**Клековкина, Галина Николаевна.**  
Кинетика гтдролиза и окисления сложных эфиров в гетерофазных системах : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.15. - Москва, 1984. - 179 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Клековкина, Галина Николаевна

ВВЕДЕНИЕ.

1. ОСОБЕННОСТИ КИНЕТИКИ ШДИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

В ГЕТЕРОФАЗНЫХ СИСТЕМАХ (Обзор литературы).

1.1. Влияние мицеллообразования на кинетику химических реакций в растворах поверхностно-активных веществ

1.1.1. Свойства мицелл и мицеллярных растворов поверхностно-активных веществ.

1.1.2. Особенности химических реакций в мицеллярных растворах поверхностно-активных веществ

1.2. Физико-химические процессы в искусственных модельных мембранах

1.2.1. Искусственные модельные мембраны и их свойства

1.2.2. Кинетика химических реакций в искусственных мембранах

1.3. Реакции в замороженных растворах

1.3.1. Замороженные растворы и их свойства

1.3.2. Влияние понижения температуры и замораживания на кинетику химических реакций

1.3.3. Низкие температуры и проблемы консервирования пищевых продуктов

2. МЕТОДИКА ЭКСПЕРИМЕНТА.

2.1. Исходные вещества и растворы.

2.2. Приготовление и определение состава реакционной смеси цри исследовании катализируемого пероксидазой окисления 2,3-диметил-1,4-нафтохинол-1-диметилфосфата перекисью водорода

2.3. Приготовление искусственных фосфолипидных мембран.

2.3.1. Плоские мембраны.

2.3.2. Лшшдные везикулы.

2.4. Спектройотометрхгческие методики изучения физико-химических процессов в искусственных мембранах

2.4.1. Оценка проницаемости мембран для компонентов раствора

2.4.2. Определение п -нитрофеншшальмитата в суспензии фосюолипидных везикул

3. КИНЕТИКА КАТАЖ13ИРУШ0Г0 ПЕР0КСЗДА30Й ОКИСЛЕНИЯ 2,3-Д'МЕТИЛ-1,4-1ШТ0Х1Ш0Л-1-Д11'1ЕШ1Ф0СФАТА ПЕРЕКИСЬЮ ВОДОРОДА.

3.1. Кинетика катализируемого пероксидазой окисления 2,3-диметил-1,4-нагатохинол--1-далетилфосфата перекисью водорода в жидкой фазе в присутствии добавок поверхностно-активных веществ

3.2. Зависимость скорости катализируемого пероксидазой окисления 2,3-диметил-1,4-наф-тохинол-1-диглетилфосфата перекисью водорода от состава замороженного раствора

3.3. Изменение активности пероксидазы и скорости окисления при замораживании и понижении температуры.

4. КИНЕТИКА ШДРОЖЗА П -НИТР0ФЕН1ШШШЛИТАТА, ВКЛЮЧЕННОГО В ФОСФОЖПИДНЫЕ ВЕЗИКУЛЫ

4.1. Зависимость проницаемости искусственных фосфолипидных мембран для воды от температуры и состава раствора .

4.2. Влияние температуры на кинетику гидролиза

-нитрофенилпальмитата, включенного в гоос-фолипидные везикулы

4.2.1. Температурные зависимости приведенной начальной скорости и глубины гидролиза

4.2.2. Влияние циклического изменения температуры на предельную глубину гидролиза.

4.3. Кинетика гидролиза включенного в фосфолипидные везикулы in -нитрофенилпальмитата при замораживании и в присутствии добавок

4.3.1. Влияние замораживания на кинетику гидролиза

4.3.2. Гидролиз включенного в везикулы И -нитрогоенилпалы.штата в присутствии добавок.

5. КИНЕТИКА. Б'ЩРОЛИЗА И ОКИСЛЕНИЯ СЛОЖНЫХ ЯРОВ Б

ГЕТЕРОФАЗШХ СИСТЕМАХ (Обсуждение результатов)

5.1. Влияние физико-хишгческих свойств мицелляр-ной и липидной фаз на начальные скорости и глубины превращений исследуемых реакций.

5.2. Зависимость физико-химических процессов в исследуемых системах от температуры

5.3. Влияние замораживания растворов на кинетику изучаемых реакций.

5.4. Глубина гидролиза /-7 -нитрофенилпальштата, включенного в фосфолипидные везикулы, как тест на структурно-фазовые изменения в системе

ВЫВОД)!