

## СРАВНИТЕЛЬНЫЙ АНАЛИЗ ПРОТИВОТУБЕРКУЛЕЗНОЙ АКТИВНОСТИ ГИДРОКСИЗАМЕЩЕННЫХ АНАЛОГОВ ИЗОНИПЕКОТИНОВОЙ КИСЛОТЫ *IN SILICO* И *EX VIVO*

Булава Е. А., Зущик П.Ю., Лахвич Ф.Ф.

Белорусский государственный медицинский университет,  
кафедра биоорганической химии, г. Минск

**Ключевые слова:** белок-фермент; докинг; зависимость строение-противобактериальная активность; *Mycobacterium tuberculosis*; производные изонипекотиновой кислоты.

**Резюме:** Синтезированы производные дигидроксиизонипекотиновой кислоты и ее аналогов. Проведен сравнительный анализ зависимости строение-противотуберкулезная активность на штаммах *Mycobacterium tuberculosis* и *insilico*. Установлена зависимость активности синтезированных веществ от природы функциональной группы и взаимного пространственного расположения заместителей.

**Summary:** Dihydroxyisonipecotic acid derivatives have been synthesized. The comparative analysis of structure-activity dependence has been carried out. It was found that antimicrobial activity against *Mycobacterium tuberculosis* depends on nature of -oyl-functional group and the relative spatial orientation of all the substituents.

**Актуальность.** В настоящее время у ряда штаммов *Mycobacterium tuberculosis* выработалась резистентность к средствам традиционной терапии. Поэтому поиск новых противотуберкулезных лекарственных средств среди представителей других классов соединений может повысить выживаемость и качество жизни некурабельных больных.

**Цель:** Изучение зависимости “структура - противотуберкулезная активность” производных изонипекотиновой кислоты.

### Задачи:

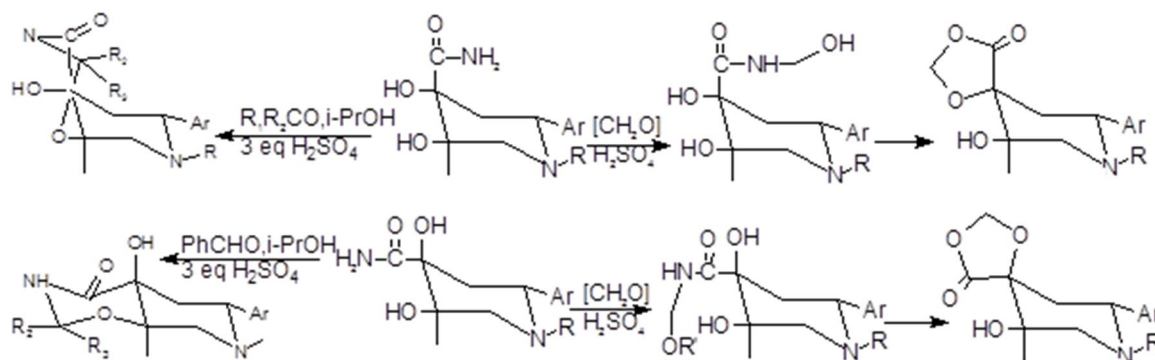
1. Синтез замещенных производных изонипекотиновой кислоты.
2. Сравнительный анализ зависимости противотуберкулезная активность-строения на штаммах микобактерий (*ex vivo*) и *insilico* (компьютерное моделирование).

**Материал и методы.** Целевые структуры были синтезированы исходя из 3-гидроксипиперидин-4-онов с использованием химически чистых реактивов. Структура полученных соединений доказана с помощью ЯМР и ИК-спектроскопии. Исследование на штаммах микобактерий проводилось совместно с *TAACF, SouthernResearchInstitute*. Исследование *insilico* проводили с использованием компьютерной программы *DockingServer*.

**Результаты и их обсуждение.** Известно, что производные изонипекотиновой кислоты обладают различной биологической активностью, в частности связанной с их взаимодействием с опиоидными [1,2] и ГАМК [3] рецепторами. Нами проведен анализ противотуберкулезной активности производных изонипекотиновой кислоты, которые могут включаться в метаболизм бактерий в качестве аналогов ГАМК.

При взаимодействии пиперидинкарбоксамидов с метаналем получены функционально замещенные и спироциклические производные. Так, в реакции амидов с

параформом или триоксаном в концентрированной кислоте в течение 20-60 мин образуются N-гидроксиметил-, а с метилалем N-метоксиметиламида.



Механизм образования N-замещённых амидов включает присоединение протонированного формальдегида по тройной связи нитрильной группы по типу реакции *Pinnera*, с последующей гидратацией иминиевого катиона до амида.

Ряд соединений получены при модификации дигидроксинитрилов [5] или их взаимодействием с изонитрилами в условиях реакции Пассерини [6].

Структура полученных соединений и стереохимия новых стереогенных центров установлены на основании данных ИК и ЯМР  $^1\text{H}$  спектроскопии. Ориентация заместителей у четвертичных атомов углерода цикла производных, полученных их гидроксиамидов принимается аналогичной исходным гидроксиамамидам, исходя из невозможности эпимеризации в условиях проведения реакций.

