

Gelþbakteriø veiklos intensyvinimas eksperimentiniuose smëlio koðtvuose ruoðiant geriamajá vandená

Auðra Maþeikienë

Videntvarkos katedra, Vilniaus Gedimino technikos universitetas,
Saulëtekio al. 11, LT-10223 Vilnius,
el. paðtas Ausra.Salteniene@ap.vtu.lt

Tirta gelþbakteriø veikla, ðalinant ið poðeminio vandens geleþá bei mangana eksperimentiniai smëlio koðtuvas. Tyrimais siekta nustatyti gelþbakteriø skaièiaus bei jo pasiskirstymo koðtuvø uþpilduose priklausomybes nuo technologiniø parametrø ruoðiant poðeminá vandená gërimui.

Á Kirtimø videntvarkio mazge sumontuotà eksperimentinà stendà 2004.03.03–17 buvo tiekamas natûralus Pagiriø vandenvietës poðeminis vanduo, kuriame Fe bei Mn priemaiðø koncentracijos buvo didesnës, palyginti su HN 24:2003 reikalavimais. Nustatyta, kad, visiems trims eksperimentiniams koðtuvams dirbant 15 m/h greièiu ir juos vienodai plaunant þaliu vandeniu 9 l/s/m² intensyvumu, iðkoðtame vandenye liko tokie Fe bei Mn kiekiai, kurie atitiko HN 24:2003 reikalavimus geriamajam vandeniu. Visø koðtuvø uþpildø apnaðose aptikta gyvø gelþbakteriø, kuriø gausiausia buvo virðutiniuose uþpildø sluoksniuose (150 mm gylje).

Atliekant tyrimus su dirbtiniu vandeniu (kuriame Fe bei Mn priemaiðø koncentracijos buvo padidintos pridedant $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ bei $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$) 2004.04.27–2004.05.11 1-asis koðtuvas dirbo 15 m/h, 2-asis – 10 m/h ir 3-asis – 20 m/h greièiu. Abu pastarieji, kitaip nei 1-asis, prieð plaunant vandeniu buvo prapuèiami oru 30 l/s/m² intensyvumu. Geleþies, amonio jonø bei mangano priemaiðas geriausiai ðalino 2-asis koðtuvas ($v = 10$ m/h), jo uþpildo visuose tirtuose sluoksniuose aptikta daugiausiai gelþbakteriø. Geleþies koncentracijai koðiamajame vandenye padidëjus nuo 1,2 iki 2,0 mg/l, o mangano – nuo 0,1 iki 0,2 mg/l, gelþbakteriø skaièius ðio koðtuvo uþpilde 150 mm gylje iðaugo 10 kartø, todël iðkoðtame vandenye nei Fe, nei Mn priemaiðø nebeliko. Nors 2-asis koðtuvas buvo plaunamas intensyviau, nei 1-asis, tame gelþbakteriø aptikta daugiau. Tam átakos turëjo lëtesnis koðimo greitis. Maþiausiai gelþbakteriø aptikta 3-iojo koðtuvo, dirbusio didþiausiu ($v = 20$ m/h) greièiu, uþpilde.

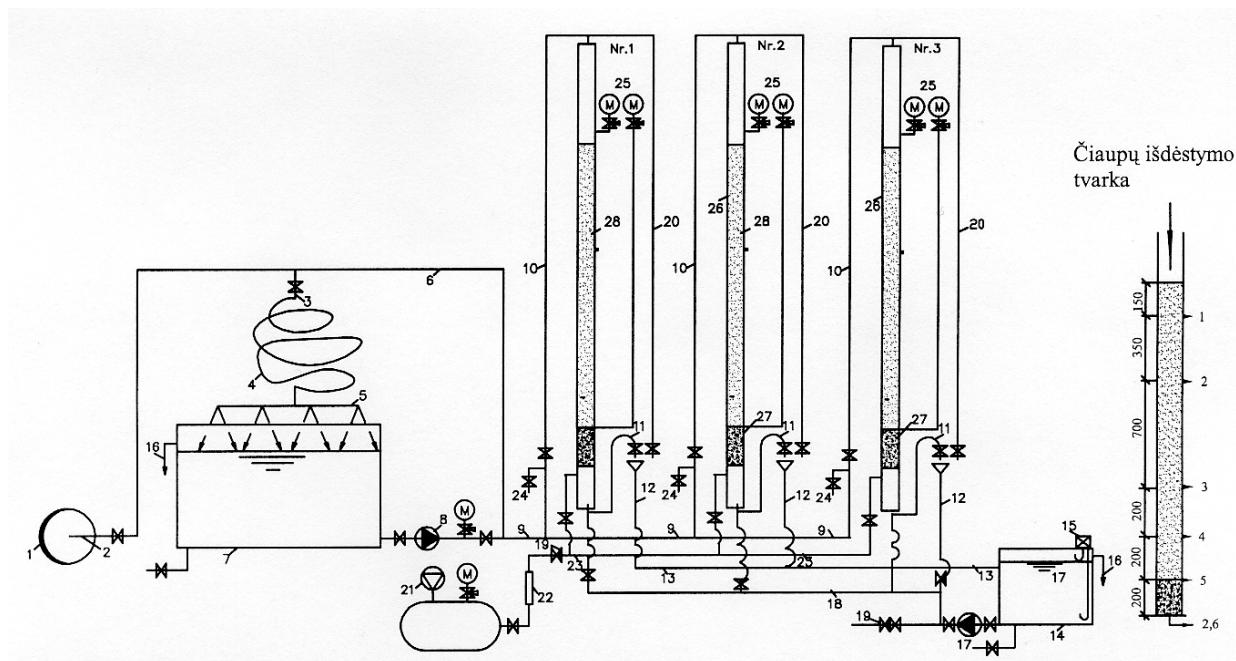
Raktapodþiai: gelþbakterës, geriamasis vanduo, smëlio koðtvai, geleþis, manganas

ÁVADAS

Gelþbakterës – tai vandens mikroorganizmai, kuriuos sieja bendra savybë: jie kaupia dvivalentæ geleþá ir mangana lasteliø pavirðiuje, kapsulëse ar apvalkalëliuose, sudarydami neorganinius ðiø metalø junginius (Áàëàø ï áà, 1989; Bergey's, 1994). Geleþá ir mangana oksidojanèios bakterijos nesudaro specializuotos fiziologinës grupës, pats Fe^{2+} bei Mn^{2+} oksidavimo procesas apima nespecifines (nors ir fiziologikai reikðmingas) reakcijas, kuriose sàveikauja nepastovaus valentingumo metalø jonai su toksiniaišs metabolizmo produktais. Taigi oksidavimo reakcijø vyksmà lemia ekologiniø sàlygø specifika (Êóçí áöi á, 1989).

Gelþbakteriø ypatybës panaudojamos kuriant biologiná geleþies ir mangano ðalinimo ið vandens metodà ir juo paremtas technologijas (Mouchet, 1992;

Bohm, 1995; Boudou et al., 1995; Hem, 1997). Ruoðiant poðeminá vandená gërimui, smëlio koðtvuose sukuriamos gelþbakteriø veiklai tinkamos sàlygos. Drauge su ruoðiamu vandeniu á koðtuvus patekusios gelþbakterës dël savo gleiviniø apvalkalëliø prikimba prie uþpilda daleliø ir oksiduoja vandenye esanèius Fe^{2+} bei Mn^{2+} jonus, pervesdamos juos á Fe^{3+} bei Mn^{4+} junginiø netirpias formas. Pastarosios sulaikomos koðtuvø smëlio uþpilduose. Lyginant su áprasto mis fiziniiais ir cheminiiais metodais pagrástomis technologijomis geriamajam vandeniu ruoðti, biologiniai procesais pagrasta geleþies ir mangano ðalinimo ið poðeminio vandens technologija pasiþymi ðiaila pranaðumais: a) maþesnës árengimø statybos bei aptarnavimo iðlaidos; b) nereikia naudoti cheminiø reagentø; c) ilgesnis koðtuvø eksplloatavimo laikas; d) didelë paruoðto vandens iðeiga, nes koðtuvams plau-



