

MÜƏLLİMİN ÖZÜNÜTƏHSİLİ

Cavanşir Əli oğlu Rəhimov,
fizika-riyaziyyat üzrə fəlsəfə doktoru, dosent
Zübeid Həqverdi oğlu Tağıyev,
fizika-riyaziyyat üzrə elmlər doktoru, professor
Tapdıq Abbas oğlu Əliyev,
fizika-riyaziyyat üzrə fəlsəfə doktoru, dosent
Fatma Ağa qızı Axundova
fizika-riyaziyyat üzrə fəlsəfə doktoru, baş müəllim
Azərbaycan Tibb Universiteti
Tibbi fizika və informatika kafedrası

HETEROTSİKLİK BİRLƏŞMƏLƏRİN MOLEKÜLYAR QURULUŞU, FİZİKİ-KİMYƏVİ XÜSUSİYYƏTLƏRİ VƏ TİBBİ-BİOLOJİ ƏHƏMİYYƏTİ

Əliaşvili Ali oğlu Rəhimov,
doktor filosofii po физико-математике, доцент
Зубейд Ахверди оглу Тагиев,
доктор наук по физико-математике, профессор
Тапдык Аббас оглы Алиев,
доктор философии по физико-математике, доцент
Фатма Ага гызы Ахундова
доктор философии по физико-математике, старший преподаватель

МОЛЕКУЛЯРНАЯ СТРУКТУРА ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ, ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА И МЕДИКО-БИОЛОГИЧЕСКИЕ ЗНАЧЕНИЕ

Cavanşir Ali Rahimov,
PhD in physics and mathematics, associate professor
Zübeid Həqverdi Taghiyev,
doctor of sciences in physics and mathematics, associate professor
Tapdıq Abbas Aliyev,
PhD in physics and mathematics, associate professor
Fatma Ağa qızı Axundova
PhD in physics and mathematics, senior lecturer

MOLECULAR STRUCTURE OF HETEROCYCLIC COMPOUNDS, PHYSICO-CHEMICAL PROPERTIES AND BIOMEDICAL VALUE

Xülasə. Məqalədə müxtəlif heterotsiklik birləşmələrin molekulyar quruluşunun, onların fiziki-kimyəvi xassalarına təsir ürənmişdir. Heterotsiklik birləşmələrin tətbiqi və tibbi-biooji əhəmiyyəti araşdırılaraq müxtəlif tibbi nöqtəvi-nazardan vacib sayıla bilən konfiqurasiyaların sintez imkanları öyrənilmişdir.

Açar sözlər: heterotsiklik birləşmələr, molekulyar quruluş, fiziki-kimyəvi, fiziki-kimyəvi xüsusiyyətləri, tibbi-biooji əhəmiyyəti

Резюме. В данной статье приводятся экспериментальные данные зависимости макроскопических физических свойств гетероциклических соединений от молекуларной структуры. Применение и медицинская актуальность этих материалов непосредственно зависит от этих свойств. Для синтеза новых материалов, имеющие важное медицинское значение необходимо знать молекуларную структуру.

Ключевые слова: молекуларная структура, гетероциклические соединения, физико-химические, физико-химические свойства, биологическое значение

Heterotsiklik birləşmələrin molekulyar quruluşu, fiziki-kimyəvi xüsusiyyətləri və tibbi-biooji əhəmiyyəti

Summary. In this article, we present experimental data on the dependence of the macroscopic physical, chemical properties and physical activity of heterocyclic compounds on the molecular structure. The use and medical relevance of these materials directly depends on these properties. For the synthesis of new materials, which have important medical significance, it is necessary to know the molecular structure.

Key words: molecular structure, heterocyclic compounds, physicochemical, physicochemical properties, biological significance

Heterotsiklik birləşmələrin organizm üçün əhəmiyyətini nəzərə alsaq tabebat üçün nə qədər önemli olduqları bərabər dır. Son zamanlar təbii və sintetik heterotsiklik birləşmələr kliniki farmakologiyada geniş istifadə edilir. Məsələn, malyaryia aleyhinə istifadə edilən xin-nin azot tərkibli üzvü birləşməldən biridir [1]. Digər bir alkoloid papaverin, təbabətədə spazmolitik damar genişləndirici və diuretik vasita kimi istifadə edilir. Bu maddələrin sintetik yolla alınması üçün, molekulyar quruluş parametrlərinin öyrənmək tələb olunur. Bu məqsədə bir qrup təbii və sintetik heterotsiklik birləşmələrin məlumat fiziķi metodları (viskozimetriya, Kerr effekti, Cotton-Mutton effekti, dielektrik relaksasiyası, kütlə spektroskopiyası, Onzager metodu və s.) metodlarin köməyi ilə optik, elektrooptik, dielektrik, mənqıñ xassaların və əsas molekulyar parametrləri öyrənilmişdir. Alınan nticələr aşağıdakı cədvələr öz əksini tapmışdır.

