

«ТАСДИҚ МЕКУНАМ»

Ректори Донишгоҳи миллии

Тоҷикистон, доктори илмҳои

ҳуқуқшиносӣ, профессор

Насриддинзода Э.С.

«9» 05 2026с.



ХУЛОСАИ

ДОНИШГОҲИ МИЛЛИИ ТОҶИКИСТОН

Таҳқиқоти диссертатсионии Содатдинова Анҷуман Садридиновна дар мавзӯи “Комплексҳосилкунии нукра(I) бо ҳосилаҳои имидазол дар об ва ҳалқунандаҳои обӣ-органикӣ” барои Ҳимоя ва дарёфти дараҷаи илмӣ доктори илмҳои химия аз рӯйи ихтисосҳои 1.4.2. Химияи ғайриорганикӣ ва 1.4.5. Химияи физикӣ дар кафедраи химияи ғайриорганикии Донишгоҳи миллии Тоҷикистон мувофиқ ба самти мавзӯи илмӣ “Комплексҳосилкунии d-металлҳои интиқолӣ бо иштироки лигандҳои амидӣ ва тиаамидӣ дар маҳлули обӣ ва обӣ-органикӣ” ва дар Институти илмӣ-таҳқиқотии Донишгоҳи миллии Тоҷикистон дар доираи супориши давлатии Ҷумҳурии Тоҷикистон, лоиҳаи № ГР0119ТJ00981 иҷро шудааст. Содатдинова Анҷуман Садридиновна 13 январи соли 1987 дар Ҷумҳурии Тоҷикистон таваллуд шудааст. Ӯ соли 2011 Донишгоҳи давлатии Хоруғ ба номи Моёншо Назаршоевро хатм намудааст. Солҳои 2012 -2015 дар шубаи рӯзонаи аспирантураи Донишгоҳи миллии Тоҷикистон таҳсил намуда, соли 2016 рисолаи номзадӣ худро дар мавзӯи “Комплексҳосилкунии нукра(I) бо N,N-этилентеомочевина, 1-формил ва 1-атсетил-3-тиосемикарбазид” таҳти роҳбарии доктори илмҳои химия, профессор Сафармамдзода С.М. дифоъ намудааст.

Мавзӯи диссертатсияи доктории дотсенти кафедраи химияи таҳлилии факултети химияи Донишгоҳи миллии Тоҷикистон дар ҷаласаи Шӯрои олимони донишгоҳ санаи 11 сентябри 2020, таҳти №266-05 тасдиқ шудааст.

Содатдинова Анҷуман Садридиновна дар Донишгоҳи миллии Тоҷикистон, факултети химия ба ҳайси дотсенти кафедраи “Химияи таҳлилӣ” фаъолият менамояд.

Мушовири илмӣ: доктори илмҳои химия, профессори кафедраи химияи ғайриорганикии факултети химияи Донишгоҳи миллии Тоҷикистон Сафармамадзода С.М.

Таҳқиқоти Содатдинова Анҷуман Садридиновна дар ҷаласаи васеи кафедраи “Химия ғайриорганикӣ”-и Донишгоҳи миллии Тоҷикистон 6-уми майи соли 2026, таҳти №14 муҳокима гардидааст. Диссертатсия аз ҷониби муқарризон мусбат арзёбӣ гардида, ба зинаи навбатии ҷимоя тавсия шудааст. Оид ба натиҷаҳои баррасии таҳқиқоти диссертатсионии Содатдинова Анҷуман Садридиновна дар мавзуи “Комплексҳосилкунии нукра(I) бо ҳосилаҳои имидазол дар об ва ҳалкунандаҳои обӣ-органикӣ” чунин натиҷагирӣ карда шуд:

1. **Мутобиқати ихтисос ва номи мавзӯ ба шиносномаи ихтисос ва муҳтавои диссертатсия.** Соҳаи таҳқиқ ба шиносномаи ихтисосҳои химияи ғайриорганикӣ ва химияи физикӣ мувофиқат мекунад:

Химияи ғайриорганикӣ. Банди 2. Коркарди усулҳои синтези моддаҳои ғайриорганикӣ. Банди 3. Синтез ва омӯзиши структура ва хосияти мавод дар асоси пайвастаҳои ғайриорганикӣ. Банди 6. Химияи пайвастаҳои координатсионӣ.

