

## ОТЗЫВ

официального оппонента

на диссертацию Пирязева Дмитрия Александровича  
«КРИСТАЛЛОХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

МОЛЕКУЛЯРНЫХ КОМПЛЕКСОВ Co(II), Co(III) и Ir(I)  
С  $\beta$ -ДИКЕТОНАТ-ИОНАМИ И ИХ ПРОИЗВОДНЫМИ»,  
представленной к защите на соискание ученой степени

кандидата химических наук

по специальности 02.00.04 – физическая химия

Стабильные координационные соединения  $\beta$ -дикетонатов являются важными материалами современной промышленности. Одной из перспективных областей их применения являются ионофоры в пластифицированных поливинилхлоридных мембранах, применяемых в качестве ионоселективных электродов для гидрогеохимического каротажа в условиях нефтяных скважин. Кроме того,  $\beta$ -дикетонаты металлов проявляют интересные химические, физические и структурные свойства. Например, характерной чертой  $\beta$ -дикетонат-ионов является способность координироваться к атому металла различными способами. Важное свойство  $\beta$ -дикетонов - способность к тautomerии, которая реализуется за счет подвижности атома водорода, находящегося между карбонильными группами. Кето-енольная тautомерия  $\beta$ -дикетонов позволяет им образовывать электронейтральные комплексные соединения с катионами металлов, в которых металл координирует бидентатные  $\beta$ -дикетонат-ионы.

Несмотря на сказанное, данные о строении комплексов Co(III), Co(II) и Ir(I) с  $\beta$ -дикетонат-ионами и их производными не являются полными. В основном исследователи обсуждали геометрические характеристики, но мало внимания уделяли анализу межмолекулярных контактов и упаковке кристаллических структур. Таким образом, систематический кристаллохимический анализ таких фаз является актуальной и научно значимой задачей, решению которой посвящена диссертационная работа Пирязева Д.А.

Сформулированная цель работы – кристаллохимический анализ молекулярных комплексов Co(III), Co(II) и Ir(I) с  $\beta$ -дикетонат-ионами и их производными ( $\beta$ -кетоиминат-ионами,  $\beta$ -диiminat-ионами и др.) – вполне соответствует выбранной тематике.

Диссертация построена традиционным образом и состоит из введения, обзора литературы, экспериментальной части, результатов исследований (главы 3 и 4), выводов, списка использованных источников из 84 наименований и приложения.

Во **введении** обоснованы актуальность, основные цель и задачи работы, охарактеризованы научная новизна и практическая значимость полученных результатов.

В **первой главе** представлен обзор литературы, в котором подробно рассмотрено строение комплексов кобальта (II) и (III) с различными лигандами:  $\beta$ -дикетонат-ионами –  $\text{Co}(\beta\text{-dik})_3$ ,  $\beta$ -дикетонат-ионами –  $\text{Co}(\beta\text{-dik})_2$ ,  $\text{Co}(\text{diam})(\beta\text{-dik})_2$  и  $\text{Co}(\text{i-}\beta\text{-dik})_2$ . Также проведен анализ известных комплексов иридия (I) с  $\beta$ -дикетонат-ионами и карбонильными группами, а также с  $\beta$ -дикетонат-ионами и циклооктадиеном. Подробно описаны подходы к анализу межмолекулярных взаимодействий в структуре и определению мотивов построения структур.

Следует отметить глубину проработки уже имеющихся литературных данных. В целом круг рассмотренных вопросов адекватен теме диссертации. Список использованных источников вполне достаточен для кандидатской диссертации, в нем ссылки на ранние источники сочетаются со ссылками на работы последних лет, которые подтверждают научную актуальность выбранной темы. На основе результатов детального анализа литературных данных сформулированы конкретные задачи работы и выбраны объекты исследования.

Во **второй главе** охарактеризованы основные методы исследования, среди которых рентгеноструктурный эксперимент, методики построения

поверхности Хиршвельда и анализа общего мотива упаковки структур. Подробно описаны стереохимические характеристики исследованных комплексов.

Использование совокупности взаимно дополняющих методов исследования и анализа делают полученные результаты корректными и обусловливают их **достоверность**.

**Третья глава** представляет собой обсуждение результатов анализа кристаллических структур комплексов Co(III) и Co(II). Автором рассмотрены октаэдрические, тетраэдрические и плоские комплексы Co(II).

Так например, Пирязевым Д.А. установлено, что комплексы Co(II) с квадратным окружением представлены различными классами:  $\beta$ -кетоиминатными  $\text{Co}(i\text{-dpm})_2$ , двойными кетоиминатными  $\text{Co}[\text{en}(\beta\text{-dik})_2]$ ,  $\beta$ -диимиинатными  $\text{Co}(ii\text{-}\beta\text{-dik})_2$ . Наиболее часто встречающимся способом упаковки является образование стопок молекул с их дальнейшей укладкой по квадратному или гексагональному (в случае  $\text{Co}[\text{en}(\text{ba})_2]$ ) мотиву. Как правило, при этом возникает дополнительная координация к атому Co, проявляющаяся в укороченных контактах с атомами соседних молекул (Co...Co или Co...H-C). У всех молекул, образующих стопки, наблюдаются довольно высокие значения асферичности (0.152-0.296). В случае кетоиминатного комплекса  $\text{Co}(i\text{-dpm})_2$ , обладающего несколько меньшим значением асферичности (0.096), у центрального атома возникает дополнительная координация с трет-бутильными группами соседних молекул, что приводит к образованию слоев, в которых молекулы уложены по паркетному мотиву. У молекулы  $\text{Co}(\text{Ar5}ii\text{-pbm})_2$  значение асферичности (0.052) на уровне значений для октадрических комплексов Co, что и проявляется в таком же гексагональном мотиве укладки молекул в кристалле.

