QSPR анализ способности индивидуальных авермектинов к биоконцентрированию

О. В. Тиньков^{1,2}, В. Ю. Григорьев³, Л. Д. Григорьева⁴

¹Государственное образовательное учреждение высшего профессионального образования Военный институт Министерства обороны, г. Тирасполь, Приднестровье, Молдова, e-mail: oleg.tinkov.chem@mail.ru

²Государственное образовательное учреждение Приднестровский государственный университет им. Т.Г. Шевченко, г. Тирасполь, Приднестровье, Молдова

³Федеральное государственное бюджетное учреждение науки Институт физиологически активных веществ Российской академии наук, Черноголовка, Московская область, Россия

⁴Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова, Москва, Россия

Поступила в редакцию: 01.10.2020 г., после доработки: 27.10.2020 г., принята в печать: 10.11.2020

Аннотация – В настоящий момент распространение коронавируса представляет собой глобальную проблему для человечества. Одним из перспективных соединений для борьбы с коронавирусом SARS-CoV-2 является ивермектин – комплекс полусинтетических производных природных авермектинов, которые уже много лет эффективно используются в медицине, ветеринарии и сельском хозяйстве как противопаразитарные препараты. Также ведутся успешные исследования по использованию авермектинов в качестве противоопухолевых препаратов. Однако, несмотря на распространенность во всем мире, высокую физиологическую значимость и перспективность, до сих пор отсутствуют достоверные данные для большинства индивидуальных авермектинов по основным экотоксикологическим характеристикам, что в соответствии с действующим законодательством Европейского союза является обязательным условием для веществ, производимых или импортируемых в количестве свыше одной тонны в течение года. С использованием интернет-платформы «ОСНЕМ» (<https://ochem.eu>) построены адекватные модели Количественной Связи Структура – Свойство (Quantitative Structure – Property Relationship, QSPR), позволившие оценить влияние структуры органических соединений на величину биоконцентрационного фактора (BCF). QSPR модели разработаны с использованием различных фрагментарных, топологических, физико-химических молекулярных дескрипторов, а также таких методов машинного обучения как Случайный Лес (Random Forest, RF) и Ассоциативные Нейронные Сети (Associative Neural Networks, ASNN). Для количественной оценки способности индивидуальных авермектинов к биоконцентрированию была разработана консенсусная QSPR модель, находящаяся в свободном доступе в сети Интернет по адресу: <https://ochem.eu/model/20673575>. При сравнительном QSPR моделировании были применены молекулярные дескрипторы, в том числе фрактальные, рассчитанные с помощью программы NYBOT. Разработанные модели обладают сопоставимой предсказательной способностью и могут быть полезны при определении стратегии синтеза, испытаний новых лекарственных средств на основе индивидуальных авермектинов, в том числе при селекции соединений – лидеров,

ингибирующих репликацию SARS-CoV-2. При проведении структурной интерпретации методом молекулярных пар определены наиболее часто встречающиеся молекулярные трансформации, повышающие и понижающие биоконцентрационный фактор, что может быть учтено при рациональном молекулярном дизайне новых физиологически активных соединений.

Ключевые слова: макролиды, авермектины, биоконцентрационный фактор, молекулярные дескрипторы, машинное обучение.

Chemical hazard assessment and risk modeling

UDC: 544.165:615.917

DOI: 10.25514/CHS.2020.2.18001

QSPR analysis of bioconcentrating ability of individual avermectins

Oleg V. Tinkov^{1,2}✉, *Veniamin Yu. Grigoriev*³, and *Lyudmila D. Grigorieva*⁴

¹Military Institute of the Ministry of Defense, Tiraspol, Transdnistria, Moldova,
e-mail: oleg.tinkov.chem@mail.ru

²Transnistrian State University, Tiraspol, Transdnistria, Moldova

³Institute of Physiologically Active Compounds of the Russian Academy of Science,
Chernogolovka, Moscow Region, Russia

⁴Lomonosov Moscow State University, Moscow, Russia

Received: October 1, 2020, Revised: October 27, 2020, Accepted: November 10, 2020

