

ФАНО РОССИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ НАУКИ
ИНСТИТУТ ОБЩЕЙ И НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ им. Н.С. КУРНАКОВА
РОССИЙСКОЙ АКАДЕМИИ НАУК
(ИОНХ РАН)

119991, г. Москва, Ленинский проспект, 31. Тел. (495) 952-0787, факс (495) 954-1279, E-mail: info@igic.ras.ru

28.02.18 № 12204-1-2115/103

на № _____ от _____

Директору Федерального государственного
бюджетного учреждения науки
Института неорганической химии
им. А.В. Николаева Сибирского Отделения
Российской академии наук
Чл.-корр. РАН Владимиру Петровичу Федину

Глубокоуважаемый Владимир Петрович!

Институт общей и неорганической химии им. Н.С. Курнакова РАН дает официальное согласие выступить в качестве ведущей организации по диссертации Огиенко Дарьи Сергеевны «Координационные соединения переходных металлов с лигандами на основе 2,1,3-бензотиадиазола и 2,1,3-бензоселенадиазола: синтез, строение и свойства», представленной на соискание ученой степени кандидата химических наук по специальности 02.00.01 – неорганическая химия.

Отзыв будет составлен д.х.н., профессором Сидоровым Алексеем Анатольевичем.

Приложение:

Перечень публикаций сотрудников ИОНХ РАН за последние 5 лет по теме диссертации.

Заместитель директора
ИОНХ им. Н.С. Курнакова РАН
чл.-корр. РАН, д.х.н.



К.Ю. Жижин

Перечень публикаций сотрудников ИОНХ РАН за последние 5 лет по теме диссертации, индексируемых в Web of Science, Scopus.

1. Vologzhanina A.V., Zorina-Tikhonova E.N., Matyukhina A.K., Sidorov A.A., Dorovatovskii P.V., Eremenko I.L. 36-Nuclear anionic cobalt(II) and nickel(II) complexes in solid-phase insertion reactions // Russ. J. Coord. Chem. – 2017. – V. 43, N. 12. – P. 801-806.
2. Lutsenko I.A., Kiskin M.A., Efimov N.N., Ugolkova E.A., Maksimov Y.V., Imshennik V.K., Goloveshkin A.S., Khoroshilov A.V., Lytvynenko A.S., Sidorov A.A., Eremenko I.L. New heterometallic pivalates with Fe^{III} and Zn^{II} ions: Synthesis, structures, magnetic, thermal properties // Polyhedron. – 2017. – V. 137. – P. 165-175.
3. Bazhina E.S., Aleksandrov G.G., Kiskin M.A., Efimov N.N., Ugolkova E.A., Korlyukov A.A., Nikitin O.M., Magdesieva T.V., Minin V.V., Sidorov A.A., Miller J.S., Eremenko I.L. Synthesis, crystal structure and spin exchange coupling in polynuclear carboxylates with {Li₂(VO)₂} metal core // Polyhedron. – 2017. – V. 137. – P. 246-255.
4. Bazhina E.S., Aleksandrov G.G., Kiskin M.A., Sidorov A.A., Eremenko I.L. Examples of cation exchange in new ionic oxovanadium(IV) complexes with anions of cyclobutane-1,1-dicarboxylic acid // Russ. J. Coord. Chem. – 2017. – V. 43, N. 11. – P. 709-717.
5. Zorina-Tikhonova E.N., Gogoleva N.V., Sidorov A.A., Aleksandrov G.G., Kiskin M.A., Vologzhanina A.V., Demina L.I., Sogomyakov A.S., Efimov N.N., Mironov V.S., Novotortsev V.M., Eremenko I.L. 36-Nuclear anionic dimethylmalonate complexes of nickel(II) and cobalt(II) with cation of NBu₄⁺: Synthesis, structure and magnetic properties // Polyhedron. – 2017. – V. 130. – P. 67-74.
6. Lutsenko I.A., Kiskin M.A., Imshennik V.K., Maksimov Y.V., Sidorov A.A., Eremenko I.L. New approach to the synthesis of polynuclear heterometallic pivalates with iron and manganese atoms // Russ. J. Coord. Chem. – 2017. – V. 43, N. 6. – P. 345-351.
7. Zorina-Tikhonova E.N., Gogoleva N.V., Sidorov A.A., Kiskin M.A., Kolotilov S.V., Ivanova T.M., Maslakov K.I., Dobrokhotova Z.V., Efimov N.N., Novotortsev V.M., Eremenko I.L. 2D Coordination Polymer Built from Lithium Dimethylmalonate and Co^{II} Ions: The Influence of Dehydration on Spectral and Magnetic Properties // Eur. J. Inorg. Chem. – 2017. – V. 2017, N. 10. – P. 1396-1405.
8. Sapianik A.A., Zorina-Tikhonova E.N., Kiskin M.A., Samsonenko D.G., Kovalenko K.A., Sidorov A.A., Eremenko I.L., Dybtsey D.N., Blake A.J., Argent S.P., Schröder M., Fedin V.P. Rational Synthesis and Investigation of Porous Metal-Organic Framework Materials from a Preorganized Heterometallic Carboxylate Building Block // Inorg. Chem. – 2017. – V. 56, N. 3. – P. 1599-1608.
9. Gogoleva N.V., Zorina-Tikhonova E.N., Bogomyakov A.S., Efimov N.N., Alexandrov E.V., Ugolkova E.A., Kiskin M.A., Minin V.V., Sidorov A.A., Eremenko I.L. Chemical Design of Heterometallic Coordination Polymers Based on {Cu(Me₂mal)₂} Fragment. // Eur. J. Inorg. Chem. – 2017. – V. 2017, N. 3. – P. 547-562.