1 pav. Principinė eksperimentinio stendo schema. Ėia 1 – pojeminio þalio vandens magistralė; 2 – ápjova á magistralę; 3 – þalio vandens tiekimas; 4 – lanksti þarna; 5 – èiurkðlinimo árenginys; 6 – apylankinė linija; 7 – aeruoto vandens bakas; 8 – aeruoto vandens tiekimo siurblys; 9 – aeruoto vandens paskirstymo linija; 10 – sléginës linijos; 11 – iðkoðto vandens tiekimas; 12 – iðkoðto vandens surinkimo linijos; 13 – iðkoðto vandens nuleidimo kolektorius; 14 – iðkoðto vandens bakas; 15 – lygio relé; 16 – persiliejimo atvamzdþiai; 17 – iðkoðto vandens persiurbimo siurblys; 18 – plovimo vandens linija; 19 – atbuliniai voþtuvalai; 20 – paplavø nuleidimo linija; 21 – kompresorius; 22 – rotametras; 23 – suslégto oro linija; 24 – vandens bandiniø paëmimo atvamzdþiai; 25 – manometrai; 26 – vandens ir smëlio bandiniø paëmimo atvamzdþiai; 27 – koðiantþia sluoðsná palaikantieji sluoðsniai; 28 – kvarcinio smëlio uþpildas

Fig. 1. Principle scheme of experimental pilot plant: 1 – underground raw water main; 2 – incision into water-main; 3 – raw water supply; 4 – flexible pipe; 5 – streaming equipment; 6 – roundabout line; 7 – aerated water tank; 8 – aerated water feeding pump for filter models; 9 – aerated water distribution line; 10 – water feeding pipeline for filters; 11 – filtrate pressure pipeline; 12 – filtrate pipeline; 13 – backwash discharge pipeline; 14 – filtrate tank; 15 – water level relay; 16 – overflow pipes; 17 – filtrate pump; 18 – backwash supply pipeline; 19 – backwash valves; 20 – backwash discharge; 21 – air blower; 22 – rotameter; 23 – pressed air pipeline; 24 – water sampling taps; 25 – pressure gauges; 26 – water and sand sampling taps; 27 – gravel layers; 28 – quartz sand bed

ti reikia maþiau iðkoðto vandens plauti galima ruoðiamu vandeniu; e) koðtuvø plovimo vanduo eko- logiðkai nekenksmingas ir tinka gelþbakterëems aug- ti; f) gaunamas tirðtesnis plovimo vandens dumblas, kurá lengviau nusausinti (Mouchet, 1992; Bourgine et al., 1994). Taigi biologinis geleþpies ir mangano ðalinimo ið pojeminio vandens metodas yra geriausias, jei ruoðiamo vandens savybës tam tinkamos. Bakterijø augimas priklauso nuo tinkamo pH ir elektrocheminio potencialo balanso, t. y. nuo terpës, su- gebanèios palaikyti optimalià Fe^{2+} bei Mn^{2+} kon- centracijà (Bohm, 1995).

Geleþpis ir manganas Lietuvos pojeminiaiame vandenye – svarbiausi komponentai, paþeidþiantys geriamojo vandens kokybës normatyvinius reikalavimus (Diliûnas, Sakalauskas, 1996; Diliûnas, 1999). Geriamojo vandens normatyvai riboja geleþpies bei mangano koncentracijø dydá ne dël toksikologiniø sumetimø, o todël, kad ðie metalai gali sumaþinti vandens vartojimo galimybes. Geleþpies ir mangano kie-

kis geriamajame vandenye ribojamas dël organoleptiniø savybiø, didesni ðiø priemaiðø kiekiai daþo skalbinius, indus, vanduo bûna nemalonaus skonio bei kvapo. Vamzdynuose bei vandens ðildytuvuose atsi- radusios geleþpies ir mangano sankaupos apsunkina vandens tiekimà ir jau tampa ekonomine problema. Apie 90% visø ðalyje iðtirtø vandens iðtekliø kokybë pagal geleþpies koncentracijà juose neatitinka HN 24:2003 reikalavimø (Sakalauskas, 1999; Diliûnas ir kt., 2002). Lietuvos higienos normoje (HN 24:2003) nurodyta specifikuota didþiausia geleþpies koncentracija yra 0,2 mg/l, o mangano – 0,05 mg/l. Dabar tokius reikalavimus atitinka tik apie 40% Lietuvos miestams tiekiamo geriamojo vandens pagal geleþpies koncentracijà ir apie 57% – pagal mangano koncentracijà tame (Diliûnas, Jurevièius, 1998; Saka- lauskas, 1999).

Siekiant aprûpinti Lietuvos gyventojus kokybiøku geriamuoju vandeniu, perspektivio, biologiniu oksi- davimu ir adsorbcija pagrûsto Fe^{2+} ir Mn^{2+} ðalinimo

1 lentelë. Higienos normos HN 24:2003 leidþiamos ir Pagiriø vandenvietës indikatoriø analièiø vertës
Table1. Indicator analytes specified by the Hygiene Norm HN 24:2003 and their values in the underground water of Pagiriai watering place

| Analitë | Didþiausioji leidþama analitës vertë pagal HN 24:2003 | Pagiriø vandenvietës analièiø vertës Kirtimø videntiekio mazge | | | | |
|---|--|---|------------|------------|------------|--|
| | | 1997–2000 (SP UAB „Vilniaus vandenys“ duomenimis) | 2000 03 01 | 2000 05 12 | 2004 03 15 | |
| Kalcis mg/l | – | 52,1–70,1 | – | 59,6 | – | |
| HCO ₃ mg/l | – | – | 314 | 312 | – | |
| Sausa liekana mg/l | – | 218–380 | 307,8 | – | – | |
| Elektrinis laidis ms/cm | 2500 (20°C tempe- ratûroje) | – | 540 | – | – | |
| Permanganatinë oksidacija (indeksas) mgO ₂ /l | 5,0 | iki 2,7 | 0,33 | 0,52 | – | |
| Šarmingumas mg- ekv/l | – | 4,0–5,2 | 5,15 | 5,1 | – | |
| H ₂ S, mg/l | – | – | – | 0,095 | – | |
| Laisvas CO ₂ mg/l | – | – | 20 | – | – | |
| Drumstumas mg/l | priimtinas vartojimas | iki 7,9 | 12,5 | 0,97 | – | |
| Spalvingumas laipsniais | 30 | 5 | 14 | – | – | |
| Amonio jonai mg/l | 0,5 | iki 0,15 | 0,03 | – | 0,6 – 0,8 | |
| Manganas mg/l | 0,05 | iki 0,15 | 0,085 | 0,12 | 0,08–0,12 | |
| Trivalentë geleþis mg/l | – | – | 0,08 | 0,16 | – | |
| Dvivalentë geleþis mg/l | – | – | 1,95 | 1,98 | – | |
| Bendroji geleþis mg/l | 0,2 | iki 1,80 | 2,03 | 2,14 | 1,4–1,6 | |
| Deguonis mg/l | – | – | 0,12 | 0,1 | – | |
| Eh mV | – | – | 35 | 25 | – | |
| pH | 6,5–9,5 | 7,15–7,53 | 7,62 | 7,54 | 7,53 | |
| Temperatûra °C | – | 7–10,2 | 8 | 9,6 | 8,8 | |

ið poþeminio vandens technologijø ádiegimas yra svarbi problema. Ðiame straipsnyje apraðomø tyrimø tikslas yra ávertinti eksperimentiniuose geriamojo vandens ruoðimo koðtuvuose esanèiø gelþbakteriø skaièiø bei jo augimà priklausomai nuo technologinio reþimo ir vandens savybiø, þalinant ið poþeminio vandens geleþá bei manganà.

