**Кабо, Владимир Яковлевич.**
Поведение полиакриламидов в растворах низкомолекулярных солей : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.06. - Куйбышев, 1984. - 163 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Кабо, Владимир Яковлевич

Введение

1. Литературный обзор

1.1. Конформагдая молекул ПАА в водных и водно-солевых

• - растворах. Внутримолекулярное водородное связывание

1.2. Влияние низкомолекулярных электролитов на свой- 18 ства водных растворов ПАА

1.3. Свойства водных растворов гидролизованных поли- 24 акриламидов.Растворы ней онизованных ПААГ% Влияние степени ионизации на конформащю ПААГ в растворе. Полиэлектролитное набухание полностью ионизованных ПААГ в растворах солей щелочных и щелочноземельных металлов.

1.4. Фазовое, разделение растворов ПААГ в присутствии 32 низкомолекулярных электролитов

1.5. Ст^ктурообразование в водных растворах ПАА и

2. Экспериментальная часть

2.1. Полимеры и реактивы

2.2. Определение момента начала фазового разделения 39 растворов ПААГ

2.3. Определение характеристической вязкости

2.4. Потенциометрическое титрование

2.5. Светорассеяние

3. Результаты и обсуждение

3.1. Поведение растворов ПААГ,содержащих бсгДОУг , 46 - при приближении к условиям фазового разделения.

3.2. Структурообразование в водных и водно-солевых 53 растворах ПАА и ПААГ во времени

3.3. Влияние низкомолекулярных электролитов на харак

• • теристическую вязкость гомополиакрилашда

3.4. Исследование фазовых превращений в растворах

ПААГ в присутствии солей щелочноземельных металлов

3.4.1. Влияние концентра щи ПААГ

3.4.2. Влияние вида катиона щелочноземельного металла

3.4.3. Влияние степени гидролиза

3.4.4. Влияние ионов щелочных металлов

3.4.5. Влияние степени нейтрали за щи

3.4.6. Влияние температуры

3.4.7. Поведение ПААГ в концентрированных растворах 112 солей щелочноземельных металлов

3.4.8. Фазовое разделение растворов ПААГ в присутст- 115 вии формамида и диметилформамида

3.4.9. Исследование кислотно-основного равновесия в 121 растворах ПААГ, содержащих ФА и ДМФ, методом потенииометрического титрования