



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 6 • № 11 • 1980

УДК 547.964.4.07+578.083

СИНТЕЗ [Pro^1]ТАФЦИНА¹—[НОВОГО АНТАГОНИСТА ФАГОЦИТОЗСТИМУЛИРУЮЩЕГО ПЕПТИДА

*Веретеникова Н. И., Атаре З. А., Приедниеце Э. Е.,
Чипенс Г. И.*

Институт органического синтеза Академии наук ЛатвССР, Рига

Синтезирован один из аналогов тафцина — [Pro^1]тафцин; показано, что он является сильным антагонистом тафцина.

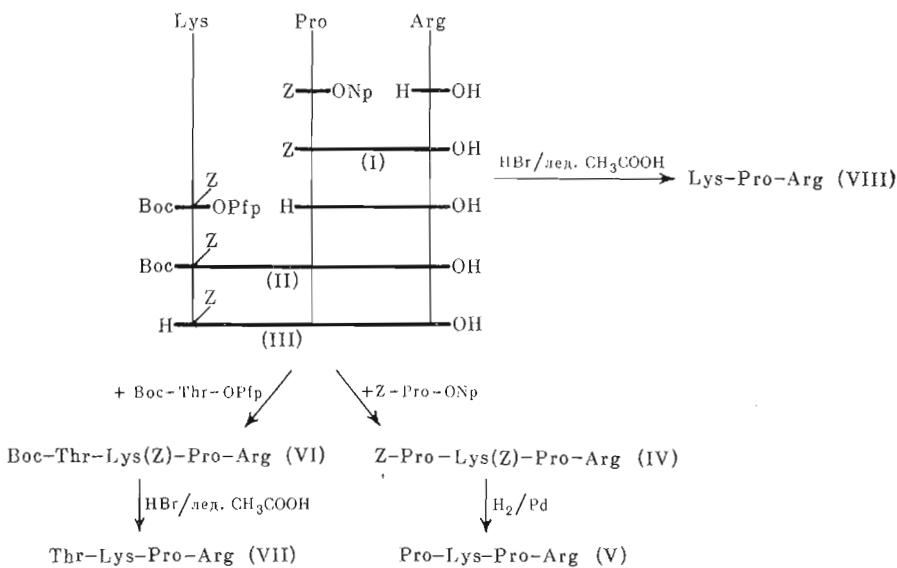
Фагоцитозстимулирующий тетрапептид Thr-Lys-Pro-Arg представляет собой фрагмент тяжелой цепи иммуноглобулинов человека класса G (например, последовательность 289–292 в Н-цепи иммуноглобулина человека EU [1]) и является гормоноподобным биорегулятором, участвующим в активации иммунозащитных систем живых организмов [2, 3]. В настоящее время исследованы его биологические свойства в системах *in vitro* и *in vivo* [4, 5], но механизм образования тафцина еще не раскрыт.

Минимальной структурной единицей тафцина, которая определяет специфичность «узнавания» и комплексообразования молекулы как с клеточными рецепторами лейкоцитов, так и с антителами, является С-концевой трипептид [6], основная аминокислота (Lys^2) которого участвует в формировании уникальной пространственной структуры биорегулятора [7]. Поэтому можно предположить, что мутационные изменения, превращающие молекулу тафцина из агониста в антагонист в случае так называемой семейной недостаточности по тафцину [8–10], затрагивают именно N-концевую аминокислоту — треонин.

Как известно, треонин кодируется четырьмя триплетами: ACU, ACC, ACA и ACG. Учитывая неравномерную вырожденность генетического кода, с наибольшей уверенностью можно предположить, что в результате мутации треонин будет замещен на серин (шесть триплетов), пролин, аланин (четыре триплета) или изолейцин (три триплета).

Некоторые аналоги тафцина, содержащие в качестве N-концевой аминокислоты предполагаемые «мутантные формы», в литературе уже описаны и действительно являются антагонистами природного пептида. Так, например, [Ser^1]тафцин ингибирует фагоцитарное стимулирование полиморфноядерных лейкоцитов, вызванное тафцином, на 78%, а [Ala^1]тафцин в том же тесте — на 65% [11]. [Lys^1]тафцин, однако, является лишь слабым агонистом тафцина, что, учитывая некоторую эквифункциональность остатков лизина, аргинина и аспарагина, позволяет постулировать такие же свойства и у [Arg^1]- и [Asn^1]тафцина. Интерес в качестве антагониста тафцина, по-видимому, не представляет также [Phe^1]тафцин, так как [Val^1]тафцин ингибирует фагоцитарную активность тафцина лишь на 30% [11].

