

РЕФЕРАТЫ СТАТЕЙ, ДЕПОНИРОВАННЫХ В ВИНТИ

УДК 547.325+547.341

ГИДРАЗОНЫ АЛКИЛГЛИЦИДИЛАЦЕТОУКСУСНЫХ ЭФИРОВ  
И 2-АЛКИЛ-2-АЦЕТИЛ-4-ГИДРОКСИМЕТИЛ-4-БУТАНОЛИДОВ

Э. Г. МЕСРОПЯН, Г. Б. АМБАРЦУМЯН и Э. В. МАРТИРОСЯН

Ереванский государственный университет

Среди многообразия гидразонов особое место занимают гидразоны с оксирановым и лактонными циклами, которые не только являются биологически активными веществами, но и могут служить хорошей базой для получения новых гетероциклических соединений. Методы синтеза эпоксигидразонов весьма ограничены.

Исследованы реакции алкилглицидилацетоуксусных эфиров и продуктов их кислотного гидролиза—2-алкил-2-ацетил-4-гидроксиметил-4-бутанолидов с фенилгидразином в присутствии 2—3 капель ледяной уксусной кислоты. Получены соответствующие фенилгидразоны.

Фармакологические испытания показали, что гидразоны 1-алкил-2-ацетил-4-гидроксиметил-4-бутанолидов обладают противогрибковыми свойствами.

Табл. 2, библиограф. ссылок 5.

Поступило 12 III 1984

Полный текст статьи депонирован в ВИНТИ.

Регистрационный № 3834—85 Деп.  
от 3 июня 1985 г.

Армянский химический журнал, т. 38, № 8, стр. 529—530 (1985 г.)

УДК 547.491.8+542.91

ИССЛЕДОВАНИЕ РЕАКЦИИ ХЕЛАТНЫХ КОМПЛЕКСОВ  
С ФЕНИЛГЛИЦИДИЛОВЫМ ЭФИРОМ

М. Л. ЕРИЦЯН, Н. П. ЕРИЦЯН и К. А. КАРАПЕТЯН

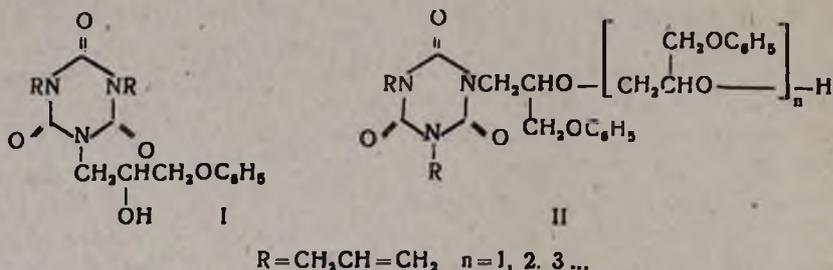
Государственный научно-исследовательский и проектный институт  
полимерных клеев им. Э. Л. Тер-Газаряна, Кировакан

Установлено, что синтезированные нами ранее хелатные диаллил-изоциануратные (ДАИЦ) комплексы металлов Zn (II), Cu (II), Co (II), Ni (II), Cd (II) и Cr (III), а также их комплексы с аммиаком являются высокоэффективными отвердителями эпоксидных смол и композиций на их основе.

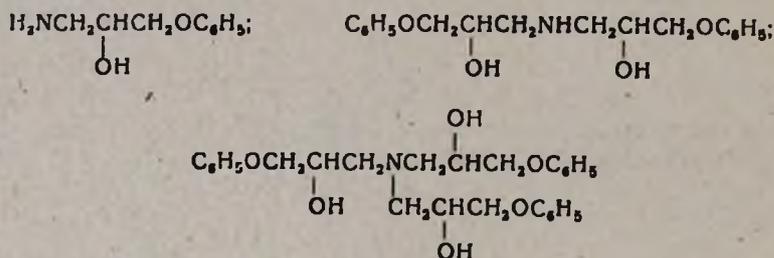
Для выяснения механизма отверждения эпоксидных смол указанными комплексами исследовали реакцию между  $\text{Co(ДАИЦ)}_2$ ,  $\text{Co(ДАИЦ)}_2(\text{NH}_3)_2$ ,  $[\text{Zn(ДАИЦ)Cl}]_2$ ,  $[\text{Zn(ДАИЦ)Cl}]_2(\text{NH}_3)_4$  и фенил-

глицидиловым эфиром (ФГЭ) при температуре  $170 \pm 0,5^\circ$  в течение 45 мин (ДАИЦ-диаллилизотиоциануратный анион). Показано, что при молярном соотношении ФГЭ/комплекс=2 и более, помимо мономерных продуктов, образуются также олигомеры различной молекулярной массы. Установлено, что молекулярные массы олигомеров зависят от исходного молярного соотношения ФГЭ/комплекс при заданной температуре и времени реакции.

В результате реакции между ФГЭ и вышеуказанными комплексами образуются соединения следующего строения:



В случае реакции между ФГЭ и аммиачными диаллилизотиоциануратными комплексами Co (II) и Zn (II), помимо продуктов I и II, образуются также аминосоединения:



На основании проведенных исследований сделано заключение, что продукты I и II образуются в результате внедрения эпоксидной группы ФГЭ по связи M—O (M=Co (II) или Zn (II)).

Табл. 3, библиограф. ссылок 12.

Поступило 13 X 1982

Полный текст статьи депонирован в ВИНТИ.

Регистрационный № 3833—85 Деп.

от 5 июня 1983 г.