



# БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

mom 11 \* №12 \* 1985

УДК 547.963,32.057

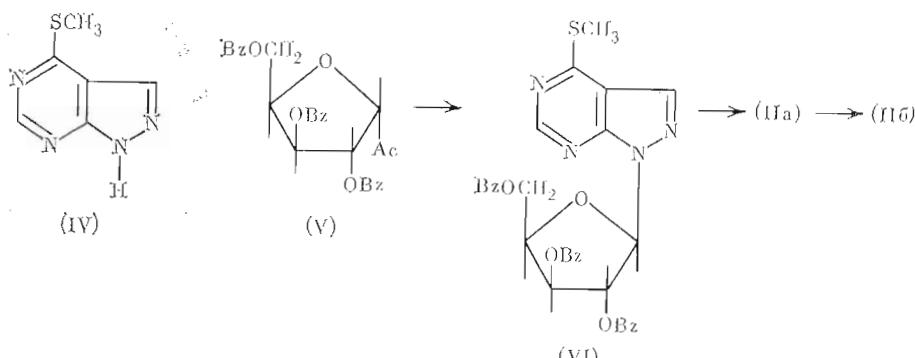
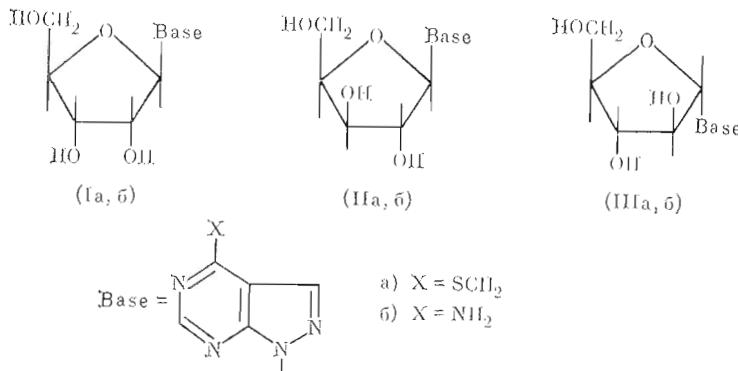
# СИНТЕЗ 1- $\beta$ -D-КСИЛОФУРАНОЗИДОВ И 1- $\alpha$ -D-АРАБИНОФУРАНОЗИДОВ 4-ЗАМЕЩЕННЫХ ПИРАЗОЛО(3,4-*d*)ПИРИМИДИНОВ

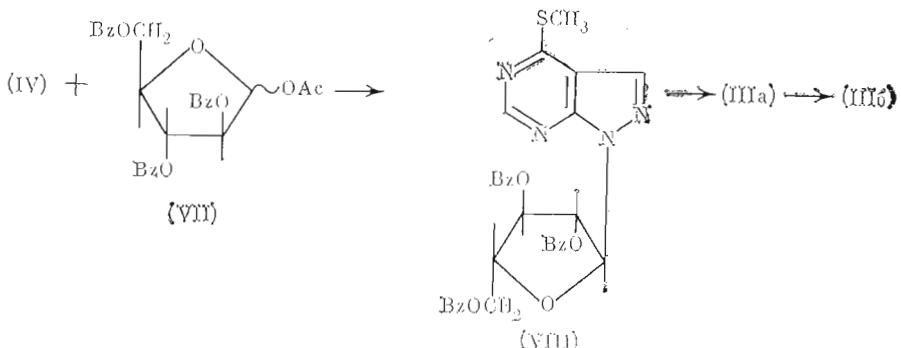
*Корбух Н.А., Якунина Н.Г., Преображенская М.Н.*

*Всесоюзный онкологический научный центр  
Академии медицинских наук СССР, Москва*

Сравлением 4-метилмеркаптоизоцо(3,4-*d*)пиримидина с ацильными производными *D*-ксилозы и *D*-арabinозы и последующим аммониализом получены 1-*b*-*D*-ксилофуранозил- и 1-*a*-*D*-арабинофуранозил-4-метилмеркапто- и 4-аминоизоцо(3,4-*d*)пиримидины. Положение остатка сахара в синтезированных соединениях подтверждено данными УФ- и ЯМР-спектроскопии.

