**Чан Тхи Тхань Фыонг.**

## Каталитические свойства координационных соединений марганца (II) с ацетилацетоном и гистидином : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.04. - Кишинев, 1984. - 184 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Чан Тхи Тхань Фыонг, 0

ВЕДЕНИЕ

ЛАВА I. ЛИТЕРАТУРНЫЙ ОБЗОР. 9

§ I. Гомогенное каталитическое разложение пероксида водорода координационными соединениями марганца и некоторыми другими переходными металлами

§ 2. Высокие состояния окисления марганца и их реакционная способность

§ 3. Каталитическое окисление субстратов пероксидом водорода в присутствии соединений марганца

§ 4. Методы установления механизмов каталазных и пероксидазных реакций

ЛАВА П. КАТАЛАЗНЫЕ СВОЙСТВА КООЩШАДИОННЫХ СОЕДИНЕНИЙ

МАРГАНЦА (П) С АЦЕГРШАЦЕТОНОМ И ГИСТВДИНОМ .48

§ I. Методика исследований

§ 2. Термодинамические исследования комплексов Мп(П) с ацетилацетоном и гистидином в водных растворах

§ 3. Формально-кинетические закономерности каталитического разложения Н202 в системах Мп (П) -НАсас-Н202 и

Мп(П)-Гис-Н

§ 4. Природа и роль промежуточных соединений в каталитических системах

§ 5. Механизм каталитического разложения Н202 комплексами

Мп (П) с ацетилацетоном и гистидином.

5.1. Система Мп(Ш-НАсас-Н

5.2. Система Мп СШ-Гис-Н

§ 6. Влияние боратного буфера на каталазный процесс

§ 7. Общие закономерности каталазного разложения Н^О^ координационными соединениями марганца (П)

ЛАВА Ш. ЕЕРОКСДДАЗНЫЕ СВОЙСТВА КООРДИНАЦИОННЫХ СОЕДИНЕНИЙ

МАРГАНЦА (П) С АЦЕТИЛАЦЕГОНОМ И ГИСТЦЦИНОМ.97

§ I. Вещества и методика исследований

§ 2. Пероксидазные свойства ацетилацетонатных комплексов марганца (П)

2.1. Формальная кинетика окисления.

2.2. Промежуточные соединения в системе Мп(П)-НАсасн2о2- S . III

2.3. Определение элементарных констант взаимодействия ацетилацетоната Мп(Ш) с различными веществами

2.4. Механизм окисления субстратов в каталитической системе МпОП-НАсас-Н^- S

§ 3. Пероксидазные свойства гистидиновых комплексов марганца в боратных буферных растворах.

3.1. Окисление в системе МпСШ-Гис-Н^О^-НдВОд субстратов, обладающих слабой комплексообразующей способностью

3.2. Окисление в системе MnCnj-rnc-HgOg-HgBOg субстратов, образующих устойчивые комплексы с Мп^+.

§ 4. Общие закономерности пероксидазного окисления субстратов координационными соединениями марганца (П).

ЫВОДЫ.

ИТЕРАТУРА.