



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 7 \* № 6 \* 1981

УДК 577.1+547.962.02

## ПРОСТРАНСТВЕННАЯ СТРУКТУРА МОЛЕКУЛЫ ЛЮЛИБЕРИНА

*Голубович В. П., Кирнарский Л. И., Ахрем А. А.*

*Институт биоорганической химии Академии наук БССР, Минск*

*Галактионов С. Г.*

*Опорный пункт ВНИИгенетика, Минск*

Методами теоретического конформационного анализа в попарно-аддитивном приближении выполнен расчет пространственной структуры люлиберина. Выделены три наиболее стабильные конформации молекулы. Проведено сопоставление расчетных данных с данными физико-химического исследования. На основании данных о биологической активности конформационно ограниченных аналогов люлиберина выделены наиболее вероятные типы конформаций отдельных остатков молекулы. Полученные результаты хорошо согласуются с данными расчета. Их состоятельность подтверждается также наличием заметной биологической активности у ряда синтезированных циклических аналогов люлиберина.

Интерес к теоретическому исследованию пространственной структуры и конформационной подвижности олигопептидных биорегуляторов в последнее время в значительной степени стимулируется возможностями использования его результатов для анализа конформационно-функциональных отношений в ряде аналогов соответствующих соединений.

Примером успешной реализации подобного рода подхода к задачам направленного синтеза может служить создание циклических аналогов брадикинина, обладающих пролонгированным действием [1], что было осуществлено на основе расчетных данных о стабильных конформациях молекулы, согласующихся с результатами спектроскопических исследований [2–6]. Аналогичным образом данные теоретического конформационного анализа молекулы туфтицина [7] были использованы для синтеза его высокоактивного конформационно ограниченного циклического аналога [8]. Анализ конформационно обусловленных факторов проявления биологической активности аналогов пептидных биорегуляторов или попытки выявления «биологически активной» конформации, характерной для их молекулы в составе комплекса с рецептором, предпринимались на базе результатов расчета стабильных конформаций ангиотензина [9–11], энкефалина [12] и тиролиберина [13, 14].

Данные теоретического конформационного анализа молекулы люлиберина [15] также использованы для этой цели в ряде работ [16–18]. Ранее, однако, нами уже отмечалось (например, [19]), что методика поиска наиболее стабильных структур молекулы, принятая в работе [15], не может быть признана удовлетворительной. В связи с этим нами было предpri-

Принятые сокращения: Рун — пирролидил, Azgly — азаглицин.

нято более тщательное расчетное исследование конформационных состояний молекулы люлиберина



В работе использовались описанные ранее техника расчета [20] и потенциальные функции атом-атомных взаимодействий [21, 22]. Все пептидные связи полагались имеющими *транс*-конфигурацию. Выдвинутая ранее гипотеза о *цик*-конфигурации связи His<sup>2</sup>-Trp<sup>3</sup> [23] не была подтверждена более поздними исследованиями [24]. В той же работе [24] было установлено, что связь Arg<sup>8</sup>-Pro<sup>9</sup> также имеет *транс*-конфигурацию. Для оценки близких внутримолекулярных взаимодействий на основе данных о стабильности фрагментов молекулы использовался подход, описанный в работе [25]. В простейшем случае энергия близких взаимодействий ( $U_{im}$ ) фрагмента  $i-k-l-m$  представлялась в виде  $U_{im}=U_{il}+U_{km}-U_{kl}$ , где  $U_{il}$ ,  $U_{km}$ ,  $U_{kl}$  — энергии фрагментов  $i-k-l$ ,  $k-l-m$  и  $k-l$  в соответствующей конформации. Полученная таким образом оценка  $U_{im}$  использовалась для отбора структур фрагмента  $i-k-l-m$ , подлежащих дальнейшему исследованию. Реализация основных этапов расчета осуществлялась следующим образом.

*Этап I.*  $<\text{Glu}^1\text{-His}^2\text{-Trp}^3\text{-Ala}^4\text{-Tyr}^5\text{-NH-C}^\alpha$  (I). Оценка стабильности конформаций N-концевого пентапептида молекулы люлиберина производилась на основе данных расчета трипептидных фрагментов  $<\text{Glu-His-Trp}$ ,  $\text{His-Trp-Ala}$ ,  $\text{Trp-Ala-Tyr}$ , а также двух дипептидов: His-Trp и Trp-Ala. Отбор перспективных структур для дальнейшего расчета проводился на основании оценок энергии близких взаимодействий; из последующего рассмотрения исключались конформации, отличающиеся по  $\Delta U_{min}$  от наиболее стабильной на величину более 10 ккал/моль. Для конформаций, отобранных по такому критерию, затем производился расчет энергии целого фрагмента.

«Стартовые» конформации исходных фрагментов задавались в виде комбинаций стабильных конформаций монопептидов [21]. Сведения о «стартовых» конформациях и их условные обозначения приведены в табл. 1.

В результате расчета N-концевого пентапептида (I) удалось выявить более 150 перспективных для дальнейшего рассмотрения пространственных структур ( $\Delta U \leq 10$  ккал/моль); наиболее стабильной оказалась структура  $R\bar{B}_{21}R_{31}BB_{311}$ . Таким образом, концевой пентапептид люлиберина обладает значительной конформационной лабильностью. Этот факт является несколько странным, так как рассматриваемый фрагмент образован в основном объемными аминокислотными остатками.

Условию ( $\Delta U \leq 5$  ккал/моль) удовлетворяют 33 различные структуры; только 12 из них различаются конформациями остова.

Для наиболее стабильных структур характерно взаимодействие между циклическими аминокислотами: His<sup>2</sup>...Tyr<sup>5</sup>, Trp<sup>3</sup>...Tyr<sup>5</sup>,  $<\text{Glu}^1\dots\text{His}^2\dots\text{Tyr}^5$ .

Конформации остова  $RBRBB$ ,  $RBBBB$ ,  $BBBBB$ ,  $RRBBB$ ,  $BRRBB$  допускают значительное варьирование конформаций боковых радикалов без существенной утраты стабильности. Напротив, такие структуры остова, как  $BBRRB$ ,  $BRRBB$ ,  $RBRBB$ , стабилизируются в значительной мере за счет удачной упаковки боковых радикалов.

Сравнивая подвижности отдельных аминокислотных остатков в N-концевом пентапептиде при различных конформациях остова, можно отметить, что наибольшей «жесткостью» обладают участки  $<\text{Glu}^1\text{-His}^2$  и Tyr<sup>5</sup>.

