

HİLAMBATİN MOLEKULU FRAQMENTLƏRİNİN KONFORMASIYA XÜSUSİYYƏTLƏRİ

G.R.SƏFƏRLİ

Bakı Dövlət Universiteti

gunel.safarli89@gmail.com

Hilambatin molekulu struktur xüsusiyyətlərinə və funksional təsirinə görə taxikinin neyropeptidlərinə aiddir. Molekulun fragmentlərinin stabil konformasiyalarının hesablamaları fragmentlərin stabil konformasiya vəziyyətlərində ikinci quruluşun lokal elementlərini və fragmənlərin qalıqlarının daha üstün energetik qarşılıqlı oriyentasiyalarını təyin etməyə imkan verir. Fragmentlərin alınmış stabil konformasiya vəziyyətlərində qalıqların yan zəncirlərinin əlverişli qarşılıqlı təsirləri və hidrogen rabitələri dəqiqləşdirilmişdir. Hesablamalar göstərir ki, C-sonlu pentapeptid molekulun kənar qruplarının atomları arasında hidrogen rabitələrinin yaranması alfa-spiralin əlverişli enerjilərinə malik olan konformasiyalarını əmələ gətirir. İkiüzlü bucaqların qiymətlərinin hesablanması əsasında hilambatin molekulunun fragmənlərinin energetik əlverişli konformasiya vəziyyətlərinin visual modeli qurulmuşdur.

Açar sözlər: hilambatin, taxikinin, fragmənt, konformasiya, molekulyar mexanika metodu.

Giriş

Biooji fəal taxikinin sinfinə mənsub və on iki amin turşusundan ibarət olan hilambatin molekulu və onun fragmənləri orqanizmdə bir çox mühüm funksiyaları yerinə yetirən və geniş biooji təsirlərə malik olan peptidlərdir. Bu peptidlər hamar əzələlərin yığılmrasında, ürək-damar sisteminin fəaliyyətində və orqanizmin təzyiqinin tənzimlənməsində damar-genişləndirici və təzyiqi salan təsirlərə malikdir. Eyni zamanda onlar immuntənzimləyici kimi iltihaba və şış hüceyrələrinin artmasına qarşı fəaliyyət göstərir. Taxikininlərdən fərqli olaraq hilambatin molekulu C-tərəfinin sonunda biooji fəal L-Met-L-Met di-peptidini daşıyır. Hilambatin qan plazmasında qlükozanın və insulinin səviyyəsini xeyli artırır, canlı orqanizmin karbohidrat metabolizminin tənzimləməsində iştirak edir. Hilambatin molekulunun və onun fragmənlərin aktivliyinin və spesifikliyinin səbəblərinin müəyyənləşdirilməsi, onların fəza quruluşlarının xüsusiyyətlərinin və elektron quruluşunun atom-molekulyar səviyyəsində tədqiqi nəticəsində mümkündür. Peptid molekullarının fəza quruluşlarının tədqiqi onların təsir mexanizmlərinin izah olunmasında həlliədici rol oynamayaqla yanaşı effektiv və yan təsisiz dərmanların hazırlanmasının da əsasını təşkil edir. Məlumdur ki, peptid molekulun hər bir konformasiyası özünəməxsus elektron parametrlərləri ilə xarakterizə olunur.

Tədqiqat metodu və nəticə

Verilmiş işdə molekulyar mexanika metodu ilə hilabatın molekulunun ayrı-ayrı fragmentlərinin konformasiya xüsusiyyətləri tədqiq edilmişdir. Peptidlərin stabil konformasiyaları program və potensial funksiyalar sisteminin köməyi ilə hesablanmışdır.

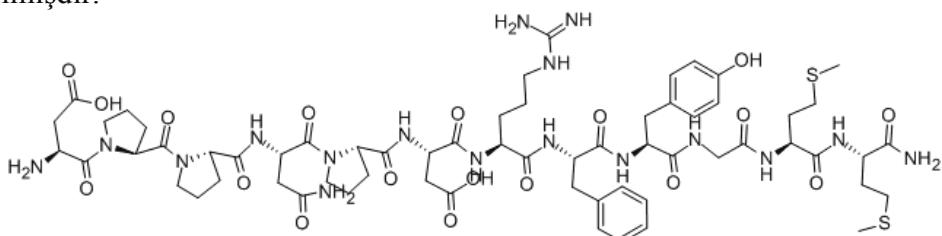
Hilabatın molekulunun fragmentlərinin stabil konformasiyalarının hesablanması qeyri-valent və elektrostatik qarşılıqlı təsir enerjiləri, hidrogen rabitəsi və torsion potensial nəzərə alınmışdır. Potensial funksiyaların parametrizasiyası polyar mühitdə aparılmışdır. Bu mühit üçün dielektrik nüfuzluğunun qiyməti 10 götürülmüşdür. Hidrogen rabitəsi üçün $r_0=1,8 \text{ Å}^0$ olduqda maksimum enerji $-1,5 \text{ kkal/mol}$ nəzərdə tutulmuşdur.

