



## ПИСЬМА РЕДАКТОРУ

УДК 547.962

СИНТЕЗ АНАЛОГОВ БРАДИКИНИНА, СОДЕРЖАЩИХ  
ФОТОАКТИВНЫЕ ГРУППЫ

Титов М. И., Азьмуко А. А.

Всесоюзный кардиологический научный центр, Москва;  
Ленинградский государственный университет им. А. А. Жданова

Введение в состав биологически активных пептидов фотоаффинных группировок [1] позволяет с помощью фотолитических процессов ковалентно связывать такие пептиды с протеинами, к которым они имеют специфическое обратимое средство, что, таким образом, значительно расширяет возможности изучения химических механизмов пептид-субстратного, и в частности гормон-рецепторного, взаимодействий. Нами синтезирован ряд аналогов брадикинина, содержащих в своем составе «фотометку». Для фотомаркировки был выбран *n*-нитрофенилаланин — Phe(NO<sub>2</sub>) [2].

Синтез аналогов брадикинина был проведен методом последовательного наращивания пептидной цепи по одной аминокислоте с помощью *n*-нитрофениловых эфиров карбобензоксиаминокислот, исходя из незащищенного С-концевого аргинина [3, 4]. Карбобензоксигруппу в ходе синтеза отщепляли действием бромистого водорода в трифторуксусной кислоте, свободные пептиды получали обработкой соответствующих бромгидратов монообменной смолой IRA-410 в ОН<sup>-</sup>форме.

По аналогичной схеме был синтезирован также и сам брадикинин. N-Концевой остаток аргинина вводился с помощью *n*-нитрофенилового эфира трикарбобензоксиаргинина. Удаление трех карбобензоксигрупп в случае брадикинина проводилось каталитическим гидрогенолизом, при синтезе аналогов брадикинина на этой стадии использовали бромистый водород в трифторуксусной кислоте с последующей щелочной обработкой. Таким образом, были синтезированы следующие аналоги: [8-*n*-нитрофенилаланин]-брадикинин, [5-*n*-нитрофенилаланин]-брадикинин, [5-*n*-нитрофенилаланин, 8-*n*-нитрофенилаланин]-брадикинин, [5-*n*-нитрофенилаланин]-глицил-брадикинин, [8-*n*-нитрофенилаланин]-глицил-брадикинин, [5-*n*-нитрофенилаланин, 8-*n*-нитрофенилаланин]-глицил-брадикинин.

Биологическая активность брадикинина и его аналогов тестировалась по их способности вызывать сокращение изолированного рога матки крысы [5]. Определение биологической активности проведено Г. А. Попковой и М. В. Астаповой в Институте биоорганической химии им. М. М. Шемякина АН СССР.

Сокращения: Phe(NO<sub>2</sub>) — *n*-нитрофенилаланин; ДМФА — диметилформамид.

