



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 12 \* №12 \* 1986

УДК 547.963.32.057

## СИНТЕЗ ОЛИГОДЕЗОКСИРИБОНУКЛЕОТИДОВ, СОДЕРЖАЩИХ N<sup>4</sup>-МЕТИЛЦИТОЗИН

*Пятраускене Л. Ю., Климашаускас С. Й., Буткус В. В.,  
Янукайтис А. А.*

*Научно-производственное объединение «Фермент», Вильнюс*

Фосфотриэфирным методом в растворе синтезировано семь гомологичных додецилдезоксирибонуклеотидов, содержащих в разных положениях участка CCCGGG, являющегося сайтом ряда эндонуклеаз рестрикции, метилированные основания 5-метилцитозин и N<sup>4</sup>-метилцитозин. Описан быстрый и простой способ получения из дезоксиуридуна N<sup>4</sup>-метилдезоксицитидина и его полностью защищенного мононуклеотида, пригодного для фосфотриэфирного синтеза олигонуклеотидов.

Синтетические олигонуклеотиды, содержащие метилированные основания, широко используются как модельные субстраты для изучения структуры ДНК [1–3] и исследования механизма действия ферментов нуклеинового обмена [4–6].

Недавно в нашей лаборатории было установлено, что в ДНК микрорганизмов содержится необычное метилированное основание – N<sup>4</sup>-метилцитозин, а также выделены ферменты, с участием которых образуется это минорное основание [7, 8]. Широкое распространение такого типа метилирования цитозина в бактериальных ДНК было затем подтверждено другими исследователями [9]. Дальнейшие исследования в этой области привели к обнаружению метилаз, которые модифицируют один и тот же остаток цитозина в идентичных (или перекрывающихся) нуклеотидных последовательностях, причем в одном случае образуют 5-метилцитозин ( $m^5C$ ), а в другом – N<sup>4</sup>-метилцитозин ( $m^4C$ ). Было установлено, что соответствующие этим метилазам рестриктазы чувствительны к замене одного метилированного цитозина на другой [10]. Для более детального изучения взаимодействия ферментов рестрикции и модификации с субстратами, содержащими  $m^4C$  и  $m^5C$ , удобными модельными соединениями представляются синтетические олигонуклеотиды, содержащие эти модифицированные основания. В настоящей работе описан синтез самокомплементарных олигодезоксинуклеотидов, содержащих как  $m^5C$ , так и  $m^4C$  в разных положениях последовательности CCCGGG.

Для синтеза олигонуклеотидов модифицированным фосфотриэфирным методом [11] требуются соответствующим образом подготовленные полностью блокированные мононуклеотиды. Введение защитных групп в 5-метилдезоксицитидин в основном не отличается от блокирования дезоксицитидина, и синтез олигонуклеотидов, содержащих это метилированное основание, описан в ряде работ [12, 13]. Необходимой предпосылкой синтеза олигонуклеотидов, содержащих N<sup>4</sup>-метилцитозин, было препаративное получение соответствующего дезоксинуклеозида.

Известно несколько методов синтеза метилированных производных дезоксицитидина, в основе которых лежит замещение 4-оксогруппы дезоксиуридуна или тимиудина на тио-, метилтио-, сульфо- или силилоксигруппы [14–17] с последующей нуклеофильной атакой соответствующим амином. Общим недостатком этих методов являются жесткость условий и продолжительность реакций. В более мягких условиях можно провести

В работе использовались следующие нестандартные сокращения: TPSTe – 2,4,6-триизопропилензолсульфонилтетразол, Tri – триазолил, DMAР – 4-диметиламинопуридин, (MeO)<sub>2</sub>Tr – диметокситритиил, An – анизоил, VPDE – фосфодиэстераза змеиного яда. Префикс d (дезокси) для краткости всюду опущен.