Molekulun fragmentlərinin kiçik enerjili konformasiyalarının hesablamalarında peptid quruluşların qəbul olumuş klassifikasiyasından istifadə olunmuşdur. Ayrı-ayrı peptidlərin konformasiyalarının hesablanması əsas zəncirin ϕ və ψ ikiüzlü bucaqlarının mölum qiymətləri əsasında variantların seçilməsinin nəticəsində həyata keçirilmişdir. Bu ikiüzlü bucaqlar hər bir monopeptid üçün R, B, L və P konformasiya xəritələrinin kiçik enerjili oblastlarına uyğundur.

Tədqiqat zamanı L-Met-L-Met dipeptid molekulunun konformasiya analizi molekulyar mexanika metodu vasitəsi ilə aparılmışdır. Molekulun potensial enerjisi qeyri-valent (Eq.v.), elektrostatik (Eel.), torsion (Etor.) qarşılıqlı təsir və hidrogen rabitələri (Eh.r.) enerjilərinin additive cəmi şəklində seçilmiştir. Qeyri-valent qarşılıqlı təsir enerjisi Lennard-Consun «6-12» potensiali vasitəsi ilə Skott və Şeraqanın təklif etdiyi parametrlərdən istifadə etməklə hesablanmışdır. Elektrostatik qarşılıqlı təsir enerjisi su mühitini nəzərə almaqla monopol yaxınlaşmada müəyyən edilmişdir.

Hidrogen rabitəsinin enerjisini polyar mühitdə hesablamaq üçün Morze potensialından istifadə olunmuşdur. Konformasiya enerjisinin lokal minimumlarının tapılması üçün universal hesablama programından istifadə olunmuşdur. Hər amin turşu qalığının konformasiya vəziyyətini onun əsas zəncrinin ϕ ($\text{N}-\text{C}\alpha$ - ətrafında), ψ ($\text{C}\alpha-\text{C}$ / ətrafında) və yan zəncirin χ_1, χ_2, \dots ($\text{C}\alpha-\text{C}\beta, \text{C}\beta-\text{C}\gamma, \dots$ ətrafında) ikiüzlü bucaqlarının qiymətləri xarakterizə edir. Amin turşu qalığının konformasiyası $R(\phi\psi_1 = 180^\circ \div 00^\circ)$, $B(\phi = -180-0^\circ, \psi = 0-180^\circ)$, $L(\phi, \psi = 0-180^\circ)$, $P(\phi = 0-180^\circ, \psi = -180-0^\circ)$ regionları ilə müəyyən olunur. İşarələrin (R, B, L, P) indeksləri yan zəncirin vəziyyətini xarakterizə edir : 1 rəqəmi $\sim 0^\circ \div 120^\circ$, 2 rəqəmi $\sim 120^\circ \div -120^\circ$, 3 rəqəmi $\sim -120^\circ \div 0^\circ$ sahələrinə uyğundur. İkiüzlü fırlanma bucaqlarının qiymətləndirilməsi IUPAC-IUB nomenklaturasına uyğundur. Dipeptidin elektron enerjiləri, bir sıra enerji xarakteristikaları, elektron sıxlığının paylanması, atomların parsial yükleri, elektrostatik potensialı, elektrik dipol momentləri biopolimerlərin elektron quruluşlarının hesablanması üçün hazırlanmış AM1 kvantkimyəvi metodun köməyi ilə və HyperChem 8.1 programının nümayiş versiyası ilə tədqiq olunmuşdur. Şəkil 1-də hilabatın molekulunun ilkin strukturu təsvir

edilmişdir.



Şek. 1. Hilambatin peptidinin ilkin strukturu.