Химияи физикӣ. Банди 2. Бо усули таҷрибавӣ муайян кардани хосиятҳои термодинамикии моддаҳо, ҳисобкунии функсияҳои термодинамикии системаҳои соддаю мураккаб, аз ҷумла дар асоси усулҳои термодинамикаи статистикӣ, омӯзиши термодинамикаи табдилёбии фазаҳо ва гузаришҳои фазавӣ. Банди 4. Назарияи маҳлулҳо, таъсири мутақобилаи байимолекулавӣ ва байни зарраҳо. Банди 10. Алоқамандии қобилияти реаксионии реагентҳо бо сохтори онҳо ва шароитҳои гузаронидани реаксияи химиявӣ.

Бинобар ин, дараҷаи илмӣ таҳқиқоти диссертатсионии Содатдинова Анҷуман Садридинован дар мавзуи “Комплексҳосилкунии нукра(I) бо ҳосилаҳои имидазол дар об ва ҳалқунандаҳои обӣ-органикӣ” мукамал буда, ба талаботи бандҳои шиносномаи ихтисосҳои илмӣ 1.4.2. Химияи ғайриорганикӣ ва 1.4.5. Химияи физикӣ ҷавобгӯ мебошад ва барои Ҳимоя пешниҳод карда мешавад.

Алоқамандии мавзуи диссертатсия ба самти афзалиятноки илм, техника ва технология дар Ҷумҳури. Мавзӯи илмӣ дар асоси Қарори Ҳукумати Ҷумҳурии Тоҷикистон аз 26 сентябри соли 2020 №503 “Дар бораи самтҳои афзалиятноки таҳқиқоти илмӣ ва илмию техникӣ дар Ҷумҳурии Тоҷикистон барои солҳои 2021-2025” иҷро гардидааст.

1. Мутобиқати теъдод ва мазмунӣ интишороти натиҷаҳои илмӣ ба муҳтавои диссертатсия ва натиҷаҳои он. Натиҷаҳои асосии таҳқиқот дар 36 маводди илмӣ, аз ин теъдод: 1-нахустпатент, 1-санад, 15 мақола дар маҷаллаҳои тақризшавандаи Комиссияи олии аттестатсионии назди Президенти Ҷумҳурии Тоҷикистон, маҷаллаҳои ба рӯйхати Scopus, Web of Science дохилшаванда ва 19 фишурдаи мақолаҳо дар коференсияҳои ҷумҳуриявӣ ва байналхалқӣ ба таъъ расидаанд.

2. Мавҷудияти санадҳои тасдиқкунандаи татбиқи натиҷаҳои илмӣ дар истеҳсолот ё имконияти татбиқ намудани онҳо. Оид ба татбиқи натиҷаи корҳои илмӣ-таҳқиқотӣ дар доираи қори диссертатсионӣ “Санад оид ба татбиқи корҳои илмӣ-таҳқиқотӣ дар раванди таълим ва илм” имзо расидааст (аз 10.05.2022).

3. Саҳми доғталаб дар иҷрои таҳқиқоти диссертатсионӣ. Саҳми муаллиф дар гузоштани масъалаҳои илмӣ, таҳияи стратегияҳо ва интиҳоби усулҳои таҳқиқот, инчунин дар ташкил ва гузаронидани таҳқиқоти таҷрибавӣ назаррас аст. Ҳамчунин муаллиф дар шарҳу тафсири маълумотҳои бадастоварда, таҳлил ва ҷамъбасти натиҷаҳои таҷрибаҳои гузаронидашуда, таҳияи ҳулосаҳои қори диссертатсионӣ ва асоснокии натиҷаҳои қор саҳми назаррас дорад.

4. Навгониҳои илмӣ таҳқиқоти мазкур, ки муаллиф онро пешниҳод намудааст:

Бори аввал бо усули тақсимшавии модда дар байни фазаҳои омехтанашаванда, коэффитсенти тақсимшавӣ ва тағйирёбии энергияи Гиббси гузариши 2МИМ, 2ЭИМ, 2МИ ва 1МИ аз об ба ҳалқунандаҳои обӣ-спиртӣ ва обӣ-диметилсулфоксидӣ ҳисоб карда шуданд. Нишон дода шуд, ки тағйирёбӣ ҳолати солвататсияшавии ҳосилаҳои имидазол ($\Delta_r G^0$) на танҳо ба таркиби ҳалқунандаи бинарӣ, инчунин, аз табиати ҷойивазкунанда дар молекулаи имидазол низ вобаста мебошад. Таъсири ҷойгиршавии радикалҳои алкилӣ ва меркапто гурӯҳ дар молекулаи имидазол ба хосиятҳои кислотагӣ-асосии он нишон дода шуд.

