УДК 547.1:541 + 547.59

ХИМИЯ

Т. Н. ШАТКИНА, Е. В. ЛЕОНТЬЕВА, академик О. А. РЕУТОВ

АЦЕТОЛИЗ

ЦИКЛОБУТИЛМЕТИЛКАРБИНИЛ-*n*-ТОЛУОЛСУЛЬФОНАТА И ЦИКЛОБУТИЛМЕТИЛКАРБИНИЛ-*n*НИТРОБЕНЗОЛСУЛЬФОНАТА

В продолжение исследований по сольволизу циклобутилкарбинилсульфонатов (1) нами изучен ацетолиз циклобутилметилкарбинил-n-толуоли n-нитробензолсульфоната.

Исходные арилсульфонаты были синтезированы аналогично (2) по схеме

Ацетолиз проводили в ледяной уксусной кислоте в присутствии избытка ацетата калия при 50° в течение 20 час *. Анализ продуктов ацетолиза

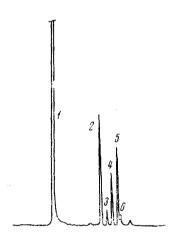


Рис. 1. Хроматограмма продуктов ацетолиза циклобутилметилкарбинил - n-нитробензолсульфоната: $I - \mathrm{CH_2Cl_2}$, 2 - 1-метилциклопентилацетат, 3 - 1- циклобутилметилкарбинилацетат, 4 - 1- цис-, 5 - 1- транс-2-метилциклопентилацетат, 6 - 1- цис- и транс-3-метилциклопентилацетат

(ацетаты) проводили методом г.ж.х. на капиллярной колонке (полипропиленгликоль 1500, 90 M, d = 0.3 MM, 120° , p = 1.5 atm). Coстав непредельных углеводородов полностью установить не удалось из-за трудности синтеза эталонных соединений. Нам удалось показать только присутствие 1-метилциклопентена и метиленциклопентана. Состав апетатов устанавливали с помощью специально синтезированных эталонных соединений. Цис- и транс-2-метилциклопентанол получали восстановлением 2-метилциклопентанона во влажном эфире Na (3) или LiAlH4 (4). 1-Метилниклопентанол синтезировали циклопентанона и метилмагнийиодида Циклизацией в-метиладипиновой кислоты до 3-метилциклопентанона (5) с последующим восстановлением LiAlH4 получали смесь циси транс-3-метилциклопентанола. Из полученных спиртов получали соответствующие ацетаты апалогично $(^6, ^7)$.

Результаты анализа приведены в табл. 1, г.ж.х.— на рис. 1.

Рассмотрение данных, приведенных в табл. 1, показывает, что в процессе ацетолиза циклобутилметилкарбинил-*n*-толуолсульфоната и *n*-нитробензолсульфоната образует-

ся значительное количество перегруппированных продуктов. Образование 1-метилциклопентанола указывает на значительный вклад конкурентно

^{*} В связи с тем, что циклобутилметилкарбинил-*п*-нитробензолсульфонат при стоянии разлагается, его вводили в реакцию сразу же после синтеза.

протекающей со скелетной перегруппировкой миграции гидрид-иона, приводящей к образованию третичного карбониевого иона. В значительно меньшей степени происходит изомеризация катиона, промежуточно образующегося при расширении цикла и приводящего к 3-метилциклопентанолу.

Обращает на себя внимание тот факт, что в случае ацетолиза циклобутилметилкарбинил-*п*-нитробензолсульфоната перегруппировка, сопровож-

Таблица 1 Состав смеси продуктов ацетолиза циклобутилметилкарбинил-п-толуолсульфоната и п-нитробензолсульфоната

Исходное соединение	Продукты реакции, отн. %					T
	GH-CH ₃	OAc CH _s	OAc -CH ₃		OAC	Расшире - ние, %
			цис	транс	CH ₃	
CH-CH ₃	23,0	22,0 ' 3	20,0	33,0	2,0	77
CH-CH ₃	5,0	37,0	20,0	34,0	4,0	95

дающаяся расширением цикла, происходит в большей степени, чем в случае ацетолиза циклобутилметилкарбинил-*п*-толуолсульфоната, что указывает на существенное влияние на эту перегруппировку природы уходящей группы.

Циклобутилметилкарбинол получен восстановлением циклобутилметилкетона (получение см. (*)) LiAlH₄, т. кип. 137—138°. Лиг. данные (*): т. кип. 137—139°. Циклобутилметилкарбинил-п-толуолсульфонат получен из 5,7 г циклобутилметилкарбинола, вес 10.9 г (61%).

Циклобутилметилкарбинил-n-нитробензолсульфонат получен из 2,3 г циклобутилметилкарбинола, вес 6,2 г (77%).

Реакция ацетолиза. а) Циклобутилметилкарбинил-*n*-толуолсульфоната. 10 г циклобутилметилкарбинил-*n*-толуолсульфоната в 100 мл ледяной уксусной кислоты и 4,7 г ацетата калия нагревали в ампуле при 100° 20 час. Смесь разбавляли 400 мл воды и экстрагировали пентаном. Экстракт промывали 5% Na₂CO₃, водой и сушили MgSO₄. Вес остатка 0,8 г. б) Циклобутилметилкарбинил-*n*-питробензолсульфоната. 6,4 г циклобутилметилкарбинил-*n*-нитробензолсульфоната в 64 мл ледяной уксусной кислоты и 3,8 г ацетата калия нагревали при 100° 20 час. Смесь обрабатывали, как указано выше. Вес остатка 0,5 г.

Ипститут элементоорганических соединений Академии наук СССР Москва Поступи**ло** 17 VII 19**72**

ЦИТИРОВАННАЯ ЛИТЕРАТУРА

¹ Т. Н. Шаткина, Е. В. Леоптьева и др., ДАН, 207, № 5 (1972). ² О. А. Реутов, Т. Н. Шаткина и др., ДАН, 183, № 4, 846 (1968). ³ W. Hückel, E. Mögle, Lieb Ann., 649, 13 (1961). ⁴ J. B. Umland, M. I. Jefraim, J. Am. Chem. Soc., 78, 2788 (1956). ⁵ H. Godchot, T. Cauquil, Bull. Soc. chim. France, 6, 1357 (1939). ⁶ A. Spassow, Org. Synth., 20, 21 (1940). ⁷ J. Loevenich, Ber., 62, 3090 (1929). ⁸ И. Г. Болесов, У Ии Сейн и др., Вестн. Московск. унив., Химия, № 4, 78 (1968). ⁹ Т. А. Фаворская, И. П. Яковлев, ЖОХ, 22, 122 (1952).