

AGRO KIMYO HIMOYA VA O'SIMLIKLAR KARANTINI

ISSN 2181-8150

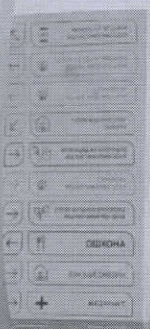
Илмий-амалий журнал

Махсус сон. 2022



IFODA
agro kimyo himoya

Birgalikda yetishtiramiz!



«IFODA» – келажак сари қўйган ишончли ва инновацион қадамингиз!
«IFODA» – сиз орзу қилинг, биз амалга оширамиз!
«IFODA» – хирмонингиз мўл бўлиши кафолати!
«IFODA» – деҳқон ва фермерлар нажоткори!
«IFODA» – ҳар ер, ҳар боғ, ҳар тупроқда!
«IFODA» – биргаликда етиштирамиз!

(78) 147 05 00

www.ifoda.uz



@ifodaagroconsulting

"AGRO KIMYO HIMOYA VA O'SIMLIKLAR KARANTINI"

Илмий-амалий журнал

БОШ ДИРЕКТОР

Интизор
БОҚИЕВА

МАСЪУЛ КОТИБ

Абдунаби
АЛИҚУЛОВ

ДИЗАЙНЕР

Улуғбек
МАМАЖОНОВ

Журнал Ўзбекистон Матбуот ва ахборот агентлигида 2017 йил 26 майда 0560-рақам билан рўйхатга олинган. Ўзбекистон Республикаси Олий аттестация комиссияси Раёсатининг 2017 йил 30 мартдаги №239/5-сонли қарори билан қишлоқ хўжалик фанлари бўйича илмий журналлар рўйхатига киритилган.

Босмахонага топширилди
16.06.2022 йил.

Босишга рухсат этилди:
16.06.2022 йил.

Офсет босма усулида босилди.
Хажми 8 босма табоқ,
Бичими 60x84 1/8.
Адади 500 нусха.
Буюртма № 14.

«HILOL MEDIA» МЧЖ матбаа бўлимида чоп этилди.
Корхона манзили: Тошкент шаҳри,
Учтепа тумани, Шараф ва
Тўқимачи кўчалари кесишуви.

Б.БОЛТАЕВ, Н.СОДИҚОВА, М.АБЛАЗОВА. Бошоқли дон экинларини зарарли организмлардан химоя қилишнинг усул ва воситалари.....	158
Н.ХАЙТБАЕВА, Р.ХАЙРУЛЛАЕВ. Бугдой фузариозининг ниҳол давридаги белгилари, зарари ва касалликнинг олдини олиш йўллари	160
М.АЗИМОВА. Турли ўғит меъёрлари ва экиш муддатларининг кузги юмшоқ бугдой навларининг дон сифатига таъсири.....	162
Н.ТУРДИЕВА, А.ЮЛДОШЕВ, Д.ТОҒАЕВА, Ш.ТОҒАЕВ. Нўхат орасида учрайдиган бир ва кўп йиллик ғалласимон бегона ўтларнинг турлари, миқдори, учраш даражаси.....	165
Д.ҚОДИРОВА, Х.НУРАЛИЕВ. Echinacea purpurea да тарқалган фузариоз касаллиги ва уни олдини олиш чора-тадбирлари.....	166
С.КАРИМОВА, Э.ХОЛМУРАДОВ. Зигирнинг фузариоз касаллигига қарши фунгицидларнинг таъсири	168
У.МАМЕДОВА, О.ХАМИРАЕВ. Moshning ahamiyati hamda kasalliklari.....	170
Н.ОТАМИРЗАЕВ, Ш.ЭШОНҚУЛОВ, М.АБДУЛЛАЕВ. Шоли зараркундаларига қарши ишлатилган кимёвий препаратларнинг биологик самарадорлиги	172
А.УМАРОВ. Нўхатда учрайдиган ғалласимон бегона ўтлар тур ва таснифлари ..	174
А.УТЕПБЕРГЕНОВ, А.БАХИЕВА. Соя ўсимлиги зараркундалари ва уларнинг энтомофаглари	175
М.ХОЛИҚОВА, Х.МАТНИЯЗОВА. Навоий вилояти шароитида такрорий экин сифатида етиштирилган маҳаллий ва хорижий соя навлари баргларидаги хлопорласт пигмент миқдорини ўрганиш	177
О.СУЛАЙМОНОВ, Б.СОБИРОВ, С.ТУРОПОВА. Маккажўхори парвонаси (Ostrinia nubilalis НВ) зарари ва унинг паразит энтомофаг турларини ҳисобга олиш	181
А.УТЕПБЕРГЕНОВ, Р.САТБАЕВА. Маккажўхори ва оқ жўхори экинларининг зараркундалари, уларга қарши биологик усулнинг аҳамияти	183
Н.САЙФУЛЛАЕВА. Маккажўхори ҳосилдорлигига гербицидларни қўллаш меъёрларининг таъсири.....	184
Р.ИШМУХАМЕДОВА. Кузги бугдойнинг тезпишар ва ўртапишар навларининг Ўзбекистоннинг жанубий минтақалари шароитида етиштириш самарадорлиги....	186

