



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 15 * № 4 * 1989

УДК 577.413.6:542.95

ЭТИЛИРОВАНИЕ МЕЖНУКЛЕОТИДНОЙ ФОСФИТНОЙ ГРУППЫ ОЛИГОДЕЗОКСИРИБОНУКЛЕОТИДОВ МЕТОДОМ ОКИСЛИТЕЛЬНОГО ФОСФОРИЛИРОВАНИЯ

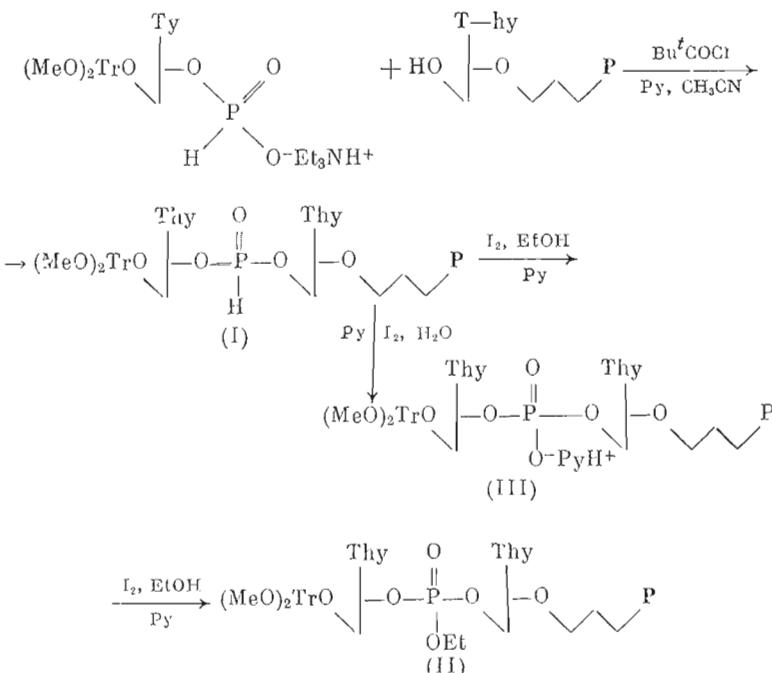
Грязнов С. М., Филиппов С. А.*

ВИИИ биотехнологии Минмедикробиопрома СССР, Москва;

* Институт биоорганической химии им. М. М. Шемякина

Академии наук СССР, Москва

Возрастающий интерес исследователей к синтезу олигонуклеотидов, модифицированных по гетероциклическому основанию, рибозе или межнуклеотидной фосфатной группе, связан с возможностью широкого использования этих соединений в различных областях молекулярной биологии и биоорганической химии [1, 2]. Особое место в этом ряду занимают триэфирные аналоги олигонуклеотидов, сохраняющие способность к комплементационному взаимодействию и устойчивые к действию ряда нуклеаз [3, 4]. Однако описанные методы синтеза алкильных триэфирных производных олигонуклеотидов (здесь и далее префикс «дезокси» опущен), основанные на переэтерификации Р-хлорфениловых эфиров в присутствии фторид-ионов, ограничены рамками блочной схемы синтеза олигонуклеотидов в растворе [5, 6].



В настоящей работе изучен подход к синтезу триэфиров олигонуклеотидов, основанный на проведении окисления межнуклеотидной гидрофосфорильной группы в присутствии безводного спирта (в данном случае эта-

пола). При отработке схемы этилирования была использована методология твердофазного синтеза олигонуклеотидов, базирующаяся на сочетании фосфитамидного и гидрофосфорильного методов [7] наращивания олигонуклеотидной цепи.

Для определения оптимальных условий этилирования в качестве мондели нами был получен гидрофосфорилдитимидилат (I), иммобилизованный на полимерном носителе [7], который затем модифицировали согласно приведенной ниже схеме реагентом на основе 0,2 М раствора иода в смеси пиридин — этанол, 9 : 1.

Было показано, что этилирование динуклеозидгидрофосфата (I), иммобилизованного на полимерном носителе, протекает менее чем за 5 мин со средней эффективностью 75–80%, причем выход триэфира (II) зависит от степени осушки реагентов и растворителей. Увеличение времени этерификации, так же как и увеличение концентрации этанола в смеси, не приводит к росту содержания этилированного дитимидилфосфата (II). Продукты реакции после отделения от полимерного носителя анализировали и выделяли методами обращенно-фазовой ВЭЖХ и ТСХ. Время удерживания 5'-О-диметокситритидитимидилфосфата (III) составляет 30 мин, а для оптических изомеров 5'-О-диметокситритидитимидилэтилфосфата (II) – 39,5 и 40,7 мин (носитель Ultrasphere ODS, 5 мкм, 4,6×250 мм, градиент ацетонитрила от 15 до 65% за 45 мин в 0,1 М ацетате триэтиламмония). Для соединения (II) R_f при ТСХ на силикателе Kieselgel 60 F₂₅₄ составляет 0,45 в системе метанол – хлороформ, 7 : 93, тогда как для соединения (III) в тех же условиях 0,1. Следует отметить, что межнуклеотидная этилфосфатная группа устойчива (по данным ТСХ) в условиях удаления метильных защитных групп тиофенолом в течение 40 мин при комнатной температуре.