10. Николаевский С.А., Кискин М.А., Старикова А.А., Ефимов Н.Н., Сидоров А.А., Новоторцев В.М., Еременко И.Л. Синтез, строение и магнитные свойства биядерных комплексов Ni(II) с анионами 3,5-ди(трет-бутил)бензойной, 4-гидрокси-3,5-ди(трет-бутил)бензойной кислот и 2,3-лутидином // Изв. АН. Сер. хим. – 2016. № 12. С. 2812-2819.
11. Сапьяник А.А., Луценко И.А., Кискин М.А., Сидоров А.А., Еременко И.Л., Самсоненко Д.Г., Дыбцев Д.Н., Федин В.П. Синтез, структура и свойства гетерометаллического молекулярного комплекса $[\text{Co}_2\text{Gd}(\text{NO}_3)_3(\text{piv})_6(\text{py})_2]$ и координационного полимера $[\{\text{CoGd}(\text{dma})_2\}_2(\text{bdc})_5] \cdot 4\text{DMA}$ // Изв. АН. Сер. хим. – 2016. № 11. С. 2601-2606.
12. Сидоров А.А., Кискин М.А., Александров Г.Г., Еременко И.Л. Управление структурой гетерометаллического металлоостова Li_2Co_2 в пивалатных кластерах путем варьирования апикальных лигандов // Изв. АН. Сер. хим. – 2016. № 11. С. 2754-2756.
13. Сидоров А.А., Кискин М.А., Александров Г.Г., Гоголева Н.В., Николаевский С.А., Еременко И.Л. Формирование гетерометаллических молекулярных архитектур с атомами 3d-металлов, связанных карбоксилатными мостиками со щелочными и щелочноземельными ионами или лантаноидами // Коорд. химия. – 2016. Т. 42. № 10. С. 581-595.
14. Cheprakova E.M., Verbitskiy E.V., Kiskin M.A., Aleksandrov G.G., Slepukhin P.A., Sidorov A.A., Starichenko D.V., Shvachko Y.N., Eremenko I.L., Rusinov G.L., Charushin V.N. Synthesis and characterization of new complexes derived from 4-thienyl substituted pyrimidines // Polyhedron. – 2015. – V. 100. – P. 89-99.
15. Dobrokhotova Z.V., Gogoleva N.V., Zorina-Tikhonova E.N., Kiskin M.A., Chernyshev V.V., Emelina A.L., Bukov M.A., Goloveshkin A.S., Bushmarinov I.S., Sidorov A.A., Bogomyakov A.S., Kovba M.L., Novotortsev V.M., Eremenko I.L. The Use of Malonate Coordination Polymers with Cu^{II} and Ba^{II} Atoms for Barium Cuprate Preparation. // Eur. J. Inorg. Chem. – 2015. – V. 2015, N. 19. – P. 3116-3127.