320). Отклонение от этого правила в случае диаллил(3-нитро-4-оксибензил)изоцианурата (бромное число 400,5) объясняется известным положительным влиянием фенольной гидроксильной группы на электрофильную реакцию бромирования бензольного кольца, в данном случае по свободному орто-положению к гидроксилу.

Смешанные изоцианураты как, например, моноаллилди(β-оксиэтил)-изоцианурат предложено получить одновременным действием на натриевую соль циануровой кислоты двух хлоридов в соответствующем мольном соотношении в апротонном растворителе [4]. Исходя из этого нами сделана попытка получить диаллилбензил- и аллилдибензилизозианураты взаимодействием тринатриевой соли циануровой кислоты с хлористым аллилом и хлористым бензилом в мольных соотношениях 1:2:1; 1:1,5:1,5 и 1:1:2. Однако во всех случаях (даже при избытке хлористого аллила) получена смесь продуктов, в которых преобладает трибензилпроизводное.

Экспериментальная часть

Исходные замещенные бензилхлориды получены хлорметилированием соответствующих производных бензола [5].

Индивидуальность и чистота синтезированных соединений проверена ГЖХ на хроматографе ЛХМ-8МД (детектор—катарометр, колонка—силиконовое масло Е-30, газ-носитель—водород, 50 мл/мин, температура 140°).

Таблица

Диаллилбензилизозианураты									
R	R'	Выход, %	Т. пл., °С*	Найдено, %			Вычислено, %		
				С	Н	N	С	Н	N
H	H	91	68—69	—	—	—	—	—	—
CH ₂ O	H	50	**	62,12	5,53	12,66	62,02	5,81	12,76
C ₂ H ₅ O	H	91	102	62,58	6,00	12,55	62,98	6,16	12,24
HO	NO ₂	72	86	53,30	4,68	16,19	53,34	4,47	15,59
CH ₂ O	NO ₂	80	99	54,33	5,20	15,24	54,57	4,81	14,96

* После 2-кратной перекристаллизации из этанола.

** Т. кип. 240—242°/5 мм; n_D^{20} 1,5150.

Диаллилбензилизозианураты. Смесь 11,6 г (0,05 моля) натриевой соли диаллилизозианурата [6], 0,3 г порошкообразного едкого натра, 0,05 моля замещенного бензилхлорида и 20 мл свежеперегнанного ДМФА нагревали при 95—96° 5—6 час. После охлаждения осадок отфильтровывали, отгоняли растворитель при небольшом вакууме (водоструйный насос) и остаток обрабатывали разбавленным раствором вод-

ного аммиака. Кристаллический продукт реакции перекристаллизовывали из этанола. Жидкий (получен только в случае *п*-метоксibenзилхлорида) перегоняли в вакууме. В случае незамещенного бензилхлорида для получения максимального выхода изоцианурата брали 100% избыток хлорида и реакцию вели при 120° 6 час.

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. Г. Т. Есаян, Н. А. Айрапетян, Г. А. Исян, Ж. М. Гаспарян, Р. О. Багдасарян, Арм. хим. ж., 27, 163 (1974).
2. Э. Илил, Сб. «Пространственные эффекты в органической химии», ИЛ, М., 1960, стр. 65; P. Bivort, P. J. C. Flerens, Bull. Soc. Chim. Belges, 65, 994 (1956).
3. Н. Д. Черонис, Т. С. Маа, Микро- и полумикрометоды органического функционального анализа, Изд. «Химия», М., 1973, стр. 339.
4. Spence Chemical Co, англ. пат. 961624 (1964); [С. А., 62, 575 (1965)].
5. Г. Т. Есаян, А. А. Бабаян, В. А. Мушегян, Арм. хим. ж., 19, 53 (1966); Общий практикум по органической химии, Изд. «Мир», М., 1965, стр. 317.
6. Л. И. Човник, Э. Н. Пазенко, К. А. Корнев, К. А. Хоменкова, ЖОрХ, 1, 1742 (1965).