



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 16 \* № 10 \* 1990

## ПИСЬМА РЕДАКТОРУ

УДК 547.963.32.057

© 1990 г.

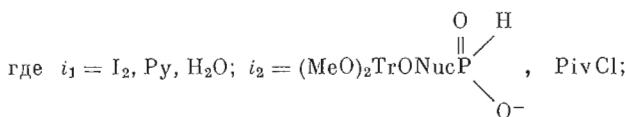
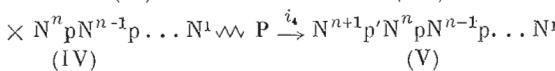
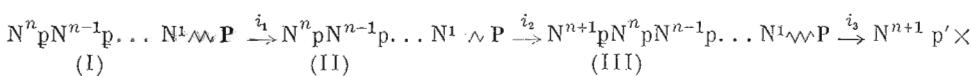
*С. М. Грязнов, В. К. Потапов*

### НОВЫЙ ПОДХОД К СИНТЕЗУ ПРИРОДНЫХ И Р-МОДИФИЦИРОВАННЫХ ОЛИГОДЕЗОКСИРИБОНУКЛЕОТИДОВ Н-ФОСФОНАТНЫМ МЕТОДОМ

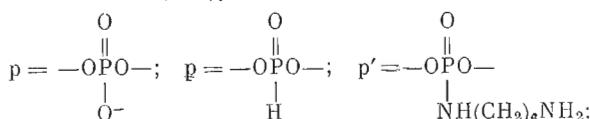
*ВНИИ биотехнологии, Москва*

Широкое распространение методов нерадиоактивного зондирования, секвенирования, а также возросший интерес к агентам для адресованной модификации нуклеиновых кислот привели к развитию новых подходов к получению олигонуклеотидов, содержащих алифатические аминогруппы [1—4].

В настоящей работе предлагается новый способ синтеза олигонуклеотидов, содержащих алифатические аминогруппы, присоединенные к межнуклеотидным фосфатным группам, с использованием Н-фосфонатного метода синтеза [5] и реакции окислительного фосфорилирования аминов Атертона — Тодда [6]. Получение названных соединений осуществляли согласно следующей схеме:



$i_3 = \text{NH}_2(\text{CH}_2)_6\text{NH}_2, \text{CCl}_4, \text{Py}; i_4 = \text{NH}_3 \cdot \text{aq};$



$\text{N}$  — защищенные по основанию (I)–(V) или с удаленной защитной группой нуклеозиды;  $\text{P}$  — полимер с якорной группой.

Наращивание олигонуклеотидной цепи осуществляли Н-фосфонатным методом на синтезаторе «Beckman System 1 Plus» (таблица). После проведения заданного количества синтетических циклов олигонуклеотид, содержащий межнуклеотидные Н-фосфонатные группы (I), окисляли, затем олигонуклеотид с фосфодиэфирными группами (II) удлиняли наращиванием еще одного или нескольких звеньев Н-фосфонатным методом

Принятые сокращения: префикс «d» (дезокси) в обозначениях олигонуклеотидов везде опущен; Piv — пивалоил, Py — пиридин.

