



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Том 18 \* № 8 \* 1992

УДК 577.213.3

© 1992 г. Н. Шерберг, С. Дзехцер

## ПОЛУЧЕНИЕ 5-[<sup>125</sup>I]ИОД-2'-ДЕЗОКСИУРИДИНТРИФОСФАТА И ВКЛЮЧЕНИЕ МЕЧЕННОГО НУКЛЕОТИДА В ДНК МЕТОДОМ ПОЛИМЕРАЗНОЙ ЦЕПНОЙ РЕАКЦИИ

Чикагский университет, Чикаго, Иллинойс, США

Радиоактивный изотоп иода был введен в дезоксиуридинтрифосфат подированием 5-хлормеркуро-2'-дезоксиуридинтрифосфата. Очищенный последовательными хроматографиями на тиопропилсесфарозе QM, DEAE-целлюлозе меченный иодированный нуклеотид включался в ДНК в условиях полимеразной цепной реакции, конкурируя исключительно с ТТР. Синтезированная иодированная ДНК не утрачивает изотопную метку в условиях температурной и аммиачной обработки.

5-Иоддезоксиуридин эффективно включается в ДНК в клетках бактерий [1] и животных [2]. Однако, несмотря на то что иодуридилаты являются хорошими субстратами для большинства полимераз [3], меченные иодом нуклеотиды ограниченно используются при синтезе нукleinовых кислот *in vitro*, вероятно, в силу способности 5-иодураильных производных гидратироваться по ненасыщенной связи, а затем утрачивать галоидный заместитель [4]. Чтобы определить, насколько эти свойства 5'-иодуридилатов ограничивают их использование для приготовления гибридизационных проб, мы решили синтезировать 5-[<sup>125</sup>I]иод-2'-дезоксиуридин-5'-трифосфат (<sup>125</sup>I-dUTP) и испробовать его в качестве субстрата для *Taq*-ДНК-полимеразы в условиях полимеразной цепной реакции (ПЦР) [5], а меченую иодированную ДНК испытать на устойчивость в денатурирующих условиях.

Синтез иодированных уридилатов был описан Дейлом при использовании иода и 5-меркурированных интермедиатов [6]. Достоинство такого подхода в том, что продукты реакции легко могут быть отделены от не подвергшегося иодированию меркурированного соединения путем ковалентного связывания последнего с меркаптогруппами носителя. Такой метод очистки был использован при получении меченого 5-иоддезоксиуридина [7]. Мы адаптировали эту методику для получения и очистки <sup>125</sup>I-dUTP.

Коммерчески доступный хлормеркурированный дезоксиуридинтрифосфат был подвергнут иодированию с помощью Na<sup>125</sup>I и катализатора Iodo-beads, представляющего собой хлорамин-Т, иммобилизованный на полистирольных шариках. Меченный радиоактивным иодом нуклеозидтрифосфат был очищен с помощью двух последовательных хроматографий на колонках с тиопропилсесфарозой и DEAE-целлюлозой.

Можно было ожидать, что при копировании матричной ДНК 5-иоддезоксиинуклеозидфосфат будет встраиваться *Taq*-ДНК-полимеразой в положения, предназначенные для тимидиновых звеньев. Действительно, как показал электрофоретический анализ изотопномеченой ДНК, синтезированной в условиях ПЦР, иодированный нуклеотид конкурирует только с dTTP (рис. 1). Далее мы установили условия оптимального включения в ДНК <sup>125</sup>I-dUTP в зависимости от концентрации dTTP: включение меченого нуклеотида было минимальным при концентрации dTTP 0,5 мкМ в

T G C A -

a



b

Рис. 1. Специфичность ингибирования включения  $^{10}\text{dUTP}$  в ДНК в условиях ПЦР. Синтез ограничен одним циклом. К отдельным реакционным смесям объемом 50 мкл, включающим  $5 \cdot 10^6$  Бк радиоактивно меченого трифосфата и смесь дезокси-нуклеозидтрифосфатов (концентрация каждого 15 мкМ; контрольный опыт отмечен прочерком), были добавлены dTTP, или dGTP, или dCTP, или dATP до 0,2 мМ концентрации (буквы, маркирующие колонки, соответствуют добавленным dNTP). Продукты ПЦР разделяли посредством гель-электрофореза и положение полос ДНК визуализировали с помощью радиоавтографий (a) и окрашиванием бромистым этидием (b).

