

## Neft-mədən avadanlıqlarının korroziyadan mühafizəsində yeni bakterisid-inhibitorunun təsirinin tədqiqi

H.R. Qurbanov, k.e.d., M.B. Adıgözəlova, k.e.n., S.M. Məmmədli

Azərbaycan Dövlət Neft və Sənaye Universiteti

Elektron ünvan: edikib@mail.ru

*Laboratoriya şəraitində MARZA-2 bakterisid-inhibitor xassəli reagentin korroziyaya qarşı mühafizə qabiliyyəti neytral, turş və qələvi mühitlərdə tədqiq edilmişdir. Müəyyən olunmuşdur ki, inhibitorun aqressiv korroziya mühitlərində optimal sərf miqdarı 10 mg/l-dir və mühafizə effekti 96–100 % təşkil edir.*

*MARZA-2 reagentin bakterisid xassəli olmasını müəyyənləşdirmək üçün laboratoriya şəraitində Postgeyt-B mühitində növbəli duruladırma üsulu ilə sulfatreduksiyadıcı bakteriyaların məhv edilməsi tədqiq edilmişdir. Reagent 10 mg/l qatılıqla 100 % mühafizə effekti göstərmış və sulfatreduksiyadıcı bakteriyaların həyat fəaliyyətini dayandırmışdır.*

*Açar sözlər: bakterisid-inhibitor, mühafizə effektivliyi, sulfatreduksiyadıcı bakteriya, aqressiv, neytral, turş, qələvi mühitlər, reagent, korroziya.*

### Giriş

Neft sənayesində istismar olunan qurğu və avadanlıqların korroziyadan mühafizəsi aktual problem olaraq qalmaqdadır, dünya iqtisadiyyatına korroziyanın vurdugu ziyan isə ildə mil-yard dollarlarla ölçülür.

Məlumdur ki, neft və neftlə birgə çıxarılan lay sularının tərkibində korroziya aqressivliyinə malik elementlərin, o cümlədən kükürdlü və oksigenli birləşmələr, hidrogen sulfid, karbon qazı, molekulyar oksigen, həmçinin lay sularında həll olmuş mineral duzlar istismar zamanı avadanlıqların korroziyasına səbəb olur. Digər tərəfdən, məlumdur ki, lay təzyiqinin saxlanması məqsədilə laya dəniz, lay və şirin su vurulur. Həmin suların tərkibində mikroorganizmlər və ya bakteriyalar laya daxil olur. Bu mikroorganizmlərdən korroziya baxımından ən təhlükəsiz SRB-lərdir (H.H. Goridenko, 1994, Ч.С. Мартенс, 1974) [6]. Onların əsas xüsusiyyətlərindən biri istənilen ekstremal şəraitə adaptasiya oluna bilməsidir. SRB-lər əlverişli şərait yaranan kimi sürətli inkişaf edir və çoxalır, həmçinin oksigen olmayan mühitdə də inkişaf etmək qabiliyyətinə malikdir. Bakteriyalar sulfat ionunu ( $\text{SO}_4^{2-}$ ) sulfit ionuna ( $\text{S}^{2-}$ ) kimi reduksiya edərək mühitdə korroziya aqressivliyini keskinləşdirir və layın keçiriciliyini keskin azaltmaqla yanaşı, həm də neft-mədən avadanlıqlarının korroziya sürətini intensivləşdirir. Bu da öz

Lay suyunun tərkibindəki hidrogen-sulfid qurğu və avadanlıqlar üçün olduqca təhlükəlidir, bu element yüksək reaksiyaya girmək xassəsinə malik olmaqla yanaşı, həm də metalda hidrogen kövrekliyinin yaranmasına səbəb olur

növbəsində təmirlerarası müddətin azalması və məhsuldarlığın aşağı düşməsinə səbəb olur [9–11].

Nəql sistemində boru kəmərlərinin daxili səthinin korroziyadan mühafizəsi üçün ən səmərəli üsullardan biri məhz inhibitorların tətbiq edilməsidir. Inhibitorların əsas xassəsi (funksiyası) nəql edilən mayenin korroziya aqressivliyini azaltmaq və ya tamamilə dayandırmaqdır.

