Քիմիական գիտություններ

XIII, 2-3, 1960

Химические науки

С. А. Вартанян, А. О. Тосунян и Л. Г. Месропян

Химия винилашетилена

Сообщение XXII. Присоединение а, 3-дихлорэтилового эфира к 2-хлорбутадиену-1,3 и превращения полученных трихлоридов

Ранее нами показано, что хлорметиловые эфиры гладко присоединяются к 2-хлорбутадиену-1,3 в присутствии хлористого цинка в растворе сухого эфира [1].

Известно, что α,β-дихлорэтиловый эфир присоединяется к дивинилу в положении 1,2 и 1,4 [2]. Нам представлялось интересным изучить порядок присоединения α,β-дихлорэтилового эфира к 2-хлорбутадиену-1,3 и изучить превращения полученного трихлорида. Оказалось, что α,β-дихлорэтиловый эфир, в отличие от α-хлорэфиров, в тех же условиях присоединяется к 2-хлорбутадиену-1,3 как в положении 1,2, так и 1,4; при этом получаются 1,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексен (I) и 3,3,6-трихлор-5-этокси-1-гексен (II):

В присутствии свежеплавленного хлористого цинка (II) при стоянии в течение 60 часов при комнатной температуре изомеризуется в (I).

Интересно отметить, что реакционноспособность двух первичных атомов хлора в 1,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексене совершенно разная. Так, например, в присутствии порошкообразного едкого кали он вступает в реакцию с одной молекулой спирта или фенола; при этом образуется только 1-алкокси(фенокси)-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексен (III):

При окислении 1-фенокси-3. 6-дихлор-5-этокси-2-гексена с помощью перманганата калия выделены феноксиуксусная и β-этоксиγ-хлормасляная кислота. 1,3,6-Трихлор-5-этокси-2-гексен вступает в реакцию с одной молекулой диметил- и диэтиламина, а также с анилином и дает соответствующие амины (IV, V):

$$I + HN \left\langle \begin{matrix} R' \\ R \end{matrix} \right\rangle \rightarrow CICH_3CHCH_3CCI = CHCH_3N \left\langle \begin{matrix} R' \\ R \end{matrix} \right\rangle$$

$$OC_2H_5 \qquad IV, V$$

$$V R = R = CH_3, C_2H_5 \qquad V R = H, R' = C_8H_5$$

Бензол и толуол алкилируются с помощью трихлорида (1) в присутствии безводного хлористого алюминия с образованием 1-арил-3,6-дихлор-4-этокси-2-гексена. При этом в случае толуола (VI, R= =CH₃) получаются n-, o-производные, что доказано путем окисления продуктов реакции с помощью перманганата калия и получением при этом фталевой и терефталевой кислот:

При нагревании трихлорида (I) с 15%-0-ным водным раствором карбоната натрия в течение 12 часов подвергается гидролизу один первичный атом хлора и образуется 1-окси-3, 6-дихлор-5-этокси-2-гексен (VII), а со спиртовым раствором тиомочевины трихлорид дает хлоргидрат соответствующей изотномочевины (VIII):

OH
$$CICH_2CHCH_2CCI = CHCH_2OH$$
 OC_2H_5 VII
 $SC(NH_2)_3$ $CICH_2CHCH_2CCI = CHCH_2S - C$
 OC_2H_5 $VIII$
 OC_2H_5 $VIII$

Интересно отметить, что при отщеплении хлористого водорода с помощью спиртового раствора едкого кали как от 1-окси-3,6-ди-хлор-5-этокси-2-гексена (VII), так и от 1-амино-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена, в отличие от вышеописанных реакций, отщепляются две молекулы хлористого водорода. При этом получаются соответствующие непредельные спирт (IX) и амин (X):

$$\begin{array}{c} \text{IV} \xrightarrow{-\text{HCI}} \text{CH}_2 = \text{CCH}_2\text{C} = \text{CCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2 \\ \text{OC}_2\text{H}_5 & \text{X} \end{array}$$

Аналогичные результаты были получены при изучении реакции 1,6-дихлор-5-алкокси-2-гексена [2].

