



UZBEKISTON RESPUBLIKASI  
OLIJ VA DITTA MAKSUS  
TAYLIM VAZIRLIGI



BUXORO  
DAYLAT  
UNIVERSITETI



O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI  
INNOVATSION  
RIVOJLANISH VAZIRLIGI

# ЗАМОНАВИЙ КИМЁНИНГ ДОЛЗАРБ МУАММОЛАРИ

мавзусидаги Республика миқёсидаги  
хорижий олимлар иштирокидаги онлайн  
илмий-амалий анжумани

# МАТЕРИАЛЛАР ТЎПЛАМИ

2020 йил 4-5 декабрь

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

**БУХОРО ДАВЛАТ УНИВЕРСИТЕТИ**

**ТАБИИЙ ФАНЛАР ФАКУЛЬТЕТИ**

**“ЗАМОНАВИЙ КИМЁНИНГ ДОЛЗАРЪ МУАММОЛАРИ”**

**мавзусидаги**

**Республика миқёсидаги хорижий олимлар иштирокидаги онлайн  
илмий-амалий анжумани**

**ТЎПЛАМИ**

**Бухоро, 2020 йил 4-5 декабрь**

**Бухоро- 2020**

# КРОТОН АЛЬДЕГИД ВА ТИОМАЧЕВИНА АСОСИДА САМАРАЛИ ОЛИГОМЕР КОРРОЗИЯ ИНГИБИТОРИ СИНТЕЗИ

З.И. Нуриллов, Н.И. Назаров, Ҳ.С.Бекназаров\*, А.Т. Джалилов\*

Бухоро мухандислик-технология институти,

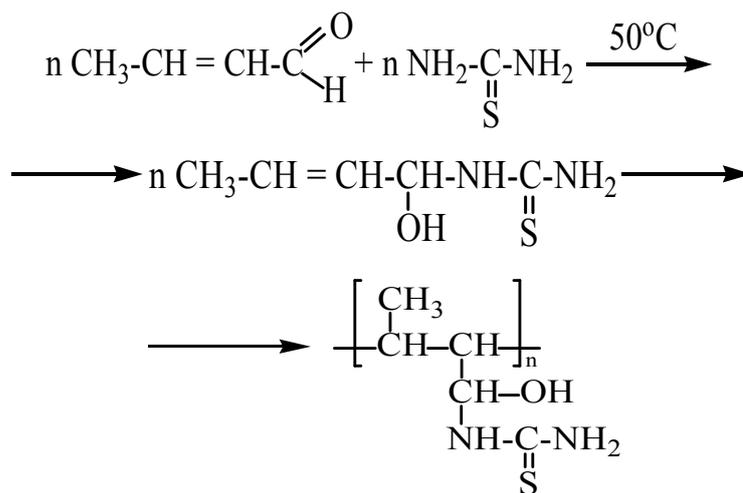
\*Тошкент кимё технология илмий-тадқиқот институти

**Кротон альдегиди** – “Навоийазот” АЖ корхонасида ҳосил бўладиган кротон фракцияси қўлланилди. Кротон фракцияси – ўт ҳидли рангсиз суюқлик. Этанол, диэтил эфир, ацетон, бензолда эрийди. 5°C да 100 г сувдаги эрувчанлиги 5 г ни, 18°C да – 18,1 г ни ташкил қилади; 75,7% кротон альдегидини сақловчи ва қайнаш ҳарорати 84°C бўлган азеотроп аралашма ҳосил қилади.

**Тиомочевина** – аччиқ таъмли оқ кристаллар,  $t_{\text{суюқ.}} = 180-182^\circ\text{C}$  (тез кидирилганда; секин қиздирилганда – парчаланаяди); сув, метанол, пиридинда ўртача, 50%-ли пиридиннинг сувли эритмасида яхши эрийди.

Кротон альдегиди билан тиомочевинанинг этил спиртда конденсатланиш реакцияси 323K ҳароратда ўтказилди.

Кротон альдегидининг тиомочевина билан таъсирланиш маҳсулотини олиш усулларига турли технологик параметрларининг таъсири ўрганилди. Ўтказилган тадқиқотлар асосида маҳсулотни олиш жараёнининг оптимал режими ишлаб чиқилди. Кротон альдегидининг тиомочевина билан ўзаро таъсирланиш схемасини қуйидагича тасвирлаш мумкин:



Кротон альдегидининг тиомочевина билан таъсирланишидан олинган маҳсулот қуйидаги хоссаларга эга: сарғиш рангли кукун, учмайдиган, асосий таркибнинг миқдори 98,3%, қўшимчалар – 1,7%.

### Фойдаланилган адабиётлар

1. Нуриллоев З.И. Получение эффективных ингибиторов коррозии с использованием вторичных продуктов производств // диссертация д-ра техн. наук (PhD), Тошкент. -2019. –127 с.
2. Нуриллоев З.И., Бекназаров Х.С., Джалилов А.Т. Изучение кинетических закономерностей выделения водорода при коррозии стали 20 в 1М растворах H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> // Universum: Технические науки : электрон. научн. журн. –2019. –№ 1(58). –С. 49-53. (02.00.00., №1)
3. Нуриллоев З.И., Бекназаров Х.С., Джалилов А.Т. Исследование ингибирование коррозии стали 20 в 1М растворах H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, исследованных методом атомно-абсорбционной спектрометрии // Universum: Технические науки: электрон. научн. журн. 2019. № 2(59). –С. 56-64. (02.00.00., №1)
4. Нуриллоев З.И., Бекназаров Х.С., Джалилов А.Т., Нарзуллаев А.Х. Исследование ингибирующих свойств некоторых композиций // Журнал Композиционные материалы. –Ташкент, 2018. –№ 2. –С. 119-122. (02.00.00., №4)

