reziduale. Wasserwirtschaft-Wassertechnik 3/1963 p. 70.
35. Inhoff W., Taschenbuch des Städteentwässerung 21, München, Wien-Oldenbourg, 1965.
36. U.S.A.P.A., Design Guides for Biological Wastewater Treatment Processes. Water Pollution Control, Series 11ele ASCE 68/1972, Washington.
37. Berthe I., Hervath A., Elelmiszerisari szennyvizek tisztítása és hasznosítása. Mezőgazdasági tájékoztatás és kiadó Budapest, 1976.
38. Wright C., Practica și controlul procesului cu nîndel activ aplicat la tratarea în comun a apelor reziduale industriale și a menajere. Water and Sewage Works, 29 nov. 1968, p. 139-152.
39. Winter W., Dependenta degradării biochimice de constituție chimică. Wasserwirtschaft- Wassertechnik 2/1964, p. 53-55.
40. Le Rivière J., Waste Treatment in Mitchell R. Water Pollution Microbiology. New York Wiley Interscience 1972.
41. Köhler R., Probleme biologice privind evacuarea și epurarea apelor impurificate organice din industria chimică. Wasser Luft, und Betrieb 11 nr.8/1967 p. 451-458.
42. Berne B., fl. and water treatment Journal 16, 10, 523, 1976
43. Bronnes P., Considerații în legătură cu epurarea cu nîndel activ a apelor uzate industriale în mai multe trepte. Water Research. nr. 5/1973 p. 783-791.
44. STAS 11566/82. Regime de acordare cu nîndel activ. Precriștii generale de proiectare.
45. Coșeci V. și Gitye V., Influența poluărilor industriale specifice unor ape uzate originare și mai scădere valoare absolute și a cineticii de degradare a substanțelor organice exprimate în CBO-5. Simpozion Național "probleme actuale ale protecției, tratarii și epurării apelor în R.S.R." 4-6 oct. 1981 Timișoara vol V. p. 21-25 și vol V. p. 41-45-

46. Tebutt T., Problemele efluentilor toxici. *Affluent and Water Pollution Journal* nr. 7/1977 p. 316-321.
47. Stones T., The influences of metallic compounds on the biochemical oxygen demand of sewage. *J. Inst. Sew. Purif.* 1961.
48. Javillier A., și Pelenovski M., *Treaté de Biochimie Général*. Tome II. Ed. Masson Paris.
49. Revelle C. și Rivers M., Biooxidation Kinetics and a Second order equation Describing the BOD reaction. *J.W.P.C.F.* vol. 37, nr. 11/1965
50. Ciochesci V. și Gitye V., Posibilitățile tratării în comun a apelor uzate organo-fosforice cu cele orășenești. Simpozion Național "Bazele Biologice ale proceselor de epurare și protecția mediului" 12-14 apr. 1979. Oradea, p. 403-415.
51. Weddle C. și Jenkins D., Water "research 5, 621, 1971.
52. Voicu L., Studii de protecție și epurare apelor vol. XV. București, I.C.P.C.A. 1971.
53. x x x Bundesministerium für Gesundheitswesen Verordnung über die Abbaubarkeit von Detergentien im Wasch und Reinigungsmittel, apr. 1963.
54. Dégrament. *Mémento technique de l'eau*. 1973.
55. Gerson Charnin, Descompunerea rămănilor nu este o descompunere adesea rapidă. *Water and Sewage Works*. vol. 113, 4/1966 p. 117-121.
56. Ciochesci V., Gitye V., Caracterul apelor uzate industriale specifice și influența lor asupra funcționării stației de epurare orășenești. Simpozion Național "Bazele biologice ale proceselor de epurare și protecția mediului". 12-14. apr. 1979, Oradea, p. 478-500.
57. Lawrence A. și Mc Carty P., Journ. SED ASCE 36, SA, 3,757,1970.
58. Martin Guy, Peint sur l'épuration et le traitement des effluents vol. I., Technique et Documentation Lavoisier, Paris 1982.
59. Celin R. Qualités hidrobiologiques des eaux. 4-ème Journée L'eau, La Recherche et L'environnement, Paris, set. 1981.
60. Elmaleh S., L'épuration biologique en régime transitoire. Thèse l'Institut, Montpellier, 1976.
61. Elmaleh S., Epuration et énergie. Journées Information eaux Peitiers 1980, La Tribune de Cébedes 1981, 34(447), 83.
62. Ciochesci V. și Gitye V., Acumularea substanțelor toxice de

proveniență industrială în nămolările obținute de pe fluxul tehnologiei și unei stații de epurare. Simpozionul Național "Sisteme moderne de epurarea apelor uzate și recuperarea produselor utile" comunicare. 24-25 iul. 1986 București.

