ДОКЛАДЫ

АКАДЕМИИ НАУК БССР

ABTOPCKUR OTTUCK



34-Й ГОД ИЗДАНИЯ Том XXXIV, № 11

1990

FIK 547.442+547.384

В. А. МЕЖЕНЦЕВ, П. У. ПОСАС, Л. С. НОВИКОВ

СИНТЕЗ α-АЛКИЛ-β,γ-ЕНОНОВ

(Представлено академиком АН БССР Н. И. Мицкевичс.:)

Пзвестно, что прямое алкилирование β , γ -енонов сопровождается обдазованием побочных продуктов α - и γ -алкилирования, α , α -диалкилировання, изомеризации и самоконденсации.

В настоящей работе описан препаративный метод получения α-алкил-5. γ-енонов с использованием в качестве реагента 2-метил-5-изопропил-4.6-диароил-2-гексенов, эквивалентных нуклеофильному синтону А. Высокая селективность образования последнего из 1,5-дикетонов I, II в условиях сетресеакции Михаэля позволяет использовать их для последующего а ткилирования без выделения промежуточных β, γ-енонов.

Установлено, что алкилирование 1,3-диенолят-аниона A, генерируемого с количественным выходом из дикетонов I, II при действии на них трет-бутаноле, этил- и бутилиодидами при 30 °C притакает региоселективно в α-положение к карбонильной группе, приводя и соответствующим α-алкил- β, γ-енонам III—V с выходом 82—98%.

$$Ar \frac{t - Bu0^{-}}{A}$$

$$I,II$$

$$III - V$$

$$Ar = 4 - C_6 H_5 - C_6 H_4 \text{ (I, III, IV), } 3 - Br - 4 - CH_3 O - C_6 H_3 \text{ (II, V);}$$

$$R = C_2 H_5 \text{ (I, III, V), } C_4 H_9 \text{ (IV).}$$

Применение в исследуемой реакции концентрированных растворов трет-бутоксида калия и его избытка по отношению к исходным дикетона!!. а также умеренные (до 35 °C) температуры являются основными факторами, препятствующими протеканию обычных в иных условиях произссов изомеризации и конденсации с образованием соответственно α . β -енонов и β , γ -непредельных 1,5-дикетонов [1]. Использование в качестве алкилирующих агентов алкилбромидов приводит к целевым продуктам с выходом не более 30%, а в случае алкилхлоридов кетоны Π V образуются, по данным Π TCX, лишь в следовых количествах.

Масс-спектрометрическое определение молекулярных масс и элементный анализ соединений III—V показал хорошее совпадение экспериментальных данных с расчетными значениями.

В ИК спектрах синтезированных соединений III—V полосы поглощения карбонильных групп находятся в области 1685 см⁻¹. Отсутствие полосы поглощения в области 1630—1645 см⁻¹ указывает на то, что карбонильная группа не сопражена с двойной связью

нильная группа не сопряжена с двойной связью.
В спектрах ПМР енонов III—V имеются сигналы в области 1,68 м. д., характерные для протонов метильных групп, присоединенных к олефиновой связи, единственный протон которой виден в виде дублета при 5,0 м. д. и имеет константу спин-спинового взаимодействия, равную

10 Гц, с метиновым протоном, наблюдаемым в виде мультиплета при 4,0 м. д. Сигналы протонов алкильной группы и арильного фрагмента

также соответствуют структуре полученных соединений.

Индивидуальность полученных соединений и ход реакций контролировались методом ТСХ на пластинках Silufol UV-254. ИК-спектры сняты на приборе UR-20 в таблетках КВг. Спектры ПМР записаны в CDCl₃ на спектрометре Varian HA-100 при рабочей частоте 100 МГц, внутренний стандарт — ТМС, химические сдвиги измерены в δ-шкале. Масс-спектрометрические данные получены на масс-спектрометре Varian MAT-311 при энергии ионизирующего излучения 70 эВ.

Исходные 1,5-дикетоны I, II получены по ранее описанной методи-

ке [2].