Стабильность защищенных производных дезоксицитидина в присутствии реагентов фосфотриэфирного синтеза олигонуклеотидов (содержание продуктов превращения в %)\*

Соединение	<i>n</i> -Хлорфенилфос- фобис-триазолид	Et <sub>3</sub> N — Py — H <sub>2</sub> O, 1 : 3 : 1	5% CCl <sub>3</sub> COOH в CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	TPSTe
A	0	0	0	90%
Б	0	0	5%	0
В	0	0	Следы	Следы
Г	0	0	0	5%

\* Данные ТСХ на силикагеле (CHCl<sub>3</sub>—MeOH, 7 : 1). Время реакции 24 ч при 20° С. А — 3',5'-дibenзоил-N<sup>4</sup>-метилдезоксицитидин; Б — 3',5',N<sup>4</sup>-трибензоил-N<sup>4</sup>-метилдезоксицитидин; В — 3',5'-дibenзоил-N<sup>4</sup>-анизоил-N<sup>4</sup>-метилдезоксицитидин; Г — 3',5',N<sup>4</sup>-трибензоилдезоксицитидин.

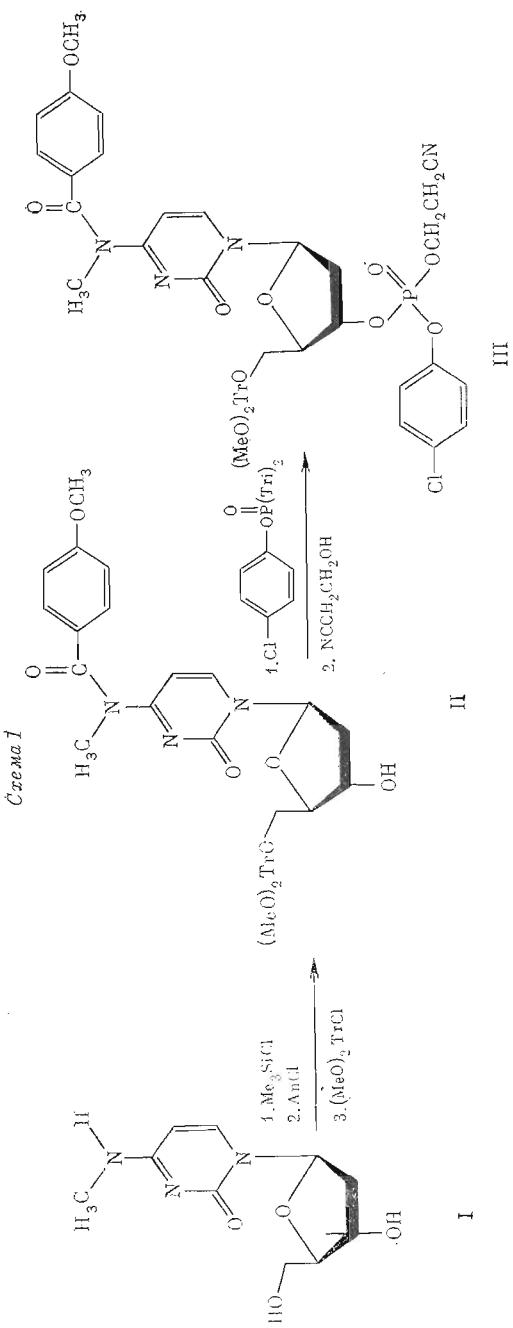
превращение карбонила в С-азолидную группировку с применением арилсульфазолидов [18] или реагентов, образующихся из триазола и *n*-хлорфенилдихлорfosфата [19] или POCl<sub>3</sub> [20, 21]. На основе такой модификации Сангом был предложен более простой метод синтеза 5-метилдезоксицитидина [22].

Мы предлагаем усовершенствование процедуры Санга, позволяющее в значительной степени упростить условия реакции. Для осуществления превращения мы использовали смесь POCl<sub>3</sub> и 4-диметиламинопиридина в дихлорэтане. Образовавшийся промежуточный активный интермедиат без выделения из реакционной смеси обрабатывали метиламином\*. В результате из 3',5'-дibenзоилдезоксиуридина в течение 3 ч получается N<sup>4</sup>-метилдезоксицитидин (I) с выходом не менее 90%.

