

Документ подписан простой электронной подписью
 Информация о владельце:
 ФИО: Егорова Галина Викторовна
 Должность: Проректор по учебной работе
 Дата подписания: 12.11.2021 15:35:42
 Уникальный программный ключ:
 4963a4167398d8232817460cf5aa76d186dd7c25

Министерство образования Московской области
Государственное образовательное учреждение высшего образования
Московской области
«Государственный гуманитарно-технологический университет»

УТВЕРЖДАЮ



Проректор

06 сентября 2021 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

Б1.В.ДВ.04.02 Координационные соединения в фармации

Специальность	33.05.01 Фармация
Направленность программы	Организация и ведение фармацевтической деятельности в сфере обращения лекарственных средств
Квалификация выпускника	провизор
Форма обучения	очная

Орехово-Зуево
2021г.

1. Пояснительная записка

Рабочая программа дисциплины составлена на основе учебного плана специальности 33.05.01 Фармация, направленность программы «Организация и ведение фармацевтической деятельности в сфере обращения лекарственных средств», 2021 года начала подготовки.

При реализации образовательной программы университет вправе применять дистанционные образовательные технологии.

2. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Цели дисциплины

Цель изучения дисциплины «Координационные соединения в фармации» - показать студентам уровень развития современной координационной химии, её теоретическое и практическое значение для медицины и фармации, применение координационных соединений в фармакопейном анализе.

Задачи дисциплины

Основная задача изучения дисциплины заключается в формировании системы знаний по координационной химии, что поможет оценить значение координационных соединений для фармакопейного анализа лекарственных средств и для фармацевтического анализа в общем.

Знания и умения обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины

<i>В результате изучения дисциплины «Координационные соединения в фармации» студент должен обладать следующими компетенциями:</i>	<i>Коды формируемых компетенций</i>
Универсальные компетенции	
Способность определять и реализовывать приоритеты собственной деятельности и способы её совершенствования на основе самооценки и образования в течение всей жизни	УК-6

Индикаторы достижения компетенций

<i>Код и наименование универсальной компетенции</i>	<i>Наименование индикатора достижения универсальной компетенции</i>
УК- 6 Способность определять и реализовывать приоритеты собственной деятельности и способы её совершенствования на основе самооценки и образования в течение всей жизни	ИД (УК-6)-1 Знание: - современных теоретических основ координационной химии, строения координационных соединений и их свойств. ИД (УК-6)-2 Умение: - применять основные положения координационной химии для решения практических задач, связанных с использованием координационных соединений в фармацевтическом анализе. ИД (УК-6)-3 Владение: - основными понятиями координационной химии для объяснения аналитических эффектов химических реакций, лежащих в основе фармакопейного анализа.

3. Место дисциплины в структуре образовательной программы

Дисциплина «Координационные соединения в фармации» Б1.В.ДВ.04.02 входит в блок 1. Дисциплины, часть, формируемая участниками образовательных отношений Б1.В основной образовательной программы специальности 33.05.01 Фармация.

Дисциплина «Координационные соединения в фармации» содержательно взаимосвязана с дисциплинами математического и естественнонаучного цикла: «Высшая математика», «Физика», «Общая и неорганическая химия», «Аналитическая химия». Знания, полученные при изучении

дисциплины «Координационные соединения в фармации», необходимы для изучения таких дисциплин, как «Органическая химия», «Фармацевтическая химия», «Токсикологическая химия».

