

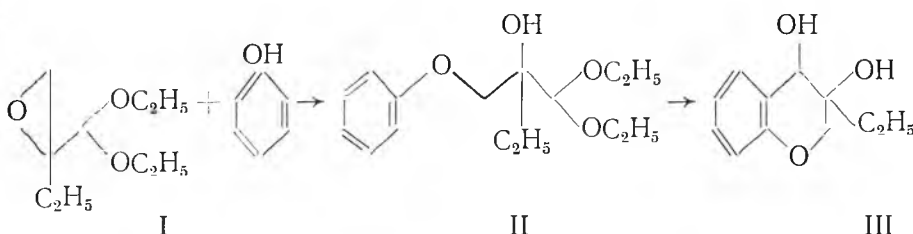


УДК 547.816

С. НАХАР, И. Г. ТИЩЕНКО, О. Н. БУБЕЛЬ

РЕАКЦИЯ АЦЕТАЛЯ 2-ЭТИЛФОРМИЛОКСИРАНА С ФЕНОЛОМ

Впервые установлено, что продукт конденсации фенола с диэтилацеталем 2-этилформилоксирана (I) — диэтилацеталь 3-фенокси-2-этил-2-оксипропаналя (II) может служить исходным соединением в синтезе труднодоступных 3,4-диокси производных хромана (III), ядро которого входит в состав природных катехинов, широко распространенных в растениях.



Исходный ацеталь (II) получали взаимодействием диэтилацетала 2-этилформилоксирана (I) с фенолом по методике, изложенной в работе: Тищенко И. Г., Ревинский И. Ф., Нахар П., Нахар С. // Вестн. Белорусского ун-та. Сер. 2: Хим. Биол. Геогр. 1983. № 3. С. 16.

При нагревании полученного ацетала (II) в присутствии соляной кислоты последний циклизуется в 3-этил-3,4-диоксихроман (III), выход 35 %, $t_{пл.}$ 100—101 °С. Найдено, %: С 68, 70; Н 6, 10. $C_{11}H_{12}O_3$. Вычислено, %: С 68, 75; Н 6,25.

Строение полученного соединения подтверждено также данными ПМР и ИК спектров.

УДК 543.257.1 : 546.57 + 546.59

Н. А. СЛОБОДА, Е. М. РАХМАНЬКО, Г. Л. СТАРОБИНЕЦ,
Д. Д. ГРИНШПАН, Ф. Н. КАПУЦКИЙ, Т. А. САВИЦКАЯ

ЖИДКОСТНЫЙ ИОНОСЕЛЕКТИВНЫЙ ЭЛЕКТРОД БЕЗ ВНУТРЕННЕГО РАСТВОРА СРАВНЕНИЯ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ АКТИВНОСТИ БРОМИД-ИОНОВ

Описанные в литературе [1] жидкостные ионоселективные электроды (ИСЭ) конструктивно сложны, неудобны в эксплуатации, теряют свою работоспособность при встряхивании или переворачивании. Пленочные электроды, в частности на основе поливинилхлорида, лишены указанного недостатка, но имеют, однако, ограниченный срок службы в условиях потенциометрического титрования.