

УДК 54.022:577.175.1

ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ИССЛЕДОВАНИЯ МОЛЕКУЛЯРНОЙ СТРУКТУРЫ
РЯДА СИНТЕТИЧЕСКИХ И ПРИРОДНЫХ БРАССИНОСТЕРОИДОВ
В СВЯЗИ С ИХ БИОЛОГИЧЕСКОЙ АКТИВНОСТЬЮ

© 2011 В.М. Андрианов*

Институт физики им. Б.И. Степанова НАН Беларусь, Минск

Статья поступила 26 июля 2010 г.

В приближении метода молекулярной механики и квантово-химического метода РМ3 проведен конформационный анализ боковой цепи пяти представителей стероидных фитогормонов: синтетических (22S,23S)-(эпи- и гомобассинолидов) и природных — бассинолид, 24-эпабассинолид. Показано, что 22R,23R-диольная структура в стероидной боковой цепи способствует повышению ее гибкости по сравнению с 22S,23S-конфигурацией. Это приводит к высокой вероятности реализации в растворе природных бассинолидов двух конформеров, в одном из которых гидроксил вместо образования внутримолекулярной водородной связи в пределах диольной системы боковой цепи способен образовывать межмолекулярную водородную связь, что важно для взаимодействий гормон—рецептор.

Ключевые слова: бассинолиды, бассинолиды, конформеры, биологическая активность, конформационный анализ, боковая цепь, водородная связь.

Бассинолиды (БС) представляют собой новый уникальный класс растительных гормонов, структурно родственных к стероидным гормонам животных и насекомых. Они являются регуляторами роста растений, влияют на активность системы путей метаболизма, способствуют регулированию деления клетки, стимулируют вегетативный рост и прорастание семян, взаимодействуют на эндогенном уровне с другими гормонами, регулируют экспрессию генов и обладают антистрессовой активностью [1]. Важнейшими представителями этого класса соединений являются бассинолиды и кастантероны. Для бассинолида характерно наличие в стероидном скелете семичленного цикла, в который входит карбонильная группа C=O и эфирная связь C—O—C, в то время как для кастантерона — шестичленного цикла с карбонильной группой. В настоящее время выделено из растений и синтезировано более 50 аналогов этих соединений, обладающих различной биологической активностью. Изучение взаимосвязи структура—активность бассинолидов выявило ряд специфических структурных характеристик, необходимых для их высокой биологической активности. Это — наличие смежных гидроксильных групп в цикле A у C_{2α} и C_{3α}, транс-сочленение циклов A/B, присутствие 6-кето- или 7-окса-6-кетогруппы в цикле B, существование диольной системы в положениях 22 и 23 с конфигурацией RR или SS и наличие метильной или этильной группы в положении 24 боковой цепи [2]. Для выявления механизмов проявления высокой биологической активности и объяснения ее взаимосвязи со структурными особенностями бассинолидов в ряде работ использовались методы QSAR [3—5] и AM1 [6], где показана важная роль атомов кислорода, в частности, и боковой цепи, в их биологической активности и, следовательно, их пространственная ориентация.

* E-mail: v.andrianov@dragon.bas-net.by

Высокая биологическая активность, в частности, связана с 22R,23R-диольной структурой в стероидной боковой цепи. Синтетические аналоги с 22S,23S-гидроксилами намного менее активны [7]. В то же время в природной 22R,23R-конфигурации БС соединения с 24S-метил- или этилгруппой показывают большую биоактивность, чем соответствующие гормоны с 24R-алкил функцией [8], отражая значимость стереохимии также и у этого асимметрического центра. Выяснение путей возможного воздействия БС на ферментные системы млекопитающих на примере двух природных соединений — 28-гомобрассинолида и 24-эпibrассинолида и их синтетических (22S,23S-дигидрокси)-стереоизомеров показало [9], что степень такого влияния зависит от структуры боковой цепи и тем самым предполагает возможность направленной модификации природных соединений с целью достижения необходимых физиологических эффектов. Действительно, наличие объемной боковой цепи с длинной цепочкой связей С—С в структуре БС предполагает большие возможности для конформационных переходов в пределах этой цепи путем вращения вокруг этих связей при переходе из кристаллического состояния в раствор. В связи с этим актуален вопрос о связи биоактивности БС со структурой и конформационным поведением в растворе их боковой цепи.