4. Структура и содержание дисциплины

Очная форма обучения

№№ п/п	Раздел/тема	Семестр	Всего час.	Виды учебных занятий				Промежуточная аттестация
				Контактная работа (ауд)			СРС	
				Лекции	ЛЗ	ПЗ		
1.	Тема 1. Предмет и задачи координационной химии. Значение координационных соединений для медицины и фармации	4	10	2	-	4	4	Зачет
2.	Тема 2. Химические свойства координационных соединений. Реакции образования координационных соединений в растворах	4	20	2	-	8	10	
3.	Тема 3. Химическая связь в молекулах координационных соединений и особенности их строения	4	20	4	-	6	10	
4.	Тема 4. Квантово-химические методы в координационной химии	4	20	4	-	6	10	
5.	Тема 5. Физико-химические методы изучения координационных соединений в растворах	4	38	4	-	14	20	
ИТОГО			108	16	-	38	54	

Содержание дисциплины, структурированное по темам

Лекции

Тема 1. Предмет и задачи координационной химии. Значение координационных соединений для медицины и фармации

Становление координационной химии, как самостоятельной науки. Состав, номенклатура и классификация координационных соединений. Координационное число и основные виды гибридизации внешних атомных орбиталей комплексообразователя. Виды изомерии координационных соединений. Основные положения координационной теории А.Вернера. Работы Льюиса-Сиджвика и Косселя-Магнуса. Лиганды, классификация лигандов по дентатности. Типичные комплексообразователи.

Тема 2. Химические свойства координационных соединений. Реакции образования координационных соединений в растворах

Химические свойства координационных соединений: реакционная способность, магнитные свойства, оптические свойства. Реакции образования координационных соединений в растворах. Устойчивость координационных соединений. Ступенчатые и общие константы устойчивости и нестойкости. Термодинамические и кинетические характеристики реакций образования координационных соединений. Инертные и лабильные координационные соединения.

Тема 3. Химическая связь в молекулах координационных соединениях и особенности их строения

Химическая связь в координационных соединениях и особенности их строения. Координационная теория А. Вернера. Полидентатные лиганды на основе полиаминополикарбонновых кислот и полифосфоновых кислот. Лекарственные препараты на основе координационных соединений. Правило циклов Чугаева. Хелатный эффект. Ряд Ирвинга-Вильямса. Правило ЖМКО (правило Пирсона).

Тема 4. Квантово-химические методы в координационной химии

Методы валентных схем и молекулярных орбиталей в координационной химии. Взаимосвязь строения координационных ионов с их химическими свойствами. Теория кристаллического поля (теория поля лигандов). Расщепление d- и f-АО центрального атома в электростатических полях лигандов различной величины и различной симметрии. Октаэдрические, тетраэдрические и плоские квадратные координационные полиэдры в теории кристаллического поля. Параметр расщепления и энергия стабилизации центрального атома электростатическим полем лигандов. Ряд силы поля лигандов.

Тема 5. Физико-химические методы изучения координационных соединений в растворах

Фотометрический метод изучения координационных соединений в растворах. Основной закон светопоглощения. Электронные спектры поглощения (ЭСП) координационных соединений. Оптические эффекты. Спектрохимический ряд лигандов. Потенциометрический метод (рН-метрия) в координационной химии. Изменение рН в процессе реакций образования координационных соединений. Распределения форм ионизации лигандов – многоосновных кислот в зависимости от рН. Идентификация лекарственных средств на основе координационных соединений по данным фотометрического и потенциометрического методов.

Практические занятия

Тема 1. Предмет и задачи химии координационных соединений. Значение координационных соединений для медицины и фармации

Практическое занятие 1. Состав и классификация координационных соединений. Номенклатура.

Учебные цели:

1. Познакомить с основными историческими этапами формирования современных представлений о координационной химии;
2. Научить использовать современную химическую номенклатуру и фармакопейную номенклатуру для распознавания координационных соединений. Грамотно использовать расположение элемента в Периодической системе для характеристики центрального атома координационных полиэдров;
3. Научить устанавливать количественный состав молекулы координационного соединения, координационное число и степень окисления центрального атома.

Тема 2. Химические свойства координационных соединений. Реакции образования координационных соединений в растворах

Практическое занятие 2. Реакционная способность координационных соединений. Основные виды изомерии.

Учебные цели:

1. Познакомить с основными видами изомерии координационных соединений и показать взаимосвязь строения координационного полиэдра и химических свойств координационного соединения;
2. Познакомить с основными химическими свойствами координационных соединений. Рассмотреть с химической точки зрения реакционную способность координационных соединений, как способность лигандов координационной сферы замещаться другими лигандами.

