



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 15 * № 2 * 1989

УДК 577.113.4

РЕАКЦИОННОСПОСОБНЫЕ ПРОИЗВОДНЫЕ ОЛИГОНУКЛЕОТИДОВ, СОДЕРЖАЩИХ МЕТИЛФОСФОНАТНЫЕ ГРУППЫ

II *. СИНТЕЗ СТЕРЕОРЕГУЛЯРНЫХ ОКТАТИМИДИЛАТОВ,
СОДЕРЖАЩИХ АЛКИЛИРУЮЩИЙ ОСТАТОК
4-(N-МЕТИЛАМИНО-N-2-ХЛОРЕТИЛ)БЕНЗИЛАМИНА
И ЧЕРЕДУЮЩИЕСЯ МЕТИЛФОСФОНАТНЫЕ ОСТАТКИ

Амирханов Н. В., Зарытова В. Ф.

*Новосибирский институт биоорганической химии
Сибирского отделения Академии наук СССР*

Получены алкилирующие стереорегулярные олиготимидилатные реагенты, содержащие остаток азотистого иприта и имеющие метилфосфонатные остатки. Исходные метилфосфонатные производные олиготимидилатов сконструированы таким образом, что позволяют легко вводить реакционные группировки как по 5'-, так и по 3'-концам олигонуклеотида.

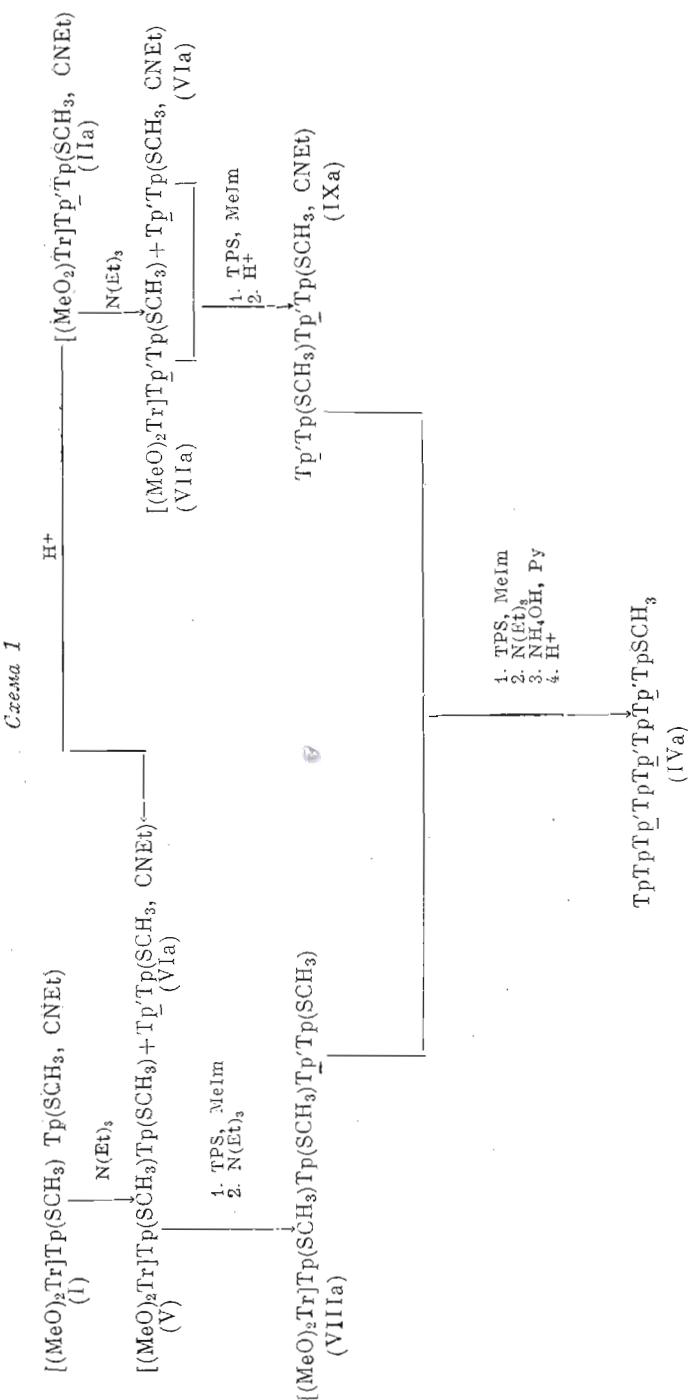
Известно, что метилфосфонатные аналоги олигонуклеотидов (МФАО) находят широкое применение как ингибиторы экспрессии генов [3—5]. Воздействие этих аналогов олигонуклеотидов на генетический аппарат клетки обусловлено их способностью образовывать комплементарные комплексы с определенной последовательностью НК-мишени [4, 6, 7]. Это стимулировало разработку методов синтеза таких производных как в обычном [4, 6—9], так и в твердофазном [10—12] вариантах. Представляется перспективным использовать МФАО в сочетании с модифицирующими группировками, способными реагировать с НК с образованием ковалентных связей. Реагенты такого типа должны обладать рядом преимуществ по сравнению с реагентами на основе природных олигонуклеотидов. Они, как и исходные МФАО, должны быть более устойчивыми к действию клеточных нуклеаз и в силу повышенной гидрофобности лучше проникать через клеточные мембранны.