Цель работы заключалась в определении возможных конформаций объемной боковой цепи в биологически активных синтетических и природных брассинолидах методами теоретического конформационного анализа и анализа имеющихся данных рентгеноструктурного анализа (PCA).

МЕТОДИКА ИССЛЕДОВАНИЯ

В качестве объектов исследования выбраны пять представителей стероидных фитогормонов: синтетические (22S,23S)-24-эпibrассинолид (1), (22S,23S)-28-гомобрассинолид (2) и природные — 24-эпibrассинолид (3), брассинолид (4). Они имеют идентичный остов, состоящий из двух шестичленных (*A*, *C*), семичленного (*B*) и пятычленного (*D*) циклов, и объемную боковую цепь, которая различается как конфигурацией диольной системы в положениях 22 и 23 боковой цепи (SS, RR), так и природой заместителя (метильный и этильный) в положении 24 (эпи-, гомо-). Кроме того, два природных стереоизомера — 24-эпibrассинолид и брассинолид — имеют различную конфигурацию метильной группы в положении 24 (24R- (3) и 24S- (4) конфигурация) (рис. 1).

Конформационный анализ боковой цепи проведен в приближении метода молекулярной механики (ММ) и квантово-химического метода PM3 с использованием известных из литературы данных PCA [10—13] (табл. 1). На первом этапе при нахождении локальных минимумов в исследуемых молекулах в рамках метода ММ применялся метод расчета строения переходного состояния в декартовом пространстве, предложенный Вайбергом и Бойдом [14]. Он состоит в принудительном проведении торсионного угла через диапазон определенных величин путем изменения силового поля в ходе минимизации энергии добавлением очень сильного торсионного потенциала (большая константа U^1) с минимумом при желаемом торсионном угле ϕ^1 :

$$U = U^1/2 \cdot [1 + \cos 3(\phi - \phi^1)].$$

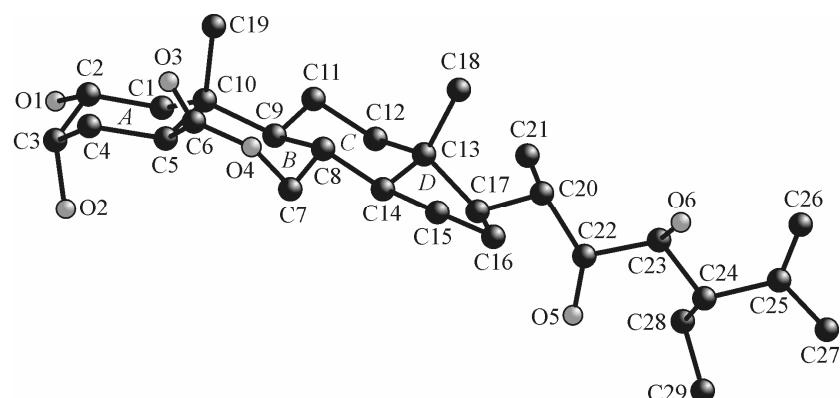


Рис. 1. Молекулярная структура (22S,23S)-28-гомобрассинолида, построенная по данным PCA (атомы водорода не показаны)

Т а б л и ц а 1

Двугранные углы и конформации групп атомов у соответствующих связей С—С боковой цепи ряда брацциностероидов по данным PCA