Практическое занятие 3. Термодинамические и кинетические характеристики реакций образования координационных соединений. Инертные и лабильные координационные соединения.

Учебные цели:

1. Показать отличие термодинамической и кинетической устойчивости координационных полиэдров;
2. Показать особое значение координационных соединений для медицины и фармации;
3. Дать классификацию координационных соединений на основании критерия лабильности Таубе.

Тема 3. Химическая связь в координационных соединениях и особенности их строения

Практическое занятие 4. Лиганды. Классификация лигандов. Дентатность лигандов. Влияние лигандов на свойства координационных соединений.

Учебные цели:

1. Рассмотреть особенности химической связи «металл-лиганд» в координационных соединениях;
2. Научить характеризовать лиганды с учетом их потенциальной и реальной дентатности;
3. Уделить особое внимание амбидентатным лигандам и особенностям их координации, что идентифицируется в фармакопейном анализе.

Практическое занятие 5. Реакции образования координационных соединений в растворах. Устойчивость координационных соединений. Ступенчатые и общие константы устойчивости и нестойкости

Учебные цели:

1. Показать разнообразие типов химических реакций получения координационных соединений и их качественной идентификации при проведении фармакопейного анализа;
2. Рассмотреть диссоциацию координационных соединений по типу сильных электролитов и диссоциацию координационных ионов по типу слабых электролитов. Показать зависимость устойчивости координационных ионов от энергии химической связи <металл-лиганд>.

Тема 4. Квантово-химические методы в теории координационных соединений

Практическое занятие 6. Химическая связь в координационных соединениях. Координационная теория А. Вернера. Методы ВС и МО в теории координационных соединений. Гибридизация центрального атома и строение координационных ионов

Учебные цели:

1. Повторить основные виды гибридизации с участием s-, p- и d-АО и корреляцию между видом гибридизации центрального атома и строением координационного иона;
2. Рассмотреть наиболее распространенные геометрии координационных ионов и наиболее типичные, характерные для координационных соединений виды гибридизации центрального атома;
3. Показать значение координационной теории А. Вернера для современных методов квантовой химии, которые применяются для объяснения особенностей поведения и свойств координационных соединений;
4. Показать и закрепить применение методов ВС и МО в координационной химии;
5. Научить составлять схемы и диаграммы для объяснения особенностей строения и свойств координационных соединений.

Практическое занятие 7. Правило циклов Чугаева. Хелатный эффект. Ряд Ирвинга-Вильямса. Правило ЖМКО (правило Пирсона)

Учебные цели:

1. Сформулировать основные закономерности химии координационных соединений;
2. Показать влияние циклообразования и хелатного эффекта на устойчивость координационных соединений.

Практическое занятие 8. Теория кристаллического поля. Расщепление d- и f-АО центрального атома в электростатических полях лигандов различной величины и различной симметрии

Учебные цели:

1. Познакомить с основными положениями теории кристаллического поля;
2. Рассмотреть октаэдрические, тетраэдрические и плоские квадратные координационные полиэдры в теории кристаллического поля (ТКП);

3. Научить сравнивать разные координационные соединения и объяснять отличие в их строении и свойствах характером расщепления d-атомных орбиталей центрального атома в электростатических полях разной величины и разной симметрии.

Тема 5. Физико-химические методы изучения координационных соединений в растворах

Практическое занятие 9. Оптические свойства координационных соединений. Применение фотометрического метода для изучения реакций образования координационных соединений в водных растворах

Учебные цели:

1. Сформировать и проанализировать основной закон светопоглощения Бугера – Ламберта – Бера;
2. Показать взаимосвязь оптической плотности растворов и концентрации координационного соединения в растворе;
3. Познакомить с возможностью идентификации координационных соединений по их индивидуальным оптическим характеристикам.

