

Sulfat turşusunun iştirakı ilə sintetik yağ turşularının C_7 - C_9 fraksiyasının monoetilenqlikol efirinin ω -xlor valerianat və ω -xlor enant etilenqlikol efirlərinin sintezi və tədqiqi (müzakirə təriqilə)

L.M. Əfəndiyeva, k.e.d.,

P.M. Kərimov, k.ü.f.d.,

O.M. Ələsgərova, k.ü.f.d.,

E.M. Quliyeva, k.ü.f.d., A.P. Musayeva

Neft-Kimya Prosesləri İnstitutu

e-mail: ayselmusayeva.93@mail.ru

Açar sözlər: sintetik yağ turşusunun monoefiri, valerian turşusu, enant turşusu, etilenqlikol, mürəkkəb efir, antioksidant, dizel yanacağı, antidepressant xassəsi.

DOI.10.37474/0365-8554/2021-12-45-48

Синтез и исследование ω -валерианат и ω -хлор энант этиленгликоловых эфиров на основеmonoэтilenгликолового эфира синтетических жирных кислот фракции C_7 - C_9 в присутствии серной кислоты (в порядке обсуждения)

Л.М. Эфендиева, д.х.н., П.М. Керимов, д.ф.х.н., О.М. Алексерова, д.ф.х.н., Э.М. Гулиева, д.ф.х.н., А.П. Мусаева
Институт нефтехимических процессов

Ключевые слова: моноэфир синтетической жирной кислоты, валериановая кислота, энантовая кислота, этиленгликоль, сложный эфир, антиоксидант, дизельное топливо, антидепрессорное свойство.

В присутствии сернокислотного катализатора на основе monoэтilenгликолового эфира синтетических жирных кислот фракции C_7 - C_9 , взятых в соотношении 1:1.2 при температуре 110 °C, продолжительности реакции 3–4 ч., были синтезированы ω -валерианат и ω -хлор энант этиленгликоловые эфиры с выходом 72–75 %. Определены физико-химические показатели синтезированных эфиров и их структура идентифицирована аналитическим и спектральным методами. Синтезированные сложные эфиры были протестированы на предмет их антиоксидантных и антидепрессорных свойств для улучшения термостабильности дизельного топлива.

Müəlliflər ilk dəfə homogen ($HClO_4$, H_2SO_4) katalizatorlarının iştirakı ilə dihidrodiisopentadie-nitsikloheksan karbon turşuları əsasında C_5 - C_{10} səra alifatik spirtlərin mürəkkəb efirlərini sintez etmiş və onların xassələrini öyrənmişlər [1].

B.Q. Zeynalov və əməkdaşları H_2SO_4 , $HClO_4$ – katalizatorları iştirakında 1,4,5,8-bis-endometilenoktalın – 1,4,5,8-bis-endometilen-metiloktalın

**The synthesis and study of ω -chlorine valerenate and ω -chlorine enant of ethylene-glycol esters based on monoethyleneglycol ester of synthetic fatty acids from C_7 - C_9 fraction in the presence of sulphuric acid
(In the order of discussion)**

L.M. Efendiyeva, Dr. in Ch. Sc., P.M. Kerimov, PhD in Ch. Sc., O.M. Alesgerova, PhD in Ch. Sc., E.M. Guliyeva, PhD in Ch. Sc., A.P. Musayeva
Institute for Petrochemical Processes

Keywords: monoester of synthetic fatty acid, valerenic acid, enanthic acid, ethylenglycol, compound ester, antioxidant, diesel fuel, antidepressant.

In the presence of sulphuric acid catalyst based on monoethyleneglycol ester of synthetic acids from C_7 - C_9 fraction, ω -chlorine valerenate and ω -chloride enant ethylenglycol esters with the yield of 72–75 % have been synthesized in the ratio of 1:1.2 at the temperature 110 °C with 3–4 hours of reaction duration. Physical-chemical parameters of synthesized esters have been specified and their structure identified via analytical and spectral methods. Synthesized compound esters have been tested on the antioxidant and antidepressant properties to improve heat stability of diesel fuel.

karbon turşularının C_5 - C_{10} səra alkil efirlərini və onların əsasında epoxi törəmələrini sintez etmişlər. Alınmış efirlərin polimer materialları üçün effektli plastifikator kimi istifadəsi tövsiyə edilmişdir [2].