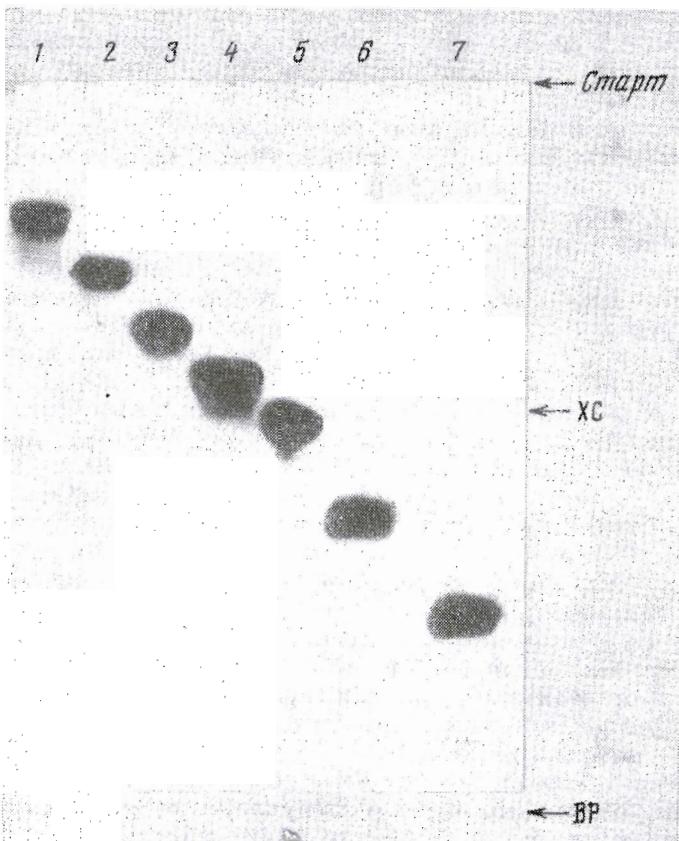
Эффективность предложенного метода была продемонстрирована на примере синтеза более протяженных олигонуклеотидов, содержащих этилированные фосфатные группы в заданных положениях нуклеотидной цепи. В качестве объекта был выбран гептадекануклеотид (5')GTA₆AACGAX₂CGGCCAGT, используемый в качестве универсального праймера при определении нуклеотидной последовательности по методу Сэнгера. Введение модификации в заданное положение олигонуклеотидной цепи осуществляли проведением соответствующей стадии конденсации гидрофосфорильным методом с последующим превращением межнуклеотидной фосфитной группы в этилфосфатную по описанной выше схеме. Остальные нуклеотиды присоединялись по фосфитамидной схеме [8].

Таким образом, были получены гептадекануклеотиды, содержащие межнуклеотидные этилфосфатные группы в положениях, отмеченных стрелками:

		Время удерживания на ВЭЖХ*, мин
GTAAAACGACGGCCAGT	(IV)	11,3
GTAAAACGACGGCCAGT	(V)	16,5
↑ GTAAAACGACGGCCAGT ↑ ↑ ↑	(VI)	18,5

Выделение модифицированных олигонуклеотидов осуществляли электрофорезом в ПААГ и выделенные продукты анализировали обращенно-фазовой ВЭЖХ. В соответствии с литературными данными этилированные олигонуклеотиды имеют большие времена удерживания в условиях обращенно-фазовой ВЭЖХ [9], а также меньшую электрофоретическую подвижность в ПААГ (рисунок). Наряду с этилированными олигонуклеотидами в реакционных смесях содержался природный немодифицированный гептадекануклеотид. Соотношение между модифицированным, содержащим две или четыре этилфосфатные группы, и немодифицированным олигонуклеотидом составляло соответственно 1 : 5 или 1 : 10 после выделения их в ПААГ.

* Носитель – Nucleosil C-18, градиент ацетонитрила от 5 до 40% за 30 мин в 0,15 М ацетате триэтиламмония.