	Maddənin kimyəvi quruluşu və molekulyar parametrləri	K _m , 10 ⁻⁹ D ⁻¹ sm ⁵ (300V) ⁻²	μ D	Δb 10 ⁻²⁵ sm ³	β°	Δ ε
1	2	3	4	5	6	7
MK1	C ₆ H ₁₃ -C ₆ H ₄ -C ₆ H ₄ -CN K 12 H 30 İ 4-n-heksil-4-sianobifenil	4,4	5	130	0	10,5
MK2	C ₇ H ₁₅ -O-C ₆ H ₄ -N=N-C ₆ H ₄ -CN K 94 H112 İ 4-n-heptilosil-4-sianaoazobenzol	13	5,8	230	0	8,4
MK3	C ₇ H ₁₅ O-C ₆ H ₄ -N=N-C ₆ H ₄ -CNOH K 94 H112 İ 4-sian-oksil-4-heptilosianizol	13,6	5,2	310	0	6,3
MK4	C ₅ H ₁₁ O-C ₆ H ₄ -N=N-C ₆ H ₄ -CN OH	9	5,3	210	0	6,1
MK5	C ₇ H ₁₅ O-C ₆ H ₄ -C ₆ H ₄ -CNOH K 67 H 81 İ 4-n-otiloski-4'-sianobifenil	5,1	5,2	160	10	6,0

Cədvəl. Son nitril qruplu maye-kristal maddələrin dipol, elektrooptik xarakteristikaları

	Tədqiq olunan maddələrin kimyəvi quruluşu və faza keçidləri	$K_{\mu} \times 10^9$, $\text{sm}^{5/2}$ (300 V) $^{-2}$	μ , D	$\Delta b_x \cdot 10^{-25}$, sm^3	β°	$\Delta \epsilon \Delta T = 5K$
1	$\text{C}_6\text{H}_{13} - \text{C}_6\text{H}_4 - \text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K65°N218°I	11.6	6.2	190	0	-
2	$\text{C}_6\text{H}_{13} - \text{C}_6\text{H}_4 - \text{CH}_2-\text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K80°I	3.6	5.3	190	30	-
3	$\text{C}_7\text{H}_{15}-\text{C}_6\text{H}_4 - (\text{CH}_2)_4-\text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{C}_6\text{H}_4-\text{-CN}$ K67°S _A 105°I	3.4	5.3	190	30	8.5
4	$\text{C}_4\text{H}_9-\text{C}_6\text{H}_{10} - \text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K80°N242°I	4.3	5.5	150	20	6.5
5	$\text{C}_4\text{H}_9-\text{C}_6\text{H}_{10} - (\text{CH}_2)_2-\text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K71°S _A 124°N174°I	3.8	5.4	170	30	6.0
6	$\text{C}_4\text{H}_9-\text{C}_6\text{H}_{10} - (\text{CH}_2)_5-\text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K80°S _A 109°I	3.5	5.3	170	30	6.0
7	$\text{C}_4\text{H}_9-\text{C}_6\text{H}_{10} - (\text{CH}_2)_6-\text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K71°S _A 136.5°I	3.2	5.2	170	30	6.5
8	$\text{C}_7\text{H}_{15}-\text{C}_6\text{H}_4 - \text{COO-C}_6\text{H}_4\text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K43.5°N55°I	7.0	6.1	135	10	15
9	$\text{C}_7\text{H}_{15}-\text{C}_6\text{H}_4 - \text{COO-C}_6\text{H}_4-\text{O-(CH}_2)_4-\text{CN}$ K61°N68°I	0.7	4.4	120	45	4.5
10	$\text{C}_7\text{H}_{15}-\text{C}_6\text{H}_4 - \text{N=N-C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K94°N112°I	11.0	5.8	230	0	8
11	$\text{C}_7\text{H}_{15}-\text{C}_6\text{H}_4 - \text{N=N-C}_6\text{H}_4-\text{O-(CH}_2)_4-\text{CN}$ K68°N83°I	0.1	3.7	210	56	-0.2
12	$\text{C}_6\text{H}_{13}-\text{C}_6\text{H}_4 - \text{CH=CH-COO-C}_6\text{H}_4-\text{CN}$ K76.5°N141°I	6.9	7.1	170	10	16
13	$\text{C}_4\text{H}_9-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH=CH-COO-C}_6\text{H}_4-(\text{CH}_2)_2-\text{CN}$ K91°N118°I	3.9	5.4	180	30	8.5

Bu işdə məqsəd, klinikin farmakologiyada istifadə oluna biləcək yeni kimyavi birləşmələrin (heterotsiklərin) sintezini proqnozlaşdırmaqdır [1].