Связь	Двугранный угол, град.	I [10]	II [11]	III [12]	IV [13]
C17—C20	C16C17C20C22	57(g^+)	69(g^+)	71(g^+)	53(g^+)
	C16C17C20C21	-179(t)	-168(t)	-169(t)	178(t)
C20—C22	C17C20C22C23	-162(t)	-146(g_1^-)	-146(g_1^-)	-176(t)
	C17C20C22O5	74(g^+)	-21(c)	-24(c)	61(g^+)
C22—C23	C20C22C23C24	96(g^+)	-178(t)	-175(t)	53(g^+)
	O5C22C23C24	-142(g_1^-)	55(g^+)	61(g^+)	174(t)
C23—C24	C20C22C23O6	-141(g_1^-)	63(g^+)	62(g^+)	175(t)
	O5C22C23O6	-19(c)	-65(g^-)	-62(g^-)	-64(g^-)
C24—C25	C22C23C24C25	68(g^+)	56(g^+)	-175(t)	-171(t)
	C22C23C24C28	-162(t)	-178(t)	56(g^+)	61(g^+)
C24—C25	O6C23C24C25	-55(g^-)	177(t)	-53(g^-)	69(g^+)
	O6C23C24C28	75(g^+)	-57(g^-)	178(t)	-59(g^-)
C24—C25	C23C24C25C26	-148(g_1^-)	68(g^+)	-70 (g^-)	-170(t)
	C28C24C25C26	84(g^+)	-56(g^-)	57(g^+)	-43 (g^-)
C24—C25	C23C24C25C27	87(g^+)	-169(t)	157(t)	70(g^+)
	C28C24C25C27	-41(g^-)	67(g^+)	-75(g^-)	-163(t)
C24—C28	C23C24C28C29	—	—	-159(t)	—
	C25C24C28C29			74(g^+)	

П р и м е ч а н и е. I — 24-эпивербасинолид, моногидрат (22R, 23R, 24R) — $g^+ t g^+ g^+ g_1^- g^+$; II — 24-эпивербасинолид (22S, 23S) — $g^+ g_1^- t g^+ g^+ t$; III — 28-гомовербасинолид (22S, 23S) — $g^+ g_1^- t t g^- t t g^+$; IV — вербасинолид, моногидрат (22R, 23R, 24S) — $g^+ t g^+ t t g^+$.

g^+ — *гами*(+), g^- и (g_1^-) — *гами*(-), t — *транс*, c — *цикло*-конформации; для обозначения конформации (из шести букв для эпи-) всей цепи использовались данные табл. 1 — из первой строки каждой связи (для связи C24—C25 — первая и третья строки).

Минимизация энергии, использующая такое силовое поле, дает геометрию с торсионным углом при выбранной величине ϕ^1 и всеми другими координатами, проварырованными как обычно. Затем сильный потенциал U^1 удаляется, и энергия вычисляется с первоначальным силовым полем. Таким образом, получается потенциальная энергия для модели молекулы с фиксированной величиной ϕ^1 .

Такое принудительное вращение групп атомов использовалось последовательно вокруг связей С—С, образующих боковую цепь: C20—C22, C22—C23, C23—C24, C24—C25 (для молекул SS- и RR-гомовербасинолида дополнительно C24—C28) (см. рис. 1). В результате такого расчета для каждой исследуемой молекулы получено около двадцати локальных минимумов. Затем структуру молекулы (каждый локальный минимум) уточняли в приближении квантово-химического метода РМЗ и согласно энергетическому критерию отбирали для проведения сравнительного анализа.

ОБСУЖДЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ

В табл. 1 приведены структурные параметры боковой цепи исследуемых молекул в кристаллическом состоянии, полученные методом PCA [10—13]. Анализ этой таблицы показывает, что, несмотря на идентичное или близкое химическое строение боковой цепи в исследуемых

БС, наблюдается существенное расхождение в них ее структуры. Поскольку приведенные соединения обладают различной биологической активностью, естественно предположить, что при идентичном остеове всех исследуемых соединений такие различия в биологической активности могут быть связаны с особенностями структуры боковой цепи. В водном растворе, где нарушается ближний порядок, характерный для кристаллического состояния, следует ожидать и структурных изменений боковой цепи.

Проведенный теоретический конформационный анализ пяти биологически активных брассиностероидов показал, что в случае квазизолированной молекулы имеется расхождение как в количестве конформеров, находящихся в энергетическом зазоре $\sim 1,6$ ккал/моль, так и в конформациях боковой цепи (табл. 2, рис. 2).

