



**O'ZBEKİSTON RESPUBLİKASI
“O'ZKIMYOSANOAT” AKSIYADORLIK JAMİYATI
“NAVOİYAZOT” AKSIONERLIK JAMİYATI
O'ZBEKİSTON RESPUBLİKASI FANLAR AKADEMIYASI**

“NAVOIAZOT” AJ 60 YILLIGIGA BAG'ISHLANADI

**“O'ZBEKİSTONDA ILM-FAN, KIMYOVIY TEXNOLOGIYA VA
ISHLAB CHIQARISH ISTIQBOLLARI” MAVZUSIDAGI
RESPUBLİKA İLMİY-AMALİY KONFERENSIYASI**

MATERIALLARI

(15-noyabr 2024-y.)

NAVOİY - 2024

Due to the slow hardening of this ion exchange resin, it was chosen for its ease of forming an ion-carrying membrane and creating micro- and nano-pores for it.

REFERENCES

1. Тураев, Х. Х., Бозоров, Ё. Ш., Жалилов, А. Т., Алиқулов, Р. В., Касимов, Ш. А., & Каримов, М. У. (2024). Синтез ионообменных смол для получения мембран на основе эпихлоргидрина и вторичных аминов. *Multidisciplinary Journal of Science and Technology*, 4(3), 334-336.
2. Брок Т. Мембранный фильтрация. – 1987. 59-65 с
3. Bozorov Y. Sh, Turaev X. X, Aliqulov R. V “The importance and raw material of epychlhorgydrine for the production of membranes from ionites made on the basis of local raw materials” <https://dx.doi.org/10.15863/TAS.2022.04.108.36>
4. Bozorov Y. Sh, Turaev X. X, Aliqulov R. V “Synthesis and analysis of nitrocellulose membrane based on local raw materials”.

СИНТЕЗ БЕНЗОИЛГИДРАЗОН МОНОАЦЕТИЛФЕРРОЦЕНА

Сулаймонова З.А., Умаров Б.Б.

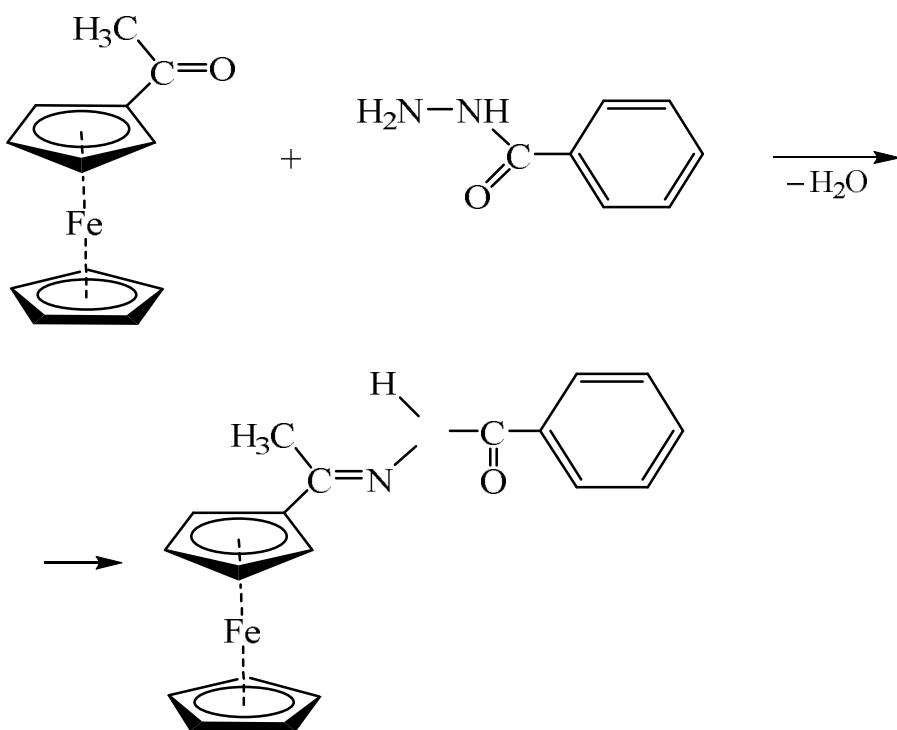
Бухарский государственный университет

Ферроцен проявляет замечательные свойства с точки зрения структуры, химической и термической стабильности, прямого использования в различных органических реакциях. Это связано с его «сэндвичевой» структурой с трехмерной ароматической системой. После открытия ферроцена в 1950 г. в течение 20-30 лет химия этого вещества развивалась бурно. Исследования ферроцена охватили многие практические аспекты, особенно в фармацевтике, в качестве добавки к маслам и моторным топливам, в качестве катализатора в синтезе мелкодисперсных органических и полимерных материалов. Большое фундаментальное и практическое значение имеют пара- и ферромагнитные системы на основе ферроцена, производные ферроцена с нелинейными оптическими свойствами, соединения ферроцена, используемые для флаш-фотолиза, ферроцен-феррициновые окислительно-восстановительные системы, аналитические сенсоры на его основе и др.

