



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 14 * №10* 1988

УДК 577.413.6:547.963.32

СИНТЕЗ 9-(β -D-РИБОФУРАНОЗИЛ)-6-БЕНЗИЛАМИНОПУРИНА И АФФИННОГО СОРБЕНТА НА ЕГО ОСНОВЕ

Зинченко А. И., Барай В. Н., Ляховец В. И.,
Кулак Т. И.*; Квасюк Е. И.*; Михайлопуло И. А.*

Институт микробиологии Академии наук БССР, Минск;

Институт биоорганической химии Академии наук БССР, Минск

Изучено микробиологическое трансрибозилирование природного цитокина – 6-бензиламинопурина клетками *Escherichia coli* BM-11 с использованием уридина в качестве донора углеводного фрагмента. Найдены оптимальные условия реакции трансгликозилирования: 10–30 мМ фосфатный буфер (рН 6,5–7,5), температура 57–63°С и соотношение уридина – 6-бензиламинопурина 3 : 1. Синтезировано 2,3-ди-O-(2-карбоксиэтил)этилиденовое производное (6-бензиламинопурин-9-ил)рибозида, использованное в качестве лиганда для получения аффинного сорбента путем его ковалентного связывания с аминогексилсебарозой 4B.

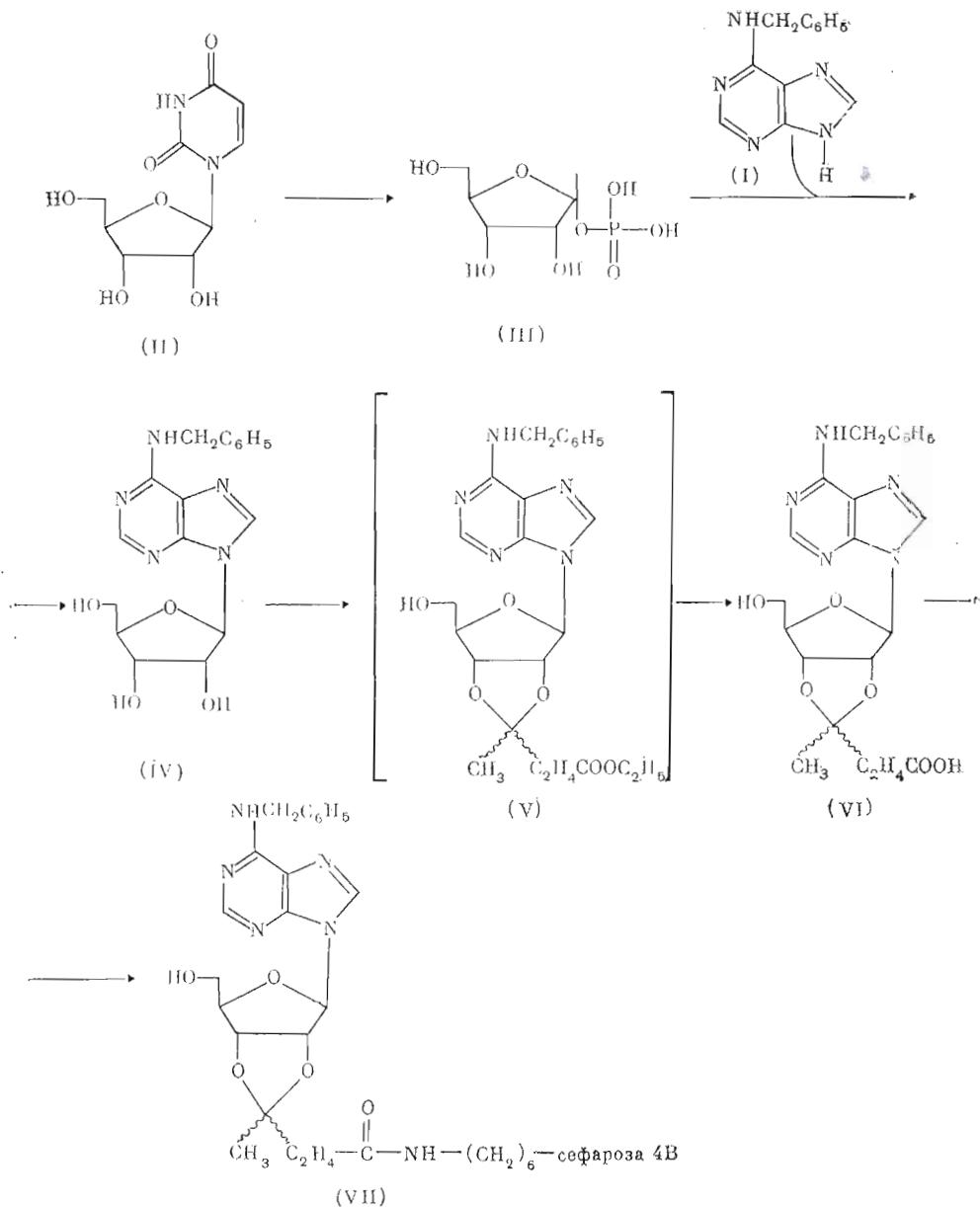
Выяснение роли фитогормонов в жизнедеятельности клетки требует всестороннего изучения структуры и физико-химических свойств рецепторных белков. Выделение рецепторов фитогормонов в чистом виде представляет сложную задачу ввиду их лабильности, а также низкого содержания в биологическом материале. Поэтому использование таких методов фракционирования, как ионообменная и гельпроникающая хроматография, электрофорез и т. п., в данном случае неэффективно. В этой связи более перспективным методом выделения рецепторов может оказаться аффинная хроматография на сорбентах, представляющих собой иммобилизованные на полимерной матрице фитогормоны. Среди таких сорбентов до настоящего времени при очистке белков, специфически связывающих фитогормоны, применяли рибозид кинетина, окисленный периодатом и химически связанный с амило-себарозой [1], а также 6-бензиламинопурин (ВАР, I), иммобилизованный на эпоксиактивированной [2–4] или бромцианактивированной [5] себарозной матрице.

