1987, 36, 4

УДК 547.371

К. ЛЭЭТС, Малле ШМИДТ, Т. ВЯЛИМЯЭ, Лууле БИТТЕР, Т. КААЛ

СИНТЕЗ АНАЛОГОВ ЮВЕНИЛЬНОГО ГОРМОНА.

9. ИЗОМЕРНЫЕ АЛКОКСИАЛКЕНИЛФЕНИЛОВЫЕ ЭФИРЫ ИЗ ПРОДУКТА ТЕЛОМЕРИЗАЦИИ ИЗОПРОПОКСИМЕТИЛХЛОРИДА С 1,3-ПЕНТАДИЕНОМ

- K. LAATS, Malle SCHMIDT, T. VALIMAE, Luule BITTER, T. KAAL. JUVENIILHORMOONI ANA-LOOGIDE SÜNTEES. 9. ISOMEERSED ALKOKSÜALKENÜÜLFENÜÜLEETRID ISOPROPOK-SÜMETÜÜLKLORIIDI JA 1,3-PENTADIEENI TELOMERISATSIOONIPRODUKTIST
- K. LAATS, Malle SCHMIDT, T. VALIMAE, Luule BITTER, T. KAAL. SYNTHESIS OF JUVENILE HORMONE ANALOGUES. 9. ISOMERIC ALKOXYALKENYL PHENYL ETHERS FROM THE ISOPROPOXY METHYL CHLORIDE AND 1,3-PENTADIENE TELOMERIZATION PRODUCT

Ранее [^{1, 2}] сообщалось о теломеризации алкоксиметилхлоридов с 1,3пентадиеном (пипериленом). Присоединение телогена происходило как в 1,4-, так и в 1,2-положении таксогена.

В настоящей работе получали 4-этилфениловые эфиры из продукта теломеризации изопропоксиметилхлорида с 1,3-пентадиеном, а именно: 1-изопропокси-5- (4-этилфенокси) -3(E)-гексен (1,4-присоединение) и 6-изопропокси-4- (4-этилфенокси) -2(E)-гексен (1,2-присоединение). Изомеры образовались в соотношении ~1:1. Они были разделены при помощи хроматографии на силикагеле. Строение эфиров установлено по спектрам ЯМР ¹³С (см. рисунок). Полученные соединения обладают ювенильно-гормональной активностью, о которой будет сообщено отдельно.



Химические сдвиги ядер ¹³С в 1-изопропокси-5- (4-этилфенокси)-3(*E*)-гексене (А) и 6изопропокси-4- (4-этилфенокси)-2(*E*)-гексене (Б). Внутренний стандарт — тетраметилсилан.

Теломеризацию проводили по методике [2]. Полученный моноаддукт (смесь изомеров) имел т. кип. 54—60 °С (3 мм), d_4^{20} 0,9396 и n_D^{20} 1,4439. 4-Этилфениловые эфиры получали из моноаддукта теломера и 4-этилфенолята натрия в диметилсульфоксиде [³]. Для смеси эфиров т. кип. 135—145 °С (3 мм), d_4^{20} 0,9474; n_D^{20} 1,4916.

Изомерные эфиры разделяли в колонке высотой 630 мм (высота рабочего слоя 570 мм) и диаметром 23 мм, наполненной силикагелем L 40/100 для хроматографии (фирма «Lachema», Чехословакия), обработанным этиловым спиртом и содержащим 8% воды. В качестве элюента применяли смесь бензола и этилацетата в соотношении 95:5. Получены фракции с R_f 0,58—0,60, содержащие 93% основного вещества (продукт 1,2-присоединения), и фракции с R_f 0,54—0,56, содержащие 82% основного вещества (продукт 1,4-присоединения). n_D^{20} фракций — 1,4910 и 1,4921 соответственно. Их анализ проводили при помощи ГЖХ на хроматографе «Цвет 6-69А» с детектором ионизации в пламени. Колонка стеклянная, капиллярная, длиной 50 м и внутренним диаметром 0,25 мм. Жидкая фаза — трицианоэтоксипропан. Газ-носитель — аргон. Температура колонки 160°С.

ЯМР ¹³С-спектры снимали на приборе АМ-500 фирмы «Bruker» (ФРГ) при 125,76 МГц с полной развязкой от протонов. В качестве растворителя и источника сигнала для стабилизации магнитного поля использовали CDCl₃.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Лээтс К. В., Шмидт М. И., Вялимяэ Т. К., Каал Т. А. О составе продукта теломеризации метоксиметилхлорида с 1,3-пентадиеном. — Ж. орган. хим., 1984, 20, вып. 7, 1588—1589.
- 2. Лээтс К., Шмидт М., Вялимяэ Т., Каал Т. Теломеризация 1,3-пентадиена с изобутоксиметилхлоридом. — Изв. АН ЭССР. Хим., 1985, 34, № 1, 55—57.
- 3. Шехтер О. В., Цизин Ю. С. Синтез 7-метил-6-октенилфениловых эфиров. Ж. орган. хим., 1977, 13, вып. 6, 1635—1639.

Геломоризацию проволный по методика РІ. Полученный моновалуки

Институт химии Академии наук Эстонской ССР Поступила в редакцию 23/II 1987

Институт химической и биологической физики Академии наук Эстонской ССР