

Пентен-4-аль, выделенный в виде продукта кротоновой конденсации, идентифицирован по температуре плавления 2,4-динитрофенилгидразона (110°), не дающего депрессии в смеси с известным образцом [3].

ЛИТЕРАТУРА

1. Бабаян А. Т. — ЖОрХ, 1982, т. 18, вып. II, с. 2442.
2. Торосян Г. О., Назаретян А. Х., Пашаян А. А., Бабаян А. Т. — Арм. хим. ж., 1987, т. 40, № 4, с. 227.
3. Инджикян М. Г., Айвазова Р. А., Овакимян М. Ж., Бабаян А. Т. — Изв. АН СССР, сер. хим., 1965, т. 18, № 6, с. 560.

Г. О. ТОРОСЯН
А. Х. НАЗАРЕТЯН
А. П. АБАКЯН

Ереванский университет „Гրաչյա Ачарян“

Получило 29 IV 1994

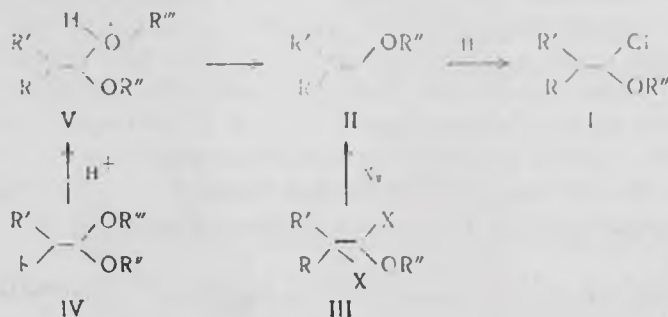
Армянский химический журнал, т. 47, № 1—3, стр. 152—153 (1994 г.)

УДК 547.27+547.451

УПРОЩЕННЫЙ СИНТЕЗ α,β -ДИГАЛОГЕНАЛКИЛОВЫХ ЭФИРОВ

В ряду множества известных методов получения α,β -дигалогеналкиловых эфиров III наиболее общим и доступным является галогенирование α -хлоралкиловых эфиров I, в ходе которого происходит спонтанное дегидрохлорирование и последующее галогенирование промежуточного винилового эфира II [1].

Усмотрев в таком поведении α -хлорэфиров I признак проявления скрытого α -эффекта [2], мы предложили и экспериментально подтвердили существование аналогичной реакции у полуацеталей (эквивалентная смесь альдегида и спирта) и ацеталей IV. По всей видимости, столь высокая нуклеофугность гидроксильной и алкоксильной групп возникает по мере того, как происходит образование оксониевых соединений V, в которых это свойство оксониевых ионов не меньше, чем у хлора [3]. Необходимыми условиями получения высоких выходов эфиров III являются проведение реакции в присутствии CaCl_2 и разгонка продукта реакции сразу же по мере завершения галогенирования.



R, R' = H или алкил, R'' = алкил. R = H или алкил, X = Cl, Br

Таким путем синтезированы: $\text{BrCH}_2\text{CH}(\text{Br})\text{OEt}$ (из ацетала), выход 65%, т. кип. $79-80^\circ/25$ мм; $(\text{CH}_3)_2\text{CBrCH}(\text{Br})\text{OCH}_3$ (из ацетала), выход 65%, т. кип. $75-77^\circ/25$ мм; $\text{EtCHBrCH}(\text{Br})\text{OCH}_3$ (из полуацетала), выход 50%, т. кип. $92-94^\circ/30$ мм; $(\text{CH}_3)_2\text{CBrCH}(\text{Br})\text{OEt}$ (из полуацетала), выход 52%, т. кип. $81-83^\circ/25$ мм; $\text{EtCHBrCH}(\text{Br})\text{OH}$ (из полуацетала), выход 58%, т. кип. $53-55^\circ/3$ мм; $\text{CH}_2\text{ClCH}(\text{Cl})\text{OEt}$ (из ацетала), выход 32%, т. кип. $66-68^\circ/35$ мм. Все полученные соединения идентичны с известными образцами [1].

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Поконова Ю. В.—Химия и технология галогенэфиров. Изд. ЛГУ, Л., 1982.
2. Геворкян А. А., Саргсян М. С.—ЖОрХ, 1990, т. 26, № 8, с. 1810.
3. Беккер Г.—Введение в электронную теорию органических реакций. Мир, М., 1977.

А. А. ГЕВОРКЯН
А. С. АРАКЕЛЯН
Н. Г. ОБОСЯН

Институт органической химии
НАН Республики Армения, Ереван

Поступило 9 VI 1994

Армянский химический журнал, т. 47, № 1—3, стр. 153—156, (1994 г.)

ՀԱՅԵՐ ՀԱՅԳԱԿԱՆ ՔԻՄԻԱԿԱՆ ԳԻՏՈՒԹՅԱՆ ՊԱՏԽՈՒԹՅՈՒՆՆԵՐ

УДК 001.4+001.5

ՔԻՄԻԱԿԱՆ ԳԻՏԵԼԻՔՆԵՐԸ ՀՈՎԱԿԻՄ ՕՂՈՒԼՈՒԽՅԱՆԻ «ՆՅՈՒԹ ԲԺՇԿԱԿԱՆ» ԳՐՔՈՒՄ

Ղուկաս և Հովակիմ Օղուլուխյան եղբայրները 18-րդ դարի վերջի և 19-րդ դարի սկզբի գիտության, բժշկության և մշակույթի անվանի գործիչներից են [1]: Ղուկաս Օղուլուխյանը 1809 թվականին Վենետիկում հրատարակել է «Ուսումնականություն նավուղղության»-ը, որը ծովագնացության մասնագիտական նվիրված առաջին և հայերենով գրված ցայտօր միակ աշխատությունն է մեզանում:

Հովակիմ Օղուլուխյանը հայ բժշկության ականավոր դեմքերից է [2—4], Կենսագրական տեղեկությունները քիչ են: Ծնվել է հավանաբար 1745—1750 թվականների միջակայքում, մահացել՝ 1815-ին, կամ 1818-ին: Բժշկական կրթությունն ստացել է Վիեննայի համալսարանում: Հիմնականում ապրել և առեղծագործել է Կոստանդնուպոլսում:

Ամենայն հավանականությամբ Օղուլուխյանը հայերենին լավ չի տիրապետել: Թողել է լատիներենով գրված գիտա-բժշկական մի քանի աշխատություն, որոնք ձևագիր վիճակում պահվում են Վենետիկի Մխիթարյանների գրադարանում: Դրանցից տպագիր մեզ է հասել «Materia medica» («Նյութ բժշկական») աշխատությունը: Իր գիրքը հայ ընթերցողին հատկանալի դարձնելու համար Օղուլուխյանը 1805-ին դիմել է Վենետիկի միաբանությանը՝