В настоящей работе нами осуществлен синтез нового аффинного сорбента на основе ВАР. Схема его получения включает синтез 9-(β -D-рибофуроанозил)-6-бензиламинопурина (ВАР-рибозида, IV) с использованием микробиологического метода, описанного нами ранее на примере рибозилирования кинетина [6], получение 2,3-ди-O-(2-карбоксиэтил)этилиденового производного ВАР-рибозида (VI) и, наконец, конденсацию последнего с АН-себарозой карбодиimidным методом (схема).

Впервые ВАР-рибозид (IV) был синтезирован путем многоступенчатого химического синтеза [7]. Позднее был использован ферментативный метод получения этого соединения с использованием частично очищенной аденоцифосфорилазы из зерен пшеницы – фермента, катализирующего синтез рибозидов кинетина и ВАР из α -D-рибофуроанозилфосфата (III) и соответствующих цитокининовых оснований [8]. На наш взгляд, более перспективным представляется использование для этой цели ферментов микроорганизмов, в частности бактериальных нуклеозидфосфорилаз, которые способны трансгликозилировать различные гетероциклические основания, в том числе и модифицированные [9–11].

Для синтеза ВАР-рибозида была использована методология, описанная нами ранее [10]. В результате равновесной реакции фосфоролиза

Сокращения: ВАР – 6-бензиламинопурин, АН-себароза 4B – аминогексилсебароза 4B.



уридина (II) под действием уридинфосфорилазы образуются урицил и α -D-рибофуранозилфосфат (III). Последний выступает в качестве субстрата другой равновесной реакции, катализируемой пуриннуклеозидфосфорилазой, в результате чего образуется ВАР-рибозид (IV) [10–12]. В качестве источника обеих фосфорилаз использовались целые клетки *E. coli* BM-11 без разрушения и выделения индивидуальных ферментов. Следует подчеркнуть, что фосфоролиз уридина и синтез ВАР-рибозида по описанной выше схеме проводили в составе одной реакционной смеси.

С целью оптимизации условий реакции трансгликозилирования было изучено влияние pH и концентрации фосфатного буфера, температуры, концентрации бактериальных клеток и молярного соотношения урицина и ВАР в исходной инкубационной среде на выход ВАР-рибозида. Было найдено, что оптимальные значения большинства параметров совпадают с таковыми для реакции синтеза 9-(β -D-арабинофуранозил)аденина, подробно изученной нами ранее [10], а именно: 10–30 mM фосфатный буфер с pH 6,5–7,5, температура реакции 57–63°C, соотношение уридин и ВАР 3 : 1. В этих условиях выход ВАР-рибозида составляет 60–65%, что-

позволяет рассматривать микробиологическое трансгликозилирование в качестве препаративного метода получения указанного соединения.