Пиразолонириимидиповые аналоги аденоцина — 1- $\beta$ -D-рибофуранозил-4-аминопиразоло(3,4-*d*)пиридин (Iб) [1–3] и соответствующее 4-метилмеркаптопроизводное (Iа) [3, 4] обладают цитотоксическим и противоопухолевым действием и активны против микроорганизмов *Leishmania* [5–9]. Аналоги аденоцина, в которых остаток  $\beta$ -D-рибофуранозы заменен на остатки  $\beta$ -D-ксилофуранозы или  $\alpha$ -D-арабинофуранозы также проявляют противоопухолевую или противовирусную активность [10, 11]. Представлялось интересным синтезировать 1- $\beta$ -D-ксилофуранозиды и 1- $\alpha$ -D-арабинофуранозиды 4-амино- и 4-метилмеркаптопиразоло(3,4-*d*)-пиридинов (IIа, б) и (IIIа, б), в которых сочетаются отмеченные выше модификации гетероциклического основания и углеводного фрагмента природного нуклеозида.





Для получения соединений (II<sub>a</sub>, б) и (III<sub>a</sub>, б) проводили гликозилирование 4-метилмеркаптиазоло(3,4-*d*)пиримидина (IV) сплавлением с 1-О-ацетил-2,3,5-три-О-бензоил- $\alpha$ -*D*-кинлофуранозой (V) [12] или с 1-О-ацетил-2,3,5-три-О-бензоил-*D*-арабинофурацозой (VII, смесь  $\alpha$ - и  $\beta$ -аномеров в соотношении 6 : 4) [13]. Сплавление осуществляли в разработанных нами ранее условиях, обеспечивающих преимущественное N1-гликозилирование соединения (IV) при взаимодействии с 1,2,3,5-тетра-О-ацетил- $\beta$ -*D*-рибофуранозой [3]: температура реакции 180°C и использование катализатора реакции бис-*p*-нитрофенилфосфата в количестве более 10 вес. % в расчете на соединение (IV). В этих условиях гликозилирование соединения (IV) взаимодействием с ацильными производными кинлофуранозы (V) или арабинофуранозы (VII) также протекало с высокой позиционной направленностью и стереспецифичностью и привело к три-О-бензоильным производным (VI) и (VIII) соответственно с выходами 70%. Удаление защитных бензоильных групп в этих соединениях действием метанольного раствора аммиака при 20°C привело к 4-метилмеркаптоизвестным (II<sub>a</sub>) и (III<sub>a</sub>) соответственно. Действием метанольного раствора аммиака при 150°C из соединений (II<sub>a</sub>) или (III<sub>a</sub>) получены соответствующие аминопроизводные (II<sub>b</sub>) и (III<sub>b</sub>). Свойства синтезированных соединений см. в табл. 1.

