



БИООРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

том 13 * №10 * 1987

УДК 548.737+547.963.32

РЕНТГЕНОГРАФИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ АНГИДРОНУКЛЕОЗИДОВ

I. МОЛЕКУЛЯРНАЯ И КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ СТРУКТУРА
6,1'-АНГИДРО-6-ГИДРОКСИ-1-(2- β -D-
ПСИКОФУРАНОЗИЛ) ЦИТОЗИНА

Гурская Г. В., Джавадова Г. М., Завгородний С. Г.,
Флорентьев В. Л., Готтих Б. П.*

Институт молекулярной биологии Академии наук СССР, Москва;

** Всесоюзный научно-исследовательский институт биотехнологии
Министерства лёгкой и микробиологической промышленности,
Москва*

Проведено рентгенографическое исследование молекулярий и кристаллической структуры 6,1'-ангидро-6-гидрокси-1-(2- β -D-псикофуранозил) цитозина (6,1'-O-aCyd^D) — представителя нового типа ангидронуклеозидов, характеризующихся син-конформацией относительно N-гликозидной связи при сохранении всех функциональных групп природных нуклеозидов. Пространственная группа кристаллов — $P2_1$, параметры элементарной ячейки: $a=6,148(1)$, $b=9,630(1)$, $c=9,664(1)$ Å, $\alpha=\gamma=90^\circ$, $\beta=90,35(1)^\circ$, $V=572,2$ Å³, $Z=2$. Структура решена прямым методом и уточнена полиноматричным методом наименьших квадратов до $R=5,6\%$. В молекуле 6,1'-O-aCyd^D цитозиновое основание и пятивалентный ангидроциклик приблизительно компланарны. Конформация фуранозного фрагмента — C3'-эндо-С4'-экс (3 T_4). Ориентация основания относительно углеводного остатка соответствует син-конформация (угол C2-N1-C1'-O4' равен 65,0°). Конформация относительно экзоциклической C4'-C5'-связи — транс. Соответствующие торсионные углы O5'-C5'-C4'-O4' и O5'-C5'-C4'-C3' равны 62,6 и 180°.

Отличительным свойством ангидронуклеозидов является ограниченная свобода движения нуклеинового основания относительно углеводного цикла. Именно поэтому циклонуклеозиды представляют собой уникальные модели при изучении физико-химических свойств нуклеозидов, нуклеотидов и гликопротеинов, а также при исследовании широкого круга биохимических вопросов, связанных с функционированием нуклеиновых кислот и их компонентов. Использование ангидросоединений позволяет также получить чрезвычайно важную информацию при изучении топографии активных центров ферментов.

Особый интерес представляют ангидронуклеозиды, в молекулах которых сохранены все функциональные группы природных соединений, что открывает широкие возможности для синтеза и изучения 5'- и 3'-фосфатов, 2',3'- и 3',5'-циклофосфатов, олигонуклеотидов и т. д., нуклеиновые основания которых закреплены в определенной конформации. К такому типу соединений относятся синтезированные в последнее время циклонуклеозиды — производные 2- β -D-псиконуклеозидов, в которых образование ангидроцикла ограничивает возможные значения гликозидного угла син-областью [1–3].

Постоящее сообщение посвящено рентгенографическому исследованию молекулярной и кристаллической структуры 6,1'-ангидро-6-гидрокси-1-(2- β -D-псикофуранозил) цитозина (6,1'-O-aCyd^D). В табл. 1 приведены координаты атомов структуры, полученные после уточнения методом наименьших квадратов ($R=5,6\%$). Рассчитанные по координатам длины связей и величины валентных углов между неводородными атомами в молекуле 6,1'-O-aCyd^D приведены на рис. 1. Точность определения длин связей (σ) составляет 0,004–0,006 Å, углов — 0,3–0,4°. На рис. 1 указана также использованная в работе нумерация атомов и показана ориента-

Таблица 1

Относительные координаты ($\times 10^4$ для N, C, O; $\times 10^3$ для H) атомовв структуре 6,1'-O-aCyd^p