Практическое занятие 10. Оптические эффекты – как доказательство образования нового координационного соединения. Электронные спектры поглощения в УФ- и видимой областях спектра.

Учебные цели:

1. Классифицировать оптические эффекты и объяснять их с точки зрения электронного строения центрального атома: гипсо- и бато-, гипо- и гиперхромные оптические эффекты;
2. Показать отличие в оптических свойствах окрашенных и неокрашенных координационных соединений и возможности фотометрического анализа для изучения их свойств.

Практическое занятие 11. Применение фотометрического метода для установления мольного соотношения центральный атом-лиганд в координационной сфере

Учебные цели:

1. Рассмотреть теоретические основы метода насыщения и построения диаграмм насыщения по экспериментальным результатам фотометрического исследования для установления мольного соотношения центральный атом-лиганд в координационной сфере;
2. Рассмотреть теоретические основы метода изомолярных серий и построения изомолярной диаграммы по экспериментальным результатам фотометрического исследования для установления мольного соотношения центральный атом-лиганд в координационной сфере.

Практическое занятие 12. Применение потенциометрического метода в варианте рН-метрии для изучения реакций образования координационных соединений

Учебные цели:

1. Вспомнить основы потенциометрического метода и показать возможность его применения для изучения реакций образования координационных соединений;
2. Показать влияние рН на полноту связывания катионов в координационное соединение и устойчивость координационных соединений в растворах.

Практическое занятие 13. Применение метода потенциометрического титрования для изучения состояния полидентатных лигандов в водном растворе. Кривая потенциометрического титрования

Учебные цели:

1. Показать возможность применения потенциометрического титрования для изучения кислотно-основных свойств лигандов;
2. На рН-метре экспериментально снять кривую потенциометрического титрования Трилона Б и научить студентов грамотно интерпретировать экспериментальные результаты.

5. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине

Для организации самостоятельной работы обучающиеся используют основную и дополнительную литературу, ЭОР сети Internet и ЭОР из ОС_MOODLE_ГГТУ.

1. Литвинова Т.Н. и др. Биогенные элементы. Комплексные соединения: учеб.-метод. пособ. / под ред. проф. Т.Н. Литвиновой - Ростов н/Д: Феникс, 2009. - 283 с. (Медицина). ISBN 978-5-222- <https://studfiles.net/preview/6056770/>

2. Попова Т.В., Потемкина Н.М. Качественный анализ. Лабораторный практикум по аналитической химии. Учебно-методическое пособие для студентов фармацевтического факультета - Орехово-Зуево: Изд-во МГОГИ, 2015. - 172 с.
http://dis.ggtu.ru/pluginfile.php/43288/mod_resource/content/2/УП%20Кач.%20анализ.pdf

3. Попова Т.В. Количественный анализ. Лабораторный практикум по аналитической и фармацевтической химии. Учебно-методическое пособие для студентов фармацевтического факультета - Орехово-Зуево: Изд-во МГОГИ, 2015. - 80 с.
http://dis.ggtu.ru/pluginfile.php/43289/mod_resource/content/1/УП%20Кол.%20анализ.pdf

4. Попова Т.В. Основы координационной химии: учебное пособие. Мар. гос. ун-т. – Йошкар-Ола, 2007. – 100 с. ISBN 978-5-94808-331-5. <http://dis.ggtu.ru/course/view.php?id=2150>

5. Основы химии комплексных соединений

<http://dis.ggtu.ru/course/view.php?id=2150>

6. Учебное пособие по химии комплексных соединений

http://dis.ggtu.ru/pluginfile.php/43335/mod_resource/content/1/УП%20Основы%20коорд.%20химии.pdf

7. Теоретические основы неорганической химии

<http://dis.ggtu.ru/course/view.php?id=2148>

8. Учебное пособие по общей и неорганической химии

http://dis.ggtu.ru/pluginfile.php/43297/mod_resource/content/1/.pdf

9. Лабораторный практикум по общей и неорганической химии

http://dis.ggtu.ru/pluginfile.php/43299/mod_resource/content/1/УП%20Общ.%20и%20неорг.%20хим..pdf

Задания для самостоятельной работы студента

Тема 1. Предмет и задачи химии координационных соединений. Значение координационных соединений для медицины и фармации

Задание №1

1. Какие соединения называются координационными? Состав молекул координационных соединений: центральный атом, лиганды, внешняя сфера, внутренняя или координационная сфера, степень окисления центрального атома, заряд координационного иона.

