

ПИСЬМА В РЕДАКЦИЮ

УДК 547.582.4

ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ БЕНЗОНИТРИЛА
 С 1-ФЕНИЛ-3-ХЛОРЕПОКСИБУТАНОМ

При изучении сополимеризации вышеуказанных соединений под действием катализаторов Фриделя — Крафтса, кроме сополимера, образуется хлористоводородная соль 2-фенил-бензилметилоксазола, что доказывается ИК спектрами оксазола и его соли.

Данные анализов соответствуют составам $C_{17}H_{15}CN$ и $C_{17}H_{15}ONCl$.

Полученное нами основание поглощает при 1640—1650, 1560 и 920 $см^{-1}$. Согласно литературным данным [1], замещенные оксазольные кольца поглощают при 1656, 1555—1563 и 916—937 $см^{-1}$. Некоторое снижение частоты поглощения при 1656 $см^{-1}$ связано с тем, что в 2-фенил-замещенном оксазоле сопряжение с фенильной группой снижает частоту поглощения.

Хлористоводородная соль полученного соединения поглощает при 1700, 1590 945 $см^{-1}$; следовательно, происходит смещение поглощений оксазольного кольца к высоким частотам, что согласуется с литературными данными [2], согласно которым при солеобразовании частота $\text{>C} = \text{N}$ связи несколько повышается.

Т. пл. основания = 54—56°, т. пл. соли = 139—141°. 1-Фенил-3-хлор-2,3-эпоксибутан получен согласно описанию [3].

А. А. АВЕТИСЯН,
 А. А. ДУРГАРЯН,
 М. Т. ДАНГЯН,
 Л. М. КОДЖОЯН

Ереванский государственный
 университет

Поступило 15 I 1968

ЛИТЕРАТУРА

1. P. Bassignaeu, C. Cogrossi, M. Ganallno, Spectrochim. Acta, 19, 1885 (1963).
2. Л. Беллами, „Инфракрасные спектры сложных молекул“, ИЛ, Москва, 1963 г., стр. 387.
3. А. А. Дургарян, С. А. Титанян, Изв. АН АрмССР. ХН, 13, 263 (1960).