

ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ
ОЛИЙ ВА ЎРТА МАХСУС ТАЪЛИМ ВАЗИРЛИГИ
ТЕРМИЗ ДАВЛАТ УНИВЕРСИТЕТИ



АКАДЕМИК А.Ғ. ҒАНИЕВНИНГ
85 ЙИЛЛИГИГА БАҒИШЛАНГАН
АНАЛИТИК КИМЁ ФАНИНИНГ ДОЛЗАРБ МУАММОЛАРИ
V РЕСПУБЛИКА ИЛМИЙ-АМАЛИЙ АНЖУМАНИ

МАТЕРИАЛЛАРИ

ТЎПЛАМИ



26-28 апрель 2017 йил

ТЕРМИЗ

является адсорбция ацетилена на поверхности катализатора при температурах 300°C.

Полученные результаты показали, что с увеличением мольного соотношения ацетилен:бензойная кислота в интервале 1:3-3:1 выход винилового эфира уксусной кислоты увеличивается от 11,1 до 60,8%. Дальнейшее повышение подачи ацетилена практически почти не влияет на выход продукта.

ГУДРОНСИМОН КОМПОЗИЦИЯЛАР ОЛИШ ТЕХНОЛОГИЯСИ

*Д.Б. Муталипова, М.Р. Амонов, Н.Р. Очилова
Бухоро давлат университети, Бухоро и.*

Ўзбекистоннинг курилиш материалларига бўлган мустақиллигини таъминлаш бугунги куннинг долзарб масалаларидан биридир. Курилиш гудронларига талаб йилдан-йилга ошиб бораётганини эътиборга олсак, бу маҳсулотнинг ҳозирги кундаги мамлакатимизда ишлаб чиқариш миқдори ва сифати кониқарли аҳволда эмаслиги яққол намоён бўлади. Шунинг учун ҳам унинг ўрнини боса оладиган, маҳаллий хом-ашёлар ёки чиқиндилар асосида олиш имкони мавжуд бўлган янги турдаги маҳсулотлар яратиш бугунги куннинг талабидир.

Биз таклиф қилинаётган гудронсимон маҳсулотлар олишнинг янги технологияси аввалгиларидан фарққилиб, госсипол смоласини юқори ҳароратда оксидлашга асосланган. Тадқиқотларимизни лаборатория шароитида моделлаштирилган оксидлаш колоннасида олиб бордик. Тадқиқотларни кўрсатишчи, гудроннинг фазовий ўтиш чегараси нафақат госсипол смоласи таркибидаги компонентлар табиатига, балки оксидланиш ҳароратига ва ҳаво кислородининг берилиш тезлиги ҳамда вақтига ҳам боғлиқлиги аниқланди. Шу учта параметрлар кўрсаткичларини ўзгартирган ҳолда турли физик-механик хоссали гудронсимон маҳсулотлар олишга эришдик. Госсипол смоласини ҳаво кислороди билан термик оксидлаш натижалари 6 - жадвалда келтирилган. Ҳароратнинг юқори бўлиши биринчи навбатда деструкцияланиш тезлигини оширади. Бунда бирикмалардаги радикалларнинг оксидланиш трансформацияси ошади.

Тадқиқот натижаларидан кўриниб турибдики, госсипол смоласини термик оксидлаш ҳароратини ва вақтини ўзгартирган ҳолда турли маркадаги гудронсимон маҳсулотлар олиш имконияти мавжуд. Оксидлаш ҳароратни 230°C да сақлаб, ҳаво сарфи, 100 м³ /соатни ташкил қилган ҳолда оксидлаш вақти, 180 минутни ташкил этади, 25°C да игна ботиш чуқурлиги (0,1мм) 45-62 ни, юмшаш ҳарорати, 55-58°C ни, 25°C да чўзилувчанлик 39 мм, чакнаш ҳарорати, 315°C ни ташкил этади. Бу ўз навбатида нефт асосидаги БН 50/50 маркали гудронга тоғъри келади. Тадқиқотларимиз кўрсатишчи, оксидлаш ҳароратни 250°C да сақлаб, ҳаво сарфи, 100 м³ /соатни ташкил қилган ҳолда оксидлаш вақти, 150 минутни ташкил этади, 25°C да игна ботиш чуқурлиги 22-28 ни, юмшаш ҳарорати, 72-77°C ни, 25°C да чўзилувчанлик 3мм, чакнаш ҳарорати, 318°C ни ташкил этади. Бу ўз навбатида нефт

