**Хоанг Чонг Ием.**

## Синтез углеводородов из окиси углерода и водорода и гидрополимеризация этилена на кобальтовых катализаторах : диссертация ... доктора химических наук : 02.00.03. - Москва, 1984. - 354 с. : ил.

## Оглавление диссертациидоктор химических наук Хоанг Чонг Ием, 0

ВВЕДЕНИЕ. .I

ЧАСТЬ I.

СИНТЕЗ УГЛЕВОДОРОДОВ ИЗ ОКИСИ УГЛЕРОДА

И ВОДОРОДА.

ГЛАВА I. ЛИТЕРАТУРНЫЙ ОБЗОР 3 Общая характеристика реакции синтеза углеводородов из СО и

I. Катализаторы для синтеза углеводородов 7 П . Хемосорбция окиси углерода и водорода и ненасыщенных углеводородов на МС, Со,

Ре-катализаторах.

Влияние электронного строения переходных металлов на хемосорбцию.

Влияние носителя на хемосорбцию газов.

Адсорбция СО и Н^ на Со-катализаторах.

Адсорбция СО и Н2 на №-катализаторах. 4х

Адсорбция СО и Н£ на Ть-катализаторах.

Механизм синтеза углеводородов из СО и Н<?. 4у

1У. Принятые обозначения.6У

ГЛАВА II. КОБАЛЬТОВЫЕ КАТАЛИЗАТОРЫ, ПРИГОТОВЛЕННЫЕ

МЕТОДОМ СМЕШЕНИЯ. ВЛИЯНИЕ ПРИРОДЫ НОСИТЕЛЕЙ НА СВОЙСТВА Со-КАТАЛИЗАТ0Р0В СИНТЕЗА

УГЛЕВОДОРОДОВ ИЗ СО И Н2.

I. Окисные системы.

Д. Смешанные окиси.

Носители Состава 1^ а. М^О .а 02 (М=Ве, Щ , ).а б. А^О^.ЭЮг,.

Носители на основе окиси алюминия. Носители на основе СоО.М^О^ JJЗ

ГЛАВА 3. ВЛИЯНИЕ ШЗИК0-ХИМИЧЕСКИХ СВОЙСТВ НОСИТЕЛЕЙ НА АКТИВНОСТЬ Со -КАТАЛИЗАТОРОВ СИНТЕЗА УГЛЕВОДОРОДОВ ИЗ СО И н2У ПРИГОТОВЛЕННЫХ МЕТОДОМ ПГОПИТШ.

ГЛАВА 4. ВЛИЯНИЕ МЕТОДА ПРИГОТОВЛЕНИЯ НА

АКТИВНОСТЬ Со-КАТАЛИЗАТОРОВ СИНТЕЗА УГЛЕВОДОРОДОВ ИЗ СО и н2.

ГЛАВА 5. НЕКОТОРЫЕ ВОПРОСЫ МЕХАНИЗМ СИНТЕЗА

УГЛЕВОДОРОДОВ ИЗ СО И н2.

ГЛАВА 6. ВЛИЯНИЕ ГАЗОВЫХ ДОБАВОК НА СИНТЕЗ УГЛЕВОДОРОДОВ ИЗ СО И н2 В

ПРИСУТСТВИИ Со-КАТАЛИЗАТОРОВ.

I. Этилен.Р

II. Бутадиен. \*. •.

Ш. Ацетилен.

1У. Аммиака.

1. Адсорбция аммиака на Со-катализаторах синтеза углеводородов из СО и Н2 и их носителях.

2. Влияние добавки аммиака на протекание синтеза углеводородов из СО и Н2.

ЧАСТЬ 2.

ГИДРОПОЛИМЕРИЗАЩЯ ОЛЕШНОВ, ИНИЦИИРУЕМАЯ ОШСЫО УГЛЕРОДА В ПРИСУТСТВИИ ВОДОРОДА.

ВВЕДЕНИЕ.

ГЛАВА I. ЛИТЕРАТУРНЫЙ ОБЗОР

1. СО-гидрополимеризация олефинов, протекающая при температурах выше ЮО°С.

2. СО-гидрополимеризация олефинов, протекающая при температурах ниже ЮО°С.»«.

3. О механизме гидрополимеризации олефинов, инициируемой окисью углерода,.

ГЛАВА 2. ЩЦР0П0ЛИМЕРИЗАВДЯ ЭТИЛЕНА

I. Гидрополимеризация инициируемая 0,01% СО при температуре 80°С на Со-катализаторах.

1. Окиси металлов.».«».

2. Синтетические цеолиты.•«.«•».

П. Гидрополимеризация С^Н^, инициируемая

Ъ% СО при температурах 190°С на

Со-катализаторах.

Влияние отношения С^Н^ в исходной газовой смеси на гидрополимеризацию С^Н^ в присутствии Со-цеолитных катализаторов с разными содержанием АЗ^О^ в носителе. ¿4У

Метанообразование.

Реакция гидрополимеризации С^Н^, инициируемая окисью углерода, на Со-пентасил-катализаторах.

Ш. Гидрополимеризация С^Н^, инициируемая окисью углерода при температуре 190°С на катализаторах Со-смешанные окиси.

Смешанные окиси кремния и металлов.

Смешанные окислы, содержащие окиси алюминия, кобальта и магния \*.

1У, Продукты гидрополимеризации этилена . 261 У. Гидрополимёризация С^Н^ в присутствии

Со-карбонильных укатализаторов.

У1. Влияние хемосорбции СО и на активность Со-катализаторов в

СО-гидрополимеризации.

УЛ. Некоторые вопросы механизма гидрополимеризации этилена.

ВЫВОДЫ.^у