

Бутанолиды VI—X

Соединение	R	X	Выход, %	Т. кип., °С/мм	n _D ²⁰	Найдено, %			Вычислено, %		
						C	H	Cl	C	H	Cl
VI	C ₄ H ₉	COOC ₂ H ₅	33	162—165/1,5	1,4732	55,03	7,56	12,82	54,85	7,23	13,52
VII	C ₅ H ₁₁	COOC ₂ H ₅	35	165—166/1	1,4713	55,90	7,81	13,24	56,41	7,59	12,84
VIII	C ₆ H ₁₃	COOC ₂ H ₅	30	168—174/1	1,4711	56,95	8,40	12,74	57,93	7,91	12,22
IX	C ₄ H ₉	COCH ₃	40	142—150/1,5	1,4800	54,32	7,47	14,70	53,95	6,86	15,27
X	C ₅ H ₁₁	COCH ₃	35	165—170/1,5	1,4805	58,96	8,16	14,95	58,41	7,71	14,40

Щелочной гидролиз лактонов VI и VII. Смесь 0,03 моля 2-алкил-2-карбэтокси-4-хлорметил-4-бутанолида, 5 мл воды и 0,09 моля едкого натра кипятят 4 ч, экстрагируют эфиром для удаления непрореагировавшего лактона. Водный слой отделяют, подкисляют соляной кислотой (конго) и экстрагируют эфиром. Эфирные экстракты высушивают над сульфатом магния. После отгонки эфира остаток перегоняют в вакууме. Константы полученных 2-алкил-4-окси-метил-4-бутанолидов совпадают с литературными [1].

ЛИТЕРАТУРА

1. Э. Г. Месропян, З. Т. Карапетян, М. Т. Дангян, Арм. хим. ж., 24, 584 (1971).
2. Э. Г. Месропян, З. Т. Карапетян, М. Т. Дангян, Арм. хим. ж., 22, 305 (1969).
3. Э. Г. Месропян, М. Т. Дангян, Э. А. Ягубян, Арм. хим. ж., 24, 888 (1971).
4. В. М. Родинов, И. Г. Ярцева, Изв. АН СССР, ОХН, 1, 108 (1950).

Армянский химический журнал, т. 35, № 8, стр. 552—553 (1982 г.).

ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

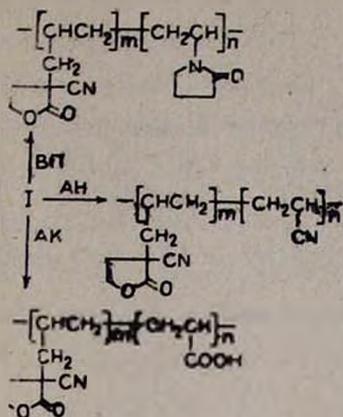
УДК 547—314+678—13

СОПОЛИМЕРИЗАЦИЯ 2-АЛЛИЛ-2-ЦИАН-4-БУТАНОЛИДА
С ВИНИЛОВЫМИ МОНОМЕРАМИ

Ранее нами было сообщено о синтезе 2-аллил-2-циан-4-бутанолида (I) взаимодействием аллилциануксусного эфира с этиленхлоргидрином [1].

В настоящей работе установлено, что I под влиянием радикального инициатора—перекиси бензоила—при 70° гладко сополимеризуется с акрилонитрилом (АН), винилпирролидоном (ВП) и акриловой кислотой (АК). Причем реакция протекает только за счет непредельных связей взятых пар. В результате, по данным ИК спектров и характерной растворимости, получают линейные полимеры. Исследованы влияние продолжительности реакции на выход сополимеров, состав некоторых сополимеров, а также некоторые термомеханические свойства. На основании

данных термогравиметрического анализа и калориметrogramмы найдена зависимость потери веса от температуры.



ЛИТЕРАТУРА

1. З. Т. Карапетян, М. Т. Дангян, Арм. хим. ж., 35, 258 (1982).

Ереванский государственный университет

Поступило 29 VII 1981

З. Т. КАРАПЕТЯН,
М. Т. ДАНГЯН