

Abşeron yatağı əmtəə neftinin turş xassəli oksigenli birləşmələrinin tədqiqi

B.Ə. Hüseynova, k.e.d.,

B.M. Əliyev, f.-r.e.n.,

E.A. Bəxmetova,

A.F. Şahverdiyeva

Neft-Kimya Prosesləri İnstitutu

e-mail: lab.21@mail.ru

Исследование кислородных соединений кислого характера сортовой нефти месторождения Абшерон

Б.А. Гусейнова, д.х.н., Б.М. Алиев, к.ф.-м.н.,

Э.А. Бехметова, А.Ф. Шахвердиева

Институт нефтехимических процессов

Ключевые слова: нефть, кислота, фенол, кислотное число, сложный эфир, протонная магнитно-резонансная спектроскопия, степень ароматичности, изопарафиновый индекс, терминалные группы, нафтеновые структуры.

Приведены результаты изучения структурно-группового состава кислот и фенолов сортовой нефти месторождения Абшерон. Изученная нефть – тяжелая, малопарафинистая и смолистая, богатая кислыми кислородсодержащими соединениями. Кислоты и фенолы, выделенные из нефти с их дифференциацией на свободные и связанные (в виде сложных эфиров) формы.

Свободные кислоты, фенолы выделяли из нефти щелочной экстракцией. Связанные их формы выделяли после омыления освободившихся от свободных образцов нефти.

Для изучения структурно-группового состава кислот и фенолов использовали метод ПМР-спектроскопии. Полученные результаты показали, что свободные кислоты, также как связанные фенолы, характеризуются более парафиновыми структурами. Свободные фенолы, подобно связанным кислотам, состоят из аромато-нафтеновых структур.

Investigation of acidic nature oxygen compounds of commercial oil from Absheron field

B.A. Huseynova, Dr. in Ch. Sc.,

B.M. Aliyev, Cand. in Phy.-Math. Sc.,

E.A. Bekmetova, A.F. Shahverdiyeva

Institute of Petrochemical Processes

Keywords: oil, acid, phenol, acid index, ester, proton magnetic-resonance-spectroscopy, aromaticity degree, isoparaffin index, terminal groups, naphthenic structures.

The paper deals with the research results of the structural-group content of acids and phenols of Absheron field commercial oil. Studied oil is heavy, less paraffinic and tarry, rich with acidic oxygen containing compounds as well. Acids and phenols isolated from the oil sample via extraction method with differentiation into free and bound (as esters) forms, their structure and composition have been studied by proton magnetic-resonance spectroscopy.

Free acids and phenols have been isolated from the oil via alkaline extraction. Their associated forms were isolated after saponification of the oil released from free oil samples.

For the investigation of structural-group composition of the acids and phenols, PMR-spectroscopy method has been used. Obtained results justified that free acids, as well as associated phenols are characterized with more paraffinic structures. Similar to associated acids, free phenols consist of aromatic-naphthenic structures.

Açar sözlər: neft, turşu, fenol, turşu ədədi, mürəkkəb efir, proton maqnit rezonans spektroskopiyası, aromatiklik dərəcəsi, izo-parafin indeksi, terminal qruplar, naften quruluşları.

Neftin tərkibində turş xassəli oksigenli birləşmələr – turşu və fenollar sərbəst və bağlı formada (mürəkkəb efirlər şəklində) olur. Onların miqdarı neftin yerləşmə dərinliyi və fizi-kimyəvi xassələrinində asıldır. Neft turşuları xüsusən çoxqatranlı, azparafinli, kütləsinə görə ağır və az dərinliklərdən (2000 m-dək) çıxarılan neftlərdə daha çoxdur (3 %-ə kimi). Onlar tərkibinə görə mürəkkəb, radikalları alifatik, naften, aromatik və kondensləşmiş alifatik zəncirli halqlardan ibarət olur [1–5].

Neftin tərkibində olan efir əlaqəli asfalt-qatran komponentləri davamsızlıq nəticəsində parçalanaraq asfaltogen turşuları əmələ gətirir. Bu turşular quruluşuna görə parafin-naften, naften-aromatik və poliaromatik tipli olmaqla, molekulunda heteroatomlu fragmentlər saxlayır.

Turş oksigenli birləşmələrin tərkibində miqdarına görə turşularдан sonra ikinci yerde duran fenolların çoxu xam neftdə bağlı formada əsas xassəli azotlu birləşmələrlə əlaqəli şəkildə olub, neftin distilləsi zamanı temperaturun təsirindən turşu-əsasi əlaqələrinin qırılması ilə ayrırlaraq sərbəst fenollar halına keçir.

