

ЎЗБЕКИСТОН RESPUBLIKASI
ОЛИЙ ВА ЎРТА МАХСУС ТАЪЛИМ ВАЗИРЛИГИ



ТЕРМИЗ ДАВЛАТ УНИВЕРСИТЕТИ
ЎЗБЕКИСТОН МИЛЛИЙ УНИВЕРСИТЕТИ

АКАДЕМИК А.Ғ.ҒАНИЕВ ВА АКАДЕМИК Н.А.ПАРПИЕВ
ХОТИРАСИГА БАҒИШЛАНГАН

“КОМПЛЕКС БИРИКМАЛАР КИМЁСИ ВА АНАЛИТИК КИМЁ ФАНЛАРИНИН ДОЛЗАРЪ МУАММОЛАРИ”

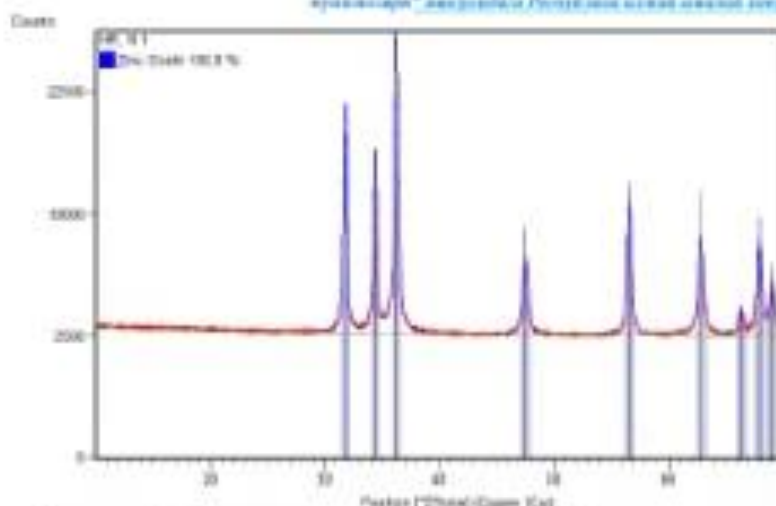
РЕСПУБЛИКА ИЛМИЙ-АМАЛИЙ
КОНФЕРЕНЦИЯСИ

МАТЕРИАЛЛАРИ ТЎПЛАМИ

1-ҚИСМ



2022 йил 19-21 май
Термиз



1-расм. ZnO нанозаррачаларининг XRD натижалари.

Нанозаррачаларнинг рентген натижалари 32° , 34° , 36° , 48° , 57° , 63° ва 68° соҳалардаги пиклар айнан ZnO га тегишли эканлигини тасдиқлаган.

Хулоса қилиб айтганда ZnO нанозаррачалари зол-гел усули билан муваффақиятли синтез қилиб олинди. ZnO нанозаррачалари XRD орқали тадқиқ қилишдан шунинг кўришимиз мумкинки 32° , 34° , 36° , 48° , 57° , 63° ва 68° соҳалардаги пиклар айнан ZnO га тегишли эканлигини билишимиз мумкин.

Фойдаланилган адабиётлар рўйхати

1. Gunja Singh and Satya Pal Singh, "Synthesis of Zinc Oxide by Sol-Gel Method and to Study it's Structural Properties", AIP Conference Proceedings 2220, 020184 (2020).
2. Manuel Acosta-Humánez, Luis Montes-Vides & Ovidio Almanza-Montero, Sol-gel synthesis of zinc oxide nanoparticle at three different temperatures and its characterization via XRD, IR and EPR", Acosta-Humánez et al / DYNA 83 (195), pp. 224-228. February, 2016.
3. Aditya Vishwakarma, Dr. Satya Pal Singh, "Synthesis of Zinc Oxide Nanoparticle by Sol-Gel Method and Study its Characterization", International Journal for Research in Applied Science & Engineering, pp. 1625-1627, April 2020
4. Deepak Davis, Sheela Singh, "ZnO Nanoparticles Synthesis by sol-gel method and characterization", Indian Journal of Nanoscience Vol-4(1) (2016)

