



## БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

mom4 \* №11 \* 1978

YIIK 547.963.32.04

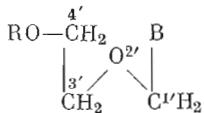
## СИНТЕЗ 9-( $\beta$ -ОКСИЭТОКСИМЕТИЛ)АДЕНИНА И 1-( $\beta$ -ОКСИЭТОКСИМЕТИЛ)ЦИТОЗИНА

*Тычинская Л.Ю., Флорентьев В.Л.*

Институт молекулярной биологии Академии наук СССР, Москва

Предложен удобный метод синтеза 9-( $\beta$ -оксизетоксиметил)аденина и 1-( $\beta$ -оксизетоксими-  
тил)цитозина. В качестве алкилирующего агента использован  $\beta$ -ацетоксиэтилхлор-  
метиловый эфир. Полученные соединения охарактеризованы УФ- и ПМР-спектрами.

В предыдущих работах была показана перспективность использования в качестве инструментов исследования ферментативных систем аналогов нуклеозидов и нуклеотидов, в которых рибозный цикл заменен на оксиалкильные заместители [1–3]. Однако синтезированные нами ранее аналоги моделировали C1'—C2'—C3'—C4'—C5'-связи углеродного остатка (см., например, [4] и ссылки в этой работе). Для исследования биологической роли атома кислорода в 4'-положении рибозного цикла определенный интерес представляют аналоги нуклеозидов, содержащие эфирный кислород. Одними из простейших соединений такого рода являются 9-( $\beta$ -оксиэтоксиметил)аденин (I) и 1-( $\beta$ -оксиэтоксиметил)цитозин (II), синтезу которых и посвящено настоящее сообщение.



- (I) B=Ade; R=H
  - (II) B=Cyt; R=H
  - (III) B=Ade; R=Ac
  - (IV) B=Cyt; R=Ac

Соединение (I) было получено ранее Шеффером и др. [5] алкилированием 6-хлорпурина 1-бензилокси-2-хлорэтаном с последующей заменой галоида в пурине на аминогруппу и гидрогенолизом бензильной группы. Общий выход 9-( $\beta$ -оксиэтиоксиметил)аденина по этой схеме составил 21 %. В дальнейшем была предпринята еще одна попытка синтеза соединения (I) близким методом [6, 7]. Однако авторам не удалось осуществить гидрогенолиз бензильной группы.

Предлагаемый нами метод позволяет получить оба аналога нуклеозидов в две стадии с хорошими выходами. В частности, соединение (I) получено с выходом выше 50%.

В качестве алкилирующего агента мы выбрали  $\beta$ -ацетоксистилхлорметиоловый эфир (V), легко получающийся при взаимодействии 1,3-диок-

**Спектральные свойства аналогов нуклеозидов**

Соединение	Спектры ПМР *						рН	УФ-спектры		
	δ, м. д. (J, Гц)							λ <sub>макс</sub> , нм (ε)		
	6-H(8-H)	5-H(2-H)	1'-CH <sub>2</sub>	3'-CH <sub>2</sub>	4'-CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub> CO				
(I)	7,56 с	5,94 с	5,16 с		3,65 м	—	1 7 13	256(14400) 259(14300) 259(15000)		
(II)	8,07 д (7,8)	7,93 д (7,5)	5,52 с		3,64 м	—	1 7 13	276(14800) 268(9900) 268(9900)		
(III)	7,57 с	5,95 с	5,18 с	3,80 м	4,19 м	2,04 с	1 7 13	256(14300) 259(13900) 259(15100)		
(IV)	8,11 д (7,8)	8,04 д (7,5)	5,56 с	3,78 м	4,10 м	1,86 с	1 7 13	276(11300) 268(7500) 268(7500)		

\* Все спектры сняты в <sup>2</sup>H<sub>2</sub>O.

солана с ацетилхлоридом [8]. Алкилирование хлорметиловым эфиром (V) натриевой соли аденина или бистриметилсилильного производного цитозина приводило к защищенным аналогам (III) и (IV) с выходами 58 и 64% соответственно. После удаления ацетильной группы действием метанольного раствора аммиака получали незащищенные аналоги нуклеозидов (I) и (II). Строение полученных соединений подтверждено УФ- и ПМР-спектрами (таблица), а соединения (I) — и сравнением с литературными данными.

### Экспериментальная часть

Спектры ПМР записывали на спектрометре XL-100 (Varian, США). УФ-спектры сняты на приборе Specord UV VIS (ГДР). Хроматографию проводили на пластинках Silufol UV<sub>254</sub> (Чехословакия), используя в качестве системы смесь EtOH — CHCl<sub>3</sub> (от 5 до 20% EtOH). Элементный анализ всех синтезированных соединений не отличался от вычисленного более чем на 0,2%.