В скобках приведены стандартные отклонения

Атом	x/a	y/b	z/c	Атом	x/a	y/b	z/c
N4	4427(6)	5460(0)	6484(4)	O5'	2617(5)	2597(4)	14350(3)
C4	3679(6)	5651(4)	7786(4)	C1''	2967(7)	7413(5)	12106(4)
N3	2113(5)	4776(4)	8204(3)	O1''	4386(4)	7621(3)	10911(3)
C2	1317(6)	4840(5)	9501(4)	H4,1	382	467	589
O2	-26(6)	4048(4)	9943(3)	H4,2	569	602	606
N1	2146(5)	5886(3)	10354(3)	H5	573	721	836
C6	3734(6)	6749(4)	9920(4)	H1'',1	391	731	1292
C5	4575(6)	6674(5)	8631(4)	H1'',2	211	830	1225
C1'	1557(6)	6162(5)	11806(4)	H2'	-162	661	1112
C2'	-901(6)	6348(4)	12074(3)	HO2'	-148	833	1258
O2'	-1189(5)	7414(3)	13066(3)	H3'	-202	430	1196
C3'	-1596(5)	4974(5)	12719(4)	HO3'	-465	543	1327
O3'	-3317(4)	5077(4)	13684(3)	H4'	55	495	1446
C4'	450(6)	4479(4)	13472(4)	H5',1	-74	255	1411
O4'	2235(4)	4999(3)	12631(3)	H5',2	68	257	1261
C5'	643(7)	2966(5)	13630(4)	HO5'	232	239	1535

ция эллипсоидов тепловых колебаний атомов O, N, C; атомы водорода изображены сферами произвольного радиуса.

Из сравнения длин связей и величин валентных углов в молекуле 6,1'-O-aCyd^p со значениями аналогичных связей и углов в молекуле природного цитидина [4] видно, что образование ангидросвязи между атомами C6 основания и O1'' оксиметильной группы не вызывает существенных изменений в строении цитозинового основания и фуранозного цикла. Для большинства связей и валентных углов наблюдаемые различия находятся в интервале σ – 3σ . Отклонения, превышающие 3σ , обнаружены у связей C4–C5 и C1'–O1', которые удлинены на 0,029 и 0,023 Å соответственно, и у связи C2–O2, укороченной на 0,023 Å. Тем не менее все длины связей и валентные углы цитозинового остатка в 6,1'-O-aCyd^p попадают в интервалы значений, характерные для нейтрального основания цитозина [5].

Наиболее существенно циклизация отразилась на экзоциклических углах, прилегающих к гликозидной связи C1'–N1. Так, углы C2–N1–C1' и N1–C1'–C2' в структуре 6,1'-O-aCyd^p увеличены по сравнению с их значениями в структуре природного цитидина на 9,7 и 3,8° соответственно, а угол C6–N1–C1' уменьшен на 10,5° и приблизился к тетраэдрическому. Значительное уменьшение (5,0 и 5,1°) наблюдается также для углов C3'–C2'–O2' и C4'–C3'–O3'.

В оксиметильной группе пикозы валентные углы близки к тетраэдрическим, однако связь C4'–C5' удлинена, а связь C5'–O5' укорочена по сравнению с цитидином примерно на 6%. Такое перераспределение длии, возможно, обусловлено значительными тепловыми колебаниями атомов концевой оксиметильной группы.

Интересные результаты получены относительно геометрии пятичленного ангидроцикла C6–N1–C1'–C1''–O1'', образованного при «сплавлении» атома O1'' оксиметильной группы с атомом C6 основания. В ангидроцикле валентный угол N1–C1'–C1'' сокращен на 8,3°, а связь C1''–O1'' удлинена на 0,032 Å по сравнению с их значениями в оксиметильной группе 1-(2-β-D-циклофуранозил)цитозина [6]. В результате в оксазолидиновом цикле связь C1''–O1'' (1,465 Å) оказалась значительно длиннее обычной одинарной C–O-связи (1,426 Å [7]), а связь C6–O1'' (1,334 Å), примыкающая к ароматической системе, существенно короче (частично двойная); угол N1–C1'–C1'' уменьшен до 100°, остальные углы

