

(C=O лакт.), 309 ($=\text{CH}_2$) см^{-1} . Спектр ПМР (CCl_4): 1,80 (3H, ш, $=\text{CCH}_3$); 2,37 (3H, с, COCH_3); 3,7—4,62 (4H, м, цикл.); 4,95—5,10 м. д. (2H, ш, $=\text{CH}_2$).

Буанолид III, т. кип. 78—80°/3 мм, n_D^{20} 1,4657, d_4^{20} 1,1063. Выход 60%. ИК спектр: 1170—1180, 1238 (C—O), 1645 (C=C), 1762 (C=O), 3080 см^{-1} ($=\text{CH}_2$). Спектр ПМР (CCl_4): 1,80 (3H, ш, CH_3); 2,45 (1H, д, H_p , $J_{px} = 9,4$ Гц); 2,51 (1H, д, H_q , $J_{qx} = 8,0$ Гц); 3,25 (1H, м, H_x); 4,10 и 4,45 (2H, м, H_a , H_b , $J_{ab} = 9,0$, $J_{ax} = 7,0$, $J_{bx} = 7,7$ Гц); 4,90 м. д. (2H, ш, $=\text{CH}_2$).

Элементный анализ полученных соединений соответствует вычисленному.

ЛИТЕРАТУРА

1. Russell R. R., VanderWerf C. A. — J. Am. Chem. Soc., 1947, v. 69, p. 11.
2. Adams R. M., VanderWerf C. A. — J. Am. Chem. Soc., 1950, v. 72, p. 4368.
3. Пономарев Ф. Г., Полуэктов П. Т., Алексюк М. П. — ЖОХ, 1963, т. 33, № 9, с. 2898.

П. И. КАЗАРЯН,
С. В. АВАКЯН,
Р. А. ВАРДАНЯН,
А. А. ГЕВОРКЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

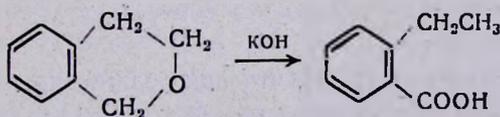
Поступило 28 VII 1988

Армянский химический журнал, т. 41, № 11, стр. 723—724 (1988 г.)

УДК 547.581.+547.53

РАСКРЫТИЕ ИЗОХРОМАНОВОГО КОЛЬЦА ПРИ ПОМОЩИ ЕДКОГО КАЛИ С ОБРАЗОВАНИЕМ 2-ЭТИЛБЕНЗОЙНОЙ КИСЛОТЫ

Известно, что при взаимодействии изохромана с бромистым водородом в уксусной кислоте имеет место раскрытие изохроманового кольца с образованием 2-β-бромэтилбензилбромида [1]. В литературе мы не нашли сведений о раскрытии изохроманового кольца под действием щелочей. Нами установлено, что при взаимодействии изохромана с порошкообразным едким кали происходит раскрытие изохроманового кольца с последующим окислением, приводящее к 2-этилбензойной кислоте с высоким выходом.



В колбу с обратным холодильником помещают 13,4 г (0,1 моля) изохромана, 33,6 г (0,6 моля) порошкообразного едкого кали и смесь нагревают на металлической бане при 190—200° 4 ч. Образовавшуюся прозрачную массу охлаждают до комнатной температуры, растворяют в

100 мл воды и подкисляют концентрированной соляной кислотой. Выпавший белый осадок отфильтровывают, тщательно промывают холодной водой, перекристаллизовывают из воды и сушат на воздухе. Получают 12,7 г (85%) 2-этилбензойной кислоты с т. пл. 67—68°. Найдено %: С 71,85; Н 6,75. $C_9H_{10}O_2$. Вычислено %: С 71,97; Н 6,71. Титрование 0,1 н раствором едкого кали показало, что продукт является одноосновной кислотой. ИК спектр, ν , cm^{-1} : 3020—3300 ($C \begin{matrix} \diagup O \\ \diagdown OH \end{matrix}$), 750 (орто-дизамещенный бензол), 1680 (C=O сопряж.), 1600, 1580 (бензольное кольцо). ПМР спектр (CCl_4), δ , м. д.: 1,27 т (3Н, CH_2CH_3 , $J_{CH_2CH_3} = 7,2$ Гц), 3,10 к (2Н, CH_2CH_3), 7,10÷7,60 м (3Н, Ha, C_6H_4), 8,11 м (1Н, Hб, C_6H_4). В масс-спектре наиболее интенсивным является пик молекулярного иона с $m/e = 150$. Характерны также пики с m/e 135, 133, 132, 131, 105, 104, 91, 77. Обнаружены пики метастабильных ионов 130, 116 и 82.

ЛИТЕРАТУРА

1. Gologe F., Bolsde P.—Bull. Soc. Chim. France. 1956, p. 1337.

Г. М. ПОГОСЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 20 III 1988

Армянский химический журнал, т. 41. № 11, стр. 724—727 (1988 г.)

В ПОРЯДКЕ ДИСКУССИИ

УДК 541.127+678.422

ПРИВИВКА БЛОКОВ ПОЛИВИНИЛАЦЕТАТА К ПОЛИМЕРИЗУЮЩЕМУСЯ СТИРОЛУ

Г. Э. САФАРЯН, К. А. НЕРСЕСЯН, Р. О. ЧАЛТЫКЯН,
Л. Х. СИМОНЯН и Н. М. БЕЙЛЕРЯН

Ереванский государственный университет

Поступило 8 I 1987

Рассмотрение условий полимеризации виниловых мономеров приводит к выводу, что при переходе от квадратичного обрыва материальных цепей к квазимолекулярному в системе значительно увеличивается концентрация макромолекул, содержащих концевые двойные связи [1].

Нами было показано [2, 3], что при осаждении поливинилацетата (ПВА), полученного в условиях преобладания квазимолекулярного обрыва цепей передачей на мономер, происходит увеличение молекулярной массы полимера на 20—25%. Этот эффект мы объяснили присоединением макромолекул, содержащих концевые двойные связи, которые были названы «квазимакромомерами». Исходя из этих дан-