

Отзыв на автореферат диссертационной работы
Содатдиновой Анджуман Садриддиновны
«Комплексообразование серебра (I) с N,N-этилентииомочевинной, 1-формил- и 1-ацетил-3-тиосемикарбазидом», представленной на соискание ученой степени кандидата химических наук по специальности 02.00.01 – неорганическая химия.

Диссертационная работа Содатдиновой Анджуман Садриддиновны «Комплексообразование серебра (I) с N,N-этилентииомочевинной, 1-формил- и 1-ацетил-3-тиосемикарбазидом» посвящена проблеме изучения процесса комплексообразования серебра (I) с N,N-этилентииомочевинной, 1-формил- и 1-ацетил-3-тиосемикарбазидом, установлении влияния природы органического лиганда, температуры и ионной силы раствора на термодинамические характеристики образующихся комплексов, а также разработке оптимальных методик синтеза новых координационных соединений серебра (I) с указанными лигандами и изучении их физико-химических свойств.

Актуальность работы определяется необходимостью изучения процесса комплексообразования серебра (I) с тиомочевинной, тиосемикарбазидом и их производными. Следует отметить, что в литературе имеются противоречия о способе координации этого класса органических соединений к серебру (I).

Научная новизна исследования, раскрывается приведенными в автореферате результатами собственных изысканий автора, несомненна и заключается в том, что впервые на основании данных потенциометрического титрования установлено, что серебро (I) в интервале температур 288-328 К независимо от ионной силы раствора и состава смещенного растворителя последовательно присоединяет три молекулы N,N-этилентииомочевинной, 1-формил- и 1-ацетил-3-тиосемикарбазида. Определены константы устойчивости комплексов серебра (I) с этими органическими лигандами в интервале температур 288-328 К. Методом температурного коэффициента найдены величины ΔS , ΔH и ΔG реакций образования комплексов серебра (I). Показано, что уменьшение констант устойчивости комплексов с увеличением