При взаимодействии 1-диметиламино-5-этокси-5-гексен-2-ина (X) с 3%-ной серной кислотой получен 1-диметиламино-3-гексен-5-он (XI):

Экспериментальная часть

Взаимодействие а, 3-дихлорэтилового эфира с 2-хлорбутадиеном-1,3. К смеси 40 мл сухого эфира, 38 г 2-хлорбутадиена-1,3 и 2 г свежеплавленного порошкообразного хлористого цинка при перемешивании, по каплям, в течение 30 минут прибавлено при $20-22^{\circ}$ 62 г а, β -дихлорэтилового эфира. Реакционная масса перемешивалась еще 6 часов, затем была промыта водой, высущена хлористым кальцием. После отгонки эфира получено 64,6 г (выход $65^{\circ}/_{\circ}$) продуктов реакции с т. кип. $90-109^{\circ}$ при 3 мм.

После двукратной перегонки выделены две фракции: I—(42,7%) 3,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексен (II); т. кип. 95—97° при 4 мм; n_D^{20} 1,4709; d_D^{20} 1,1650. MR_D найдено 55,42, вычислено 54,92.

II— $(57,3^{0}/_{0})$ —1,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексен (I); т. кип. $108-109^{\circ}$ при 3 мм; n_{D}^{20} 1,4901; d_{D}^{20} 1,2133. MR_{D} найдено 55,13, вычислено 54.92.

Изомеризоция 3,3,6-трихлор-5-этокси-1-гексена в 1,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексен. Смесь 7 г 3,3,6-трихлор-5-этокси-1-гексена и 0,2 г свежерасплавленного порошкообразного хлористого цинка оставлена на 60 часов при комнатной температуре, затем промыта водой, высушена хлористым кальцием и перегнана. Получено 5 г (выход $71^0/_0$) 1,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексена, т. кип. $105-107^\circ$ при 3 мм, n_D^{20} 1,4899.

1,5-Диалкокси-3,6-дихлор-2-гексены (III). После растворения определенного количества (см. таблицу 1) порошкообразного едкого кали, а в случае фенола—поташа в соответствующем спирте, в течение 30—45 минут был добавлен по каплям 1,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексен. Смесь кипятилась на водяной бане 5—8 часов. Затем продукт

реакции экстрагировался эфиром и высушивался сульфатом магния. Константы полученных 1,5-диалкокси-3,6-дихлор-2-гексенов приведены в таблице 1.

CICH, CHCH, CCI = CHCH, OR'

Таблица 1

MRD CI Колич. исх. вещ. = d_d^{20} найдено найдено n20 Т. кип. в °С Выход R' кон спирт B MA |83,6| 88 - 90°/1 MM | 1.4681 | 1.1101 | 56,84 | 56,32 31,48 31,27 4.9 CH, 20 1,4671 | 1,0838 | 61,59 | 61,03 | 29,01 | 29,46 | 1,4671 | 1,0838 | 61,59 | 61,03 | 29,01 | 29,46 C.H. 4,9 71,8 133 — 35°/6 MM | 1.4663 | 1.0827 | 65,71 | 65,55 27,23 27.84 C,H. 30 3 12 $|78.9|124 - 27^{\circ}/2$ MM 1.4662 1,0675 69.89 70.17 26.54 26.39 C.H. 1.4657 1.0602 74.03 74.79 25.28 25.08 10 50,8 162°/9 MM I-C.H. 15 | 61,5 | 142 - 145° / 1 MM | 1,5301 | 1,1687 | 76,41 75.91 24.48 24.56 C.H. поташ,

Окисление 1-фенокси-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена. 7 г 1-фенокси-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена были смешаны с 70 мл воды, при интенсивном перемешивании в течение двух часов маленькими порциями к ним было добавлено 10,2 г мелкорастертого перманганата калия. Температура смеси поддерживалась в пределах 5—8°. На следующий день перекись марганца отфильтрована, многократно промыта горячей водой. Водный раствор солей выпарен досуха, остаток подкислен 12 мл соляной кислоты. Органические кислоты экстрагированы эфиром, высушены сульфатом магния. После отгонки эфира выпали кристаллы феноксвуксусной кислоты.

