

## ОТЗЫВ

официального оппонента Грачева Михаила Константиновича  
о диссертационной работе **Гука Дмитрия Александровича**  
**«Медьсодержащие производные тиогидантоинов и их конъюгаты с редокс-активными группировками»**, представленной на соискание ученой степени  
кандидата химических наук по специальности 02.00.03 – Органическая химия и  
02.00.08 – Химия элементоорганических соединений.

**Актуальность работы.** Разработка путей синтеза новых представителей лекарственных средств для химиотерапии онкологических заболеваний уже на протяжении многих лет остается одним из приоритетных направлений современной органической и фармакологической химии. В этом направлении в последние годы особое внимание обращено на адресную доставку лекарственных средств (*targeted site delivery*), что во многих случаях позволяет достичь значительно большей эффективности при минимальном повреждении здоровых клеток. Последнее обстоятельство имеет огромное значение при лечении онкологических заболеваний, где предъявляются особые требования к доставке и избирательному действию лекарственного соединения. Сначала среди таких лекарств особое место занимали противоопухолевые препараты на основе платины. Однако оказалось, что им присущ ряд существенных недостатков, связанных в первую очередь с абиогенностью платины и, как следствие этого, трудности в их практическом применении. Поэтому более перспективным кажется исследование противоопухолевых препаратов на основе других, биогенных металлов, например, цинк, железо, кобальт и медь, среди которых внимание соискателя привлекли соединения на основе меди. Представленная работа как раз и развивает это направление.

Действительно, как справедливо об этом указывает соискатель, возможно получать физиологически активные координационные соединения на основе меди различных степеней окисления и различной геометрии, способные претерпевать редокс-переход  $\text{Cu}(+2) - \text{Cu}(+1)$  непосредственно в клетке. В качестве органической «матрицы» для координирования атомов меди были

выбраны 3-замещенные 2-тиоимидазол-4-оны на основе анилинов с донорными и акцепторными заместителями и функциональных аминов, синтез которых оказался одной из целей рецензируемой работы. Хорошо известно, что производные 2-тиогидантоинов обладают широким спектром физиологической активности, что в сочетании с редокс-активностью меди в разных степенях окисления может придать им новые полезные цитотоксические свойства. Поэтому общая задача, поставленная Гуком Д.А., – создание общих универсальных методов синтеза новых классов функциональных производных 5-пиридилметилен-2-тиоимидазол-4-онов для направленного и селективного получения на их основеmono- и биядерных координационных соединений меди (+1) и (+2), а также биметаллических координационных соединений Fe/Cu, с высокой цитотоксичностью по отношению к клеточным линиям злокачественных новообразований, является **актуальной** и имеющей важное практическое значение.

**Общая структура работы.** Диссертационная работа построена по классической схеме и состоит из шести частей: введения, обзора литературы на тему «Координационные соединения биогенных металлов как цитотоксические агенты для терапии злокачественных новообразований», обсуждения результатов, экспериментальной части, выводов и списка цитируемой литературы. Диссертация изложена на 245 листах машинописного текста, содержит 41 схему, 75 рисунков и 32 таблицы. Список цитируемой литературы включает 236 наименований.

Литературный обзор (Глава 2) весьма объемный (почти 80 стр.) и содержит все необходимые данные, относящиеся к данному исследованию. Он логично включает практически все данные о цитотоксических координационных соединениях биогенных металлов, конкретно это: Zn(+2), Fe(+2) и Fe(+3), Co(+2) и Co(+3), Cu(+1) и Cu(+2). Конечно, с учетом темы диссертации, самой интересной представляется глава литературного обзора 2.4., посвященная тонкостям координационного строения соединений меди(+1) и меди(+2). В каждом разделе проанализированы наиболее характерные

механизмы токсического действия, характерные для соответствующего металла-комплексообразователя в той или иной степени окисления и выявлены закономерности в цепочке «геометрия координационной сферы – механизм токсического действия – величина IC<sub>50</sub>». В конце литературного обзора есть глава 2.5., в которой весьма объективно и критически представлены умозаключения по результатам обзора литературы. Хочется особо подчеркнуть, что соискателю удалось хорошо разобраться в довольно разноплановых работах и представить их в выгодном для себя свете. В целом литературный обзор дает правильное представление об успехах и проблемах в этой области, включает более чем достаточное количество литературных ссылок (около 170), причем главным образом 5 – 10-и летней давности (!), удачно иллюстрирован и, главное, готовит читателя к последующему обсуждению собственных экспериментальных результатов.

Центральная часть работы – Обсуждение результатов (Глава 3) – логично начинается с четкой формулировки и создания общего плана предстоящего экспериментального исследования. В главе 3.1. описан синтез 3-арилзамещенных 2-тиоимидазол-4-онов и координационных соединений меди на их основе, что включает в себя и изучение валентного состояния меди и редокс-активности в координационных соединениях 3-х типов. Далее начинается более сложная часть работы – синтез конъюгатов на основе менадиона, как потенциального редокс-активного фрагмента, способного вступать в окислительно-восстановительные реакции с ионами меди в клетке и, что важно, генерировать активные формы кислорода. Следует отметить, что в синтетическом плане эта часть работы представляется наиболее сложной и соискатель с ней надежно и убедительно справился, а представленные строения достаточно сложных полученных соединений в целом не вызывают сомнений. Синтетическая часть диссертации завершается синтезом функциональных производных ферроцена (раздел 3.2.4), как потенциально обладающих собственной цитотоксичной активностью. При этом сделан важный вывод о механизме (межмолекулярно или внутримолекулярно) окислительно-

восстановительных реакций ферроцен-тиогидантоиновых конъюгатов с CuCl<sub>2</sub>. Завершает главу обсуждений результатов довольно большой раздел 3.3., состоящий из 10 маленьких глав (3.3.1. – 3.3.10.), посвященный изучению биологической активности ряда синтезированных соединений, в результате чего сделан вывод о наиболее вероятных механизмах цитотоксического действия координационных соединений меди в разных степенях окисления.