достигало максимума при повышении концентрации последнего до 2–8 мкМ (рис. 2a). С повышением концентрации dTTP сначала наблюдалось увеличение количества синтезированной ДНК в понижение содержания в ней меченого нуклеотида (ср. рис. 2a и 2b), а затем (при дальнейшем увеличении концентрации dTTP – вплоть до 512 мкМ) не только подавлялось включение меченого субстрата, но и существенно уменьшался выход синтезированной ДНК.

Поскольку меченные изотопом иода ДНК, полученные в оптимальных условиях ПЦР, мы намеревались использовать в качестве гибридизационных зондов, была проведена оценка воздействия условий, типичных для денатурации двухцепочечных ДНК, на сохранение ковалентно связанного с ДНК радиоактивного иода. Было установлено, что при выдерживании ДНК при 100°С в течение 5 мин радиоактивный иод оставался связанным с нуклеиновой кислотой (потери не превышали 2%). Такой же результат наблюдался и при 5-мин экспозиции радиоиодированной ДНК в 10% растворе аммиака.

### Экспериментальная часть

В работе использовались тионпропилгелевароза 6B и меркурированный дезоксиуридитрифосфат [8] (Pharmacia),  $\{^{125}\text{I}\}$ одид натрия (Amersham), катализатор иодирования Iodobeads (0,55 мкмоль хлорамина Т в каждом полистирольном шарике) фирмы Pierce Chemical.

Матрицей ПЦР служил ген тироксинсвязывающего глобулина человека (pGpTBG), включенный в вектор pGEM4Z (конструкция любезно предоставлена сотрудником Чикагского университета Онию Е. Якссен-

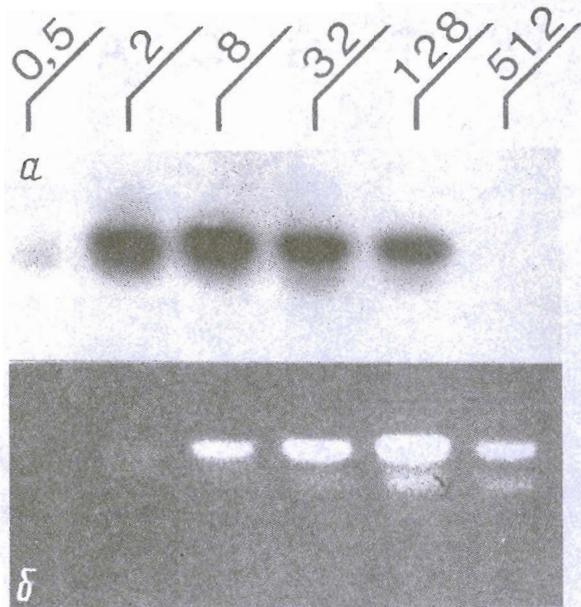


Рис. 2. Оптимизация включения  $^{125}\text{I}$ dUTP в условиях ПЦР. В отдельных реакционных смесях (содержание см. подпись под рис. 1, контрольный эксперимент) концентрацию dTTP доводили до 0,5, 2, 8, 32, 128 и 512 мкМ и проводили 35 циклов ПЦР. Результат электрофоретического разделения в 1% агарозном геле визуализировали радиоавтографией (а) или прокрашиванием бромистым этидием (б). Цифры над колонками соответствуют указанным выше концентрациям dTTP

иом). Использованные олигонуклеотидные праймеры служили для амплификации участка этого гена размером 497 нуклеотидных пар (синтез праймеров осуществлен в Чикагском университете Полом Гарднером). *Taq*-Полимераза была приобретена у фирмы Beckman Instrument.

