



ЎЗБЕКISTON RESPUBLIKASI
OLIV VA O'RTA MAXSUS
TA'LIM VAZIRLIGI



ЎЗБЕКISTON RESPUBLIKASI
INNOVATION
RIVOJLANISH VAZIRLIGI

ЗАМОНАВИЙ КИМЌЕНИНГ ДОЛЗАРБ МУАММОЛАРИ

мавзусидаги Республика миқёсидаги
хорижий олимлар иштирокидаги онлайн
илмий-амалий анжумани

МАТЕРИАЛЛАР ТЎПЛАМИ

2020 йил 4-5 декабрь

илмий тадқиқот ишлари олиб борилмоқда. Шу ишларнинг давоми сифатида рух (II) нинг кислота амидлари билан ҳосил қилган аралаш амидли комплекс бирикмаларининг тадқиқоти алоҳида аҳамиятга эга.

Рух (II) сукцинатларининг аралаш амидли координацион бирикмалар синтези учун рух хлорид, натрий гидроксид, қаҳробо кислотаси ва ацетамид каби моддалардан фойдаланилади. Бунинг учун қайтар совутгич ва автоматик аралаштиргич ўрнатилган уч оғизли колбага 11.8 г (0,1 моль) қаҳробо кислотаси солиниб, унинг устига 1:2 моль нисбатга тенг миқдорда яъни 8 г (0,2 моль) натрий гидроксид тутган эритма солинади. Реакция вақтида иссиқлик ажралиши туфайли жараёндаги ҳароратни назорат қилиш учун сув ҳамомида олиб борилади. Сўнг реакцион аралашмасига 20-30° С ҳароратда аралаштириб турган ҳолда рух хлорид эритмасидан 2 соат давомида томчилатиб қўшиб турилади. Шундан сўнг чўкма ажратилиб, филтрда ювилади, 100° С ҳароратда 12 соат давомида қуритиш шкафида қуритилди ва натижада моногидрат кўринишидаги тўлиқ маҳсулот олинади.

Сўнгра 1,81 г (0,01 моль) кальций сукцинати тортиб олиниб уни металл ҳавончага солинди ва 1,25 г ацетамид қўшилиб ҳавонча дастаси ёрдамида яхшилаб аралаштирилди. Натижада унинг ранги ўзгарди. Бу эса рух (II) сукцинатининг аралаш амидли координацион бирикмаси ҳосил бўлганлини билдиради. Рух (II) сукцинатининг аралаш амидлар билан синтези турли моль нисбатда олинган компонентларнинг ҳароратнинг кенг интервалдаги (20-50° С) таъсирлашуви жараёни ўрганилганда маълум бўлдики, комплекснинг ҳосил бўлиш унуми олинган моддаларнинг эквимоляр нисбатига боғлиқ бўлади.

КОМПЛЕКСНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ НИКЕЛЯ(II) НА ОСНОВЕ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕРРОЦЕНА С ГИДРАЗИДАМИ МОНОКАРБОНОВЫХ КИСЛОТ

З.А. Сулаймонова¹, Ш.О. Атаева²

¹БухГУ, ²БухГМИ

Производные ферроцена вызывают неизменный теоретический и практический интерес в связи с их способностью к легкому обратимому окислению, проявлению нелинейных оптических свойств второго порядка, а также каталитической и биологической активностью. Последняя особенно характерна для гидразоновых производных ферроцена, что обусловлено их хелатирующей способностью. Комплексы переходных

металлов с гидразонами карбоновых кислот являются удобными моделями для изучения факторов, влияющих на характер магнитного обменного взаимодействия между парамагнитными ионами переходных металлов.

Взаимодействием спиртовых растворов гидразонов производных ферроценоилацетона и водно-аммиачного раствора ацетата никеля (II) в соотношении 1:1 получены комплексы $NiL \cdot NH_3$.

По данным элементного анализа и ИК спектроскопии показано наличие сходства в строении синтезированных комплексов с ранее установленными структурами аналогичных комплексов. ИК-спектры записывали на приборе Shimadzu в области $400\text{--}4000\text{ см}^{-1}$.

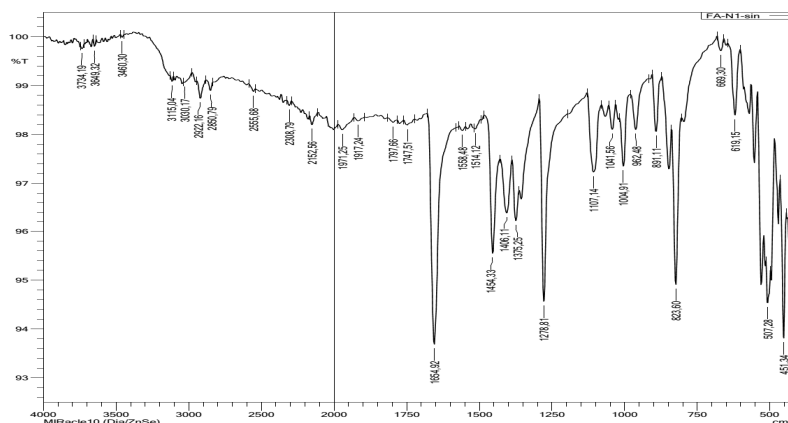


Рисунок 1-ИК спектр комплекса никеля(II) с м-нитробензоил-гидразоном ферроценоилацетона.