*Этап II.*  $C^\alpha\text{-CO-Ala}^4\text{-Trp}^5\text{-Gly}^6\text{-Leu}^7\text{-Arg}^8\text{-Pyn}$  (II). Были рассчитаны все стабильные конформации фрагмента, соответствующие комбинациям локальных минимумов монопептидов (у бокового радикала остатка Arg<sup>8</sup> рассматривались лишь конформеры по углам  $\chi_1$  и  $\chi_4$ ). У остатка Gly<sup>6</sup> рассматривались лишь формы H и L, поскольку известно, что аналоги, содержащие D-аминокислоты в этом положении, сохраняют высокую биологиче-

Таблица 1

**«Стартовые» конформации аминокислотных остатков  
в молекуле люллеберина**  
**I. Пептидный остаток**

Тип конформации	Значения углов внутреннего вращения, градусы	
	$\varphi$	$\psi$
<i>B</i>	-120	+120
<i>R</i>	-50	-40
<i>L</i>	+60	+60
<i>H</i>	+60	-60
<i>Q</i>	-100	+20

## II. Боковые цепи

Остаток	Тип конформации (нижний индекс)	Значения углов внутреннего вращения, градусы			
		$\chi_1$	$\chi_2$	$\chi_3$	$\chi_4$
Trp	1	60	90		
	2	180	-90		
	3	-60			
His	1	60	90		
	2	180	-90		
	3	-60			
Ser	1	60	100		
	2	180			
	3	-60			
Tyr	1	60	90	180	
	2	180	-90		
	3	-60			
Leu	1	60	90		
	2	180			
	3	-60			
Arg	1	60	180	180	90
	2	180			-90
	3	-60			

скую активность [26]. Аналогичное ограничение круга рассматриваемых конформаций принималось также в работе [15].

Свыше 100 конформаций рассматриваемого фрагмента характеризуются энергией  $\Delta U \leq 10$  ккал/моль; 29 из них имеют значение  $\leq 5$  ккал/моль.

Все структуры, в которых остаток Gly<sup>6</sup> принимает конформацию типа *L*, имеют высокие значения энергии. Наиболее подвижными остатками фрагмента (II) являются Ala<sup>1</sup> и Gly<sup>6</sup>, а наиболее «жесткие» участки расположены в области дипептида Leu<sup>7</sup>-Arg<sup>8</sup> и Тир<sup>5</sup>. Лишь четыре различных типа структур, различающихся конформациями остатка RHB<sup>2</sup>, RBHRB, BBHRB и BBHBB, имеют энергию  $\Delta U \leq 10$  ккал/моль. Из 29 расчетных структур с  $\Delta U$  менее 5 ккал/моль 23 имеют конформацию остатка типа RHB<sup>2</sup>. (Всего рассматривалось 27 комбинаций конформаций боковых радикалов.)

Близки этой структуре и два других типа конформаций остатка, сравнимых с ней по стабильности: RBHRB и BBHRB. При этом структура первого типа стабилизируется в основном за счет взаимодействий «остов — остав», второго — благодаря взаимодействиям между боковыми радикалами и остатком; особенно велик вклад взаимодействия боковой цепи остатка Arg<sup>8</sup> с N-концевым участком фрагмента.

**Этап III. C<sup>a</sup>-CO-Gly<sup>6</sup>-Leu<sup>7</sup>-Arg<sup>8</sup>-Pro<sup>9</sup>-Gly<sup>10</sup>-NH<sub>2</sub> (III).**

Рассматривались все структуры, соответствующие комбинациям стабильных конформаций моно肽тидов аминокислотных остатков; с учетом

упоминавшихся обстоятельств для первого остатка ( $\text{Gly}^6$ ) рассматривалась лишь форма  $H$ . Среди структур фрагмента  $\text{Gly}^6\text{-Leu}^7\text{-Arg}^8\text{-Pro}^9$ , имеющих энергию  $\Delta U \leq 10$  ккал/моль, оказались лишь четыре различных типа конформаций остова:  $HBBR$ ,  $HRBR$ ,  $HBBB$ ,  $HRBB$ . Остаток  $\text{Gly}^{10}$  может принимать формы  $B$ ,  $R$ ,  $L$  и  $H$  для всех четырех типов остова: изменение конформационной энергии при этом не превышает 2 ккал/моль.

Конформационная подвижность фрагмента  $\text{Pro}^9\text{-Gly}^{10}\text{-NH}_2$  почти не ограничена. Для групп структур остова типа  $HBBRX$  и  $HRBRX$  наиболее стабильной конформацией остатка  $\text{Gly}^{10}$  является форма  $B$ , форма  $R$  проигрывает ~1 ккал/моль, формы  $L$  и  $H$  — ~2 ккал/моль. В структурах с типом остова  $HBBBX$  наименьшей энергией характеризуется форма  $H$ ; формы  $B$  и  $L$  уступают не более 0,5 ккал/моль, форма  $R$  — ~2 ккал/моль. Для структур с типом остова  $HRBBX$  также наиболее предпочтительна форма  $H$ , форма  $B$  уступает ~0,4 ккал/моль, формы  $R$  и  $L$  близки по стабильности, проигрывая ~2 ккал/моль.

*Этап IV. Люлиберин.* Схема расчета стабильных структур люлиберина включала в себя оценку энергии ближних взаимодействий  $\Delta E$  во всех конформациях октапептида  $\langle \text{Glu}^1 \dots \text{Arg}^8 \rangle \text{-Рун}$  на основе обсуждавшихся выше результатов расчета пентапептидов (I) и (II) и дипептида  $\text{C}^\alpha\text{-CO-Ala-Tyr-NH-C}^\alpha$ . Структуры, которым соответствовали значения  $\Delta E$  менее 10 ккал/моль, использовались в качестве «стартовых» для минимизации внутримолекулярной энергии октапептида. В результате были отобраны 16 наиболее стабильных структур фрагмента  $\langle \text{Glu}^1 \dots \text{Arg}^8 \rangle \text{-Рун}$ , представленные четырьмя типами конформаций пептидного остова:  $BBR\bar{R}BHBB$ ,  $RBRB\bar{B}HBB$ ,  $BQQBBHBB$  и  $R\bar{B}RRBHBB$ . Введение в 4-е положение остатка серина вместо фигурировавшего до этого этапа расчета аланина практически не сказывалось на иерархии стабильностей внутри группы этих структур. Почти во всех этих структурах легко реализуются все три конформера бокового радикала серина; заметные стерические напряжения наблюдались лишь в трех случаях из 48.

Данные о стабильных конформациях N-концевого октапептида, C-концевого пентапептида и места их пересечения — фрагмента  $\text{CH}_3\text{-CO-Gly}^6 \dots \text{Arg}^8\text{-Рун}$  использовались для оценок  $\Delta E$  конформаций целой молекулы люлиберина.

Как и следовало ожидать, введение C-концевого фрагмента  $\text{-CO-Gly}^{10}\text{-NH}_2$  лишь незначительно повлияло на относительную стабильность конформаций, отобранных на уровне октапептида. Полученные в результате наиболее стабильные конформации молекулы люлиберина приведены в табл. 2 и на рис. 1.

На рис. 1 и табл. 2 представлены три типа конформаций остова. Фрагмент  $\text{Pro}^9\text{-Gly}^{10}\text{-NH}_2$  и в составе целой молекулы сохранил значительную конформационную подвижность: структуры с любой формой остатка  $\text{Gly}^{10}$  ( $B$ ,  $R$ ,  $L$ ,  $H$ ) сравнимы по стабильности. Это обстоятельство следует иметь в виду, поскольку в дальнейшем, говоря об основных типах конформаций остова молекулы люлиберина, мы будем приводить структуры с оптимальной конформацией  $\text{Gly}^{10}$ , однако это выделение чаще всего будет осуществляться на основе выигрыша энергии порядка нескольких десятков ккал/моль. Рассмотрим вкратце три типа структур, представленных в табл. 2.

