**Балашова, Татьяна Владимировна.**  
Термодинамика процессов комплексообразования 15-краун-5, 18-краун-6 и 1,10-диаза-18-краун-6 с ионами Ag + и Pb2+ в водных растворах : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.04. - Иваново, 1999. - 110 с. : ил.

ОБЗОР ЛИТЕРАТУРЫ.

ГЛАВА 1. Краун - соединения - новейший тип комплексообразуюших лигавдов.

ГЛАВА 2. Термодинамика процессов комплексообразования.

2.1 .Термодинамические характеристики комплексообразования в растворе.

2.2.Термодинамика реакций комплексообразования с участием краун эфиров.

ГЛАВА 3. Структура краун-эфиров и ее связь с устойчивостью комплексов.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ И ОБСУЖДЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ.

ГЛАВА 4. Калориметрическая установка и методика проведения калориметрического опыта.

4.1 .Описание и основные характеристики калориметрической установки

4.2.Методика проведения и расчета калориметрического опыта.

4.3.Проверка работы калориметра по теплотам растворения КС1 в воде при 298.15 К.

4.4. Описание потенциометрической установки.

4.5.Реактив ы.

ГЛАВА 5. Определение тепловых эффектов процессов комплексообразования и обработка экспериментальных данных.

5.1. Определение констант и тепловых эффектов комплексообразования 15 - краун - 5 (Ь) с ионами РЬ2+ и

5.2. Калориметрическое изучение реакций комплексообразования 18 краун - 6 (R) с ионами серебра.

5.3 Потенциометрическое определение констант протонирования 1,10 — диаза - 18 - краун - 6 (Y).

5.4. Термохимическое изучение процесса протонирования 1,10 - диаза

18 - краун -6 (Y).

5.5. Термодинамика комплексообразования 1,10 - диаза -18 - краун - 6 с ионами Ag+.

ГЛАВА 6. Особенности реакций комплексообразования с участием краун-эфиров и ионов металлов.

6.1. Влияние топологических факторов.

6.2. Влияние донорных атомов макроцикла.

6.3. Влияние температуры на термодинамические характеристики процессов комплексообразования 15-краун-5,18-краун-6,1,10-диаза-18краун-6 с Ag+ и РЬ2\*.

ВЫВОДЫ.