

**Таблица 1 - Структурные фрагменты эфиров
замещенных карбоновых кислот 1-4**

№ соединения	X	Y	x
1	ОН	H	1
2	H	Br	4
3	CH ₃	Br	1
4	CH ₃	ОН	1

Таблица 2 – Структурные фрагменты многоядерных фенолов 5-8

№ соединения	Z
5	C ₆ H ₅
6	4-C ₃ H ₇ C ₆ H ₄
7	4-C ₄ H ₉ C ₆ H ₄ (2-ClC ₆ H ₃)C ₆ H ₄
8	4-C ₃ H ₇ C ₆ H ₁₁

Оказалось, что целевые эфиры **9-11** гладко образуются в реакции этилового эфира α -гидроксипропионовой кислоты **1** с фенолами **5,7** в присутствии аддукта трифенилфосфина с диизопропилазодикарбоксилатом (ДИАДА) в тетрагидрофуране по Мицунобу и этилового эфира ϵ -бромпрокапроновой кислоты **2** с фенолом **7** в бутаноне в присутствии безводного карбоната калия по Вильямсону, при этом выход продуктов **9-11** достигает 56-98%. В то же время введение в реакцию эфиров β -бром- или β -гидроксизамещенных кислот **3,4** с фенолами **6,8** в обоих случаях вызывает дегидрогалогенирование или дегидратацию с выделением исходных фенолов и этилметакрилата **12**, который в условиях реакции подвергается полимеризации.

Следует отметить, что введение в реакцию Мицунобу этил-S-лактата позволило выделить оптически активные эфиры **9,10**, которые представляют самостоятельный интерес как потенциальные жидкокристаллические соединения.

Состав и строение всех синтезированных соединений подтверждены данными элементного анализа и спектрально.

ЛИТЕРАТУРА

1. Общая органическая химия. / Под ред. Д. Бартона и У.Д. Оллиса. – Т.4. М.: Химия, 1983. – С. 635. с.
2. Вацуро Л.В., Мищенко Г.Л. Именные реакции в органической химии. М.: Химия, 1976. – 528