Abstract – At the moment, the spread of coronavirus infection is a global problem for humanity. One of the promising compounds for the fight against SARS-CoV-2 coronavirus is ivermectin – a complex of semi-synthetic derivatives of natural avermectins, which have been effectively used in medicine, veterinary medicine, and agriculture as antiparasitic agents for many years. There are also several successful studies on the use of avermectins as antitumor drugs. However, despite the worldwide recognition, high physiological significance and prospects, there are still no reliable data for most individual avermectins on their main ecotoxicological characteristics, which in accordance with the current legislation of the European Union is a prerequisite for substances produced or imported over one ton per year. Using the OCHEM web-platform (<https://ochem.eu>) adequate models of Quantitative Structure – Property Relationship (QSPR) were constructed, which allowed us to evaluate the influence of the structure of organic compounds on the value of the bioconcentration factor (BCF). QSPR models were developed using various fragmentary, topological, physico-chemical molecular descriptors, as well as machine learning methods such as Random Forest (RF) and Associative Neural Networks (ASNN). To quantify the ability of individual avermectins to bioconcentrate, a consensus QSPR model has been developed, which is freely available on the Internet at: <https://ochem.eu/model/20673575>. In comparative QSPR modeling, molecular descriptors were used, including fractal ones, calculated using the HYBOT program. The developed models have a comparable predictive ability and can be useful in determining the strategy of synthesis, testing of new drugs based on individual avermectins, including the selection of lead compounds that are potent in inhibition of SARS-CoV-2 replication. When conducting structural interpretation by the method of molecular pairs, the most common molecular transformations that increase and decrease the bioconcentration factor have been determined, which can be taken into account in the rational molecular design of new physiologically active compounds.

Keywords: macrolides, avermectins, bioconcentration factor, molecular descriptors, machine learning.

ВВЕДЕНИЕ

На сегодняшний день одним из наиболее перспективных ингибиторов коронавируса SARS-CoV-2 является ивермектин, который в ходе исследований *in vitro* позволил снизить долю вирусной РНК на 99,98% в течение 48 ч при концентрации 5 мкМ, которая безопасна для клеток [1]. Ранее ивермектин также снижал репликацию вирусов ВИЧ-1 и Денге [2]. Ивермектин представляет собой комплекс ивермектина В1а (~90%) и ивермектина В1б (~10%), которые являются полусинтетическими производными природных авермектинов.

Природные авермектины, продуцируемые культурой *Streptomyces avermitilis*, а также их полусинтетические производные, в том числе ивермектин, чрезвычайно эффективно используются против эндо- и эктопаразитов растений, животных и человека [3]. Высокая важность авермектинов для человечества была подтверждена вручением в 2015 году половины Нобелевской премии по физиологии и медицине Сатоси Омури и Уильяму Кэмпбеллу за их новаторские исследования, направленные на создание нового класса лекарств [4]. Авермектины также продемонстрировали противоопухолевую активность [5].

Природные авермектины, которые представляют собой комплекс из четырех основных (A1a, A2a, B1a, B2a) и четырех второстепенных (A1b, A2b, B1b, B2b) 16-членных макролидов, продуцируются культурой *Streptomyces avermitilis*. Химические структуры природных и полусинтетических авермектинов представлены в таблице 1.

Таблица 1. Индивидуальные авермектины

Table 1. Individual avermectins

Название	Структура	номер CAS
Природные авермектины		
Авермектин A1a		65195-51-9

QSPR АНАЛИЗ СПОСОБНОСТИ ИНДИВИДУАЛЬНЫХ АВЕРМЕКТИНОВ

Название	Структура	номер CAS
Природные авермектины		
Авермектин A1b	<p>The structure of Avermectin A1b is a complex macrocyclic lactone. It features a central 14-membered lactone ring with two double bonds. Attached to this ring are two side chains: a 10-membered lactone ring and a 12-membered lactone ring. The 10-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 12-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 14-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 10-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 12-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group.</p>	65195-52-0
Авермектин B1a	<p>The structure of Avermectin B1a is a complex macrocyclic lactone. It features a central 14-membered lactone ring with two double bonds. Attached to this ring are two side chains: a 10-membered lactone ring and a 12-membered lactone ring. The 10-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 12-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 14-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 10-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 12-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group.</p>	65195-55-3
Авермектин B1b	<p>The structure of Avermectin B1b is a complex macrocyclic lactone. It features a central 14-membered lactone ring with two double bonds. Attached to this ring are two side chains: a 10-membered lactone ring and a 12-membered lactone ring. The 10-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 12-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 14-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 10-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 12-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group.</p>	65195-56-4
Авермектин A2a	<p>The structure of Avermectin A2a is a complex macrocyclic lactone. It features a central 14-membered lactone ring with two double bonds. Attached to this ring are two side chains: a 10-membered lactone ring and a 12-membered lactone ring. The 10-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 12-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 14-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 10-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group. The 12-membered ring has a methyl group and a hydroxyl group.</p>	65195-53-1