Sulfat turşusu katalizatorlu iştirakında C_5 - C_{16} səra alifatik karbon turşuları və çoxatomlu spirtlər əsasında pentaeritritin mürəkkəb efirləri sintez

edilmiş və onların göstəriciləri təyin olunmuşdur [3].

Tədqiqatçılar qatı sulfat turşusunu iştirakı ilə benzoy turşusu və izooktil spirtinin efirləşməsi reaksiyasının kinetikasını öyrənmişlər. Reaksiya müvafiq olaraq H_2SO_4 katalizatorunun iştirakı ilə (0.1 % kütlə, turşuya görə) komponentlərin II:1 = 3:1+10:1 mol nisbətində 127–157 °C-də izotermik reaktorda aparılmışdır [4].

Müelliflər karbon turşularının spirlərlə efirləşməsi reaksiyalarda homogen və heterogen formada olan turşu xassəsi – $BF_3O(C_2H_5)_2$, p-toluołulfoturuş, $HCIO_4$, H_2SO_4 , seolit, silikagel və s. – katalizatorların istifadəsinə daha çox üstünlük vermişlər [5–7].

Ədəbiyyat materiallarında verilən istinadlara əsasən efirləşmə reaksiyasında tətbiq olunan katalizatorlardan bəhs edilir. Bu katalizatordan istifadə edib, müxtəlif radikallı və çox funksiyalı yeni efirlərin sintezi məqsədəyəyndur.

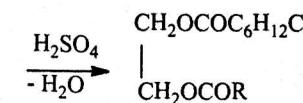
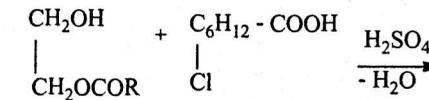
Məqalədə əsas məqsəd sintetik yağı turşusu (SYT) (C_7-C_9) fraksiyasının monoetenlikol efiri əsasında etilenlikolun ω -xlor valerianat və ω -xlor enant efirlərinin sintezi onların tətbiq sahələrinin müəyyən edilməsidir [8]. Tədqiqatçılar aparmaq üçün lazımlı olan xammalların fiziki-kimyəvi göstəriciləri cədvəl 1-də verilmişdir.

SYT-nin (C_7-C_9) fraksiyasının monoetenlikol efiri və (ω -xlor enant turşusu əsasında etilenlikolun diefirinin sintezi, fiziki-kimyəvi göstəricilərin analitik və spektral üsullarla təyini

Cədvəl 1

Maddələr	Qaynana temperaturu, °C	Sıxılıq, 20 °C-də, kg/m ³	Süasindurma əməsləri, 20 °C-də, mq KOH/q	Turşu ədədi, mq KOH/q
Sintetik yağı turşusunun C_7-C_9 fraksiyasının monoetenlikol efiri	125–190/2.66·10 ⁻⁴ MPa	942	1.4382	0.50
ω -xlor valerian turşusu	110–112/2.66·10 ⁻⁴ MPa	1160	1.4560	410.2
ω -xlor enant turşusu	125–126/2.66·10 ⁻⁴ MPa	1090	1.4590	340.8

Reaksiya aşağıdakı tənlik əsasında aparılmışdır:



burada R – C₇ – C₉ SYT radikalıdır.

Reaksiya kolbasına 35.8 q (0.2 mol) SYT-nin (C_7-C_9) fraksiyasının monoetenlikol efiri, 36.2 q (0.22 mol) ω -monoxlor enant turşusu, katalizator kimi xlor turşuya görə hesablanmış qatı sulfat

turşusundan 1 % və 100 ml reaksiya suyu ilə azeotrop əmələ getirən həllədici – toluol əlavə olunaraq, reaksiya 3–4 saat müddətində 110 °C temperaturda aparılmışdır. Bu müddət ərzində su ayıricıda 4 q-a yaxın reaksiya suyu ayrıılır. Reaksiyanın sonu alınan reaksiya suyunun miqdarı və turşu ədədinin stabilliyilə təyin olunmuşdur. Reaksiya məhsulu otaq temperaturuna qədər soyudulub ayıricı qıfa yerləşdirilib 1 %-li qəlevi məhlulu ilə neytrallaşdırılaraq yuyulur. Xam efir qarışığından həllədici – toluol su nasosunun köməyi ilə distillə edildikdən sonra, efirin 150–220 °C/6.55·10⁻⁴ MPa fraksiyası și yığılaraq analiz edilir. Sintez olunmuş SYT-nin C_7-C_9 fraksiyasının və ω -xlor enant turşusunun etilenlikol diefirinin bəzi fiziki-kimyəvi göstəriciləri cədvəl 2-də verilmişdir. Sintez edilmiş efirin İQ-spektri ($C=O$, $C-O-C$ qrupları 1770–1730 və 1160 cm^{-1} əlaqəsi, CH_2 - və CH_3 - qrupları müvafiq olaraq 1470–1450 cm^{-1} və 1390–1360 cm^{-1} rabitəsinin riyazi əlaqəsi, $\text{C}-\text{Cl}$ əlaqəsi 760–730 cm^{-1} və 700 cm^{-1} müəyyən edilmişdir.

