**Кун, Петр Петрович.**

## Закономерности реакций нуклеофильного замещения атома галогена в ароматических соединениях, координированных с хромсодержащими металлокомплексными фрагментами : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.03. - Новосибирск, 1983. - 229 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Кун, Петр Петрович

ВВЕДЕНИЕ.

ГЛАВА I. Методы синтеза 1|-ареновых комплексов хрома и нуклео-фильное замещение атош галогена в ароматических соединениях, координированных с атомом хрот (обзор литературы) .Ю

1.1. Методы синтеза7|-ареновых комплексов хрот . . •

1.2, Нуклеофильное замещение атома галогена в ароматических соединениях, координированных с атомом хрома

1.2.1, Реакции аренхромтрикарбонильных комплексов с алкоголятами и фенолятами.

1.2.2, Реакции аренхромтрикарбонильных комплексов с аминами.

1.2.3, Реакции аренхромтрикарбонильных комплексов с другими нуклеофилами.

ШАВА 2, Синтез и некоторые свойства бисареновых комплексов хрома.

2.1, Синтез бисареновых комплексов хрома.

2.1.1, Синтез бисареновых: кдмплексов хрош(1+) мето ф \* \* ж дом низкотемпературной соконденсации

2.1.2, Синтез бисареновых комплексов хрома модификацией заместителей в ареновых лигавдах.

2.2, Некоторые свойства бисареновых комплексов хрома

2.2.1, Спектральные характеристики бисареновых комплексов хрот.,

2.2.2, Влияние заместителей на константы диссоциации бисаренхромкарбоновых кислот.,

ГЛАВА 3. Закономерности протекания реакций нуклеофильного замещения атома галогена в аренах, координированных с хромсодержащими металл©комплексными фрагментами.

3.1. Кинетика реакций нуклеофильного замещения атош галогена в ареновых лигандах комплексов хрома при действий метилата натрия

3.2. Кинетика реакций (7|-п-дихлорбензал)хромтрикарбонила и гексафтОрфосфата бис -хлорбенз ол)хрош(I+) с пиперидином

3.3. Влияние различных факторов на скорость нуклеофильного замещения атош галогена в ареновых лигандах комплексов хрош

3.3.1. Влияние координации галоидарена с фрагментами Сг(С0)3 и Х)Сг]+.

3.3.2. Трансаннулярное влияние заместителей на скорость нуклеофильного замещения атош хлора в бисаренсвых комплексах хрома(1+).

3.3.3. Влияние заместителей, находящихся в одном ареновом лиганде с реакционным центром, на скорость нуклеофильного замещения атош галогена в бисареновых комплексах хрома(1+)

3.3.4. Влияние заместителей в ареновом лиганде на скорость нуклеофильного замещения атош галогена в аренхромтрикарбонильных комплексах.

3.4. 0 механизме реакций нуклеофильного замещения атош галогена в ареновых лигандах комплексов хрош

ГЛАВА 4. Экспериментальная часть.

4.1. Физико-химические методы анализа.

4.2. Подготовка растворителей я исходных соединений

4.3. Экспериментальные особенности синтеза бисареновых комплексов хрош методом низкотемпературной сакоцценсации.

4.4. Синтез бисареновых комплексов хрош(1+) методом низкотемпературной соконденсации.

4.5. Синтез аренхромтрикарбонильных комплексов.

4.6. Синтез Tj-ареновых комплексов хрома с использованием реакции нуклеофилъного замещения атома галогена в ареновых лигандах комплексов этого типа

4.7. Синтез бисареновых комплексов хрома(1+) с использованием реакции этерификации карбоксильной группы в бисаренхром(1+)карбоновых кислотах.

4.8. Синтез бисаренхром(1+)карбоновых кислот с использованием реакции гидролиза сложноэфирных групп

4.9. Синтез бисаренхром(0)карбоновых кислот.

4.10. Методика кинетических измерений

4.11. Определение констант диссоциации бисаренхром-карбоновых кислот.

ВЫВОДЫ.