Для получения полностью защищенного нуклеотида, N<sup>4</sup>-метилцитозина, необходимо защитить вторичную аминогруппу, способную реагировать с конденсирующим реагентом, TPSTe (см. таблицу). Оказалось, что как бензоильная, так и анизоильная группы вполне пригодны для блокирования этого гетероциклического основания. Защищенный таким образом нуклеозид практически не взаимодействует с обычными реагентами фосфотриэфирного синтеза (см. таблицу), в то время как обе защитные группы легко удаляются в ходе аммонолиза. Обе они, однако, оказались неустойчивыми в условиях щелочного гидролиза, которые часто применяются для селективного отщепления 3'- и 5'-ароильных защитных групп [23]: даже под действием очень слабых щелочей наряду с расщеплением сложноэфирных групп отщеплялась также N-защитная группа гетероциклического основания. Проблема легко решается блокированием гидроксилов дезоксирибозы trimетилсилильными группами [24]. N<sup>4</sup>-Анизоил-N<sup>4</sup>-метилдезоксицитидин был получен при взаимодействии 3',5'-сilyльного производного нуклеозида с анизоилхлоридом; сilyльные группы удаляли действием водного пиридина. N-Защищенный нуклеозид без дополнительной очистки 5'-тритилировали 4,4'-диметилокситритилюхлоридом и тритилированное производное (II) выделяли хроматографией на силикагеле. Полностью защищенный мононуклеотид (III), как и неметилированные мажорные мононуклеотиды, были синтезированы по стандартному методу фосфорилирования (II) (схема 1).

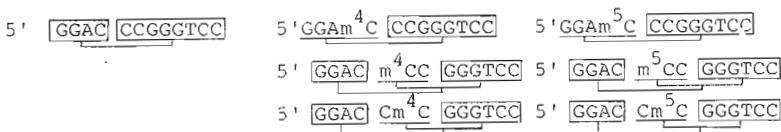
Подготовленный таким образом мононуклеотид (III) был использован в синтезе полностью защищенных динуклеотидов, которые в дальнейшем служили блоками при получении более длинных олигонуклеотидов. Синтез такого набора гомологичных олигонуклеотидов значительно упростился благодаря неоднократному использованию больших перекрывающихся

\* При образовании активного интермедиата можно наблюдать две стадии (данные ТСХ). Вероятно, вначале происходит фосфорилирование гетероциклического основания, которое далее превращается в активное диметиламинопиридиниевое производное нуклеозида. Такое производное значительно активнее соответствующих азолов нуклеозидов и хорошо реагирует с другими нуклеофильными реагентами (амиками, азоловидами, метанолом, водной щелочью), образуя соответствующие производные нуклеозидов. С использованием новой методики исходя из тимидина были синтезированы 5-метилдезоксицитидин и N<sup>4</sup>, 5-диметилдезоксицитидин с общим выходом соответственно 80 и 85% (данные не приведены).



блоков (в схеме 2 обведены рамкой):

Схема 2



Для создания межнуклеотидных связей в качестве конденсирующего реагента использовали TPSTe. Защитные группы после завершения синтеза удаляли действием оксимата [25] и 80% уксусной кислоты. Деблокированные олигонуклеотиды очищали анионообменной хроматографией на DEAE-Toyopearl, затем обращенно-фазовой ВЭЖХ. Первичную структуру синтезированных соединений доказывали методом нуклеотидных карт [26]. Кривые хроматографического выделения и определение первичной структуры одного из олигонуклеотидов, содержащих  $m^4C$ , представлены на рис. 1. Нуклеотидный состав каждого из олигонуклеотидов определяли обращенно-фазовой ВЭЖХ после гидролиза VPDE и дефосфорилирования щелочной фосфатазой (рис. 2).

Синтезированные олигонуклеотиды будут использованы для изучения чувствительности ферментов рестрикции и модификации к метилированным субстратам.