Муайян гардид, ки пайвастишавии радикали алкилӣ бо атоми нитроген хосияти асосии молекуларо кам намуда, баръакс пайвастишавӣ бо атоми карбони ҳалқа хосияти асосии онро зиёд менамояд. Сабаби суишадани хосияти асосии 2-меркаптоимидазолҳо ин мавҷуд будани онҳо дар маҳлул дар шакли имидо-тионӣ мебошад. Дар ин ҳолат атоми гидроген аз атоми сулфур ҷада шуда, ба атоми нитроген мегузарад. Дар натиҷа пайвастикунии протони беруна суишад.

Гузариш аз об ба омехтаи он бо этанол ба хосияти кислотагӣ - асосии 2-меркаптоимидазолҳо кам таъсир мерасонад. Барои 1МИ нишон дода шудааст, ки тағйирёбии энергияи Гиббси пересовататсияи $H1MI^+$ ва H^+ вобаста аз таркиби ҳалқунандаи обӣ-этанолӣ ба таври ҳамсамт (симбатӣ) тағйир меёбад ва фарқияти қиматҳои ададии онҳо қариб пурра бо тағйирёбии саҳми солватсионии протон ҷуброн карда мешавад.

Таҳлили саҳми солватасияшавии реагентҳо дар тағйирёбии энергияи Гиббси протонизатсияи 1МИ нишон дод, ки қимати нулии тағйирёбии энергияи Гибси гузариши реаксия аз об ба ҳалқунандае, ки 0,1 ҳиссаи молии диметилсулфоксид дорад, аз ҳисоби эффекти ҷубронии пурраи саҳми солвататсияи шакли протонизатсияшудаи 1МИ ва протон бо назардошти хеле суишад солвататсияшавии 1МИ ба вуҷуд меояд.

Бори аввал раванди комплексҳосилшавии Ag(I) бо алкил ва меркаптоҳосилаҳои имидазол дар об ва ҳалкунандаҳои $\text{H}_2\text{O}-\text{CH}_3\text{OH}$, $\text{H}_2\text{O}-\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{H}_2\text{O}-\text{ДМСО}$ ва $\text{H}_2\text{O}-\text{ДМФА}$ -и таркибашон тағйирёбанда таҳқиқ карда шуд. Таркиб, сохт ва устувории термодинамикии пайвастаҳои комплекси ҳосилшуда ($\lg\beta$, ΔH^0 , ΔS^0 ва ΔG^0) муайян карда шуданд. Аз рӯи натиҷаҳои таҳқиқоти гузаронидашуда чунин хулосаҳо бароварда шуд:

- нуқраи(I) бо алкилҳосилаҳои имидазол пайвастаҳои комплекси хаттии мономерӣ, ки адади координатсионӣ ду ва бо меркаптоҳосилаҳо бошад, комплексҳои тригоналии семарказӣ бо адади координатсионии се ҳосил мекунад;
- маркази координатсияи алкилҳосилаҳои имидазол бо Ag(I) атоми нитрогени пиридинӣ ($-\text{C}=\text{N}$) ва дар меркаптоҳосилаҳо бошад гурӯҳи тионии ($-\text{C}=\text{S}$) молекулаи имидазол мебошад. Иони нитрат дар пайвасти комплекси трис-ивазшудаи таркибаш $[\text{Ag(1MI)}_3]\text{NO}_3$ дар сфераи беруна ҷойгир буда, бо молекулаи 1-метил-2-меркаптоимидазол банди гидрогениро ҳосил менамояд;
- устувории пайвастҳои комплекси нуқра бо меркаптоҳосилаҳои имидазол нисбат ба алкилҳосилаҳои он ду маротиба зиёд мебошад.

