

ИЗВЕСТИЯ
ТОМСКОГО ОРДЕНА ТРУДОВОГО КРАСНОГО ЗНАМЕНИ
ПОЛИТЕХНИЧЕСКОГО ИНСТИТУТА

Том 163

1970

ИССЛЕДОВАНИЕ В ОБЛАСТИ ХИМИИ ПРОИЗВОДНЫХ
КАРБАЗОЛА

37. Синтез сложных эфиров 9-(β -оксиэтил)карбазола
и его хлорзамещенных

В. П. ЛОПАТИНСКИЙ, И. П. ЖЕРЕБЦОВ, Л. И. ШЕЛКОВНИКОВА

(Представлена научно-методическим семинаром химико-технологического факультета)

Флауэрс и др. синтезировали ряд эфиров 9-(β -оксиэтил)-карбазола, причем показали, что эфиры могут быть использованы для получения 9-винилкарбазола [1]. Синтез эфиров представляет интерес также в связи с возможным их физиологическим действием. Имея в виду последнее, мы в данной работе осуществили получение ряда новых сложных эфиров 9-(β -оксиэтил)карбазола, а также его 3-хлор и 3,6-дихлорзамещенных.

В работе [1] эфиры были получены действием кислот, их ангидридов или хлорангидридов при нагревании с 9-(β -оксиэтил)карбазолом. Оказалось, что действуя кислотами на 9-(β -оксиэтил)карбазолы в присутствии п-толуолсульфокислоты с одновременной отгонкой воды в виде азотропа с бензолом, можно значительно сократить время, необходимое для получения достаточно высоких выходов эфиров, уменьшив при этом расход ацилирующего агента (метод I). Однако при использовании бензойной кислоты нам не удалось достичь того же эффекта в связи с ее пониженной реакционной способностью и поэтому синтез бензоатов осуществлен нами действием хлористого бензоила в пиридине (метод II).

Найдено также, что действуя уксусным ангидридом в пиридине на 9-(β -оксиэтил)карбазолы, можно получить соответствующие ацетаты за более короткое время, чем описано ранее [1]. Синтезированные вещества идентифицированы по результатам анализа на азот и количеству ацильных групп, полученному при омылении их щелочью в метаноле в течение двух часов по известной методике [2].

Экспериментальная часть

Исходные реагенты

9-(β -оксиэтил)карбазолы готовились по методикам, описанным нами ранее [3, 4]. Уксусная кислота, хлористый бензоил и уксусный ангидрид имели квалификацию «хч». Моноглоруксусная кислота, трихлоруксусная, феноксиуксусная кислоты, бензол и п-толуолсульфокислота имели квалификацию «чистый». Пиридин очищался по известной методике [5].

Таблица 1

Сложные эфиры	Этерифицирующий агент и его количество, г	Растворитель и его количество, мл	Аналиты			
			Найдено	Вычислено	Азот, %	Молекулярн. вес
9-(β-оксиэтил)-карбазола	Уксусная кислота 5,4 Уксусн. ангидрид 10 Хлористый бензоил 16 Хлоруксусная кислота 13,4	Бензол 150 Пиридин 50 Пиридин 38 Бензол 150	20 10 50 20	2 — — 2,5	78,3 85 70,1 79,4	75 74 142 80
Ацетат	3-хлорацетат	Бензол 37,5 Бензол 50	5 5	0,37 0,5	76 80,2	144 77
Ацетат	Феноксиацетат	Бензол 75 Бензол 50	10 10	1,0 —	76 86	99 98
Ацетат	3-хлор-9-(β-оксиэтил) карбазола	Бензол 112 Бензол 112	15 15	1,5 2	79,2 91,6	85 124
Ацетат	3-хлорацетат	Бензол 70 Пиридин 70	25 —	1,5 —	80,5 149	— —
Ацетат	Бензоат	Уксусный ангидрид 10 Хлоруксусная кислота 6,35 3-хлоруксусная кислота 15 Хлористый бензоил 16	Бензол 150 Бензол 112 Бензол 112 Бензол 70	— — — —	— — — —	— — — —
Ацетат	3, 6-дихлор-9(β-оксиэтил)карбазола	Уксусный ангидрид 10 Уксусная кислота 4,1 Хлоруксусная кислота 7,42 Трихлоруксусная кислота 17,6 Феноксиацетат	Пиридин 24 Бензол 150 Бензол 150 Бензол 150 Бензол 150 Пиридин 12	45 20 20 20 20 20	— 1,3 1,3 1,3 1,2 —	1,5 2 2 2 2 —
Ацетат	Бензоат	Бензол 10	—	1	84	173

Синтез эфиров по методу I

К спирту, растворенному в бензоле, добавляется п-толуолсульфокислота и кислота, эфир которой необходимо синтезировать. Смесь кипятится на водяной бане с обратным холодильником, соединенным с ловушкой Дина и Старка. После двух часов кипения выделение воды прекращается, что свидетельствует об окончании реакции. Бензол отгоняется, а остаток перекристаллизовывается из подходящего растворителя.

Синтез эфиров по методу II

К спирту, растворенному в бензоле, добавляется хлористый бензоил (или уксусный ангидрид), смесь выдерживается при 50°C в течение 0,5—1,5 часов, выливается в воду, а выпавший осадок перекристаллизовывается из подходящего растворителя.

Условия синтеза и полученные результаты сведены в табл. 1.

Выходы

1. Синтезирован ряд сложных эфиров 9-(β-оксиэтил)карбазолов.
2. Показано, что этерификацией кислотами с одновременной отгонкой воды некоторые эфиры 9-(β-оксиэтил)карбазола могут быть получены за более короткое время и с меньшим расходом ацилирующего агента, чем по методике, известной в литературе.

ЛИТЕРАТУРА

1. R. Flowers, H. Miller, L. Flowers. J. Am. Chem. Soc., **70**, 3019, 1948.
2. И. Губен-Вейль. Методы органической химии. Методы анализа. Госхимиздат, 1963.
3. В. П. Лопатинский, Е. Е. Сироткина, И. П. Жеребцов. Изв. ТПИ, **112**, 42, 1963.
4. В. П. Лопатинский, Е. Е. Сироткина, И. П. Жеребцов, С. К. Верещагина. Изв. ТПИ, **136**, 1964.
5. Ю. К. Юрьев. Практические работы по органической химии. Госхимиздат, 1961.