После отжатия и последующей перекристаллизации феноксиуксусная кислота плавилась при 96—98° [3], что совпадает с литературными данными; жидкий остаток перегнан в вакууме.

Выделена β -этокси- γ -хлормасляная кислота с т. кип. 85—88° при 20 мм, n_D^{20} 1,4402.

Найдено $^{0}/_{0}$: Ag 39,31 $C_{8}H_{10}O_{3}C!$ Ag. Вычислено $^{0}/_{0}$: Ag 39,48.

1-Диалкиламино-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексены. (IV). Смесь 1 моля 1,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексена и 4 молей соответствующего амина нагревалась 5—10 часов на водяной бане. Затем реакционная смесь подкислена соляной кислотой, и непрореагировавший трихлорид (I) экстрагирован эфиром. Водный раствор хлоргидратаминов нейтрализован поташом. Амины экстрагированы эфиром, высушены сульфатом магния, после отгонки эфира остаток перегнан в вакууме. Константы полученных аминов приведены в таблице 2.

Таблица 2

R. R'	Хол. исх. вещ.		0/0		17.3		MRD		°/ ₀ N	
	амин в 2	х л орид 13 2	Выход в	Т. кип. в °С	п <mark>2</mark> 0	d ₄ ²⁰	найдено	вынс-	найдено	вычнс-
CH3, CH3	40	10	79,6	106—8°/2 .u.u	1,4742	1,0661	63.25	63,23	6,23	5,83
C2H3, C2H3	25		76.2	116—18°/2 .w.w	1,4730	1,0348	72,52	72,47	5,57 5,76	5,22
H, C _e H ₅	25		71,5	167—7C°/1,5.w.w	1,5430	1.1718	78,15	78.10	5,11 4,93	4,86

1-Фенил-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексен. Смесь 35 мл бензола, 10 г трихлорида (I) и 2 г безводного хлористого алюминия кипятилась в колбе с обратным холодильником на водяной бане до прекращения выделения хлористого водорода. Затем реакционная масса промыта разбавленной соляной кислотой и несколько раз водой, высушена сульфатом магния. После отгонки бензола остаток перегнан в вакууме. Получено 8,2 г (выход 70%) 1-фенил-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена с т. кип. 133—136 при 1,5 мм; п²⁰ 1,5230; d²⁰ 1,1275. МR_D найлено 73.85. вычислено 74.26.

Найдено %: С1 25,91 С₁₄H₁₈OCl₂. Вычислено %: С1 26,01.

1-Толил-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексен (VI). Из 100 мл толуола, 20 г трихлорида (1) в присутствии 5 г безводного хлористого алюминия вышеописанным способом получено 16 г смеси n- и o-1-толил-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена (выход $64,7^0/_0$) с т. кип. 156—160° при 2 мм; n_D^{20} 1,5268; d_D^{20} 1,1290. М R_D найдено 78,04, вычислено 78,78.

Найдено ⁰/₀: Cl 24,40 C₁₅H₂₀OCl₂. Вычислено ⁰/₀: Cl 24,70.

Окисление 1-толил-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена (VI). 8 г 1-толил-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена было смешано с раствором 29,6 г перманганата калия в 300 мл воды. Смесь при интенсивном перемешивании квпятилась на водяной бане до полного обесцвечивания перманганата калия. На следующий день перекись марганца отфильтрована и промыта горячей водой. После экстрагирования нейтральных продуктов фильтрат подкислен соляной кислотой. Выделена кристаллическая кислота, которая сублимировалось при 290—95°, а ее диметиловый эфир плавился при 142—143°. Проба смешения с известным образцом не дает депрессии.