Моногидроксипиперидинкарбонитрилы получены при нагревании растворов тозилгидразонитрилов, полученных при гидроцианировании соответствующих гидразонов, в диэтилфталате, анизоле, п-ксилоле или о-дихлорбензоле в результате реакции дезазотирования при 130-170 С. Реакции протекают с умеренными выходами и отличаются интересными стереохимическими закономерностями. Амиды и сложные эфиры на их основе были получены аналогично.

Совместно с TAACF, SouthernResearchInstitute изучено влияние природы функциональных групп, структуры и пространственного строения синтезированных гидроксизамещённых производных изонипекотиновой кислоты и ее аналогов на процесс ингибирования роста культур *Mycobacteriumtuberculosis*.

Компьютерное моделирование взаимодействия синтезированных веществ с рецептором (докинг) с помощью программы DockingServer [7] дало сопоставимые результаты с ингибированием роста культуры бактерий. Для анализа *insilico* в программе DockingServer производных изонипекотиновой кислоты (лиганды) из банка данных 3-D структур белков и нуклеиновых кислот ProteinDataBank (PDB) [8] были выбраны субстраты рецепторов [9].

Выбор конкретных белков-ферментов, катализирующих реакцию синтеза миколевых кислот, основан на механизме действия изониазида, одного из эффективных специфических лекарственных средств против туберкулёза. Известно, что изониазид ингибирует синтез миколевых кислот в клеточной стенке *Mycobacterium tuberculosis*[4]. Для загрузки в программу докинга нами в компьютерных программах ISIS Draw, ChemDraw, Chem3D были смоделированы пространственные струк-

туры синтезируемых веществ. После адаптации презентаций в программе DockingServer структур белков и лигандов (синтезированные вещества) был проведен докинг. Для анализа результатов докинга были выбраны свободная энергия связывания лиганда и рецептора и константа ингибирования. Очевидно, что величина свободной энергии связывания напрямую коррелирует с силой взаимодействия лиганда с белком. Константа ингибирования показывает минимальное количество лиганда необходимое для связывания.

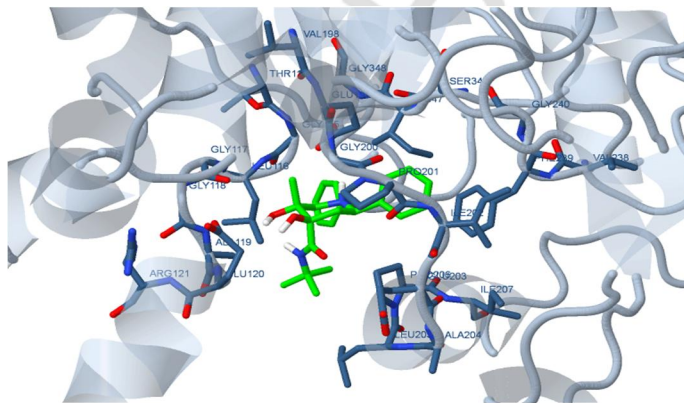
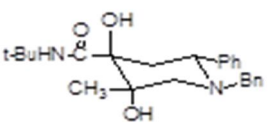
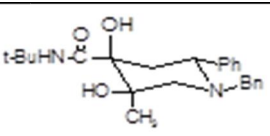
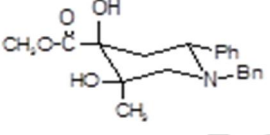
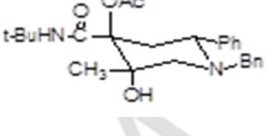
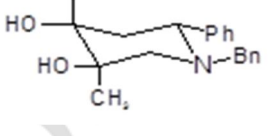
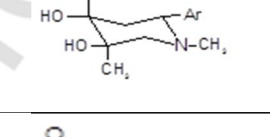
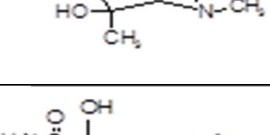
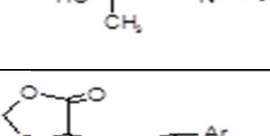
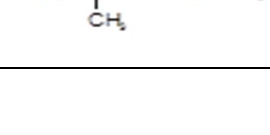
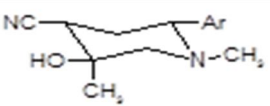
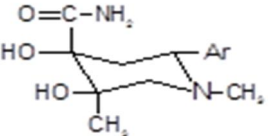


Рис. 1 - Моделирование взаимодействия лиганда с рецептором - докинг.

