

Краткое сообщение

Регистрационный код публикации: 13-33-2-52

Тематический раздел: Препаративная химия.

Подраздел: Элементоорганическая химия.

Публикация доступна для обсуждения в рамках функционирования постоянно действующей интернет-конференции “ Новые методы синтеза, строение и применение элементоорганических соединений”

<http://butlerov.com/synthesys/>

УДК 546.185 +547.551.2+547.53.024+548.312.3. Поступила в редакцию 25 января 2013 г.

Синтез и кристаллическая структура тетрабромоаурата бутилтрифенилфосфония $[\text{Ph}_3\text{BuP}]^+[\text{AuBr}_4]^-$

© Шарутин*[†] Владимир Викторович, Сенчурин Владислав Станиславович
и Шарутина Ольга Константиновна

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

E-mail: vvsharutin@rambler.ru

*Ведущий направление; [†]Поддерживающий переписку

Ключевые слова: тетрабромоаурат, бутилтрифенилфосфоний, синтез, строение.

Аннотация

Взаимодействием гидрата золотобромистоводородной кислоты с бромидом бутилтрифенилфосфония в ацетоне получен комплекс $[\text{Ph}_3\text{BuP}]^+[\text{AuBr}_4]^-$ (**I**). По данным РСА, кристалл комплекса **I** представлен тетраэдрическими катионами $[\text{Ph}_3\text{BuP}]^+$ (длины связей P-C_{Ph} и P-C_{Bu} 1.790(8)-1.799(8) и 1.790(8) Å соответственно, углы CPC 107.9(4)°-110.7(4)°) и плоскоквадратными центросимметричными анионами $[\text{AuBr}_4]^-$ (углы BrAuBr 88.91(4)°- 91.09(4)° и 177.64(5)-180°), длины связей Au-Br составляют 2.4104(10)-2.4246(11) Å).