Отличительной особенностью МФАО является наличие в последних хиральных метилфосфонатных центров, приводящих к образованию диастереомеров. Известно, что индивидуальные диастереомеры МФАО по-разному себя проявляют при взаимодействиях НК—НК [6, 13] и НК — белок [14]. Поэтому изучение свойств алкилирующих производных МФАО целесообразно проводить на основе стереорегулярных последовательностей с известной конфигурацией заместителей при атоме фосфора в метилфосфонатном фрагменте олигонуклеотида.

Целью данной работы является синтез стереорегулярных аналогов олиготимидилатов, имеющих метилфосфорные группировки с известной абсолютной конфигурацией и одновременно содержащих по 3'- или 5'-концевому фосфату остаток 4-(N-метиламино-N-2-хлорэтил)бензиламина.

На первом этапе работы, исходя из ранее описанных полностью за-

* Сообщение I см. [1]. Сокращения: $(MeO)_2Tr$ — *n,n'*-диметокситритил, CNET — 2-цианэтил, TPS — 2,4,6-триизопропилбензольсульфохлорид, MeIm — N-метилимидазол, Py — пиридин, $(PyS)_2$ — 2,2'-дипиридилидисульфид, Ph₃P — трифенилfosфин, —pNHCH₂RCI — 4-(N-2-хлорэтил-N-метиламино)бензилфосфамидный остаток, НК — нуклеиновая кислота; p — метилфосфонатный остаток в пуклосидах, p' и p'' — относятся к R_p- и S_p-энантиомерным конфигурациям при атоме фосфора в метилфосфонатном фрагменте Tr'P или Tr''P [1, 2], штрих и два штриха указывают на порядок элюции соответствующих защищенных производных при хроматографии на силикателе; МФАО — метилфосфатные аналоги олигонуклеотидов.



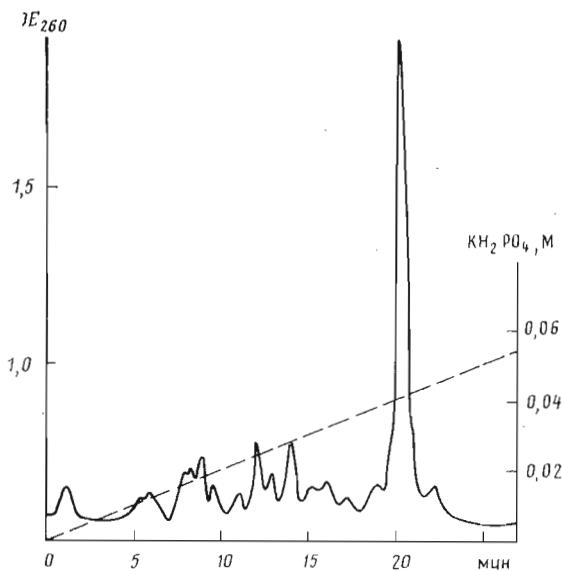


Рис. 1. Ионообменная ВЭЖХ реакционной смеси, полученной при синтезе октатимидилата $\text{Tp}(\text{TpTp}')_3\text{TpSCH}_3$ (IV a), в градиенте концентраций KH_2PO_4 (рН 6,5) в 30% ацетонитриле. Колонка 10×250 мм. Скорость элюции 6 мл/мин

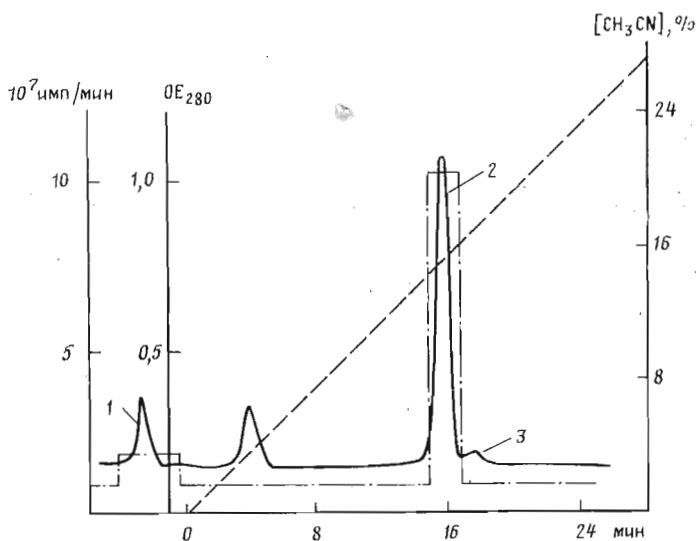


Рис. 2. Обратнено-фазовая ВЭЖХ реакционной смеси, содержащей: 1 – $[^{32}\text{P}]$ ATP, 2 – 5'- ^{32}P -меченный октатимидилат $\text{Tp}(\text{TpTp}')_3\text{TpSCH}_3$, 3 – исходный олигонуклеотид $\text{Tp}(\text{TpTp}')_3\text{TpSCH}_3$, в градиенте концентрации ацетонитрила в 0,05 М LiClO_4 . Колонка 4×250 мм. Скорость элюции 3 мл/мин. Сплошной линией показан профиль элюции по УФ-поглощению, штрихпунктирной – по уровню радиоактивности