Присоединение остатка сахара в синтезированных соединениях к 1-у атому азота пиразолопиримидинового цикла установлено на основании данных спектров УФ (табл. 1) и ПМР (табл. 2). Положения максимумов поглощения в УФ-спектрах соединений (II<sub>a</sub>, б) и (III<sub>a</sub>, б) совпадают с положениями максимумов поглощения соответствующих N1-рибозильных производных (I<sub>a</sub>, б), отличающихся от положений максимумов их N2-изомеров [2]. В пользу присоединения остатка сахара к атому азота N1 в соединениях (VI) и (VIII) свидетельствует обнаружение в их спектрах ПМР дальнего спин-спинового взаимодействия анионного протона сахара с протоном H3 гетероцикла, поскольку такое взаимодействие обычно удается наблюдать с измеряемой константой только в том случае, когда связи H3—C3=N2—N1—C1'—H1' образуют «двойной транс-транс-зигзаг», т. е. в случае N1-присоединения остатка сахара [14]. Кроме того, благодаря наличию дальнего спин-спинового взаимодействия удалось идентифицировать сигналы протонов H6 и H3 соединений (VI) и (VIII) в их спектрах ПМР, снятых в CDCl<sub>3</sub> и в DMSO-d<sub>6</sub>, и определить величину  $\Delta\delta = \delta_{\text{DMSO}} - \delta_{\text{CDCl}_3}$  для сигналов протонов H3, составляющую 0,4 м.д. Такое значение величины  $\Delta\delta$  у соединений (VI) и (VIII) согласуется с величиной  $\Delta\delta$ , равной 0,41 м.д., для три-О-ацетильного производного рибозида 4,6-диметилмеркаптиазоло(3,4-*d*)пиримидина [3] и отличается от величины  $\Delta\delta$ , равной 0,9 м.д. для соответствующего 2-изомера [3]. Это подтверждает структуру синтезированных нами нуклеозидов как N1-замещенных пиразоло(3,4-*d*)пиримидинов.  $\beta$ -Конфигурация остатка сахара в соединениях (II<sub>a</sub>, б), (VI) и  $\alpha$ -конфигурация остатка сахара в соединениях (III<sub>a</sub>, б), (VIII) приняты нами на основании закономерности образования транс-нуклеозидов при гликозилировании 2'-О-ацильными производными сахаров.

Недавно в работе [15] описан синтез  $\alpha$ -арабинозида (III<sub>b</sub>) методом

Таблица 1

**Свойства 1- $\beta$ -D-ксилофуранозидов и 1- $\alpha$ -D-арабинофуранозидов  
4-замещенных пиразоло(3,4-d)пиридинов**

Соединение	Т. плав., °C	$[\alpha]_D^{22}$ (c, растворитель)	$R_f$ (система)	Выход, %	Спектр УФ *, $\lambda$ , нм
(IIa)	134—136	—74,6 (1,0, MeOH)	0,5 (Б)	80	290, 300 (плечо)
(IIб)	219—220	—84,03 (0,8, DMSO)	0,2 (Б)	65	260, 275, 285 (плечо)
(IIIa)	136—137	+29,43 (0,7, MeOH)	0,5 (Б)	75	290, 300 (плечо)
(IIIб)	253—253,5	+80,71 (0,16, MeOH) +157,6 (0,7, DMSO)	0,2 (Б)	70	260, 275, 285 (плечо)
(VI)	124—128		0,5 (А)	70	
(VIII)	70—74		0,6 (А)	70	

\* Соответствующие полосы для 4-метилмеркапто- и 4-амино производных рибонуклеозидов составляют 290 и 300 нм (для (Ia)) и 260, 275, 285 (плечо) нм для (Iб).

конструирования пиразолопиридинового цикла из соответствующего нуклеозида дизамещенного пиразола. Характеристики соединения, описанного в работе [15] и синтезированного нами (величина температуры плавления и величина химического сдвига атомерного протона), совпадают.

Авторы выражают благодарность И. В. Ярцевой (ВОНИЦ) за съемку спектров ПМР.

### Экспериментальная часть

Спектры ПМР снимали на спектрометре Bruker WH 360 (рабочая частота 360 МГц), внутренний стандарт — тетраметилсилан, УФ-спектры — на спектрофотометре Unicam SP-800 в этаноле. Удельное вращение определяли с помощью поляриметра Perkin — Elmer 241.

Аналитическую ТСХ проводили на пластинках Kieselgel H60 F<sub>254</sub> (Merck) в системах хлороформ (А), хлороформ — метанол, 4:1 (Б). Препаративную хроматографию проводили на хроматографе Ргер 10 (Jobin Yvon, Франция) с использованием колонки (50×4 см) с силикагелем (150 г) H60 фирмы Merck.

