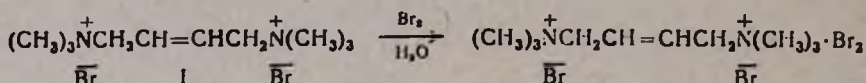


ОБРАЗОВАНИЕ КОМПЛЕКСНОГО СОЕДИНЕНИЯ ПРИ БРОМИРОВАНИИ 1,4-бис-ТРИМЕТИЛАММОНИЙ- 2-БУТЕНДИБРОМИДА

Известно, что некоторые аммониевые соли и гидробромиды третичных аминов образуют комплексы с галогенами, фенолами и другими соединениями [1—3].

При попытке бромирования 1,4-бис-триметиламмоний-2-бутендибромида (I) с целью получения продуктов присоединения мы наблюдали образование комплекса соли I с бромом. При этом образовавшийся продукт растворяется не в воде, а в ацетоне.



К водному раствору 3,32 г (0,01 моля) соли I при 20—25° прикапывалось 3,2 г (0,02 моля) брома. Наблюдалось обильное выпадение красно-кирпичных кристаллов. Через 0,5 ч осевшая соль фильтровалась, промывалась водой и сушилась. Получено 4,5 г (91,8%) комплекса соли I с бромом. Т. пл. 126—127°. Найдено %: N 5,58, Br 66,16. C₁₀H₂₄N₂Br₄. Вычислено %: N 5,69, Br 65,05. В ИК спектре отсутствует полоса поглощения, характерная для двойной связи исходной аммониевой соли.

При нагревании ацетонового раствора комплекса наблюдаются обильное выделение паров брома, выпадение осадок кристаллов исходной соли I, что доказывается идентичностью ИК и ПМР спектров соли I и этой соли, а также отсутствием депрессии температуры плавления.

ЛИТЕРАТУРА

1. B. Emmert, N. Roh, Chem. Ber., 58, 503 (1925).
2. H. Böhm, M. Krause, Chem. Ber., 84, 170 (1951).
3. Краткая химическая энциклопедия, т. 2, Изд. «Советск. энциклопедия», М., 1963, стр. 657.

А. Х. ГЮЛЬНАЗАРЯН,
 Т. А. СААКЯН,
 А. Т. БАБАЯН

Институт органической химии
 АН Армянской ССР, Ереван

Поступило 23 X 1980