

## ПРЯМОЕ ЙОДИРОВАНИЕ НЕКОТОРЫХ НИТРОАРОМАТИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

А. М. СЕДОВ, Н. Т. КОЖАКИНА, А. Н. НОВИКОВ

(Представлена научно-методическим семинаром химико-технологического факультета)

Отсутствие эффективных методов синтеза многих представителей ароматического ряда, содержащих ѹод в кольце, является причиной того, что многие из них малодоступны, мал ассортимент ѹодсодержащих полупродуктов, продуктов и химических реактивов. Б. В. Троновым и А. Н. Новиковым предложен простой, одностадийный способ получения ѹодсодержащих ароматических соединений, сущность которого заключается в непосредственном замещении ароматически связанного водорода на ѹод в присутствии серноазотной смеси [1].

Однако этот способ применен к небольшому числу объектов. В настоящей работе поставлена задача: распространить способ прямого ѹодирования в присутствии серноазотной смеси на более широкий круг ароматических соединений. В качестве объектов исследования мы выбрали нитроароматические соединения: *o* — нитротолуол, 4-нитродифенил,  $\alpha$ -нитронафталин, из которых прямым ѹодированием синтезировали 4-юд-*o*-нитротолуол, 4,4'-юднитродифенил и 1-нитро-5-юд-нафталин. По литературным данным эти же соединения были получены ранее в 4 стадии через нитро-, амино-диазониевые соединения [2, 3, 4].

Полученные ѹоднитроароматические соединения могут служить полуиродуктами для синтеза красителей и биологически активных веществ.

### Экспериментальная часть

К смеси исходного нитросоединения, ѹода, ледяной уксусной кислоты и четыреххлористого углерода (3—5 мл) добавляли по каплям, по-

Таблица 1

Исходное вещество	Условия ѹодирования						Продукты реакции				
	название	количество в г-мол.	юд в г-ат.	кислоты в мл			время, час	название	выход, %	T. пл., °C	
				уксус-ная	азот-ная	сер-ная					
<i>o</i> -нитротолуол		0,05	0,05	15	3,4	11	100	0,8	4-юд- <i>o</i> -нитротолуол	55	60—61 (из сп.)
4-нитродифенил		0,1	0,1	100	9,0	10	90—95	1,5	4,4'-юднитродифенил	50	211—212 (из тол.)
$\alpha$ -нитронафталин		0,025	0,025	30	8,0	8	100—110	3	1-нитро-5-юднафталин	30	163—164 (из сп.)

степенно, при энергичном перемешивании смесь азотной  $d\ 1,4$  и серной  $d\ 1,83—1,84$  кислот. По окончании синтеза массу разбавляли водой, осадок отфильтровывали, промывали водой и перекристаллизовывали из соответствующего растворителя. Условия протекания реакции, продукты, их выход и температуры плавления приводятся в табл. 1.

### Выводы

1. Прямым йодированием в присутствии серноазотной смеси из *o*-нитротолуола, 4-нитродифенила,  $\alpha$ -нитронафталина получены: 4-йод-*o*-нитротолуол, 4,4<sup>1</sup>-йоднитродифенил, 1-нитро-5-йод-нафталин.

### ЛИТЕРАТУРА

1. А. Н. Новиков, ЖОХ, **24**, 655 (1954); ЖОХ, **29**, 58 (1959).
2. А. Reverdin, G. Casser, Вег., **30**, 3001 (1897).
3. L. Sholl, Monatsh., **42**, 404 (1921).
4. R. Belcher, J. Ch. Soc., 1334 (1953).