2. Номенклатура координационных соединений. Назовите следующие координационные соединения, укажите координационное число, заряд координационного иона, дентатность лигандов, степень окисления центрального атома: $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$, $\text{K}[\text{AuBr}_4]$, $\text{K}_2[\text{Co}(\text{NO}_2)_4\text{En}]$, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2(\text{H}_2\text{O})_2]\text{SO}_4$, $\text{Na}_2[\text{PtCl}_4(\text{NH}_3)_2]$, $\text{H}_2[\text{SnCl}_6]$.

3. Назовите координационные соединения: $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$, $\text{K}_2[\text{Co}(\text{NO}_2)_4(\text{NH}_3)_2]$. Укажите степень окисления центрального атома, координационное число, тип гибридизации валентных атомных орбиталей центрального атома, строение координационного полиэдра. Запишите выражения для суммарных констант нестойкости и устойчивости.

4. Назовите координационные соединения: $(\text{NH}_4)_2[\text{SnCl}_6]$, $[\text{H}_2[\text{SnCl}_6]$, $\text{K}_2[\text{Sn}(\text{OH})_6]$, $\text{Na}_3[\text{Al}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{SO}_4$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3(\text{NO}_2)_3]$, $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$, $\text{NH}_4[\text{Cr}(\text{CNS})_4(\text{NH}_3)_2]$, $\text{K}_2[\text{HgI}_4]$, $[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_3\text{H}_2\text{O}]\text{Cl}$. Укажите заряд координационного иона, степень окисления центрального атома, валентность центрального атома и координационное число.

5. Напишите формулы координационных соединений по названиям: хлорид хлоропентаамминплатины(IV), сульфат диакватетраамминкобальта(III), хлорид хлороква-бис-этилендиаминродия(III), тетраидоплюмбат(II) калия, гексагидроксоалюминат калия.

6. Составьте формулы координационных ионов кобальта(II) с координационным числом 6, используя в качестве лигандов молекулы аммиака, этилендиамина, сульфат-ионы и ионы этилендиаминтетрауксусной кислоты. Запишите выражения для констант устойчивости. Укажите дентатность предложенных лигандов. Как построены эти координационные полиэдры?

7. Установите состав простейшего карбонила железа $[\text{Fe}(\text{CO})_x]$. Как построена эта молекула? Укажите тип гибридизации внешних атомных орбиталей центрального атома.

8. Основные положения координационной теории А. Вернера. Механизм образования химической связи «металл-лиганд» в молекулах координационных соединений.

9. Теория Льюиса – Сиджвика в координационной химии. Эффективный атомный номер комплексообразователя (ЭАН). «Правило 18 электронов».

10. Теория Косселя – Магнуса в координационной химии. Энергия образования координационных соединений. Электростатические схемы образования координационных ионов.

Задание №2

Тема 2. Химические свойства координационных соединений. Реакции образования координационных соединений в растворах

1. Виды изомерии координационных соединений. Приведите примеры гидратных, ионизационных, связевых, сольватных, геометрических и оптических изомеров координационных соединений.

2. Составьте уравнения реакций окисления желтой кровяной соли пероксидом водорода в кислой среде и подберите коэффициенты электронно-ионным методом.

3. Какие координационные ионы способны наиболее легко вступать в реакции внутрисферного замещения и почему: $[\text{Al}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]^{3-}$, $[\text{Cr}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]^{3-}$, $[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$, $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$, $[\text{PtCl}_6]^{2-}$ (низкоспиновый), $[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$?

4. Реакционная способность координационных соединений. Инертные и лабильные координационные соединения.