Муайян карда шуд, ки дар худ ба худ гузаштани реаксияҳо саҳми энталпия асосӣ мебошанд;

- аз нуқтаи назари усули солвататсионӣ-термодинамикӣ таъсири табиати ҳалкунанда ба мувозинати гузариши реаксияи комплексҳосилшавӣ баҳо дода шуд. Таҳқиқи таъсири ҳалкунандаи обӣ-этанолӣ ба энергия Гиббси гузариши реаксияи ҳосилшави пайвасти комплекси Ag(I) бо 1-метил-2-меркаптоимидазол ва 2-меркаптоимидазол нишон дод, ки дар тамоми таносубҳои ҳалкунандаи обӣ-спиртӣ эффекти компенсатсияшавии саҳми солвататсияи иони марказӣ ва лиганд мушоҳида мешавад. Дар натиҷа тағйирёбии ҳолати солватии зарраҳои комплекси равиши реаксияи ҳосилшавии онҳоро муайян менамояд.

Таҳқиқоти диссертатсионӣ аз 5 боб, 280 саҳифаи чопи компютерӣ иборат буда, 56 расм ва 51 ҷадвал дорад. Диссертатсия аз муқаддима, таҳлили адабиёт, натиҷаҳои назариявии таҳқиқот, таҳқиқи эксперименталӣ, хусусиятҳои тадбиқи қор, ҳулосаҳои умумӣ, тавсия, 301 номгӯи сарчашмаҳои истифодашаванда ва замимаҳоро фаро мегирад.

**Мақолаҳои илмие, ки дар маҷаллаҳои тақризшаванда ва
дигар маҷаллаҳо аз ҷоп баромаданд:**

- [1-М]. Содатдинова А.С. Термодинамикаи комплексҳосилкунии Ag(I) бо 1-метил-2- меркаптоимидазол / А.С.Содатдинова, Б.Ф. Абдурахмонов // Паёми ДМТ. Бахши илмҳои табиӣ. – 2020. – №4. – С. 301-310.
- [2-М]. Содатдинова А.С. Комплексные соединения серебра с 1-метил-2-меркаптоимидазолом: устойчивость, термодинамические свойства, практическое приложение / А.С. Содатдинова, С.М. Сафармамадзода // Журн. Изв. НАНТ. Отд. физ. мат. хим. геол. и тех. наук. – 2021. – №1 (182). – С. 90- 99.
- [3-М]. Сурайё С.Б. Устойчивость комплексов серебра с 2-меркаптоимидазолом/ С.Б. Сурайё, А.С. Содатдинова, С.М. Сафармамадзода // Доклад НАН Академии наук РТ. – Душанбе, 2021. –Том.46. – №11-12. – С. 687-693.
- [4-М]. Содатдинова А.С. Хосиятҳои кислотагӣ-асосии 1-метил-2-меркаптоимидазол/А.С.Содатдинова, С.М.Сафармамадзода//Паёми ДМТ бахши илмҳои табиӣ. – 2021. – № 1. – С. 145-157.
- [5-М]. Содатдинова А.С. Термодинамика сольватации 1-метил-2-меркаптоимидазола в водно-этанольном растворителе / А.С.Содатдинова//Журн.извест.нац.акад.наук РТ.-2022.-№2(187)-С.83-89.
- [6-М]. Содатдинова А.С.Влияние состава растворителя на термодинамику сольватации 2-метилимидазола/ А.С.Содатдинова // Вест.политех.универ. – 2022. – №3. – С.62-66.
- [7-М]. Сурайё С.Б. Влияние состава растворителя на кислотно-основные и комплексообразующие свойства 2-меркаптоимидазола / С.Б. Сурайё, А.С.

Содатдинова, С.М. Сафармамадзода // Вест. Тадж. нац.университета. – 2022. – №3. – С.327-339.

[8-М]. Содатдинова А.С. Сольватация 1-метил-2-меркаптоимидазола в водно-диметилсульфоксидном растворителе / А.С. Содатдинова // Вест. педагог. университета (ТГПУ). Душанбе, – 2022. – С.120-125.

[9-М]. Содатдинова, А.С. Комплексообразование серебра (I) с 1- метил-2- меркаптоимидазолом в растворителе вода-этанол / А.С.Содатдинова, Т.Р. Усачёва С.М.Сафармамадзода // Известия высших учебных заведений. Серия: химия и химическая технология. –2022. – Том. 65. – №8. – С.22-31.