Lay sularının tərkibinin korroziya baxımından müxtəlif aqressivliyə malik olması bakterisid xassəli kimyəvi reagentlərin tədqiqini zəruri edir [12–15].

Hidrogen-sulfidin neftdə və lay suyunda olması neft quyularında yeraltı avadanlığın, neft kəmərlərinin daxili səthi, həmçinin neft saxlama və çökdürcü çənələr, neft emalı zavod və avadanlığının intensiv korroziyasına götürib çıxarır. Bu səbəbdən də korroziya prosesinin zəiflədilməsi və dayandırılması üçün kimyəvi reagentlərin seçilməsi, yoxlanılması və geniş tətbiq edilməsi məsələsi aktual olaraq qalmaqdadır. İşin məqsədi bakterisid tipli kompleks təsirli MARZA-2 markalı yeni inhibitorun mühafizə effektivliyinin tədqiqidir.

MARZA-2 inhibitoru üçqat rabitəli üzvi birləşmə olub, molekul tərkibində, karbon, hidrogen, oksigen, halogen və s. element atomları saxlayır.

### Metodik hissə

Korroziya intensivliyini tədqiq etmək üçün Cr-3 markalı polad nümunələrindən istifadə edilmişdir (cədvəl 1).

Ölçüləri 30x20x1 mm olan Cr-3 markalı polad lövhəciklərinin korroziyaya uğrama sürətinin kütłə itkisine görə təyin edilməsi üçün laboratoriya şəraitində 24 saat müddətində, 25 °C temperaturda MARZA-2 inhibitorunun 3; 5; 7 və 10 mg/l sərf normalarında tədqiqatlar aparılmışdır.

Cr-3 markalı poladdan hazırlanmış və ölçüləri 30x20x1 mm olan lövhələr şıfləyici dəzgahda şıflənmiş, üzəri aseton və spirtlə təmizləndikdən sonra analitik tərəzidə çəkilmişdir. Təcrübələr inhibitorla, həm də inhibitorləs

mühafizə üçün eyni şəraitdə paralel olaraq aparılmışdır.

Laboratoriya sınağı başa çatdıqdan sonra polad lövhələr mühitdən çıxarılmış və səthindəki korroziya məhsullarından təmizlənmişdir. Bunun üçün lövhələr 10 %-li xlorid turşusu və 40 %-li formalindən hazırlanmış məhlulda pambıqla təmizlənmiş, axan suda yuyulmuş və asetonda qurudulmuşdur. Həm təcrübədən əvvəl, həm də sonra stabil çekiya gətirmək üçün lövhələr eksikatorda 10–12 saat saxlanıldıqdan sonra yenidən tərəzidə çəkilmişdir.

Korroziya sürəti aşağıdakı riyazi ifadəyə əsasən hesablanmışdır

$$K = \frac{m_1 - m_2}{S\tau},$$

burada  $m_1, m_2$  – nümunənin sınaqdan əvvəlki və korroziya məhsulunu kənar etdiğdən sonrakı çəkisi, q;  $S$  – nümunə sahəsi,  $\text{m}^2$ ;  $\tau$  – sınağın aparılma müddəti, saat.

Ləngimə əmsali aşağıdakı ifadə ilə hesablanır

$$\gamma = \frac{K_0}{K_{inh}},$$

burada  $K_0, K_{inh}$  – inhibitorləs və inhibitorun iştirakı ilə olan korroziya sürəti,  $\text{q}/\text{m}^2\text{-saat}$ .