**Четвертая глава** посвящена анализу кристаллических структур Ir(I). Отмечается, что структуры  $\text{Ir}(\text{cod})(\text{tfac})$  и  $\text{Ir}(\text{cod})(\text{acac})$ , характеризующиеся отсутствием Ir...H контактов, отличаются также максимальными величинами

кратчайших расстояний Ir...Ir: 6.301 и 5.982 Å, соответственно. Пирязев Д.А. отмечает, что в структурах Ir(cod)*L* (*L*=acac, dpm, tfac, Mei-tfac) без таких контактов наблюдается укладка молекул в стопки по типу «голова к хвосту», но ни в одной структуре с укороченными контактами Ir...H стопки не образуются. Таким образом, с учетом относительно большего размера заместителей в β-дикетонатных лигандах остальных комплексов можно предположить, что контакты Ir...H существенно влияют на кристаллическую упаковку.

Таким образом, поставленные цели и задачи диссертационной работы решены полностью. **Научная новизна, практическая ценность и достоверность** полученных результатов не вызывает сомнений; сделанные на их основе выводы характеризуют соискателя как квалифицированного исследователя. Рентгеноструктурные данные для 19 новых β-дикетонатных комплексов Со и Ir внесены в CSD и могут быть использованы для квантовохимических, термодинамических или иных расчетов теоретических свойств изученных фаз. Кроме того полученные фундаментальные характеристики соединений могут использоваться как справочный материал, в том числе для идентификации веществ. Установленные закономерности и результаты кристаллохимического анализа вносят определенный вклад в установление корреляций в триаде «состав – строение – свойства».

Работа хорошо оформлена, изложена четким литературным языком. Существенных замечаний к работе, подвергающих сомнению достоверность результатов и сделанные автором выводы, нет. Вместе с тем, следует сделать несколько замечаний.

1. Чем обусловлен выбор нестандартных установок пространственных групп симметрии для некоторых моноклинных кристаллов? Например, на стр. 38, табл. 3, строка 7 – P2<sub>1</sub>/n. Аналогичная ситуация с табл. 4.
2. Широко обсуждаемые в работе параметры поверхностей Хиршфельда не содержат погрешностей, см. например, табл. 6 на стр. 54 и т.д. по всему тексту работы. Вопрос точности вычисления характеристик па-

раметров поверхностей Хиршфельда в работе также не обсуждается. Почему?

3. На стр. 118 в табл. 24 сообщается, что остаточная электронная плотность (ЭП) для кристалла  $\text{Ir}(\text{CO})_2(\text{ptac})$  составила 2.40/-4.13. В табл. 25, стр. 120 сообщается о двух кристаллах  $\text{Ir}(\text{cod})(\text{dpm})$  и  $\text{Ir}(\text{cod})(\text{zis1})$  с остаточной ЭП превышающей 3  $e\text{\AA}^{-3}$ . В работе отсутствует обсуждение причин наличия в итоговом разностном синтезе ЭП таких «сильных» пиков. С чем связано наличие «большой» остаточной ЭП в этих кристаллах?

Сделанные замечания не затрагивают основных положений и выводов диссертации и не снижают ее научной и практической ценности. Характеризуя работу в целом, необходимо подчеркнуть, что она представляет собой заметный вклад в фундаментальные знания химии и кристаллохимии  $\beta$ -дикетонат-ионов. Тематика диссертации, поставленные в ней задачи, круг объектов, при исследовании которых достигнута основная цель работы, использованные методы исследования и сделанные выводы полностью соответствуют паспорту специальности 02.00.04 – физическая химия. Полученные автором результаты с достаточной полнотой освещены в 4 публикациях, а также 6 тезисах докладов на международных и национальных научных конференциях. Автореферат диссертации и публикации по работе в полной мере отражают содержание диссертации.

Диссертационная работа Пирязева Дмитрия Александровича «Кристаллохимический анализ молекулярных комплексов  $\text{Co(II)}$ ,  $\text{Co(III)}$  и  $\text{Ir(I)}$  с  $\beta$ -дикетонат-ионами и их производными» представляет собой законченное научно-квалификационное исследование, в котором содержится решение задачи, имеющей существенное значение для развития неорганической химии. Работа полностью соответствует критериям, которые предъявляются к диссертациям на соискание ученой степени кандидата наук (п. 9 Положения о присуждении ученых степеней, утвержденного постановлением Правитель-

ства Российской Федерации 24 сентября 2013 г. № 842), а ее автор Пирязев Дмитрий Александрович заслуживает присуждения ученой степени кандидата химических наук по специальности 02.00.04 – физическая химия.

Официальный оппонент,  
 Сомов Николай Викторович,  
 к.ф.-м.н. (01.04.07 – Физика конденсированного состояния),  
 доцент кафедры Кристаллографии и  
 экспериментальной физики Физического факультета  
 Федерального государственного автономного  
 образовательного учреждения высшего образования  
 «Национальный исследовательский  
 Нижегородский государственный университет  
 им. Н.И. Лобачевского»  
 603950, г. Нижний Новгород, пр. Гагарина, 23  
 e-mail: somov@phys.unn.ru, т. (831) 462-33-02



Н.В. Сомов

«7 » февраля 2019 г.

Подпись Сомова Николая Викторовича заверяю,

Согласен на обработку персональных данных



*Был согласован  
Мурзин*