

УДК 535.37+541.65+543.4

Н. Н. Крук, д-р. физ.-мат. наук, зав. кафедрой;
Д. В. Кленицкий, канд. физ.-мат. наук, доц.
(БГТУ, г. Минск);
В. Маес, проф.
(Университет Хассельта, Бельгия)

ВЗАИМОСВЯЗЬ МОЛЕКУЛЯРНОЙ СТРУКТУРЫ И ОСНОВНОСТИ АЛКИЛИРОВАННЫХ ПРОИЗВОДНЫХ СВОБОДНОГО ОСНОВАНИЯ КОРРОЛА

Известно, что тетрапиррольные соединения проявляют как основные, так и кислотные свойства, которые проявляются в присоединении либо диссоциации протона(ов) в соответствующих условиях. Основные свойства исследовались для большого количества производных порфиринов, различающихся по архитектуре периферического замещения. Было установлено [1], что протонирование сопровождается значительными неплоскостными искажениями тетрапиррольного макроцикла, результатом которых является экспонирование протонов пиррольных колец и неподеленной электронной пары атомов азота пирролениновых колец в растворитель. Такие структурные изменения приводят к значительному росту основности и кислотности макроцикла благодаря благоприятным условиям для межмолекулярных взаимодействий.

В макроцикле корролов отсутствует один из атомов углерода в мезо-положении макроцикла и два соседних пиррольных фрагмента соединены C_aC_a связью [2]. Сокращение размеров ядра макроцикла корролов и наличие дополнительного протона в ядре способствует тому, что, даже при отсутствии стерических взаимодействий периферических заместителей, формируется непланарная конформация тетрапиррольного макроцикла, которая будет определяться архитектурой замещения и типом периферических заместителей. Асимметричный характер макроцикла корролов приводит к тому, что углы наклона относительно средней плоскости макроцикла будут различными для всех пиррольных фрагментов, и, следовательно, основность всех пиррольных колец будет различной [3].

В настоящей работе квантово-химическими методами рассчитаны молекулярные конформации длинноволновых NH-таутомеров 18 метилированных производных свободного основания коррола и выявлены локальные характеристики молекулярной конформации, которые определяют основность макроцикла. Проведен анализ данных характеристик для исследуемых соединений и определена архи-

тектура периферического замещения макроцикла, необходимая для наибольшей и наименьшей основности макроцикла. Исследуемые соединения различаются архитектурой периферического замещения, которая определяет локализацию стерических взаимодействий на периферии тетрапиррольного макроцикла. Усиление стерических взаимодействий и их распространение на весь макроцикл приводит к существенному росту величины степени неплоскостных искажений макроцикла Δ_{23} . Однако, для основности макроцикла важна не только величина степени неплоскостных искажений макроцикла Δ_{23} в целом, но и локальные конформационные характеристики, определяющие положение пирроленинового фрагмента, который протонируется, его поворот из плоскости макроцикла и экспонирование неподеленной электронной пары атома азота в растворитель.

Анализ рассчитанных величин двугранного угла ϕ_D между плоскостью пирроленинового кольца D и средней плоскостью макроцикла 7С и параметра Δ_{23} значений говорит об отсутствии однозначной корреляции этих величин. В то же время надо отметить, что все исследованные молекулы можно разделить на две группы, для одной из которых наблюдается большая величина двугранного угла ϕ_D ($7\text{--}15^\circ$) и имеет заметную линейную зависимость от величины Δ_{23} . Для другой группы величина угла ϕ_D равна $0,5\text{--}3,5^\circ$ и не зависит от величины Δ_{23} .

У соединений первой группы отсутствуют стерические взаимодействия между пиррольными кольцами в дипиррольном фрагменте из-за того, что в положениях C₂ и C₁₈ либо нет метильных заместителей вообще, либо есть только один. В данных структурах отсутствует отталкивание пиррольных колец, на что указывает малая длина связи C₁C₁₉, которая составляет 141,9–142,4 пм. В результате размеры ядра макроцикла уменьшаются, что приводит к стерическим напряжениям, которые минимизируются посредством формирования неплоскостных конформеров с большими углами наклона пиррольных колец относительно средней плоскости макроцикла. У соединений второй группы существует отталкивание метильных групп, при соединенных в положениях C₂ и C₁₈, в результате чего длина связи C₁C₁₉ существенно увеличивается. Вследствие этого увеличиваются размеры макроциклического ядра, что приводит к заметному снижению стерических напряжений в макроцикле. Равновесная молекулярная конформация формируется главным образом за счет изменения углов и длин связей в плоскости макроцикла, а не за счет больших отклонений макроцикла от планарного строения.

Таким образом, производные свободных оснований корролов с

метильными заместителями в квадрантах, не включающих дипиррольный фрагмент, должны иметь высокую основность в результате формирования конформера с большим углом наклона пирроленинового кольца относительно средней плоскости макроцикла. При этом атом азота пирроленинового кольца экспонируется в раствор и доступен для межмолекулярных взаимодействий. Напротив, если заместители размещены в C_b -положениях пиррольных колец дипиррольного фрагмента и соседних с ним C_m -положениях макроцикла, то соединения должны иметь низкую основность из-за того, что неподделенная электронная пара азота пирроленинового кольца лежит практически в плоскости тетрапиррольного макроцикла и экранируется от межмолекулярных взаимодействий в растворе. Следовательно, замещенные в трех C_m -положениях макроцикла производные будут обладать большей основностью по сравнению с C_b -замещенными производными. При этом основность C_m -замещенных производных будет существенно зависеть от типа заместителя, поскольку степень стерических взаимодействий с макроциклом (например, из-за наличия или отсутствия объемных групп в *ортоположениях* арильных заместителей) способна влиять на длину связи C_1C_{19} в дипиррольном фрагменте.

ЛИТЕРАТУРА

1. Kruk, M. M. Influence of macrocycle protonation on the photo-physical properties of porphyrins / M. M. Kruk, A. S. Starukhin, W. Maes // Macroheterocycles. – 2011. – Vol. 4, no. 2. – P. 69–79.
2. Kruk, M. M. Molecular structure and conformation of free base corroles / M. M. Kruk, D. V. Klenitsky, W. Maes // Macrohetero-cycles. – 2019. – Vol. 12, no. 1. – P. 58–67.
3. Ivanova, Yu. B. Corrole NH Tautomers: Spectral Features and Individual Protonation / Yu. B. Ivanova [et. al.] // Journal of Physical Chemistry, A. – 2012. – Vol. 116, no. 44. – P. 10683–10694.