MARZA-2 inhibitorunun mühafizə effekti aşağıdakı düsturla hesablanıb

$$Z = \frac{K_0 - K_{inh}}{K_0} 100 \%,$$

Korroziya sürətinə əsasən nüfuzetmə dərinliyi aşağıdakı kimi təyin edilir

$$\Pi_k = 1.12 \text{ K}.$$

### Təcrübə hissə

MARZA-2 inhibitorunun korroziyadan mühafizə effektivliyini müəyyən etmək üçün laboratoriya şəraitində U – şəkilli qurğuda neytral, turş və qələvi mühitlərdə təcrübələr aparılmışdır. Tədqiqatdan alınmış nəticələr cədvəl 2-de öz ekşini tapmışdır. Cədvəldən göründüyü kimi (2–4) MARZA-2 inhibitorunun sərfi 3–10 mg/l həddində olmuşdur. Bu hədd daxilində neytral mühitdə korroziya sürəti 0.0782–0.0078  $\text{q}/\text{m}^2\text{-saat}$  intervalında, mühafizə effekti 90–99 %, turş

Cədvəl 1

| Poladın növü | C   | Mn  | Si   | P    | S    | Cr   | Ni   | Cu   | Fe    |
|--------------|-----|-----|------|------|------|------|------|------|-------|
| Cr-3         | 0.2 | 0.5 | 0.15 | 0.04 | 0.05 | 0.30 | 0.20 | 0.20 | 98.36 |

| Cəvəl №2                              | Korroziya, q/m <sup>2</sup> ·saat |             | Langma emsalı | Mühafizə effektı, % |
|---------------------------------------|-----------------------------------|-------------|---------------|---------------------|
|                                       | Inhibitorsuz                      | Inhibitorlu |               |                     |
| Neytral mühitdə mühafizə effektivliyi |                                   |             |               |                     |
| 0.0                                   | 0.7812                            | -           | 9.99          | 90                  |
| 3.0                                   | 0.7812                            | 0.0782      | 14.28         | 93                  |
| 5.0                                   | 0.7812                            | 0.0547      | 33.38         | 97                  |
| 7.0                                   | 0.7812                            | 0.0234      | 100           | 99                  |
| 10.0                                  | 0.7812                            | 0.0078      | -             | -                   |
| Turş mühitdə mühafizə effektivliyi    |                                   |             |               |                     |
| 0.00                                  | 1.3260                            | -           | 3.86          | 88                  |
| 3.0                                   | 1.3260                            | 0.3430      | 12.50         | 92                  |
| 5.0                                   | 1.3260                            | 0.1061      | 33.74         | 97                  |
| 7.0                                   | 1.3260                            | 0.0393      | 100           | 100                 |
| 10.0                                  | 1.3260                            | 0.00        | -             | -                   |
| Qələvi mühitdə mühafizə effektivliyi  |                                   |             |               |                     |
| 0.00                                  | 1.024                             | -           | 5.56          | 82                  |
| 3.0                                   | 1.024                             | 0.1843      | 7.14          | 86                  |
| 5.0                                   | 1.024                             | 0.1434      | 8.33          | 88                  |
| 7.0                                   | 1.024                             | 0.1229      | 2.49          | 96                  |
| 10.0                                  | 1.024                             | 0.0410      | -             | -                   |

mühitdə korroziya sürəti  $0.3430 \text{ q/m}^2\cdot\text{saat}$ , mühafizə effekti 88–100 %, qələvi mühitdə isə korroziya sürəti  $0.1843\text{--}0.0410 \text{ q/m}^2\cdot\text{saat}$ , mühafizə effekti 82–96 % arasında dəyişir. Nəticələrin analizində məlum olur ki, MARZA-2 inhibitorunun  $10 \text{ mg/l}$  sərf olunan miqdarı hər üç mühit üçün effektlidir. Bu inhibitorun korroziyadan mühafizə effektivliyi 96–100 %-dir.

MARZA-2 inhibitoru ən yaxşı nəticəni turş mühitdə göstərir. Korroziya sürətinin əhəmiyyətli dərəcədə azalmasına səbəb məhz inhibitorun metal səthini hidrofoblaşdırmaqla xüsusiyyətindən irəli gelir. Daha doğrusu inhibitor metal səthində yüksək enerjiyə malik aktiv mərkəzləri ekranlaşdırmaqla onları aqressiv mühitdən tərcid edərək elektrokimyəvi korroziya prosesini pasivlaşdırır.