щищенных динуклеотидных блоков [1] $[(\text{MeO})_2\text{Tr}]\text{Tp}(\text{SCH}_3)\text{Tp}(\text{SCH}_3, \text{CNET})$ (I), $[(\text{MeO})_2\text{Tr}]\text{TpTp}(\text{SCH}_3, \text{CNET})$ (II), $[(\text{MeO})_2\text{Tr}]\text{Tp}'\text{Tp}(\text{SCH}_3, \text{CNET})$ (II a) или $[(\text{MeO})_2\text{Tr}]\text{Tp}''\text{Tp}(\text{SCH}_3, \text{CNET})$ (II b), в присутствии TPS и MeIm [15] (см., например, схему 1) были получены четыре октатимидилатные последовательности: $(\text{Tp})_7\text{TpSCH}_3$ (III), $\text{Tp}(\text{TpTp})_3\text{TpSCH}_3$ (IV), $\text{Tp}(\text{TpTp}')_3\text{TpSCH}_3$ (IV a) и $\text{Tp}(\text{TpTp}'')_3\text{TpSCH}_3$ (IV b). Выходы продуктов конденсации на стадию в среднем составляли 70–80 %. Удаление межнуклеотидных защитных CH_3S -групп проводили в мягких щелочных

Относительные времена удерживания октатимидилатных производных при обращенно-фазовой ($T_{\text{отн}}$) и ионообменной ($T'_{\text{отн}}$) хроматографии

Номер п.п.	Продукты	T_i/T_j^*	$T''_{\text{отн}}$	$T'_{\text{отн}}$
1	Исходные октатимидилаты $(Tp)_7TpSCH_3$ (III)	T_1/T_1	1,00	1,00
2	$Tp(TpTp)_3TpSCH_3$ (IV)	T_2/T_1	1,33	0,30
3	$Tp(TpTp')_3TpSCH_3$ (IVa)	T_3/T_1	1,33	0,29
4	$Tp(TpTp'')_3TpSCH_3$ (IVб)	T_4/T_1	1,33	0,29
5	5'-Фосфорилированные октатимидилаты $p(Tp)_7TpSCH_3$ (XI)	T_5/T_1	0,92	—
6	$pTp(TpTp)_3TpSCH_3$ (X)	T_6/T_2	0,92	—
7	$pTp(TpTp')_3TpSCH_3$ (Xa)	T_7/T_3	0,91	—
8	$pTp(TpTp'')_3TpSCH_3$ (Xб)	T_8/T_4	0,91	—
9	Октатимидилаты с 3'-фосфатом $(Tp)_7Tp$ (XII)	T_9/T_1	0,85	—
10	$Tp(TpTp')_3Tp$ (XIII)	T_{10}/T_2	0,93	—
11	$Tp(TpTp')_3Tp$ (XIIIa)	T_{11}/T_3	0,91	—
12	$Tp(TpTp'')_3Tp$ (XIIIб)	T_{12}/T_4	0,92	—
13	5'-Фосфамидные реагенты $CIRCH_2NHp(Tp)_7TpSCH_3$ (XVI)	T_{13}/T_5	1,28	—
14	$CIRCH_2NHpTp(TpTp)_3TpSCH_3$ (XVII)	T_{14}/T_6	1,25	—
15	$CIRCH_2NHpTp(TpTp')_3TpSCH_3$ (XVIIa)	T_{15}/T_7	1,24	—
16	$CIRCH_2NHpTp(TpTp'')_3TpSCH_3$ (XVIIб)	T_{16}/T_8	1,23	—
17	3'-Фосфамидные реагенты $(Tp)_7TpNHCH_2RCl$ (XIV)	T_{17}/T_9	1,23	—
18	$Tp(TpTp')_3TpNHCH_2RCl$ (XV)	T_{18}/T_{10}	1,21	—
19	$Tp(TpTp')_3TpNHCH_2RCl$ (XVa)	T_{19}/T_{11}	1,22	—
20	$Tp(TpTp'')_3TpNHCH_2RCl$ (XVб)	T_{20}/T_{12}	1,22	—

* T_i/T_j -отношение времен удерживания полученных соединений, имеющих в таблице соответственно i -й и j -й порядковый номера.

** Значения $T_{\text{отн}}$ и $T'_{\text{отн}}$ измерены с точностью $\pm 0,01$.

условиях с целью предотвращения гидролиза метилфосфонатных связей. На рис. 1 представлен типичный профиль ионообменной хроматографии реакционной смеси по окончании синтеза и деблокирования защитных групп. Относительные времена удерживания выделенных и очищенных обращенно-фазовой хроматографией производных представлены в таблице. Соединения (IVa) и (IVб), полученные из индивидуальных изомеров динуклеотида (II), содержат метилфосфонатные остатки R_p - либо S_p -конфигурации соответственно. Соединение (IV) представляет собой смесь 8 диастереомеров, так как исходно были использованы динуклеотидные блоки, не разделенные на диастереомеры.

Все полученные аналоги на 3'-конце имеют $pSCH_3$ -группу, а на 5'-конце — две фосфодиэфирные междунуклеотидные группировки. Согласно данным работы [16], наличие по крайней мере одной фосфодиэфирной группировки на 5'-конце олигонуклеотида необходимо для его фосфорилирования с помощью T4-полинуклеотидкиназы.

Фосфорилирование полученных соединений (IV), (IVa) и (IVб) было осуществлено в препаративном масштабе в присутствии $[^{32}\text{P}]ATP$ и T4-полинуклеотидкиназы [17]. Полученные аналоги $pTp(TpTp)_3TpSCH_3$ (X), $pTp(TpTp')_3TpSCH_3$ (Xa), $pTp(TpTp'')_3TpSCH_3$ (Xб) и $p(Tp)_7TpSCH_3$ (XI) содержат 5'-концевую ^{32}P -высокомечченую фосфатную группу, необходимую для получения алкилирующих реагентов с высокой удельной активностью. По данным хроматографии (рис. 2), в октатимидилаты вводится до 84% ^{32}P -метки исходной $[^{32}\text{P}]ATP$.