Название	Структура	номер CAS
Природные авермектины		
Авермектин А2b		65195-54-2
Авермектин В2a		65195-57-5
Авермектин В2b		65195-58-6
Полусинтетические авермектины		
Ивермектин В1a		71827-03-7

QSPR АНАЛИЗ СПОСОБНОСТИ ИНДИВИДУАЛЬНЫХ АВЕРМЕКТИНОВ

Название	Структура	номер CAS
Полусинтетические авермектины		
Ивермектин В1b	<p>The structure of Ivermectin B1b is a complex macrocyclic lactone. It features a 14-membered lactone ring with a methyl group at the 1-position and a methyl group at the 13-position. The ring is substituted with several side chains, including a 2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl group, a 2,6-dimethyl-4-methoxyphenyl group, and a 2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl group. The stereochemistry is defined by wedged and dashed bonds.</p>	70209-81-3
Дорамектин	<p>The structure of Doramectin is a 14-membered lactone macrocycle. It has a methyl group at the 1-position and a methyl group at the 13-position. The side chains include a 2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl group, a 2,6-dimethyl-4-methoxyphenyl group, and a 2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl group. A cyclohexane ring is attached to the side chain at the 11-position.</p>	117704-25-3
Селамектин	<p>The structure of Selamectin is a 14-membered lactone macrocycle. It has a methyl group at the 1-position and a methyl group at the 13-position. The side chains include a 2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl group, a 2,6-dimethyl-4-methoxyphenyl group, and a 2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl group. A cyclohexane ring is attached to the side chain at the 11-position.</p>	220119-17-5
3''-О- Десметилавермектин В1a	<p>The structure of 3''-O-Desmethyl ivermectin B1a is a 14-membered lactone macrocycle. It has a methyl group at the 1-position and a methyl group at the 13-position. The side chains include a 2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl group, a 2,6-dimethyl-4-methoxyphenyl group, and a 2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl group. The stereochemistry is defined by wedged and dashed bonds.</p>	99965-56-7

Название	Структура	номер CAS
Полусинтетические авермектины		
4''-(ацетиламино)-5-О-диметил-4''-диокси-Авермектин А1а	<p>The structure shows a complex polycyclic molecule with multiple fused rings, including a central bicyclic system and several side chains. It features a dimethylamino group, a hydroxyl group, and a diethylamino group. The molecule is highly substituted with methyl and ethyl groups.</p>	172926-97-5
Эмамектин В1В	<p>The structure is a complex polycyclic molecule with multiple fused rings, including a central bicyclic system and several side chains. It features a dimethylamino group, a hydroxyl group, and a diethylamino group. The molecule is highly substituted with methyl and ethyl groups.</p>	121424-52-0
Эмамектин В1А	<p>The structure is a complex polycyclic molecule with multiple fused rings, including a central bicyclic system and several side chains. It features a dimethylamino group, a hydroxyl group, and a diethylamino group. The molecule is highly substituted with methyl and ethyl groups.</p>	121124-29-6
Эприномектин В1а	<p>The structure is a complex polycyclic molecule with multiple fused rings, including a central bicyclic system and several side chains. It features a dimethylamino group, a hydroxyl group, and a diethylamino group. The molecule is highly substituted with methyl and ethyl groups.</p>	133305-88-1

Название	Структура	номер CAS
Полусинтетические авермектины		
Эприномектин В1b		133305-89-2

Для всесторонней оценки возможности использования отдельных авермектинов в качестве лекарственных веществ чрезвычайно важна информация об их экотоксикологических характеристиках. В соответствии с Европейским регламентом о регистрации, оценке, разрешении и ограничении химических веществ (REACH) [6], перед началом производства и торговли требуется обязательная предварительная оценка различных экотоксикологических характеристик химических веществ, включая их способность к биоконцентрированию, которая оценивается с использованием коэффициента (фактора) биоконцентрации (BioConcentration Factor, BCF), представляющим собой отношение концентрации химического вещества в организме или биоте к его концентрации в воде.