### СТАБИЛИЗАЦИЯ ПОЛИВИНИЛХЛОРИДА С ПОМОЩЬЮ КОМПЛЕКСА СОЛЯМИ ФТАЛАМИНОВОЙ КИСЛОТЫ

Э.М. Тогаев<sup>1</sup>, Х.С. Бекназаров<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Каршинский инженерно-технологический институт

<sup>2</sup>Ташкентский научно-исследовательский институт химической технологии

Поливинилхлорид характеризуется плохой термостойкостью и стойкостью к ультрафиолету и при его обработке. ПВХ теряет HCl и, следовательно, в конечном итоге теряет все свои физические и механические свойства. Поэтому с этого момента требуется добавление термостабилизаторов для предотвращения термического разложения во время процесса. Поскольку все эти изменения сопровождаются ухудшением некоторых полезных свойств этого полимера, практически стало перерабатывать ПВХ в присутствии термостабилизаторов [1].

Все используемые химические вещества, кроме ПВХ, были закуплены у "XIMREAKTIVINVEST" ООО и использовались с дальнейшей очисткой. Точки плавления определяли на электротермическом капиллярном аппарате и не корректировали, элементный анализ на углерод, водород и азот проводили с использованием прибора Perkin-Elmer модель 2400 (рис. 1). ИК-спектры твердого образца в методике ATR регистрировали на Shimadzu 8400S.

ЎРГАНИШ. М.Б. Тожидинов, М.У. Каримов, А.Т. Джалилов	
ПОЛИАКРИЛОНИТРИЛНИНГ ДИНАМИК ТЕРМОГРАВИМЕТРИК ТАҲЛИЛИНИ ЎРГАНИШ. М.Б. Тожидинов, М.У. Каримов, А.Т. Джалилов	448
ANZUR PIYOZ METANOLLI EKSTRAKTINING GX-MS ANALIZI. H.I. Usmonova, D.Ismatov, A.N. Muxamadiyev, N.Q. Muxamadiyev, M.A. Keldiyorov	450
СОЗДАТЬ МОЛЕКУЛЯРНЫЕ МОДЕЛИ ВАНАДИЛ АЦЕТАТА С ПРОГРАММОЙ CHEM CRAFT 1.8. Ф.Г. Салимов, Ш.Н. Ражабова, Ф.С. Аслонова, А.А. Амриллоев	452
ФИЗИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЯ В ХИМИИ. И.И. Рахматов, Ш.М. Мухаммедов	452
ИСПОЛЬЗОВАНИЕ МОНОХРАМАТИЧЕСКОГО СВЕТА ДЛЯ ИССЛЕДОВАНИЯ ФОТОФОСФОРИЛИРОВАНИЯ. Б.Т. Мухаммадиев	455
СОРБЦИЯ ИОНОВ Cu(II), Co(II), Ni(II) ПОЛИАМФОЛИТАМИ ПОЛУЧЕННЫМИ НА ОСНОВЕ МЕСТНОГО СЫРЬЯ. Х.М. Исмоилова, Т.Р. Абдурахманова	456
ОРТИК SIGNALLARNI ОРТИК TOLALARDA UZATISHDA KUCHAYTIRGICH-LARDAN FOYDALANISH ISTIQBOLLARI. M.T. Ravshanov	458
РАТОГЕНЛАРНИНГ КОМПЛЕКСЛАРИ ТАҲЛИЛИДА ELISA USULINI QO'LLASH. N.O'. Sharipova	460
СИНТЕЗ И КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ СТРУКТУРА ПРОДУКТА КОНДЕНСАЦИИ АУЭ С БЕНЗАЛЬДЕГИДОМ И ТИОСЕМИКАРБАЗИДОМ. Н.Г. Севинчов, Д.Н. Севинчова, Б.Б. Умаров, М.М. Амонов	461
ВИНИЛМОРФОЛИН ИШТИРОКИДА ГИБРИД ПОЛИМЕР КОМПОЗИТ ОЛИШ. Ф.И. Остонов, В.Н. Ахмедов	462
СТАБИЛИЗАЦИЯ ПОЛИВИНИЛХЛОРИДА С ПОМОЩЬЮ КОМПЛЕКСА КАЛЬЦИЕВОЙ СОЛИ КРОТОНИЛИДЕНИМИН-ОБЕНЗОЙНОЙ КИСЛОТЫ. Н.И. Назаров, Х.С. Бекназаров	464
УЧЕНИЕ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИХ СВОЙСТВ И ИК- СПЕКТРОСКОПИЧЕСКОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ НОВОГО МОДИФИЦИРОВАННОГО ПОЛИМЕРНОГО СЕРОБЕТОНА. Н.Д. Амонова, Х.Х. Тураев, Х.С. Бекназаров	466
МЕТИЛМЕТАКРИЛАТ АСОСИДА КРЕМНИЙ САҚЛАГАН АКРИЛАТ СИНТЕЗИ ВА ТАДҚИҚОТИ. Х.Э. Эшмуродов, Х.Х. Тўраев, А.Т. Джалилов, И.А. Умбаров, Ю.А. Гелдиев	468
КРОТОН АЛЬДЕГИД ВА ТИОМАЧЕВИНА АСОСИДА САМАРАЛИ ОЛИГОМЕР КОРРОЗИЯ ИНГИБИТОРИ СИНТЕЗИ. З.И. Нуриллоев, Н.И. Назаров, Х.С. Бекназаров, А.Т. Джалилов	472
СТАБИЛИЗАЦИЯ ПОЛИВИНИЛХЛОРИДА С ПОМОЩЬЮ КОМПЛЕКСА СОЛЯМИ ФТАЛАМИНОВОЙ КИСЛОТЫ. Э.М.	474