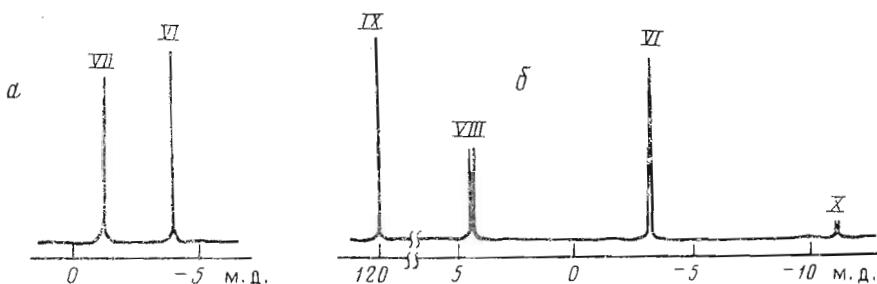


Рис. 1. Спектры  $^{31}\text{P}$ -ЯМР соединений (VI) и (VII) без резонанса с протонами: *a* — до добавления  $\text{PivCl}$ ; растворитель —  $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}-d_5$ ,  $\delta$ , м. д.: (VI) —4,02, (VII) —1,34,  $^1J_{\text{P},\text{H}}$  705,6 Гц; *b* — через 30 мин после добавления  $\text{PivCl}$ ; растворитель —  $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}-d_5$  —  $\text{CH}_3\text{CN}$ , 10 : 1;  $\delta$ , м. д.: (VIII) +4,28, +4,42,  $^1J_{\text{P},\text{H}}$  703,7 Гц; (IX) +120,76,  $^3J_{\text{P},\text{H}_4}$  9,0 Гц; (X) —11,27, —11,13. Рабочая частота 160 МГц

и аминировали вновь образованные межнуклеотидные фосфитные группы гексаметилендиамином по реакции Атертона — Тода.

Согласно нашим теоретическим представлениям, межнуклеотидные фосфодиэфирные группы не должны оказывать сколько-нибудь заметного влияния на эффективность как межнуклеотидных конденсаций, осуществляемых Н-fosfonatным методом, так и олигонуклеотидного синтеза в целом, и активированный хлористым пивалоилом нуклеотидный компонент реагирует только с 5'-гидроксильной группой растущей цепи в отличие от фосфодиэфирного метода синтеза, где активированный нуклеотидный компонент реагирует в первую очередь с самым сильным нуклеофилом в среде — межнуклеотидной фосфатной группой [7].

Эти предположения были подтверждены, во-первых, на модельной системе с использованием  $^{31}\text{P}$ -ЯМР-спектроскопии. Для этого в ампулу для ЯМР-спектроскопии к раствору 5',3'-O- и N-защищенного цитидилфосфата (VI) (1 экв.) и 5'-O- и N-защищенного цитидин-3'-Н-фосфоната (VII) (1 экв.) в пиридине добавили раствор хлористого пивалоила (7 экв.) в ацетонитриле и записали спектр (рис. 1). Оказалось, что образовавшиеся в реакционной смеси из исходного Н-фосфоната (VII) активные интермедиаты (VIII) и (IX) не фосфорилируют межнуклеотидную фосфатную группу (VI), которая остается интактной по отношению к (VIII) и (IX) по крайней мере в течение 30 мин. Следует отметить, что в реакционной смеси происходит частичное (примерно на 15%) ацилирование хлористым пивалоилом межнуклеотидной фосфатной группы с образованием смешанного ангидрида (X), что не сказывается на эффективности олигонуклеотидного синтеза. Исчерпывающее ацилирование фосфатной группы происходит при использовании большого избытка (30 экв.) хло-

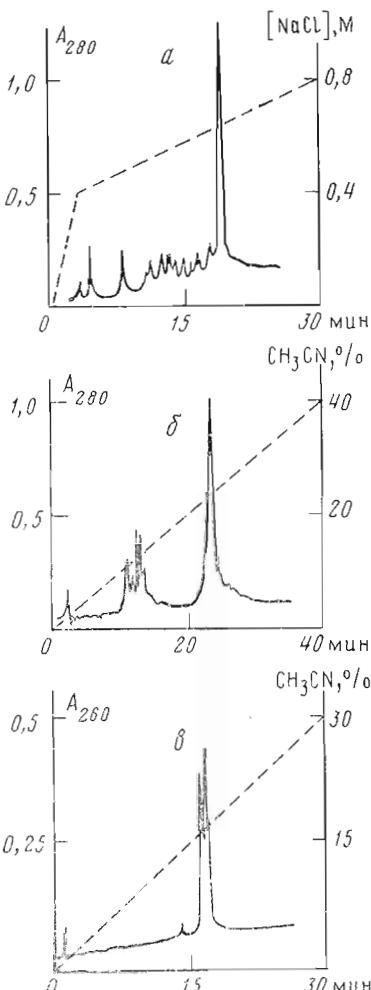
#### Карта-схема операций синтеза олигонуклеотидов