Neft turşuları iqtisadiyyatda istifadə olunan texniki əhəmiyyətli maddələrin (boya maddəsi, emulqator, deemulqator, aşqarlar, plastifikator, metal ekstragenti, herbisi, antioksidant, stimulyator və s.) alınmasında qiymətli ilkin xammal kimi istifadə olunmaqla yanaşı bəzi xoşagölməz təsirlərə də malikdir. Onlar neftin emali zamanı avadanlığı korroziyaya uğratmaqla qızalara səbəb olur, tullantı şirkəb sularında neft turşularının qatlığı 2.5–5.0 mg/l dən artıq olduqda və belə sular su hövzələrinə atıldıqda suda yaşayış canlılarının məhvini gətirib çıxara bilir, neftdən

Turş oduđi, mq KOH/q	Turş oksigenli birləşmələr	Miqdari, % kütlə					
		Karbon turşuları			Fenollar		
		sərbəst	mürəkkəb efir şəklində	cəmi	sərbəst	mürəkkəb efir şəklində	cəmi
1.90	1.4295	0.094	0.084	0.178	0.053	1.1985	1.2515

Cədvəl 2

Nümunənin adı	Hidrogen atomlarının müxtəlif qruplar üzrə paylanması, %						Aromatiklik dərəcəsi f_a	İzoparafin indeksini I	
	H_A	H_a	H_{naft}	H_{paraf}	H_γ	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagdown \\ -\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})-\text{OH} \end{array}$			
Sərbəst turşular	3.0	7.6	21.8	34.0	27.9	3.0	2.7	0.16	0.55
Sərbəst fenollar	3.2	10.5	22.5	35.3	24.8	3.0	0.7	0.17	0.47
Bağlı turşular	5.3	15.8	23.7	27.6	22.7	2.9	2.0	0.24	0.55
Bağlı fenollar	2.3	4.6	19.3	39.4	27.0	5.4	2.0	0.12	0.46

Qeyd: burada H_A , H_a , H_{naft} , H_{paraf} , H_γ – aromatik halqlarda, aromatik halqların α -vəziyyətindəki radikallarda, naften halqlarda, parafin zəncirlərində və halqlara nəzərən γ -vəziyyətdə yerləşən hidrogen atomlarının payı.

alınan əmtəə məhsullarının keyfiyyətini aşağı salır.

Odur ki, turş xarakterli birləşmələrin neft və neft məhsullarında miqdarı, quruluşu, eləcə də tərkibinin öyrənilməsi tədqiqatçıların diqqət mərkəzindədir [1–6].

Xəzərin Azərbaycan sektorunun perspektivli sayılan Abşeron, Azəri-Çıraq-Günəşli və Şahdəniz yataqları oxşardır. Bu neft ağır, qatranlı, azparafinli olduğundan onun turşu ədədi – 1.90 mq KOH/q, turş oksigenli birləşmələrinin miqdarı – 1.4295 % təşkil edir [4].

Metodik hissə

Neft nümunəsində turşu və fenollar sərbəst və bağlı formalara ayrılmışla differensiasiya üsulu ilə tədqiq edilmişdir [1, 5, 7]. Belə ki, əvvəlcə sərbəst turşu və fenollar neftdən soyuq sabunlaşma üsulu ilə 5 % NaHCO₃, 10 % KOH [4, 7] məhlulları ilə qələvi metal duzlarına çevrilir, sabunlaşmayanlardan təmizlənir, sonra mineral turşu vasitəsilə müvafiq turşu və fenollara çevirilir. Həmin neft nümunəsindən isti sabunlaşma üsulu ilə bağlı formada olan (mürəkkəb efirlər şəklində) turşu və fenollar efir şəklindən K-duzlarına, K-duzları isə bağlı turşu və fenollara çevirilir. Beləliklə, ümmüklilikdə neftdən 1.4295 % turş oksigenli birləşmələr ayrıılır. Bunu da 0.094 %-i sərbəst turşular, 0.053 %-i sərbəst fenollar, 0.084 %-i bağlı turşular, 1.1985 %-i bağlı fenollardır (cədvəl 1).