63. Ceeheezi V., Gitye V., Influența poluanților industriali din apele uzate orăgenegăti, asupra randamentului de obținere a biogazului, prin reducerea activității enzimatici în procesele de fermentare anaerobă. Simpozion Național "Realizări și perspective în domeniul cercetării și proiectării în gospodărirea apelor." 29-31 nov. 1986, București, p. 194.
64. Negulescu M., Epurarea apelor uzate industriale. Ed. Tehnică, București, 1968.
65. Ogneanu I., Veicu L., Modelarea proceselor de epurare biologică. Ed. Acad. R.S.R., 1987, București.
66. Negulescu M., Epurarea apelor uzate orăgenegăti. Ed. tehnică, București, 1978.
67. Bekenfelder W., Biological Waste Treatment, Pergamon Press. Headington, Oxford, 1961
68. Bekenfelder W., Aspekte kinetice ale proiectării instalațiilor de epurare biologică. Gaz Voda și Tehnika Sanitară. vol. 4 nr 3 /1966.
69. Benedek P., Víztisztítás Szennyvíztisztítás Zsebkönyv. Müszaki Könyvkiadó Budapest, 1982.
70. x x x STAS 11566/2. Bazine de verare cu nămol activ.
71. Ceeheezi V., Gitye V., Reducerea fenolilor în treapta de epurare biologică a unei stații orăgenegăti de epurare. Comunicare la coloană III-lea Congres Național de Chimie. 21-24 sept. 1985 București, publicat în Revista de Chimie - sub tipar.
72. Jones G., Mathematical models in water pollution control. New York, John Wiley and Sons 1978.
73. Ceeheezi V. și Gitye V., Cercetări privind reducerea concentrației compușilor cu fier din apele reziduale orăgenegăti epurate biologic. în Buletinul tehnici și științific al I.P."Traian Vuia" Târgu-Jiu, seria Chimie, tom 24 (39) fasc. 2. 1986.
74. Urcu I., Mediul rural și problema energiei. Ed. Bucis 1986
75. Godeanu M. și Julian C., Conferință a II-a a energeticienilor din România, București, 1986.

6. Godeanu St., Gheorghiu M., Gîrte V., Stabilirea biesenzelor în
înzuri de epurare biologice plantate cu macrofite acvatice.
Revista muzeului și științe naturale "Gr. Antipa" XIX, 1978,
p. 125-129.
77. Cochești V., Gîrte V., Producerea și valorificarea biomasei
vegetale acvatice pe apele reziduale specifice municipiului
Oradea. Experiență anilor 1983-1985. Comunicare la cel de-al
IV-lea Simpozion Național "Razele biologice ale proceselor de
epurare și protecție mediului" 6-8 nov. 1985 Piatra Neamț.
78. Cochești V., Gîrte V., Contribuții la producerea și valorificarea
biomasei vegetale acvatice pe apele reziduale orăgenegă.
Experiență anilor 1985-1986. Cea-de-a III-a Conferință Națională
de Ecologie, 4-7 iun. 1986, Arad, p. 47.
79. Cochești V., Gîrte V., Epurarea biesenzelor și apelor uzate orăgenegă
pe filtrează acvatice treptătice. Comunicare la cea-de-a II-a Cam-
piună privind valorificarea plantelor acvatice. Brăila Nov. 1988
80. XXI Magyaros Vizvizsglati mdszerek K.G.S.T. I. kötet. VII/I
Budapest, 1975.
81. Bedeleanu I. și Steicii S., Zeoliti. Ed. Tehnică București, 1979
82. Strătulă C., Purificarea găselor. Ed. științifică și encyclopedică București 1984.
83. Axente D., Bâldeas A., Adsorbția SO_2 și CO_2 pe zeoliți naturali
în România. Rev. de Chimie. 31/7
84. Cochești V., Gîrte V., Brevet R.S.R. 93.288 "Procedeu de purifi-
care a biogazului prin adsorbție pe zeoliți indigene", premiat cu
Premiul III la "Manifestarea pentru premarări, aplicări și ge-
neralizarea creațiilor științifice și tehnice originale" Inven-
ții și inovații. Oradea, oct. 1987 și cu Mențiunea specială
a judecătorilor la Manifestarea similară de la Piatra Neamț nov
1988, publicat în Rev. de Chimie sub titlu comunicat la cel de-al
III-lea Congres Național de Chimie, 21-24 sept. 1988. București.