### Экспериментальная часть

В работе использовали дезоксинуклеозиды (Sigma), 4,4'-диметокситритилхлорид, (1-*H*)-1,2,4-триазол, 3-гидроксипропионитрил, 4-диметиламиноциридин (Fluka), пластины Kieselgel 60F254 и силикагель для колоночной хроматографии (Merck), DEAE-Toyopearl 650 M (Toyo-Soda), VPDE, щелочную фосфатазу (Serva). Для обращенно-фазовой хроматографии использовали градиентный хроматограф Gilson, снабженный системой обработки хроматографических данных на базе микроКомпьютера Apple IIe, и аналитическую колонку Nucleosil C-8 (5 мкм) (Alltech). Полностью защищенные нуклеотиды, 3',5'-дибензоилированные дезоксинуклеозиды и TPSTe синтезировали по описанному методу [11].

***N<sup>4</sup>-Метилдезоксицитидин (I).*** К 10 ммоль 3',5'-дибензоилдезоксиуридин, высущенного упариванием с абс. пиридином и растворенного в 50 мл абс. дихлорэтана, прибавляли 30 ммоль  $\text{POCl}_3$ , 90 ммоль триэтиламина, 12 ммоль DMAP и выдерживали 15 мин при 20° С до образования полярного промежуточного соединения (TCX на силикагеле в  $\text{CHCl}_3 - \text{MeOH}$ , 9 : 1 (A)). Реакционную смесь концентрировали, прибавляли 0,8 мл 40% метиламина в 30 мл диоксана, через 20 мин еще раз концентрировали, растворяли в 30 мл хлороформа, дважды промывали 0,01 М HCl, высушивали  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  и хроматографировали на колонке с силикагелем в линейном градиенте концентрации метанола (0–6%) в хлороформе. Бензоильные группы удаляли обработкой конц. аммиаком 1 ч при 60° С. Аммиак упаривали, водный раствор промывали хлороформом (для удаления бензамида), концентрировали и остаток перекристаллизовывали из метанола. Выход 90%, т. пл. 191–192° С.

***N<sup>4</sup>-Анизоил-N<sup>4</sup>-метил-5'-O - диметокситритилдезоксицитидин (II).*** К 5 ммоль  $N^4$ -метилдезоксицитидина (I), высущенного упариванием с пиридином и растворенного в 20 мл абс. пиридина, прибавляли 50 ммоль свежеперегнанного триметилхлорсилана и при периодическом встряхивании выдерживали 30–45 мин, затем прибавляли 25 ммоль анизоилхлорида и оставляли на 2 ч при 20° С. Реакционную смесь обрабатывали 20 мл водного пиридина (1 : 1) в течение 20 мин, после чего упаривали почти досуха и остаток высушивали упариванием с абс. пиридином. Выпавший осадок отфильтровывали, к раствору прибавляли 7,5 ммоль 4,4'-диметокситритилхлорида, 0,1 ммоль DMAP и выдерживали 1,5 ч при 20° С. По окончании реакции (TCX на силикагеле в (A)) реакционную смесь обрабатывали обычным способом и хроматографировали на колонке