Схема синтеза пептидов



-ONp – *n*-нитрофенокси-, -OPfp – пентафторфенокси-.

Из всех возможных точечных мутаций наибольший интерес вызывает замена Thr→Pro. Это изменение может привести к образованию структур, не только ингибирующих действие тафцина на уровне клеточных рецепторов, но и блокирующих активные центры ферментных систем, участвующих в образовании тафцина. Последовательность Pro-Lys-Pro-Arg вызывает также интерес как фрагмент, который часто встречается в структурах различных биологически активных пептидов и минибелков (так называемый общий фрагмент второго типа с аминокислотной последовательностью Pro/Val-B-Pro/Val-B, где B – основная аминокислота, см. [12]).

Для исследования биологических свойств [Pro¹]тафцина мы синтезировали этот пептид и исследовали его влияние на процесс фагоцитоза лейкоцитов. Классическими методами пептидного синтеза получены также сам тафцин и описанный в литературе антагонист тафцина – Lys-Pro-Arg [11] (дез-Thr¹-тафцин).

Трипептид Boc-Lys(Z)-Pro-Arg, общий для всех трех соединений, получили ступенчатым наращиванием пептидной цепи с С-конца с помощью активированных эфиров (см. схему). Гуанидиновую и карбоксильную группы аргинина защищали посредством образования внутренней соли по методу, описанному в работе [13]. Активированные эфиры выбирали, учитывая растворимость получающихся и исходных продуктов. Для синтеза тетрапептидов к трипептиду со свободной аминогруппой прибавляли активированные эфиры Boc-треопина или Z-пролина. Снятие защитных групп проводили ацидолизом или гидрированием над палладиевым катализатором. Свободные пептиды очищали на колонках с СМ-целлюлозой, применяя в качестве элюента ацетат аммония с линейным градиентом ионной силы.

Биологическую активность полученных веществ исследовали в двух тестах, определяя их действие на фагоцитарную активность сегментно-ядерных нейтрофилов крови крыс *in vitro* по методике Гостева и сотр. [14] и ингибирование действия тафцина на фагоцитоз нейтрофилов [11].

Предварительные данные биологических испытаний показали, что синтезированный образец тафцина в концентрациях 10⁻⁷ М (2 мкг/мл) стимулирует фагоцитоз лейкоцитов двукратно (фагоцитарное стимулирование 104%). Индекс фагоцитоза, характеризующий число активных фаго-

цитов (см. «Экспериментальную часть») в той же концентрации для синтезированного образца тафцина, — 1,3. Определение степени ингибирования процесса фагоцитоза показало, что $[Pro^1]$ тафцин является более сильным ингибитором тафцина, чем трипептид дез-Thr¹-тафцин. В концентрациях 10^{-7} М ингибирование для нового аналога составляет 154%, а для трипептида — только 112%. В более высоких концентрациях (10^{-6} — 10^{-7} М) оба соединения действуют как агонисты тафцина. Таким образом, наряду с $[Ser^1]$ - и $[Ala^1]$ тафцином $[Pro^1]$ тафцин является сильным антагонистом тафцина.

Экспериментальная часть

Для синтеза использовали аминокислоты и их производные фирмы «Reanal» (Венгрия). Все аминокислоты имеют *L*-конфигурацию. Температуры плавления, определяемые в открытых капиллярах, приведены без поправок. Гомогенность полученных соединений проверяли на пластинках «Silufol», «Eastman», «Merck». Приведены хроматографические подвижности *R_f*, в следующих системах: *n*-бутанол — этанол — вода — уксусная кислота, 80 : 10 : 30 : 5 (А); *n*-бутанол — этанол — пиридин — вода — уксусная кислота, 30 : 20 : 24 : 5 (Б), а также электрофоретическая подвижность по отношению к гистидину *E_{His}* на бумаге FN-15 (Filtrak, ГДР) в 1 н. (рН 2,4) и 5 н. (рН 1,4) уксусной кислоте. Углы вращения определяли на поляризаторе «Perkin-Elmer 141». Для всех соединений данные элементного и аминокислотного анализа совпадают с вычисленными значениями. При очистке на СМ-целлюлозе линейный градиент ионной силы создавали с помощью смесителя фирмы LKB (Швеция) «Ultrograd», время — 24 ч.