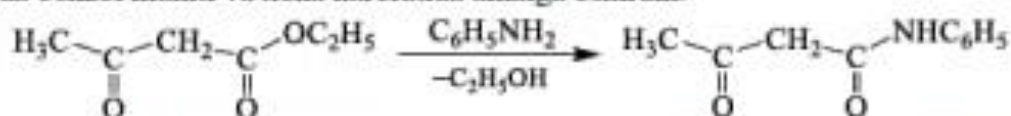
(3Z)-3-(KARBAMOTIOILGIDRAZONO)-N-FENILBUTANAMIDNING SINTEZI VA TUZILISHI

Abduraxmonov S.F., Rajabova Z.F., Qodirova D.A., Xudoyarova E.A., Umarov B.B.
Buxoro davlat universiteti
abdu_sayfiddin@mail.ru

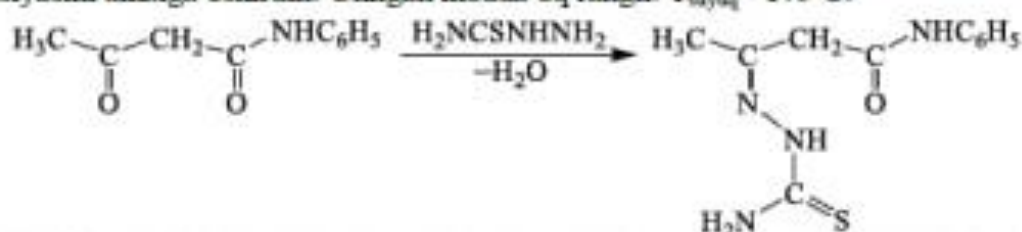
Dunyoda polikarbonil organik birikmalar va ularning hosilalari sintezi tadqiqotchilar e'tiborini o'ziga tortmoqda. N-fenil-3-oksobutanamidni tiosemikarbazid bilan kondensatlash orqali ularning bir qancha xususiyatlarini (eruvchanlik, barqarorlik, kompleks hosil qilish va boshqalar) o'zgartirish mumkin [1]. Biz yangi tiosemikarbazon sintezida modifikatsiyalangan yangi usulni ishlab

“Uzmeditsina” JSCning “Organik va Anorganik Birikmalar Analizi” Markazi

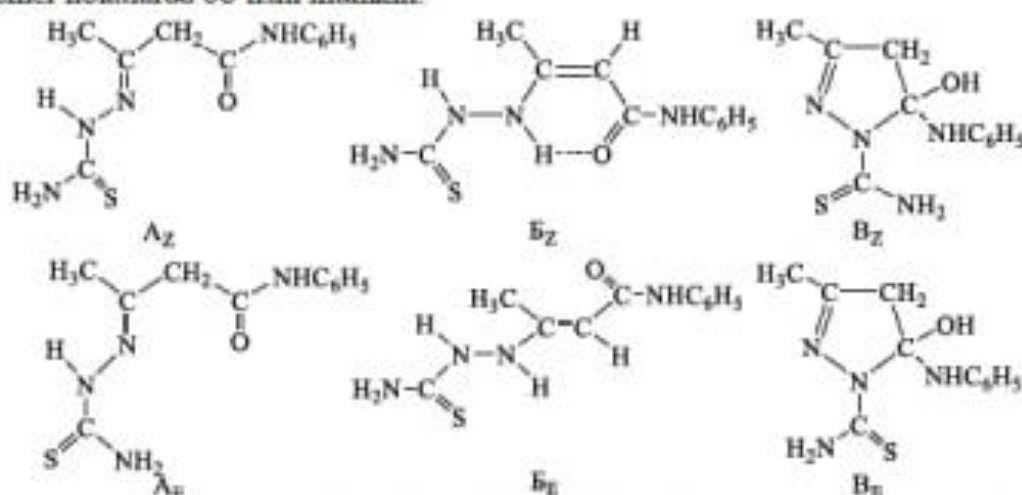
chiqdik. Atsetosirka kislota etil efiri va anilinning o'zaro reaksiyasini ultratovushli vannada benzol muhiti va xona haroratida amalga oshirdik.



Olingan N-fenil-3-oksobutanamidni tiosemikarbazid bilan kondensatlanish reaksiyasini amalga oshirdik. Olingan modda oq rangli. $T_{\text{eruyil}} = 179^\circ\text{C}$.