4-Метил-2-этил-1-бифенилил-3-пентен-1-он III. К раствору 4,68 г (0,12 моль) калия в 120 мл трет-бутанола прибавляли 15,0 г (0,03 моль) 1,5-дикетона I и кипятили в течение 30 мин. Реакционную смесь охлаждали до 30 °С и прибавляли 16,1 г (0,63 моль) этилиодида (соотношение дикетон I: трет-бутоксид калия: этилиодид — 1: 4: 2,1). После выдерживания при комнатной температуре в течение 4 ч реакционную смесь разбавляли водой, продукты экстрагировали эфиром, промывали водой, сущили сульфатом натрия, растворитель упаривали в вакууме и остаток кристаллизовали из метанола. Получено 15,5 г (93%) β , γ -енона III. Т. пл. 77—78 °С. Найдено, %: С 86,2; Н 8,0. $C_{20}H_{22}O$. Вычислено, %: С 86,1; Н 7,9. M+ 278 — масс-спектрометрически. Спектр ПМР: 4,03 (1H, м, COCH); 5,14 (III, д, J=10 Γ ц, CH=C); 1,75 (6H, 2c, CCH₃)₂C); 0,85 (3H, T, CH₂CH₃); 1,75 (2H, TM, TH₄CH₃); 7,46 (5H, TM), 7,56 (2H, TM) и 7,94 (2H, TM) — TC₆H₅—TC₆H₄.

4-Метил-2-бутил-1-бифенилил-3-пентен-1-он IV. Получен с выходом 82% по аналогичной методике при соотношении дикетон I: трет-буто-ксид калия: бутилиодид — 1: 4,2: 3,2. Т. пл. 49—50°С (метанол). Найдено, %: С 86,0; Н 8,6. С₂₂Н₂₆О. Вычислено, %: С 86,2; Н 8,5. М+ 306 — масс-спектрометрически. Спектр ПМР: 4,13 (1H, м, СОСН); 5,12 (1H, д, J=10 Гц, СН=С); 1,72 (6H, 2c, (СН₃)₂С); 0,84 (3H, т. СН₃СН₂): 1,30 (6H, м, (СН₂)₃СН₃); 7,42 (7H, м) и 7,90 (2H, м) — С₆Н₅С₆Н₄.

4-Метил-2-этил-1-(3-бром-4-метоксифенил)-3-пентен-1-он V. Синтезировая аналогично вымичираненному при соотношения дикетон II: трет-

4-Метил-2-этил-1-(3-бром-4-метоксифенил)-3-пентен-1-он V. Синтезирован аналогично вышеприведенному при соотношении дикетон II : третбутоксид калия: этилиодид — 1:4:2,8. Выход 98%. Т. пл. 32-33 °C (гексан). Найдено, %: С 57,8; Н 6,2. С₁₅Н₁₉ВгО₂. Вычислено, %: С 57,9: Н 6,1. М+ 311 — масс-спектрометрически. Спектр ПМР: 3,86 (1H, м COCH); 4,96 (1H, д, J=10 Гц, CH=C); 1,68 (6H, 2c, (CH₃)₂C); 0,84 (3H, τ , CH₃CH₂); 1,63 (2H, м, CH₂CH₃); 3,80 (3H, c, CH₃O); 6,80 (1H, д) 7,76 (1H, 2д) и 8,00 (1H, д) — C_6H_3 .

Summary

The article describes synthesis of α -alkyl- β , γ -enones by regional elective alkylation of 1,3-dienolate-aniones, generated from 2-methyl-5-isopropyl-4,6-diaroyl-2-hexenes and potassium tert-butoxide.

Литература

1. Меженцев В. А., Тищенко И. Г., Новиков Л. С. // Докл. АН БССГ 1985. Т. 29, № 11. С. 1018—1020. 2. Тищенко И. Г., Меженцев В. А., Новико Л. С. // Вестн. БГУ. Сер. И. 1985. № 1. С. 21—25.

Минский педагогический институт им. А. М. Горького

Поступило 31.05.9