асосидаги БН 70/30 маркалигудронга тўғри келади. Агарда оксидлаш ҳарорати 270°C, ҳаво сарфи, 100 м³ /соат бўлиб, оксидлаш вақти 120 минутни ташкил эта, 25°C да игна ботиш чуқурлиги 8,0-15 ни, юмшаш ҳарорати, 95-100°C ни, 25°C да чўзилувчанлик 1 мм, чакнаш ҳарорати 320°C ни ташкил этади. Бу ўз навбатида нефт асосидаги 90/10 маркалигудронга тўғри келади. Шуни алоҳида таъкидлаш лозимки, композициянинг чакнаш ҳарорати нефт асосидаги гудронларникидан анча юқори (315-320°C) бўлиб, ёнғи ҳафсизлигини таъминлайди.

Битум олиш жараёнида оксидлаш вақтининг пенетрастига, чўзилувчанликка, юмшаш ва чакнаш ҳароратларига боғлиқлиги куйидаги 3-6 расмларда келтирилган. Изох: II– 230°C да, III– 250°C, IIИИ– 270°C ҳароратларда олинган гудронсимон маҳсулотлардир.

Тадқиқотларимизнинг кейинги босқичларини оксидлаш жараёнини катализаторлар ёрдамида интенсивлашга қаратдик. Бу мақсадда FeO катализатор сифатида ишлатилди. Катализатор иштирокида ҳаво сарфи 110 кг/соат дан 90 кг/соат гача камайиши аниқланди. Этиборли томони шуки, темир оксиди микдорининг ошиши оксидланиш вақтининг камайишига олиб келди. Натижалардан кўришиб турибдики, катализатор FeO микдори 0,1% ни ташкил этганда оптимал натижалар олинди.

ИЗУЧЕНИЕ АНТИОКСИДАНТНЫХ СВОЙСТВ НЕКОТОРЫХ СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫХ КОМПЛЕКСОВ ГЛИЦИРРИЗИНОВОЙ КИСЛОТЫ С ПРИРОДНЫМИ ПОЛИФЕНОЛЬНЫМИ СОЕДИНЕНИЯМИ

*М.А. Мустафакулов, С.У. Иргашева, З.З. Ибрагимов, Р.С. Эсанов,
У.Д. Матчанов, Т.С. Саатов
Институт биоорганической химии АН РУз, г. Ташкент.*

Актуальность. В последнее время наблюдается повышенный интерес к созданию препаратов нового поколения с улучшенными фармакологическими характеристиками на основе природных соединений. Известно, что глицирризиновая кислота (ГК), основной тритерпеновый гликозид корня солодки, не обладает антиоксидантными свойствами. Полифенолы благодаря своим структурным особенностям проявляют выраженное антирадикальное и антиоксидантное действие. Супрамолекулярные комплексы ГК с полифенолами природного происхождения обладают рядом преимуществ - растворимостью, и в связи с этим биодоступностью, низкой токсичностью, возможностью длительного применения без риска возникновения побочных явлений.

Цель: Изучение антиоксидантной активности супрамолекулярных комплексов глицирризиновой кислоты и природных полифенольных соединений.

Материалы и методы. Объектом исследования служили супрамолекулярные комплексы ГК и полифенолов, содержащие различные молярные соотношения исходных веществ.

М.Х.