Müəyyən edilmişdir ki, mürəkkəb efirlər şəklində olan bağlı turşu və fenollar 1.2825 % kütlə olmaqla sərbəst şəkildə (0.147 % kütlə) olanlardan doqquz dəfə çoxdur.

Neftdən ayrılmış sərbəst və bağlı turşuların, fenolların qrup-quruluş tərkibini öyrənmək məqsədilə proton məqnit rezonans (PMR) spektrleri "Bruker" firmasının istehsalı olan 300.18 MHz tezlikli Furye spektrometrində çəkilmişdir. Qruplara məxsus protonların payı rezonans udma zolaqlarının integrallarına əsasən hesablanmışdır (cədvəl 2) [8–10].

Burada neftin tərkibində sərbəst turşuların orta molekulunda parafin quruluşları terminal $-\text{CH}_3$ qrupları (H_γ) və $\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagdown \\ -\text{C}-\text{OH} \end{array}$ qrupu mürəkkəb efirlərin sabunlaşması ilə alınan bağlı turşulara nisbətən (0.7 fərqli) çoxdur. Bağlı turşularda aromatik halqlar, onların α -vəziyyətindəki radikallar, naften quruluşları və aromatiklik dərəcəsi sərbəst turşulardakından, sərbəst fenollarda isə bağlı fenollardakından çoxdur. Bağlı fenollarda parafin quruluşları, terminal $-\text{CH}_3$ qrupları, $\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagdown \\ -\text{C}-\text{OH} \end{array}$ qrupu (1.3 fərqli) sərbəst fenollara nisbətən çoxdur. İzoparafin indeksi sərbəst və bağlı turşu, fenollarda demək olar ki, eyni miqdardadır.

Beləliklə, alınan nəticələrdən müəyyən edilir ki, Abşeron əmtəə neftinin turş oksigenli birləşmələri 6.6 % sərbəst turşu, 3.7 % sərbəst fenol

və 5.9 % mürəkkəb efir şəklində olan bağlı turşu, 83.8 % bağlı fenolların təşkil olunub. Sərbəst turşular bağlı fenollar kimi ən çox parafin

quruluşları ilə xarakterizə olunursa, sərbəst fenollar bağlı turşular kimi ən çox aromatik-nafət halqlarından təşkil olunub.

Ədəbiyyat siyahısı

1. Камыянов В.Ф., Аксенов В.С., Титов В.И. Гетероатомные компоненты нефей. – Новосибирск: Наука, 1983, 273 с.
2. Самедова Ф.И., Гусейнова Б.А. Азербайджанские нефти новых месторождений и их гетероатомные соединения. – Баку: Элм, 2009, 324 с.
3. Guseynova B.A. Acid oxygen compounds of Azerbaijan oils // Processes of Petrochemistry and oil refining, 2004, № 1(16), pp.26–30.
4. Hüseynova B.Ə. Azərbaycan neftlərinin heteroatomlu birləşmələri // Azərbaycan neft təsərrüfatı, 2006, № 11, s. 29–35.
5. Савиных Ю.В., Немеринская З.И., Стакина Л.Д., Сироткина Е.Е. Функциональный состав кислородсодержащих соединений нефти. – Томск: Институт химии нефти СО АН СССР, 1986, с. 36.
6. Самедова Ф.И., Гусейнова Б.А., Гасanova Г.М., Бехметова Э.А. Исследование гетероатомных соединений глубоководной нефти месторождения Гюнешли // Нефтепереработка и нефтехимия, 2014, № 6, с. 27–29.
7. Hüseynova B.Ə., Səmədova F.İ., Əliyev B.M., Bəxmetova E.A., Qafarov N.F. Müalicəvi Naftalan neftinin heteroatomlu birləşmələri // Azərbaycan neft təsərrüfatı, 2017, № 10, s. 51–55.
8. Коровенков В.А., Талдай И.В., Вячеславов А.В. Идентификация гетероатомных соединений в промышленной смеси западно-сибирских нефтей методом газовой хроматографии – масс-спектрометрии // Нефтехимия, 2010, т. 50, № 2, с. 107–113.
9. Аврова А.М., Герасимова Н.Н. Гетероатомные соединения высокопарафинистой нефти / Материалы VIII Международной конференции "Химия нефти и газа", г. Томск, 24–28 сентября 2012, с. 91–94.
10. Камыянов В.Ф., Большаков Г.Ф. Особенности применения новой расчетной схемы структурно-группового состава анализа компонентов нефти // Нефтехимия, 1984, т. 24, № 4, с. 460–468.