ТУПРОҚШУНОСЛИК

Б.БОЙНАЗАРОВ, Ф.АБДУЛЛАЕВ, Н.НЕМАТОВ, Б.МЕХМОНОВ. Тупроқ таркибидаги оғир металлларнинг ҳаракати га гумус табиатли органик моддалар ва минералларни таъсири.....	188
З.ҒУЛАМОВА, Н.РАУПОВА, М.УМАРОВ, М.ЮЛДАШЕВА, Х.НАЗАРОВ. Суғориладиган типик бўз тупроқларнинг гумусли ҳолати тавсифи.....	190
Д.ИСМОИЛОВ, А.АРЗЫМБЕТОВ, Н.РАУПОВА, Б.АЗИМОВ. Хўжайли ва тахиятош туманлари худудларида тарқалган суғориладиган тупроқларнинг умумфизик хоссалари	194
Н.КУЧКАРОВА, М.МУСУРМОНОВА. Тошкент вилояти Чиноз тумани суғориладиган типик бўз тупроқларини баҳолаш	197
Г.МИРХАЙДАРОВА, Г.РАИМБАЕВА. Суғориладиган типик бўз тупроқларнинг биологик фаоллиги.....	199
Г.ҚОДИРОВА, М.МАШРАБОВ. Тупроқ фосфат режими ва унга фосфор сақловчи ўғитларни таъсири.....	200
Л.МИРЗАЕВ. Қўлланилган минерал ўғит меъёрларининг такрорий экин - мош ҳосилига таъсири.....	202
Г.РАИМБАЕВА, Г.МИРХАЙДАРОВА. Основные показатели плодородия богарных почв	203
Ч.БОБИЛОВА. Олтингугуртли ва азотли бирикмаларни нефт маҳсулотларига таъсири	204

ИҚТИСОДИЁТ

А.МАХМАТМУРАДОВ, Н.НИШОНОВ, Х.ТУРАБОВА. Yevropa va Yevroosiyo iqtisodiy hamkor davlatlardagi karantin obyektlar	207
Ш.ОТАБОЕВ. Халқаро ракобат шароитида Ўзбекистон Республикасида қишлоқ хўжалиги ишлаб чиқаришни ривожлантиришда прогнозлашнинг ўрни	208

1. В.Н.Хамидов, С.Ф.Фозилов, В.Ш.Саидмахматов, В.Н.Маваонов, Нефт ва газ кимёси, Т. "Ўзбекистон" 2014.
2. Акрамов Б.Ш., Умедов Ш.Х. «Нефт қазиб олиш бўйича маълумотнома», - Тошкент: «Фан ва технология», 2010.
3. Акрамов Б.Ш., Сидиқкужаев Р.К. «Нефт ва газ иши асослари», - Тошкент: ТДТУ, 2003.
4. Акрамов Б.Ш., Хайтов О.Т. Нефт ва газ маҳсулотларини ишиш ва тайёрлаш. Дарслик. - Т.: «Илим-3иё», 2003.

АДАБИЁТЛАР:

Юкори молекуляр олтингургуртли бирикмалар берилганда азот жуда кам микдори қойага мувофиқ 0,3% дан ошмайди. Бундан кўринадики, азотли бирикмалар нефтда 2-3% дан кўп эмас. Юкори смолани нефтларда 10% гача бўлиши мумкин. Азотнинг кўпгина қисми отир фракцияларда ҳамда қолдик маҳсулотларда мўжассамлашган. Нефтни азотли бирикмаларини асосий ва нейтрал қисмларга бўлиш қабۇл қилинган. Нефтларни кучсиз сульфат қислотга билан ишлов берганда асосий характеристикага эга бўлган моддалар нефтдан ажралади. Кўп ҳолларда 40% ли қислотга спирт апарашма қўлланганда, нефтнинг азотли асослар гетероциклик тузиллишига эга, унда ҳалқалар сони умумий ҳолда 3 та бўлиб, битта азот атоми иштироий бир халқада бирикши мумкин. Асосан улар пиридиннинг то-мологларидир. Хинолин, изохинолин ва камрок даражада ажриданодан иборат.

Хозирги вақтда азотли асоснинг бу турдаги яқини томологларини қўллангани тузиллиши аниқланган. Пиридин ва унинг томологлари суюқлик бўлиб, жуда уқир хидлидир. Хинолин ва изохинолиннинг қайнаш ҳарорати 240°C. Пиридин 115,26°C да қайнайд. Жуда яхши яратувчидир. Лиқолин ва изохинолиннинг қайнаш ҳарорати 25°C да эрийд. Акридин кристал моддадир, эриш ҳарорати 107°C ни ташкил этади. Нефт азотли бирикмаларнинг нейтрал моддалари жуда катта қисминин, 80% ни ташкил этади. Уларнинг тузиллиши ва хослари кам урғанилган.