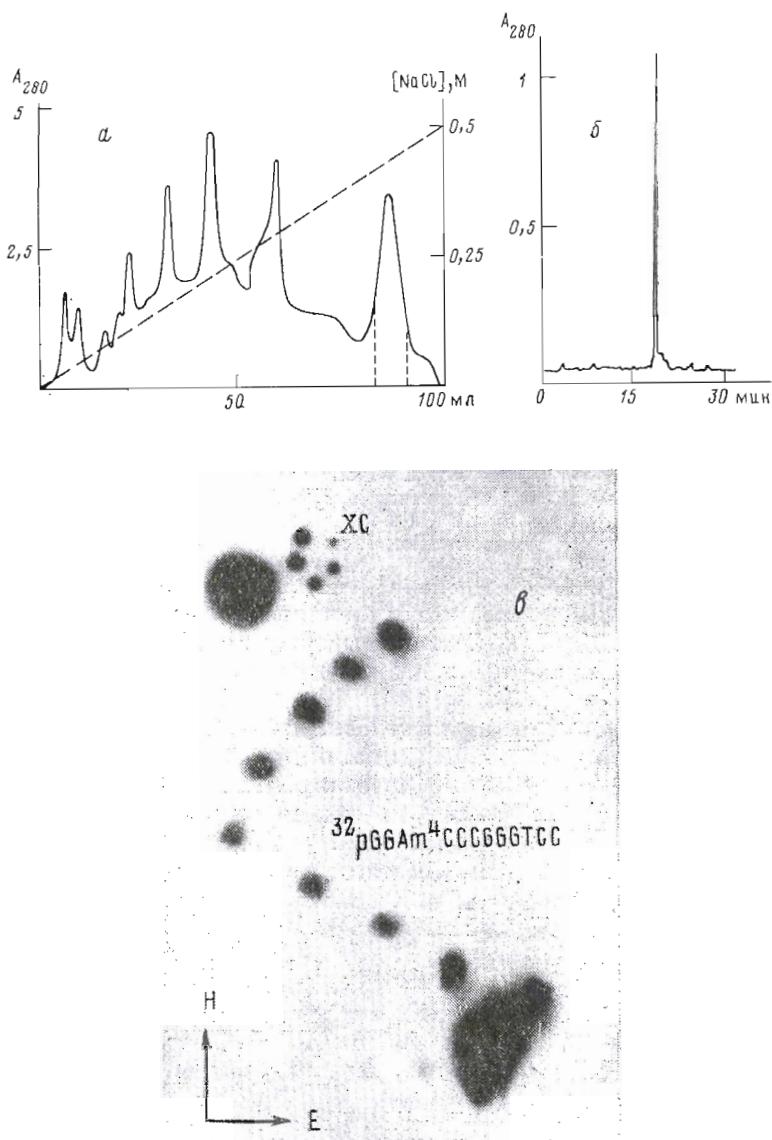


Рис. 1. Выделение, очистка и доказательство структуры додекануклеотида 5'-GGAm<sup>4</sup>CCCCGGTCC. а — хроматография на колонке DEAE-Toyopearl (9×2 см) в линейном градиенте NaCl (0—0,5 М) в 7 М мочевине, 0,01 М трикс-НCl (рН 7,4), общий объем элюента 200 мл, скорость элюции 0,8 мл/мин; б — обращенно-фазовая ВЭЖХ на колонке Nucleosil C-8 (25×0,46 см) в линейном градиенте метанола (0—40%) в 25 ММ KН<sub>2</sub>РО<sub>4</sub>, рН 5,3, скорость элюции 1,2 мл/мин; в — нуклеотидная карта; направление Е — электрофорез в пиридин-адетатном буфере (рН 3,5), направление Н — гомохроматография в гомосмеси VI [26]

с силикагелем в линейном градиенте концентрации метанола (0—4%) в хлороформе. Выход 78%. Найдено, %: С 69,20, Н 5,68. C<sub>34</sub>H<sub>44</sub>N<sub>4</sub>O<sub>7</sub>. Вычислено, %: С 69,12, Н 5,80.

*N<sup>4</sup>-Анизоил-N<sup>4</sup>-метил-5'-O-диметокситритилдезоксицитидин-3'-(*p*-хлорфенил-β-цианэтил)fosфат (III).* Фосфорилирование проводили по стандартной методике [11]. Выход продукта (III) составил 83%. Найдено, %: С 62,70, Н 5,08, Cl 4,00. C<sub>43</sub>H<sub>54</sub>N<sub>4</sub>O<sub>11</sub>PCl. Вычислено, %: С 62,57, Н 5,03, Cl 3,85.

**Синтез олигонуклеотидов.** Тритильную группу в ходе синтеза удаляли действием 5% CCl<sub>4</sub>COOH/CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> в течение 1 мин при 20° С, дианэтильные — действием смеси Py-Et<sub>3</sub>N-H<sub>2</sub>O, 3:1:1, в течение 25 мин при 20° С [27]. Межнуклеотидные конденсации проводили в пиридине. Цепе-