Структура 1 —  $BB_{3_1}R_{3_1}R_{2_1}B_{1_1}HB_{3_1}B_{3_11_2}BH$  — наиболее стабильная расчетная конформация. Форма  $H$  остатка  $\text{Gly}^6$  обуславливает изгиб в середине полипептидной цепи. Боковые радикалы остатков  $\text{Trp}^3$  и  $\text{Tyr}^5$  пространственно сближены; расстояние между плоскостями ароматических колец ~5 Å. Пироглутамат отстоит от бокового радикала  $\text{Trp}^3$  примерно на 5–6 Å. Боковая цепь  $\text{His}^2$  оказывается отвернутой в сторону и взаимодействует с боковыми цепями трипептида  $\text{Leu}^7\text{-Arg}^8\text{-Pro}^9$ . Кроме этого, гуанидиновая группа  $\text{Arg}^8$  пространственно сближена с боковым радикалом остатка  $\text{Ser}^4$ .

## Основной набор стабильных структур молекулы люлиберина

Остаток	Угол	Расчетные данные			Литературные данные [15]	
		I	II	III	AA	CC
<Glu His	$\psi$	170,0	-36,0	143,0	173,0	137,0
	$\varphi$	-117,0	-135,0	-102,0	-87,6	-68,0
	$\psi$	134,0	144,0	-10,0	87,1	-48,2
	$\chi_1$	-50,0	175,0	65,0	-160,0	-157,4
	$\chi_2$	91,0	101,0	-107,0	-62,4	-56,8
	$\varphi$	-132,0	-137,0	100,0	-79,7	-123,9
	$\psi$	-64,0	-51,0	-11,0	166,6	163,7
	$\chi_1$	-39,0	-57,0	64,0	-60,2	-63,4
	$\chi_2$	93,0	88,0	-96,0	-70,9	-75,4
	$\varphi$	-175,0	-144,0	-120,0	-74,2	-76,9
Ser	$\psi$	-43,0	169,0	134,0	94,6	95,3
	$\chi_1$	-172,0	-176,0	-176,0	66,9	67,2
	$\chi_2$	99,0	90,0	90,0	50,6	50,2
	$\varphi$	-96,0	-100,0	-129,0	-79,7	-82,2
	$\psi$	143,0	129,0	148,0	88,1	96,7
Tyr	$\chi_1$	75,0	-66,0	-54,0	-54,8	-56,9
	$\chi_2$	92,0	96,0	95,0	122,0	-52,7
	$\chi_3$	180,0	180,0	180,0	180,0	180,0
	$\varphi$	72,0	96,0	88,0	80,8	79,8
	$\psi$	-70,0	-65,0	-68,0	-76,2	-91,4
Leu	$\varphi$	-114,0	-110,0	-118,0	-149,6	-138,7
	$\psi$	137,0	132,0	126,0	49,0	58,4
	$\chi_1$	-73,0	-163,0	162,0	-158,3	-161,9
	$\chi_2$	92,0	88,0	89,0	86,0	86,2
	$\varphi$	-126,0	-136,0	-129,0	-151,9	-152,2
Arg	$\psi$	140,0	135,0	132,0	87,6	85,6
	$\chi_1$	-77,0	-74,0	-71,0	-164,6	-166,6
	$\chi_2$	-172,0	170,0	175,0	165,9	-175,3
	$\chi_3$	178,0	-171,0	179,0	170,0	177,4
	$\chi_4$	-91,0	90,0	96,0	-78,4	75,8
Pro Gly-NH <sub>2</sub>	$\psi$	130,0	-40,0	-39,0	-17,5	-28,5
	$\varphi$	83,0	-93,0	-93,0	-159,5	-144,9
	$\psi$	-67,0	66,0	65,0	152,6	142,5
Энергия, ккал/моль		0	0,43	0,73		

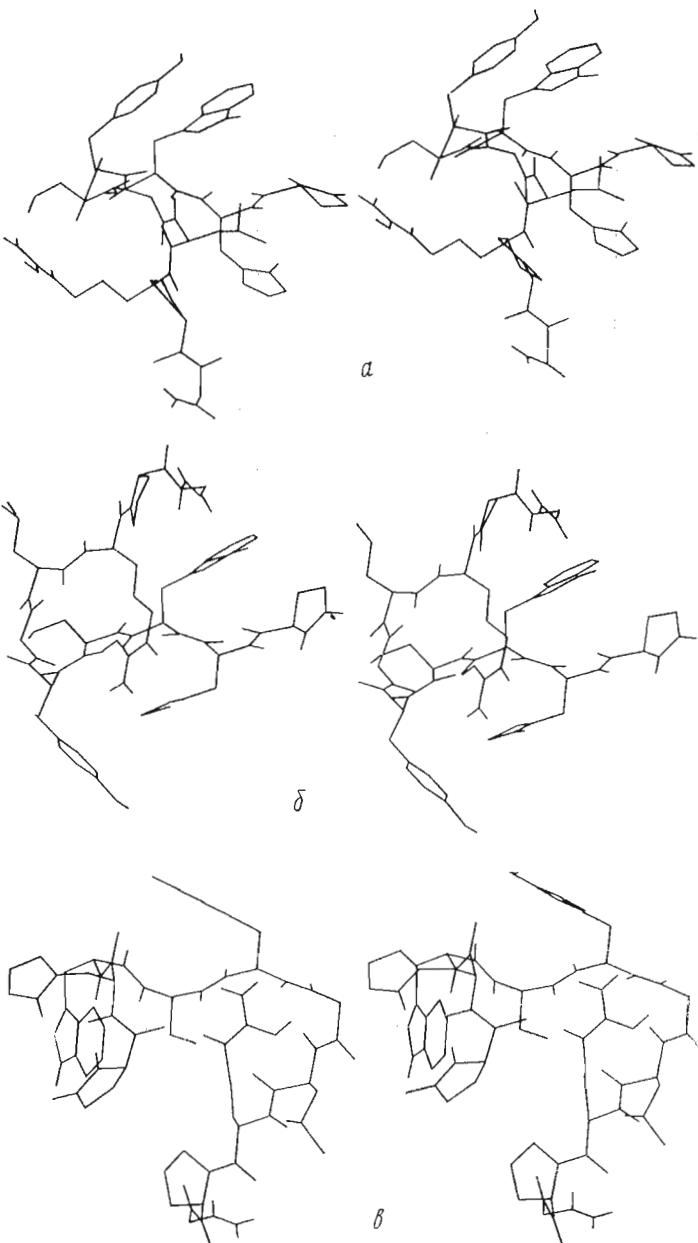
\* Значения углов внутреннего вращения даны в градусах.

