**Динасылова, Шолпан Даменовна.**

## Потенциометрический метод исследования суспендированных катализаторов под давлением : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.15. - Алма-Ата, 1984. - 245 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Динасылова, Шолпан Даменовна

ВВЕДЕНИЕ

I. ЛИТЕРАТУРНЫЙ ОБЗОР

1.1. Металлы УШ группы как обратимые водородные электроды.

1.2. Измерение потенциала катализаторов при гидрировании органических соединений под давлением водорода.

П. АППАРАТУРА И МЕТОДИКИ ИССЛЕДОВАНИЯ

2.1. Аппаратура.

2.2. Методики приготовления катализаторов и их характеристики

2.3. Методика измерения потенциала под давлением

2.4. Методика гидрирования под постоянным давлением с измерением потенциала катализатора

2.5. Гидрируемые вещества и растворители

2.6. Точность эксперимента

Ш. РАЗРАБОТКА ГЛЕТ ОДА ИЗМЕРЕНИЯ ПОТЕНЦИАЛА СУСПЕНДИРОВАННОГО КАТАЛИЗАТОРА ПОД ДАВЛЕНИЕМ ВОДОРОДА

3.1. Влияние положения измерительного электрода на значение измеряемого потенциала

3.2. Влияние концентрации катализатора в растворе на значение навязываемого измерительному электроду потенциала

3.3. Влияние дисперсности частиц катализатора на значение потенциала насыщения

3.4. Зависимость обратимого водородного потенциала катализатора от давления водорода

3.5. Влияние температуры на значение потенциала насыщения и время достижения о.в.п.

3.6. Влияние природы металла-катализатора на значение навязываемого платиновой проволоке потенциала. Вб

3.7. Исследование потенциала катализаторов в этаноле.

IV. ГИДРИРОВАНИЕ МОДЕЛЬНЫХ СОЕДИНЕНИЙ ПОД ДАВЛЕНИЕМ ВОДОРОДА С ИЗМЕРЕНИЕМ ПОТЕНЦИАЛА КАТАЛИЗАТОРА

4.1. Определение области протекания реакций шд-кофазного гидрирования модельных органических соединений.

4.2. Гидрирование ацетона

4.3. Гидрирование малеиновой кислоты

4.4. Гидрирование фенилацетилена

4.5. Гидрирование диметилэтинилкарбинола

4.6. Гидрирование нитробензола

V. ОБСУЖДЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ

5.1. Влияние давления водорода и температуры на обратимый водородный потенциал катализаторов

5.2. О некоторых особенностях механизма гидрирования органических соединений под давлением водорода.

ВЫВОДЫ.