[10-М]. Содатдинова А.С.Омузиши раванди комплексхосилшавии нукра (I) бо 2-метилимидазол / А.С. Содатдинова, Х.А. Акимбекова, С.М. Сафармамадзода // вестн. Хорог.Гос. универ. -2022.-№3(23).-С.71-76.

[11-М]. Bobosaidzoda S. Thermodynamics of Ag(I) Complex Formations with 2-Mercaptoimidazole in Water–Dimethyl Sulfoxide Solvents / S. Bobosaidzoda, A.S. Sodatdinova, Kh. Akimbekova, E. Molchanov, T.R. Usacheva, S.M. Safarmamadzoda. // Inorganics. –2023. –11 (199).

[12-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра (I) с 1-метил-2- меркаптоимидазолом в водно-диметилформамдном растворителе / А.С. Содатдинова // Журн. вест. Хорог. универ. – 2023. – №2(26). – С.94-101.

[13-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра (I) с 2- этилимидазолом / А.С.Содатдинова, Х.А.Акимбекова, С.М.Сафармамадов // Вестн. ТНУ. – 2024. – №2. – С.124-134.

[14-М]. Sodatdinova A.S. Calorimetric determination of the enthalpy of the reaction of formation of a silver(I) monocomplex with 1-methyl-2-mercaptoimidazole / A.S. Sodatdinova, T.R. Usacheva, D.N Kabirzoda, S.M. Safarmamadzoda // Russian journal of Physical chemistry. – 2024. –Т. 98. – N14. -pP.3389-3393.

[15-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра (I) с 1-метил-2- меркаптоимидазолом в водно-диметилсульфоксидном растворителе / А.С.Содатдинова, С.М. Сафармамадзода, Т.Р. Усачёва К.С. Мабаткадамзода // Журн.физ.химии, Москва . – 2024. – Том 98. – 4.-С.24-30.

Фишурдаи мақолаҳое, ки дар конференсияҳои гунгун ба таърифи расиданд:

[16-M]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра с 1-метил-2-меркаптоимидазолом / А.С.Содатдинова, С.М. Сафармамадзода // Сборник статей республиканской научно-теоретической конференции на тему «основы развития перспективы химической науки посвященной 60-летию химического факультета. – Душанбе, 2020. – С.13-16.

[17-M]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра с 1-метил-2-меркаптоимидазолом / А.С.Содатдинова, С.М. Сафармамадзода, К.С.мабаткадамзода // Республиканской научно-теоретической конференции профессорско-преподавательского состава, сотрудников и студентов ТНУ, посвященной «20-летию изучения и развития естественных, точных и математических наук в сфере науки и образования (2020-2040 годы)» – Том1. – С. 795

[18-M]. Содатдинова А.С. Комплекс[осилкунии нукра (I) бо 2-метилимидазол дар [арорати 298K/ А.С Содатдинова// Материалы республиканской конференции на тему: Роль современных методов анализа в развитие науки и прирводства, посвященной 20 летию развития естественно-научных, точных и математических дисциплин в области науки и образования (2020-2040 годы). 2022. – С .59-61.

[19-M]. Содатдинова А.С. Влияние растворителя на на термодинамику кислотно-основного равновесия 1-метил-2-меркаптоимидазола и его комплексообразование с серебром(I) / А.С Содатдинова, С.М.Сафармамдзода // Материалы республиканской конференции на тему: Роль современных методов анализа в развитие науки и прирводства, посвященной 20 летию развития естественно-научных, точных и математических дисциплин в области науки и образования (2020-2040 годы).2022. – С.106-109.

