



УДК 547.96.02

## ПОЛУЧЕНИЕ И ПРЕДВАРИТЕЛЬНЫЕ РЕНТГЕНОСТРУКТУРНЫЕ ИССЛЕДОВАНИЯ НОВЫХ КРИСТАЛЛИЧЕСКИХ КОМПЛЕКСОВ ЛЕКТИНА ГОРОХА С D-ГЛЮКОПИРАНОЗОЙ И D-МАННОПИРАНОЗОЙ

© 1995 г. И. Ю. Михайлова, И. Н. Цыганник\*, Ю. Д. Фонарев,  
Ю. В. Куликов, В. З. Плетнев

Институт биоорганической химии им. М.М. Шемякина и Ю.А. Овчинникова РАН,  
117871, ГСП-7, Москва, В-437, ул. Миклухо-Маклая, 16/10

Поступило в редакцию 12.01.95 г.

**Ключевые слова:** лектин гороха, кристаллический комплекс; рентгеноструктурный анализ.

Лектины – углеводсвязывающие белки неиммунной природы, агглютинирующие клетки и/или преципитирующие глюкоконьюгаты. Связывание углеводов лектинаами происходит специфично и обратимо, без нарушения ковалентной структуры. Эти белки широко распространены в живой природе, но их функциональная роль остается пока малоизученной. Наиболее хорошо исследованы лектины семян овощных растений – гороха, чечевицы, конских бобов (фавин), канавалии мечевидной (конканавалин А), семян *Lathyrus ochrus* (LoL-изолектины). У лектинов этой группы выявлена тесная гомология по первичной и пространственной структурам (см. [1, 2] и цитируемые там работы). Очень интересным представляется выяснение природы тонких различий в углеводной специфичности лектинов [3 - 5]. Эффективность такого рода исследований существенно повышается при наличии детальной информации о трехмерной структуре комплексов лектинов с углеводами.

Объект настоящего исследования – лектин гороха (*Pisum sativum*) – принадлежит к группе маннозо- и глюкозоспецифичных  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Mn}^{2+}$ -содержащих лектинов (димер с молекулярной массой около 52 кДа). Структура одного из таких комплексов, полученного вымачиванием кристаллов свободного лектина гороха в растворе иодприводного глюкозы – бензил-2-ацетамидо-2,3-ди- $\alpha$ -дезокси-3-иод- $\alpha$ -D-глюкопиранозида – установлена нами рентгеновскими методами с разрешением 1.8 Å [6]. При этом молекула углевода была обнаружена только в одном из двух связывающих цен-

тров димера белка с относительно низким коэффициентом заполнения [7]. Кроме того, замена в использованном производном глюкозы кислорода на иод в положении 3 не могла не привести к искажению структуры стабилизирующих водородных связей.

Для получения более точного представления о стереохимической организации активного центра нами была разработана методика приготовления качественных кристаллических комплексов лектина гороха с природными углеводами. Для выделения и очистки белка была использована незначительно модифицированная процедура, описанная в работе [8]. После заключительной стадии очистки белковый препарат в течение суток диализовали против большого количества бидистиллированной воды и концентрировали на мембранным фильтре до поглощения не менее 14 - 16 ОЕ<sub>280</sub> (около 10 мг/мл). При получении кристаллических углеводных комплексов с высокими коэффициентами заполнения обоих активных центров был использован метод сокристаллизации. К раствору белка добавляли в качестве осадителя этанол до концентрации 5 - 8% и избыток глюкозы или маннозы до концентрации около 60 мМ. После центрифugирования раствор помещали в стеклянный сосуд и выдерживали при 4°C в течение 1 - 2 нед до появления кристаллов. Аналогичный результат был получен при кристаллизации методом диализа относительно противораствора с этанолом (6 - 10%) и углеводом (60 мМ). Полученные обоими способами кристаллы со средними размерами 0.15 × 0.2 × 0.6 мм имели, как правило, призматическую форму и хорошую огранку.

\* Автор для переписки.

Предварительные рентгеноструктурные исследования были проведены фотометодом на рентгеновском генераторе GX-6 (Elliott, Англия). Комплексы лектина как с глюкозой, так и с маннозой были получены в двух кристаллических формах, дающих дифракционное поле до разрешения 1.9 - 2.3 Å и отвечающих пространственной группе  $P2_12_12_1$  с параметрами элементарных кристаллических ячеек  $a$  62.8,  $b$  135.3,  $c$  54.8 Å и  $a$  73.4,  $b$  107.7,  $c$  64.6 Å. Величина удельного парциального объема в предположении одной димерной молекулы на независимую часть ячейки ( $Z$ ) 4 составила соответственно 2.24 и 2.46 Å<sup>3</sup>/Да, что близко среднестатистическому значению для белковых кристаллов [9].

В настоящее время полученные кристаллы используются для рентгеноструктурных исследований пространственной организации углеводных комплексов с высоким разрешением.

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Yarwood A., Richardson M., Sousa-Cavada B., Rouge P. // FEBS Lett. 1985. V. 184. № 1. P. 104 - 109.
- Rini J.M., Hardman K.D., Einspahr H., Suddath F.L., Carver J.P. // J. Biol. Chem. 1993. V. 268. № 14. P. 10126 - 10132.
- Van Waele J.P., Loontjens F.G., De Bruyne C.K. // Biochim. et biophys. acta. 1975. V. 379. P. 456 - 461.
- Debray H., Decout D., Strecker G., Spik G., Montreuil J. // Eur. J. Biochem. 1981. V. 117. P. 41 - 55.
- Rouge P., Sousa-Cavada B. // Plant Sci. Lett. 1984. V. 37. № 1. P. 21 - 27.
- Лобсанов Ю.Д., Плетнев В.З. // Биоорган. химия. 1993. Т. 19. № 1. С. 122 - 125.
- Лобсанов Ю.Д., Кузев С.В., Рискулов Р.Р., Рыбкин А.И., Плетнев В.З., Мокульский М.А. // Биоорган. химия. 1987. Т. 13. № 11. С. 1550 - 1552.
- Trowbridge I.S. // J. Biol. Chem. 1974. V. 249. № 18. P. 6004 - 6012.
- Matthews B.W. // J. Mol. Biol. 1968. V. 33. P. 423 - 441.

## Preparation and Preliminary X-Ray Diffraction Analysis of New Crystalline Complexes of Pea Lectin with D-Glucopyranose and D-Mannopyranose

I. Yu. Mikhailova, I. N. Tsygannik\*, Yu. D. Fonarev,  
Yu. V. Kulikov, and V. Z. Pletnev

Shemyakin-Ovchinnikov Institute of Bioorganic Chemistry, Russian Academy of Sciences,  
ul. Miklukho-Maklaya 16/10, Moscow, 117871 Russia

*Key words:* pea lectin, crystalline complex, X-ray diffraction analysis.

\* To whom correspondence should be addressed.