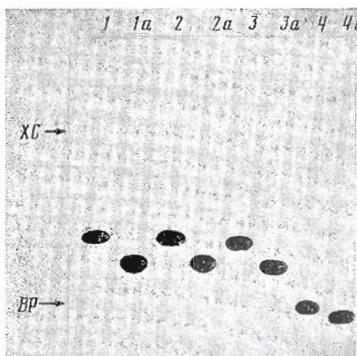


Рис. 3

Рис. 3. Электрофоретический анализ в 20% ПААГ, содержащем 7 М мочевину, 5'-³²P-меченых октатимидилатных производных (X), (Xa), (Xb), (XI) (дорожки 1-4 соответственно) и их же после удаления 3'-концевой S-метильной группы (дорожки 1a-4a соответственно). Показано положение маркерных красителей ксиленцианапола (ХС) и бромфенолового синего (ВР)

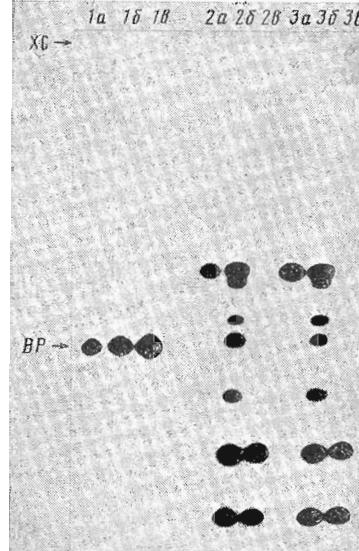


Рис. 4

Рис. 4. Электрофорез в 20% ПААГ, содержащем 7 М мочевину, октатимидилатов p(Tp)₇TpSCH₃ (1a), pTp(TpTp)₃TpSCH₃ (2a) и pTp(TpTp')₃TpSCH₃ (3a). Соответствующие олигонуклеотиды, обработанные 25% аммиаком при 70° С в течение 2 ч (дорожки 1б, 2б, 3б) и 24 ч (дорожки 1в, 2в, 3в)

Наличие радиоактивной метки позволяет получить дополнительные сведения о структуре синтезированных аналогов. Их гомогенность подтверждена данными анализа электрофорезом в 20% ПААГ (рис. 3). Присутствие метилфосфатных группировок в октатимидилатах доказано частичным и полным щелочным гидролизом метилфосфонатных связей [4] (рис. 4). Известно, что в жестких щелочных условиях эти связи расщепляются с образованием смеси 3'- и 5'-метилфосфонатных продуктов [4]. В нашем случае при полном щелочном гидролизе наблюдается, как и следовало ожидать, образование ³²P-меченых pTpTpT и pTpTpTp (рис. 4, дорожки 2в, 3в). При анализе продуктов частичного гидролиза соединений pTp(TpTp)₃TpSCH₃ (X), pTp(TpTp')₃TpSCH₃ (Xa) и pTp(TpTp'')₃TpSCH₃ (Xb) дополнительно регистрируется еще четыре более длинных, чем три-тимидилаты, последовательности (например, рис. 4, дорожки 2б, 3б). Из данных этого же рисунка видно, что контрольный октатимидилат p(Tp)₇TpSCH₃ (XI), не содержащий метилфосфонатных групп, в этих условиях щелочному гидролизу не подвергается (рис. 4, дорожки 1б, 1в). Сумма полученных данных полностью согласуется со структурой полученных соединений.

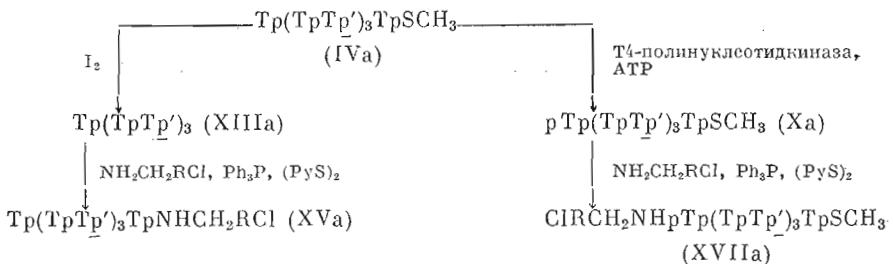
Наличие S-метильной 3'-концевой защиты в этих октатимидилатах дополнительно подтверждено данными ионообменной микроколоночной и обращенно-фазовой хроматографии, а также гель-электрофореза (рис. 3). После удаления S-метильной группы обработкой соответствующих соединений (X), (Xa), (Xb) и (XI) иодом [18] были получены производные октатимидилатов, содержащие одновременно и 5'- и 3'-концевые фосфатные группы. При обработке в этих условиях аналогов (III), (IV), (IVa) и (IVb) получены производные (Tp)₇Tp (XII), Tp(TpTp)₃Tp (XIII), Tp(TpTp')₃Tp (XIIIa) и Tp(TpTp'')₃Tp (XIIIb), имеющие лишь 3'-фосфатные группы.

Таким образом, используя селективно удаляемую 3'-S-метильную Р-блокирующую группу, нам удалось разработать достаточно простой способ получения ряда метилфосфонатных аналогов, в том числе и их индивидуальных диастереомеров, имеющих свободные концевые фосфатные группы. Такие производные пригодны для введения по 3'- или по 5'-концу олигонуклеотида (или одновременно по обоим концам) различных группировок.