Применение синтезированных комплексных соединений на слабозасоленных и вильтовых почвах в Бухарской области снижает степень заболевания фузариозным вильтом, ускоряет рост и развитие хлопчатника, сокращает процесс вегетации, а также предложен в качестве препарата по повышению урожайности и качество волокна хлопка-сырца.

КОМПЛЕКСЫ МЕТАЛЛОВ С ГИДРАЗОНАМИ МОНОАЦЕТИЛФЕРРОЦЕНА

З.А. Сулаймонова¹, Ф.М. Авезова²

¹Бухарский государственный университет

²Бухарский медицинский колледж

В настоящее время особое внимание исследователей привлекают β -дикарбонильные соединения, так как подобные соединения характеризуются рядом важных преимуществ в практике применения. Практическое значение этих соединений подчеркивается особой ролью комплексов гидразонов в составе противоопухолевых, противовирусных, антибактериальных, анти-канцерогенных и канцеропротекторных агентов.

РУХ(II) СУКЦИНАТЛАРИНИНГ АРАЛАШ АМИДЛИ КООРДИНАЦИОН БИРИКМАЛАР СИНТЕЗИ. Ш.Х. Чариева, Г.Ж. Муқимова, Ш.А. Касимов	391
КОМПЛЕКСНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ НИКЕЛЯ(II) НА ОСНОВЕ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕРРОЦЕНА С ГИДРАЗИДАМИ МОНОКАРБО- НОВЫХ КИСЛОТ. З.А. Сулаймонова, Ш.О. Атаева	392
КОМПЛЕКСЫ МЕТАЛЛОВ С ГИДРАЗОНАМИ МОНОАЦЕТИЛ- ФЕРРОЦЕНА. З.А. Сулаймонова, Ф.М. Авезова	393
STUDY OF THE STRUCTURE OF DIOXOPENTANIC ACID ETHYL ETERIUM EXCHANGED AROILHYDRAZONE BY PMR AND RSA. M.A. Tursunov, N.Q. Savrieva, F.A. Azimova, A.T. Jo'rayev	395
СИНТЕЗ И ИССЛЕДОВАНИЕ ПАРА-ЗАМЕЩЕННЫХ АРОИЛ- ГИДРАЗОНОВ ЭТИЛОВОГО ЭФИРА 2,4-ДИОКСОПЕНТАНОВОЙ КИСЛОТЫ. Б.Б. Умаров, Д.Н. Севинчова, М.М. Амонов	397
5,5-ДИМЕТИЛ-2,4-ДИОКСОГЕКСАН КИСЛОТА ЭТИЛ ЭФИРИ <i>пара</i> -НИТРОБЕНЗОИЛГИДРАЗОНИ Ni(II) КОМПЛЕКСИ КРИСТАЛЛ ТУЗИЛИШИНИ РСА УСУЛИДА ЎРГАНИШ. Б.Б. Умаров, М.М. Амонов, Г.К. Холиқова, С.Ҳ. Рамазонов	399
АРОИЛСИРКА АЛЬДЕГИДИ БЕНЗОИЛГИДРАЗОНЛАРИ СИНТЕЗИ ВА ТАУТОМЕРИЯСИ. М.А. Турсунов, Б.Б. Умаров, М.М. Амонов	400
ЦИАНУР КИСЛОТА ВА СЕМИКАРБАЗИД РЕАКЦИЯ МЕХАНИЗМИНИ КВАНТ-КИМЁВИЙ БАҲОЛАШ. Ганиев Б.Ш.	402
ГЕТЕРОБИДЕРНЫЕ КОМПЛЕКСЫ МЕДИ(II) И НИКЕЛЯ(II) С ДИАЦИЛДИ-ГИДРАЗОНАМИ БЕНЗОИЛАЦЕТОНА. С.Ф. Абдурахмонов, Э.А. Худоярова, Б.Б. Умаров, В.В. Минин	405
ГЕТЕРОБИЯДЕРНЫЕ КОМПЛЕКСЫ МЕДИ(II) И ВАНАДИЛА(II) С ДИГИДРАЗОНАМИ АРОМАТИЧЕСКИХ ОРТО-ОКСИКАРБО- НИЛЬНЫХ СОЕДИНЕНИЙ С.Ф. Абдурахмонов, Б.Б. Умаров, Е.А. Уголкова, В.В. Минин	407
КВАНТОВОХИМИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ КООРДИНАЦИОН- НЫХ СОЕДИНЕНИЙ. С.Ф. Абдурахмонов, Э.А. Худоярова, Б.Б. Умаров	409
КОМПЛЕКСНОЕ СОЕДИНЕНИЕ ФОРМИАТА КОБАЛЬТА С ФОРМАМИДОМ. Жуманиязова М.Э., Азизов Т.А., Юлдашева Н.Н., Ражабов Х.М.	412
6-Шўба. Физикавий тадқиқот усуллариинг кимёда қўлланиши ва унинг истиқболлари	
PURIFICATION OF RECOMBINANT PROTEINS SYNTHESIZED IN <i>BOMBYX MORI</i> LARVAE AND <i>PICHA PASTORIS</i> YEAST BY DEAE SEPHAROSE FF ION-EXCHANGE CHROMATOGRAPHY. J.M. Abdurhakhmanov, S.A. Sasmakov, Sh.Sh. Khasanov, O.N. Ashirov, F.B.	414