В обзорной публикации [7] по экологическим свойствам авермектинов отмечается, что, несмотря на распространенность этих веществ во всем мире и их эффективное использование, к сожалению, экспериментальных данных по экотоксикологической оценке этих соединений крайне мало.

На сегодняшний день в связи со значительными финансовыми и временными затратами при оценке экспериментальных показателей химических веществ, а также с учетом этического отношения к животным, создаются математические модели «Количественная Связь Структура – Активность/Свойство» (QSAR/QSPR) [8–10], которые также поддерживаются REACH.

Принимая во внимание актуальность оценки BCF, было предложено значительное количество удовлетворительных моделей QSPR, некоторые из которых интегрированы в известные программы, например, T.E.S.T.v.4.2. [11], CompTox Chemistry Dashboard [12]. Предлагаемые модели QSPR с учетом области применимости (applicability domain, AD) позволяют надежно прогнозировать BCF для большого количества органических соединений. Область применимости модели это химическое, структурное, молекулярное и/или связанное с биологическим механизмом действия пространство данных, описываемое моделью [10]. Если новые молекулы из тестовой выборки находятся за пределами области применимости модели, то прогноз с

использованием соответствующей модели QSPR для них будет менее надежным. Определение AD является обязательным условием при проведении QSAR/QSPR моделирования.

К сожалению, природные и полусинтетические авермектины при прогнозировании BCF не входят в области применимости моделей, реализованных в указанных выше программных продуктах, что, вероятно, связано с незначительным структурным разнообразием обучающих выборок, типом используемых дескрипторов и методами их отбора.

Необходимость расширения структурного разнообразия обучающих выборок при прогнозировании BCF отмечена в публикации [13], где проводится подробный анализ существующих QSPR моделей BCF.

Учитывая отсутствие экспериментальных значений BCF для отдельных авермектинов, а также моделей QSPR, способных надежно прогнозировать эту характеристику с учетом областей применимости, целью данного исследования является количественная оценка коэффициента биоконцентрации индивидуальных авермектинов.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

Свободно доступный набор экспериментальных значений BCF (1333 соединения) был экспортирован из вышеупомянутой публикации [13], в которой подробно описаны процедуры проверки исходной информации и разделения общей выборки на обучающую (1129 соединений) и тестовую (204 соединения) выборки. Экспериментальные значения BCF, приведенные авторами исследования [13] в л/кг, были преобразованы в десятичный логарифм этой величины.

QSPR моделирование проводилось с использованием интернет-ресурса «OCHEM» [14], который содержит значительное количество данных о структурах химических соединений и различных видах биологической активности, а также позволяет разрабатывать, интерпретировать QSPR/QSAR модели с использованием различных методов машинного обучения. В настоящей работе при моделировании с помощью интернет-ресурса «OCHEM» использовались различные типы дескрипторов [15], среди которых можно выделить целочисленные фрагментные симплексные дескрипторы, топологические индексы. Так, топологические дескрипторы (индексы), рассчитываемые с помощью встроенного в «OCHEM» модуля «Dragon» [15], связаны с применением теории графов при описании молекулярной структуры. При расчете симплексных дескрипторов (Simplex representation of molecular structure, SIRMS) с помощью модуля «SIRMS» [16] молекула рассматривается как система различных симплексов – четырехатомных молекулярных фрагментов фиксированной структуры (рис. 1). Дескриптором в данном случае является количество симплексов определенного вида. На 2D уровне атомы (вершины симплекса) дифференцируют не только по природе «метке» атома, но и с учетом различных физико-химических свойств – частичного заряда на атоме, липофильности, рефракции, способности выступать донором или акцептором водорода при образовании водородной связи.

НУВОТ [22], топологические и фрактальные характеристики [23]. В основе НУВОТ дескрипторов лежит оценка Н-донорной и Н-акцепторной способности молекул. В этом случае оценка AD проводилась интервальным методом. Дескрипторы с низкой вариабельностью и высоким коэффициентов взаимной корреляции (выше 0,9) были исключены при моделировании.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

Результаты QSPR моделирования величин BCF приведены в таблице 2. Консенсусная модель находится в свободном доступе по ссылке, указанной в таблице 2. Все построенные модели имеют удовлетворительные статистические характеристики и демонстрируют предсказательную способность сопоставимую с существующими моделями QSPR, разработанными для исследуемой выборки [13].