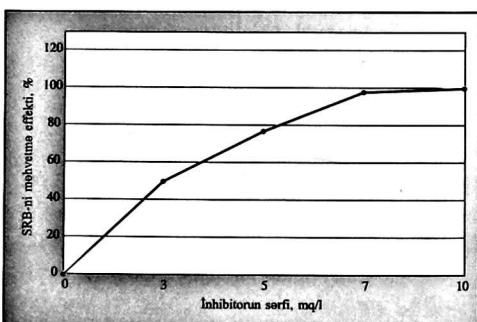
Bələliklə, hər üç mühitdə alınan nəticələrin təhlilində məlum olur ki, MARZA-2 reagenti güclü inhibitorluq xassasına malikdir.

Lay suyunun tərkibində SRB-lərin olması və onların daha çox korroziya aqressivliyi yarada bilməsinə əsaslanaraq MARZA-2 bakterisid-inhibitorluq xassəsi reagentinin SRB-ləri məhv etməsi də laboratoriya şəraitində tədqiq olunmuşdur. Digər tərəfdən, tədqiqat üçün SRB-nin seçiləməsi məhz onunla bağlıdır ki, göstərilən bakteriyalarla yanaşı, digər fizioloji qrup mikroorganizmlərin də əmələ gətirdiyi biosenozu məhv etmək mümkündür.

SRB-nin məhv edilməsi istiqamətində tədqiqatlar RS-39-3-973-83 sayılı rəhbər sənədə əsasən, Postgeyt-B mühitinde növbəli durulashdırılma üsulu ilə aparılmışdır.

Təcrübə üçün istifadə olunan SRB-lər Güneşli neft yatağının lay sularından götürülmüşdür.

Təcrübələr SRB-lər  $10^3$  həc/minde,  $28\text{--}30^\circ\text{C}$  temperaturda, on beş gün ərzində və MARZA-2 bakterisid inhibitor xassəsi reagentin  $3\text{--}10 \text{ mg/l}$  qatılıqlı məhlullarında aparılmışdır. Alınan nəticələr şəkildə göstərilmişdir.



MARZA-2 bakterisid inhibitorun mühitdə miqdardan asılı olaraq SRB-ni məhvətmə effekti

Şəkildən göründüyü kimi MARZA-2 reagenti həm inhibitor kimi, həm de bakterisid kimi yüksək effektivliyə malikdir. Onun  $10 \text{ mg/l}$  qatılığında SRB-lərin inkişafı tamamilə dayanır

ve nəticədə 100 %-li bakterisidlik effektliyilə alınırlar.

### Nəticə

1. MARZA-2 reagentin neytral, turş və qələvi mühitlərdə Cr-3 markali poladın korroziyasına təsiri laboratoriya şəraitində tədqiq olunmuş və onun  $3\text{--}10 \text{ mg/l}$  qatılıqla 82–100 % mühafizə effektine malik olduğu müəyyən edilmişdir.

2. MARZA-2 reagentinin laboratoriya şəraitində SRB-lərin həyat fealiyyətine təsir effekti tədqiq edilmiş və məlum olmuşdur ki, reagent bakterisid xassəli olmaqla,  $10 \text{ mg/l}$  qatılığında SRB-nin həyat fealiyyətini dayandırır.

3. MARZA-2 reagentini yüksək müdafiə xassəsinə, həmçinin SRB-lərə qarşı yüksək bakterisid təsirə malik olduğundan, neftin çıxarılması, nəqli və emalı proseslərində baş verən korroziyalara qarşı çoxfunksiyalı reagent kimi tətbiq etmək olar.

### Ədəbiyyat siyahısı

1. Кузнецов Ю.И. Современное состояние теории ингибиции коррозии металлов // Защита металлов, 2002, т. 3, № 2, с. 122-131.

2. Кузнецов Ю.И., Вагапов Р.К. О защите стали в сероводородсодержащих средах летучими ингибиторами // Защита металлов, 2000, т. 36, № 5, с. 520-524.