Hilambatin fragmentlərinin konformasiya tədqiqatları fragmentə daxil olan sərbəst monopeptidlərin kiçik enerjili strukturları əsasında aparılmışdır. Nəzəri hesablama tədqiqatı iki amin turşu qalığından ibarət olan L-Met-L-Met dipeptidinin polyar mühiti üçün (dielektrik sabiti =10) ən stabil konformasiyaları müəyyən edilmişdir. Tədqiqat zamanı hər forma üçün amin turşu qalıqlarının χ_1 bucağının 60° , 180° və -60° qiymətlərinin kombinasiyalarına uyğun yan zəncirlərinin müxtəlif vəziyyətləri nəzərə alınmışdır. Dipeptid molekulun hesablanmış konformasiyalarının nisbi enerjiləri 0-10,5 kkal/mol enerji intervalına düşür. Həmin konformasiyaların içərisində 0-3 kkal/mol enerji intervalına düşən konformasiyalar, onlara qeyri-valent, elektrostatik, torsion qarşılıqlı təsir enerjilərinin verdikləri pay, nisbi enerjiləri cədvəl 1-də göstərilmişdir. Dipeptid fragmentin mümkün olan fəza quruluşlarını nəzərə almaqla molekulun 100-ə yaxın konformasiyası hesablanmışdır. Nəticədə müəyyən olunmuşdur ki, şeyplər arasında enerjiyə görə diferensiasiya çox cüzdır.

Cədvəl 1

L-Met-L-Met dipetidinin optimal konformasiyalarının qarşılıqlı təsir qüvvələrinin enerjiləri

Şeyp	Konformasiya	Enerji payları, kkal/mol				
		E _{qey-valent}	E _{el}	E _{tors}	E _{üümumi}	E _{nisbi}
f	R22R32	-6.8	1.5	0.6	-4.6	0
	R12R32	-5.0	0.9	0.6	-3.8	0.8
	R31R31	-4.9	1.3	0.1	-3.6	1.0
	R32R12	-5.6	1.5	0.2	-3.0	1.6
	B21L32	-4.3	0.9	1.6	-2.2	2.4
e	B21B21	-5.9	0.8	0.6	-4.3	0.3
	B33B32	-5.3	0.9	0.5	-3.9	0.7
	B22B32	-5.1	0.8	0.5	-3.7	0.8
	B22B22	-5.0	0.9	0.5	-3.5	1.1
	L23B23	-4.3	0.9	1.0	-2.3	2.3
	L21B12	-4.4	1.4	0.9	-2.0	2.6

Göründüyü kimi, verilmiş dipeptid peptid zəncirin hər iki şeypini eyniyələ stabil olaraq formalasdır. Bu şeyplər e-açılmış, f- bükülmüş şeypləridir. Phe-Tyr-Gly-Met-Met C-sonlu pentapeptidinin konformasiyalarının hesablamaları göstərir ki, fragmentin ən kiçik enerjili konformasiyaları sağ α -spiralı for-

malaşdırır. Bu α -spiral peptid zəncirin birinci amin turşu qalığının elektromənfi azot atomu ilə beşinci amin turşu qalığının karboksil qrupunun oksigen atomu arasında yaranan molekulda xili qarşılıqlı təsirləri stabillaşdırır. Cədvəl 2.-də hilambatin molekulunun C-sonlu pentapeptid fragməntinin optimal konformasiyalarının molekulda xili qarşılıqlı təsirlərinin enerji payları təsvir edilmişdir.

Cədvəl 2

Hilambatin molekulunun C-sonlu pentapeptid fragməntinin optimal konformasiyalarının molekulda xili qarşılıqlı təsir qüvvələrinin enerjiləri

№	Konformasiya	Enerji payları, kkal/mol				
		E _{qey-valent}	E _{el}	E _{tors}	E _{ümumi}	E _{nisbi}
1	R2R3RR21R32	-22,9	4,0	3,0	-16,6	0
2	B2R2RR21R32	-22,7	4,5	4,8	-13,4	3,2
3	R2B2PB22B22	-18,3	3,7	2,3	-12,4	4,2
4	B2B3BB21B21	-15,8	3,7	1,6	-10,5	6,1
5	B2B3RB21B21	-15,7	4,0	1,4	-10,3	6,3
6	B2B1BB21R22	-16,8	3,8	3,1	-9,9	6,7
7	R2B1PL32B32	-15,6	3,8	2,2	-9,7	6,9
8	R2B1LB22R22	-14,5	4,0	1,5	-9,0	7,6
9	B2B2 LR22B22	-14,2	3,9	1,4	-8,8	7,8
10	B2B2PL22B32	-13,3	4,0	1,8	-7,7	8,9
11	R2B1BR21B12	-16,8	4,1	2,6	-7,0	9,6
12	R2B1BB22B22	-15,4	3,7	5,5	-6,1	10,5