Ранее на ряде примеров было показано [13–15], что использование (2-карбоксиэтил) этилиденовой группы для связывания нуклеозидов и нуклеотидов с матрицей приводит к получению высокоэффективных аффинных сорбентов для выделения ферментов обмена нуклеиновых кислот. Это побудило нас использовать аналогичный метод для связывания ВАР-рибозида с АН-сепарозой 4B. Конденсацией рибозида (IV) с диэтилацетатом этилового эфира левулиновой кислоты в диметилформамиде в присутствии HCl в соответствии с данными работы [16] был получен 2',3'-ди-O-(2-этоксикарбонилэтил) этилиден-6-N-бензиладенозин (V) с выходом 93%, который в результате обработки 1 М раствором NaOH в смеси вода — этанол (1 : 1) был превращен в 2',3'-ди-O-(2-карбоксиэтил) этилиден-6-N-бензиладенозин (VI) с выходом 79%. Структура соединений (IV) и (VI) была доказана на основании данных УФ- и ^1H -ЯМР-спектроскопии. Химическое связывание соединения (VI) с АН-сепарозой 4B было осуществлено с использованием N-(3-диметиламинонпропил)-N'-этилкарбодимида по методу [13]. Количество химически связанного лиганда, определенное по методу [17], составило 1,5 мкмоль на 1 мл набухшего геля, или 6,0 мкмоль на 1 г сухой АН-сепарозы 4B.

Экспериментальная часть

УФ-спектры записаны на спектрофотометре Specord UV-VIS (Carl Zeiss, ГДР), ^1H -ЯМР-спектры — на спектрометре WM-360 (Bruker, ФРГ). Хроматография в тонком слое (TCX) проводилась на пластинках Silufol UV₂₅₄ (Kavalier, ЧССР). Системы растворителей: охлажденная до 0–4°C вода (A); хлороформ — метанол, 19 : 1 (B). Колоночная хроматография проводилась на силикагеле L 40/100 (ЧССР).

Клетки *E. coli* BM-11 из коллекции Института микробиологии АН БССР выращивали глубинным культивированием при 37°C в лабораторном ферментере АК-3, содержащем 2 л мясо-пептонного бульона с 0,5% дрожжевого экстракта. Время культивирования 12 ч. Аэрация 0,77 л/мин на 1 л среды. Биомассу собирали центрифугированием при 4500 g в течение 10 мин, промывали 25 mM калий-фосфатным буфером (pH 7,0), содержащим 0,85% NaCl.

9-(β -D-Рибофуранозил)-6-бензиламинопурин (IV). Реакционную смесь, содержащую 6,5 г (26,6 ммоль) уридуина (II), 2,0 г (8,93 ммоль) 6-бензиламинопурина (I) и 0,3 г (в расчете на сухую массу) клеток *E. coli* BM-11 в 1 л 20 mM калий-фосфатного буфера (pH 7,0) инкубировали с легким перемешиванием при 60°C в течение 3–4 ч, осуществляя контроль за ходом реакции методом TCX (система A). По окончании реакции клетки удаляли центрифугированием и супернатант упаривали до 200 мл. К полученному раствору добавляли 2 M KOH до pH 9,5 и выдерживали 6–8 ч при 4–6°C. Выпавший осадок ВАР-рибозида (IV) отфильтровывали, промывали холодной водой, растворяли в 400 мл воды и обрабатывали 2 см³ анионообменной смолы АРА-12P в OH[−]-форме. Смолу отфильтровывали, раствор охлаждали и собирали выпавший осадок. Получили 1,95 г (61,3%) соединения (IV). Т. пл. 182–183°C ([10]: т. пл. 177–179°C), R_f 0,32 (A). УФ-спектр в этаноле, λ_{max} =271 нм ($lg \epsilon$ 4,29). ^1H -ЯМР-спектр ((CD₃)₂SO₂, δ, м. д. от TMC; J, Гц): 8,33с (1H) и 8,16с (1H; 8-H, 2-H); 7,24м (5H, ароматика); 5,84с (1H, 1'-H, $J_{1', 2'}=6,5$); 4,72с (2H, CH₂Ph); 4,57дд (1H, 2'-H, $J_{2', 1'}=6,5$; $J_{2', 3'}=5,0$); 4,12дд (1H, 3'-H, $J_{3', 2'}=5,0$; $J_{3', 4'}=3,0$); 3,93м (1H, 4'-H, $J_{4', 3'}=3,0$; $J_{4', 5'}=J_{4', 5''}=4,0$); 3,57м (2H, 5', 5''-H, $J_{5', 4'}=J_{5', 4''}=5,0$). Найдено, %: C 57,00; H 5,38; N 19,44. C₁₇H₁₉O₆N₅. Вычислено, %: C 57,13; H 5,36; N 19,60.