3. Кузнецов Ю.И., Вагапов Р.К. Об ингибировании

### Исследование влияния ингибитор-бактерицида для защиты нефтепромыслового оборудования от коррозии

Г.Р. Гурбанов, М.Б. Адыгезалова, С.М. Маммадли

В лабораторных условиях изучена антикоррозионная устойчивость бактерицид-ингибирующего реагента MARZA-2 в нейтральных, кислотных и щелочных условиях и было установлено, что оптимальное количество ингибитора в коррозионных средах составляет  $10 \text{ mg/l}$ , а защитный эффект 96–100 %.

В лабораторных условиях в среде Постгейт-Б определены бактерицидные свойства реагента MARZA-2. Реагент показал 100 %-й защитный эффект при концентрации  $10 \text{ mg/l}$  и при этом жизнедеятельность сульфатредуцирующих бактерий полностью прекратилась.

**Ключевые слова:** ингибитор-бактерицид, защитная эффективность, сульфатредуцирующие бактерии, агрессивные нейтральная, кислая и щелочная среды, реагент, коррозия.

**Study of a new inhibitor-bactericide influence for corrosion protection of oil field equipment**  
G.R. Gurbanov, M.B. Adigzelova, S.M. Mammadly

Anticorrosion stability of MARZA-2 inhibiting bactericide agent in neutral, acidic and alkali modes were studied in laboratory conditions. It was established that the optimum inhibitor quantity in corrosion media is equal to  $10 \text{ mg/l}$ , and the protection effect comprises 96–100 %.

Bactericide properties of MARZA-2 agent were specified in Postgate-B medium in laboratory conditions. The agent justified 100 % protection effect in  $10 \text{ mg/l}$  concentration and herewith, the activity of sulfate-reducing bacteria was totally stopped.

**Keywords:** bactericide inhibitor, protection effect, sulfate-reducing bacteria, aggressive, neutral, acidic and alkali medium, agent, corrosion.

сероводородной коррозии основаниями Шиффа // Защита металлов, 2001, т. 37, № 3, с. 238-243.

4. Вагапов Р.К., Фролова Н.В., Кузнецов Ю.И. Ингибирирование наводороживания стали в сероводородсодержащих средах основаниями Шиффа // Защита металлов, 2002, т. 38, № 1, с. 38-43.

5. Кузнецов Ю.И., Вагапов Р.К. Об ингибировании сероводородной коррозии стали основаниями Шиффа // Защита металлов, 2001, т. 37, № 3, с. 538-543.

6. Morris W., Foster Rase. Ethnicity and Genomics Social Classifications as Proxies of Biological Heterogeneity Genome Res / W.Morris and R.Richard // Microbiol, 2002, v. 12, pp. 844-850.

7. Литвиненко С.Н. Защита нефтепродуктов от действия микроорганизмов. – М.: Химия, 1977, 143 с.

8. Козлова И.А., Концева Ж.П., Пурин Л.М., Андреюк Е.И., Погребова И., Туовинен О.Х. Микробная коррозия и защита подземных металлических сооружений // Практика противокоррозионной защиты, 1999, № 3, с. 21-27.

9. Postgate J.R. The sulphate reducing bacteria / Postgate L.R. – 2nd.ed.Cambridge: Cambridge University Press, 1984/9/1208

10. Иванов Е.С. Ингибиторы коррозии металлов в кислых средах. – М.: Металлургия, 1986, 175 с.

11. Гарфоров Н.А. Ингибиторы коррозии // 2002, т. 2, 368 с.

12. Цыганкова Л.Е. Ингибирирование коррозии и наводороживания углеродистой стали в  $\text{H}_2\text{S}$  и  $\text{CO}_2$  содержащей среде // Коррозия: материалы, защита, 2008, № 2, с. 26-30.

13. Вагапов Р.К. Ингибиторная защита от коррозии нефтепромыслового оборудования и трубопроводов // Коррозия: материалы, защита, 2007, № 1, с. 17-23.