

ЛИТЕРАТУРА

1. J. P. Guett, N. Spassky. Bull. Soc. Chim. Fr., 1972, 4217.
2. Т. И. Темникова, В. А. Кропачев, ЖОХ, 21, 501 (1951).
3. C. Rolf, R. Christoffer, Acta Chem. Scand., 1328, 1060 (1974); V. Jean, B. Cathy Mmr, J. F. Normant, C. r., C276, 433 (1973); Von H. Bilke, G. Collin, Ch. Duschner, W. Hobold, J. Pract. Chem., 311 (6), 1037 (1969).
4. А. А. Петров, ЖОХ, 15, 931 (1945).
5. A. Murayama, S. Tamura, Agr. Biol. Chem., 31 (1), 130 (1970); C. A., 72, 89720 (1970).

П. И. КАЗАРЯН,
С. В. АВАКЯН,
А. А. ГЕВОРКЯН

Институт органической химии
АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 16 VI 1982

Армянский химический журнал, т. 35, № 12, стр. 802—803 (1982 г.)

РЕФЕРАТЫ СТАТЕЙ, ДЕПОНИРОВАННЫХ В ВИНТИ

УДК 535—15; 538.12; 538.6; 547.447

ЗАВИСИМОСТЬ МЕЖМОЛЕКУЛЯРНЫХ ВЗАИМОДЕЙСТВИЙ НЕКОТОРЫХ БИОЛОГИЧЕСКИ АКТИВНЫХ КАРБОНИЛСОДЕРЖАЩИХ СОЕДИНЕНИЙ ОТ ВНЕШНЕГО МАГНИТНОГО ПОЛЯ

Л. В. ХАЖАКЯН и С. К. ХАЧАТУРЯН

Институт тонкой органической химии им. А. Л. Мнджояна
АН Армянской ССР, Ереван

Методом ИКС исследовано влияние внешнего магнитного поля (МП) (1000 и 14100 Э) на межмолекулярные взаимодействия некоторых ароматических кетонов и тиоурацилов с фенолом в растворе хлороформа.

Количественная характеристика ассоциаций изучена по интенсивности поглощения свободной группы ОН фенола, измеренной методом инфракрасной спектроскопии. Получено 75 кривых зависимости изменения состава ассоциатов от времени после омагничивания. Первое, что при этом следует отметить—разброс полученных данных. В 95% случаев (71 кривая) отмечено уменьшение количественных характеристик ассоциатов в среднем на 5%. В большинстве случаев после омагничивания интенсивность мономера увеличивается и через 120' снижается. В восьми случаях наблюдалось неравномерное увеличение интенсивности мономера. Сравнительно большой разброс получается при обработке слабым МП (1000 Э), тогда как обработка в сильном МП (14100 Э) дает хотя и разброс данных, но уже в узком интервале.

Исходя из проведенных измерений доказанным можно считать, что в магнитном поле 2—10% ассоциатов распадаются на мономеры. Основываясь на полученных нами результатах, что в МП распадаются ас-

социаты (межмолекулярные, ион-молекулярные), можно предполагать, что в водных системах МП влияет на взаимодействие между молекулами воды, между молекулами растворенных веществ и между молекулами воды и растворенных веществ.

Табл. 4, библиографических ссылок 12.

Поступило 24 III 1981

Полный текст статьи депонирован в ВИНТИ.

Регистрационный номер — № 3384—82 Деп.

от 20 июля 1982 г.