Следует отметить возможность образования сильной водородной связи между CO-группой остатка Тир<sup>5</sup> и NH-группой Leu<sup>7</sup>. Расстояние между атомами О...Н составляет  $\sim 1,9$  Å. Возможностей для образования других водородных связей в этой структуре нет.

Структура 2 — RB<sub>21</sub>R<sub>31</sub>B<sub>2</sub>B<sub>311</sub>HB<sub>21</sub>B<sub>3111</sub>RB — следующая по стабильности, проигрывает первой примерно 0,4 ккал/моль.

В этой конформации молекула менее компактна. Боковые радикалы остатка His<sup>2</sup>, Тир<sup>5</sup> и Arg<sup>8</sup> пространственно сближены и образуют компактную группу. Боковые цепи остальных аминокислотных остатков отвернуты в противоположную сторону. Водородных связей в этой структуре нет.

Структура 3 — BQ<sub>12</sub>Q<sub>12</sub>B<sub>2</sub>B<sub>311</sub>HB<sub>21</sub>B<sub>3111</sub>RB — имеет энергию 0,7 ккал/моль. Как и в предыдущей конформации, боковые цепи остатков His<sup>2</sup>, Тир<sup>5</sup> и Arg<sup>8</sup> пространственно сближены, хотя расстояния между ними несколько больше. Кроме того, плоскости колец остатка пироглутаминовой кислоты и бокового радикала Тир<sup>5</sup> лежат почти параллельно друг другу на расстоянии около 4 Å. Две пары донорных и акцепторных групп сближены на расстояния, позволяющие образовать водородные связи: (His<sup>2</sup>)CO...HO(Тир<sup>5</sup>), (<Glu<sup>1</sup>)CO...NH<sup>δ</sup>(Arg<sup>8</sup>).



Стереоизображения наиболее стабильных конформаций молекулы люлиберина:  $BB_{31}R_{31}R_2B_{111}HB_{31}B_{3112}BH$  (а),  $RB_{21}R_{31}B_2B_{311}HB_{21}B_{3111}RB$  (б) и  $BQ_{12}Q_{12}B_2B_{311}HB_{21}B_{3111}RB$  (в)

В табл. 2 для сравнения приведены структуры, полученные Момани [15]. Представляя конформацию пептидного остова с точностью до окрестности локальных минимумов монопептидов ( $B$ ,  $R$ ,  $L$ ,  $H$ ), можно обнаружить, что обе структуры Момани мало отличаются от структуры 3: конформация СС отличается лишь формой остатка  $Trp^3$  ( $B$  вместо  $R$ ), конформация АА, помимо этого,— формой остатка  $His^2$  ( $R$  вместо  $B$ ). Однако различия в углах внутреннего вращения достигают многих десятков градусов; кроме того, существенно различается укладка боковых цепей. Минимизация энергии внутримолекулярных взаимодействий в ок-

Таблица 3

Оценки расстояний ( $R$ ) между ароматическими группами остатков Тгр<sup>3</sup> и Туг<sup>5</sup>

Расчетная структура	$R$ , Å	Литературные данные	
		$R$ , Å	источник
1	4,9	10–11	[29]
2	11,0	8,4	[32]
3	8,7	10	[34]
		10–12 *	[35]
		5 **	[35]

\* Нейтральная и кислая среда.

\*\* Щелочная среда.

режимы значений углов внутреннего вращения, соответствующих структурам АА и СС, показала, что они уступают самой стабильной структуре I около 20 ккал/моль.

Сравнение расчетных структур с данными физико-химического исследования связано со многими сложностями. В значительной степени это вызвано трудностью однозначной интерпретации спектральных данных, а в ряде случаев — ограниченным количеством экспериментального материала.

Спектроскопические исследования конформаций молекулы люлиберина в растворе позволяют предполагать ее значительную подвижность [27–29], однако есть указания и на тенденцию к образованию некоторых предпочтительных структур [30—32].

Наиболее интенсивно обсуждался вопрос о возможности стэкинг-взаимодействия между ароматическими группами остатков Тгр<sup>3</sup> и Туг<sup>5</sup>. Эта гипотеза впервые была высказана еще в 1972 г. [33] и в большинстве последующих работ подтверждения не получила. В табл. 3 приводятся полученные различными авторами оценки расстояний между этими группами в сопоставлении с величинами, соответствующими расчетным структурам 1–3. Стэкинг-взаимодействие обсуждаемого типа реализуется лишь в одной из трех расчетных конформаций (структуре 1). В работе [35] отмечается, что стэкинг ароматических групп Тгр<sup>3</sup>... Туг<sup>5</sup> невозможен в случае существования  $\beta$ -изгиба второго типа в окрестности остатка Gly<sup>6</sup>; однако ряд косвенных доводов свидетельствует в пользу существования в этой области  $\beta$ -изгиба [32–36].

Шинитцкий и Фридкин [31] обнаружили, что величины рK имидазольной группы остатка His<sup>2</sup> и фенольной группы остатка Туг<sup>5</sup> смешены соответственно в щелочную и кислую сторону. На этом основании они предположили, что оба остатка расположены в непосредственной близости с гуанидиновой группой Arg<sup>8</sup>, локально подщелачивающей среду. Эта гипотеза в комбинации с некоторыми другими данными физико-химических исследований позволила авторам работы [31] предложить модель пространственной структуры люлиберина, в которой боковые радикалы остатков His<sup>2</sup>, Туг<sup>5</sup> и Arg<sup>8</sup> сближены, а индольное кольцо боковой цепи Тгр<sup>3</sup> отстоит на значительном расстоянии от них. Этим условиям удовлетворяют расчетные структуры 2 и 3.

В отношении возможности существования в молекуле люлиберина внутримолекулярных водородных связей высказывались самые разнообразные суждения, в разной степени оправдываемые экспериментальными наблюдениями. В работах [28, 29] высказано предположение об отсутствии водородных связей; по другим данным вероятно образование связей (Ser<sup>4</sup>)NH...OC(Leu<sup>7</sup>) [36], (Ser<sup>4</sup>)NH...OC(His<sup>2</sup>) [34], (Ser<sup>4</sup>)O<sup>n</sup>H...OC(<Glu<sup>1</sup>) [25], (Tyr<sup>5</sup>)O<sup>n</sup>H...N<sup>6</sup>(His<sup>2</sup>) [32].

В расчетных структурах соответствующие донорные и акцепторные группы значительно удалены друг от друга; расстояние X...Н менее 3 Å наблюдается лишь в случае пары ( $\text{Ser}^4\text{NH}$ ...OC( $\text{Leu}^7$ ) в структуре 1, менее 4 Å — в парах ( $\text{Ser}^4\text{NH}$ ...OC( $\text{Leu}^7$ ) и ( $\text{Ser}^4\text{NH}$ ...OC( $\text{His}^2$ ) — в структурах 2 и 3 соответственно.

