

КРАТКИЕ СООБЩЕНИЯ

УДК 547.814+542.953.7

СИНТЕЗ 3-(α -НАФТИЛМЕТИЛ)-4-ОКСИКУМАРИНА И ЕГО ПРОИЗВОДНЫХ

Л. П. Залукаев, М. П. Алексюк

Воронежский государственный университет
Воронежский технологический институт

Поступило 16 X 1964

Синтезирован 3-(α -нафтилметил)-4-оксикумарин и ряд его производных путем термической конденсации диэтилового эфира α -нафтилметилмалоновой кислоты с фенолами.

Термической конденсацией диэтилового эфира α -нафтилметилмалоновой кислоты с фенолом, *n*-крезолом, *o*-крезолом, монометилловым эфиром гидрохинола и гваяколом по способу¹ соответственно получены:

- 3-(α -нафтилметил)-4-оксикумарин (I),
3-(α -нафтилметил)-4-окси-6-метилкумарин (II),
3-(α -нафтилметил)-4-окси-8-метилкумарин (III),
3-(α -нафтилметил)-4-окси-6-метоксикумарин (IV),
3-(α -нафтилметил)-4-окси-8-метоксикумарин (V).

Условия конденсации и константы полученных веществ приведены в таблице.

3-(α -нафтилметил)-4-оксикумарин и его производные

Соединение	Т. пл., °С	Температура конденсации, °С	Время конденсации, час.	Выход, %	Брутто-формула	Найдено, %		Вычислено, %	
						С	Н	С	Н
I	244—245	285—290	6,5	70	C ₂₀ H ₁₄ O ₃	79,32	4,70	79,45	4,67
II	263,5—264	280—282	7,5	73	C ₂₁ H ₁₆ O ₃	79,64	5,26	79,72	5,11
III	258—259	280—285	6,5	54	Та же	79,80	5,36	79,72	5,11
IV	244—244,5	280—281	7	22	C ₂₁ H ₁₆ O ₄	75,90	5,24	75,88	4,86
V	233,5—234	280—282	8	37	Та же	75,80	5,10	75,88	4,86

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

1-Хлорметилнафталин получен хлорметилированием нафталина известным способом². Т. кип. 125—132° (2 мм).

Диэтиловый эфир α -нафтилметилмалоновой кислоты (VI) синтезирован алкилированием малонового эфира 1-хлорметилнафталином. Масло, кристаллизующееся при стоянии, с т. кип. 215—217° (5 мм), 191—193° (1 мм). Выход 60%.

3-(α -Нафтилметил)-4-оксикумарины (I—V). Конденсация проводилась в приборе, описанном ранее³. В колбу емкостью 50 мл помещалось 0,05 мол VI и 0,1 мол соответствующего фенола. Отгонка спирта обычно начиналась до достижения температуры, при которой проводилась конденсация. Температура от комнатной до указанной в таблице поднималась в течение 2—2 час. 30 мин. Соединения I—V очищались переосаждением из NaOH при помощи HCl и перекристаллизацией из CH₃COOH.

ЛИТЕРАТУРА

1. C. Mentzer, P. Verrier, Mon. Chem., 1957, 88, 264.
2. Синт. орг. преп., 1952, 3, 481.
3. Л. П. Залукаев, М. П. Алексюк, ЖОХ (в печати).

SYNTHESIS OF 3-(α -NAPHTHYLMETHYL)-4-HYDROXYCOUMARIN AND ITS DERIVATIVES

L. P. Zaloukayev, M. P. Aleksyuk

Voronezh State University
Voronezh Technological Institute

Received October 16, 1964

3-(α -Naphthylmethyl)-4-hydroxycoumarin and its several derivatives have been synthesized by thermal condensation of α -naphthylmethyl malonic acid diethyl ester with phenols.

УДК 542.959+547.831

СИНТЕЗ ПОТЕНЦИАЛЬНЫХ АНТАГОНИСТОВ
АМИНОКИСЛОТ В РЯДУ ХИНОЛИНА

В. Н. Конюхов, Л. Н. Пьянкова, К. Ю. Бобарыкина

Уральский политехнический институт им. С. М. Кирова, Свердловск

Поступило 27 V 1964

В качестве потенциальных антагонистов аминокислот синтезированы β -(6-хинолил)- α -аланин, β -(8-хинолил)- α -аланин и β -(2-фенил-4-карбоксы-6-хинолил)- α -аланин.

За последние годы значительно возрос интерес к изучению потенциальных антиметаболитов и были синтезированы многочисленные аналоги аминокислот, витаминов и других метаболитов¹⁻³. В качестве антагонистов аминокислот получены производные различных гетероциклов: тиофена⁴, хинолина^{5,6}, акридина⁷, фенантролина⁸ и др.

В этой работе описывается синтез хинолинсодержащих потенциальных антагонистов, отвечающих общей формуле I.

