

Синтез и свойства добавки Д2 – продукта нитрозирования 2,6-бис(диметиламинометил)фенола

© Ключников О.Р.,¹ Сагдеев Камиль Абрарович¹ и Березин Николай Борисович^{2*}

¹Кафедра общей и органической химии. Казанский государственный медицинский университет
им. С.В. Курашева. Ул. Бутлерова, 49. г. Казань, 420012. Республика Татарстан. Россия.

²Кафедра технологии электрохимических производств. Казанский государственный технологический
университет. Ул. К. Маркса, 68. г. Казань, 420015. Республика Татарстан. Россия.

Тел.: (843) 231-41-20. E-mail: berezin@kstu.ru

*Ведущий направление; [†]Поддерживающий переписку

Ключевые слова: 2,6-бис(диметиламинометил)фенол, нитрозирование, 2,6-
бис(диметиламинометил)-4-нитрозоциклогекса-2,5-диен-4-он, синтез, электронные
спектры.

Аннотация

Рассмотрен механизм нитрозирования 2,6-бис(диметиламинометил)фенола. Показано, что на первой стадии образуется 2,6-бис(диметиламинометил)-4-нитрозоциклогекса-2,5-диен-4-он, способный к дальнейшим таутомерным превращениям. Данное соединение может рассматриваться в качестве комплексообразователя.