

Тематический раздел: Препаративная химия.  
Подраздел: Элементоорганическая химия.

Полная исследовательская публикация

Регистрационный код публикации: 11-27-14-43

Публикация доступна для обсуждения в рамках функционирования постоянно действующей интернет-конференции "Новые методы синтеза, строение и применение элементоорганических соединений". <http://butlerov.com/synthesys/>

Поступила в редакцию 8 февраля 2011 г. УДК 546.34+546.87+547.53.024+547.562.34+547.562.4'261.

## Кристаллическая и молекулярная структура *трис*(2-метокси,5-бромфенил)висмута

© Шарутин Владимир Викторович,<sup>\*†</sup> Сенчурин Владислав Станиславович,  
Шарутина Ольга Константиновна и Казаков Максим Викторович

Кафедра общей химии. Национальный исследовательский Южно-Уральский государственный университет. Проспект им. В.И. Ленина, 76. Челябинск, 454080. Россия. Тел.: (351) 267-95-39.

E-mail: [vvsharutin@rambler.ru](mailto:vvsharutin@rambler.ru)

\*Ведущий направление; †Поддерживающий переписку

**Ключевые слова:** *трис*(2-метокси,5-бромфенил)висмут, строение.

### Аннотация

По данным РСА молекула *трис*(2-метокси,5-бромфенил)висмута в его сольвате с бензолом [(2-МеО)(Br-5)C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>]<sub>3</sub>Bi·C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> (**I**) имеет тригонально-пирамидальное строение с неподеленной электронной парой на атоме висмута (СВiС 90.59(13)°, 93.33(13)°, 93.06(13)°; Bi-C 2.252(4), 2.256(4), 2.272(4) Å). В молекуле **I** имеются тесные внутримолекулярные контакты Bi···O (3.020(4), 3.092(4), 3.081(4) Å), вследствие чего координационное число атома Bi возрастает до семи.