# С. В. Байков, А. С. Михердов, К. К. Гейль, В. П. Боярский

<sup>1</sup>Санкт-Петербургский государственный университет, 199034, Россия, г. Санкт-Петербург, Университетская наб., 7–9, s.baykov@spbu.ru

### $\pi$ - $\pi$ СТЭКИНГ С УЧАСТИЕМ ОКСАДИАЗОЛЬНОЙ СИСТЕМЫ\*

**Ключевые слова**: гетероциклы, нековалентные взаимодействия,  $\pi$ - $\pi$  стэкинг, мочевины.

Нековалентные взаимодействия оказывают значительное влияние на свойства молекулярных и супрамолекулярных систем, включая фармакологический профиль фармацевтических препаратов [1]. В частности точность «докинга» потенциального лекарственного средства в активном сайте биологической мишени зависит от полноты учёта данных взаимодействий.

Одним из классических и хорошо изученных нековалентных контактов является  $\pi$ - $\pi$  стэкинг ароматических систем. Со стороны белков в нём обычно участвуют ароматические фрагменты фенилаланина, тиразина и триптофана. Поскольку в основе большинства лекарственных средств лежат гетероциклические скаффолды, исследование  $\pi$ - $\pi$  стэкинговых взаимодействий с участием гетероциклов — важная и актуальная задача [2].

Ранее с помощью кислотно-катализируемого сочетания *N*-оксидов с диалкилцианамидами мы синтезировали серию *N*-пиридилмочевин, содержащих в 1,2,4- и 1,3,4-оксадиазольный заместитель в пиридиновом кольце [3].

В процессе работы была получена серия кристаллов, исследование структуры которых показало наличие  $\pi$ - $\pi$  стэкинговых взаимодействий между оксадиазольным циклом и пиридиновым кольцом (рисунок 1а), либо между двумя оксадиазольными фрагментами (рисунок 1б).

Найденные стэкинговые контакты были подтверждены квантово-химическими расчётами и топологическим анализом в рамках теории Бэйдера.

Проведённый поиск по кембриджской базе структурных данных выявил ряд других производных оксадиазолов, в кристаллах которых имеются аналогичные взаимодействия.

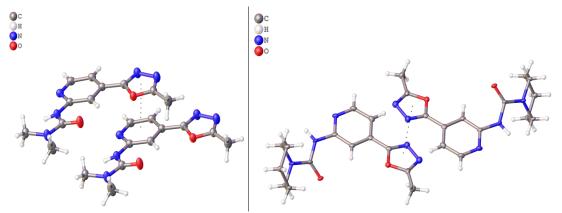


Рисунок 1.  $\pi$ - $\pi$  стэкинг в N-пиридилмочевинах: а) между оксадиазолом и пиридином; б) между двумя оксадиазолами

#### Список литературы

- 1. Zhou P., Huang J., Tian F. // Current Medicinal Chemistry. 2012. Vol. 19. P. 226–238.
- 2. *Bootsma A. N., Doney A. C., Wheeler S. E. //* J. of the Americal Chemical Society. 2019. Vol. 141. P. 11027–11035.
- 3. Geyl K., Baykov S., Tarasenko M. et al. // Tetrahedron Letters. 2019. Vol. 60. P. 151108.
- \* Работа выполнена при поддержке грантов Совета по грантам Президенте РФ МК-1074.2020.3 и РФФИ 18-03-00119а.

УДК 547.237

# М. А. Барабанов<sup>1</sup>, Г. С. Мартьянов<sup>1, 2</sup>, А. В. Пестов<sup>1, 2</sup>

<sup>1</sup>Институт органического синтеза им. И. Я. Постовского УрО РАН, 620137, Россия, г. Екатеринбург, ул. С. Ковалевской, 22, <sup>2</sup>Уральский федеральный университет им. первого Президента России Б. Н. Ельцина, 620078, Россия, г. Екатеринбург, ул. Мира, 28, flimsey@mail.ru

## СПОСОБ СИНТЕЗА ПРОСТЕЙШИХ ПОЛИАМИНОВ

**Ключевые слова**: полиамины, диамины, алкилирование,  $\alpha$ , $\omega$ -дифталимидоалканы.

Простейшие полиамины 1 (n = 3-5) присутствуют в живых организмах и обладают разнообразной биологической активностью. Например, путресцин 1b