Eksperimentiniø tyrimø uþdaviniai

Eksperimentø metu spræsti ðie uþdaviniai:

1. Koðiant modeliais natûralø Pagiriø vandenvietës vandená, iðtirti: a) kaip þalinami geleþis, amonio jonai bei manganas ið vandens, jam patenkant á vis gilesnius koðtuvø uþpildø sluoksnius dël fiziniø ir biologiniø procesø; b) koks gelþbakteriø skaièiaus pasiskirstymas koðtuvø uþpilduose.

2. Koðiant dirbtiná vandená (didesniø Fe²⁺ ir Mn²⁺ koncentracijø) iðtirti: a) ar geleþis, manganas bei amonio jonai paðalinami iki higienos normos HN 24:2003 reikalavimø; b) kaip keièiasi gelþbakteriø skaièius, jo

2 lentelė. Vidutiniai eksperimentiniai duomenys, kočiant natūralo aeruotą pojeminá vandená
Table 2. Average experimental data when natural aerated underground water was filtered

| Koštuvo uþpildo gylis m (ëiaupo Nr.) | Vidutiniai analièiø rodikliai (03.03–03.17) | | | | | | | | | | | |
|--------------------------------------|---|---------|----------------------|-----------------------|------------|---------|----------------------|-----------------------|------------|---------|----------------------|-----------------------|
| | 1 koštuvas | | | | 2 koštuvas | | | | 3 koštuvas | | | |
| | Fe mg/l | Mn mg/l | NH ₄ mg/l | Gelþbakterio sk./ml | Fe mg/l | Mn mg/l | NH ₄ mg/l | Gelþbakterio sk./ml | Fe mg/l | Mn mg/l | NH ₄ mg/l | Gelþbakterio sk./ml |
| 0,00 (þalias aeruotas vanduo) | 1,20 | 0,10 | 0,50 | 0,2 · 10 ² | 1,20 | 0,10 | 0,50 | 0,2 · 10 ² | 1,20 | 0,10 | 0,50 | 0,2 · 10 ² |
| 0,15 (1 ëiaupas) | 1,00 | 0,08 | 0,40 | 2,5 × 10 ⁴ | 1,00 | 0,06 | 0,30 | 2,2 · 10 ⁴ | 0,80 | 0,09 | 0,30 | 2,9 · 10 ⁴ |
| 0,50 (2 ëiaupas) | 0,80 | 0,06 | 0,30 | 1,2 · 10 ⁴ | 0,70 | 0,06 | 0,30 | 7,8 · 10 ³ | 0,70 | 0,06 | 0,15 | 9,0 · 10 ³ |
| 1,20 (3 ëiaupas) | 0,50 | 0,04 | 0,15 | 7,5 · 10 ³ | 0,60 | 0,05 | 0,20 | 9,0 · 10 ³ | 0,30 | 0,05 | 0,08 | 5,6 · 10 ³ |
| 1,40 (4 ëiaupas) | 0,45 | 0,03 | 0,04 | 4,7 · 10 ³ | 0,30 | 0,03 | 0,04 | 7,4 · 10 ³ | 0,10 | 0,01 | 0,06 | 6,0 · 10 ³ |
| 1,60 (5 ëiaupas) | 0,20 | 0,02 | 0,02 | 4,2 · 10 ³ | 0,10 | 0,03 | 0,04 | 7,4 · 10 ³ | 0,00 | 0,01 | 0,05 | 6,2 · 10 ³ |
| 1,90 (iþkoþtas vanduo) | 0,00 | 0,02 | 0,02 | – | 0,10 | 0,00 | 0,02 | – | 0,00 | 0,01 | 0,02 | – |

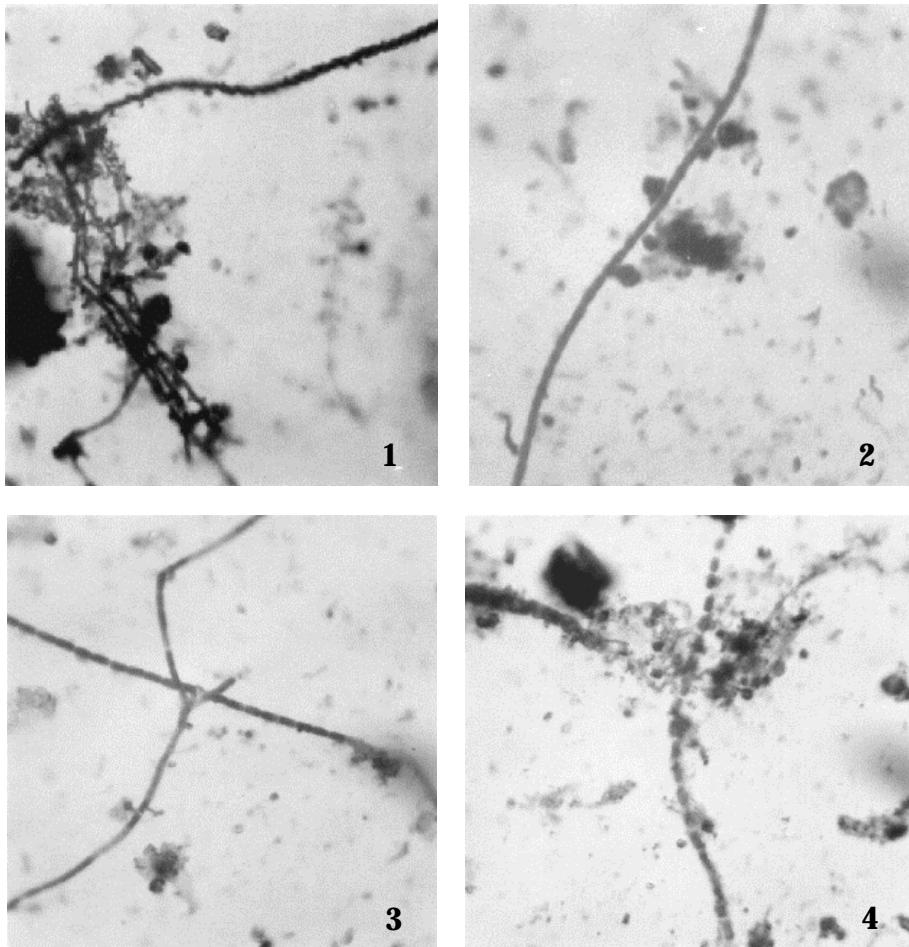
pasiskirstymas uþpilduose, didéjant Fe²⁺ ir Mn²⁺ koncentracijai vandenye; c) kokiems koðimo greièiams esant gaunamas geriausias geleþies bei mangano ðalinimo rezultatas; d) kaip (ar) keièiasi gelþbakterio skaièius uþpilduose, intensyviau plaunant koþtuvus.

TYRIMØ METODIKA

Gelþbakteriø veiklai tirti panaudotas Vilniaus m. Kirtimø vandentiekio mazge sumontuotas eksperimentinis stendas (1 pav.). Eksperimentiná stenda sudarë trys 150 mm skersmens ir 2700 mm aukðeio koðtuvai, uþpildyti 0,71–2,00 mm skersmens kvarcinio smëlio grûdeliø uþpildu (uþpildo aukðtis su 200 mm aukðeio granitinës skaldos palaikanèiuoju sluoksniu – 1850 mm). Å kiekvieno modelio koðtuvà pojeminis vanduo pateko ið þalio vandens magistralës (ið Pagiriø vandenvietës) per èiurkðlinimo árenginá, kuriame buvo aeruojamas. Pagiriø vandenvietës pojeminio vandens analièiø vertës pateiktos 1 lentelëje. Kaip matyti ið lentelës duomenø, paprastai Pagiriø vandenvietës þaliame vandenye geleþies koncentracija 10 kartø, o mangano – 2–3 kartus didesnë uþ higienos normoje HN 24:2003 nurodytas ðiø priemaiðø koncentracijas. Pagiriø vandenvietës pojeminio vandens analièiø vertës artimos daugeliui Lietuvos vandenvieëiø (Diliùnas, 1999). Iðskyrus geleþies

bei mangano priemaiðas, kitos þalio vandens analièes atitinka higienos normà.