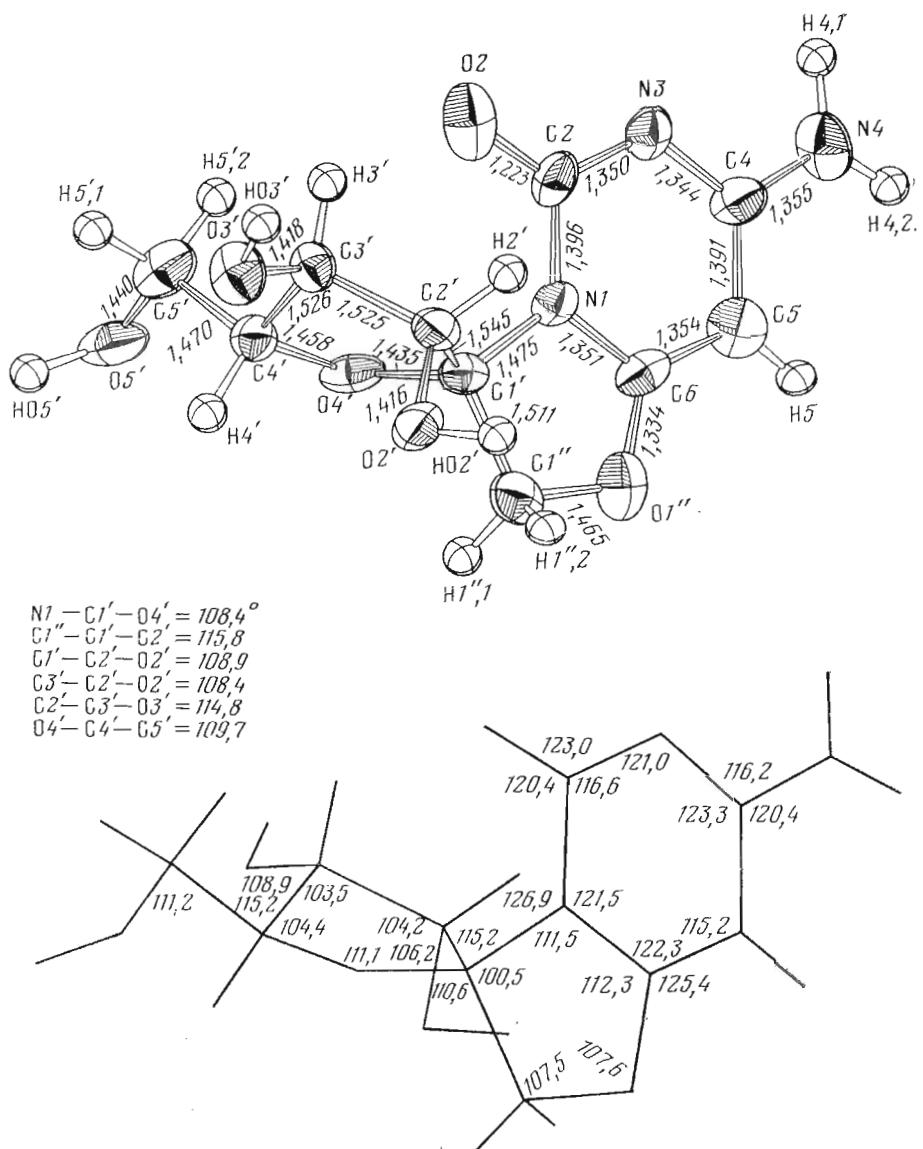


Рис. 1. Строение молекулы 6,1'-O-аCyd^P. Атомы С, N, O изображены эллипсоидами тепловых колебаний с 50% вероятностью, атомы Н – сферами произвольного радиуса. Длины связей (вверху) приведены в Å, валентные углы (внизу) – в град.

близки к тетраэдрическим. Аналогичное строение пятичлененного ангидроцикла наблюдается в структурах ряда других пиримидиновых циклонуклеозидов [8–13], в которых оксазолидиновый цикл образован совершенно другими атомами основания и углеводного остатка.