Nümunə 1 – Etlenlikolun SYT (C_7-C_9) və ω -xlor valerianat efiri

Nümunə 2 – Etlenlikolun SYT (C_7-C_9) və ω -xlor enant efiri

Cədvəl 3-də sintez edilmiş efirlərin D/Y-də antidepressant kimi yoxlanılması nəticələri faizlə verilmişdir.

Cədvəl 3-dən göründüyü kimi, sintez olunmuş efirlərin D/Y-də antidepressant xassələri qənaət-bəxsidir.

SYT-nin (C_7-C_9) fraksiyasının monoetenlikol efirinin ω -xlor valerian turşusunun qeyri-simetrik diefirinin bəzi fiziki-kimyəvi göstəriciləri cədvəl 2-də verilmişdir. Sintez edilmiş efirin İQ-spektri ($C=O$, $C-O-C$ qrupları 1768–1730 və 1160 cm^{-1} əlaqəsi, CH_2 - və CH_3 - qrupları müvafiq olaraq 1470–1452 və 1392–1365 cm^{-1} rabitəsinin riyazi əlaqəsi, $\text{C}-\text{Cl}$ əlaqəsi 760–730 cm^{-1} və 700 cm^{-1} müəyyən edilmişdir.

Sintez olunmuş efirlər D/Y-də antioksidant kimi də yoxlanılmış və müsbət nəticələr alınmış-

Cədvəl 2

Efirlər	Qaynana temperaturu, °C, 6.65·10 ⁻⁴ MPa	Çoxlu, %	$\mu_{D^2}^{25}$ kərəm	$n_{D^2}^{25}$	Sabunlaşma ədədi, mq KOH/q təcrübə nazarı	Turşu ədədi, mq KOH/q
Etlenlikolun SYT (C_7-C_9) və ω -xlor valerianat efiri	135–215	72.0	0.9998	1.4510	370.2	380.0
Etlenlikolun SYT (C_7-C_9) və ω -xlor enant efiri	150–220	75.0	0.9980	1.4515	360.5	369.0

Sintez olunmuş efirlərin hər birində 100 q-a yaxın nümunələr hazırlanmış və dizel yanacağında (D/Y) antioksidant, antidepressant xassələri yoxlanılmışdır [9]. D/Y-nin istismar xassələrinin yaxşılaşdırılması məqsədilə hazırlanmış nümunələr NKPI-nin “Reaktiv və dizel yanacaqları” laboratoriyasında sınaqqdan keçirilmişdir.

Bələliklə, yeni efirlər sintez edilmiş, fiziki-kimyəvi göstəriciləri təyin olunmuş və müəyyən edilmişdir ki, bu efirlər gələcəkdə iqtisadi və ekoloji

Cədvəl 3

Göstəricilər Temperatur, °C	Aşqarış	Nümunə 1			Nümunə 2		
		0.01	0.03	0.05	0.01	0.03	0.05
Bulanma	-19.3	-16	-15	-14	-18.5	-17.5	-17
Donma	-31.8	-29.5	-28	-27	-31	-30	-29

Cədvəl 4

Göstəricilər	Hidrotəmizlənmis D/Y-də (0.004 % qatılıqta mütrakka efr)	Nümunə 1		Nümunə 2	
		Nümunə 1	Nümunə 2	Nümunə 1	Nümunə 2
Termooksidləşmə sabitliyinin təyini, çöküntünün miqdarı, mq/100 ml yanacaqda	8.6	2.3	0.4		

baxımdan sənaye üçün səmərəli hesab oluna bilər.

Noticə

1. Sulfat turşusu katalizatorunun iştirakı ilə etilenlikolun SYT (C_7-C_9) fraksiyasının və ω -xlor valerianat, ω -xlor enant tərkibli qeyri-simmetrik mürəkkəb efirləri sintez edilmiş və xassələri öv-

rənilmişdir.