Son zamanlarda tabbatın digor sahələrində dətobii və sintetik heterotsiklik birləşmələrin geniş təbiq olunur. Məsolan, psixofarmakologiya və s. [2].

1,4 dihidropiridin tərəmələri, məsolan fəniligidin ürşək-qan damar sisteminin müalicəsinənə də özlərbətiyi təmərdir [3].

Heterotsiklik birləşmələrin rolü tənafəfis prosesində, enerjinin akkumulyasiyası, fotosintez, pestisidlərin alınmasında röngörə olavaş kimi, istiyyəti davamlı biopolimerlərin istehsalında, analitik reagentlərin və vacib materialların istehsalında geniş istifadə olunur. Son zamanlarda hette-

rotsiklik birləşmələrin iştirakı ilə alınan kimyavi maddələri öyrənan elmin yeni bir sahəsi sapra-molekulary kimi sərtələr inkişaf etməkdədir [4].

Burada vacib olan molekulun özünü təşkil və barpa etməsi, bir-birinə uyğunlaşmasıdır. Son dövrlərdə ekoloji şəraitin pisləşməsi immun çatışmazlığı probleminin həllini tapmağını aktuallaşdırılmışdır. Müxtəlif texnogen faktorlarının canlı organizmanın təsiri sistemli şəkildə patologiyaların yaranmasına səbəb olur.

İmmun çatışmazlığının səbəblərinin möqəsəyənlü şəkildə öyrənilməsi, stimullaşdırıcı vəsaitlərin təbiqi, immunitet sisteminin bərpası müəsir tibbin aktual problemlərindəndir.

Heterotsiklik birləşmələrin molekulary quruluşu, fiziki-kimyavi xüsusiyyətləri və tibbi-biooji əhəmiyyəti

Təcrübə olaraq müəyyən edilmişdir ki, müxtəlif immunitet stimullaşdırıcı preparatlar hormonlara, tsiklostatiklərə, antibiotiklərə və digər dərman maddələrləri birgə qəbul edildikdə də yüksək nöticələr olub. Bu zaman dərmanların qəbulu zamanı yaranan bilişək oksitasiyalar qismən azalır, kompleks terapiyanın effektivliyi isə artı [4].

Bir çox təcrübə işlər quruluşca təbii pirimidinə yaxın olan dərman maddələrinin axtarışına həsr olunmuşdur. Pirimidinən təbəbatda təbiq spektri olduqca genişdir. Bu qrup maddələr nuklein turşularının sintezində, züləllərin əmələ gəlməsində fundamental hayatı proseslərdə vəcib rola malikdirlər. Belə ki, pirimidin və tərəmələri antibiotiklərlə kompleks təşkil etdikdə, müxtəlif xəstəliklərin müalicəsinə və profilaktikasında müvəffəqiyətlə tətbiq oluna bilər.

Aparılan elmi işlədə məqsəd pirimidinin yeni tərəmələrini öyrənərək yeni-yeni immunostimulyatorları axtarıb tapmaqdır ki, dəhəz az tokiski xüsusiyyəti malik olsun, asanlıqla canlı orqanizmə daxil edilə bilsin.

Pirimidin tərəmələri müstəvi şəkilli molekul olub rəngsiz, xüsusi qoxuya malikdirlər [4].

Ədəbiyyat:

1. Дж.А.Рагимов // Молекулярная структура и макроскопические свойства макромолекул. Баку: ЕЛМ, 2002.

2. Hansch C., Kunip A., Gard R., Gao H. Chem-bioinformatics and QSAR: A review of QSAR tasking positive hydrophobic terms // Chem. Rev. 2001, № 3

3. Mercader A., Castro E.A., Toropov A.A. Maximum topological distances based indices as molecular descriptors for QSPR. Modeling the enthalpy of formation of hydrocarbons from elements // Int. J. Mol. Sci. 2001, № 2

4. Hawkins D.M., Basak S. QSAR with few compounds and many features // J. Chem. Inf. Comput. Sci. 2001, V. 41, № 3

E-mail: gulizade.gunel@mail.ru

Rəyçilər: ped.ü.fsls.dok.dos. Ə.A.Gorayev,
ped.ü.fsls.dok., dos. T.S. Paşayev
Redaksiyaya daxil olub: 17.12.2018