Фильтрат (получен после фильтрации терефталевой кислоты) нейтрализован поташом, выпарен на водяной бане до $^{1}/_{3}$ части первоначального объема, снова подкислен соляной кислотой и экстрагирован эфиром. После перегонки эфира выпали белые кристаллы. Полученная фталевая кислота плавится при 188°. Проба смешения с из-

вестным образцом не дает депрессии.

1-Гидрокси-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексен (VII). Смесь 150 мл $15^0/_0$ -ного водного раствора карбоната натрия в 9 г трихлорида (I) кипятилась в течение 12 часов. Продукт реакции экстрагирован эфиром, высушен сульфатом магния. После отгонки эфира остаток перегнан в вакууме. Получено 6 г 1-гидрокси-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена (выход $72,4^0/_0$). Т. кип. 115-117 при 1,5 мм; n_D^{20} 1,4880: d_D^{20} 1,2001. М R_D найдено 51,11, вычислено 51,58.

Hайдено $^0/_0$: Cl 33,06 $C_8H_{14}O_2Cl_2$. Вычислено $^0/_0$: Cl 33,33.

Получение хлоргидрата S-(3,6-дихлор-5-этокси-2-гексен)-изотиомочевины (VIII). Смесь 5 г тиомочевины, 40 мл этилового спирта и 15 г трихлорида (I) кипятилась на водяной бане в течение 20 часов. После перегонки растворителя остался густой остаток, который скоро закристаллизовался. Кристаллы промыты эфиром, а затем перекристаллизованы из спирта. Получено 14,9 г хлоргидрата S-(3, 6-дихлор-5-этокси-2-гексен)-изотиомочеваны с т. пл. 137—138°.

Найдено %: СІ 34,63 С₀H₁₂OCI₃S. Вычислено %: СІ 34,35.

1-Гидрокси-5-этокси-5-гексен-2-ин (IX). К смеси 50 мл этилового спирта и 20 г едкого кали при интенсивном перемешивании в течение 30 минут было прибавлено по каплям 19 г 1-гидрокси-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена (VIII). Реакционная масса кицятилась на водяной бане в течение 8 часов. Продукт реакции экстрагирован эфиром, высушен сульфатом магния и разогнан. Получено 6,4 г 1-гидрокси-5-этокси-5-гексен-2-ина (выход $51,2^{0}/_{0}$); т. кип. $102-104^{\circ}$ при 5 мм; \mathbf{n}_{D}^{20} 1,4968; \mathbf{d}_{4}^{20} 0,9951. \mathbf{MR}_{D} найдено 40,84, вычислено 38,74. Проба хлора по Бельштейну дала отрицательный результат.

Найдено $^{0}/_{0}$: С 68,98; 68,75; Н 8,71; 8,55 С $_{8}$ Н $_{12}$ О $_{2}$. Вычислено $^{0}/_{0}$: С 68,57; Н 8,57.

Найдено ⁰/₀: N 8,67; 8,51 С₁₀Н₁₀ОN. Вычислено ⁰/₀: N 8,38.

При взбалтывании 1-диметиламино-5-этокси-5-гексен-2-ина (X) с $3^{\circ}/_{\circ}$ -ной серной кислотой получен 1-диметиламино-3-гексин-5-он (XI) с.т. кип. 105—107 при 12 мм; n_{D}^{20} 1,4602; d_{A}^{20} 0,9312. М R_{D} найдено 40,89, вычислено 41,09.

Найдено %: N 9,94 С_вH₁₃ON. Вычислено %: N 10,06.

Семикарбазон, т. пл. 217°.

Получением бромоформа из 1-диметиламино-3-гексин-5-она до-казано наличие метильной группы, соседней с карбонильной.

Выволы

- 1. Показано, что «,3-дихлорэтиловый эфир присоединяется к 2-хлорбутадиену-1,3 как в положении 1,2, так и 1,4, причем продукт присоединения 1,2 в присутствии хлористого цинка изомеризуется в продукт присоединения 1,4.
- 2. 1,3,6-трихлор-5-этокси-2-гексен (I) вступает в реакцию с одним первичным атомом хлора. При этом со спиртами и фенолом дает соответствующие эфиры, а с аминами—соответствующие амины. Алкилированием бензола и толуола получены 1-арил-3,6-дихлор-5-алкокси-2-гексены.
- 3. Установлено, что при отщеплении жлористого водорода от 1-диметиламино-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена (IV) и 1-гидрокси-3,6-дихлор-5-этокси-2-гексена (VII), в отличие от вышеописанных реакций, отщепляются две молекулы хлористого водорода.