2. Sintez olunmuş efirlərin D/Y-də antioksidant və antidepresant xassələri yoxlanılmış və müəyəyən olunmuşdur ki, SYT (C_7-C_9) ω -xlor enant efirini 0.004 % qatılıqlı D/Y-yə əlavə etdikdə çöküntünün miqdarı 8.6-dan 0.4 mq-a qədər azalır.

Ədəbiyyat siyahısı

1. A.c. 1022963, CCCP. Alkilovye effiry digidroditiklopentadienil tsiklogeksan karbonovoy kisloty v kachestve plastifikatorov polivinilkloridnykh kompozitsiy / B.K. Zeynalov, O.M. Aleskerova, S.I. Iskenderova i dr. Opubl. v. 1983, № 22, c. 56.
2. Zeynalov B.K., Iskenderova S.I., Aleskerova O.M., Dadasheva T.G. Digidroditiklopentadienilmetiltsiklo-geksan karbonovaya kislotu v kachestve plastifikatorov dlya PVKH // Plastmassy, 1985, № 6, c. 39.
3. A.c. 1366507, CCCP. Sposob polucheniya effirov alifaticheskikh kislot s 5-16 atomami ugleroda mnogoatomnykh spirtov / S.N. Kharkov, A.A. Kuznetsova, V.A. Kuzmina i dr. Opubl. v. B.I. 1991, № 2, c. 180.
4. Sadłowski J., Kulawska Marid, Krupa Krystana et al. Sinteza estrow kwasu benzoesowedo i alkoholi N-oktylowego oraz izo oktilowogu w obecnosci kwasu siarkowego jako katalizatora kinetika reaksii // Inz. Chem., / process., 2001, vol. 22, No , pp. 1243-1248.
5. J.Chem. Kin (Jieht), Novak J., 1973, vol. 5, No 6, pp. 919-927.
6. Novak J., Antosova J. Coll. Czech. Chem., 1970, vol. 35, No 4, pp. 1096-1104.
7. Ponomařev F.G. Trudy Voronežskogo gosudarstvennogo universiteta, 1956, t. 40, t.49, c. 150-154, 151-154.
8. Zeynalov B.K. i dr. Sintez slozhnykh monoefirov etilenglikolya // Azerbaidzhanskoe neftyanoe khozaistvo, 1967, № 3, c. 42-44.
9. Kapustin V.M. Neftyanye i al'ternativnye topliva s prisadkami i dobavkami. – M.: "KolosS", 2008, 230 s.

References

1. A.c.1022963, SSSR. Alkilovye effiry digidroditiklopentadienil tsiklogeksan karbonovoy kisloty v kachestve plastifikatorov polivinilkloridnykh kompozitsiy / B.K. Zeynalov, O.M. Aleskerova, S.I. Iskenderova i dr. Opubl. v 1983, № 22, s. 56.
2. Zeynalov B.K., Iskenderova S.I., Aleskerova O.M., Dadasheva T.G. Digidroditiklopentadienilmetiltsiklo-geksan karbonovaya kislotu v kachestve plastifikatorov dlya PVKH // Plastmassy, 1985, № 6, s. 39.
3. A.c. 1366507, SSSR. Sposob polucheniya effirov alifaticheskikh kislot s 5-16 atomami ugleroda mnogoatomnykh spirtov / S.N. Kharkov, A.A. Kuznetsova, V.A. Kuzmina i dr. Opubl. v B.I. 1991, № 2, s. 180.
4. Sadłowski J., Kulawska Marid, Krupa Krystana et al. Sinteza estrow kwasu benzoesowedo i alkoholi N-oktylowego oraz izo oktilowogu w obecnosci kwasu siarkowego jako katalizatora kinetika reaksii // Inz. Chem., / process., 2001, vol. 22, No , pp. 1243-1248.
5. J.Chem. Kin (Jieht), Novak J., 1973, vol. 5, No 6, pp. 919-927.
6. Novak J., Antosova J. Coll. Czech. Chem., 1970, vol. 35, No 4, pp. 1096-1104.
7. Ponomařev F.G. Trudy Voronežskogo gosudarstvennogo universiteta, 1956, t. 40, t. 49, s. 150-154, 151-154.
8. Zeynalov B.K. i dr. Sintez slozhnykh monoefirov etilenglikolya // Azerbaidzhanskoe neftyanoe khozaistvo, 1967, № 3, s. 42-44.
9. Kapustin V.M. Neftyanye i al'ternativnye topliva s prisadkami i dobavkami. – M.: "KolosS", 2008, 230 s.