[20-M]. Содатдинова А.С. Омӯзиши хосияти кислотагӣ-асосии 2-меркаптоимидазол дар маҳлулҳои обӣ-ДМСО / А.С Содатдинова, С.Б.Сурайё, Н. Ниёзов // Материалы республиканской конференции с международным участием на тему «Комплексные соединения и аспекты их применения»,

посвященной 70-летию памяти член – корреспондента АН РТ, доктора химических наук, профессора Аминджанова Азимджона Алимовича. Душанбе, 2021. – С. 36-38

[21-М]. Содатдинова А.С. Омузиши хосияти кислотагӣ-асосии 2-меркаптоимидазол / С.Б.Сурайё, С.М. Сафармамадзода, А.С.Содатдинова // Материалы Республиканской научно-теоретической конференции профессорско-преподавательского состава и сотрудников ТНУ, посвященной “30-летию Государственной независимости Республики Таджикистан” и “20-летию изучения и развития естественных, точных и математических наук в сфере науки и образования” (2020-2040 годы)” – Том I. Душанбе–2021. – С.830-831

[22-М]. Содатдинова А.С. Протонирование 2-меркаптоимидазола в водно – этанольных растворах / А.С.Содатдинова, С.М.Сафармамадзода, С.Б.Сурайё. // Материалы республиканской конференции с международным участием на тему “Комплексные соединения и аспекты их применения”. Душанбе, 2021. – С. 17-19.

[23-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра (I) с 2-меркаптоимидазолом при 298К/ С.Б. Сурайё, С.М. Сафармамадзода, А.С. Содатдинова // Сборник статей первой международной научно практической конференции “Перспективы развития исследований в области химии координационных соединений и аспекты их применения”. – Душанбе, 2022. – С. 66-68.

[24-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра (I) с 2-меркаптоимидазолом при 308К / А.С. Содатдинова, С.Б. Сурайё, С.М. Сафармамадзода // Материалы республиканской конференции. На тему: “Роль современных методов анализа в развитие науки и производства”, посвященной 20 летию развития естественно-научных, точных и математических дисциплин в области наука и образования. – Душанбе, 2022. – С.150-153.

[25-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра (I) с 2-меркаптоимидазолом при 318К/ А.С.Содатдинова, С.Б.Сурайё,

Х.А.Акимбекова// Материалы республиканской научно – практической конференции, на тему “Современное состояние и перспективы физико-химического анализа” – Душанбе, 2023. – С.216-219.

[26-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра (I) с 2-меркаптоимидазолом при 288К / А.С. Содатдинова, С.Б. Сурайё, Т.Б. Бобокалонов, З.А. Одилова // VI Международной научной конференции: «Вопросы физической и координационной химии», посвященной «Двадцатилетию изучения и развития естественных, точных и математических наук в сфере науки и образования» (2020-2040 годы). – Душанбе 2024. –С. 97-104.

[27-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра(I) с 1-метил-2-меркаптоимидазолом в водно-диметилсульфидном растворителе/ А.С.Содатдинова, С.М.Сафармамадзода // Международная конференция по химической термодинамике в россии. – Иванова, 2024. –С.301.

[28-М]. Содатдинова А.С. Омӯзиши ҳосияти кислотагӣ-асосии 2-этилимидазол дар маҳлули обӣ/ А.С.Содатдинова, Х.А.Акимбекова // Конференсияи ҷумҳуриявӣ илмӣ-амалӣ дар мавзӯи «Вазъи кунунӣ ва дурнамои таҳлили физико-химиявӣ», бахшида ба эълон гардидани ҳадафи чоруми стратегӣ – саноатикунонии кишвар, солҳои 2022-2026 – «Солҳои рушди саноат» ва гиromидошти хотири Арбоби илм ва техникаи Тоҷикистон, доктори илмҳои химия, профессор Лутфулло Солиев. – Душанбе, 2026. –С.225.

[29-М]. Содатдинова А.С. Комплексообразование серебра(I) с 2-этилимидазолом при 308 К/ А.С.Содатдинова, Х.А.Акимбекова,К.С.Мабаткадамзода// Республиканской научно-практической конференции на тему —современное состояние и перспективы физико - химического анализа, посвященной провозглашению четвертой стратегической цели-индустриализации страны, 2022-2026 годы «Годами развития промышленности». – Душанбе 2025. – С.215.

[30-М]. Содатдинова А.С. Протонирование 1-метил-2-меркаптоимидазола в водно-ДМФА растворах / А.С.Содатдинова, С.М.Сафармамадзода //

Международной научно-практической конференции на тему: “Аналитическая химия её значение в развитии естественных и технических наук”. Душанбе. – 2025.С.113-115.