Eksperimentiniai tyrimai vyko dviem etapais: 2004 m. kovo 3–17 d. bei balandþio 27 – geguþes 11 d. Pirmajame tyrimø etape á eksperimentinio stendo koðtuvus buvo tiekiamas natûralus Pagiriø vandenvietës vanduo, antrajame – didesniø Fe²⁺ ir Mn²⁺ koncentracijø dirbtinis vanduo. Kovo mënésá siekiant patikimesniø rezultatø, visi trys koðtuvai dirbo vienodu (15 m/h) greièiu. Per dvi savaites geleþies, mangano ir amonio jonø koncentracijos aeruoto vandens bake, vandenye ið 1–5 koðtuvø ëiaupø (1 pav.) bei iðkoðtame vandenye buvo matuojamos du kartus per parà Aqua quant kolorimetriniais testais. Amonio jonø koncentracija vandenye matuota todél, kad manoma, jog Mn²⁺ neoksiduojamas, kol amonio azotas neoksiduotas (Hatva et al., 1987; Mouchet, 1992; Bohm, 1995). Kas dvi paras ið tø paèiø 1–5 ëiaupø per atvamzdþius (150, 500, 1200, 1400, 1600 mm gylyje) buvo paimami koðianèiojo uþpildo apnaðø mëginiai mikrobiologiniams gelþbakteriø tyrimams. Mëginiai tirti mikroskopu MOTIC B1 223A, fotograuoti prie mikroskopø pritvirtintu fotoaparatu PENTAX (mikroskopas didino 1000 kartø), gelþbakterës identikuotos pagal morfologinius poþymius. Siekiant nustatyti gelþbakteriø skaièiø koðtuvø uþpildø 1–5 ëiaupø gylyje, 2 g mëginiai buvo



2 pav. Koðtuvø uþpildø apnaðose aptiktos gelþbakterës: 1 – *Gallionella ferruginea* 150 mm uþpildo gylyje; 2, 3 – jaunos, neturinëios Fe bei Mn oksidø apvalkalø *Leptothrix* bakterijos 500 bei 1200 mm gylyje; 4 – *Crenothrix* siùlinës bakterijos. Låsteliø dydis – 1,2–2,0 µm

Fig 2. Iron bacteria found in the filter bed thin coating: 1 – *Gallionella ferruginea* at a 150 mm bed depth; 2, 3 – young *Leptothrix* bacteria without Fe and Mn oxides integuments at 500 and 1200 mm bed depth; 4 – threadlike *Crenothrix* bacteria. Size of cells 1.2–2.0 µm

uþpilti 2 ml sterilaus distiliuoto vandens ir 20s plakti VORTEX purtykléje, gautos praskiestos nuoplovos pasëtos á selektyvià terpæ (Eoçí aöî à, Äóáèí èí à, 1989). Terpës sudëtis: peptonas – 2 g, Difko mielio ekstraktas – 0,5 g; MnSO₄ · H₂O – 0,2 g; FeSO₄ × 7H₂O – 0,001 g, distiliuotas vanduo – 1000 ml. Ðioje terpëje iðaugusios gelþbakteriø kolonijos, paveikus benzidino tirpalu, pasidarë mëlynos ir buvo suskaièiuotos.

Koðimo ciklas buvo uþbaigiamas, slégio nuostoliams koðianèiuose uþpilduose pasiekus ribinius dyþius arba neleistinai pablogëjus iðkoðto vandens koðybei. Koðtuvø koðiantieji uþpildai buvo praplauna mi atgaline iðkoðto vandens srove.

Siekiant intensyvinti geleþpá bei manganà oksiduojanèiuo (ar absorbuojanèiuo) mikroorganizmø veiklå antrajame tyrimø etape (2004 m. balandþio 27 – geguþës 11 d.) á tris koðtuvus tiektas dirbtinis (geleþpies bei mangano sulfatø koncentracijos didesnës) vanduo. Dirbtinis vanduo eksperimentiniams tyrimams buvo ruoðia-

mas ið Pagiriø vandenvietës þalio vandens, á já ámaidant geleþpies bei mangano sulfato tirpalø. Á aeruoto vandens bakà buvo dozuojami FeSO₄ · 7H₂O bei MnSO₄ · H₂O druskø, iðtirpinto distiliuotame vandenye, 0,5 ir 0,05 mg/ml koncentracijos tirpalai. Eksperimentuojant su dirbtiniu vandeniu, reagentø tirpalø dozavimas buvo sureguliuotas taip, kad dirbtiniame vandenye bûtø 2,0–3,0 mg/l geleþpies ir 0,2 mg/l mangano, nes tokios ðiø priemaðø koncentracijos daþnai aptinkamos Lietuvos vandenvieèiø poþeminiame vandenye ir yra ðalintinos.

REZULTATAI

Kovà á eksperimentinio stendø koðtuvus tiektame þalia me Pagiriø vandenvietës vandenye prieð aeruojant buvo 1,4–1,6 mg/l bendrosios geleþpies, 0,08–0,12 mg/l mangano ir 0,6–0,8 mg/l amonio jonø (1 lentelë). Po aeravimo ðios priemaðø koncentracijos sumaþejo: geleþpies – iki 1,2 mg/l, mangano – iki 0,1 mg/l ir amonio jonø – iki 0,5 mg/l (2 lentelë). Á lentelæ suraðtyti geleþpies, mangano, amonio jonø

koncentracijø bei gelþbakteriø skaièiaus vidurkiai, apskaièiuoti tam tikruose taðkuose (aeruoto vandens bake, nurodytame koðtuvø uþpildo gylyje (1 pav.) bei iðkoðtame vandenye). Analieø vidurkiai tam tikruose taðkuose apskaièiuoti pagal formulæ:

$$\bar{c} = \frac{1}{n} \sum_{i=1}^k c_i m_i ; \quad (1)$$

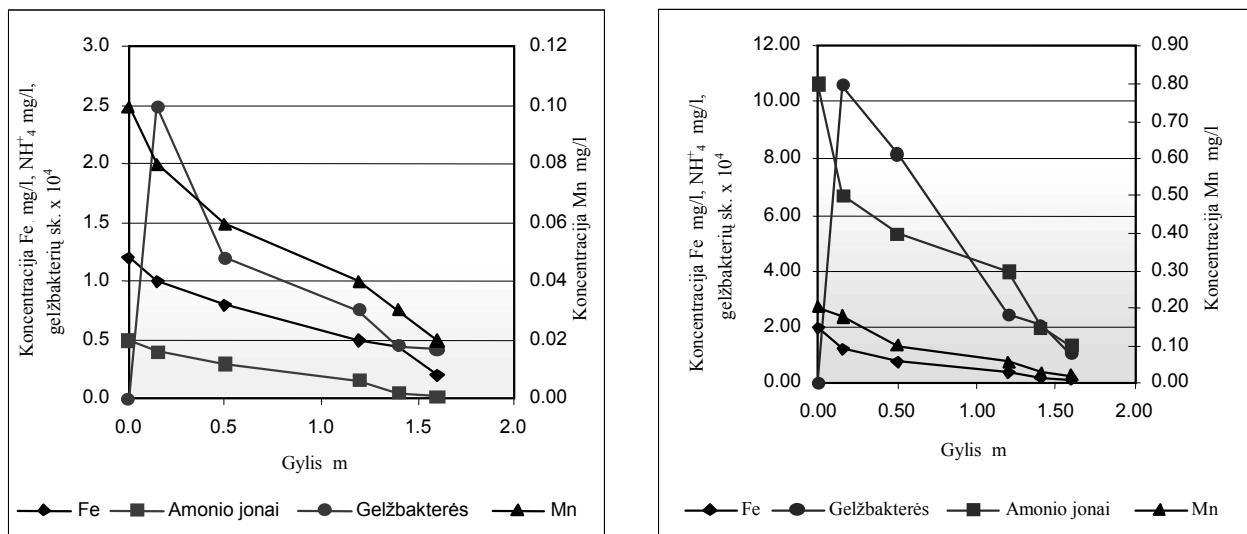
ëia c_i – analitës rodiklis nurodytuose taðkuose, m_i – analitës rodiklio pasikartojimo daþnis, n – matavimo kartø skaièius, k – analitës rodiklio skirtingo reikðmiø skaièius.

