СИСТЕМАТИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ МЕЖАТОМНЫХ ВЗАИМОДЕЙСТВИЙ ЛИГАНДОВ С БЕЛКАМИ НА ПРИМЕРЕ СТЕРОИД-ГИДРОКСИЛАЗ ЧЕЛОВЕКА

Е. В. Петрусенко

Белорусский государственный университет, пр. Независимости, 4, 220030, г. Минск, Беларусь elenocka.petrusenocka@gmail.com Научные руководители — Н. Е. Боборико, кандидат химических наук, доцент; Я. В. Диченко, кандидат химических наук, доцент, ведущий научный сотрудник лаборатории белковой инженерии Института биоорганической химии НАН Беларуси

Работа посвящена исследованию белок-лигандных взаимодействий лигандов и ферментов стероид-гидроксилаз человека. Проведен статистический анализ параметров связи; проанализированы частоты появления и геометрические параметры межмолекулярных взаимодействий для структур стероид-гидроксилаз человека с лигандами; представленных в базе данных Protein Data Bank.

Ключевые слова: белок-лигандные взаимодействия; стероид-гидроксилазы человека; база данных PDB; гидрофобные взаимодействия; водородные связи; π - π -стэкинг; язык программирования Python.

Изучение белок-лигандных взаимодействий является перспективным направлением с точки зрения разработки новых высокоэффективных лекарств; поскольку оно облегчает идентификацию молекул; способных связываться с определенными мишенями и способствует правильному выбору соединения с заданными физико-химическими и/или биологическими свойствами. В рамках данной работы проанализирована частота общих межатомных взаимодействий между белками и лигандами; для структур стероид-гидроксилаз человека; представленных в базе данных Protein Data Bank (PDB).

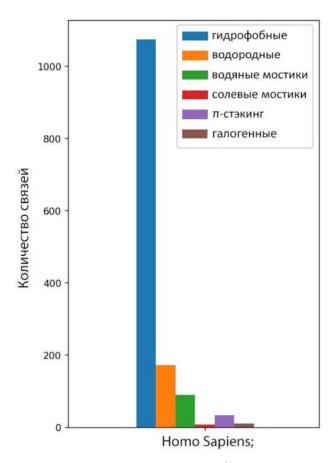
ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

Для анализа из базы данных PDB были извлечены все структуры стероид-гидроксилаз в комплексах с различными лигандами; с разрешением полученной структуры не более 2;5 Å. Анализ проводили с использованием функционала библиотеки с открытым исходным кодом PLIP версии 2.3.0; для языка программирования Python версии 3.11.7.

РЕЗУЛЬТАТЫ АНАЛИЗА

Для проведения анализа из базы данных отобрали 42 комплекса белоклиганд. Все обнаруженные пары атомов лиганда и белка были проанализированы по семи типам взаимодействий. Проводился поиск гидрофобных

связей; водородных связей; водяных мостиков (взаимодействий лиганда с белком через молекулу воды); солевых мостиков (связей между заряженными боковыми цепями белков с противоположно заряженными лигандами); стэкинг-взаимодействий двух типов (π - π , σ - π), галогенных связей; металлических связей. Анализ показал; что между атомами белка и лиганда в исследуемых структурах реализуются взаимодействия всех искомых типов; кроме металлических (рис. 1).



Puc. 1. Схема распределения межатомных связей по типам для атомов белков и лигандов в организме Homo Sapiens

Согласно полученным данным; наибольшее число межатомных взаимодействий относится к трем «классическим» типам взаимодействий: гидрофобные; водородные связи и π -стэкинг. Наличие π - π -стэкинг взаимодействий в некоторых структурах может указывать на высокую аффинность связывания; которая происходит за счет формирования такого типа связи. При этом σ - π взаимодействий обнаружено не было. Также для отдельных лигандов обнаружено наличие галогенных взаимодействий.