Гудмен с сотрудниками в серии работ [32, 36–38] исследовал вопрос о форме гипотетического изгиба в центральной части молекулы. Для проверки гипотезы о попарном сближении остатков Trp<sup>3</sup> и Arg<sup>8</sup>, а также Ser<sup>4</sup> и Leu<sup>7</sup>, выдвинутой ими на основании некоторых результатов спектральных исследований, они осуществили синтез циклического аналога — [ $\text{Glu}^4$ , D-Ala<sup>6</sup>, Orn<sup>7</sup>]люлиберина. Оказалось, однако, что такая модификация ведет к значительному нарушению пространственной структуры; полученный аналог по спектральным характеристикам резко отличается от нативного гормона. Среди расчетных структур, описанных выше, две (2 и 3) допускают замыкание подобного цикла без существенных деформаций.

В заключение следует отметить, что представление о существовании в растворе сравнимых по стабильности структур 1–3 не противоречит большинству предположений, высказывавшихся в связи с анализом данных физико-химического исследования. Подчеркнем, что речь идет именно о предположениях, базирующихся на весьма косвенных и неоднозначных аргументах. Лучше всего согласуются с совокупностью высказывавшихся гипотез структуры 2 и 3.

Некоторые суждения о пространственной структуре молекулы люлиберина могут быть сделаны на основании данных о биологической активности его аналогов; к настоящему времени их синтезировано около 700 [39, 40]. Многие из них получены за счет модификаций, в той или иной мере ограничивающих конформационную свободу молекулы.

Как известно из расчета, а также из данных рентгеноструктурного анализа белков [21, 41], только в случае глицинового остатка могут свободно реализоваться все четыре основных типа конформации остова — B, R, L, H. Остатки прочих «белковых» аминокислот (за исключением пролина) могут пребывать лишь в первых трех формах, конформация H является в этом случае стерически напряженной. Конформационные возможности остатка пролина, у которого угол φ фиксирован приблизительно при  $-60^\circ$ , ограничены формами B и R. Сказанное относится к остаткам L-конфигурации; для непролиновых D-остатков разрешенными формами являются R, L, H, для D-пролина — H и L. Далее, у неглициновых остатков, предшествующих в полипептидной цепи L- или D-пролину, оказывается стерически напряженной конформация типа R, так что свободно могут реализоваться лишь формы B и L [42]. Аналогичные ограничения накладывает введение вместо пролина остатков N-метиламинокислот [43], которые в свою очередь могут принимать конформации типа B; L или H [44].

Таким образом, данные о биологической активности аналогов, полученных изменением конфигурации какого-либо остатка, введением в пептидную цепь остатков пролина или N-метиламинокислот, являются источником информации о том, какая конформация соответствующего остатка необходима для проявления биологической активности пептида. Точнее, речь идет о способности пептидного лиганда связываться с соответствующим рецептором, т. е. «активными» полагаются аналоги, представляющие собой эффективные агонисты или антагонисты. Очевидно, что если модификация, исключающая возможность пребывания остатка в некоторых формах, не оказывается на активности аналога, соответствующие формы не характерны для «биологически активной» конформации молекулы, обеспечивающей связывание с рецептором. Наоборот, потеря активности может свидетельствовать о том, что какая-то из форм, оказавшаяся стериче-

ски запрещенной в результате модификации, реализуется в молекуле при образовании гормон-рецепторного комплекса. По-видимому, в последнем случае надо также считаться с иными причинами утраты активности — например, с изменением природы или пространственной ориентации бокового радикала.

Рассмотрим с этой точки зрения вероятные особенности «биологически активной» конформации молекулы люлиберина в сопоставлении с результатами расчета ее стабильных конформаций. Данные о биологической активности конформационно ограниченных аналогов люлиберина приведены в табл. 4 вместе с указанием вызываемых каждой модификацией изменений локальных стерических условий соответствующих остатков.

Отметим следующее обстоятельство. Анализ данных о биологической активности аналогов люлиберина вполне однозначно указывает на то, что три первых остатка —  $\text{<Glu}^1, \text{His}^2$  и  $\text{Trp}^3$  — играют важную роль в генерировании «вторичного сигнала»; аналоги, в которых природа боковых цепей этих остатков существенно изменена, оказываются сильными антагонистами [39]. Боковые цепи других остатков не представляются столь существенными для проявления активности в составе комплекса «гормон — рецептор». Поэтому отсутствие рилизинговой активности у аналогов, содержащих D-аминокислотные остатки в положениях 1—3, не может служить достаточным основанием для утверждения об отсутствии связывания с рецептором; необходимо еще выяснить, не являются ли они антагонистами. В отношении прочих остатков эта предосторожность, по-видимому, не является обязательной.

Существующие данные об эффекте модификации стерических условий первого остатка —  $\text{<Glu}^1$  — не позволяют сделать какое-либо заключение о наиболее вероятной его конформации в молекуле люлиберина, образовавшей комплекс с рецептором. Во-первых, разные авторы приводят оценки активности аналога [ $D\text{-<Glu}^1$ ]люлиберина, различающиеся почти на порядок — 1 и 8%; во-вторых, остатки  $L\text{-<Glu}$  и  $D\text{-<Glu}$  не имеют общих конформаций. По-видимому, сравнительно высокая активность аналога [ $D\text{-<Glu}^1$ ]люлиберина (если иметь в виду вторую оценку) может быть объяснена тем обстоятельством, что пространственное положение карбонильной группы остатка пироглутаминой кислоты, ответственной за проявление биологической активности [45], сравнительно мало изменится по отношению к остальной части молекулы.

Аналог [ $D\text{-His}^2$ ]люлиберин обладает заметной рилизинговой активностью; помимо этого, аналоги вида [ $D\text{-Phe}^2, X^3, Y^6$ ]люлиберин являются сильными антагонистами люлиберина. Это означает, что в «биологически активной» конформации этот остаток не может пребывать в форме  $B$ . Поскольку же антагонистом оказываются также аналоги [ $D\text{-Phe}^2, \text{Pro}^3, X^6$ ]люлиберин (исключается форма  $L$ ), необходимая для проявления биологической активности конформация остатка  $\text{His}^2$  определяется совершенно однозначно — это форма  $R$ . Эта конформация реализуется в расчетной структуре 3.

Конформация остатка  $\text{Trp}^3$  в «биологически активной» структуре может быть установлена на основании данных испытания биологической активности аналогов: [ $D\text{-Phe}^2, D\text{-X}^3, Y^6$ ]люлиберина и [ $D\text{-Phe}^2, \text{Pro}^3, X^6$ ]люлиберина. Они являются антагонистами; аналоги первого типа исключают возможность реализации в «биологически активной» конформации формы  $B$ , второго — формы  $L$ . Таким образом, наиболее вероятная форма  $R$ , что имеет место во всех трех расчетных структурах.

Заключение о наиболее вероятной конформации остатка  $\text{Ser}^4$  можно сделать, сравнивая данные, относящиеся к аналогам [ $\text{Phe}^3, D\text{-Ala}^4, (\text{NHEt}^{10})$ ]люлиберину и [ $\text{Phe}^3, \text{Ala}^4, (\text{NHEt}^{10})$ ]люлиберину. Первый из них весьма малоактивен, второй обладает заметной активностью; такое сочетание указывает на форму  $B$ , присущую расчетным структурам 2 и 3.