Бензилоксикарбонилпролил-аргинин (I). К раствору 37 г (100 ммоль) *n*-нитрофенилового эфира бензилоксикарбонилпролина в 360 мл диоксана при интенсивном перемешивании прибавляли раствор 16 г (90 ммоль) аргинина в 160 мл воды. Через 2 ч растворитель упаривали досуха в вакууме и остаток растворяли в 100 мл ДМФА. Раствор перемешивали при 20°С 72 ч, затем выливали в 1 л этилацетата. После выдерживания реакционной смеси в течение 12 ч при 5°С образовавшийся осадок отфильтровывали, промывали на фильтре этилацетатом и эфиrom. После перекристаллизации из смеси этанол — этилацетат, 1 : 5, получали 35 г (96%) соединения (I), т. пл. 137—140°С; $[\alpha]_D^{20} -46,6^\circ$ (*c* 1,0; H₂O); *R_f*, 0,53 (А, Eastman), 0,66 (Б, Eastman); *E_{His}* 0,56 (рН 2,4).

трет-Бутилоксикарбонил-*N*^ε-бензилоксикарбониллизил-пролил-аргинин (II). 35 г (86 ммоль) соединения (I) обрабатывали 250 мл 2 н. НВг/лед. CH₃COOH в течение 1 ч, затем упаривали в вакууме досуха и растирали под сухим эфиrom. Образовавшийся осадок отфильтровывали, промывали на фильтре эфиrom, сушили в вакууме над P₂O₅, растворяли в 500 мл воды и обрабатывали анионитом АВ 17×8 до отрицательной реакции на Br⁻ионы. Раствор упаривали в вакууме досуха. Выход 23 г (100%). Далее растворяли остаток в 100 мл воды и к раствору при перемешивании прибавляли 53 г (100 ммоль) пентафторфенилового эфира *трет*-бутилоксикарбонил-*N*^ε-бензилоксикарбониллизина в 300 мл диоксана. Через 2 ч раствор упаривали в вакууме досуха, осадок растворяли в 150 мл ДМФА, раствор перемешивали в течение 48 ч, отгоняли ДМФА в вакууме до $\frac{1}{3}$ объема, затем выливали в 1 л эфира. Далее обрабатывали как в случае соединения (I). После перекристаллизации из смеси этилацетат — этанол — эфир, 3 : 1 : 30, получали 47 г (74%) соединения (II); т. пл. 90°С (разл.); $[\alpha]_D^{20} -39,0^\circ$ (*c* 1,0; 10% CH₃COOH); *R_f*, 0,51 (А, Eastman), 0,82 (Б, Eastman); *E_{His}* 0,34 (рН 2,4).

***N*^ε-Бензилоксикарбониллизил-пролил-аргинин (III).** 6,3 г (10 ммоль) соединения (II) обрабатывали 1,5 ч 40 мл 70% водного раствора трифторуксусной кислоты. Раствор упаривали в вакууме досуха, остаток растирали под сухим эфиrom и сушили в вакууме над P₂O₅. Полученное вещество растворяли в 100 мл воды и обрабатывали анионитом АВ 17×8.

Раствор упаривали в вакууме досуха, сушили в вакууме над P_2O_5 . Выход 5,6 г (100%); R , 0,30 (A, Eastman), 0,62 (B, Eastman); E_{H_1S} 0,75 (рН 2,4).

Бензилоксикарбонилпролил- N^{ϵ} -бензилоксикарбониллизил-пролил-аргинин (IV). К раствору 1,86 г (3,3 ммоль) соединения (III) в 10 мл воды при перемешивании прибавляли раствор 1,33 г (3,6 ммоль) *n*-нитрофенилового эфира бензилоксикарбонилпролина в 30 мл диоксана. Через 2 ч раствор упаривали в вакууме досуха, остаток растворяли в 8 мл ДМФА и перемешивание продолжали еще 72 ч. Реакционную смесь выливали в 200 мл этилацетата. Образовавшийся осадок отфильтровывали, промывали на фильтре этилацетатом и сушили в вакууме над P_2O_5 . Выход 2,36 г (94%); т. пл. 129° С; $[\alpha]_D^{20} -86,2^\circ$ (с 0,5; 5% CH_3COOH); R , 0,36 (A, Eastman), 0,65 (B, Merck); E_{H_1S} 0,38 (рН 2,4).