1-(2, 3, 5-Tri-O-бензоил- $\beta$ -D-ксилофуранозил)-4-метилмеркаптопиразоло(3,4-d)пиридин (VI). Сплавляли 1,66 г (10 ммоль) соединения (IV), 5,5 г (11 ммоль) ацилксилозы (V) [12] и 0,2 г бис-*n*-нитрофенилфосфата при 180° С и 20 мм рт. ст. в течение 25 мин. Полученный сплав растворяли в хлороформе и наносили на колонку с силикагелем; элюирия хлороформом, выделяли соединение (VI).

1-(2,3,5-Tri-O-бензоил- $\alpha$ -D-арабинофуранозил)-4-метилмеркаптопиразоло(3,4-d)пиридин (VI) получали аналогично соединению (VI) из 1,66 г соединения (IV) и 5,5 г ациларабинозы (VII) [13].

1- $\beta$ -D-Ксилофуранозил-4-метилмеркаптопиразоло(3,4-d) пиридин (IIa). Раствор 0,6 г (2ммоль) соединения (VI) в 50 мл метанольного раствора аммиака, насыщенного при 0° С, выдерживали в закрытой колбе при 20° С в течение 40 ч, затем упаривали в вакууме. Перекристаллизацией остатка из этанола получали соединение (IIa).

1- $\alpha$ -D-Арабинофуранозил-4-метилмеркаптопиразоло(3,4-d) пиридин (IIIa) получали аналогично соединению (IIa) из соединения (VIII).

1- $\beta$ -D-Ксилофуранозил-4-аминопиразоло(3,4-d)пиридин (IIб). Раств-

Таблица 2

Данные спектров ИМР 1- $\beta$ -D-ксилофуранозидов (IIIa, б) и (VII) и 1- $\alpha$ -D-арабинофуранозидов (IIIa, б) и (VIII) 4-замещенных пиразоло(3,4-*d*)пиридинов

Соединение	Растворитель	Химический сдвиг, $\delta$ , м.д. ( $J$ , Гц)						$C_6H_5CO$
		H6	1 <i>t</i> 3( $J_{3,1}$ )	H1'( $J_{1',2'}$ )	H2'( $J_{2',3'}$ )	H3'( $J_{3',4'}$ )	H4'	
(VII)	DMSO- <i>d</i> <sub>6</sub>	8,83	8,60 (0,5)	6,89 (3,2)	6,46 (3,9)	5,99 (6,6)	4,98	4,72; 4,68
	CDCl <sub>3</sub>	8,75	8,20 (0,5)	6,84 (2,8)	6,52 (3,7)	6 (6,8)	5,03	4,77; 4,69
(V)	DMSO- <i>d</i> <sub>6</sub>	8,74	8,51 (0,5)	6,75 (4,5)	6,44 (3,0)	6,07 (5,5)	5,07	4,70; 4,60
	CDCl <sub>3</sub>	8,69	8,11 (0,5)	6,70 (3,5)	6,56 (2,6)	6,01 (4,9)	4,99	4,77; 4,69
(IIIa)	DMSO- <i>d</i> <sub>6</sub>	8,81	8,46	6,13 (5,9)	4,87	4,02—3,96	3,61; 3,44	2,73
	DMSO- <i>d</i> <sub>6</sub>	8,49	8,49	6,02 (5,5)	4,84 (6,4)	4,03—3,93	3,59; 3,44	
(IIa)	DMSO- <i>d</i> <sub>6</sub>	8,82	8,47	6,41 (4,4)	4,64	4,45—4,10	3,68; 3,57	2,73
	DMSO- <i>d</i> <sub>6</sub>	8,24	8,22	6,02 (2,9)	4,55 (2,7)	4,09 (4,5)	4,45	3,73; 3,58

вор 0,6 г (2 ммоль) соединения (IIа) в 50 мл метанольного раствора аммиака, насыщенного при 0° С, нагревали в автоклаве при 150° С в течение 5 ч. Затем упаривали в вакууме, перекристаллизацией остатка из этанола получали соединение (IIб).

