**Гармаш, Андрей Викторович.**

## Взаимодействие различных сульфатных и гидроксидных комплексов иридия с оксимами и его спектрофотометрическое определение : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.02. - Москва, 1984. - 250 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Гармаш, Андрей Викторович

Введение.

Iv Литературтый обзор.Ю

Ш; Основные особенности химического поведения иридия в сульфатных средах.Ю

1:2. Химическое поведение иридия в сульфатных средах.

I£2;i. "Зеленые" сульфаты иридия

I52i2. "Синие" и "красные" сульфаты иридия /4+/.

1;2;3. "Желтые" /"коричневые"/ и "бесцветные" сульфаты иридия /&\*/.'. i;3. Методы выделения иридия из сульфатных растворов.

1\*3;1« Основные особенности методов выделения иридая из сульфатных растворов. i;3.2. Методы экстракции.

1.3.3. Методы сорбции.

1;3;;4. Методы осаждения и соосаждения.

1:3.5. Методы перевода сульфатов иридия в хлориды.i.

1.4. Спектрофотометрические методы определения иридия в сульфатных средах.

1.4.1. Методы определения иридия в виде его окрашенных соединений.

1.4.2. Кинетические методы определения иридия со спектро~ фотометрическим контролем.

2. Экспериментальная часть.

2.1. Исходные вещества, аппаратура и техника эксперимента;.

2.2. Влияние ионного состояния иридия в растворе на его взаимодействие с реагентами класса оксимов.

2;2;1. Изучение реакционной способности различных форм иридия по отношкнию к реагентам класса оксимов.

2;2;2. Изучение возможности ускорения комплексообразования сульфатов иридия с \*-бензилмонооксимом.

2.2.3. Влияние гидролиза ионов иридия на их взаимодействие с

-бензилмонооксимом.

2.2;3.1. "Бесцветные" сульфаты Гг /&+/.

2;2.3.2. Гексахлороиридат /3+/ - ион.

2.2.3,3. Прочие ионные формы.

2.3. Нахождение оптимальных условий взаимодействия "бесцветных" сульфатов 1г /3+/ с некоторыми реагентами класса оксимов.

2.3.1. Нахождение оптимальных условий комплексообразования

Тг /3+/ с салицилальдоксимом.

2.3.2. Нахождение оптимальных условий комплексообразования

1г /3+/ с бензоиноксимом.

2.3.3. Нахождение оптимальных условий комплексообразования

Гг /3+/ с ^-бензилмонооксимом.

2.3.4. Нахождение оптимальных условий комплексообразования

Гг /3+/ с альдоксимом фенилглиоксаля.

2.4. Исследование природы комплексных соединений иридия с изучаемыми реагентами.

2.4.1. Хроматографическое и экстракционное поведение продуктов реакций ионов иридия с -бензилмонооксимом.

2.4.2. Влияние различных факторов на глубину комплексообразования 1г с <\*-бензилмонооксимом.

2.4.3. Спектрофотометрическое исследование продуктов реакции

1г с (У-бензилмонооксимом.

2.5. Определение иридия с помощью о<-бензилмонооксима, бензоиноксима, альдоксима фенилглиоксаля.

2.5.1. Разработка методов определения "бесцветных" сульфатов 1г /&\*-/.

2.5.2. Методы определения "бесцветных" сульфатов Хг/3+/.

2.5.3. Определение иридия в щелочных растворах с -бензил-монооксимом.

2.5.4. Перевод различных ионных форм I г в реакционноспособ-ную сульфатную форму.

215.5. Определение иридия в образцах галлий-гадолиниевых гранатов.

3} Обсуждение результатов.

4. Выводы.