Атомы ангидроцикла и нуклеинового основания в молекуле 6,1'-O-аCyd^P приблизительно компланарны. Максимальное отклонение атомов от их среднеквадратичной плоскости составляет $\sim 0,061$ Å (пл. 1, табл. 2). Более точные плоские группировки образуют атомы цитозинового цикла (пл. 2, табл. 2) и атомы ангидроцикла без атома C1'' (пл. 3, табл. 2). Атомы O2 и N4 отклонены от плоскости цитозинового цикла на 0,084 и 0,030 Å, а атом C1'' выведен из плоскости ангидроцикла в сторону, противоположную от O4', на 0,118 Å. Плоскости основания (пл. 2) и ангидроцикла (пл. 3) образуют между собой угол в $1,8^\circ$. Подобное стремление к плоскостному строению девятичлененных циклов обнаружено также в вышеупомянутых структурах пиримидиновых циклонуклеозидов [8–13].

Таблица 2

Отклонение атомов (\AA) и коэффициенты среднеквадратичных плоскостей вида $Ax + By + Cz = D$, проведенных через атомы, отмеченные звездочкой

Атомы	Плоскость 1	Плоскость 2	Плоскость 3	Плоскость 4
N1	0,023*	0,012*	-0,003*	
C2	0,010*	-0,015*		
N3	0,033*	0,006*		
C4	0,020*	0,005*		
N4	-0,013*	-0,030		
C5	-0,008*	-0,008*		
C6	-0,001*	-0,001*	0,003*	
O2	-0,048*	-0,084		
C1'	-0,008*	-0,015	0,002*	0,000*
C1''	0,052*	0,061	0,118	
O1''	-0,061*	-0,048	-0,002*	
C2'				0,000*
C3'				0,429
C4'				-0,086
O4'			-1,264	0,000*
A	4,317	4,279	4,214	1,249
B	-6,090	-6,170	-6,375	5,935
C	3,122	3,093	2,889	7,340
D	0,598	0,501	0,140	12,518

Таблица 3

Геометрические параметры водородных связей Д—Н···А и коротких контактов Д···Н···А

Атомы-доноры (Д)	Атомы-акцепторы (А)	Расстояние, \AA		Углы Д—Н···А, град
		Д···А	Н···А	
N4—H4,2 (x, y, z)	O5' ($\bar{x}, y+0,5, \bar{z}$)	2,865	1,88	157,2
N4''—H4,2 (x, y, z)	O3' ($x+1, y, z-1$) [*]	3,071 ^k	2,55	110,9
O2'—HO2' (x, y, z)	N3 ($\bar{x}, y+0,5, \bar{z}+1$)	2,645	1,63	176,3
O3'—HO3' (x, y, z)	O4' ($x-1, y, z$)	2,913	2,05	146,8
O5'—HO5' (x, y, z)	O2' ($\bar{x}, y-0,5, \bar{z}+1$)	2,658	1,69	162,1
O5''—HO5' (x, y, z)	O3' ($\bar{x}, y-0,5, \bar{z}+1$) [*]	3,110 ^k	2,50	119,2
C1''—H1'',2 (x, y, z)	O2 ($\bar{x}, y+0,5, \bar{z}+1$) [*]	3,088 ^k	2,56	111,8

Описывая конформацию молекулы 6,1'-O-аCyd^p, отметим прежде всего, что в ней реализована ожидаемая син-конформация относительно N-гликозидной связи. Торсионный угол O4'-C1'-N4-C2 равен 65,0°.

Изгиб фуранозного фрагмента в терминах псевдовращения [14] описывается фазовым углом псевдовращения P , равным 24,4°, что соответствует C3'-эндо-C4'-экзо-(3T_4) конформации сахара. Максимальная амплитуда псевдовращения составляет 32,7°, атомы C3' и C4' отклонены от плоскости, образованной атомами C1', C2' и O4' (пл. 4, табл. 2), на 0,429 и 0,086 Å соответственно и расположены по разные стороны этой плоскости. Плоскость фуранозного цикла (пл. 4) перпендикулярна плоскости основания (пл. 2) и образует с ней угол 90,5°.