Таблица 2. Статистические характеристики QSPR моделей BCF

Table 2. Statistical characteristics of QSPR BCF models

Метод	Дескрипторы	Выборка	Q ²	RMSE
Ассоциативные Нейронные Сети	Dragon	обучающая	0,70	0,74
		тестовая	0,74	0,80
	PyDescriptor	обучающая	0,69	0,76
		тестовая	0,76	0,78
	RDKit	обучающая	0,67	0,78
		тестовая	0,74	0,80
Случайный Лес	alvaDesc	обучающая	0,78	0,64
		обучающая	0,80	0,70
	SIRMS	обучающая	0,72	0,72
		тестовая	0,78	0,74
	PyDescriptor	обучающая	0,75	0,68
		тестовая	0,79	0,73
	НУВОТ	обучающая	0,67	0,78
		тестовая	0,71	0,85
Консенсусная модель (https://ochem.eu/model/20673575)		обучающая	0,77	0,65
		тестовая	0,80	0,70

Примечание: Q² – коэффициент детерминации; RMSE – среднеквадратичная ошибка

Для полученной консенсусной модели была проведена структурная интерпретация с помощью метода молекулярных пар, также реализованного в «ОСНЕМ» [14]. Результаты интерпретации, в частности, молекулярные трансформации, которые в наибольшей степени увеличивают или уменьшают значения BCF для исследуемых 1129 соединений обучающей выборки приведены в таблице 3. Полный список молекулярных трансформаций, а также

структуры соединений обучающей и тестовой выборок доступны по ссылке для консенсусной модели, приведенной в таблице 2.

Как видно из таблицы 3, наибольшее снижение способности органических соединений к биоконцентрированию наблюдается при замещении атомов хлора гидроксильными и карбоксильными фрагментами. Также BCF уменьшается при замене гидроксильной группы на сульфогруппу $-\text{SO}_3\text{H}$ или водорода на карбоксильную группу. Замена фосфорной группы на тиофосфорную, а также аминогруппы, водорода, нитрогруппы на фрагмент, содержащий 2,6-дихлорбензол, напротив, значительно увеличивает BCF.

Таблица 3. Результаты структурной интерпретации консенсусной QSPR модели. Молекулярные трансформации, приводящие к повышению или понижению BCF для 1129 соединений обучающей выборки

Table 3. Results of structural interpretation of the consensus QSPR model. Molecular transformations that lead to an increase or decrease in BCF for 1129 compounds of training set

Молекулярная трансформация	Пример пар соединений из обучающей выборки и их экспериментальные значения BCF, липофильности	N	Δmean
Молекулярные трансформации, приводящие к понижению BCF
$\lg\text{BCF} = 3,04$ $\lg\text{P} = 4,1$ $\lg\text{BCF} = 0,45$ $\lg\text{P} = 2,74$	4	$-1,7 \pm 1,2$
$\lg\text{BCF} = 2,43$ $\lg\text{P} = 3,43$ $\lg\text{BCF} = 1$ $\lg\text{P} = 2,05$	9	$-1,6 \pm 1,2$

<p>lgBCF = 1,62 lgP = 0,04</p>	<p>lgBCF = 0,04 lgP = -2,16</p>	4	$-1,3 \pm 0,66$
<p>lgBCF = 2,57 lgP = 3,53</p>	<p>lgBCF = -0,15 lgP = 2,23</p>	14	$-1,1 \pm 1,1$
Молекулярные трансформации, приводящие к повышению ВСФ
<p>lgBCF = -1 lgP = 1,69</p>	<p>lgBCF = 1,76 lgP = 3,3</p>	5	$2,0 \pm 0,71$
<p>lgBCF = 2,57 lgP = 3,53</p>	<p>lgBCF = 4,3 lgP = 5,62</p>	9	$2,1 \pm 0,25$
<p>lgBCF = 3,26 lgP = 4,38</p>	<p>lgBCF = 5,54 lgP = 6,64</p>	8	$3,0 \pm 0,52$

<p style="text-align: center;">lgBCF = 2,78 lgP = 4,1</p>	<p style="text-align: center;">lgBCF = 5,54 lgP = 6,64</p>	7	3,2 ± 0,4
---	---	---	---	-----------

Примечание: N – число молекулярных пар, для которых выявлена молекулярная трансформация; Δmean – средняя разница значений биоконцентрационного фактора при осуществлении молекулярной трансформации; lgP – липофильность веществ

Результаты интерпретации QSPR модели подтверждают ранее полученные данные [24], согласно которым липофильность соединений оказывает существенное влияние на их способность к биоконцентрированию: между этими двумя характеристиками существует линейная зависимость.