Нефт азотли бирикмасинин 80% и нейтрал моддалар ташкил этиб, нефтларнинг юкори молекуляр қисмида мўжассамлашди. Уларнинг тузиллиши ва хослари кам урғанилган. Баъзи бир нефтларда пирол, индол, карбазол томологлари бўлиши ишотиботланган.

Кўпгина олилар нефтлар таркибидagi азотли бирик-маларни текшириб, нейтрал моддаларнинг асосий қисми азот ва кислород атоминин таркибида саклайди, бундай бирикши эса ароматик амидлар синифга муносибдир. Яъни бу амидларнинг тузиллиши қуйидагичадир.

Бу ерда Ar – ароматик радикал, Метил гурхурдаги водород-лар турли хилдги радикалларга аравлашди келиши мумкин. Масалан, Ромашкин қондаги бензинсиалантандирилан нефтда азотнинг умумий микдори 0,2% га тенг бўлганда ҳам шу умумий микдорнинг 81% амидли азотга түпри ке-лади; нефтлар таркибида бошқа бирикмалар ҳам топила-ди; Гусинская Ўзбекистоннинг жануб томонидаги нефтларни текшириб, унда кўшимча метилтиазол ва Сергеев эса бензтиазол борлигини аниқлайлар.

Азотли бирикмалар ҳам асосий ҳамда нейтрал бўлган, те-мпература таъсирига түргун ва барқарордир. Асосан кислород катнашганда нефт маҳсулотларини ишиши шеш-тириши ҳамда мазутни саклаш жараёнда азотли бирик-килиши ҳамда мазутни ишиши келтириб чиқаради.

Газ ва шунга ўхшашган бошқа сульфидларнинг ҳаммаси бўлиб 24 хил топилган. Очик рангли дистилятларда алифатик сульфидларнинг микдори бошқа бирикмаларга қараганда асосий бош ўринни эгаллайди. Уларнинг бензин, керосин ва дизель ёқилмасида умумий микдори 50-80% ни ташкил этади. Кимёвий хосслари жихатдан сульфидлар нейтрал моддалар бўлиб, ишқорлар билан реакцияга ки-ришмайди. Сульфат қислотга сульфидлар яхши эрийд. Шн характерли томони шундаки, кўпгина бошқа комплек-с бирикмалар билан түргун бирикмалар ҳосил қилади: масалан, симоб хлори, водород фториди, фторитли бор, олтингургурт анидиди ва бошқалар.

Кўчи оксидловчилар сульфидларнинг то сульфидлар ҳосил бўлгунча оксидлайди. Бу жараёнда дастлаб суль-фоксидлар ҳосил бўлади.

$$C_2H_5 - S - C_2H_5 \xrightarrow{KMnO_4} (C_2H_5)_2SO \rightarrow (C_2H_5)_2SO_2$$

400°C да ва ундан юкори ҳароратларда сульфидлар H₂S ва тўйинмаган углеводородларга ажралади.

$$C_2H_5 - S - C_2H_5 \rightarrow C_2H_4 + C_2H_6 + H_2S$$

Баъзи бир нефтларда унча кўп бўлмаган микдорда дис-ульфидлар R-S-S-R топила. Истилганда улар олтинг-ургурт олтингургурт водороди ва меркаттанларга ажралади.

Полиметиленсульфидлар) нефтлардан топила бўлиб, тўйинган, беш ёки олти атоми гетероциклик олтингургурт атоми билан бирга эканлигини тузиллиш формалариди кўришимиз мумкин.

Тиофан- суюқлик бўлиб, қайнаш ҳарорати 121,21°C ёқилмас хилга эга, металлар билан реакцияга киришмайди, ҳамда ҳарорат жуда яқинда амалидир.

Тиофан ҳарорат таъсирига жуда ҳам түргун бўлгани учун у олтингургуртли нефтларнинг пиродиз маҳсулотлари тар-кибидан ҳам топила.

Тиофен ва унинг томологларининг ҳаммаси суюқликдир ва ароматик хидат эгадир. Физик ва кимёвий хосслари жихатдан бензол углеводородларига ўхшашдир. Сульфат қислотга туюф яхши эрийд, ана шунга асосан ун тошқимирли смолалар тозалаш жараёни амалга оширилади. Юкори молекуляр олтингургуртли бирикмалар, керосинли молиги фракциялар қайтиб хайдаш (разотка) жараёни-дан олтингургуртли бирикмалар хромомотгорфак-ки сули билан ажратилганда у ароматик углеводородлар фрак-цияси билан бира ажралади. Бу нарса уларнинг тузиллиш жихатдан жуда яқини эканлигидан далелат беради.

Кўпгина олтингургуртли бирикмалар (то 60% гача) би-циклик ароматик углеводородлар фракциясига ажралади. Нефт таркибидан юкори молекуляр олтингургуртли би-рикмаларнинг ажралолиши жуда мўжассамлашган бўлиб Шунинг учун гирбид углеводородларнинг тарки-би тузиллиши ҳақиқатан – қисқа фракцияларнинг тарки-бинининг натижаси ва уларнинг натижаслари билан изохлаб