Выходы и константы полученных соединений

| Соединение   | $[\alpha]_D^{20}$<br>(с 1, ДМФА) | Выход, % |
|--|----------------------------------|----------|
| Брадикинин   | -79,2 *                          |          |
|  | -41,9                            | 74       |
| [Phe(NO <sub>2</sub> ) <sup>8</sup> ]-брадикинин                         | -50,3                            | 21       |
| [Phe(NO <sub>2</sub> ) <sup>5</sup> ]-брадикинин                         | -51,5                            | 67       |
| [Phe(NO <sub>2</sub> ) <sup>5,8</sup> ]-брадикинин                       | -48,1                            | 63       |
| [Phe(NO <sub>2</sub> ) <sup>5</sup> ]-Gly-брадикинин                     | -51,0                            | 16       |
| [Phe(NO <sub>2</sub> ) <sup>8</sup> ]-Gly-брадикинин                     | -49,5                            | 49       |
| [Phe(NO <sub>2</sub> ) <sup>5,8</sup> ]-Gly-брадикинин                   | -46,9                            | 50       |
| Z-Phe-Arg-OH   | -11,2                            | 96       |
| Z-Pro-Phe-Arg-OH   | -32,7                            | 96       |
| Z-Ser(Bu <sup>t</sup> )Pro-Phe-Arg-OH                                    | -32,2                            | 78       |
| Z-Phe-Ser-Pro-Phe-Arg-OH   | -36,3                            | 81       |
| Z-Gly-Phe-Ser-Pro-Phe-Arg-OH   | 30,1                             | 81       |
| Z-Pro-Gly-Phe-Ser-Pro-Phe-Arg-OH   | -36,5                            | 85       |
| Z-Pro-Pro-Gly-Phe-Ser-Pro-Phe-Arg-OH                                     | -47,7                            | 80       |
| Z-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH   | -9,9                             | 98       |
| Z-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH                                       | -14,2                            | 98       |
| Z-Ser(Bu <sup>t</sup> )Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH                  | -10,2                            | 74       |
| Z-Phe-Ser-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH                               | -37,0                            | 72       |
| Z-Gly-Phe-Ser-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH                           | -26,1                            | 73       |
| Z-Pro-Gly-Phe-Ser-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH                       | -30,5                            | 90       |
| Z-Pro-Pro-Gly-Phe-Ser-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH                   | -34,2                            | 85       |
| Z-Phe(NO <sub>2</sub> )-Ser-Pro-Phe-Arg-OH                               | -39,6                            | 98       |
| Z-Gly-Phe(NO <sub>2</sub> )-Ser-Pro-Phe-Arg-OH                           | -22,7                            | 98       |
| Z-Pro-Gly-Phe(NO <sub>2</sub> )-Ser-Pro-Phe-Arg-OH                       | -39,2                            | ~100     |
| Z-Pro-Pro-Gly-Phe(NO <sub>2</sub> )-Ser-Pro-Phe-Arg-OH                   | -49,0                            | ~100     |
| Z-Phe(NO <sub>2</sub> )-Ser-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH             | -23,9                            | ~100     |
| Z-Gly-Phe(NO <sub>2</sub> )-Ser-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH         | -19,5                            | 96       |
| Z-Pro-Gly-Phe(NO <sub>2</sub> )-Ser-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH     | -34,0                            | 86       |
| Z-Pro-Pro-Gly-Phe(NO <sub>2</sub> )-Ser-Pro-Phe(NO <sub>2</sub> )-Arg-OH | -30,6                            | 83       |

\* с 1, 1 н. AcOH.

Все синтезированные аналоги обладали полной биологической активностью, присущей природному гормону, что при одновременном присутствии в их составе «фотометки» позволяет использовать эти аналоги для выявления и последующего изучения брадикининовых рецепторов.

Выходы и константы всех полученных соединений даны в таблице. Данные элементного и аминокислотного анализов соединений, приведенных в ней, соответствовали вычисленным значениям. Элементный анализ осуществляли на автоматическом C,H,N-анализаторе Hewlett-Packard (США), аминокислотный анализ — на аминокислотном анализаторе ААА-881 (СССР).

ЛИТЕРАТУРА

- Galardy R. E., Craig L. C., Jamieson J. D., Printz M. P. (1974) J. Biol. Chem., 249, 3510—3518.
- Escher E., Schwyzer R. (1974) FEBS Lett., 46, 347—350.
- Вировец С. И., Мартынов В. Ф., Титов М. И. (1968) Ж. общ. химии, 38, 2337.
- Филатова М. П., Крит Н. А., Сучкова Г. С., Равдель Г. А., Иванов Р. Т. (1975) Биоорган. химия, 1, 437—446.
- Попкова Г. А., Астапова М. В., Лисункин Ю. И., Равдель Г. А., Крит Н. А. (1976) Биоорган. химия, 2, 1606—1612.

Поступило в редакцию  
25.I.1977

SYNTHESIS OF BRADYKININ ANALOGS CONTAINING  
PHOTOAFFINITY LABELS

TITOV M. I., AZ'MUKO A. A.

*All-Union Cardiology Center, Moscow; A. A. Zhdanov State University,  
Leningrad*

Bradykinin and its analogs comprising the photoaffinity labels have been synthesized via stepwise acylation of free arginine: [8-*p*-nitro-phenylalanine]-bradykinin, [5-*p*-nitro-phenylalanine]-bradykinin, [5-*p*-nitro-phenylalanine, 8-*p*-nitro-phenylalanine]-bradykinin, [8-*p*-nitro-phenylalanine]-glycyl-bradykinin, [5-*p*-nitro-phenylalanine]-glycyl-bradykinin, [5-*p*-nitro-phenylalanine, 8-*p*-nitro-phenylalanine]-glycyl-bradykinin. The prepared peptides were assayed for biological activity.

---