В экспериментальной части диссертации (Глава 4) приведены все необходимые данные для синтеза целевых соединений, так что при желании они могут быть надежно воспроизведены. Представленные синтезы полученных в работе координационных соединений меди являются достаточно сложными и потребовали известного мастерства соискателя.

В целом работа выполнена на самом высоком экспериментальном уровне с привлечением современных инструментальных методов исследования, например, различных вариантов спектроскопии ЯМР на ядрах <sup>1</sup>H и <sup>13</sup>C, масс-спектрометрии, рентгеноструктурного анализа, ЭПР спектроскопии, циклической вольтамперометрии и др. Выводы логично вытекают из представленных результатов работы, а приведенные публикации (индексируемые в базе данных Web of Science, Scopus и РИНЦ) подтверждают уровень полученных результатов. **Автореферат полностью отражает основное содержание диссертации. Достоверность и новизна выдвинутых научных положений, выводов и рекомендаций не вызывают сомнений.**

Рецензируемая работа лишена серьезных недостатков. **Тем не менее, можно сделать ряд критических замечаний**, не носящих принципиального характера. Так, литературный обзор вполне можно было сократить до обсуждения только координационных соединений меди. На стр. 201 (в конце) не совсем понятна методика получения соединения 107: 650 мкл воды (?) и далее..., продукт, видимо, не экстрагировали серным эфиром, а промывали. На стр. 206, видимо, речь идет не о «затвердевании смеси», а о выпадении осадка. На стр. 216, видимо, следует читать «оставляли на 2 – 7 часов». В описаниях

спектров ЯМР<sup>13</sup>C в экспериментальной части хотелось бы увидеть конкретные отнесения приведенных сигналов, а не просто набор цифр. В тексте иногда не к месту проскаивают английские слова: white-желтый (стр. 179), dark-желтый (стр. 182), methyl iodide (стр. 185). Иногда встречаются неудачные выражения: «выкипание растворителя» (стр. 219), «аргонированный ацетонитрил» (стр. 222). Есть опечатки в тексте диссертации (на стр. 12, 177, 181-183, 216) и в автореферате во фразе в конце стр. 11 и начале стр. 12. Приведенные замечания носят технический характер и нисколько не умаляют очевидных достоинств работы.

**Научная новизна** работы Гука Д.А. заключается в том, что им разработаны общие универсальные методы синтеза новых классов функциональных производных 5-пиридилметилен-2-тиоимиазол-4-онов и на их основе получены моно- и биядерные координационные соединения меди (+1) и (+2), а также биметаллические координационные соединений Fe/Cu, с высокой цитотоксичностью по отношению к клеточным линиям злокачественных новообразований. Установлена зависимость цитотоксической активности от строения и электронных свойств координационного соединения.

**Практическая значимость** проведенного исследования заключается в том, что показана возможность получения конъюгатов 2-тиоимиазол-4-онов с различными редокс-активными группировками и разработаны препаративные методы получения моноядерных и биядерных координационных соединений меди Cu(+1), Cu(+2), Cu(+2)Cu(+2), Cu(+2)Cu(+1), Cu(+2)Cu(+1), биметаллических координационных соединений Cu/Fe на основе 3-замещенных-2-тиоимиазол-4-онов. Обнаружена и изучена цитотоксичность полученных координационных соединений *in vitro*, для соединений лидеров установлены наиболее вероятные механизмы цитотоксического действия, два соединения лидера испытаны *in vivo* как потенциальные противоопухолевые препараты.

Работа Гука Д.А. представляет интерес для исследований в различных областях органической, биоорганической, фармакологической химии, тонком

органическом синтезе и ряде других междисциплинарных направлениях. **Все исследования выполнены лично автором или при его непосредственном участии.** Диссертация отвечает требованиям, установленным Московским государственным университетом имени М.В. Ломоносова к работам подобного рода. Содержание диссертации соответствует паспортам специальностей 02.00.03 – «Органическая химия» и 02.00.08 – «Химия элементоорганических соединений» (химические науки), а также критериям, определенным в пп. 2.1-2.5 Положения о присуждении ученых степеней в Московском государственном университете имени М.В. Ломоносова, а также оформлена согласно приложениям № 5, 6 Положения о диссертационном совете Московского государственного университета имени М.В. Ломоносова.

Таким образом, соискатель Гук Дмитрий Александрович заслуживает присуждения ученой степени кандидата химических наук по специальностям 02.00.03 – «Органическая химия» и 02.00.08 – «Химия элементоорганических соединений».

Официальный оппонент:

Доктор химических наук, профессор

Заведующий кафедрой органической химии, Института биологии и химии федерального государственного бюджетного образовательного учреждения высшего образования «Московский педагогический государственный университет»

Грачев Михаил Константинович

«11» октября 2021г.

Спеальность, по которой официальным оппонентом  
защищена диссертация: 02.00.08 – «Химия элементоорганических  
соединений»

119991, г.Москва, Малая П.

тел: +7(499)245-03-10

e-mail: mkgrachev@yandex.ru

гр.1, ГСП-1,