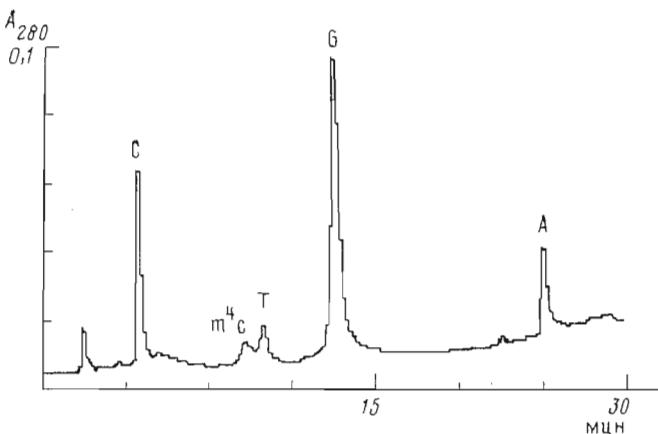


Рис. 2. Определение состава додекануклеотида 5'GGAm<sup>4</sup>CCCGGGTCC после его гидролиза до дезоксикулеозидов. Обращенно-фазовая ВЭЖХ на колонке Nucleosil C-8 (25×0,46 см) в 25 мМ КН<sub>2</sub>РО<sub>4</sub> (рН 4,4) с 0,6% ацетонитрила (10 мин), затем в градиенте ацетонитрила до 30% (20 мин). Скорость элюции 1,2 мл/мин

вые олигонуклеотиды деблокировали действием 0,3 М раствора 4-нитробензальдоксина и 1,4,3,3-тетраметилгуанидина в водном диоксане (1:1) в течение 16 ч при 20°С [25], затем выдерживали 12 ч при 50°С с 30% водн. NH<sub>3</sub> (*d* 0,88) и после упаривания детритилировали 80% уксусной кислотой (30 мин при 20°С).

**Выделение и анализ олигонуклеотидов.** Деблокированные олигонуклеотиды очищали анионообменной хроматографией на колонке с DEAE-Toyopearl (рис. 1а). Выделенные додекануклеотиды дополнительно очищали обращенно-фазовой ВЭЖХ на колонке Nucleosil C-8 (рис. 1б). Выход целевых олигонуклеотидов 3–4%.

Определение нуклеотидного состава каждого из олигонуклеотидов проводили следующим образом: к 100 мкл раствора, содержащего 30 мМ трип-НCl (рН 8,5), 10 мМ MgCl<sub>2</sub> и 0,1 ОЕ<sub>280</sub> исследуемого олигонуклеотида, добавляли 1 мкг ДНКазы I, 3 мкг VPDE и 2 мкг бактериальной щелочной фосфатазы и выдерживали 3 ч при 37°С. Гидролизат анализировали обращенно-фазовой ВЭЖХ, элюируя 25 мМ КН<sub>2</sub>РО<sub>4</sub> (рН 4,4) с добавкой 0,6% ацетонитрила в течение 10 мин, затем еще 20 мин градиентной элюцией, увеличивая концентрацию ацетонитрила до 30%.

#### ЛИТЕРАТУРА

- van Lier J. J. C., Smits M. T., Buck H. M. Eur. J. Biochem., 1983, v. 132, № 1, p. 55–62.
- Tran-Dinh S., Taboury J., Neumann J. H., Huynh-Dinh T., Genissel B., Gouyette C., Igouen J. FEBS Lett., 1983, v. 154, № 2, p. 407–410.
- Wang A. H.-J., Hakoshima T., van der Marel G., van Boom J. A., Rich A. Cell, 1984, v. 37, № 1, p. 321–331.
- Ono A., Sato H., Ohtani Y., Ueda T. Nucl. Acids Res., 1984, v. 12, № 23, p. 8939–8949.
- Otsuka K., Morisawa H., Ikebara M. Chem. Pharm. Bull., 1982, v. 30, № 3, p. 874–880.
- Rosenthal A., Cech D., Veiko V. P., Orezkaja T. S., Romanova E. A., Elov A. A., Metlev V. G., Gromova E. S., Shabarova Z. A. Tetrahedron Lett., 1984, v. 25, № 39, p. 4353–4356.
- Janulaitis A., Klimauskas S., Petrušytė M., Butkus V. FEBS Lett., 1983, v. 161, № 1, p. 131–134.
- Янулайтис А., Стакенас П., Пятрушите М., Бутинайтė Ю., Климашаускас С., Буткус В. Молекулярная биология, 1984, т. 18, № 1, с. 115–129.
- Ehrlich M., Gama-Sosa M. A., Carreira L., Jungdahl L. H., Kuo K. C., Gehrk W. Nucl. Acids Res., 1985, v. 13, № 4, p. 1399–1413.
- Butkus V., Klimauskas S., Keršulytė D., Vaitkevičius D., Lebionka A., Janulaitis A. Nucl. Acids Res., 1985, v. 13, № 16, p. 5727–5746.
- Stawinski J., Hozumi T., Narang S. A., Bahl C. P., Wu R. Nucl. Acids Res., 1977, v. 4, № 2, p. 353–371.
- van der Marel G. A., Wille G., Westerink H., Wang A. H.-J., Rich A., Mellema J. R., Altona A., van Boom J. H. J. Royol Netherland Chem. Soc., 1982, v. 101, № 3, p. 77–78.