Распределение типов связи по аминокислотным остаткам белка показывает; что для гидрофобных взаимодействий лиганды располагались

ближе всего к атомам лейцина (Leu) и триптофана (Tpr); а дальше — к атомам аспарагина (Asn). Средняя длина связи составила 3;5-4;0 Å (рис. 2; а).

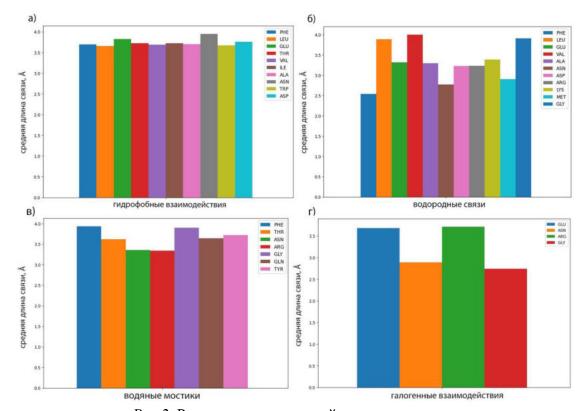


Рис 2. Распределение средней длины связи для: a — гидрофобных взаимодействий; δ — водородных связей; ϵ — молекул воды с атомами аминокислотных остатков белков; ϵ — галогенных взаимодействий

Для водородных связей самая низкая средняя длина связи была между атомами лиганда и атомами фенилаланина (Phe) — аминокислоты с гидрофобной неполярной боковой цепью (рис. 2; б). В данном случае длина связи оказалась ниже; чем для Asn и метионина (Met); которые занимают второе и третье место; и ниже; чем для и аспарагиновой кислоты (Asp); и аргинина (Arg). Высокая длина связи наблюдается для валина (Val); рядом с ним находится лейцин (Leu) и глицин (Gly).

Солевые мостики обнаружены только в двух структурах; и все они образовались между атомом аминокислотной группы положительно заряженного *Arg* и атомом кислорода D-(L-A-аминоадипоил)-цистеин-D-изодегидровалина. Средняя длина связи составила 3;14 Å.

В водных мостиках белок связывается с лигандом через воду. Самая низкая средняя длина связи между атомами белка и атомами воды получилась для Arg; а самая высокая — для Phe (рис. 2; в).

Для галогенного взаимодействия (рис. 2; г) получена низкая средняя длина связи для Gly и высокая для Arg. Такой тип взаимодействий был

найден в белках; которые содержали в качестве лиганда 5-хлор-3;3-диметил-2-[5-[1-(1-метилпиразол-4-карбонил)азетидин-3-ил]окси-3-пиридил]изоиндолин-1-он. В одной из структур атом хлора лиганда образовывал связь с атомом азота аминогруппы Arg; а во второй структуре то же самое происходило с атомом азота аминогруппы Asn. Интересен факт; что связывание происходило на одной и той же аминогруппе; находящейся рядом с карбоксильной.

Взаимодействия по типу π - π -стэкинга были также найдены только в нескольких структурах. Связывание происходило с фенилаланином и триптофаном (*Trp*). Вероятно, только эти две аминокислоты оказались в достаточной близости и в нужном положении к бензольным кольцам лиганда; для того чтобы образовать такое взаимодействие.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

С использованием языка программирования Руthon разработаны скрипты для поиска основных типов межатомных взаимодействий (гидрофобных; водородных связей; водяных и солевых мостиков; стэкинг-взаимодействий двух типов (π - π , σ - π); галогенных и металлических связей) в структурах белков с лигандами; представленных в базе данных Protein Data Bank. Установлено; что чаще всего связывание лиганда с белком осуществляется за счет гидрофобных взаимодействий; водородных связей; водных мостиков и стэкинг-взаимодействий. Проведен анализ длин связей между атомами лиганда и белка; в результате чего установлено; что при наличии гидрофобных взаимодействий атомы лиганда располагаются ближе всего к аминокислотным остаткам Leu; Trp; Asn; при наличии водородных связей – к Phe; Asn; Met.