Анализ табл. 2 показывает, что в соединениях 1, 2 и 3—5, имеющих разную конфигурацию диольной системы в положениях 22 и 23 боковой цепи (синтетические и природные брассинолиды), количество конформеров, относительная разность энергий которых не превышает 0,5 ккал/моль, различно. Согласно этому энергетическому критерию вероятность реализации в растворе двух конформеров природных брассинолидов 3—5, в отличие от синтетических 1, 2,

Т а б л и ц а 2

Конформации боковой цепи, расстояния O...H(O) в пределах диольной системы боковой цепи (\AA), относительные энергии напряжения конформеров ΔU (ккал/моль, РМ3), полученные методом ММ и РМ3 для пяти исследуемых молекул, а также из данных РСА (кристалл)

№	Молекула	Конформер	ΔU	Конформация боковой цепи*	$R(\text{O}5\ldots\text{HO}6)$	$R(\text{O}6\ldots\text{HO}5)$
1	(22S,23S)-24-Эпифебрассинолид	Кристалл	—	$g^+ g_1^- t g^+ g^+ t$	3,742	3,718
		ebS 1	0	$g^+ g^+ g_1^- t g^- t$	2,555	2,644
		ebS 2	1,510	$g^+ g_2^- g^- g^- g^- t$		
2	(22S,23S)-28-Гомобрассинолид	Кристалл	—	$g^+ g_1^- t t g^- t t g^+$	3,692	3,099
		gbS 1	0	$g^+ g^+ g_1^- g^+ g^+ t g^- t$	2,534	2,595
		gbS 2	1,603	$g^+ g^+ g_1^- g^+ g_1^+ g_2^- g_1^- g^+$		
3	24-Эпифебрассинолид	Кристалл	—	$g^+ t g^+ g^+ g_1^- g^+$	2,235	2,622
		ebRRR 1	0	$g^+ t g^+ g^+ g^+ t$	2,915	2,697
		ebRRR 2	0,497	$g^+ g^+ g_2^- g^+ g^+ t$	2,633	2,604
4	Брассинолид	Кристалл	—	$g^+ g^+ g_1^- g^- t g^-$		
		ebRRS 1	0	$g^+ t g^+ t t g^+$	3,677	2,405
		ebRRS 2	0,481	$g^+ g^+ g_2^- t t g^+$	2,698	2,620
		ebRRS 3	1,168	$g^+ g_1^- g_2^+ g^+ g_1^+ g_2^-$	2,538	2,724
		ebRRS 4	1,538	$g^+ t g_1^+ t t g^+$	2,672	2,545
5	(22R,23R)-28-Гомобрассинолид	—	—	—		
		gbR 1	0	$g^+ g_1^- g_2^+ g^+ g_1^+ g_2^- g_1^- g^+$	2,629	2,695
		gbR 2	0,382	$g^+ t g^+ t t g^- g_1^- g^+$	2,833	2,727
		gbR 3	1,422	$g^+ g^+ g_1^+ g^- t g^- g_1^- g_2^+$		

* g^+ , g_1^+ , g_2^+ — *gauche(+)*, g^- , (g_1^-) , g_2^- — *gauche(-)*, t — *транс*-конформации; буквенные обозначения конформаций всей цепи соответствуют последовательности двугранных углов — C16C17C20C22, C17C20C22C23, C20C22C23C24, C22C23C24C25, C23C24C25C26, C23C24C25C27 (эпи-) плюс C23C24C28C29 и C25C24C28C29 (гомо-).