13. Behe M., Felsenfeld G. Proc. Nat. Acad. Sci. USA, 1981, v. 78, № 3, p. 1619–1623.
14. Fox J. J., van Praag D., Wempen I., Doerr I. L., Cheong L., Knoll J. E., Eidinoff M. L., Bendich A., Brown G. B. J. Amer. Chem. Soc., 1959, v. 81, № 1, p. 178–187.
15. Watanabe K., Miura K., Saneysoshi M., Ueda T. J. Carbohydr., Nucleosides, Nucleotides, 1979, v. 6, № 3, p. 278–294.
16. Wempen I., Miller N., Falco E. A., Fox J. J. J. Amer. Chem. Soc., 1967, v. 143, № 1, p. 144–148.
17. Vorbungen H., Niedhalla U. Angew. Chem., 1971, v. 83, № 17/18, p. 729–731.
18. Reese C. B., Ubasawa A. Tetrahedron Lett., 1980, v. 21, № 23, p. 2265–2268.
19. Sung W. L. Nucl. Acids Res., 1981, v. 9, № 22, p. 6139–6151.
20. Divakar K. J., Reese C. B. J. Chem. Soc. Perkin Trans. I, 1982, v. 1, p. 1171–1178.
21. Reese C. B., Skone P. A. J. Chem. Soc. Perkin Trans. I, 1984, v. 4, p. 1263–1271.
22. Sung W. L. J. Chem. Soc. Chem. Commun., 1981, № 20, p. 1089–1090.
23. Schaller H., Khorana H. G., Weinmann G., Lerch B. J. Amer. Chem. Soc., 1963, v. 85, № 23, p. 3821–3827.
24. Ti S. G., Gaffney B. L., Jones R. A. J. Amer. Chem. Soc., 1982, v. 104, № 5, p. 1316–1319.
25. Reese C. B., Titmas R. C., Yau L. Tetrahedron Lett., 1980, v. 8, № 30, p. 2727–2730.
26. Jay E., Bambara R., Padmanabhan R., Wu R. Nucl. Acids Res., 1974, v. 1, № 3, p. 331–353.
27. Crea R., Krasziewski A., Hirose T., Itakura K. Proc. Nat. Acad. Sci. USA, 1978, v. 75, № 12, p. 5765–5769.

Поступила в редакцию  
25.III.1986

## SYNTHESIS OF OLIGODEOXYNUCLEOTIDES CONTAINING N<sup>4</sup>-METHYLCYTOSINE

PETRAUSKIENĖ L. J., KLIMAŠAUSKAS S. J., BUTKUS V. V.,  
JANULAITIS A. A.

*ESP «Fermentas», Vilnius*

With deoxyuridine as starting material, N<sup>4</sup>-methyldeoxycytidine and its fully protected mononucleotide, suitable for oligonucleotide synthesis, have been prepared. By means of the phosphotriester approach, the fully protected mononucleotide was used for the synthesis of seven dodecadeoxynucleotides containing either m4C or m5C in various positions of the CCCGGG sequence, the recognition site of some restriction endonucleases.