Аналоги [ $\text{Sar}^6, \text{AzGly}^{10}$ ]люлиберин и [ $D\text{-Pro}^6$ ]люлиберин, в которых не

Таблица 4

Конформационно ограниченные аналоги люлиберина и соответствующие изменения конформационных возможностей отдельных аминокислотных остатков

Остаток	Аналог	Рилизинговая активность, %	Литературный источник	Возможные конформации в			Расчетные структуры		
				молекуле аналого	молекуле люлиберина	составе гормон-рецепторного комплекса	1	2	3
Glu <sup>1</sup>	D-<Glu <sup>1</sup> D-<Glu <sup>1</sup>	8,0 1,0	[45] [26]	H, L	B, R	?	B	R	B
His <sup>2</sup>	D-His <sup>2</sup> Серия аналогов D-Phe <sup>2</sup> , X <sup>3</sup> , Y <sup>6</sup>	9,0 Сильные антагонисты	[26] [39]	H, L, R H, L, R	B, R, L	R	B	B	R*
Trp <sup>3</sup>	D-Phe <sup>2</sup> , Pro <sup>3</sup> , X <sup>6</sup> D-Phe <sup>2</sup> , D-Trp <sup>3</sup> , Y <sup>6</sup> D-Phe <sup>2</sup> , Pro <sup>3</sup> , X <sup>6</sup> D-Phe <sup>2</sup> , D-Pro <sup>3</sup> , X <sup>6</sup>	Антагонист Антагонист Неактивен	[39]	R, H H, R, L B, R H, L	B, R, L	R	R	R	R
Ser <sup>4</sup>	Phe <sup>3</sup> , D-Ala <sup>4</sup> , (NHEt) <sup>10</sup> Phe <sup>3</sup> , Ala <sup>4</sup> , (NHEt) <sup>10</sup>	0,3 8	[45]	H, R, L	B, R, L	B	R	B	B
Tyr <sup>5</sup>	Ser <sup>6</sup> , Azgly <sup>10</sup> D-Pro <sup>6</sup>	25–50 33	[46] [26]	B, L	B, R, L	B	B	B	B
Gly <sup>6</sup>	D-Tyr <sup>5</sup> D-Ala <sup>3</sup> Pro <sup>3</sup> D-Pro <sup>3</sup> D-Ala <sup>6</sup> , MeLeu <sup>7</sup>	0,1 300 1,5 33 102	[26] [26] [26]	H, R, L H, L, R B, R H, L	B, R, L, H	H	H	H	H
Leu <sup>7</sup>	D-Leu <sup>7</sup>	1,0	[26]	B, R, L	B, R, L	B	B	B	B
Arg <sup>8</sup>	D-Arg <sup>8</sup> D-Leu <sup>6</sup> , D-Arg <sup>8</sup>	0,3 1,0	[26] [47]	H, R, L	B, R, L				

\* Жирным шрифтом выделены случаи совпадения расчетных конформаций и конформаций, предсказанных на основании данных о биологической активности.

может реализоваться форма *R* остатка Тир<sup>5</sup>, обнаруживают заметную рилизинговую активность, аналог [D-Тир<sup>5</sup>]люлиберина (запрещена форма *B*) неактивен. В этом случае также наиболее вероятной представляется конформация типа *B*.

Аналоги с измененными стерическими условиями остатка, находящегося в шестом положении, исследовались наиболее детально. Чрезвычайно высокая активность аналогов, полученных введением в положение 6 *D*-аминокислот (до 10 000% у [D-Trp<sup>6</sup>]люлиберина), исключает реализацию в «биологически активной» конформации формы типа *B*, заметная активность аналога [D-Pro<sup>6</sup>]люлиберина и низкая активность [L-Pro<sup>6</sup>]люлиберина указывает на невозможность формы *R*. Наконец, 100% активностью обладает аналог [D-Ala<sup>6</sup>, MeLeu<sup>7</sup>]люлиберин, в котором не допускается реализация формы *L*. Следовательно, наиболее вероятна форма *H*.

Весьма мало активными оказались аналоги [D-Leu<sup>7</sup>]люлиберин, [D-Arg<sup>8</sup>]люлиберин и [D-Leu<sup>6</sup>, D-Arg<sup>8</sup>]люлиберин; это указывает на форму *B* как на наиболее вероятную для остатков Leu<sup>7</sup> и Arg<sup>8</sup>. В настоящее время отсутствуют данные о конформационно ограниченных аналогах,

которые могли бы быть использованы для суждения о конформации С-концевой части молекулы — Pro<sup>9</sup>-Gly<sup>10</sup>-NH<sub>2</sub>.

Конформация фрагмента Түг<sup>5</sup>-Арг<sup>8</sup>, предсказываемая на основании данных о биологической активности конформационно ограниченных аналогов, совпадает с конформацией этого фрагмента во всех трех расчетных структурах. Расчетная структура 3 полностью согласуется со всеми полученными предсказаниями и, по-видимому, наиболее близка «биологически активной» конформации.

Определенное представление о «биологически активной» конформации молекулы люлиберина дают также результаты биологического тестирования конформационно ограниченных аналогов иного типа — циклоаналогов.

Циклический аналог [Glu<sup>4</sup>, D-Ala<sup>6</sup>, Orn<sup>7</sup>]люлиберин, синтезированный Гудмэном с сотр. [38], оказался неактивным, так же как нециклический пептид [Gln<sup>4</sup>, D-Ala<sup>6</sup>, Orn(Ac)<sup>7</sup>]люлиберин. Последнее обстоятельство, как считают авторы, не позволяет однозначно отнести отсутствие активности у циклоаналога на счет изменения пространственной структуры. Следует, однако, считаться с возможностью утраты активности линейным соединением из-за появления более громоздких боковых радикалов в 4-м и 7-м положениях. Согласно данным работы [48], аналог [Glu<sup>4</sup>]люлиберин имеет активность 8%. Расчетные структуры 2 и 3 допускают образование рассмотренного цикла.

Циклические аналоги иного вида, [cyclo(βAla<sup>1</sup>, D-Ala<sup>6</sup>, Gly<sup>10</sup>)]люлиберин и [cyclo(β-аминокапронат)<sup>1</sup> D-Ala<sup>6</sup>, Gly<sup>10</sup>]люлиберин, обнаружили незначительную, но достоверно регистрируемую активность [18]. Подобного рода циклизацию с учетом значительной конформационной подвижности С-концевого фрагмента Pro<sup>9</sup>-Gly<sup>10</sup>-NH<sub>2</sub> допускают все три расчетные структуры.

Вопрос о характере биологической активности двух последних циклоаналогов нуждается, по-видимому, в дополнительном изучении. В частности, известно, что любая модификация первого остатка сильно сказывается на рилизинговой активности (линейные аналоги [β-Ala<sup>1</sup>, D-Ala<sup>6</sup>]люлиберин и [(β-аминокапронат)<sup>1</sup>, Ala<sup>6</sup>]люлиберин оказались полностью неактивными). Можно ожидать, что дальнейшая детализация представлений о пространственных требованиях, предъявляемых рецептором люлиберина к конформации гормона, будет внесена в результате исследования конкурентных отношений обоих циклоаналогов с нативным пептидом.