Используя консенсусную QSPR модель, были рассчитаны величины BCF для отдельных авермектинов, которые приведены в таблице 4. Все соединения вошли в область применимости, что может указывать на надежность прогнозируемых значений.

Таблица 4. Предсказанные QSPR-моделью значения BCF авермектинов

Table 4. The QSPR model predicted BCF values of avermectins

Название индивидуальных авермектинов	lgBCF
Авермектин A1a	1,35
Авермектин A1b	1,33
Авермектин B1a	1,32
Авермектин B1b	1,30
Авермектин A2a	1,43
Авермектин A2b	1,43
Авермектин B2a	1,44
Авермектин B2b	1,40
Ивермектин B1a	1,41
Ивермектин B1b	1,46
Дорамектин	1,36
Селамектин	1,50
3"-О-Десметилавермектин B1a	1,39
4"-(ацетиламино)-5-О-диметил-4"-диокси- Авермектин A1a	1,20
Эмамектин B1B	1,39
Эмамектин B1A	1,36
Эприномектин B1a	1,34
Эприномектин B1b	1,35

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

В ходе вычислительных экспериментов с применением концептуально различных дескрипторов и методов машинного обучения были разработаны адекватные QSPR модели BCF. Используемые дескрипторы расширили области применимости моделей QSPR, что позволило сделать прогноз BCF для индивидуальных авермектинов более надежным. Полученные значения BCF авермектинов могут быть приняты во внимание при комплексной оценке безопасности авермектинов для окружающей среды.

Интерпретация QSPR моделей позволила определить влияние молекулярных трансформаций на изменение способности органических веществ к биоконцентрированию, что может быть использовано при разработке целевых соединений, а именно при молекулярном дизайне веществ с требуемым уровнем биоконцентрирования.

Сконструированные QSPR модели могут быть использованы для виртуального скрининга органических соединений с целью сокращения финансовых, временных и трудовых затрат при оценке их экотоксикологических параметров.

В будущих исследованиях потребуются анализ и прогноз других экотоксикологических параметров авермектинов, например, способности к биотрансформации и различных типов токсичности.

Список литературы / References:

1. Caly, L., Druce, J.D., Catton, M.G., Jans, D.A., & Wagstaff, K.M. (2020). The FDA-approved drug ivermectin inhibits the replication of SARS-CoV-2 in vitro. *Antiviral Res.*, 178, 104787. <https://doi.org/10.1016/j.antiviral.2020.104787>
2. Wagstaff, K.M., Sivakumaran, H., Heaton, S.M., Harrich, D., & Jans, D.A. (2012). Ivermectin is a specific inhibitor of importin α/β -mediated nuclear import able to inhibit replication of HIV-1 and dengue virus. *Biochem. J.*, 443(3), 851 - 856. <https://doi.org/10.1042/BJ20120150>
3. Prichard, R., Ménez, C., & Lespine, A. (2012). Moxidectin and the avermectins: Consanguinity but not identity. *Int. J. Parasitol. Drugs & Drug Resist.*, 2, 134 - 153. <https://doi.org/10.1016/j.ijpddr.2012.04.001>
4. The Nobel Prize in Physiology or Medicine 2015. <https://www.nobelprize.org/prizes/medicine/2015/summary/> (accessed 28.09.2020).
5. Juarez, M., Schcolnik-Cabrera, A., & Dueñas-Gonzalez, A. (2018). The multitargeted drug ivermectin: from an antiparasitic agent to a repositioned cancer drug. *Am. J. Cancer Res.*, 8(2), 317 - 331.
6. Regulation (EC) No 1907/2006 of the European Parliament and of the Council of 18 December 2006 concerning the Registration, Evaluation, Authorisation and Restriction of Chemicals (REACH). <https://eur-lex.europa.eu/legal-content/EN/TXT/?uri=CELEX%3A02006R1907-20140410> (accessed 28.09.2020)
7. Bai, S.H., & Ogbourne, S. (2016). Eco-toxicological effects of the avermectin family with a focus on abamectin and ivermectin. *Chemosphere*, 154, 204 - 214. <https://doi.org/10.1016/j.chemosphere.2016.03.113>
8. Piir, G., Kahn, I., García-Sosa, A.T., Sild, S., Ahte, P., & Maran, U. (2018). Best practices for QSAR model reporting: physical and chemical properties, ecotoxicity, environmental fate, human health, and toxicokinetics endpoints. *Environ. Health Perspect.*, 126(12), 126001. <https://doi.org/10.1289/EHP3264>