(6-Бензиламинопурин-9-ил)-2,3-ди-O-(2-карбоксиэтил) этилиден-β-D-рибозид (VI). Раствор 0,30 г (0,84 ммоль) ВАР-рибозида (IV) и 0,86 мл (0,86 г, 3,94 ммоль) диэтилацетата этилового эфира левулиновой кислоты в 3 мл диметилформамида охлаждали до 0°C и добавляли по каплям при перемешивании 0,75 мл 7 M раствора HCl в дихлоскальце. Выдерживали при комнатной температуре 3 ч и при перемешивании добавляли к 200 мл эфира. Выпавший осадок отфильтровывали, растворяли в 100 мл хлороформа, промывали насыщенным раствором бикарбоната натрия (2×50 мл), сушили безводным сульфатом натрия, упаривали и остаток хроматографировали на силикагеле (50 см², элюция градиентом метапола 1–10% в хлороформе общим объемом 1 л). Фракции, содержащие (6-бензиламинопурин-9-ил)-2,3-ди-O-(2-этоксикарбонилэтил)-этилиден-β-D-рибозид (V) объединяли и упаривали. Получено 0,38 г соединения (V) в виде бесцветного масла, которое растворяли в смеси 4,5 мл этанола с 4,5 мл 1 M раствора NaOH в воде, выдерживали при комнатной температуре 20 мин, разбавляли смесью 50 мл воды с 50 мл этанола и нейтрализовали амберлитом IRC-50 в H⁺-форме. Смолу удаляли, упаренный досуха остаток кристаллизовали из метапола. Получили 0,30 г (78,8%) соединения (VI). Т. пл. 199–200°C; R_f 0,30 (система Б). УФ-спектр в воде: λ_{max} 271 нм ($lg \epsilon$ 4,23). ^1H -ЯМР-спектр ((CD₃)₂SO₂, δ, м. д. от TMC; J, Гц): 8,31с (1H) и 8,09с (1H, 8-H и 2-H); 7,15м (5H, ароматика); 6,04д (1H, 1'-H, $J_{1', 2'}=3,0$); 5,24дд (1H, 2'-H, $J_{2', 1'}=3,0$; $J_{2', 3'}=6,0$); 4,92дд (1H, 3'-H, $J_{3', 2'}=6,0$; $J_{3', 4'}=3,0$); 4,70м (2H, CH₂Ph);

4,15м (1Н, 4'-Н); 3,49м (2Н, 5', 5"-Н); 2,04м (3Н, -(CH₂)₂-: 1,24с (3Н, Me). Найдено, %: С 57,80; Н 5,42; N 15,18. C₂₂H₂₅O₆N₆. Вычислено, %: С 58,01; Н 5,53; N 15,38.

Синтез аффинного сорбента. К раствору 30 мг (0,065 ммоль) соединения (VI) в 6 мл воды добавляли 0,9 г АН-сепарозы 4 В, предварительно промытой 0,5 М раствором NaCl и водой. После перемешивания в течение 10 мин к суспензии добавляли 60 мг (0,31 ммоль) хлоргидрата N-(3-диметиламинопропицил)-N'-этилкарбодиимида и перемешивали смесь 20 ч. Сорбент (VII) отфильтровывали, промывали 40 мл 0,1 М раствора NaHCO₃, 40 мл 0,01 М раствора HCl, 20 мл 0,05 М раствора NaCl и водой до отрицательной реакции на ион хлора.