Tarkibida oltingugurt, azot saqlagan organik moddalar qishloq xo'jaligida o'simliklarni o'stiruvchi stimulyatorlar, zararkunandalarga qarshi preparatlar tayyorlashda xom-ashyo sifatida qo'llanilmoqda. $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{N}_4\text{SO}$ tarkibli modda turli tautomer holatlarda bo'lishi mumkin:



Olingan yangi organik modda molekulasining tuzilishini zamonaviy kvant-kimyoviy hisoblash usuli yordamida nazariy jihatdan o'rgandik:



Moddanning ahamiyatli jihati shundaki u tridentat ligand sifatida Ni(II), Cu(II) va Zn(II) atsetatlari bilan bir qator kompleks birikmalari sintezi va ularning tadqiqotlari olib borilmoqda.

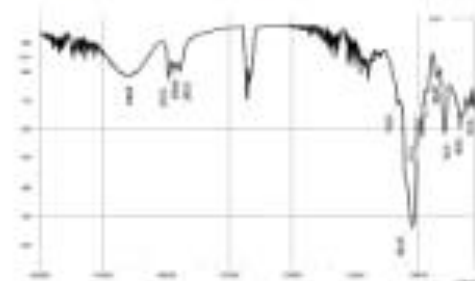
Foydalanilgan adabiyotlar

1. Умаров Б.Б. Комплексные соединения некоторых переходных металлов с бис-5-оксипиразолинами. Дис. ... докт. хим. наук. - Ташкент. - ИУ АН РУз. - 1996. - 351 с.
2. Абдурахмонов С.Ф., Турсунов М.А., Умаров Б.Б., Ганиев Б.Ш. Ароматик оксикарбонил бирикмаларнинг дикарбон кислота дигидразонлари ва ularning tuzilishi. «Функционал полимерлар fanining zamonaviy holati va istiqbolari» Professor fakhrlari va 60 yilliklarining klyubiy - amaliy anjumani materiallari Toshkent -19-20 mart. 2020. 333-334 betlar
3. Турсунов М.А., Умаров Б.Б., Аvezов К.Г., Абдурахмонов С.Ф. и др. Синтез и стереоизомерия адигидразонов кетозфиров // Наука и технология. Т.1. Избранные труды Международного симпозиума по фундаментальным и прикладным проблемам науки". Глава 8. - М.: РАН. - 2012. - С. 158-178.

GLITSERIN VA TETRAETOKSISILANNING ETERIFIKATSIYA REAKSIYASI

Eshmurodov X.E., To'rayev X.X., Normamatov A.M., Madiyev A.M., Chorliyev A.I.
 Termit davlat universiteti, Termit sh.
 E-mail: normamatovabdugabor@mail.ru

Etoksisilanlarning pereeterifikatsiyasi A.A.Latishev va G.S.Petrovlarning ilmiy ishlarida yoritilgan. Ularda glitserin, o'simlik moylari, sintetik moylar va kremniyorganik birikmalar asosida turli guruhlar saqlagan moddalar olingan [1-2].



1 - rasm. Reaksiya mahsulotining IQ - spektri

Tetraetoksisilanning ko'p atomli spirtlar bilan o'zaro ta'siri natijasida har xil molekulyar og'irlik va tuzilishga ega bo'lgan efirlar aralashmasi hosil bo'ladi. Kremniyorganik birikmalar bilan turli suyuq modda olish hamda bir nechta sohada qo'llash bo'yicha tadqiqotlar olib borilmoqda [3-5].

Tetraetoksisilan va glitserinning o'zaro reaksiyasini olib borish uchun termometr va aralashtirgich bilan jihozlangan uch og'izli kolbadan foydalanildi. Dastlab kolbaga 3,86 g tetraetoksisilan va 5,1 g glitserin solindi. 150 - 180 ayl/min tezligida aralashtirib turgan holda reaksiya aralashma temperaturasi 75°C ga ko'tarib, jarayon shu haroratda 120 minutda olib borildi. So'ng rangsiz qovushqoq suyuqlik hosil bo'ldi. U organik erituvchilarda eriydi [6-7].

Olingan yangi mahsulot tarkibi IRTracer - 100 spektrofotometrida tahlil qilindi (1 - rasm).