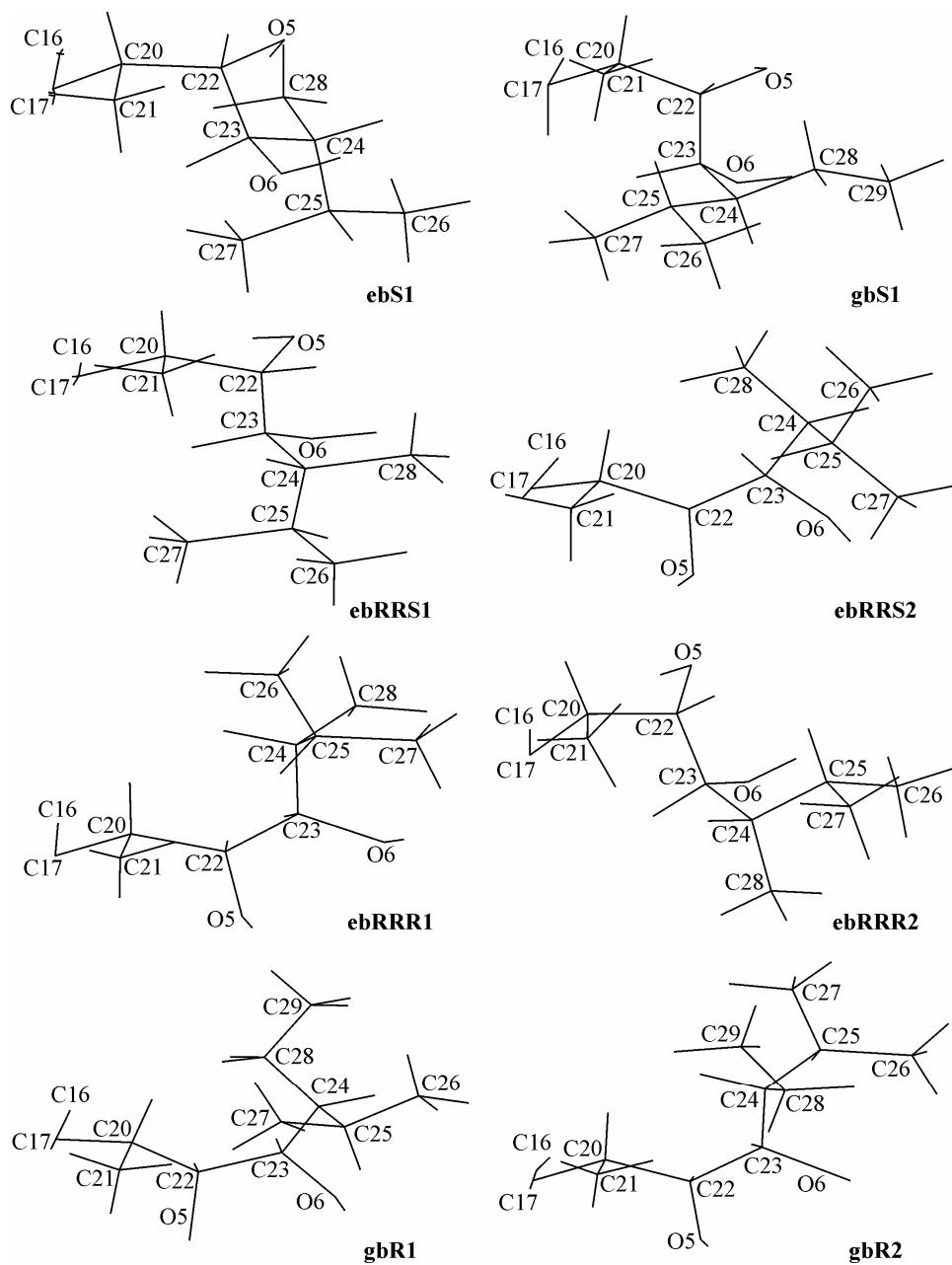


Рис. 2. Конформеры (боковая цепь) исследуемых брашинолидов

достаточно высока. Анализ расстояний O...H(O) в пределах диольной системы боковой цепи показывает, что в синтетических брашинолидах возможно образование внутримолекулярных водородных связей (BBC) O5...HO6 и O6...HO5, в то время как в ряде конформеров природных брашинолидов такие связи не образуются. Так, в конформере ebRRR1 природного эпибрашинолида (3), исходя из геометрического критерия, BBC O5...HO6 не образуется. По той же причине в конформере ebRRS2 природного стереоизомера эпибрашинолида (4) не образуется BBC O6...HO5. В конформере gbR2 природного гомобрашинолида (5) практически исключено образование обеих BBC.

Таким образом, отсутствие BBC в пределах диольной системы боковой цепи природных БС дает возможность гидроксилам этой диольной системы образовывать межмолекулярные водородные связи, что важно для предполагаемых взаимодействий гормон—рецептор. Биоло-

гическая активность природных брассинолидов значительно выше синтетических, что согласуется с таким предположением.