Маматалиев А.А.	85,96	Мустафакулов М.А.	245,327
Маматкориев О.В.	374	Мустафоев М.А.	73
Маматкулов Н.Н.	295	Мусурмонова Н.Н.	35
Мамирзаев М.	107,110,443	Мутакимов О.М.	121
Мамирова З.А.	121	Муталипова Д.Б.	244
Мамирова М.Ш.	213	Мухамадиев Н.К.	240
Мамирова Х.	424	Мухамедбаев А.А.	79
Маннонов Ф.С.	242	Мухамедбаева З.А.	122
Мардонов А.Х.	345	Мухамедбаева М.А.	77
Матчанов У.Д.	245	Мухамедиев М.Г.	262,266,312,357
Матякубов Р.	344,351	Мухамедов Г.И.	324,457
Маулянов С.А.	396,397,398,399,400,402	Мухаммадиев Б.Т.	230,233
Маххамов М.А.	300,440	Мухиддинов Б.Ф.	205,239
Махмудов Х.Э.	151	Мухиддинов Д.Д.	119
Махсудова З.И.	106	Мухитдинов Б.	28
Махсумов А.Г.	195,196	Мухитдинова Х.	269
Меликулова Г.Э.	143	Мухамадиев А.Н.	211,212
Менгкобилова Н.	378	Мухамадиев Н.К.	7,28,137,211,212,227
Мирзаев Ш.Е.	39	Мухамедов Г.И.	
Мирзаева Ш.	239	Мячина О.В.	94,98
Мирзаева Ш.У.	230,233	Мўминжонов М.М.	154,155
Мирзакулов Х.Ч.	10,14,137,141,142,143,144,146,147,158,162,172,174,178,180,183		

Ни

Набиев А.А.	52	Ниязов Л.Н.	527
Набиев А.Н.	234,235	Ниязова Ш.М.	102
Нажмидинова Г.К.	216	Нодирхонова С.И.	438,442
Назаров М.Х.	538	Номозов Ш.Ю.	21
Назаров Н.И.	350	Номозова С.Б.	96
Назаров С.И.	582	Норахмедов Р.З.	435
Назарова Х.	44	Норбоева М.А.	113
Назирова Ш.С.	507,508	Норкулов У.М.	55,574
Найимова Б.К.	212	Норкобилов Н.Н.	557
Намазов Ш.С.	21,50,52,63,85,88,89,91,96,132	Норменглиева Н.Н.	373
Намязов А.К.	173,176	Нормурадов З.Н.	443
Намязов Ш.С.		Нормуратов О.У.	520,562,572
Нарзуллаев О.С.	94,98	Нормуродов Б.А.	377,389
Нарходжаев А. Х.	308	Нуралиев Г.	158
Насимов А.М.	32,39,48,203,413,432	Нуралиев С.Р.	234,235
Насирова С.Дж.	368	Нурбоев Х.И.	33
Насридинов Х.	206	Нуридинов О.К.	453
Насырова Р.Н.	413	Нурилоев З.И.	347
Негматов С.С.	83	Нуркулов Ф.Н.	249,252,257,258
Нигматова Э.А.	371	Нурманова Г.К.	544
Низов А.К.	331,348,350	Нурмонов С.Э.	81,291,298
Низова О.А.	524	Нурмуродов М.Н.	121
Нишонов М.	344,351	Нурмухаммадов Ж.Ш.	115,316,454,480
Нишонов Р.	139	Нурмуродов Т.И.	186,516
Ниязметов А.Р.	43		

Оо

Ойдинов М.Х.	225	Отамухамедова Г.К.	340
Олимов Т.С.	51	Охунов И.И.	214
Олимова А.О.	350	Очилдиев Й.У.	166
Омонова Г.Д.	592	Очилдиев Ш.	384
Оразымбетова Г.Ж.	58	Очиллов А.А.	278,287,307
Орзикулов Б.Ф.	357	Очиллов Д.Х.	17,46,87,110,202,293
Ортикова С.С.	91	Очиллов М.	514
Ортиков И.С.	195	Очилова Н.Р.	244
Ортикова Н.Ч.	586		

Пп