Ið lentelës duomenø matyti, kad visuose trijuose koðtuvuose bendrosios geleþpies, amonio jonø bei mangano koncentracijos maþejo, vandeniu patenkant á vis gilesnius koðianèiojo uþpildo sluoksnius. Be to, aeruotas vanduo bake jau turëjo maþesnes ðiø priemaðø koncentracijas, nei þalias vanduo. Gelþbakteriø rasta visuose tirtuose mëginiuose (2 lentelë). Jø fotografijos pateiktos 2 paveikslë. Pagal morfologi-

3 lentelė. Vidutiniai eksperimentiniai duomenys, kočiant dirbtiná vandená

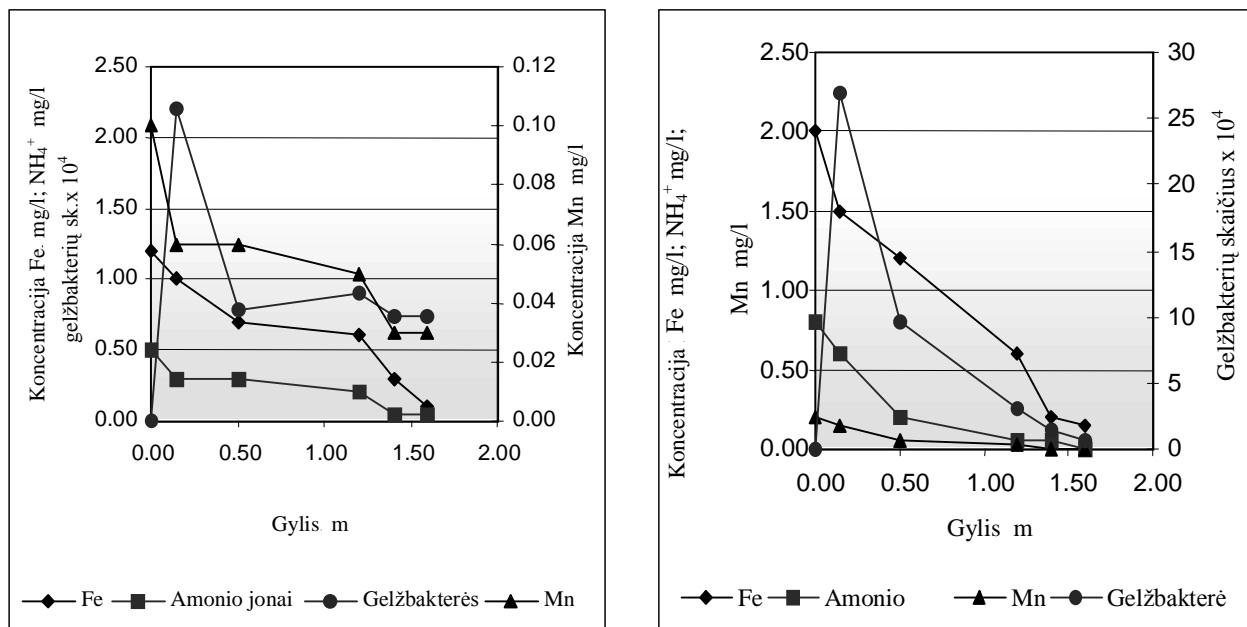
Table 3. Average experimental data when artificial water was filtered

| Koštuvo užpildo gylis m (ėiaupo Nr.) | Vidutiniai analièiø rodikliai (04.27–05.11) | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|--------------------------------------|---|---------|----------------------|-------------------------|-----------------------|------------------------|------------|---------|-----------------------|----------------------|-------------------------|---------------------|------------------------|---------|---------|----------------------|-------------------------|---------------------|--------------------|------------------------|
| | 1 kočtuvas (plautas neprapuèiant oru) | | | | | | 2 kočtuvas | | | | | | 3 kočtuvas | | | | | | | |
| | Košimo greitis 15 m/h | | | | Košimo greitis 10 m/h | | | | Košimo greitis 20 m/h | | | | | | | | | | | |
| | Fe mg/l | Mn mg/l | NH ₄ mg/l | Eh mV (H ₂) | O ₂ mg/l | Gelbakteriø sk./ml | | Fe mg/l | Mn mg/l | NH ₄ mg/l | Eh mV (H ₂) | O ₂ mg/l | Gelbakteriø sk./ml | Fe mg/l | Mn mg/l | NH ₄ mg/l | Eh mV (H ₂) | O ₂ mg/l | Gelbakteriø sk./ml | |
| 0,00 (alias aeruotas vanduo) | 2,00 | 0,20 | 0,80 | 362 | 5,2 | 0,67 · 10 ² | | 2,00 | 0,20 | 0,80 | 362 | 5,2 | 0,67 · 10 ² | | 2,00 | 0,20 | 0,80 | 362 | 5,2 | 0,67 · 10 ² |
| 0,15 (1 ēiaupas) | 1,20 | 0,18 | 0,50 | 406 | 5,1 | 1,06 · 10 ⁵ | | 1,50 | 0,15 | 0,60 | 384 | 4,6 | 2,7 · 10 ⁵ | | 1,20 | 0,15 | 0,50 | 412 | 5,1 | 5,02 · 10 ⁴ |
| 0,50 (2 ēiaupas) | 0,80 | 0,10 | 0,40 | 422 | 5,0 | 8,15 · 10 ⁴ | | 1,20 | 0,06 | 0,20 | 398 | 4,2 | 9,7 · 10 ⁴ | | 0,60 | 0,10 | 0,40 | 417 | 4,7 | 1,57 · 10 ⁴ |
| 1,20 (3 ēiaupas) | 0,40 | 0,06 | 0,30 | 224 | 3,4 | 2,46 · 10 ⁴ | | 0,60 | 0,03 | 0,05 | 413 | 3,8 | 3,04 · 10 ⁴ | | 0,50 | 0,06 | 0,20 | 429 | 4,6 | 1,24 · 10 ⁴ |
| 1,40 (4 ēiaupas) | 0,20 | 0,03 | 0,15 | 448 | 3,3 | 2,04 · 10 ⁴ | | 0,20 | 0,00 | 0,05 | 466 | 3,7 | 1,38 × 10 ⁴ | | 0,20 | 0,06 | 0,10 | 467 | 4,1 | 2,5 · 10 ⁴ |
| 1,60 (5 ēiaupas) | 0,10 | 0,02 | 0,10 | 452 | 3,25 | 1,00 · 10 ⁴ | | 0,15 | 0,00 | 0,00 | 490 | 3,6 | 5,9 × 10 ³ | | 0,10 | 0,03 | 0,05 | 482 | 4,0 | 2,1 · 10 ³ |
| 1,90 (iškoštas vanduo) | 0,10 | 0,02 | 0,10 | 467 | 3,20 | – | | 0,00 | 0,00 | 0,00 | 494 | 3,5 | – | | 0,00 | 0,03 | 0,05 | 490 | 3,9 | – |



3 pav. Analiečio rodiklių kitimo priklausomybė nuo užpildo gylio 1-me kočtuve: kairėje – kočiant natūralo aeruotą požeminā vandenā (03.03–03.17), dešinėje – kočiant dirbtinā vandenā (04.27–05.11)

Fig. 3. Dependence of changes of analysis indices on the filter No. 1 bed depth: on the left – when natural aerated underground water was filtered (March 3-17), on the right – when artificial water was filtered (April 27 – May 11)