Пролил-лизил-пролил-аргинин ([Pro¹]тафцин) (V). 1,00 г (1,3 ммоль) соединения (IV) гидрировали 48 ч в смеси 20 мл метанола и 1 мл лед. CH_3COOH под палладиевой чернью. Затем упаривали в вакууме досуха, промывали остаток эфиром и растворяли в 100 мл воды; раствор наносили на колонку (100×25 мм) с СМ-целлюлозой, колонку промывали ацетатом аммония с линейным градиентом ионной силы: 0,01 М, рН 4,5—0,25 М, рН 6,7. Собирали фракции 77—177 (фракции по 20 мл), упаривали в вакууме, лиофилизовали из ацетата аммония, затем из воды. Выход 0,32 г (34%); т. пл. 145° С (разл.); $[\alpha]_D^{20} -80,6^\circ$ (с 0,5; 5% CH_3COOH); R , 0,11 (B, Merck); E_{H_1S} 1,01 (рН 2,4). Найдено, %: С 44,65; Н 7,95; N 15,69. $C_{22}H_{40}N_8O_5 \cdot 3CH_3COOH \cdot 3H_2O$. Вычислено, %: С 44,00; Н 7,99; N 15,33.

трет-Бутилоксикарбонилтреонил- N^{ϵ} -бензилоксикарбониллизил-пролил-аргинин (VI). 2,2 г (4,1 ммоль) соединения (III) в 30 мл воды при перемешивании прибавляли к раствору 2,1 г (5,3 ммоль) пентафторфенилового эфира трет-бутилоксикарбонилтреонина [15] в 70 мл диоксана. Далее реакционную смесь обрабатывали подобно соединению (IV). Выход 2,6 г (88%). Полученное вещество очищали на колонке (50×30 мм) с силикагелем «Chemapol» (40/100 мкм, ЧССР) в системе А. Отобранные фракции контролировали ТСХ. Объединяли фракции с R , 0,45 (A, Silufol). Выход соединения (VI) 1,8 г (60%); т. пл. 175° С (разл.); R , 0,65 (B, Merck); E_{H_1S} 0,41 (рН 1,4).

Треонил-лизил-пролил-аргинин (тафцин) (VII). 1,3 г (1,7 ммоль) соединения (VI) растворяли в 3 мл лед. CH_3COOH и прибавляли 2 мл 4,9 н. раствора HBr/лед. CH_3COOH . Через 90 мин растворитель упаривали в вакууме досуха, остаток обрабатывали сухим эфиром, полученный порошок отфильтровывали и сушили в вакууме. Затем его растворяли в 100 мл воды, обрабатывали анионитом АВ 17×8 до отрицательной реакции на Br^- -ионы и наносили на колонку (120×25 мм) с СМ-целлюлозой. Элюировали вещество в градиенте ацетата аммония подобно соединению (V). Собирали фракции 79—100, упаривали и лиофилизовали из ацетата аммония, а затем из воды. Выход 0,5 г (77%); т. пл. 140° С (разл.); $[\alpha]_D^{20} -58,3^\circ$ (с 0,6; 5% CH_3COOH); R , 0,19 (B, Merck); E_{H_1S} 0,98 (рН 2,4). Найдено, %: С 44,70; Н 7,81; N 16,58. $C_{21}H_{40}N_8O_6 \cdot 2CH_3COOH \cdot 3H_2O$. Вычислено, %: С 44,50; Н 8,06; N 16,61.

Лизил-пролил-аргинин (дез-Thr¹-тафцин) (VIII). 0,63 г (1 ммоль) трет-бутилоксикарбонил- N^{ϵ} -бензилоксикарбониллизил-пролил-аргинина (II) растворяли в 3 мл лед. CH_3COOH и прибавляли 3 мл 4 н. HBr/лед. CH_3COOH . Реакционную смесь выдерживали 2 ч, упаривали в вакууме досуха и растирали под сухим эфиром. Образовавшийся осадок отфильтровывали, промывали на фильтре эфиром, сушили в вакууме над P_2O_5 . Выход 0,41 г (100%); R , 0,16 (B, Merck); E_{H_1S} 1,12 (рН 2,4).

Полученное вещество очищали на колонке (120×25 мм) с СМ-целлюлозой, элюируя ацетатом аммония 0,05 М, рН 5,0—0,20 М, рН 8,0. Фракции 77—100 (по 20 мл/фракция) объединяли, упаривали, лиофилизовали из ацетата аммония, а затем из воды. Выход чистого соединения (VI)

0,36 г (62%); т. пн. 145°С (разл.); $[\alpha]_D^{20} -40,1^\circ$ (с 1,0; H₂O). Литературные данные [11]: $[\alpha]_D^{23} -35,8^\circ$ (с 0,79; 5% CH₃COOH); R_f 0,16 (Б, Merck); E_{vis} 1,18 (рН 2,4). Найдено, %: С 47,09; Н 8,37; N 16,85. C₁₇H₃₃N₇O₄·3CH₃COOH. Вычислено, %: С 47,66; Н 7,83; N 16,91.