Полученные аналоги были использованы для синтеза как 3'-(XIV), (XV), (XVa) и (XVb), так и 5'-(XVI), (XVII), (XVIIa) и (XVIIb) фосфамидных алкилирующих производных: $(Tp)_3TpNHCH_2RCl$ (XIV), $CIRCH_2HNp(Tp)_3TpSCH_3$ (XVI), $Tp(TpTp)_3TpNHCH_2RCl$ (XV), $CIRCH_2\cdot HNpTp(TpTp')_3TpSCH_3$ (XVII), $Tp(TpTp')_3TpNHCH_2RCl$ (XVa), $CIRCH_2\cdot HNpTp(TpTp')_3TpSCH_3$ (XVIIa), $Tp(TpTp')_3TpNHCH_2RCl$ (XVb), $CIRCH_2HNpTp(TpTp')_3TpSCH_3$ (XVIIb).

Введение 4-(N-метиламино-N-2-хлорэтил)бензиламина в аналоги олиготимидилатов осуществлено по схеме 2 в присутствии трифенилфосфина, дипиридилидисульфида и MeIm, как описано в работе [19], с выходом 80–90%.

Схема 2



Типичный профиль препаративной обращенно-фазовой хроматографии при выделении целевого продукта приведен на рис. 5. Относительные времена удерживания синтезированных алкилирующих соединений приведены в таблице. Поскольку полученные алкилирующие производные по сравнению с исходными аналогами олигонуклеотидов имеют дополнительный гидрофобный 4-(N-метиламино-N-2-хлорэтил)бензилфосфамидный остаток, полученные продукты обладают большим временем удерживания при обращенно-фазовой хроматографии. Гомогенность выделенных препаративной хроматографией продуктов была проверена аналитической обращенно-фазовой хроматографией. Типичный профиль такого анализа приведен на рис. 6а. Реакционную способность к алкилированию полученных производных олиготимидилатов проверяли по реакции с тиосульфатом [20] (рис. 6б). Реакция алкилирования тиосульфата протекала во всех случаях с почти количественным выходом (не ниже 95%).

Как видно из схемы 2, оба типа алкилирующих производных (3'- и 5') могут быть получены из одного олигонуклеотида с селективно деблокирующей S-метильной защитной группой.

Одной из важных характеристик полученных нами соединений является их способность образовывать комплементарные комплексы.

Было найдено, что температура плавления комплексов соединения (III), (IV), (IVa) или (IVb) с олигонуклеотидом d(C₅A₈C₅), содержащим фрагмент октааденилата, составляет 15, 12, 20 и <3° С соответственно. Отсюда следует, что один из диастереомеров — (IVa), синтезированный из динуклеотидного блока с R_p-конфигурацией метилфосфонатного остатка, способен образовывать комплементарный комплекс повышенной стабильности. Изомер (IVb), полученный из динуклеотидного блока S_p-конфигурации, образует комплекс лишь при низкой температуре. Полученные данные свидетельствуют о том, что стабильность комплементарных комплексов, образованных метилфосфонатными аналогами, определяется наличием CH₃-групп и конфигурацией атома фосфора. Это хорошо коррелирует с

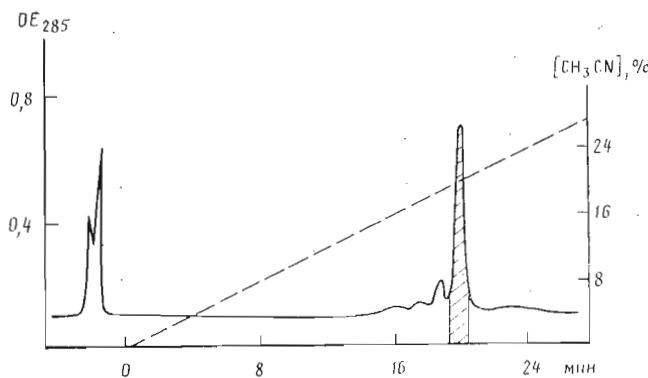


Рис. 5. Препаративная обращенно-фазовая ВЭЖХ реакционной смеси при синтезе $\text{Cl}\text{RCH}_2\text{NHpTp}(\text{TpTp}')_3\text{TpSCH}_3$ (XVIIa) (заштрихованный участок) в градиенте концентрации ацетонитрила в 0,05 M LiClO_4 . Колонка 4×250 мм. Скорость элюции 3 мл/мин

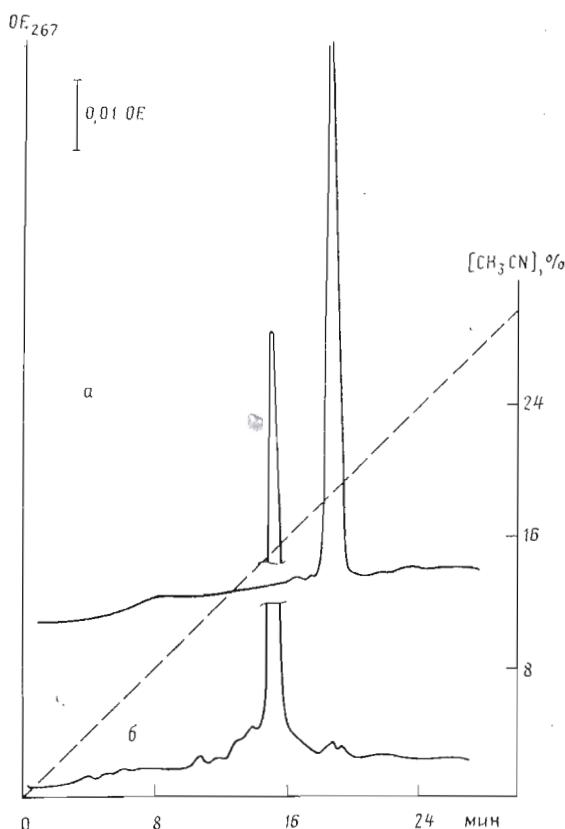


Рис. 6. Аналитическая обращенно-фазовая ВЭЖХ реакционной смеси, содержащей алкилирующий нуклеотид $\text{Cl}\text{RCH}_2\text{NHpTp}(\text{TpTp}')_3\text{TpSCH}_3$ (XVIIa): *a* – исходный алкилирующий октануклеотид после выделения из реакционной смеси (рис. 5); *b* – он же после обработки 2 M $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (70°C, 1 ч). Колонка 4×250 мм. Скорость элюции 3 мл/мин

ранее полученными данными по стабильности комплементарных комплексов, образованных соответствующими p' - и p'' -изомерами метилfosfonатных производных дека- и додекатимидилатов [6, 13].