Радиоавтограмма в 20% ПААГ $5'$ -Р³²-меченого гептадекануклеотида (5')GTAACGACGGCCAGT, содержащего от 2 до 5 этилфосфатных групп соответственно (1-4); 5 и 6 — соединения (V) и (VI); 7 — немодифицированный гептадекануклеотид (IV)

Нами была предпринята попытка получить гептадекануклеотиды указанной первичной структуры, содержащие среднестатистически распределенные по нуклеотидной цепи этилфосфатные узлы. С этой целью гептадекануклеотид, целиком полученный гидрофосфорильным методом, по окончании синтеза этилировали согласно схеме. Продукты реакции после удаления с полимерного носителя и деблокирования анализировали и выделяли методами ВЭЖХ и электрофореза в ПААГ. Отнесение по количеству содержащихся в олигонуклеотиде фосфотриэфирных групп проводили сравнением электрофоретической подвижности в ПААГ и хроматографической подвижности в условиях обращенно-фазовой ВЭЖХ с гептадекануклеотидами (V) и (VI). Оказалось, что смесь гептадекануклеотидов в основном состоит из соединений, содержащих от двух до восьми этилфосфатных групп. Эти соединения могут быть выделены в индивидуальном виде электрофорезом в ПААГ (см. рисунок). Протеканию более полного этилирования, по-видимому, препятствует конкурирующий гидролиз.

Времена удерживания среднестатистически этилированных олигонуклеотидов в идентичных условиях обращенно-фазовой ВЭЖХ увеличиваются примерно на 1,0 мин при введении каждой следующей этилфосфатной групп.

Полученные предложенным методом этилированные гептадекануклеотиды в настоящее время изучаются в качестве негидролизуемых праймеров для определения первичной структуры ДНК методом Сэнгера.

Таким образом, можно заключить, что предложенный способ этерификации позволяет быстро и достаточно эффективно получать этилированные олигонуклеотиды.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Miller P. S., Braiterman L. T., Ts'o P. O. P. // Biochemistry. 1977. V. 16. № 9. P. 1988–1996.
2. Pless C. R., Ts'o P. O. P. // Biochemistry. 1977. V. 16. № 6. P. 1239–1250.
3. Петренко В. А., Поздняков П. И., Киприянов С. М., Болдырев А. Н., Семенова А. Н., Сиволобова Г. Ф. // Биоорганическая химия. 1986. Т. 12. № 2. С. 289–291.
4. Петренко В. А., Поздняков П. И., Сиволобова Г. Ф., Шубина Т. И. // Биоорганическая химия. 1980. Т. 6. № 3. С. 431–435.
5. Ogilvie K. K., Beauchage S. L. // J. Chem. Soc. Chem. Communns. 1976. P. 443–444.
6. Абрамова Т. В., Лебедев А. В. // Биоорганическая химия. 1983. Т. 9. № 6. С. 824–831.
7. Froehler B. C., Matteucci M. D. // Tetrahedron Lett. 1986. V. 27. № 4. P. 469–472.
8. Грязнов С. М., Поганов В. К., Мегелев В. Г., Ёлов А. А., Пурмаль А. А., Шабарова З. А. // Биоорганическая химия. 1986. Т. 12. № 7. С. 988–991.
9. Левина А. С., Невинский Г. А., Лазарик О. И. // Биоорганическая химия. 1985. Т. 11. № 3. С. 358–369.

Поступила в редакцию
13.IX.1988

ETHYLATION OF INTERNUCLEOTIDE PHOSPHITE GROUP IN OLIGODEOXYRIBONUCLEOTIDES BY THE OXIDATIVE PHOSPHORYLATION METHOD

GRYAZNOV S. M., FILIPPOV S. A.*

All-Union Institute of Biotechnology, Moscow;
* M. M. Shemyakin Institute of Bioorganic Chemistry,
Academy of Sciences of the USSR, Moscow

A method, based on solid-phase technology and oxidative phosphorylation, has been developed for preparation of modified oligodeoxyribonucleotides containing internucleotide ethylphosphate group.

Правила для авторов см. в № 5, 7, 8, 9, 10—1988 г.

Технический редактор Рудницкая А. В.

Сдано в набор 20.01.89 Подписано к печати 02.03.89 Т-00348 Формат бумаги 70×108^{1/16}
Высокая печать Усл. печ. л. 12,6 Усл. кр.-отт. 11,6 тыс. Уч.-изд. л. 14,6 Бум. л. 4,5
Тираж 901 экз. Зак. 2510 Цена 1 р. 80 к.

Ордена Трудового Красного Знамени издательство «Наука»,
103717 ГСП, Москва, К-62, Подсосенский пер., 21
2-я типография издательства «Наука», 121099, Москва, Г-99, Шубинский пер., 6