Для определения фагоцитарной активности лейкоцитов в присутствии синтезированных веществ брали кровь крысы, разведенную 2% раствором лимоннокислого натрия в отношении 1:1, добавляли одинаковый объем раствора изучаемых соединений с определенной концентрацией и суточную культуру коагулазопозитивного патогенного штамма *Staphylococcus aureus* в концентрации 1 млрд/мл и инкубировали в термостате при 37°С в течение 30 мин. Затем готовили мазки, окрашивали их и подсчитывали количество активных сегментно-ядерных нейтрофилов из 100 и количество бактерий, поглощенных 100 лейкоцитами.

Для определения антагонистических свойств аналогов в данном тесте преинкубировали кровь 30 мин при 37°С с исследуемым соединением, а затем добавляли тафцин в соответствующей концентрации. Далее опыт проводили по вышеупомянутой методике. Параметры, характеризующие процесс, рассчитывали по следующим формулам:

$$\text{Индекс фагоцитоза} = \frac{\text{количество активных фагоцитов из 100 в опыте}}{\text{количество активных фагоцитов из 100 в контроле}};$$

$$\text{Фагоцитарное стимулирование} = \frac{P_B - P_K}{P_K} \cdot 100\%;$$

$$\text{Ингибиование} = \frac{P_T - P_A}{P_T - P_K} \cdot 100\%.$$

Здесь P_B — количество бактерий, поглощенных 100 фагоцитами в присутствии исследуемого вещества (в том числе тафцина); P_T — количество бактерий, поглощенных 100 фагоцитами в присутствии тафцина; P_A — количество бактерий, поглощенных 100 фагоцитами в опытах по ингибираванию; P_K — количество бактерий, поглощенных 100 фагоцитами в контроле.

ЛИТЕРАТУРА

1. Edelman C. M. (1970) Biochemistry, 9, 3197–3205.
2. Najjar V. A., Nishioka K. (1970) Nature, 228, 672–673.
3. Nishioka K., Constantopoulos A., Satoh P. S., Najjar V. A. (1972) Biochem. and Biophys. Res. Commun., 47, 172–179.
4. Nishioka K. (1978) Gann, 69, 569–572.
5. Florentin I., Bruley-Rosset M., Kiger N., Imbach J. L., Winternitz F., Matche G. (1978) Cancer Immunol. Immunopathol., 5, 211–216.
6. Tzehoval E., Segal S., Stabinsky Y., Fridkin M., Spirer Z., Feldman M. (1978) Proc. Nat. Acad. Sci. USA, 75, 3400–3404.
7. Никифорович Г. В. (1978) Биоорган. химия, 4, 1427–1430.
8. Constantopoulos A., Najjar V. A., Smith J. W. (1972) J. Pediat., 80, 564–572.
9. Constantopoulos A., Najjar V. A. (1973) Acta paediatrica scand., 62, 645–648.
10. Najjar V. A. (1975) J. Pediat., 87, 1121–1124.
11. Fridkin M., Stabinsky Y., Zakuth V., Spirer Z. (1977) Biochim. et biophys. acta, 496, 203–211.
12. Chipens G. I., Krikis A. I., Polevaya L. K. (1979) in: Biophysical and Biochemical Information Transfer in Recognition (Vassileva-Popova J. G., Jensen E. V., eds), pp. 23–48, Plenum Press, N. Y.—London.
13. Вироевец С. И., Мартынов В. Ф., Титов М. И. (1968) Ж. общ. химии, 38, 2337.
14. Гостев В. С., Петряшина С. А., Сааков А. К. (1950) в кн.: Вопросы питания, т. 13, вып. 2, с. 110–116, Труды АМН СССР.
15. Kisfaludy L., Löw M., Nyéki O., Szirtes T., Schön I. (1973) Lieb. Ann. Chem., 1421–1429.

Поступила в редакцию
29.1.1980

SYNTHESIS OF [Pro¹]TUFTSIN — A NOVEL ANTAGONIST OF PHAGOCYTOSIS-STIMULATING PEPTIDE

VERETENNIKOVA N. I., ATARE Z. A., PRIEDNIECE E. J., CHIPENS G. I.

*Institute of Organic Synthesis, Acad. my of Sciences
of the Latvian SSR, Riga*

[Pro¹]Tuftsin, one of possible tuftsin analogs, has been synthesized and shown to be a potent tuftsin antagonist.