0-5 kkal/mol nisbi enerji intervalına α -spiral strukturlardan başqa, iki tip stabil di- və tripeptid qalıqlararası qarşılıqlı təsirlər əmələ gətirən konformasiyalar düşür. Molekulun pentapeptid fragməntinin bütün kiçik enerjili konformasiyalarında enerji payının əsasını qeyri-valent qarşılıqlı təsir enerjiləri təşkil edir. Elektrostatik qarşılıqlı təsir enerjiləri isə hidrofob qalıqların üstünlük təşkil etməsinə görə nisbi enerjiyə o qədər də böyük pay vermir. Tirozin və fenilalanin yan zəncirləri böyük olduğundan, fragməntin effektiv konformasiyalarını əmələ gətirir.

ƏDƏBİYYAT

- Güllner H.G, Harris V, Yajima H, Unger R.H. Hylambatin, a structurally unique tachykinin: effects on insulin and glucagon secretion. *Arch. Int. Pharmacodyn. Ther.*, 1984, v.272(2), p.304-309.
- Inoue A, Fukuyasu T, Nakata Y, Yajima H, Nomizu M, Inagaki Y, Asano K, Segawa T., Structure-activity relationship of hylambatin and its fragments as studied in the guinea-pig ileum. *J. Pharm. Pharmacol.*, 1988, v.40(1), p.72-73.
- Popov E.M. Quantitative approach to conformations of proteins, *Int. J. Quant. Chem.*, 1979, v.16, p. 707-737.
- Максумов И.С., Исмаилова Л.И., Годжаев Н.М. Программа полуэмпирического расчета конформаций молекулярных комплексов на ЭВМ, Журнал структурной химии, т.24, №4, 1983, с. 147-148.
- IUPAC-IUB Commision on Biochemical Nomenclature Abbreviations and symbols for description of conformation of polypeptide chains, *Pure Appl. Chem.*, 1974, v. 40, p. 291-306.

6. Pople J.A., Segal G.A., Approximate self-consistent molecular orbital theory. II. Calculations with complete neglect of differential overlap, J.Chem.Phys., 1965, v.43, p.136–149.

СТРУКТУРНЫЕ И КОНФОРМАЦИОННЫЕ ОСОБЕННОСТИ ФРАГМЕНТОВ МОЛЕКУЛЫ ГИЛАМБАТИНА

Г.Р.САФАРЛИ

РЕЗЮМЕ

Молекула гиламбатина по своим структурным особенностям и функциональным действиям относится к тахикининовым нейропептидам. Расчет стабильных конформационных состояний фрагментов молекулы позволил определить локальные элементы вторичной структуры энергетически предпочтительную взаимную ориентацию остатков в стабильных конформационных состояниях фрагментов. В полученных стабильных конформационных состояниях фрагментов были уточнены и энергетически оценены взаимовыгодные взаимодействия боковых цепей остатков и водородные связи. Расчет показал, что С-концевой пентапептид молекулы энергетически предпочтительно формирует алфа-спиральную конформацию, стабилизированную образованием водородных связей между атомами концевых групп. На основе рассчитанных значений двугранных углов были построены визуальные модели энергетически предпочтительных конформационных состояний исследуемых участков молекулы гиламбатина.

Ключевые слова: гиламбатин, тахикинин, фрагмент, конформация, метод молекулярной механики.

THE STRUCTURAL AND CONFORMATIONAL PARTICULARITIES OF FRAGMENTS OF HYLAMBATIN MOLECULE

G.R.SAFARLI

SUMMARY

The molecule hylambatin on its structured particularities and physiologic functions pertains to tachykinin neuropeptides. The molecule hylambatin on its structured particularities and physiologic functions pertains to tachykinin neuropeptides. The spatial structure and conformational properties of some fragments of hylambatin tachykinin peptide have been investigated by molecular mechanics method. It is known that this molecule has different dipeptide segment L-Met-L-Met at the C-terminus in change from tachykinins. As results of given investigation were determined the conformational properties of some dipeptide, tripeptide, tetrapeptide and pentapeptide fragments of hylambatin. The calculation of stable conformations of fragments of the molecule has allowed to define the local elements of the secondary structure and energy preferred mutual orientation of residues in stable structures. Calculations showed that C-terminal pentapeptide of hylambatin molecule preferentially adopt the alpha-helical conformation, stabilized by hydrogen bonds between the end groups of molecule. On the base of calculated values of dihedral angles of stable conformations of fragments have been constructed their molecular models.

Keywords: hylambatin, tachykinin, fragment, conformation, molecular mechanics method.