



ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ
ОЛИЙ ВА ЎРТА МАХСУС ТАЪЛИМ ВАЗИРЛИГИ

МИРZO УЛУГБЕК НОМИДАГИ
ЎЗБЕКИСТОН МИЛЛИЙ УНИВЕРСИТЕТИ

ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ ФАНЛАР АКАДЕМИЯСИ
“ШЎРТАН ГАЗ КИМЁ МАЖМУАСИ” МЧЖ

КИМЁНИНГ РИВОЖИДА ФУНДАМЕНТАЛ, АМАЛИЙ ТАДҚИҚОТЛАР ВА УЛАРНИНГ ИСТИҚБОЛЛАРИ



Республика илмий-амалий анжумани материаллари

22-23сентябрь

Тошкент- 2022

**ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ
ОЛИЙ ВА ЎРТА МАХСУС ТАЪЛИМ ВАЗИРЛИГИ**

**МИРЗО УЛУҒБЕК НОМИДАГИ
ЎЗБЕКИСТОН МИЛЛИЙ УНИВЕРСИТЕТИ**

**Профессори, кимё фанлари доктори
АБДУШУКУРОВ АНВАР КАБИРОВИЧ**

таваллудининг 80 йиллигига бағишиланган
**КИМЁНИНГ РИВОЖИДА ФУНДАМЕНТАЛ, АМАЛИЙ
ТАДҚИҚОТЛАР ВА УЛАРНИНГ ИСТИҚБОЛЛАРИ**

Мавзусидаги Республика илмий-амалий анжумани



2022 йил 22-23сентябрь

ГК пневмонияни чакиравчы янги коронавирусларнинг репликациясини ингибирловчи ҳисобланади.

Адабиётларда ГК ва унинг ҳосилалари одам иммунотанқислиги вируси (ОИВ) репродукциясини ингибирлаш хусусияти борлиги түғрисидаги маълумотлар келтирилган

Глициррет кислотасининг гидроксил гурухи бўйича олинган энг биринчи ҳосиласи унинг ацетатидир. Агарда глициррет кислотасини(2) пиридинда эритиб, сирка ангидрид кўшиб сув ҳаммолида киздирилса, юқори унум билан глициррет кислотасининг 3-О-ацетати (33) ҳосил бўлади. Тсуюқ = 304-307°C, $[\alpha]_D^{20} = +163,D$. Агарда глициррет кислотасини ациллашда пропион ангидрид ва қаҳрабо ангидрид олинса мос равиша глициррет кислотасининг пропионати (34) ($R = C_2H_5$) ҳамда нордон сукцинати (35) ($R = -CH_2-CH_2-COOH$) ҳосил бўлади [3; 311-с].

Хулоса килиб айтганда юкорида келтирилган маълумотлардан ширинимия ўмилиги илдизи қуюқ экстрактидан олинадиган бирикмаларнинг юқори биологик фаолликга эга эканлигини кўришимиз мумкин. .

Адабиётлар.

1. М.В. Гаврилин, С.П. Сенченко*, А.М. Тамирян, А.В. Печенова Пятигорская государственная фармацевтическая академия, пр. Калинина, 11, Пятигорск, Ставропольский край, 357500 (Россия) 2009.112-124с. E-mail: asp_nauka@mail.ru
2. Baltina L.A. Chemical modification of glycyrrhetic acid as a route to new bioactive compounds for medicine. Current Medicinal Chemistry. 2003.- V.10.-P.155-171.
3. Толстиков Г.А., Балтина Л.А., Гранкина В.П., Кондратенко Р.М., Толстикова Т.Г. Солодка: Биоразнообразие, химия, применение в медицине. Новосибирск: Гео. - 2007. – 311 с.

МАҲАЛЛИЙ ХОМ АШЁЛАРДАН ТЕРИ АЛЛЕРГИЯСИНИ ДАВОЛАШДА ҚЎЛЛАНИЛАДИГАН ЯНГИ СУРТМА ШАКЛИДАГИ ДОРИ ВОСИТАСИНИ ИШЛАБ ЧИҚИШ

Пўлатова Ф.О., Л.И.Алимджанова

Ўзбекистон Республикаси Тошкент фармацевтика институти, Тошкент ш.

Тери аллергик касалликларини даволашда антигистамин ва тизимили глюококортикостероид препаратлардан ташқари суртма (мазъ) шаклидаги гормонал препаратлар ҳам кенг қўлланилади. Ушбу дориларни қўллаш давомида аллергияга қарши самарадорлигини намоён қилиши билан бирга, айрим синтетик препаратлар ножўя таъсирларини ҳам юзага келтирумокда. Аксарият тери аллергиясига қарши қўлланиладиган суртма шаклидаги препаратлар Республикаизга хориждан келтирилади. Шунинг учун, тери аллергиясини даволаш учун маҳаллий хом ашё манбаларидан фойдаланган ҳолда янги, сифатли, арzon, безараr ва самарали таъсир қиласидаги суртма шаклидаги дори воситалари яратилса, мавжуд муаммо бартараф этилади.

Ишнинг мақсади: юмшоқ дори шакли учун ёғ ва мойларни қайта эфирлаш орқали асос олиб, унинг асосида янги суртма олишнинг энг мақбул нисбатларини ва физик-химёвий хоссаларини ўрганишдир.

Тажриба кисми: Ёғларни қайта эфирлаш жараёнини олиб бориш учун мол ёғи ва кунгабоқар мойи маълум нисбатларда аралаштирилади ва 45-47°C хароратда сув ҳаммолида липаза ферменти эритмаси иштирокида бир жинсли массага келгунча аралаштирилиб турилади. Натижада гидрофоб асос ҳосил бўлади. Сўнг унинг pH мухити фосфат буфери билан нормаль холатга келтириб олинади.

