

КРАТКИЕ СООБЩЕНИЯ

УДК 547.431.6+632.951

ЭФИРЫ СУЛЬФОКИСЛОТ

XVII. СИНТЕЗ 2-ХЛОР-5-НИТРОФЕНИЛОВЫХ ЭФИРОВ СУЛЬФОКИСЛОТ

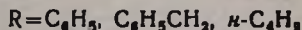
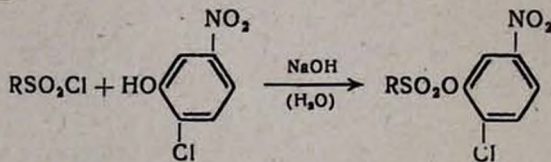
Г. Т. ЕСАЯН, С. Г. АГБАЛЯН и А. О. НШАНЯН

Институт органической химии АН Армянской ССР (Ереван)

Поступило 26 VII 1971

Ранее нами были описаны 2-нитро-4-хлор-, 2-хлор-6-нитро- и 2-бром-6-нитрофениловые эфиры сульфокислот [1,2]. В настоящем сообщении приведены результаты опытов по синтезу 2-хлор-5-нитрофениловых эфиров сульфокислот, один представитель которых—2-хлор-5-нитрофениловый эфир циклогексансульфокислоты ранее нами был синтезирован [3]. Эти работы проводились с целью выявления влияния положения галоида и нитрогруппы в галоиднитрофениловых сульфозэфирах на их инсектицидные и акарицидные свойства.

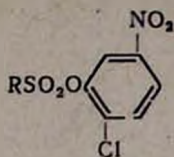
Синтез 2-хлор-5-нитрофениловых сульфозэфиров осуществлен взаимодействием 2-хлор-5-нитрофенола с сульфохлоридами в присутствии водного раствора едкого натра.



Экспериментальная часть

Взаимодействие 2-хлор-5-нитрофенола с сульфохлоридами. Смесь 8,7 г (0,05 моля) 2-хлор-5-нитрофенола [4], 0,05 моля сульфохлорида и 40 мл 5 %-ного едкого натра перемешивали при комнатной температуре в течение 7—8 часов. Образовавшийся осадок промывали водой, сушили и перекристаллизовывали из этанола. Выходы и характеристика полученных эфиров приведены в таблице.

Таблица



R	Т. пл., °C	Выход, %	Молекулярная формула	А н а л и з, %					
				н а й д е н о			в ы ч и с л е н о		
				Cl	N	S	Cl	N	S
C ₆ H ₅	86–88	81,3	C ₁₃ H ₉ O ₅ SNCl	11,20	4,90	10,34	11,32	4,46	10,21
C ₆ H ₅ CH ₃	145	82,3	C ₁₃ H ₁₁ O ₅ SNCl	11,08	4,20	10,02	10,84	4,28	9,74
n-C ₄ H ₉	60	50,0	C ₁₆ H ₁₃ O ₅ SNCl	12,26	4,96	11,20	12,07	4,77	10,91

ESTERS OF SULPHOACIDS

XVII. SYNTHESIS OF 2-CHLORO-5-NITROPHENYL SULPHONATES

H. T. ESSAYAN, S. G. AGHBALIAN and A. H. NSHANIAN

S u m m a r y

Synthesis of 2-chloro-5-nitrophenyl sulphonates is described. This investigation has been carried out with the aim to determine the influence of the position of halogene and nitro group in nitrophenyl sulphoesters on their biological properties.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Г. Т. Есаян, М. А. Григорян, Изв. АН Арм ССР, ХН 13, 433 (1960).
2. Г. Т. Есаян, С. Г. Агбалиян, М. А. Григорян, Изв. АН Арм ССР, ХН, 15, 279 (1962).
3. С. Г. Агбалиян, Г. Т. Есаян, П. О. Магакян, А. О. Ншанян, Изв. АН Арм. ССР, ХН, 17, 69 (1964).
4. «Препаративная органическая химия» ГОСХИМИЗДАТ, Москва, 1959, стр. 666.