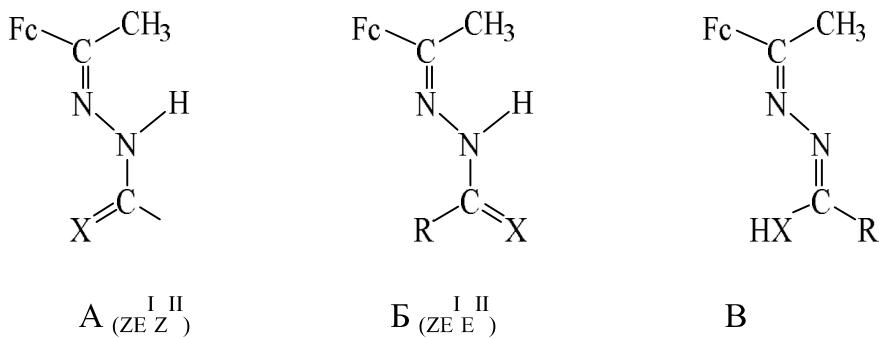
Для расширения линии бидентатных хелатирующих лигандных систем, содержащих ферроценовые фрагменты, конденсациейmonoацетилферроцена и бензоилгидразида синтезирован новый лиганд – гидразон бензойной кислоты monoацетилферрона.

Синтез бензоилгидразона monoацетилферроцена. В круглодонную колбу к раствору 11,4 г (0,05 моля) monoацетилферроцена в 40 мл этанола добавляли раствор 6,8 г (0,05 моля) гидразида бензойной кислоты в 50 мл этанола. Реакционную смесь четыре часа кипятили с обратным холодильником и оставляли на три сутки. Выпавший коричневый осадок отфильтровывали и два раза промывали этанолом. Для очистки полученного бензоилгидразона monoацетилферроцена (МАФ) (HL) перекристаллизовывали из смеси этанола и ДМСО (10 мл этанола + 6 мл ДМСО). Коричневые кристаллы с выходом 63%, Т. пл. 132 °C. Найдено, %: C 65.01, H 5.27, O

5.18, N 8.01, Fe 16.22. Для C₁₉H₁₈N₂OFe вычислено, %: C 65.9, H 5.2, O 4.62, N 8.09, Fe 16.18.



Гидразоны монокарбонильных производных ферроцена могут существовать в виде облике 8 изомерных форм с разнообразным местоположением двух заместителей кетонной части сравнительно C=N связи и ацилгидразонной части относительно связи N-N. Такое поведение молекулы лиганда обусловливается системой π-р-π сопряжения, которая включает C=N-и C=O- связи и неподеленную пару электронов атома азота. По литературным данным нам известно, что гидразоны монокарбонильных соединений в большей степени существуют в виде двух конфигураций ZE^IZ^{II} (А), ZE^IE^{II} (Б) гидразонной формы, а в процессе комплексобразования реагируют в α-оксиазинной форме (В).



Состав и строение синтезированного лиганда установлено элементным анализом и современными физико-химическими методами.

MUNDARIJA

I SHU'BA “ORGANIK MODDALAR VA ULAR ASOSIDA MATERIALLAR”

<i>Nº</i>	<i>Tezislar nomi</i>	<i>Bet</i>
1.	ИК спектроскопический анализ разработанных катализаторов для синтеза хлористого винила. Ф.Х Самадов, Ш.М. Саъдуллаев, Б.Ф. Мухиддинов (Навоизот АО, Навоийского государственного горно-технологического университет)	3
2.	Melamin olishning yangi usullarini o‘rganish. B.S.Muminov, M.U.Karimov, A.T.Djalilov (Toshkent kimyo-texnologiya ilmiy tadqiqot instituti)	4
3.	Sanoat suvining tarkibidagi tuz cho‘kishiga qarshi ingibitorlar sintez qilish va ularning tahlili. Shomuradov U.M., Beknazarov H.S., Djalilov A.T. (Toshkent kimyo texnologiya ilmiy-tadqiqot instituti)	6
4.	Lok bo‘yoq maxsulotlari uchun alyuminiy-magniy saqlagan ftolaciyanin pigmentlari sintezi termogravametrik analizi. Tojiqulov M.E., Fayziyev J.B., Djalilov A.T. (Toshkent kimyo texnologiya ilmiy-tadqiqot instituti)	8
5.	Курилиш соҳасида қўлланиладиган резиналар учун пластификаторлар синтез қилиш. С.Ў.Соатов, А.Т.Джалилов, Э.С.Соттиқулов, Ж.О.Маҳмадуллаев (Тошкент кимё технология илмий-тадқиқод институти)	9
6.	Neft-gaz sanoatidagi gidrotozalash jarayonida ishlataladigan katalizatorlar tarkibi va xossalalarini tahlili. D.I.Siddiqov, B.M.Ismailov, B.M.Abduraimov, A.G.Maxsumov (Toshkent kimyo-texnologiya instituti)	10
7.	MEE-1 bis-karbamatining korroziyaga qarshi ingibitorlik xususiyatini gravimetrik usul yordamida o‘rganish. A.G.Maxsumov, B.F.Muxiddinov, E.E.Mashayev (Toshkent kimyo-texnologiya instituti, Navoiy davlat konchilik va texnologiyalar universiteti)	12
8.	Benzinini oktan sonini oshiruvchi va ingibitor vazifasini bajaruvchi qo‘sishchalar olish. Ahmedov O.J., Beknazarov H.S., Fayziyev J.B., Djalilov A.T. (Toshkent kimyo texnologiya ilmiy-tadqiqot instituti)	13
9.	Studying the synthesis of ion exchange copolymers for obtaining membranes based on epichlorohydrin and trimethylamine. Y.SH.Bozorov, X.X.Turaev, A.T.Jalilov, R.V.Aliqulov, M.U.Karimov (Termiz State University, Faculty of Chemistry, Tashkent Research Institute of Chemical Technology)	16
10.	Синтез бензоилгидразон моноацетилферроцена. Сулаймонова З.А., Умаров Б.Б. (Бухарский государственный университет)	18