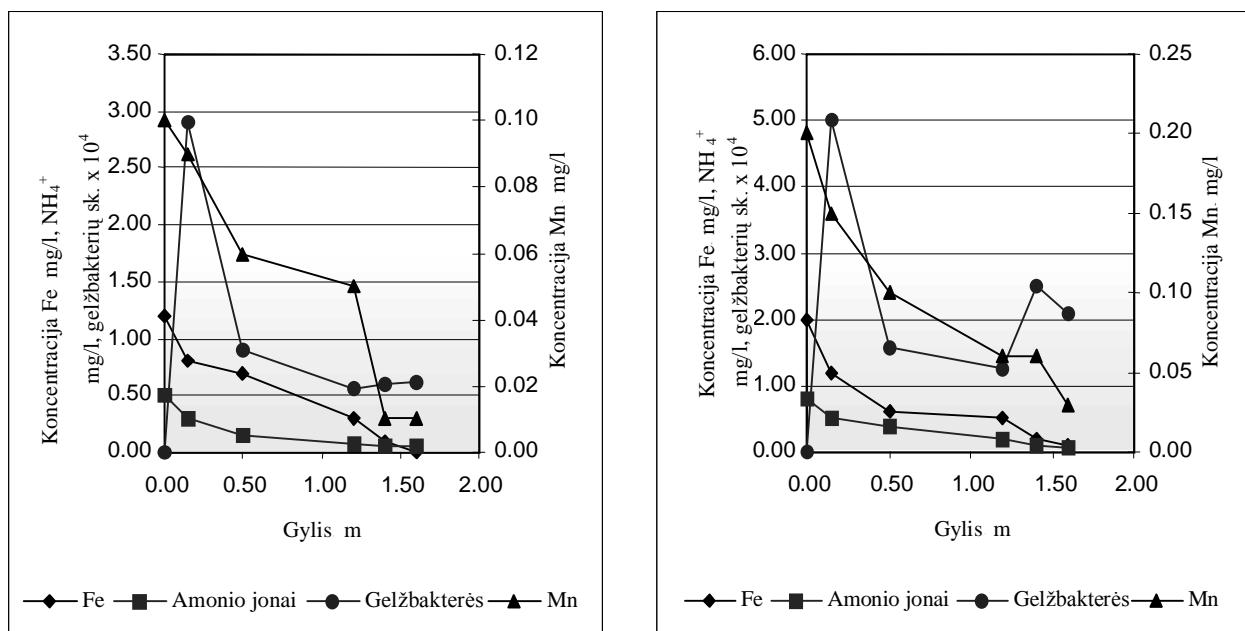


4 pav. Analiečio rodiklių kitimo priklausomybė nuo užpildo gylio 2-me kočtuve: kairėje – kočiant natūralo aeruotą požeminā vandenā (03.03–03.17), dešinėje – kočiant dirbtinā vandenā (04.27–05.11)

Fig. 4. Dependence of changes of analysis indices on the filter No. 2 bed depth: on the left – when natural aerated underground water was filtered (March 3-17), on the right – when artificial water was filtered (April 27 – May 11)

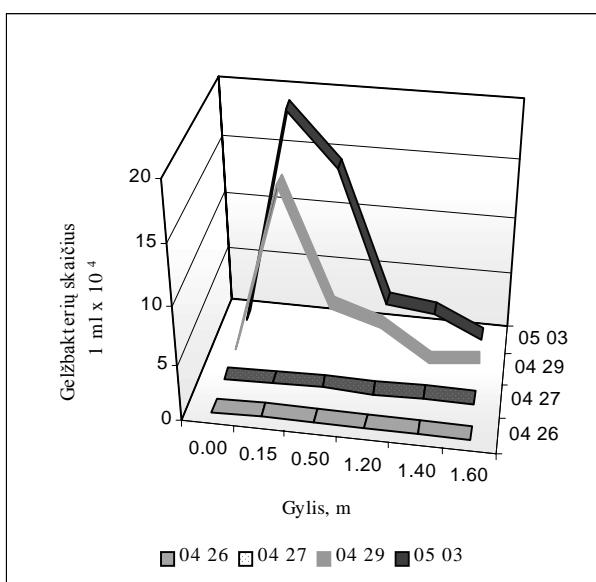
nius požymius bei augimą gelžbakterėms skirtose selektynioje terpēje galima sprasti, kad tai *Leptothrix*, *Crenothrix* bei *Gallionella* šeimų siūlinės bakterijos. Atskirø lasteliø dydis apvalkale nuo 0,4 iki 0,6 µm ploëio ir nuo 0,8 iki 1,1 µm ilgio. Selektynioje terpēje iðaugusios gelžbakteriø kolonijos buvo suskaièiuotos ir 2 lentelëje pateikt ið skaièiaus 1 ml vidurkiai. Matyti, kad gelžbakteriø skaièius didþiausias koðianèiø uþpildø pavidaliuje ir palaipsniui maþeja gilesniuose sluoksniuose. Kadangi pirmajame tyrimø etape (2004 03 03-17) visi trys koðtuvių dirbo vienodu (15 m/h) greièiu, tai ið 2 lentelëje pateikto

rodikliø matyti, kad visø koðtuvo darbo rezultatai beveik vienodi, iðkoðtas vanduo iðvalytas nuo geleþies bei mangano priemaiðø ir atitinka higienos normos HN 24:2003 reikalavimus. Geleþies, mangano ir amonio jonams þalinti jokie reagentai nenaudoti, taigi jø oksidavimas ir þalinimas vyko tik fiziniø ir biologiniø procesø eigoje. Gelžbakteriø á koðtuvas pateko su požeminiu vandeniu, aeruotame vandenye ið bako jø buvo $0.67 \cdot 10^2$ ml, aplinkos sàlygos koðianèiuose uþpilduose tiko gelžbakteriø gyvybinei veiklai. Visø trijø koðtuvo koðiantieji uþpildai ciklo (4-5 paros) pabaigoje buvo plaunami þaliu vande-



5 pav. Analiečių rodiklių kitimo priklausomybė nuo užpildo gylio 3-e kuočtuve: kairėje – kočiant natūralę aeruotą pojeminā vandenā (03.03–03.17), dešinėje – kočiant dirbtinā vandenā (04.27–05.11)

Fig. 5. Dependence of changes of analysis indices on the filter No. 3 bed depth: on the left – when natural aerated underground water was filtered (March 3–17), on the right – when artificial water was filtered (April 27 – May 11)



6 pav. Gelžbakterių skaičiaus pasiskirstymas 2-ojo kuočtuvo užpildo gylyje

Fig. 6. Distribution of iron bacteria in the filter No. 2 bed depth

niu 9 l/s/m² intensyvumu, nepasiekiant visiško plavavimo skaidrumo (kad gelžbakterės per daug neišplausto).

Atlikus tyrimus su dirbtiniu vandeniu, matavimais bei skaičiavimais rezultatai pateikti 3 lentelėje. Kaip matyti iš lentelės duomenų, viso trijų modelių kuočtuvo iškočtame vandenye gelebičių, mangano ir amonio jonų koncentracijos atitinka higienos normos HN 24:2003 reikalavimus. Gelžbakterių skaičius, palyginti

su 2 lentelėje pateiktais duomenimis, 1-ojo kuočtuvo ávairiuose užpildo sluoksniuose (3 lentelė) 3–4 kartus didesnis, 2-ojo kuočtuvo – 5–10 kartų didesnis, 3-iojo kuočtuvo – 2 kartus didesnis. Gelžbakterių skaičiaus priklausomybė nuo kočiamajame vandenye ištirpusių bendrosios gelebičių, mangano bei amonio jonų koncentracijos ávairiame kuočtuvo užpildo gylyje pavaizduota 3–5 paveiksluose. Tyrimo laikotarpiu (04.27–05.11) didžiausias gelžbakterių skaičius aptinktas lėčiausiai dirbančio kuočtuvo (Nr. 2) viržutiniame sluoksnuje ($2,7 \cdot 10^5$ /ml gelžbakterių). Gilesniuose kuočtuvo užpildo sluoksniuose, mažejant gelebičių, mangano bei amonio jonų koncentracijai ir didėjant elektrocheminiams vandens potencialui, gelžbakterių skaičius mažėja. Antrasis kuočtuvas dirba geriausiai iš viso trijų, tuo iškočtame vandenye nebėlieka įliniamų priemaičių. Nors antrasis ir trečiasis kuočtuvas buvo plaunami intensyviau už pirmąjá (pirmasis – tik vandeniu, o kiti du – vandeniu, prieš tai prapūtus oru), gelžbakterės iš kočiančiojo užpildo per daug neišsiplovė. Antrojo kuočtuvo užpilde gelžbakterių netgi daugiau, nei pirmojo. Trečiojo kuočtuvo užpildo gelžbakterių rasta mažiausiai, tai galima paaiškinti didesniu jo darbo greičiu.