Конформация молекулы 6,1'-O-аCyd^p относительно экзоциклической связи C4'-C5' — гош-транс(транс), торсионные углы O4'-C4'-C5'-O5' и C3'-C4'-C5'-O5' соответственно равны 62,6 и 180,0°. Эта конформация отличается от характерной для большинства нуклеозидов гош-гош-(гош⁺) конформации и близка к конформации, обнаруженной в структуре 2,2'-ангило-(1-β-D-арабинофуранозил)урацила [10, 11].

На рис. 2 показана укладка молекул 6,1'-O-аCyd^p в кристаллическую структуру. Как видно из рисунка, в структуре не реализован принцип насыщения водородных связей — один из двух атомов водорода (Н4,1) при атоме N4 не участвует в образовании водородных связей. Остальные атомы, потенциально способные образовывать эти связи, включены в трехмерную сетку O—Н···O- и N—Н···O-водородных связей, объединяющих молекулы 6,1'-O-аCyd^p в кристаллическую структуру. В результате каждая молекула 6,1'-O-аCyd^p оказывается включенной в восемь до-

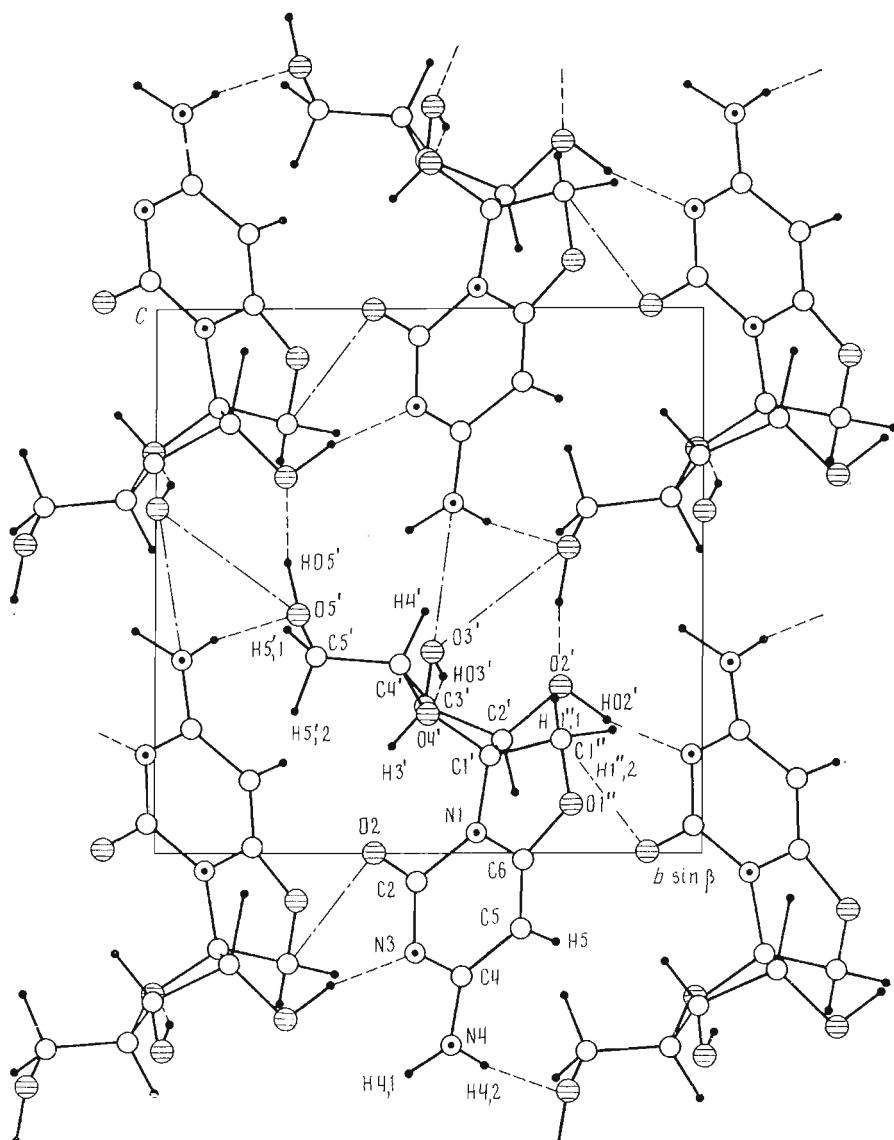


Рис. 2. Упаковка молекул 6,1'-O-аCyd^D в кристалле. Вид структуры вдоль оси *a*. Штриховыми линиями показаны водородные связи, штрихпунктирными — другие контактные контакты (см. табл. 3).

вольно сильных водородных связей, для четырех из них выступая в роли донора, а для других четырех — в роли акцептора. Геометрические параметры водородных связей приведены в табл. 3. Кроме этого в структуре обнаружены укороченные контакты $\text{N}^4\cdots\text{H}4,2\cdots\text{O}3''$, $\text{O}5''\cdots\text{H}5'\cdots\text{O}3''$ и $\text{C}1''\cdots\text{H}1'',2\cdots\text{O}2''$, геометрические характеристики которых также приведены в табл. 3. Для них расстояние $\text{H}\cdots\text{A}$ приближается к сумме соответствующих ван-дер-ваальсовых радиусов ($r_{\text{H}}=1,20 \text{ \AA}$, $r_{\text{o}}=1,50 \text{ \AA}$ [15]), и, возможно, они относятся к слабым вилочным и С—Н \cdots О-водородным связям. Однако для окончательного вывода необходима более точная локализация атомов водорода.