Операция	Реагент	Время, с
Промывка *	$\text{CH}_3\text{CN}$	10
Детритилирование	0,1 M $\text{CF}_3\text{COOH}$	90
Промывка	абс. $\text{CH}_3\text{CN}$	20
Конденсация **	0,3 мл 0,025 M $(\text{MeO})_2\text{TrONa} \text{ -- } \begin{array}{c} \text{O} \quad \text{H} \\    \\ \text{OP} \\   \\ \text{O} \end{array}$	60
Промывка *	в Py и 1 мл 0,1 M $(\text{CH}_3)_2\text{COOC}_2$ в $\text{CH}_3\text{CN}$	10
Промывка *	абс. $\text{CH}_3\text{CN}$	10
	$\text{CH}_3\text{CN}$	

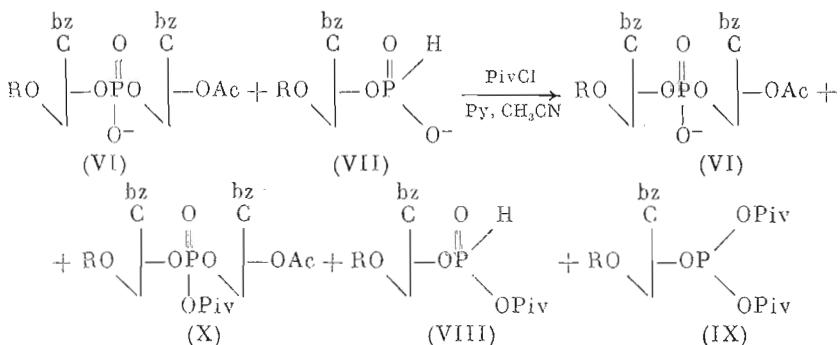
\* Промывки осуществляются со скоростью 5 мл/мин.

\*\* Конденсации проводятся в потоке реагентов, подаваемых в реактор со скоростью 0,4 мл/мин без их предварительной очистки.

Рис. 2. ВЭЖХ-анализ реакционных смесей, полученных при синтезе олигонуклеотидов Н-фосфонатным методом. а—ионообменная ВЭЖХ реакционной смеси, полученной при синтезе гептадекануклеотида 5' GTAAACGACGGC-CAGT с промежуточным окислением после 10-го синтетического цикла; колонка Mono-Q5/5, pH 12 (0,01 M NaOH). Скорость элюции 0,5 мл/мин; б—обращенное-фазовая ВЭЖХ реакционной смеси, полученной при синтезе олигонуклеотида (XII) с  $(\text{MeO})_2\text{Tr}$ -группой; колонка PRO RPC 5/10, pH 7,0 (0,1 M  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$ ). Скорость элюции 0,5 мл/мин; в—обращенное-фазовая ВЭЖХ олигонуклеотида (XII) после дегидратации и выделения согласно рис. 2б; колонка Nucleosil C18 (4,6 × 250 мм), pH 7,0 (0,05 M  $\text{CH}_3\text{COOEt}_3\text{NH}$ ). Скорость элюции 1 мл/мин.



ристого пивалоцла:



Во-вторых, был синтезирован гептадекануклеотид 5'-GTAAAACGA-CGGCCAGT-3' с промежуточным окислением после 10-го синтетического цикла. Оказалось, что промежуточное окисление не оказывается на эффективности олигонуклеотидного синтеза (рис. 2a) и все характеристики полученного таким образом олигонуклеотида не отличаются от таковых для олигонуклеотида, полученного стандартным Н-фосфонатным методом. Необходимо специально отметить, что в ходе олигонуклеотидного синтеза после промежуточного окисления не наблюдается увеличения количества постадийно удалаемой диметокситритильной защитной группы, что еще раз свидетельствует об inertности межнуклеотидной фосфатной группы к активированным Н-фосфонатным интермедиатам.