Gelžbakterių skaičiaus išaugimas kočiamajame vandenye, padidinus gelebičių koncentraciją nuo 1,2 iki 2,0 mg/l, o mangano – nuo 0,1 iki 0,2 mg/l, parodytas 6 paveiksle. Šiame paveiksle pateiki 2-ojo kuočtuvo užpildo apnaðose egzistuojančių gelžbakterių tyrimai. Nors per tyrimo laikotarpá (04.26–05.03) kuočtuvo užpildas plautas prapūtus oru du kartus (04.28 bei 04.30), gelžbakterių skaičius jenkliai išauga. Balandžio 26 d. á kuočuvà buvo tiekiamas

natûralus aeruotas poðeminis vanduo. Geleþies jame buvo 1,2 mg/l, o mangano – 0,1 mg/l. Daugiausia gelþbakteriø buvo koðtuvo uþpildo 150 mm gylyje ($1,2 \cdot 10^3$ ml). Balandþio 27 d. á aeruoto vandens bakà pradëjus laðinti $MnSO_4 \cdot H_2O$ bei $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ tirpalus, per 12 valandø geleþies koncentracija iðaugo iki 2,0 mg/l, o mangano – iki 0,2 mg/l. Gelþbakteriø skaièius visuose tirtuose koðianèijo uþpildo sluoksniuose þenkliai iðaugo po dvieþo dienø (04.29), po to dar padidéjo (iki $1,9 \cdot 10^5$ ml 150 mm gylyje) per keturias dienas. Toliau gelþbakteriø skaièius nebedidéjo. Visà tyrimø laikotarpá (04.27–05.11) geleþies, amonio jonø bei mangano priemaiðos ið aeruoto vandens visais trimis koðtuvais ðalinatos taip gerai, kad iðkoðtame vandenye jo koncentracijos buvo maþesnës, nei reikalaujama geriamojo vandens higienos normoje HN 24:2003.

DISKUSIJA

Tyrimø metu visø trijø eksperimentiniø koðtvø kvarcinio smëlio uþpildø apnaðose aptikta gyvø gelþbakteriø, daugiausia virðutiniuose (150 mm gylyje) uþpildø sluoksniuose. Ði aplinkybë árodo, kad technologiniai geleþies, mangano ir amonio jonø ðalinimo ið vandens parametrai (koðimo greitis, plovimo intensyvumas, aeravimas, koðimo ciklo trukmë, uþpildo medþiaga) bei aplinka (iðtirpusio deguonies kiekis vandenye, E_h , pH, kintamo valentingumo metalø jonø kiekis ir kt.) yra tokie, kad sudarytos geros sàlygos gelþbakterëms augti. Bandymais nustatyta, kad gelþbakteriø skaièius maþejo, didéjant koðtuvo uþpildø gyliui, taip pat maþejo ir geleþies, amonio jonø bei mangano koncentracijos. Tai patvirtina mokslinës literatûros (Mouchet, 1992; Bourgine et al., 1994) teiginius, kad gelþbakteriø augimà skatina didéjanèios Fe^{2+} ir Mn^{2+} koncentracijos vandenye. Dël gelþbakteriø skaièiaus augimo geriau ðalinama ið vandens geleþis bei manganas. Á natûralø poðeminá aeruotà Pagiriø vandenvietës vandená pridëjus $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ bei $MnSO_4 \cdot H_2O$ tirpalø ir taip padidinus koðiamajame vandenye dvivalentës geleþies bei dvivalentëo mangano koncentracijà, gelþbakteriø skaièius eksperimentiniø koðtvø uþpilduose þenkliai iðaugo (3–4 kartus 1-e koðtuve, 10 kartø – 2-e bei 2 kartus – 3-e). Todël tyrimø metu tiek natûralus poðeminis Pagiriø vandenvietës vanduo, tiek dirbtinis vanduo buvo iðvalytu nuo geleþies, amonio jonø bei mangano priemaiðø iki geriamojo vandens higienos normos HN 24:2003 reikalavimø, koðiant vandená 10, 15 ir 20 m/h greièiais. Treèiajam koðtvui dirbant didþiausiu greièiu (20 m/h), jo uþpildo apnaðose aptikta maþiausiai gelþbakteriø ir jo darbo rezultatai blogiausi (iðkoðtame vandenye liko 0,03 mg/l mangano bei 0,05 mg/l amonio jonø). Anglijos mokslininkø (Bourgine et al., 1994) nuomone, amonio jonams ir manganui ðalinti tinkamiausias van-

dens koðimo greitis yra 14 m/h, tuo tarpu geleþiai – 26 m/h. Literatûroje (Bohm, 1995; Mouchet, 1992) teigiama, kad pirmiausia smëlio koðtvuose oksidujama geleþis, po to amonio azotas ir, galiausiai, manganas. Koðiant vandená 20 m/h greièiu, nors aplinkoje yra tinkamos gelþbakterëms egzistuoti sàlygos (iðmatuotos Eh rodiklio reikðmës, iðtirpusio vandenye deguonies, geleþies bei mangano koncentracijos atitinka mokslinëje literatûroje (Mouchet, 1992; Bohm, 1995) minëtas sàlygas), mikroorganizmai ne-spëja oksiduoti ir paðalinti ið vandens visø minëtø priemaiðø. Todël treèiuoju koðtuvu iðkoðtame vandenye dar lieka 0,03 mg/l mangano ir 0,05 mg/l amonio jonø. Ið to seka, kad labiau didinti (> 20 m/h) vandens koðimo greièio nereikëtø.

Siekiant iðsiaiðkinti, ar nesumaþës gelþbakteriø skaièius, koðtuvo uþpildus plaunant intensyviau, 2-asis ir 3-asis koðtvuvi prieð plovimà buvo prapûsti oru 30 l/s/m² intensyvumu. Paaiðkëjo, kad ðitaip plaunant per daug gelþbakteriø skaièius nesumaþëjo (koðtuvo uþpildø apnaðose liko pakankamai bakterijø, kad efektiviai vyktø geleþies bei mangano ðalinimo procesai), o 2-ojo koðtuvo uþpilde gelþbakteriø greitai pagausëjo. Toká rezultatà galima paaiðkinti maþiausiu 2-ojo koðtuvo darbo greièiu. Die rezultatai atitinka kai kurio autorio (Bergey's ..., 1994) teiginius, kad didþiausias gelþbakteriø oksiduojamas Fe^{2+} ir Mn^{2+} kiekis parastai esti stovinèiame vandenye.

Eksperimentiniams tyrimams naudotø koðtuvo uþpildai jau buvo brandùs manganui ðalinti, nes koðtvuvi buvo uþpildyti ne nauju kvarcinio smëlio uþpildu, bet jau naudotu (ðiaið koðtuvas tyrimai atliekami jau keletà metø ir su panaðiu (Ðaltenienë, Karosas, 2003) vandeniu. Ði aplinkybë paaïðkina gerus mangano ðalinimo rezultatus. Be to, geram mangano ðalinimui átakos galéjo turëti dirbtinio vandens savybës. Dirbtinis vanduo koðimui buvo ruoðiamas ið natûralaus poðemino vandens, pridedant $MnSO_4 \cdot H_2O$ bei $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ druskø. Ið mokslinës literatûros analizës (Eðocí áðîñâ, Áðaæí èí à, 1989) þinoma, kad sulfatai skatina biologinæ geleþies bei mangano oksidacijà. Natûraliaime poðeminiame vandenye, kai jame bûna daugiau iðtirpusio dvivalentës geleþies bei dvivalentëo mangano priemaiðø, ðiø priemaiðø aptinkama kitokiuose cheminiuose junginiuose, kuriuos sunkiau paðalinti.