*β-Ацетоксиэтилхлорметиловый эфир (V).* Смесь 15,5 мл 1,3-диоксолана (0,22 моль) и 16 мл свежеперегнанного хлористого ацетила нагревали при энергичном кипении до тех пор, пока температура (термометр в смеси) не поднималась до 150°. Оставляли на 16 ч при 20° и затем перегоняли в вакууме. Т. кип. 52—54° при 2 мм рт. ст., выход 25 г (73%). Литературные данные [8]: т. кип. 70—72° при 4,5 мм рт. ст.

*9-(β-Ацетоксиэтоксиметил)аденин (III).* К суспензии 16,47 г (0,122 моль) аденина в 500 мл сухого диметилформамида добавляли небольшими порциями 4,4 г (0,146 моль) 80% суспензии NaN в вазелиновом масле. Смесь перемешивали до прекращения выделения водорода. Затем добавляли 28 г (0,183 моль) β-ацетоксиэтилхлорметилового эфира и реакционную смесь перемешивали 40 ч при 20°. После этого непрореагировавший аденин отфильтровывали, фильтрат упаривали, остаток растворяли в воде и доводили pH до 7. Промывали гексаном, водный слой экстрагировали хлороформом. Хлороформные экстракты сушили Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, упаривали и остаток перекристаллизовывали из спирта. Выход ацетата (III) 18 г (58%); т. пл. 137—138°.

*1-(β-Ацетоксиэтоксиметил)цитозин (IV).* К суспензии 5,5 г (50 ммоль) цитозина в 25 мл гексаметилдисилазана добавляли 2,5 мл триметилхлорсилана и смесь кипятили 3 ч. Отгоняли избыток гексаметилдисилазана в

вакууме и остаток растворяли в 100 мл дихлорэтана. К раствору добавляли по каплям 9,5 мл (76 ммоль) хлорида (V), при этом смесь разогревалась. Раствор кипятили 4 ч и упаривали в вакууме. Оставшееся масло растворяли в 50% водном этаноле, раствор кипятили 30 мин, упаривали досуха и остаток перекристаллизовывали из 130 мл абсолютного спирта. Выход ацетата (IV) 7,4 г (64%); т. пл. 177—178°.

9-( $\beta$ -Оксиэтилоксиметил)аденин (I) 1-( $\beta$ -оксиэтилоксиметил)цитозин (II). Соответствующие ацетоксипроизводные (III) и (IV) оставляли на 16 ч при перемешивании в метанольном растворе аммиака (5 мл на 1 ммоль вещества). Смесь упаривали и остаток перекристаллизовывали из спирта. Выходы близки к количественным. Т. пл. аналога (I) 198—199° (литературные данные [5]: т. пл. 198—199°). Т. пл. цитозинового производного (II) 155—156°.

## ЛИТЕРАТУРА

1. Gottikh B. P., Krayevsky A. A., Kukhanova M. K., Jatsyna A. A., Kritzyn A. M., Florentiev V. L. (1973) Mol. Biol. Reports, 1, 173—178.
2. Прасолов В. С., Крицын А. М., Михайлов С. А., Флорентьев В. Л. (1975) Докл. АН СССР, 221, 1226—1228.
3. Dudkin S. M., Karabashyan L. V., Karpeisky M. Ya., Mikhailov S. N., Padyukova N. Sh., Sakharovsky V. G. (1977) Biochem. J., 167, 749—757.
4. Mikhailov S. N., Kolobushkina L. I., Kritzyn A. M., Florentiev V. L. (1976) Tetrahedron, 32, 2409—2415.
5. Schaeffer H. J., Gurwara S., Vina R., Bittner S. (1971) J. Med. Chem., 14, 367—369.
6. Постелова Т. А., Рудакова И. П., Юркевич А. М. (1975) Биоорганическая химия, 1, 779—786.
7. Постелова Т. А., Рудакова И. П., Дрижова С. Ю., Замуреенко В. А., Торосян Ж. К., Юркевич А. М. (1975) Биоорганическая химия, 1, 787—792.
8. Арбузов Б. А., Ухватова Э. Н. (1959) Ж. общ. химии, 29, 503—507.

Поступила в редакцию  
5.V.1978

## SYNTHESIS OF 9-( $\beta$ -HYDROXYETHOXYMETHYL)ADENINE AND 1-( $\beta$ -HYDROXYETHOXYMETHYL)CYTOSINE

TYCHINSKAYA L. Yu., FLORENTIEV V. L.

Institute of Molecular Biology, Academy of Sciences  
of the USSR, Moscow

A convenient synthesis of 9-( $\beta$ -hydroxyethoxymethyl)adenine and 1-( $\beta$ -hydroxyethoxymethyl)cytosine has been proposed.  $\beta$ -Acetoxyethylchloromethyl ether was chosen as alkylating agent. The structures of the compounds synthesized were confirmed by UV and NMR spectra.