Замена метильной группы на этильную в положении 24 при переходе от эпи- к гомобрассинолидам приводит к конформационным изменениям боковой цепи. В синтетических молекулах с SS-конфигурацией такой переход приводит к конформационным различиям групп атомов относительно связей C23—C24 и C24—C25 боковой цепи, находящихся в непосредственной близости к месту замещения. В природных брассинолидах с RR-конфигурацией такое замещение приводит к более существенным изменениям в структуре боковой цепи.

Сравнение структуры боковой цепи в стереоизомерах природных эпифарадинолидов показывает, что S-конфигурация метила в положении 24 способствует увеличению гибкости этой цепи по сравнению с R-конфигурацией и приводит к изменению ее конформации (см. табл. 2 и рис. 2). Тем не менее, в обоих природных изомерах эпифарадинолидов боковая цепь принимает такие конформации, которые позволяют гидроксилам диольной системы быть свободными для образования межмолекулярных водородных связей с рецептором.

Следует отметить, что в синтетических брассинолидах с 22S,23S-диольной структурой в стероидной боковой цепи образование внутримолекулярных водородных связей O5...HO6 и O6...HO5 в кристалле, в отличие от раствора, исключено. Напротив, в кристаллических природных брассинолидах возможно образование внутримолекулярных водородных связей O5...HO6 и O6...HO5 (см. табл. 2).

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Проведенный конформационный анализ боковой цепи биологически активных синтетических и природных стероидов показал, что 22R,23R-диольная структура в стероидной боковой цепи природных брассинолидов способствует повышению ее гибкости по сравнению с синтетическими (22S,23S-дигидрокси)-стереоизомерами. Это приводит к высокой вероятности реализации в растворе природных брассинолидов двух конформеров, в одном из которых гидроксил вместо образования внутримолекулярной водородной связи в пределах диольной системы боковой цепи способен образовывать межмолекулярную водородную связь, что важно для взаимодействий гормон—рецептор.

Работа выполнена при финансовой поддержке Белорусского республиканского фонда фундаментальных исследований (грант № Ф09-088).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Sasse J.M. // J. Plant Growth Regul. – 2003. – **22**. – P. 276 – 285
2. Yokota T., Mori K. Molecular Structure and Biological Activity of Steroids / Eds. M. Bohl, W.L. Duax. – CRC Press, Boca Raton, FL, 1992. – P. 317 (Chapter 9).
3. Brosa C., Soca L., Terricabras E. et al. // Tetrahedron. – 1998. – **54**. – P. 12337 – 12348.
4. Alvarez-Ginarte Y.M., Crespo R., Montero-Cabrera L.A. et al. // QSAR Comb. Sci. – 2005. – **24**. – P. 218 – 226.
5. Alvarez-Ginarte Y.M., Crespo-Otero R., Marrero-Ponce Y. et al. // QSAR Comb. Sci. – 2006. – **25**. – P. 881 – 889.
6. Morera-Boado C., Alonso-Becerra E., Montero-Cabrera L.A. et al. // J. Mol. Struct.: THEOCHEM. – 2007. – **819**. – P. 109 – 120.
7. Stoldt M., Porzel A., Adam G., Brandt W. // Magn. Res. Chem. – 1997. – **35**. – P. 629 – 636.
8. Yokota T., Mori K. Molecular Structure and Biological Activity of Steroids / Eds. M. Bohl, W.L. Duax – CRC Press, Boca Raton, FL, 1992. – P. 318.
9. Сыса А.Г., Киселев П.А., Жабинский В.Н., Хрипач В.А. // Прикл. биохимия и микробиология. – 2010. – **46**, № 1. – С. 29 – 34.
10. Voigt B., Porzel A., Wagner C., Merzweiler K. // Private communication (2001) to the CSDB 119112.
11. Kutschabsky L., Reck G. // Private communication (2003) to the CSDB 201799.
12. Kutschabsky L., Adam G., Vorbrodt H.-M. // Z. Chem. – 1990. – **30**. – P. 136 – 145.
13. Voigt B., Porzel A., Wagner C., Merzweiler K. // Private communication (2001) to the CSDB 116995.
14. Wiberg K.B., Boyd R.H. // J. Amer. Chem. Soc. – 1972. – **94**. – P. 8426 – 8434.