Olingan yangi moddanning IQ- spektrlarida valent simmetrik Si-O- guruhga tegishli bo'lgan 1038 cm^{-1} yutilish chastotalari kuzatiladi. 1069 cm^{-1} sohada Si-O-CH

Сайфуллоев С.А.	129
Сайдуллоевна Х.Р.	90, 106, 198, 389
Сайдуллоев Ф.Р.	106, 198, 347, 389
Сайдов А.Ш.	263, 364
Сайфуллоев О.	238, 343
Сайфуллоев М.С.	137
Сайтимова Д.С.	333, 333
Саматов М.А.	416, 430
Самандаров Ш.К.	90, 106, 198, 389
Самариддинов Ж.Т.	217
Самиева М.Ш.	245
Саратов Т.И.	244, 233, 269
Сатаров С.Ю.	483
Саралиева Н.С.	418
Саримов А.А.	84, 143, 145, 426, 464
Сариев Е.Т.	439
Сариева М.	332
Сариев Э.Р.	213, 217, 218
Сатимов А.Р.	173, 176, 412
Саидова Х.Г.	209, 214
Сирожова М.М.	245
Соатов С.У.	438
Софиев М.А.	362
Софиев М.К.	342
Софиев У.Х.	258, 363
Салижанова Д.	157
Сатидинов Е.	240
Саттаров Э.С.	112, 431
Сулaimонов З.А.	19, 208
Сулaimонов Н.Х.	76, 86
Сулaimов Б.С.	376
Сулaimовжанов Н.	229
Сулоев Ж.Р.	172
Сулоев Г.	172

Т

Табурет Г.А.	233
Табиев С.М.	489
Табиев А.Д.	339
Табиев И.М.	239
Табиев Х.	336, 392
Табиев Э.М.	179, 183
Табитов А.	330
Табиев Ж.Н.	203
Табиев И.М.	36
Табиев А.Ж.	187
Табиев Р.Р.	336
Табитов М.М.	451
Табитов М.А.	203
Табитов Х.Г.	132, 496
Табитов Н.Т.	203
Табитов З.	246, 337, 462
Табитов Х.Х.	112, 172, 182, 185, 215, 217, 218, 221, 222, 270, 375, 423, 439, 468, 472, 480, 483
Табитов Ф.М.	84
Табитов Д.С.	102
Табитов О.Д.	270
Табитов О.Б.	378, 390, 400
Табитов С.	356, 392
Табитов А.К.	76, 109
Табитов Д.Ж.	141
Табитов М.А.	23, 23

Табитов М.А.	139
Табитов Н.С.	409
Табитов Ф.	427

У

Уайбергенов Э.Д.	73
Уайсов Ж.Р.	487
Уайсов Б.Б.	19, 21, 22, 23, 25, 27, 104, 103, 117, 119, 191, 208
Уайсов К.С.	31, 361
Уайсов Ш.И.	474
Уайсов Ш.Ш.	478
Уайсов И.А.	423
Уайтенов О.Г.	126
Уайсов Ф.Э.	231
Уайсова У.Ф.	383
Уайсова Э.	75
Уайсова Э.Э.	364
Уайсов Н.И.	137, 388, 416, 430
Уайсова Н.Т.	116

Ф

Файзуев Ж.Б.	221, 222
Файзуллаев Н.И.	211, 409, 418
Файзуллоев Л.Э.	242
Файзуллаев М.Р.	173, 196, 443
Файзуллоев М.	94, 122, 149
Файзуллоев Ш.Б.	241, 243, 248

Х

Хайратов Ж.З.	403
Хайратов О.И.	188
Хайдаров Э.З.	217
Хайитов Ж.М.	431, 468
Хайитов М.Р.	413, 463
Хайитов Ш.М.	32
Хайитов А.Ж.	168
Хайитов А.М.	447
Хайитов Б.Н.	228, 244, 233, 233, 236, 238, 260, 363, 407
Хайитов Д.А.	211
Хайитов М.Ф.	269
Хайитов Т.А.	79
Хайитов Ф.Г.	79
Хайитов А.	121
Хайитов Г.Р.	114, 128
Хайитов О.	209
Хайитов А.И.	213, 218, 433
Хайитов Г.К.	395
Хайитов С.Б.	263
Хайитов Д.А.	90, 106, 198, 231, 389
Хайитов М.Б.	451
Хайитов К.Б.	185
Хайитов А.А.	364
Хайитов Ж.И.	88
Хайитов К.Ф.	230
Хайитов Э.А.	193
Хайитов Ф.А.	36
Хайитов Ш.М.	474
Хайитов С.Э.	413, 463
Хайитов Ф.Н.	184