Дополнительная стабилизация кристаллической структуры осуществляется за счет сил Ван-дер-Ваальса. Явно выраженных стекинг-взаимодействий плоских фрагментов молекул в структуре не наблюдается. Обнаружено только одно заниженное по сравнению с суммой ван-дер-ваальсовых радиусов расстояние $O_2 \cdots C_6$ ($3,161 \text{ \AA}$) между атомами молекул, симметрически связанных двойными винтовыми осями, проходящими через начало элементарных ячеек.

Экспериментальная часть

6,1'-O-aCyd^D синтезирован циклизацией 5-иод-1-(2- β -D-псикофуранозил)цитозина под действием *trig*-бутилата калия по методике [1, 2]. Использованные для рентгеноской съемки кристаллы выращены из насыщенного при 80° С водного раствора 6,1'-O-aCyd^D медленным охлаждением раствора до ~20° С. Пространственная группа кристаллов — $P2_1$, параметры элементарной ячейки: $a=6,148(1)$, $b=9,630(1)$, $c=9,664(1)$ Å, $\alpha=\gamma=90^\circ$, $\beta=90,35(1)^\circ$, $V=572,2$ Å³, $Z=2$ (6,1'-O-aCyd^D).

Интенсивности рефлексов и параметры элементарной ячейки измерены на автоматическом дифрактометре CAD-4F на CuK α -излучении с графитовым монокроматором. Съемка произведена методом 0/20-сканирования в области углов рассеяния 20 до 150°. Экспериментальные данные скорректированы на факторы Лоренца и поляризации. В структурном исследовании использованы интенсивности 4323 независимых отражений, для которых $I \geq 3\sigma(I)$.

Модель структуры (координаты неводородных атомов) получена прямым методом. Положения атомов водорода определены и уточнены по серии разностных синтезов электронной плотности.

Структура уточнена полюматричным методом наименьших квадратов в приближении анизотропного теплового движения неводородных атомов. В расчеты методом наименьших квадратов атомы водорода вводились с фиксированными координатами и изогропными индивидуальными температурными факторами, равными значениям последних для неводородных атомов, с которыми они ковалентно связаны.

Окончательное значение фактора R равно 5,6%.

Все необходимые расчеты проведены по программе «Рентген-75» [16] на ЭВМ БЭСМ-6 в Вычислительном центре Академии наук ССР.