$^{125}\text{I}$ -мо $\ddot{\text{d}}$ езоксиуридинтрифосфат. Смесь, содержащую 50 мМ ацетат натрия (рН 5,0), 0,5 мМ меркуродезоксиуридинтрифосфат, шарик Iodo-beads и 500 мКи  $\text{Na}^{125}\text{I}$  в объеме 100 мкл, инкубировали при 40°С в течение 10 мин, затем добавляли 300 мкл воды и наносили на колонку (0,5×4 см) с тиопропилсепарозой 6B, предварительно активированной дитиотреитом (около 20 мкмоль восстановленных групп). При элюции водой (отсутствие ртутьсодержащего нуклеотида контролировали по оптическому поглощению при 270 нм) получали смесь, содержащую  $\text{Na}^{125}\text{I}$  и  $^{125}\text{I}$ dUTP, которую далее разделяли хроматографией на колонке (0,5×2 см) с DEAE-целлюлозой при элюции бикарбонатом триэтиламмония (градиент 0,02–1 М). Фракции, содержащие радиоактивный нуклеотид, объединяли и лиофилизовали, радиохимический выход — 60%.

ПЦР проводили в объеме 50 мкл. Реакционная смесь содержала (если не указано иначе) 2,5 ед. акт. *Taq*-ДНК-полимеразы, 30 мкМ дезокси-нуклеозидтрифосфаты, 50 мМ NaCl, 1,5 мМ MgCl<sub>2</sub>, 10 мМ трис-HCl (рН 8,3), 0,01% желатин, 0,3 мкт каждого праймера и 100–200 нг плазмидной ДНК. Температурный режим каждого цикла включал 1 мин — 94, 1,5 мин — 55 и 1 мин — 72°С, по завершении заданного числа циклов реакционную смесь выдерживали 5 мин при 72°С и разделяли с помощью электрофореза в 1% агарозном геле в трис-EDTA-бортатном буфере, содержа-

жащем 0,089 М Трисм (трис-основание), 0,089 М  $\text{H}_3\text{VO}_4$  и 2 мМ EDTA.

Денатурирующие тесты. Количество изотопа, оставшегося связанным с ДНК при 100°С в течение 5-минутной инкубации в воде или в 10% растворе аммиака, определено добавлением 0,5 мл раствора, содержащего 200 мкг бычьего сывороточного альбумина, с последующим осаждением трихлоруксусной кислотой и измерением радиоактивности осадка.

Авторы выражают признательность сотруднику Чикагского университета А. Кузнецовой за полезные замечания по переводу статьи.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Commerford S. L. // Biochemistry. 1971. V. 10. P. 1993–1999.
2. Krisch R. E., Ley R. D. // Radiat. Res. 1974. V. 25. № 1. P. 24–30.
3. Gautschi J. R., Burkhalter M., Baumann E. A. // Biochim. et biophys. acta. 1978. V. 518. № 1. P. 31–36.
4. Logan D. M., Whitmore G. F. // Photochem. and Photobiol. 1966. V. 5. № 1. P. 143–151.
5. Salki R. K., Geljand D. H., Stoffel S., Scharf R., Higuchi R., Horn G. T., Mullin K. B., Erlich H. A. // Sci. 1988. V. 239. № 4839. P. 487–491.
6. Dale R. M. K., Ward D. C., Livingston D. C., Martin E. // Nucl. Acids Res. 1975. V. 2. № 16. P. 915–927.
7. Baranowska-Kortylewicz J., Kinsky B. H., Layne W. W., Kassis A. I. // Int. J. Radiat. Appl. Instrum. Part A. Apl. Radiat. Isot. 1988. V. 39. № 4. P. 335–341.
8. Dale R. M., Martin E., Livingston D. C., Ward D. // Biochemistry. 1975. V. 14. № 11. P. 2447–2457.

Поступила в редакцию  
17.IV.1991

После доработки  
10.III.1992

N. SCHERBERG, S. DZEKHTSER

#### PREPARATION OF $^{125}\text{I}$ -2'-DEOXYURIDINE TRIPHOSPHATE AND INCORPORATION OF THE LABELED NUCLEOTIDE INTO DNA BY THE POLYMERASE CHAIN REACTION

Thyroid Study Unit, University of Chicago Hospital Chicago, Illinois, USA

Radioiodine was substituted into deoxyuridine triphosphate by radioiodination of 5-mercuri-2'-deoxyuridine triphosphate. The purified  $^{125}\text{I}$ -nucleotide was incorporated into DNA in reactions by the protocol of the polymerase chain reaction. The incorporation of the radioactive nucleotide required added thymidine triphosphate for the synthesis of full length molecules during the one minute elongation period. The iodine substituent in the DNA remained covalently bound during both heat and alkaline denaturation.