**Шуваев, Александр Васильевич.**  
Смешанные диацидокомплексы ртути (II) в различных средах : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.01. - Новосибирск, 1985. - 284 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Шуваев, Александр Васильевич

Введение.

Литературный обзор.

§ I. Закономерности в термодинамических характеристиках ступенчатого замещения лигандов.

§2.0 сольватационной составляющей химических взаимодействий в растворе.

§ 3. Термодинамические характеристики образования однородных ацидокомплексов ртути(П) в различных растворителях.

§ 4. Анализ методов измерения констант равновесий лигандного перераспределения и литературных данных о копропорционировании диацидокомплексов ртути(П).

Экспериментальная часть.

Реактивы и методы инструментальных измерений.

Глава I. Равновесия в системах диацидокомплексов ртути(П) в водном растворе.

§ I. Ступенчатое замещение СГ на SCN~ в Н^С1г

1. Краткая справка о методе соответственных растворов.

2. Методика исследования.

3. Экспериментальные результаты и их обсуждение.

§ 2. Копропорционирование диацидокомплексов ртути(П).

I. Галогенидные комплексы. а. Хлориднобромидная система. б. Хлоридноиодидная и бромидноиодидная системы.

2. Роданидногалогенидные комплексы.

3. Цианидыогалогенидные комплексы.

О дополнительных способах проверки достоверности констант равновесий копропорционирования.

5. Выбор систем для дальнейшего изучения.

Глава 2. Копропорционирование диацидокомплексов ртути(П) в неводных средах.

§ I. Копропорционирование в бензоле.

§ 2. Копропорционирование в этаноле.

§ 3. Копропорционирование в диоксане.

§ 4. Обсуждение результатов измерений в различных растворителях.

§ 5. Копропорционирование в хлороиодосистеме ртути(П) в газовой фазе.

1. Методика исследования равновесия копропорционирования по растворимости одного из дигалогенидов.

2. Растворимость Hgl2i>g в водном растворе НдС1г

3. Тензиметрическое изучение растворимости в системе Tgt - HgCI

4. Спектрофотометрическое определение константы копропорционирования.

Глава 3. Электронные спектры поглощения диацидокомплексов ртути(П) в воде, этаноле и газовой фазе.

§ I. Методика измерений.

§ 2. Электронные спектры и параметры выделенных индивидуальных полос поглощения диацидокомплексов ртути(П).

§ 3. Обсуждение результатов измерений спектров смешанных комплексов и констант равновесий копропорционирования.

Глава О некоторых закономерностях в термодинамических характеристиках процессов с участием дйацидо-комплексов ртути(П) в растворе.

Выводы.