Для введения алифатической алкиламиногруппы мы использовали реакцию Атертона — Тодда, где в качестве диалкилфосфита выступает межнуклеотидный Н-fosfonatный узел, а аминокомпонентом — 1,6-диаминогексан. Эта реакция была изучена нами методами  $^{31}\text{P}$ -ЯМР-спектроскопии, ВЭЖХ и ТСХ. Оказалось, что образование межнуклеотидной диэфирамидной группы в стандартных условиях в диоксане [8], а также в пиридине происходит менее чем за 15 мин с выходом продукта 92—95%.

С использованием описанного выше подхода были синтезированы олигонуклеотиды (см. также рис. 2):



Олигонуклеотид (XIII) содержит пять аминогрупп в одной молекуле, что позволяет использовать его для получения полимеченых зондов (к олигонуклеотидам (XII) и (XIII) после выделения и очистки был присоединен биотин). Использование высокоэффективной обращенно-фазовой ВЭЖХ позволяет разделить  $R_p$ - и  $S_p$ -изомеры по межнуклеотидной фосфодиэфирамидной группе соединения (XII) как до, так и после их биотинилирования. Синтезированные таким образом биотинилированные олигонуклеотиды в настоящее время успешно используются для нерадиоактивного зондирования, о чем будет сообщено дополнительно.

Результаты позволяют сделать вывод о возможности получения олигонуклеотидов, содержащих алифатические аминогруппы, присоединенные к межнуклеотидным фосфатным группам, с использованием только Н-фосфонатного метода синтеза. Также показано, что межнуклеотидные фосфодиэфирные группы не влияют на эффективность олигонуклеотидного синтеза Н-фосфонатным методом.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Sproat B. S., Lamond A. I., Beijer B., Neuner P., Ryder U. // Nucl. Acids Res. 1989. V. 17. № 9. P. 3373—3386.
2. LeBrun S., Duchange N., Namane A., Zakin M. M., Huynh-Dinh T., Igolen J. // Biochimie. 1989. V. 71. P. 319—324.
3. Kaiser R. J., MacKellar S. L., Vinayak R. S., Sanders J. Z., Soavedra R. A., Hod L. E. // Nucl. Acids Res. 1989. V. 17. № 15. P. 6087—6102.
4. Lin S.-B., Blake K. R., Miller P. S., Ts'o P. O. P. // Biochemistry. 1989. V. 28. № 3. P. 1054—1061.
5. Froehler B. C., Matteucci M. D. // Tetrahedron Lett. 1986. V. 27. № 4. P. 469—472.
6. Atherton T. R., Openshaw H. T., Todd A. R. // J. Chem. Soc. 1945. № 2. P. 660—663.
7. Khorana H. G. // Bioorgan. Chem. 1978. V. 7. № 3. P. 351—393.
8. Froehler B. C. // Tetrahedron Lett. 1986. V. 27. № 46. P. 5575—5578.

Поступило в редакцию  
30.III.1990

S. M. GRYAZNOV, V. K. POTAPOV

#### NEW IN SYNTHESIS OF NATURAL AND MODIFIED OLIGODEOXYRIBONUCLEOTIDES BY H-PHOSPHONATE METHOD

All-Union Institute of Biotechnology, 117246 Moscow

An efficient method for obtaining oligodeoxyribonucleotides with alkylamino groups joined to internucleotide phosphate groups has been developed. It is shown that internucleotide phosphodiester group does not affect the efficiency of oligonucleotide synthesis by H-phosphonate method.