

# LÜHITATEID \* КРАТКИЕ СООБЩЕНИЯ SHORT COMMUNICATIONS

EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. KEEMIA  
ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ХИМИЯ  
PROCEEDINGS OF THE ACADEMY OF SCIENCES OF THE ESTONIAN SSR. CHEMISTRY

1989, 38, 2

УДК 547.38+547.572 : 668.54

*В. ЧЕРНЫШЕВ*

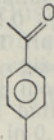
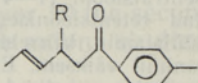
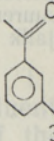
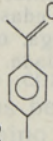
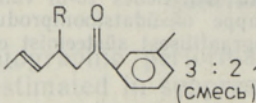
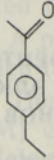
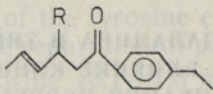
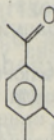
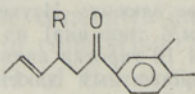
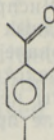
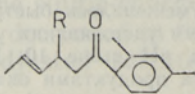
## АЛКИЛИРОВАНИЕ АЛКИЛАЦЕТОФЕНОНОВ 1-ХЛОР-2-БУТЕНОМ И 4-ХЛОР-2-ПЕНТЕНОМ

V. TERNÕSEV. ALKÜLATSETOFENOONIDE ALKÜULIMINE 1-KLORO-2-BUTEENIGA JA 4-KLORO-2-PENTEENIGA

V. CHERNYSHEV. ALKYLATION OF ALKYLACETOPHENONES WITH 1-CHLORO-2-BUTENE AND 4-CHLORO-2-PENTENE

(Представил К. Лээтс)

Ранее показано, что при алкилировании ацетофенона 4-хлор-2-пентеном образуется 3-метил-1-фенил-4-гексен-1-он с выходом 13,3%, обла-

Алкилацетофенон	Продукт реакции	Выход от теоретического, %	
		R=H	R=CH <sub>3</sub>
		7,3	10,8
 :  3 : 2	 3 : 2 (смесь)	7,8	11,3
		9,1	11,8
		8,4	9,6
		8,3	10,6

дающий запахом зелени [1]. В целях получения различных производных алкилацетофенонов с травянистым запахом и горьковатым оттенком нами изучено алкилирование алкилацетофенонов 1-хлор-2-бутеном и 4-хлор-2-пентеном в присутствии триэтилбензиламмония хлористого.

Установлено, что в этом случае введение заместителя в бензольное кольцо не влияет на выход производных алкилацетофенонов. Результаты алкилирования приведены в таблице, методика в [2].

Условия алкилирования: время реакции 3 ч, температура 25 °С, 1-хлор-2-бутен и 4-хлор-2-пентен по 1,0 г-моля, алкилацетофенон 4,0 г-моля, NaOH 1,0 г-моля и триэтилбензиламмоний хлористый 0,04 г-моля.

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Чернышев В., Ранг Х., Лээтс К. Алкилирование ацетофенона 4-хлор-2-пентеном // Изв. АН ЭССР. Хим., 1982, 31, № 2, 152—153.
2. Бибичева А. И., Андреев В. М. Душистые вещества из продуктов алкилирования кетонов пренилхлоридом. I. 2-Метил-6-фенил-2-гексен-6-он и продукты его гидрирования // Ж. орг. хим., 1972, 8, 1389—1392.

Воронежский сельскохозяйственный институт  
им. К. Д. Глинки

Поступила в редакцию  
5/IX 1988

EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. KEEMIA  
ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ХИМИЯ  
PROCEEDINGS OF THE ACADEMY OF SCIENCES OF THE ESTONIAN SSR. CHEMISTRY

1989, 38, 2

УДК 547.38+547.572 : 668.54

В. ЧЕРНЫШЕВ

### АЛКИЛИРОВАНИЕ АЛКИЛАЦЕТОФЕНОНОВ 1-ХЛОР-3-МЕТИЛ-2-БУТЕНОМ И 1-ХЛОР-2,3-ДИМЕТИЛ-2-БУТЕНОМ

V. TSEKNOSEV. ALKYLATION OF ALKYLACETOPHENONES WITH 1-CHLORO-3-METHYL-2-BUTENE AND 1-CHLORO-2,3-DIMETHYL-2-BUTENE

V. CHERNYSHCHEV. ALKYLATION OF ALKYLACETOPHENONES WITH 1-CHLORO-3-METHYL-2-BUTENE AND 1-CHLORO-2,3-DIMETHYL-2-BUTENE

(Представил К. Лээтс)

Ранее показано, что при алкилировании ацетофенона 1-хлор-3-метил-2-бутеном образуется 5-метил-1-фенил-4-гексен-1-он с выходом 24—38%, обладающий гераниевым запахом [1, 2]. В целях получения различных производных алкилацетофенонов с различными интересными запахами нами изучено алкилирование алкилацетофенонов 1-хлор-3-метил-2-бутеном и 1-хлор-2,3-диметил-2-бутеном в присутствии триэтилбензиламмония хлористого.

Установлено, что в этом случае введение заместителя в бензольное кольцо не влияет на выход производных алкилацетофенонов. Результаты алкилирования приведены в таблице, методика в [1].