Результаты исследования представлены в таблице 1. Анализ данных таблицы показывает корреляцию результатов исследования активности на штаммах бактерий и *insilico*. Наиболее выраженное действие характерно для производных I и II. Анализ структуры синтезированных веществ показывает, что ингибирование жизнедеятельности бактерий напрямую зависит не только от класса веществ, но и от относительной конфигурации заместителей. По-видимому, активность производных изоникотиновых кислот связана с их включением в метаболизм бактерий в качестве аналогов ГАМК. Можно выделить два фактора, определяющих активность исследуемых веществ: легкость превращения до аминокислоты и степень конфигурационного отличия от ГАМК все физиологически активной конформации. Так, более активными являются производные с *трет.*-бутиламидной, затем сложноэфирными группами (сравни активность амида II и сложного эфира III с одинаковой конфигурацией стереогенных центров), затем следуют соединения с амидной и нитрильной группами (можно предположить, что условия конверсии амидов до кислот в организме бактерий близки к механизмам типа  $S_N1$  и *трет.*-бутиламидная группировка оказывается наиболее активной в реакции гидролиза). Среди всех проанализированных веществ выделяется амид I с *транс*-диаксиальным расположением гидроксильных групп, активность которого в 5 раз превышает активность его ацилированного производного IV и в 2,5 раза превышает активность эпимерного по C<sub>3</sub> амида II. Очевидно, именно подобная конфигурация с *транс*-диаксиальным расположением гидроксильных групп обеспечивает наиболее выраженное ингибирующее действие на развитие бактерий в результате нарушения естественных процессов метаболизма. В то же время соединения с аксиальным расположением кислотообразующей группировки обладают минимальной активностью (отсутствие активности для амида XII).

Таблица 1. Зависимость структура-активность против *Mycobacterium tuberculosis*

№	Структура	Insilico		
		Ex vivo	Свободная энергия связывания	Константа ингибирования
I		65	-9.52 kcal/mol	105 nM
II		23	-8.14 kcal/mol	1.07 uM
III		18	-8.88 kcal/mol	307.63 nM
IV		13	-6.34 kcal/mol	22.50 uM
V		12	-8.68 kcal/mol	433.06 nM
VI		10	-6.58 kcal/mol	14.92 uM
VII		8	-7.45 kcal/mol	3.45 uM
VIII		8	-7.36 kcal/mol	4.06 uM
IX		5	-8.22 kcal/mol	949.25 nM

X		5	-7.59 kcal/mol	2.75 uM
XI		0	-6.96 kcal/mol	7.90 uM

Результаты проведенного исследования говорят о том, что синтезированные производные изонипекотиновой кислоты представляют интерес в качестве потенциальных лекарственных средств для лечения туберкулеза, и что варьирование конфигурации стереогенных центров и природы кислотообразующей группы могут привести к открытию новых веществ с препаративными значениями антибактериальной активности. Это особенно актуально в связи с резистентностью патогенных организмов к существующим традиционным лекарственным средствам.

#### Выводы:

1. Активность  $\alpha,\beta$ -дигидроксизамещенных производных изонипекотиновой кислоты зависит от природы и взаимного положения функциональных групп.
2. Более активными являются производные с трет.-бутиламидной группой в экваториальном положении и с *транс*-диаксиальным расположением гидроксильных групп.
3. Исследования *ex vitro* и *in silico* дают сопоставимые результаты и использование данных методов в совокупности может быть эффективным для дизайна и разработки методов синтеза новых перспективных лекарственных средств для лечения туберкулеза.

#### Литература

1. Brine G. A., Stark P. A., Carroll F. L., Singh P. Synthesis of 4,4-Disubstituted Piperidine Analogs of  $(\square)$ -*cis*-N-[1-(2-Hydroxy-2-Phenylethyl)-3-methyl-4-piperidyl]-N-phenylpropanamide. // J. Het. Chem.-1994.-Vol. 31, N 3.-P. 513-520.
2. Dugas H. Bioorganic Chemistry. A Chemical Approach to Enzyme Action. NY: Springer-Verl., 1989 P. 96-109 Molecular Recognition and Drug Design
3. Jacobsen P, Labouta I., Schaumburg K., Falch E, Krogsgaard-Larsen P. Hydroxy- and Amino-substituted Piperidinecarboxylic Acids as  $\square$ -Aminobutyric Acid Agonist and Uptake Inhibitors. // J. Med. Chem.- 2002.-Vol. 25, N 10.-P.-1157-1162.
4. Takayama K, Wang C, Besra GS. Pathway to Synthesis and Processing of Mycolic Acids in *Mycobacterium tuberculosis*// Clin Microbiol Rev. 2005 Jan; 18(1): 81-101.
5. Лахвич Ф.Ф., Хрипач Н. Б., Станишевский Л. С. Стереохимия гидроцианирования гидроксиперидин-4-онов // ХГС.-1993, N 5.-С. 673-676.
6. Лахвич Ф.Ф., Лахвич О.Ф., Станишевский Л.С. Стереохимия и продукты присоединения трет.-бутилизонитрила по карбонильной группе 3-гидроксиперидин-4-онов // ХГС.-1997, N 4.-С. 523-527.
7. <http://www.dockingserver.com/web/>
8. <http://www.rcsb.org/pdb/home/home.do>
9. <http://tuberculist.epfl.ch/quicksearch.php?gene+name=kasa>