Институт органической химии АН АрмССР

Поступило 9 II 1960

Ս. Հ. Վարդանյան, Հ. Հ. Թոսունյան և Լ. Գ. Մեսrոպյան

ՎԻՆԻԼԱՑԵՏԻԼԵՆԻ ՔԻՄԻԱՆ

Հաղորդում XXII. այ3-Դիթլորէթիլհթերի միացումը 2-բլորբուտադիեն-1,3-ին և ստացված արիքլորիդի փոխարկումները

Ufhnhnif

Վերջելոս մենք ցուլց ենք տվել, որ α-քլորեԹերները ցինկի քլորիդի ներկալուԹլամը միանում են 2-քլորբուտադիեն-1,3-ին միայն 1,4 դիրջում։

Ներկա հոդվածում ցուլց է տրված, որ α,β-դիքլորէթիլեթերը ցինկի քլորիդի ներկալությամբ միանում է 2-քլորբուտադիեն-1,3-ին ինչպես 1,4, ալնպես էլ 1,2 դիրքերում, առաջացնելով երկու իզոմեր տրիքլորիդներ՝ 1,3,6-տրիքլոր-5-էթօքսի-2-հեքսեն (۱) և 3,3,6-տրիքլոր-5-էթօքսի-2-հեքսեն (۱۱)։ Վերջինս ցինկի քլորիդի ներկալությումբ փոխարկվում է մլուս (۱) իզոմերին։ 1,3,6-արիքլոր - 5 - էթեօքսի-2-հեքսենում գտնվող երկու առաջնալին քլորները ցուցաբերում են բոլորովին տարբեր ռեակցիոնունակություն։ Այսպես, (I) տրիքլորիդը սպիրաների, ամինների, թիոմիդանլութի հետ ռեակցիայի մեջ մտցնելիս կամ հիդրոլիղելիս ռեակցիան ընթանում է միայն մեկ առաջնալին քլորի հաշվին, առաջացնելով 1-ալկօքսի-3,6-դիքլոր-5-էթեօքսի-2-հեքսեն (VI), Տ-(3,6-դիքլոր-5-էթեօքսի-2-հեքսեն)թիոմիդանլութի քլոր հիդրատ (VIII) և 1-օքսի-3,6-դիքլոր-5-էթեօքսի-2-հեքսեն (VII)։

Տոլուոլը 1,3,6-արիքլոր-5-է թօքսի-2-հև քսևնի միջոցով ակկիլևլիս ստաց-

վում է օրթո- և պարա-1-տոլիլ-2,6-դիքլոր-5-էթοքսի-2-հեքսեն (VI)։

ի տարբևրութվուն վևրոհիշլալ ռևակցիանևրից, 1-օքսի-3,6-դիքլոր-5էթօքսի-2-հեքսենից (VII) և 1-դիալկիլաժինա-3,6-դիքլոր-5-էթօքսի-2-հեքսենից (IV) կծու կալիուժի սպիրտալին խիտ լուծուլթի օգնութվամ դ պոկվում էքլորջրածնի 2 ժոլնկուլ և գոլանում են 1-օքսի-5-էթօքսի-5-հեքսեն-2 (X) և 1-դիալկիլաժինա-5-էթօքսի-5-հեքսեն-2 (IX)։

ЛИТЕРАТУРА

- 1. С. А. Вартанин, А. О. Тосунян, Изв. АН АрмССР, СХН 10, 195 (1957).
- 2. А. Н. Пудовик, Изв. АН СССР, ОХН 5, 529 (1948).
- 3. F. J. Koelsch, J. Am. Chem. Soc. 53, 304 (1931).