[31-М]. Содатдинова А.С. Меркаптоимидазолы: сольватация, кислотно-основные и комплексообразующие свойства при переносе из воды в водно-этанольные растворы / А.С.Содатдинова, С.М.Сафармамадзода // Сборник материалов Международной научно-практической конференции на тему “Комплексные соединения и аспекты их применения”. – Душанбе, 2025. – С.3-7.

[32-М]. Содатдинова А.С. Кислотно-основные свойства 2-меркаптоимидазола в водно-диметилформамидном растворителе/А.С.Содатдинова, С.Б.Сурайё, К.С.Мабатакадамзода // Сборник материалов Международной научно-практической конференции на тему “Комплексные соединения и аспекты их применения”. – 2025. –С.28-30.

[33-М]. Содатдинова А.С.Сольватация 2-этилимидазола в растворителе вода-этанол / А.С.Содатдинова, С.М.Сафармамадзода, Х.Акимбеков // ХХІХ Международная Чугаевская конференция по координационной химии. – Казань, 2025. – С.413.

[34-М]. Сафармамадзода С.М., Омӯзиши захрнокӣ ва хосияти антителиоди нитрати трис(1-метил-2 меркаптоимидазол)нукра (I) / С.М. Сафармамадзода, А.С. Содатдинова, Э.Ю. Самандарзода. // Маводи конфренсияи III байналмилалӣ илмию амалӣ дар мавзуи “Масъалаҳои муосири химия, татбиқ ва ҷаҳони онҳо”, бахшида ба солҳои 2020-2040 “Бистсолаи омӯзиш ва рушди фанҳои табиатшиносӣ, дақиқ ва риёзӣ дар соҳаи илму маориф”, 65-солагии кафедраи химияи органикӣ ва гиромидошти хотираи д.и.х., профессор Холиқов Ширинбек Холиқович. – Душанбе-2026. – С. 653.

ҚАРОР ҚАРДА ШУД:

1. Таҳқиқоти диссертатсионӣ номзоди илмҳои химия, дотсенти кафедраи “Химияи таҳлилӣ”-и Донишгоҳи миллии Тоҷикистон Содатдинова Анҷуман

Садридиновна дар мавзуи “Комплексҳосилкунии нукра(I) бо ҳосилаҳои имидазол дар об ва ҳалкунандаҳои обӣ-органикӣ” барои дарёфти дараҷаи илмӣ доктори илмҳои химия аз рӯйи ихтисосҳои 1.4.2. Химия ғайриорганикӣ ва 1.4.5. Химияи физикӣ ба талаботҳои “Низомнома дар бораи тартиби додани дараҷаҳои илмӣ”, ки бо Қарори Ҳукумати Ҷумҳурии Тоҷикистон аз 30.06.2021 таҳти №267 тасдиқ шудааст, мувофиқ ва пурра ҷавобгӯ мебошад.

2. Диссертатсияи Содатдинова Анҷуман Садридиновна дар мавзуи “Комплексҳосилкунии нукра(I) бо ҳосилаҳои имидазол дар об ва ҳалкунандаҳои обӣ-органикӣ” барои Ҳимояи расмӣ дар ҷаласаи Шурои диссертатсионии 6D.KOA-010-и назди Донишгоҳи миллии Тоҷикистон, чиҳати дарёфти дараҷаи илмӣ доктори илмҳои химия аз рӯйи ихтисосҳои 1.4.2. Химияи ғайриорганикӣ ва 1.4.5. Химияи Физикӣ тавсия карда шавад.

Дар ҷаласа 45 нафар, аз ҷумла 7-нафар докторони илм иштирок доштанд.

Натиҷаи овоздихӣ: “тарафдор” 45 нафар, “зид”-нест, “бетараф нест”.

Қарори №14 аз 06.05.2026

Раисикунанда:

доктори илмҳои химия и.в.профессори

кафедраи химияи таҳлилии

Донишгоҳи миллии Тоҷикистон

Норова М.Т.

Котиби ҷаласа:

номзади илмҳои химия, ҷонишини декан

оид ба корҳои илмӣ факултети химия

Раҷабов Ш.Х.

Имзои д.и.х, и.в. профессор Норова М.Т.

ва н.и.т., дотсент Ш.Х. Раҷабовро тасдиқ мекунам:

Сардори раёсати кадрҳо ва корҳои

маҳсуси ДМТ



Шодихонзода Э.