ÍŠVADOS

Apibendrinant rezultatus galima teigti, kad tinkamiausios sàlygos gelþbakterëms augti ir ðalinti ið vandens Fe^{2+} ir Mn^{2+} buvo sudarytos 2-e koðtuve. Jos yra ðitokios: kai atitekanèiame á koðuvà aeruotame poðeminiame vandenye Fe^{2+} koncentracija yra 2,0–3,0 mg/l, Mn^{2+} koncentracija – 0,2 mg/l, koðimo greitis – 10 m/h, koðtuvas turëtø bûti plaunamas 9 l/s/m² intensyvumu, prapûtus oru 30 l/s/m² intensyvumu. Vandens pH turëtø bûti > 7,5; E_h – 362–494 mV, iðtirpusio

deguonies kiekis vandenye prieš koštuvą – 5,2 mg O₂/l. Šios salygos tiktø biologiniam Fe²⁺ ir Mn²⁺ oksidavimui ir įalinimui ið vandens, kurio analitës panaðios á Pagiriø vandenvietës poðeminio vandens analites.

Gauta 2004 09 02

Literatûra

1. APHA, AWWA, WPCF. *Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater*. American Public Health Association, New York, 1995. 1194 p.
2. Bergey's *Manual of Determinative Bacteriology*. Ninth Edition. Baltimore: Williams and Wilkins, 1994. P. 448–453.
3. Bohm L. Verfahrenstechnik der Entmanganung und Auslegung von Anlagen. *DVGW*. No. 6. 1995. P. 1–16.
4. Boudou J. P., Kaiser P., Philpot J. M. Removal of iron and manganese by biological processes. *Water Supply*. 1995. Vol. 3. N 1. P. 151 – 155.
5. Bourgine F. P., Genery M., Chapman J. I., Kerai H., Green J. G., Rap R. J., Ellis S., Gaumard C. Biological Processes at Saints Hill Water – treatment Plant, Kent. J. *IWEM*. 1994. No. 8. P. 379–391.
6. Diliūnas J. *Hidrogeologiniai tyrimai. Manganas Lietuvos gélame poðeminiam vandenye*. Vilnius, 1999. 94 p.
7. Diliūnas J., Jurevièius A., Kaminskas M. *Manganas Lietuvos gélame poðeminiam vandenye*. Vilnius: Geologijos ir geografinios institutas. 2002. 74 p.
8. Diliūnas J., Jurevièius A. *Geleþis Lietuvos gélame poðeminiam vandenye*. Vilnius, 1998. 76 p.
9. Diliūnas J., Sakalauskas A. Geleþis ir mangano įalinimo ið poðeminio vandens technologijø pagrindimo ypatumai Lietuvos hidrocheminëmis sàlygomis. *Aplinkos inþinerija*. 1996. Nr. 8. P. 25–39.
10. Hatva T. et al. Removal of iron and manganese from groundwater by rein filtration. *Aqua Fenn*. 1987. P. 2–17.
11. Hem J. D. Surface Chemical Processes in Groundwater systems. *Proceedings of the second international symposium on water – rock interaction*. Strasbourg, 1997. P. 76–85.
12. Lietuvos higienos norma HN 24:2003 „Geriamojo vandens saugos ir kokybës reikalavimai“. Patvirtinta LR sveikatos apsaugos ministro 2003 m. liepos 23 d. Ásakymu Nr. V – 455. 15 p.
13. Mouchet P. From Conventional to Biological Removal of Iron and Manganese in France. *AWWA*. 1992. Vol. 4. P. 158–167.
14. Richard Y. et al. La Demanganisation Biologique. *Un Exemple D'Installation Industrielle: l'Usine de sorques. TSM – L'Eau*, 84:4:207. Apr. 1989. P. 17–28.
15. Sakalauskas A. Eksperimentiniai mangano šalinimo koðimu ið aeruoto poðeminio vandens tyrimai. *Aplinkos inþinerija*. 1999. T. VII. Nr. 2. P. 76–84.
16. Sakalauskas A., ðulga V. Eksperimentiniai bereagencijo geleþies bei mangano įalinimo ið poðeminio vandens tyrimai. *Aplinkos inþinerija*. 1998. T. VI. Nr. 4. P. 154–164.
17. Seyfriend C. F., Olthoff R. Underground removal of iron and manganese. *Water Supply*. 1985. Vol. 3. P. 117–142.
18. ðaltenienë A., Karosas T. Eksperimentiniai biologinio geleþies ir mangano šalinimo vienalaipsniu koðimu ið aeruoto poðeminio vandens tyrimai. *Ekologija*. 2003. Nr. 2. P. 3–10.
19. Balashova B. B., Dubinina G. A. Mikroorganizmy, okisляющие железо и марганец. *Хемосинтез. К 100-летию открытия С. Н. Виноградским*. Москва, 1989. С. 101–122.
20. Gorlenko B. M., Dubinina G. A., Kuznetsov S. I. *Экология водных микроорганизмов*. Москва: Наука, 1997. 261 c.
21. Kuznetsov S. I., Dubinina G. A. *Методы изучения водных микроорганизмов*. Москва: Наука, 1989. 288 c.

Auðra Mažeikienë

ACTION INTENSITY OF IRON BACTERIA IN SAND FILTERS USED FOR DRINKING WATER PRODUCTION

Summary

Activity of iron bacteria was studied, when iron and manganese were removed from underground water with experimental sand filters. Experiments were carried out with the aim to establish the quantity of iron bacteria, the distribution of this quantity in the filters' media depending on the technological parameters when underground water is prepared for drinking.

The natural underground water of the Pagiriai watering place was supplied to the experimental stand (in Kirtimai watering place junctions) in March 3–17, 2004. Water from this watering place does not meet the requirements of the hygiene norm HN 24:2003 due to high concentrations of iron and manganese. After a two-week filtration of aerated groundwater with three experimental filters at a 15 m/h rate the desired result, i. e. £0.2 mg/l Fe and £0.05 mg/l Mn in the outlet, was obtained. The filters were flushed with raw water at a 9 l/s/m² intensity. Iron bacteria were found in all the three filters' sand thin coatings; the quantity of iron bacteria was highest at a filter bed depth 150 mm. In 27 April – 11 May 2004, for experimental purposes artificial water (in which Fe and Mn concentrations were increased by FeSO₄ · 7H₂O and MnSO₄ · H₂O was chosen. Filter No. 1 worked at a rate of filtration 15 m/h, filter No. 2 – 10 m/h, and filter No. 3 – 20 m/h. Filter No. 1 and filter No. 2 backwash were inflated by the air with a 30 l/s/m² intensity. Filter No. 2 worked better than filters No. 1 and No. 3. In the water filtered by this filter the concentrations of Fe, NH₄⁺ and Mn were lowest and the quantity of iron bacteria was highest in the studied points of the filter medium. After increasing the concentration of iron in the filtering water from 1.2 mg/l to 2.0 mg/l and of manganese from 0.1 mg/l to 0.2 mg/l, the quantity of iron bacteria at a filter bed dept 150 mm grew 10 times, therefore there were no Fe and Mn in the outlet. Although filter No. 2 was washed more intensively than filter No. 1, there were more iron bacteria in filter No. 2. The low rate of filtration (v = 10 m/h) probably has an influence on their quantity. The quantity of iron bacteria was the lowest in the bed of filter No. 3, because this filter worked more quickly (v = 20 m/h).

Key words: iron bacteria, drinking water, sand filters, iron, manganese