**Кулинич, Наталия Игоревна.**

## Вывод и обоснование уравнения электропроводности двойных жидких систем с универсальной сольватацией : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.04. - Киев, 1984. - 213 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Кулинич, Наталия Игоревна

ВВЕДЕНИЕ.

ГЛАВА I. Обзор литературы.

1.1. Уравнения электропроводности концентрированных неводных растворов электролитов ю

1.2. Молекулярное состояние алкилзамещенных солей аммония в неводных растворителях

I.2.I. Ионная ассоциация в разбавленных растворах алкиламмониевых солей.

1.2.2. Молекулярное состояние концентрированных неводных растворов тетра-алкиламмониевых солей и индивидуальных расплавов солей алкиламмония

1.2.3. Агрегация ионных пар в неводных растворах алкилзамещенных солей аммония.

1.3. Сольватация третичных и четвертичных алкиламмониевых солей.

1.4. Выводы по обзору литературы. Цель работы и выбор объектов исследования.

ГЛАВА. 2. Экспериментальная часть.

2.1. Синтезы и очистка исходных веществ. Приготовление растворов.

2.2. Методика измерения плотности, вязкости, электропроводности и диэлектрической проницаемости

2.3. Определение степени агрегации п-толуолсульфоната н-бутилтри-н-октиламмония.

2.4. Математическое обеспечение работы

2.4.1. Методики расчета предельных молярных электроцроводностей, констант диссоциации и термодинамических характеристик процессов активации ионной миграции и электролитической диссоциации.

2.4.2. Определение температурных составляющих термодинамических характеристик процессов электролитической диссоциации и активации ионной миграции.

2.4.3. Методика расчета термодинамических характеристик процессов активации электропроводности и вязкого течения двойных жидких систем алкиламмониевая соль -универсальный растворитель

ГЛАВА. 3. Обсуждение результатов.

3.1. Вывод неэмпирического уравнения электропроводности двойных жидких систем электролитный компонент - индифферентный растворитель.

3.2. Электролитные свойства и термодинамические характеристики процессов электролитической диссоциации и активации ионной миграции п-толуолсульфонатов н-алкилзамещенных солей аммония в универсальных средах.

3.3. Физико-химические характеристики двойных жидких систем, образованных п-толуол-сульфонатами н-алкилзамещенных солей аммония и индифферентными растворителями

3.4. Экспериментальное обоснование и приложения неэмпирического уравнения электропроводности двойных жидких систем с универсальной сольватацией.

3.4.1. Экспериментальное обоснование уравнения электропроводности. U

3.4.2. Количественная оценка зависимостей, вытекающих из уравнения электропроводности

3.4.3. Теоретический расчет изотерм электропроводности двойных жидких систем с универсальной сольватацией.

3.4.4. Соотносительное влияние макро- и микрофизических характеристик на величину удельной электроцроводности

3.5. Термодинамические характеристики процессов активации электропроводности и вязкого течения двойных жидких систем, образованных п-толуолсульфонатами н-алкилзамещенных солей аммония и индифферентными растворителями.