

Надмолекулярная организация *N*-замещенных амидов салициловой кислоты

© Сторожок Надежда Михайловна,¹ Медяник Надежда Петровна,¹
Креков Сергей Александрович² и Крысин Алексей Петрович³

¹ Тюменская государственная медицинская академия Росздрава.

Ул. Одесская, 54. г. Тюмень, 625023. Россия. Факс: (3452) 20-74-21. E-mail: nadinstor@mail.ru

² Тюменский государственный университет. Министерства образования России.

Ул. Семакова, 10. г. Тюмень, 625003. Россия. Тел.: (3452) 25-15-94.

³ Новосибирский институт органической химии Сибирского Отделения Российской академии наук.
Пр. акад. Лаврентьева, 9. г. Новосибирск, 630090. Россия. Факс: (3833) 30-97-52.

*Ведущий направление; +Поддерживающий переписку

Ключевые слова: амид салициловой кислоты, ИК, УФ спектроскопия, водородная связь.

Аннотация

Методами УФ, ИК спектроскопии изучены особенности строения и надмолекулярной организации *N*-замещенных амидов салициловой кислоты: 1-(*N*-4'-гидроксифенил-3,3',5'-тритрет-бутил)-5-этилсалициловой кислоты (I) и 1-(*N*-4'-гидроксифенилпропил-3',5'-дитри-трет-бутил) салициловой кислоты (II). При частичном дейтерировании показано, что молекулы амидов I, II находятся в растворе как в несвязанном состоянии, так и в виде комплексов с внутри- и межмолекулярной водородной связью. Экранированные фенольные и амидные группы не участвуют в образовании комплексов.