Результаты по аффинной модификации НК-мишени реагентами (XIV) – (XVII) будут представлены в следующем сообщении.

Авторы выражают благодарность В. В. Горну за синтез октадекаде-

зоксинуклеотида d(C₅A₈C₅), С. Г. Лохову за помощь при измерениях температур плавления комплексов.

Экспериментальная часть

В работе использованы гидрохлорид 4-(N-метиламино-N-2-хлорэтил)-бензиламина, 2, 4, 6-триизопропилбензолсульфохлорид (опытное химическое производство НИОХ СО АН ССР), N-метилимидазол (Serva, ФРГ), трифенилfosфин (Chemapol, ЧССР), 2,2'-дипиридилидисульфид (Sigma, США), [γ -³²P]ATP (3000 Ки/ммоль), T5-полинуклеотидкиназа (КФ 2.7.1.78; НИКТИ БАВ, Бердск).

Хроматографию осуществляли на силикагеле 40/100 мкм (Chemapol, ЧССР), ионообменную — на смоле Partisil 10 SAX (Whatman, Англия), обращенно-фазовую — на смоле Lichrosorb RP18 (Merck, ФРГ), ВЭЖХ — с использованием хроматографов Waters (США), TCX — на пластинах Kieselgel F 60 254 (Merck, ФРГ).

Плавление комплексов октадекадезоксинуклеотида d(C₅A₈C₅) с октатимидилатами (III), (IV), (IVa) и (IVb) осуществляли в 0,01 М трис-HCl-буфере (pH 7,4), содержащем 0,2 М NaCl, 0,01 М MgCl₂ [21]. Концентрация комплексов 1·10⁻⁵ М. Синтез и основные характеристики исходных динуклеотидных блоков описаны ранее [1].

[(*MeO*)₂Tr]*Tp(SCH₃)*, *Tp(SCH₃, CNEt)* был синтезирован исходя из полностью защищенного динуклеотида (I) по методу [15] с использованием в качестве конденсирующего реагента смеси TPS и MeIm [22, 23].

[(*MeO*)₂Tr]*Tp(SCH₃)*[*T(SCH₃)Tp'*]₃*Tp(SCH₃, CNEt)* получали последовательной коцапсацией соответствующих защищенных ди- и тетрапонуклеотидных блоков (см. схему 1) в присутствии TPS и MeIm в пиридине. Выходы продуктов конденсаций (V) с (VIa), (VIIa) с (VIa) и (VIIIa) с (IXa) составляли соответственно 90, 88 и 79% при времени реакции 25, 25 и 40 мин соответственно (20° С). Нуклеотидный (0,1 М) и нуклеозидный компоненты, TPS с MeIm использовали в соотношении 1:0,9:3:9.

Аналогично были синтезированы полностью защищенные октатимидилатные производные [*(MeO*)₂Tr]*Tp(SCH₃)*[*Tp(SCH₃)Tp''*]₃*Tp(SCH₃, CNEt)* и [*(MeO*)₂Tr]*Tp(SCH₃)*[*Tp(SCH₃)Tp'*]₃*Tp(SCH₃, CNEt)*.

Tp(TpTp')₃TpSCH₃ (IVa), *Tp(TpTp'')*₃*TpSCH₃* (IVb), *Tp(TpTp)₃TpSCH₃* (IV) и (*Tp*)₂*TpSCH₃* (III). Полностью защищенный октатимидилат [*(MeO*)₂Tr]*Tp(SCH₃)*[*Tp(SCH₃)Tp'*]₃*Tp(SCH₃, CNEt)* (15 мг) обрабатывали смесью пиридина — 25% водный аммиак, 1:1, при 20° С 48 ч, упаривали, обрабатывали 80% уксусной кислотой для удаления диметокситритильной защитной группы [6] (20° С, 30 мин), упаривали, растворяли в воде и проводили ионообменную хроматографию (рис. 1). Фракции вещества с наибольшим временем удерживания (основной продукт) собирали, упаривали и проводили обращенно-фазовую хроматографию (градиент концентрации (0—40%) ацетонитрила в 0,05 М водном LiClO₄). Фракцию, содержащую продукт (IVa), упаривали, растворяли в 300 мкл смеси воды — ацетон, 1:2, и выливали в 1 мл 2% раствора LiClO₄ в ацетоне. Осадок отделяли центрифугированием, промывали ацетоном и высушивали. Получено 112 ОЕ₂₆₀ (IVa). Аналогично, исходя из 30 мг [*(MeO*)₂Tr]*Tp(SCH₃)*[*Tp(SCH₃)Tp''*]₃*Tp(SCH₃, CNEt)*, 15 мг [*(MeO*)₂Tr]*Tp(SCH₃)*[*Tp(SCH₃)Tp'*]₃*Tp(SCH₃, CNEt)* и 15 мг [*(MeO*)₂Tr]*Tp(SCH₃)*]₇*Tp(SCH₃, CNEt)* были получены соответственно 234 ОЕ₂₆₀ (IVb), 120 ОЕ₂₆₀ (IV) и 117 ОЕ₂₆₀ (III). Относительные времена удерживания полученных соединений приведены в таблице.