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Chipens G., Mutulis F., Galaktionov S. G. Recognition of peptide hormones and kinins: molecular aspects of the problem.— In: Frontiers of bioorganic chemistry and molecular biology. Oxford — New York: Pergamon Press, 1980, p. 99—103.
2. Ivanov V. T., Filatova M. P., Reissmann Z., Reutova T. O., Efremov E. S., Pashkov V. G., Galaktionov S. G., Grigorian G. L., Ovchinnikov Yu. A. The solution conformation of bradykinin.— In: Peptides: chemistry, structure, biology. Ann Arbor: Ann Arbor Sci., 1975, p. 151—157.
3. Иванов В. Т., Филатова М. П., Рейссманн З., Рeutова Т. О., Чехляева Н. М. Конформационные состояния брадикинина и его аналогов в растворах. I. Спектры кругового дихроизма.— Биоорган. химия, 1977, т. 3, № 9, с. 1157—1168.
4. Ефремов Е. С., Филатова М. П., Рeutова Т. О., Степанова Л. Н., Рейссманн З., Иванов В. Т. Конформационные состояния брадикинина и его аналогов в растворах. II. Спектры флуоресценции.— Биоорган. химия, 1977, т. 3, № 9, с. 1169—1180.
5. Филатова М. П., Рейссманн З., Рeutова Т. О., Иванов В. Т., Григорян Г. Л., Шапиро А. М., Розанцев Э. Г. Конформационные состояния брадикинина в растворах. III. Спектры ЭПР спин-меченных аналогов.— Биоорган. химия, 1977, т. 3, № 9, с. 1181—1189.
6. Галактионов С. Г., Шерман С. А., Шендерович М. Д., Никифорович Г. В., Леонова В. И. Конформационные состояния молекулы брадикинина в растворе. Расчет стабильных конформаций.— Биоорган. химия, 1977, т. 3, № 9, с. 1190—1197.
7. Никифорович Г. В. Расчет стабильных конформаций молекулы туфтина.— Биоорган. химия, 1978, т. 4, № 10, с. 1427—1430.

8. Chipens G. J., Nikiforovich G. V., Mutulis F. K., Veretennikova N. I., Vosekalina I. A., Sosnov A. V., Liepinsh E. E., Sekasis I. P., Breslav M. S. Cyclic analogs of linear peptides.— In: Abstracts VI Amer. Pept. Symp. Washington D. C.: Georgetown University, 1979, p. 75.
9. Galaktionov S. G., Nikiforovich G. V., Shenderovich M. D., Chipens G. J., Vegner R. E. Three-dimensional structure of angiotensin II.— In: Peptides— 1976. Proc. 14-th Eur. Pept. Symp. Bruxelles: Edition de l'Universite de Bruxelles, 1976, p. 617—624.
10. Шендерович М. Д., Никифорович Г. В., Галактионов С. Г., Чипенс Г. И. Структурные аспекты функциональной активности пептидного гормона ангиотензина. I. Конформации молекулы ангиотензина в водном растворе.— Биоорганическая химия, 1978, т. 4, № 3, с. 318—339.
11. Галактионов С. Г., Никифорович Г. В., Чипенс Г. И., Шендерович М. Д. Ангиотензин. Рига: Зиннатне, 1979. с. 88—112.
12. Balodis Yu. Yu., Nikiforovich G. V., Grunstein I. V., Vegner R. E., Chipens G. J. Enkefalin: structure — function relationship.— FEBS Lett., 1978, v. 86, p. 239—242.
13. Burgess A. W., Momany F. A., Scheraga H. A. Conformational analysis of thyrotropin releasing factor.— Proc. Nat. Acad. Sci. USA, 1973, v. 70, № 5, p. 1456—1460.
14. Ахрем А. А., Голубович В. П., Кирнарский Л. И., Родионов М. А. Теоретический конформационный анализ молекулы тиреоплиберина.— Тезисы докладов IV Всеобщего симпозиума по химии белков и пептидов. Минск, 1977, с. 38.
15. Momany F. A. Conformational energy analysis of the molecule, luteinizing hormone-releasing hormone. 1. Native decapeptide.— J. Amer. Chem. Soc., 1976, v. 98, p. 2990—2996.
16. Momany F. A. Conformational energy analysis of molecule, luteinizing hormone-releasing hormone. 2. Tetrapeptide and decapeptide analogs.— J. Amer. Chem. Soc., 1976, v. 98, p. 2996—3000.
17. Momany F. A. Conformational analysis of the molecule luteinizing hormone-releasing hormone. 3. Analogue inhibitors and antagonists.— J. Med. Chem., 1977, v. 21, p. 63—68.
18. Seprodi J., Coy D. H., Vilchez-Martinez J. A., Pedroza E., Huang W. Y., Schally A. V. Cyclic analogs of luteinizing hormone-releasing hormone with significant biological activities.— J. Med. Chem., 1978, v. 21, № 9, p. 993—995.
19. Ахрем А. А., Голубович В. П., Кирнарский Л. И., Галактионов С. Г. Расчет стабильных конформаций молекулы люлиберина.— Биоорганическая химия, 1978, т. 4, № 6, с. 838—840.
20. Галактионов С. Г., Никифорович Г. В., Переильман Т. Л. Диффузия в сложных макромолекулярных структурах. Минск: Наука и техника, 1974, с. 82—106.
21. Ахрем А. А., Голубович В. П., Галактионов С. Г., Никифорович Г. В., Шендерович М. Д., Шерман С. А. Исследование конформационной подвижности дипептидных единиц 20 аминокислотных остатков.— Изв. АН БССР. Сер. хим. наук, 1976, № 5, с. 83—92.
22. Nikiforovich G. V., Leonova V. I., Galaktionov S. G., Chipens G. J. Theoretical conformational analysis of oxytocin molecule.— Int. J. Peptide Protein Res., 1979, v. 13, № 4, p. 363—373.
23. Humphries J., Wan Y.-P., Fisher G., Folkers K., Bowers C. Y. Acidic analogs of the luteinizing hormone-releasing hormone and conformational aspects for activity.— Biochem. and Biophys. Res. Commun., 1974, v. 57, № 3, p. 675—682.
24. Deslauriers R., Levy G. C., McGregor W. H., Sarantakis D., Smith I. C. P. Conformational flexibility of luteinizing hormone-releasing hormone in aqueous solution. A carbon-13 spin-lattice relaxation time study.— Biochemistry, 1975, v. 14, p. 4335—4343.
25. Галактионов С. Г., Переильман Т. Л., Розина К. А., Цейтин В. М. К расчету близких внутримолекулярных взаимодействий в полимерах.— Изв. физ. ж., 1974, т. 26, с. 1098—1104.
26. Ахрем А. А., Маркевич В. П., Поддубная Н. А. Выделение, синтез и биологическая активность рилизинг-гормона гипоталамуса — люлиберина и его аналогов.— Изв. АН БССР. Сер. хим. наук, 1978, № 3, с. 70—91.
27. Wessels P. L., Feeney J., Gregory H., Gormley J. J. High resolution nuclear magnetic resonance studies of the conformation of luteinizing hormone-releasing hormone (LH-RH) and its component peptides.— J. Chem. Soc. Perkin Trans II, 1973, № 12, p. 1691—1698.
28. Mabrey S., Klotz I. M. Conformation of gonadotropin releasing hormone.— Biochemistry, 1976, v. 15, p. 234—242.
29. Deslauriers R., Somorjai R. L. Internal rotations of side chains and backbone in luteinizing hormone-releasing hormone (LH-RH). Analysis of carbon-13 spin-lattice relaxation times.— J. Amer. Chem. Soc., 1976, v. 98, № 7, p. 1931—1939.
30. Marche P., Morgat J. L., Fromageot P. Solvent effects on luteinizing and follicle-stimulating hormone-releasing factor polymorphism studied by circular dichroism.— Eur. J. Biochem., 1973, v. 40, p. 513—518.
31. Shinitzky M., Fridkin M. Structural features of luliberin (luteinizing hormone-re-

