



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 1 * № 8 * 1975

ПИСЬМА РЕДАКТОРУ

УДК 547.963.32

ИСПОЛЬЗОВАНИЕ α -ОКСИПИРИДИЛОВЫХ ЭФИРОВ НУКЛЕОТИДОВ В ОЛИГОНУКЛЕОТИДНОМ СИНТЕЗЕ

*Николаев А. В., Туркин С. И., Потапов В. К.,
Шабарова З. А.*

Московский государственный университет им. М. В. Ломоносова

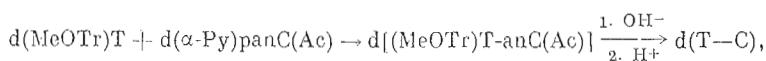
Наиболее распространенный в настоящее время метод синтеза олигонуклеотидов основан на взаимодействии нуклеозидного и нуклеотидного компонентов в присутствии большого избытка конденсирующего агента (три-изопропилбензольсульфохлорида и др.) [1,2]. Главным недостатком этой схемы является образование значительного количества арилсульфокислоты и ряда побочных продуктов, затрудняющих очистку и выделение полученного олигонуклеотида, а также расщепление межнуклеотидной связи в процессе синтеза, происходящее под действием конденсирующего агента [3,4].

Вариантом, позволяющим избежать указанных осложнений, является подход, основанный на разделении стадий активации нуклеотида и образования межнуклеотидной связи. При этом на первом этапе проводится синтез, выделение и очистка активированного эфира нуклеотида, а образование межнуклеотидной связи протекает затем без участия конденсирующего агента. Возможность использования α -оксипиридиловых эфиров как фосфорилирующих агентов была показана ранее [5].

В настоящей работе изучена возможность проведения олигонуклеотидного синтеза по такой схеме через α -оксипиридиловые эфиры мононуклеотидов. Электрофильная активность атома фосфора в таких соединениях повышена за счет электроно-акцепторного влияния пирдинового кольца, кроме того, распад α -оксипиридилового эфира с образованием активной фосфорилирующей частицы облегчается за счет протонирования атома азота пирдинового цикла.

Исходные α -оксипиридиловые эфиры защищенных дезоксицитидин- и дезоксиаденозин-5'-фосфатов были получены с 70%-ным выходом при взаимодействии соответствующего 5'-нуклеотида с избытком α -оксипиридина в присутствии N, N'-дициклогексилкарбодиимида по усовершенствованной методике [6] и выделены экстракцией хлороформом с последующим переосаждением в эфир. Как показало измерение констант гидролиза, соединения устойчивы в растворе пирдинина и водных растворах при $pH \geq 7$, однако скорость гидролиза резко возрастает при значениях pH ниже 4, что свидетельствует в пользу приведенного выше механизма кислотного катализа.

Полученные эфиры были использованы в синтезе двух динуклеозидфосфатов — d(TpC) и d(TpA) по схеме:



где α -Py — α -оксиридилил.

Реакцию проводили смешением компонентов в растворе абсолютного пиридина при температуре 50° в течение 12 ч без дополнительной активации. Выход обоих динуклеозидфосфатов при использовании 10-кратного избытка 5'-О-метокситритилтимидина — 100% и заметно снижается (до 60%) при уменьшении избытка до 3—5-кратного, что связано, по-видимому, с частичным гидролизом α -оксиридилилового эфира следами воды в пиридине. Сравнительно высокая температура проведения синтеза не приводит к деградации нуклеотидного материала.

Таким образом, описанный подход к синтезу олигонуклеотидов представляется достаточно перспективным с учетом возможности количественного образования межнуклеотидной связи при минимальном количестве побочных продуктов.

ЛИТЕРАТУРА

1. Khorana H. G., Vizsoly J. P., Ralf R. K. (1962) J. Amer. Chem. Soc., 84, 414—418.
2. Lohrman R., Khorana H. G. (1966) J. Amer. Chem. Soc., 88, 829—833.
3. Jacob T. M., Khorana H. G. (1965) J. Amer. Chem. Soc., 87, 368—374.
4. Hachmann J., Khorana H. G. (1969) J. Amer. Chem. Soc., 91, 2749—2757.
5. Takaku H., Shimada J. (1973) Chem. Pharm. Bull., 21, 445—447.
6. Kampe W. (1966) Chem. Ber., 99, 593—601.

Поступило в редакцию
6.III.1975