Препартивное фосфорилирование октатимидилатов. Фосфорилирование в радиоактивном варианте проводили в 150—500 мкл реакционной смеси, содержащей 0,05 М трис-HCl (pH 9,6), 0,01 М MgSO₄, 5 мМ дитиотреит, 20 мкМ спермидин, 0,1 мМ EDTA [17], 50—150 нмоль олиготимидилата, 0,8—2,5 нмоль [γ -³²P]ATP и 12—36 ед. акт. T4-полинуклеотидкиназы (30 мин, 37° С). Затем добавили 30—100 нмоль нерадиоактивного ATP

(30 мин, 37° С), а затем еще 200–600 нмоль АТР (3–4 ч, 37° С). Фосфорилированный продукт выделяли обращенно-фазовой ВЭЖХ (рис. 2). Конечный выход фосфорилированного продукта 85–90%. Степень включения радиоактивного фосфора из реакционной смеси 80–84%.

Фосфорилирование с помощью нерадиоактивного АТР проводили аналогично, используя однократное добавление АТР (200–600 нмоль на 50–150 нмоль олиготимидилата) (2–3 ч, 37° С). Выходы конечного продукта 85–90%.

Tp(TpTp')₃Tp (XIIIa), Tp(TpTp'')₃Tp (XIIIb), Tp(TpTp)₃Tp (XIII) и *(Tp)₈ (XII)*. 20 ОЕ₂₆₀ (IVa) обрабатывали 30 мин при 20° С 3 мл раствора, содержащего 20 мг иода в 2 мл смеси пиридин – вода, 3:2 [18], и 1 мл уксусной кислоты. Иод удаляли 3–4-кратной экстракцией хлороформом. Продукт (XIIIa) (17 ОЕ₂₆₀) выделяли обращенно-фазовой хроматографией. Аналогично из (IVb), (IV) и (III) были получены соответственно соединения (XIIIb), (XIII) и (XII). Хроматографические характеристики полученных соединений приведены в таблице.

Аналогичным образом были получены ³²P-меченные продукты рTp·(TpTp')₃Tp, рTp(TpTp'')₃Tp, рTp(TpTp)₃Tp и р(Tp)₈, которые сразу после удаления концевой 3'-S-метильной защиты с соответствующих производных (Xa), (Xb), (X) и (XI) и экстракции хлороформом подвергали гель-электрофоретическому анализу (рис. 3).

Частичный и полный гидролизы метилфосфонатных связей в октатимидилатах водным аммиаком. 50 мкмоль каждого из ³²P-меченых октатимидилатов (Xa), (Xb), (X) и (XI) обрабатывали по 40 мкл 25% водного аммиака в течение 2 или 24 ч при 70° С, аммиак удаляли упариванием в вакууме, остаток растворяли в 80% формамиде, содержащем красители бромфеноловый синий и ксиленцианол, наносили на 20% ПААГ, содержащий 7 М мочевину, и подвергали гель-электрофоретическому анализу (рис. 4).

4-(N-метиламино-N-2-хлорэтил) бензилфосфамидные производные (XIV)–(XVII), (XVa), (XVb), (XVIIa) и (XVIIb). К 0,12 мкмоль соответствующего октатимидилата, содержащего либо 3'-, либо 5'-фосфатные группы, в 20 мкл воды добавляли 16 мкл 8% водного раствора цетилтриметиламмонийбромида. Полученный раствор замораживали в жидком азоте и лиофилизовали до сухого остатка над P₂O₅ (4–5 ч, 20° С). Полученный рыхлый осадок растворяли в 20–40 мкл абс. диметилформамида и, согласно работе [19], последовательно добавляли 5 мкл 0,5 М раствора 2,2'-дипиридилидисульфида в абс. диметилформамиде, 5 мкл 1 М раствора N-метилимидазола, 5 мкл 0,5 М раствора трифенилфосфина в диметилформамиде. Через 10 мин в реакционную смесь добавляли 5 мкл 0,5 М свежеприготовленного раствора амина NH₂CH₂RCl в диметилформамиде, выдерживали 20 мин при 20° С и осаждали олигонуклеотидное производное добавлением 1 мл 2% раствора LiClO₄ в ацетоне, осадок промывали ацетоном. Полученный реагент очищали ВЭЖХ в обращенной фазе (рис. 5). Выход реагента, по данным обращенно-фазовой хроматографии, 80–90%. Сразу после хроматографии раствор реагента упаривали в вакууме при 20–25° С, остаток растворяли в 300 мкл 50% водного ацетона и осаждали 10 объемами 2% LiClO₄ в ацетоне. Осадок промывали ацетоном и сразу сушили над P₂O₅ при 0°–20° С. Водные растворы реагента хранили в жидком азоте. При выделении реагента все операции проводили быстро, промежуточные растворы хранили при 0° С. Реакционную способность к алкилированию полученных производных проверяли по реакции с тиосульфатом [20]. Реакции алкилирования тиосульфата протекали во всех случаях с почти количественными выходами (не ниже 95%) (рис. 6).