Маҳаллий гидрофоб асосни аралаштириб турган ҳолда секин-асталик билан бир оз спиртда эритиб олинган иттиканак куруқ экстракти қўшилади. Аралашмани масса гомоген холатга келгунга кадар аралаштириш давом этирилади.

Суртма таркибини танлашда куруқ экстрактдаги биологик фаол моддалар физик – химёвий ва фармакологик кўрсаткичларга асосан куйидаги таркиблар тавсия этилди. 1-

таркиб учун қуруқ экстракт 10,0 г ва суртма асоси 90,0 г; 2-таркиб учун қуруқ экстракт 20,0 г ва суртма асоси 80,0 г; 3-таркиб учун қуруқ экстракт 30,0 г ва суртма асоси 70,0 г.

Тайёрланадиган суртманинг физик-кимёвий ва технологик хоссалари XI ДФ да келтирилган талабларга жавоб бериш керак. Бунда тайёрланган суртманинг pH кўрсаткичи, гидрофоб асосли суртманинг коллоид турғунлиги, ҳарорат таъсирига чидамлигини аниқлаш, кислота сони, совунланиш сони, эфир сони ўрганиб чиқилди.

Олингган натижалар. Иттиканак қуруқ экстракти асосида гидрофоб асосли суртманинг ташқи қўриниши визуал равишда оддий кўз билан аниқланди. Гидрофоб асосли суртманинг бир хиллигини аниқлаш учун буюм ойначасининг устига 0,03 г суртма намунаси тортиб солинди ва буюм ойначаси билан ёпиб, ёруғликда оддий кўз билан каралди, намунада кўзга қўринадиган заррачалар қўринмади, суртма талабга жавоб беради. Гидрофоб асосли суртманинг pH муҳити 5,5 га тенглиги потенциометрик усулда аниқланди.

Гидрофоб асосли суртманинг коллоид турғунлиги аниқлаш учун суртманинг 5,0 г намунасидан центрифуга пробиркасига солинди ва 5 минут давомида 1500 айланма/дакиқа тезликда центрифугаланди. Ўрганилаётган намуналарда суюқ фазани ажralиши кузатилмади. Текширилган суртма тажриба шароитида ўзининг турғунлигини намоён қилди. Тажрибалар 5 мартадан олиб борилди. Ҳарорат таъсирига чидамлигини аниқлаш учун 1 г намуна олиниб диаметри 35 мм бўлган бюксга солинди 40°C ҳароратда ТМС термостатида 6 соатга кўйилди. Суртмаларда фазаларга ажralиши кузатилмади. Кислота сони асос таркибидаги соф кислоталарни нейтраллаш учун кетган калий ишқорининг миллиграмм миқдорига нисбатан 0,68-0,73 га тенглиги аниқланди.

Хуносалар. Олиб борилган изланиш натижалари шуни кўрсатадики, ёғларнинг преэтерификати суртма дори турларига асос бўлиши мумкин. Структура механик кўрсаткичлардан марказдан қочувчи кучларга чидамли эканлиги ва ҳарорат таъсирида ҳам ўз хоссаларини ўзгартирмаганлиги қайд этилди. Намуна суртмалар ДФ XI 2 нашр кўрсаткичи бўйича талабга жавоб берди.

Адабиётлар:

1. Персев, И.М., Котенко А.М., Чуешов О.В. и др. Фармацевтические и биологические аспекты мазей (монография).НФаУ. 2003. 285 С.
2. Промышленная технология лекарств /Под ред. Проф. В.И. Чуешова. Том 2. Харков. 2002. 715 с.
3. Фозилжонова М.Ш., Таджисеева А.Д., Пулатова Ф.О., Комилов Х.М. Маҳаллий хомашёлардан суртма дори шакли олиши учун гидрофоб асос олиш. Инфекция, иммунитет ва фармакология. 2017г. №3 с 50-51.

П-АМИНОФЕНОЛНИНГ СИРКА КИСЛОТАСИ БИЛАН ТУЗ ҲОСИЛ БЎЛИШ РЕАКЦИЯСИ

Ҳ.С. Тожимухамедов, М.Х. Хамирова

Мирзо. Улуғбек номидаги Ўзбекистон Миллий университети

e-mail: xamidova.maftuna@inbox.ru

Маълумки, карбон кислоталарнинг п-аминофенол билан юкори ҳароратда турли катализаторлар иштирокида таъсиралишидан кислота амидлари ҳосил бўлади. Шунингдек, адабиётларда карбон кислота ва аминофеноллар иштирокида амид синтез қилиш реакциялари, тўртламчи аммоний тузлари ҳосил бўлиши билан бориши таъкидланган [1, 2]. Аммо бу тузлар оралиқ маҳсулотлар сифатида қаралиб, ажратиб олинмаган, тузилиши ва хоссалари ўрганилмаган. Сўнгги йилларда аминларнинг N-протонланиши хисобига ҳосил бўладиган ушбу тузларни ажратиб олиш, тузилиши ва хоссаларини ўрганиш бўйича изланишлар олиб борилмоқда. Айниқса, кўпчилик тузларнинг молекуласини рентген тузилиш анализи ёрдамида таҳлил қилиниши кимёгар олимларда қизиқиши уйғотмоқда[4]. Шунингдек кўпчилик аммоний тузларининг