

**ВЫСОКОМОЛЕКУЛЯРНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ**  
*Краткие сообщения*

Том (Б) XIII

1971

№ 7

**ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ**

УДК 541.64:547.415

**ПОЛИКОНДЕНСАЦИЯ ПО РЕАКЦИИ МАННИХА  
 С ОБРАЗОВАНИЕМ АЦЕТИЛЕНОВЫХ ПОЛИАМИНОВ**

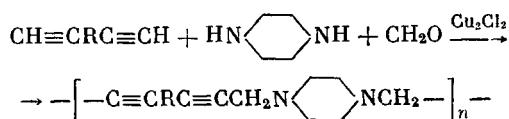
*Глубокоуважаемый редактор!*

Нами показана возможность синтеза ацетиленовых полиаминов конденсацией  $\alpha, \omega$ -диацетиленовых соединений с формальдегидом и дивторичными или первичными аминами в мольных соотношениях соответственно 1 : 2, 5 : 1 в среде растворителя при 100—130° в присутствии  $Cu_2Cl_2$ . Так, на

Ацетиленовые полиамины

Полимер	Выход полимера, %	[η] (в этаноле)	N, %	
			найдено	вычислено
$\left[ -C \equiv C \begin{matrix} CH_3 \\   \\ COCH_2OCC \equiv CCH_2N \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2 \end{matrix} \right]_n -$	89,3	0,35	9,38	9,65
$\left[ -C \equiv C \begin{matrix} CH_3 \\   \\ COCH_2CH_2OH \\   \\ CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ OCC \equiv CCH_2N \end{matrix} \begin{matrix} CH_2 \\   \\ CH_2 \end{matrix} \right]_n -$	36,9	0,24	8,33	8,38
$\left[ -C \equiv C \begin{matrix} CH_3 \\   \\ COCH_2OCC \equiv CCH_2N \\   \\ CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ CH_2C_6H_5 \end{matrix} \right]_n -$	53,8	0,15	4,76	4,74
$\left[ -C \equiv C \begin{matrix} CH_3 \\   \\ COCH_2CH_2OH \\   \\ CH_3 \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ OCC \equiv CCH_2N \\   \\ CH_2C_6H_5 \end{matrix} \right]_n -$	72,1	0,10	3,96	3,94
$\left[ -C \equiv C \begin{matrix} CH_3 \\   \\ C_6H_5 \end{matrix} \begin{matrix} CH_3 \\   \\ C \equiv CCH_2N \end{matrix} \begin{matrix} CH_2 \\   \\ CH_2 \end{matrix} \right]_n -$	76,2	—	11,25	11,85

основе формалия диметилэтинилкарбинола,  $\alpha, \gamma$ -диэфира глицерина и диметилэтинилкарбинола, а также  $n$ -диэтинилбензола, формальдегида и пиперазина были получены соответствующие ацетиленовые полиамины по схеме



Аналогичные линейнорасторимые полимерные основания Манниха были получены также при использовании в качестве аминного компонента бензиламина (таблица).

Полученные полимеры представляют собой каучукоподобные или порошкообразные вещества, растворимые в этаноле, диоксане, тетрагидрофуране, а также в соляной кислоте. Полимер, полученный на основе *n*-диэтилбензола, термостоек (не плавится до 200°), не набухает в обычных растворителях, однако растворяется в концентрированной H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>. В ИК-спектрах полученных полимеров имеются полосы поглощения, соответствующие их строению.

Поступило в редакцию  
18 III 1971

Л. А. Акопян, Э. В. Овакимян,  
И. С. Цатуриян, С. Г. Мацоян

УДК 541.64 : 547.45

## СИНТЕЗ МОНОМЕТАКРИЛОВОГО ЭФИРА ЛЕВОГЛЮКОЗАНА С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ В КАЧЕСТВЕ ЗАЩИТЫ ФЕНИЛБОРОНАТНОГО ЦИКЛА

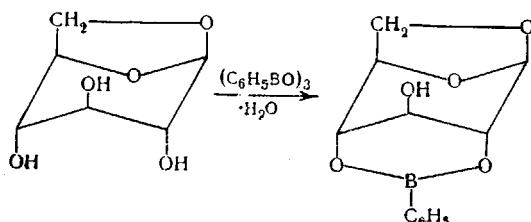
Глубокоуважаемый редактор!

С целью получения биологически активных линейных полимеров с углеводными заместителями в боковой цепи, представляющих интерес для практической медицины и биохимии, нами проведены исследования в области синтеза монометакриловых эфиров левоглюказана, способных к радикальной полимеризации.

Обязательным требованием синтеза монометакриловых эфиров левоглюказана является предварительная защита двух гидроксилов в молекуле левоглюказана. В связи с этим была исследована возможность образования фенилборных эфиров левоглюказана и применение фенилборнатного цикла в качестве защиты в реакциях дальнейшего ацилирования левоглюказана по оставшемуся гидроксилу.

Известно, что фенилборная кислота образует циклические эфиры с моносахаридами, содержащими пространственно-ближенную гликольную группировку [1—3].

Реакцией левоглюказана с фенилборным ангидридом в среде сухого кипящего бензола в условиях азеотропной отгонки, образующейся в ходе реакции воды, был получен ранее неизвестный 2,4-фенилборонат левоглюказана (ФБЛГ) с количественным выходом



Реакция идет в гетерогенной среде, так как исходный левоглюказан не растворяется в бензоле. Контроль за ходом реакции осуществляли методом тонкослойной хроматографии на силикагеле.