ЛИТЕРАТУРА

1. Амирханов Н. В., Зарытова В. Ф. // Биоорганическая химия. 1989. Т. 15. № 2. С. 259–266.
2. Lesnikowski Z. J., Wolkanin P. J., Stec W. J. // Tetrahedron Lett. 1987. V. 28. № 45. P. 5535–5538.
3. Jayaraman K., McParland K., Miller P. S., Ts' O P. O. P. // Proc. Nat. Acad. Sci. USA. 1981. V. 78. № 3. P. 1537–1541.

4. Miller P. S., Agris C. H., Aurelian L., Blake K. R., Murakami A., Reddy M. P., Spitz S. A., Ts' O P. O. P. // Biochemie. 1985. V. 67. № 7/8. P. 769–776.
5. Agris C. H., Blake K. R., Miller P. S., Reddy M. P., Ts' O P. O. P. // Biochemistry. 1986. V. 25. № 20. P. 6268–6275.
6. Miller P. S., Dreon N., Pulford S., McParland K. B. // J. Biol. Chem. 1980. V. 255. № 20. P. 9659–9665.
7. Miller P. S., McParland K. B., Sayaraman K., Ts' O P. O. P. // Biochemistry. 1981. V. 20. № 7. P. 1874–1880.
8. Miller P. S., Yano J., Yano E., Carroll C., Jayaraman K., Ts' O P. O. P. // Biochemistry. 1979. V. 18. № 23. P. 5134–5143.
9. Marugg J. E., de Vroom E., Dreef C. E., Tromp M., van der Marel G. A., van Boom J. H. // Nucl. Acids Res. 1986. V. 14. № 5. P. 2171–2185.
10. Miller P. S., Reddy M. P., Muracami A., Blake K. R., Shwu-BinLin, Agris C. H. // Biochemistry. 1986. V. 25. № 18. P. 5092–5097.
11. Jäger A., Engels J. // Tetrahedron Lett. 1984. V. 25. № 14. P. 1437–1440.
12. Dorman M. A., Noble S. A., McBride L. J., Caruthers M. H. // Tetrahedron. 1984. V. 40. № 1. P. 95–102.
13. Miller P. S., Anman N. D., McParland K. B., Pulford S. M. // Biochemistry. 1982. V. 21. № 10. P. 2507–2512.
14. Noble S. A., Fisher E. F., Caruthers M. H. // Nucl. Acids Res. 1984. V. 12. № 7. P. 3387–3404.
15. Кумарев В. П., Баранова Л. В., Богачев В. С., Лебедев А. В., Обухова Л. В. // Биоорган. химия. 1986. Т. 12. № 10. С. 1348–1358.
16. Miller P. S., Agris C. H., Muracami A., Reddy P. M., Spitz S. A., Ts' O P. O. P. // Nucl. Acids Res. 1983. V. 11. № 18. P. 6225–6242.
17. Murakami A., Blake K. R., Miller P. S. // Biochemistry. 1985. V. 24. № 15. P. 4041–4046.
18. Амирханов Н. В., Кумарев В. П., Рыбкин М. И., Рыбаков В. Н. // Биоорган. химия. 1982. Т. 8. № 1. С. 126–129.
19. Годовикова Т. С., Зарытова В. Ф., Халимская Л. М. // Биоорган. химия. 1986. Т. 12. № 4. С. 475–481.
20. Зарытова В. Ф., Кутягин И. В., Подыминогин М. А., Сильников В. Н., Шишкун Г. В. // Биоорган. химия. 1987. Т. 13. № 9. С. 1212–1220.
21. Абрамова Т. В., Кнорре Д. Г., Лебедев А. В., Пичко Н. П., Федорова О. С. // Биоорган. химия. 1985. Т. 11. № 12. С. 1642–1649.
22. Ефимов В. А., Бурякова А. А., Резердатто С. В., Чахмажчева О. Г. // Биоорган. химия. 1983. Т. 9. № 10. С. 1367–1381.
23. Зарытова В. Ф., Иванова Е. М., Романенко В. П. // Биоорган. химия. 1983. Т. 9. № 4. С. 516–521.

Поступила в редакцию
14.IV.1988

REACTIVE OLIGONUCLEOTIDE DERIVATIVES BEARING
METHYLPHOSPHONATE GROUPS. II. SYNTHESIS OF STEREOREGULAR
OCTATHYMINIDYLATES CONTAINING AN ALKYLATING
4-(N-2-CHLOROETHYL-N-METHYLAMINO)BENZYLAMINE GROUP
AND ALTERNATING METHYLPHOSPHONATE RESIDUES

AMIRKHANOV N. V., ZARYTOVA V. F.

*Novosibirsk Institute of Bioorganic Chemistry, Siberian Division
of the Academy of Sciences of the USSR*

Octathymidylates bearing alternating methylphosphonate residues with R_p and S_p configuration (p' and p'', respectively), viz. $Tp(TpTp')_3TpSCH_3$ (I) and $Tp(TpTp'')_3TpS\bar{C}H_3$ (II), have been prepared. Diastereomer (I) forms more stable complementary complex with d(C₅A₈C₅) than (II) (T_m 20 and <3° C, respectively). Reactive octathymidylate derivatives $CIRCH_2NHpTp(TpTp')_3TpSCH_3$, $CIRCH_2NHpTp(TpTp'')_3TpSCH_3$, $Tp(TpTp')_3TpNHCH_2RCl$ and $Tp(TpTp'')_3TpNHCH_2RCl$ bearing alkylating 4-(N-2-chloroethyl-N-methylamino)benzylamine ($\bar{C}IRCH_2NH-$) residue either at 5'- or 3'-phosphate groups of oligonucleotides were synthesised using compounds (I) and (II).