9. Roy, K. (2020). *Ecotoxicological QSARs*. Methods in Pharmacology and Toxicology. New York: Springer US. P. 27. <https://doi.org/10.1007/978-1-0716-0150-1>
10. Muratov, E.N., Bajorath, J., Sheridan, R.P., Tetko, I.V., Filimonov, D., Poroikov, V., Oprea, T. I., Baskin, I.I., Varnek, A., Roitberg, A., Isayev, O., Curtarolo, S., Fourches, D., Cohen, Y., Aspuru-Guzik, A., Winkler, D.A., Agrafiotis, D., Cherkasov, A., & Tropsha, A. (2020). QSAR without borders. *Chem. Soc. Rev.*, 49(11), 3525 - 3564. <https://doi.org/10.1039/d0cs00098a>
11. User's Guide for T.E.S.T. (version 4.2). <https://www.epa.gov/chemical-research/users-guide-test-version-42-toxicity-estimation-software-tool-program-estimate> (accessed 28.09.2020).
12. CompTox Chemistry Dashboard. <https://comptox.epa.gov/dashboard> (accessed 28.09.2020).
13. Lunghini, F., Marcou, G., Azam, P., Patoux, R., Enrici, M. H., Bonachera, F., Horvath, D., & Varnek, A. (2019). QSPR models for bioconcentration factor (BCF): are they able to predict data of industrial interest? *SAR QSAR Environ Res.*, 30(7), 507 - 524. <https://doi.org/10.1080/1062936X.2019.1626278>
14. Web-based platform OCHEM. OCHEM user's manual <http://docs.ochem.eu/display/MAN/OCHEM+Introduction> (accessed 28.09.2020).
15. Todeschini, R., & Consonni V. (2000). *Handbook of Molecular Descriptors*. Weinheim: Wiley-VCH, 389 p.
16. Simplex representation of molecular structure - a chemoinformatic tool for calculation of simplex (fragment) descriptors. Available from: <https://github.com/DrrDom/sirms> (accessed 25.09.2020).
17. Masand, V.H., & Rastija V. (2017). PyDescriptor: A new PyMOL plugin for calculating thousands of easily understandable molecular descriptors. *Chemometrics and Intelligent Laboratory Systems*, 169, 12 - 18. <https://doi.org/10.1016/j.chemolab.2017.08.003>
18. rdkit.Chem.Descriptors module. <http://rdkit.org/docs/source/rdkit.Chem.Descriptors.html> (accessed 25.09.2020).
19. alvaDesc KNIME Plugin – tool for calculates alvaDesc molecular descriptors; software available at <https://www.alvascience.com/knime-alvadesc/> (accessed 25.09.2020).
20. Breiman, L. RRforest software. http://www.stat.berkeley.edu/~breiman/RandomForests/reg_examples/RFR (accessed 28.09.2020).
21. Tetko, I.V. (2008). Associative neural network. *Methods Mol. Biol.*, 458, 185 - 202. https://doi.org/10.1007/978-1-60327-101-1_10
22. Raevsky, O.A., Grigorev, V.Yu., Kireev, D.B., & Zefirov, N.S. (1992). Complete thermodynamic description of H-bonding in the framework of multiplicative approach. *Quant. Struct.-Act. Relat.*, 11(1), 49 - 63. <https://doi.org/10.1002/qsar.19920110109>
23. Grigorev, V.Yu., & Grigoreva, L.D. (2016). Calculation and properties of fractal descriptors for C2-C9 alkanes. *Moscow Univ. Chem. Bull.*, 71(3), 199 - 204. <https://doi.org/10.3103/S0027131416030056>
24. Meylan, W.M., Howard, P.H., Boethling, R.S., Aronson, D., Printup, H., & Gouchie, S. (1999). Improved method for estimating bioconcentration/bioaccumulation factor from octanol/water partition coefficient. *Environ. Toxicol. Chem.*, 18, 664 - 672. <https://doi.org/10.1002/etc.5620180412>