

результаті якого одержано нанорозмірні частинки колоїдного срібла, є реакція відновлення Ag^+ метаналем.

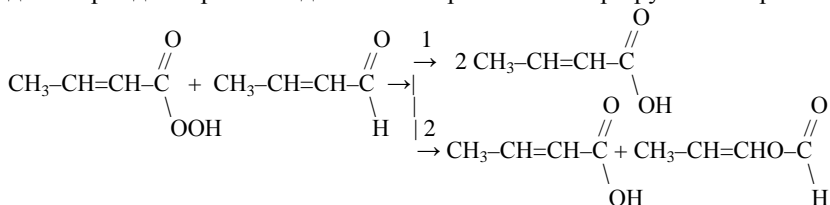
1. Будішевська О.Г., Кочубей В.В., Воронов А.С., Миськова І.А., Васильєв В.П. Особливості термічного розкладу кополімеру октен-ко-малеїновий ангідрид-ко-трет-бутилпероксиметилмалеїнату у конденсованій фазі // Вісник НУ «Львівська політехніка», «Хімія, технологія речовин та їх застосування». – 2005. - № 536. – С.56-61.

ДОСЛІДЖЕННЯ СКЛАДУ ПРОДУКТІВ ОКИСНЕННЯ КРОТОНОВОГО АЛЬДЕГІДУ МОЛЕКУЛЯРНИМ КИСНЕМ

Федевич Олег, Федевич Євгеній, Левуш Сергій, Кім Юрій*
Національний університет “Львівська політехніка”
**Львівський національний аграрний університет*

Кротонова кислота (КК), а особливо її естери, мають різностороннє застосування. Основним методом одержання КК є окиснення кротонового альдегіду (КА), значні кількості якого утворюються при виробництві оцтової кислоти. Промислова реалізація цього процесу вимагає достовірної інформації про склад оксидату.

Аналіз літературних відомостей стосовно окиснення ненасичених альдегідів молекулярним та зв'язаним киснем вказує що, домінуючу роль в утворенні ненасиченої кислоти відіграє надкислота. Щоб виявити -максимально можливу селективність окиснення КА до КК необхідні достовірні дані про співвідношення паралельних маршрутів її витрати.



З цією метою проведено ретельне вивчення складу оксидату. Суміш оксидатів числених дослідів окиснення КА в середовищі

етилацетату ($C_0^{ка} = 2,5$ моль/л) піддавали фракційній розгонці на колоні (12 т.т., $F = 2$).

Для ідентифікації продуктів окиснення використовували методи хімічного та хроматографічного аналізу, ІЧ-спектроскопії, а також методи препаративної хроматографії. Встановлено склад оксидату.

Компонент	Маса, г	К-ть молів	% моль	% моль без ЕА	Селективність, %
Етилацетат	662,7	7,53	75,37	-	
Кротоновий альдегід	63,0	0,90	9,01	36,58	
Кротонова кислота	107,5	1,25	12,52	50,81	85,80
Мурашина кислота	5,5	0,12	1,20	4,88	2,05
Пропіонова кислота	3,7	0,05	0,50	2,03	2,57
Пропеніл форміат	5,2	0,06	0,60	2,44	4,12
1,2-епоксипропілформіат	8,2	0,08	0,80	3,25	5,47
Важкі прдукти	2,5	-			-
Разом	858,3	9,99	100,00		100,00

Таким чином проведене дослідження дає підставу зробити висновок, що співвідношення маршрутів (1) і (2) можна оцінити як 9:1. Це означає, що селективність утворення КК за умов дослідження не може перевищувати 90%.

СИНТЕЗ НОВИХ ФУНКЦІОНАЛЬНИХ МОНОМЕРІВ ТА ІНІЦІАТОРІВ НА ОСНОВІ ОЛЕЇНОВОЇ КИСЛОТИ

Скачко С.В., Гевусь О.І.

*Національний університет "Львівська політехніка",
вул. С. Бандери, 12, e-mail: stanislawskachko@gmail.com*

Сьогодні однією із надзвичайно важливих проблем хімії і технології органічних речовин є створення реакційноздатних сурфактантів, мономерів і ініціаторів для одержання матеріалів біомедичного призначення. З цією метою успішно використовують хімічно модифіковані похідні сполук природного і біотехнологічного походження (сахаридів, ліпідів, тощо).