- leasing factor) inferred from fluorescence measurements.—*Biochim. et biophys. acta*, 1976, v. 434, p. 137–143.
32. *Donzel B., Sakarellos C., Goodman M.* Study of the conformational and dynamic properties of the luteinizing hormone-releasing factor and various analogs using intramolecular change transfer complexes.—In: *Peptides. Proc. V-th Amer. Pept. Symp. N. Y.: J. Wiley & sons*, 1977, p. 171–175.
33. *Chang J. K., Williams R. H., Humphries J., Johansson N. G., Folkers K., Bowers C. Y.* Luteinizing releasing hormone, synthesis and Arg<sup>8</sup>-analogs and conformation-sequence-activity relations.—*Biochem. and Biophys. Res. Commun.*, 1972, v. 47, p. 727–732.
34. *Marche P., Montenay-Gariet T., Fromageot P., Helene C.* Conformational characteristic of luliberin. Luminescence properties at liquid-nitrogen temperature.—*Biochemistry*, 1976, v. 15, p. 5738–5743.
35. *Monahan M. W., Amoss M. S., Anderson H. A., Vale W.* Synthesis analogs of the hypothalamic luteinizing hormone releasing hormone factor with increased agonist or antagonist properties.—*Biochemistry*, 1973, v. 12, p. 4616–4620.
36. *Donzel B., Rivier J. E. P., Goodman M.* Study of the secondary structure of the luteinizing hormone releasing factor using intermolecular chage transfer complexes.—*Biochemistry*, 1977, v. 16, p. 2611–2618.
37. *Donzel B., Gilon C., Blagdon D., Erisman M., Burnier J., Goodman M., Rivier J., Monahan M.* Conformational studies on the luteinizing hormone releasing factor (LRF) and related compounds.—In: *Peptides: chemistry, structure, biology*. Ann Arbor: Ann Arbor Sci., 1975, p. 165–173.
38. *Donzel B., Rivier J., Goodman M.* Synthesis of a cyclic analog of the luteinizing hormone releasing factor: [Glu<sup>8</sup>, D-Ala<sup>8</sup>, Orn<sup>7</sup>] LRF.—*Biopolymers*, 1977, v. 16, p. 2587–2590.
39. *Coy D., Schally A. V.* Structure-function studies on LRF.—*Ann. Clin. Res.*, 1978, v. 10, p. 139–144.
40. *Prasad K. U., Weill F. L., Vilchez-Martinez J. A., Rocske R. W., Schally A. V.* Structure-activity relationships in luteinizing hormone-releasing hormone.—*J. Med. Chem.*, 1976, v. 19, p. 492–495.
41. *Zimmerman S. S., Shipman J. L., Scheraga H. A.* Bends in globular proteins. A statistical mechanical analysis of the conformational space of dipeptides and proteins.—*J. Phys. Chem.*, 1977, v. 81, p. 614–622.
42. Ахрем А. А., Голубович В. П., Кирнарский Л. И., Никифорович Г. В., Шерман С. А., Шендерович М. І., Галактионов С. Г., Цейтн В. М. Конформации аминокислотных остатков, предшествующих пропину в полипептидной цепи.—Докл. АН БССР, 1977, т. 21, № 1, с. 38–41.
43. *Mark J. E., Goodman M.* Conformation aspects of polypeptide structure. XXI. Helical poly-N-methyl-L-alanine-theoretical results.—*Biopolymers*, 1967, v. 5, p. 809–814.
44. Иванов В. Т., Костецкий П. В., Мещерякова Е. А., Ефремов Е. С., Попов Е. М., Овчинников Ю. А. Конформационные состояния метиламидов N-ацетил-L-аминокислот и их N-метильных производных. V. Ультрафиолетовые спектры. Кривые кругового дихроизма и дисперсии оптического вращения.—Химия природных соединений, 1973, № 3, с. 363–377.
45. *Bedell C. R., Frazer P. J., Gilbert D., Goodford P. J., Lowe L. A., Wilkinson S.* Pseudosymmetry in the structure of luteinizing hormone-releasing hormone. Series of novel analogs.—*J. Med. Chem.*, 1975, v. 18, p. 417–423.
46. *Dutta A. S., Furr B. J. A., Giles M. B., Valcaccia B.* Synthesis and biological activity of highly active L-aza analogs of luliberin.—*J. Med. Chem.*, 1978, v. 21, p. 1018–1024.
47. *Heber D., Odell W. D.* Pituitary receptor binding activity of active, inactive, superactive and inhibitory analogs of gonadotropin-releasing hormone.—*Biochem. and Biophys. Res. Commun.*, 1978, v. 82, p. 67–73.
48. *Fujino M., Kobayashi S., Obayashi M., Fukuda T., Kitada C., Nakayama R., Yamazaki Y., White W. F., Ripple R. H.* Structure-activity relations in the C-terminal part of luteinizing hormone releasing hormone (LH-RH).—*Biochem. and Biophys. Res. Commun.*, 1972, v. 49, p. 863–869.

Поступила в редакцию 18.XI.1980

### SPATIAL STRUCTURE OF LULIBERIN

GOLUBOVICH V. P., KIRNARSKY L. I., AKHREM A. A., GALAKTIONOV S. G.

*Institute of Bioorganic Chemistry, Academy of Sciences of the  
Byelorussian SSR, Minsk; Minsk Branch of VNIIGenetika, Minsk*

Empirical energy calculations were used to determine all low-energy conformations of luliberin and three most stable conformations were distinguished. The calculation results were examined against the background of physico-chemical data. Biological testing of conformationally restricted luliberin analogs allowed to delineate the most probable conformations for the individual residues of the molecule. The results are in good accord with computation and their validity is confirmed by appreciable biological activity shown by a number of synthetic cyclic analogs of luliberin.