1- $\alpha$ -D-Арабинофуранозил-4-аминопиразоло(3,4-d)пиримидин (IIIб) получаются аналогично соединению (IIб) из соединения (IIа).

## ЛИТЕРАТУРА

1. Davoll J. A., Kerridge K. A. J. Chom. Soc., 1961, p. 2589–2591.
2. Montgomery J. A., Clayton S. J., Fitzgibbon W. E. J. Heterocycl. Chem., 1964, v. 1, № 1, p. 215–216.
3. Корбух И. А., Якупина Н. Г., Преображенская М. Н. Биоорганическая химия, 1980, т. 6, № 11, с. 1632–1638.
4. Бландо Ф. Ф., Корбух И. А., Преображенская М. Н. Журн. орган. химии, 1976, т. 12, № 5, с. 1132–1133.
5. Bhat G. A., Montero J.-L. G., Panzica R. P., Wotring L. L., Townsend L. B. J. Med. Chem., 1981, v. 24, № 10, p. 1165–1172.
6. Корбух И. А., Горюнова О. В., Стукалов Ю. В., Иванова Т. Н., Добрынина Я. В., Преображенская М. Н. Биоорганическая химия, 1984, т. 10, № 7, с. 963–969.
7. Иванова Т. Н., Корбух И. А., Нарамонова Т. Д., Стукалов Ю. В., Якупина Н. Г., Горюнова О. В., Чеснок Н. А., Софьина З. П., Добрынина Я. В., Преображенская М. Н. Хим.-фарм. журн., 1985, № 1, с. 26–30.
8. Krenitsky T. A., Rideout J. L., Koszalka G. W., Inmon R. B., Chao E. Y., Elion G. B., Latter V. S., Williams R. B. J. Med. Chem., 1982, v. 25, № 1, p. 32–35.
9. Rideout J. L., Krenitsky T. A., Koszalka G. W., Cohn N. K., Chao E. Y., Elion G. B., Latter V. S., Williams R. R. J. Med. Chem., 1982, v. 25, № 9, p. 1040–1044.
10. Montgomery J. A., Shortnacy A. T., Arnett G., Shannon W. M. J. Med. Chem., 1977, v. 20, № 3, p. 401–404.
11. Suhadolnik R. Nucleoside antibiotics. N. Y.: Wiley Intersc., 1970. 442 p.
12. Степаненко Б. Н., Казьмина Э. М. Докл. АН СССР, 1968, т. 180, № 4, с. 882–884.
13. Корбух И. А., Абрамова Л. Н., Преображенская М. Н. Журн. орган. химии, 1977, т. 13, № 4, с. 731–737.
14. Корбух И. А., Преображенская М. Н., Дори Х., Кондакова Н. Г., Костюченко Н. П. Журн. орган. химии, 1974, т. 10, № 5, с. 1095–1101.
15. Schmidt R. R., Guilliard W., Heerman D., Hoffman M. J. Heterocyclic Chem., 1983, v. 20, № 6, p. 1447–1451.

Поступила в редакцию  
28.V.1985

## SYNTHESIS OF 1- $\beta$ -D-XYLOFURANOSIDES AND 1- $\alpha$ -D-ARABINOFURANOSIDES OF 4-SUBSTITUTED PYRAZOLO(3,4-d)PYRIMIDINES

KORBUKH I. A., YAKUNINA N. G., PREOBRAZHENSKAYA M. N.

All-Union Cancer Research Centre, Academy of Medical Sciences  
of the USSR, Moscow

1- $\beta$ -D-Xylofuranosides and 1- $\alpha$ -D-arabinofuranosides of 4-methylthio- and 4-amino-pyrazolo(3,4-d)pyrimidines have been synthesized via glycosylation of 4-methylthiopyrazolo(3,4-d)pyrimidine by catalytic fusion with acylated D-xylofuranose or D-arabinofuranose and subsequent ammonolysis. Position of the sugar residue in the compounds synthesized was determined by UV and NMR spectroscopy.