ЛИТЕРАТУРА

1. Zavgorodny S. G. // Tetrahedron Lett. 1981. V. 22. № 31. P. 3003–3006.
2. Завгородний С. Г. // Докл. АН ССР. 1981. Т. 257. № 1. С. 117–119.
3. Гурская Г. В., Джавадова Г. М., Папкина Е. Н., Цылевич Т. Л., Завгородний С. Г., Флорентьев В. Л. // Докл. АН ССР. 1983. Т. 273. № 2. С. 340–343.
4. Furberg S., Petersen C. S., Rømming C. // Acta crystallogr. 1965. V. 18. № 3. P. 313–320.
5. Taylor R., Kennard O. // J. Mol. Struct. 1982. V. 78. № 1. P. 1–28.
6. Gurskaya G. V., Javadova G. M., Zavgorodny S. G., Tsilevich T. L., Gottikh B. P. // Cryst. Struct. Commun. 1982. V. 11. № 4/A. P. 1259–1264.
7. Sutton L. E. Tables of interatomic distances and configuration in molecules and ions. Suppl. Spec. Publ. L. 1965, № 18.
8. Yamagata Y., Fujii S., Kanai T., Ogawa K., Tomita K. // Acta Crystallogr. 1979. V. B35. № 2. P. 378–382.
9. Yamagata Y., Koshibe M., Tokuoka R., Fujii S., Fujiwara T., Kanai T., Tomita K. // Acta crystallogr. 1979. V. B35. № 2. P. 382–389.
10. Delbaere L. T. J., James M. N. G. // Acta crystallogr. 1973. V. B29. № 12. P. 2905–2912.
11. Suck D., Saenger W. // Acta crystallogr. 1973. V. B29. № 6. P. 1323–1330.
12. Birnbaum G. I., Gizewicz J., Huber C. P., Shugar D. // J. Amer. Chem. Soc. 1976. V. 98. № 15. P. 4640–4644.
13. Harrison D. H., Shinazi R. F., Rubin B. H. // J. Med. Chem. 1982. V. 25. № 12. P. 1507–1511.
14. Eur. J. Biochem. 1983. V. 131. № 1. P. 9–15.
15. Taylor R., Kennard O. // J. Amer. Chem. Soc. 1982. V. 104. № 19. P. 5063–5070.
16. Андрианов В. И., Сагина З. Ш., Тарнопольский Б. Л. Рентген-75. Автоматизированная система программ для расшифровки структур кристаллов. Черноголовка, 1975.

Поступила в редакцию
21.1.1987

X-RAY INVESTIGATIONS OF ANHYDRONUCLEOSIDES

I. THE MOLECULAR AND CRYSTAL STRUCTURE

OF 6,1'-ANHYDRO-6-HYDROXY-1-(2- β -D-PSICOFURANOSYL) CYTOSINE

GURSKAYA G. V., JAVADOVA G. M., ZAVGORODNY S. G.*,

FLORENTIEV V. L., GOTTIKH B. P.

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

*All-Union Scientific Research Institute of Biotechnology, Moscow

A new type of cytosine anhydronucleoside, 6,1'-anhydro-6-hydroxy-1-(2- β -D-psicofuranosyl)cytosine (6,1'-O-aCyd^D), characterized by *syn*-conformation about N-glycosidic bond and possessing all functional groups of natural nucleosides has been X-ray studied. The space group $P2_1$, with cell dimensions $a=6,148(1)$, $b=9,630(1)$, $c=9,664(1)$ Å, $\alpha=\gamma=90^\circ$, $\beta=90,35(1)^\circ$, $V=572,2$ Å³, $Z=2$ (6,1'-O-aCyd^D). The structure was solved by direct method and refined by least-square calculations. The final R index was 5,6%. The cytosine base and five-membered anhydro-cycle in the molecule are approximately coplanar. The puckering of furanose ring is C(3')-endo-C(4')-exo (T_4). The molecule is in *syn*-conformation, with glycosidic torsion angle C(2)N(1)C(1')O(4')=65,0°. The conformation about exocyclic bond C(4')–C(5') is *gauche* – *trans*. Corresponding torsion angles O(5')C(5')C(4')O(4') and O(5')C(5')C(4')–C(3') are 62,6 and 180,0°.