

Аналогично получены остальные 1-бром-2(2,3) хлор (дихлор) -4-арил-окси-2-бутены (II) и 1,4-диарилокси-2(2,3)-хлор (дихлор) -2-бутены (III) (табл. 1, 2).

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. С. М. Миракян, Ж. Г. Гегелян, А. А. Галечян, Г. Т. Мартirosян Арм. хим. ж., 32, 25 (1979).
2. В. О. Бабаян, ДАН Арм. ССР, 19, 41 (1954).
3. В. О. Бабаян, А. А. Петрова, ЖОрХ, 1, 421 (1965).

Армянский химический журнал, т. 36, № 2, стр. 133

ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

УДК 547—314+547.491

ОЖИЖЕНИЕ АЗОТА В СИСТЕМАХ, СОДЕРЖАЩИХ ЦИАНБУТЕНОЛИД

В процессе дегазации реакционной системы на дилатометрической установке при изучении радикальной гомо- и сополимеризации цианбутенолида в инертной среде (азот) установлено следующее явление. При замораживании реакционной смеси жидким азотом в стеклянном объеме раствор сначала замерзает, а затем через некоторое время (5 мин) вновь ожижается, при этом сильно увеличивается в объеме. После удаления сосуда Дьюара с жидким азотом система вначале отверждается, а при дальнейшем повышении температуры плавится.

Для выяснения причины описанного явления были измерены объемы первоначальных растворов цианбутенолида в винилацетате, метилметакрилате и ацетонитриле, которые составляли 5 см³, и сразу же после охлаждения до температуры жидкого азота измерялись и объемы образовавшихся смесей. Новый объем оказался равным 20 см³ для всех растворов, где количество цианбутенолида составляло половину раствора по массе. Таким образом, происходит увеличение объема в 4 раза.

Выделившийся после удаления жидкого азота газ оказался азотом.

Установлено, что винилацетат, метилметакрилат и ацетонитрил не проявляют аналогичного свойства. Наблюдаемое явление объясняется тем, что цианбутенолид обладает способностью абсорбировать азот.

Л. Х. СИМОНЯН,
Ж. А. ПОГОСОВА

Ереванский государственный университет

Поступило 12 XI 1981