Содержание лиганда в полученном сорбенте (VII), определенное по разнице поглощения при 260 нм для гидролизованного 0,5 М раствором HCl аффинного сорбента (VII) и АН-сепарозы 4В [17], составило 1,5 мкмоль на 1 мл набухшего геля, или 6,0 мкмоль на 1 г сухой сепарозы.

ЛИТЕРАТУРА

1. Moore F. H. // Plant Physiol. 1979. V. 64. № 4. P. 594–599.
2. Романко Е. Г., Селиванкина С. Ю., Овчаров А. К., Кулаева О. Н. // Докл. АН СССР. 1980. Т. 255. № 4. С. 1009–1011.
3. Романко Е. Г., Селиванкина С. Ю., Мошков Н. Е., Новикова Г. В. // Физиол. раст. 1986. Т. 33. № 6. С. 1078–1083.
4. Федина А. Б., Бурханова Э. А., Харченко В. Н. // Физиол. раст. 1987. № 2. С. 324–328.
5. Yoshida K., Takegami T. // J. Biochem. 1977. V. 81. № 3. P. 791–799.
6. Mikhailopulo I. A., Kvasyuk E. I., Lyakhovets V. I., Popov I. L., Eroshevskaya L. A., Barai V. N., Zintchenko A. I. // Nucl. Acids Symp. Ser. 1984. № 14. P. 291.
7. Kissman H. M., Weiss M. J. // J. Org. Chem. 1956. V. 21. № 8/9. P. 1053–1055.
8. Chen C. M., Petschow B. // Plant. Physiol. 1978. V. 62. № 6. P. 871–874.
9. Krenitsky T. A., Koszalka G. W., Tuttle J. V. // Biochemistry. 1981. V. 20. № 14. P. 3615–3621.
10. Ерошевская Л. А., Барай В. Н., Зинченко А. И., Квасюк Е. Н., Михайлопуло И. А. // Антибиот. мед. биотехнол. 1986. Т. 31. № 3. С. 174–178.
11. Zintchenko A. I., Eroshevskaya L. A., Barai V. N., Mikhailopulo I. A. // Nucl. Acids Symp. Ser. 1987. № 18. P. 137–140.
12. Зинченко А. И., Барай В. Н., Ерошевская Л. А., Бейгельман Л. Н., Михайлопуло С. Н., Карпейский М. Я., Михайлопуло И. А. // Докл. АН СССР. 1987. Т. 297. № 3. С. 731–733.
13. Seela F., Waldek S. // Nucl. Acids Res. 1975. V. 2. № 12. P. 2343–2354.
14. Rosemeyer H., Seela F. // Carbohydr. Res. 1978. V. 62. № 4. P. 155–161.
15. Rosemeyer H., Seela F. // J. Med. Chem. 1979. V. 22. № 12. P. 1545–1547.
16. Rosemeyer H. Immobilisierte Ribonucleoside – ihre Synthese und Bioaffinität: Dissertation. Paderborn. 1980. P. 1–138.
17. Квасюк Е. Н., Кулак Т. Н., Зайцева Г. В., Михайлопуло И. А., Пфляйдерер В. // Биоорган. химия. 1984. Т. 10. № 4. С. 506–514.

Поступила в редакцию 12.IV.1988.

SYNTHESIS OF 9-(β -D-RIBOFURANOSYL)-6-BENZYLAMINOPURINE AND AN AFFINITY SORBENT ON ITS BASIS

ZINCHENKO A. I., BARAI V. N., LYAKHOVETS V. I.,
KULAK T. I.*, KVASYUK E. I.*, MIKHAILOPULO I. A.*

Institute of Microbiology, Academy of Sciences of the Byelorussian SSR;

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

The microbiological transribosylation of the natural cytokinin, 6-benzylaminopurine by means of *Escherichia coli* BM-11 cells has been studied, with uridine as a donor of D-ribofuranose. Optimal conditions of the transribosylation reaction were found. The 2,3-di-O-(2-carboxyethyl)ethylidene derivative of 6-benzylaminopurine-9-yl riboside was synthesized and used as a ligand for the preparation of an affinity sorbent via its coupling with aminohexyl-Sepharose 4B. Capacity of the resultant affinity sorbent was 1,5 mol of the ligand per 1 ml of the swollen gel or 6,0 mol per 1 ml of dry gel.