**Дранка, Иван Васильевич.**

## Координационные соединения кобальта (III) с диоксимами, гуанидином и его производными : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.01. - Кишинев, 1983. - 244 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Дранка, Иван Васильевич

ВВЕДЕНИЕ.

Глава I. ЛИТЕРАТУРНЫЙ ОБЗОР. КОМПЛЕКСНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ ПЕРЕХОДНЫХ МЕТАЛЛОВ С ГУАНВДИНОМ, П-АМИНО-ЕЕНЗОЛСУЛЬФАГУАНИДИНОМ И ИХ ПРОИЗВОДНЫМИ.♦

1.1. Гуанидин и его свойства.

1.2. Комплексные соединения металлов с гуандцином и его производными

1.3. Соли и комплексы металлов с сульфагуашщинами.

1.4. Строение и реакционная способность диоксими-нов Со(Ш)

1\*5. Некоторые аспекты практического использования диоксиминов Со(Щ)

1.6. Резюме. Постановка задачи.

Глава 2. ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ. ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА,

МЕТОЛУ СИНТЕЗА, ИССЛЕДОВАНИЯ.

2.1. Синтез использовавшихся в работе лигандов.

2.2. Методики получения трано-диоксиминов кобальта (III) с гуанидином, п-аминобензолсульфагуа-гшдином и их производными.

2.3. Использовавшиеся методы исследования.

Глава 3. К0МШШКС00БРАЗШЦАЯ СПОСОБНОСТЬ ГУАШЩИНА И ЕГО ПРОИЗВОДНЫХ В ТРАНО-даОКЖШАХ КОБАЛЬ-ТА(Ш)

3.1, Синтез, свойства и строение комплексов с тетраметилгуанидином.

3.2. Особенности реакционной способности дифеншь гуанидина в диоксиминах кобальта (111).

3.2.1. Исследование ацидо-транс-био-диметилглиок-симато(дифенилгуанвдин)кобальта(Ш) соединении . 8Zf

3.2.2. Изучение комплексообразущей способности дифенилгуанидина в системе кобальт(Ш) -диметилглиоксим - дифенилгуанвдин - рода-нвд-ион.

3.2.3. Применение метода ПМР для изучения диметшь глиоксиматов Со(Ш) с дифенилгуанидином.

3.2.4. Дифенилглиоксиматы Со(Ш) с дифенилгуанидином

3.3. Координационные возможности гуанидина в диоксиминах Со(Ш)

3.3.1. Спектроскопическое и термогравиметрическое изучение ацидо-биодиметилглиоксимато(гуа-нидин)кобальт(Ш) соединений

3.3.2. Изучение дифенилглиоксиматов Со(Ш) с гуани-дином методом ИК спектроскопии и термогравиметрии

3.4. 0 взаимодействии нитрогуанидина с диакво-, ацидоакво- и диацидодиоксиминами

3.5. Конкурирующая способность атомов азота циангуанидина в реакции образования диокси-минов Со(Ш)

3.5.1. Изучение физико-химических свойств и строения ацидо-бис-диметилглиоксимато(циангуани-дин)кобальт(Ш) соединений

3.5.2. УФ, ИК спектроскопическое и термогравиметрическое исследование дифенилглиоксиматов Со(Ш) с одной молекулой циангуанидина.

3,5.3. Исследование диметил- и дифенилглиоксиматов

Со(Ш) с одной молекулой фенилциангуанидина.

3.6. Изучение комплексообразущей способности изопропилиденаминогуанидина и аминогуанидина.

3.7. Внедрение двух молекул производных гуанидина во внутреннюю сферу транодиоксиминов Со(Ш).

3.8. Реакционная способность комплексов электролитов типа [co(dh)2(GuR)2] y

3.9. Диацидо-бис-диметилглиоксиматокобальтаты(Ш)-производные гуанидиния и координационные ди-меры.

3.10. Твердофазный.синтез диоксиминов с одной или двумя молекулами лигандов во внутренней сфере.

3.11. Выводы к главе 3.

Глава 4. КООРДИНАЦИОННЫЕ СОВДИНЕНШ КОБМЬТА(Ш) С ДИоксишши и п-ттошзтулшттщжж.

4.1. Диоксимины кобальта(Ш) с п-аминобензолсульфа~ гуанидином

4.1.1. 0 строении и свойствах комплексных соединений Со(Ш) с диметилглиоксимом и п-аминобензол-сульфагуанидином.

4.1.2. ИК спектроскопическое и термогравиметрическое исследование о( -бензиддиоксиматов кобальта (Ш) с л-аминобензолсульфагуанидином.

4.1.3. Диметил- и дифенилглиоксиматы Со(Ш) с двумя молекулами п-аминобензолсульфагуанидина во внутренней коорд1шационной сфере.

4.2. Исследование комплексных соединений Со(III) с диметилглиоксимом и п-ацетиламинобенз ол-сульфагуанидином.

4.3. Синтез и изучение физико-химических свойств диоксиминов Со(Ш) с л-аминобензолсульфациан-гуанидином и его производншли. 1944.4. Комплексообразующая способность п-аминобензолсульфааминогуанидина в транс-диоксиминах

Со(Ш)

4\*. 5. Некоторые смешанные диоксимины Со(Ш)

4.6\* Выводы к главе 4.

4.7. Результаты биологических исследований диоксиминов Со(Ш) с гуанидином и его производными