5. Объясните неустойчивость аквакомплекса Fe(II) и высокую устойчивость его цианидного координационного соединения.

6. Ступенчатые реакции образования координационных соединений. Константы нестойкости и константы устойчивости. Факторы, влияющие на термодинамическую и кинетическую устойчивость координационных соединений

7. Карбонилы металлов. Установите формулы простейших карбонилы железа, кобальта, никеля $[\text{Fe}(\text{CO})_x]$, $[\text{Co}_x(\text{CO})_y]$, $[\text{Ni}(\text{CO})_x]$.

8. Напишите формулы ионизационных изомеров для координационных соединений: $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Br}]\text{SO}_4$, $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Br}$.

9. Координационное соединение $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2(\text{NO}_2)_2]$ имеет пять геометрических изомеров. Представьте их пространственно.

10. Представьте пространственное изображение *цис*- и *транс*-изомеров следующих координационных соединений: $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2(\text{N}_2\text{H}_4)_2]$, $[\text{Co}(\text{En})_2\text{Br}_2]^+$, $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^+$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4(\text{NO}_2)_2]$.

11. Какой координационный ион является наиболее устойчивым в растворе: $[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$, $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$? Используя «правило 18-и электронов» и величины ЭАН, расположите аммиакаты в ряд по увеличению устойчивости. Сравните полученный результат со справочными значениями констант устойчивости.

12. Объясните, почему при обработке $[\text{PtCl}_4]^{2-}$ аммиаком получается *цис*-изомер $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$, а при обработке $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ хлорид-ионами – *транс*-изомер $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$? Принцип трансвлияния И.И. Черняева.

Задание №3

Тема 3. Химическая связь в координационных соединениях и особенности их строения

1. Какие d-АО участвуют в образовании σ -связей в координационных ионах, построенных в виде плоских квадратов, тригональной бипирамиды и тетрагональной бипирамиды (октаэдр)?

2. Какое соединение образуется при действии избытка раствора аммиака на раствор сульфата меди(II)? Как построена молекула образующегося координационного соединения? Укажите тип гибридизации внешних атомных орбиталей центрального атома. Какое вещество следует добавить к раствору аммиаката меди(II), чтобы разрушить координационный ион: HCl, NaOH, H₂S? Для расчета используйте справочные данные об устойчивости в растворе аммиаката Cu(II) и величины ПРСuS и Cu(OH)₂.

3. Какое соединение железа(II) наиболее устойчиво к кислороду воздуха и почему: Fe(OH)₂, FeSO₄·7H₂O, (NH₄)₂SO₄·FeSO₄·6H₂O, K₄[Fe(CN)₆]?

4. Почему свежеприготовленный раствор [Co(NH₃)₂Cl₂] очень плохо проводит электрический ток, но со временем его электропроводность увеличивается?

5. Рассчитайте концентрацию ионов серебра в 0,05 М растворе [Ag(NH₃)₂]Cl, к 2 л которого добавлен 1 моль аммиака.

6. Из раствора первого изомера состава Co(SO₄)Br·5NH₃ при добавлении избытка раствора нитрата серебра выпадает желтый осадок, а из раствора второго изомера – белый осадок. По результатам опыта составьте координационные формулы изомеров.

7. Координационное число и геометрия координационных ионов. Основные виды гибридизации центрального атома с участием d-атомных орбиталей: dsp², dsp³, d²sp³.

8. Хелаты и хеланты. Хелатный эффект. Правило циклов Чугаева.

9. Какие d-атомные орбитали участвуют в образовании σ-связей в октаэдрических координационных ионах? Тип гибридизации внешних атомных орбиталей центрального атома?

10. Приведите примеры координационных соединений тетраэдрического строения. Что определяет геометрию таких молекул?

11. Какая из d-атомных орбиталей участвует в образовании σ-связей в плоских квадратных координационных частицах? Приведите примеры таких координационных ионов.

12. Какие формы могут иметь координационные ионы соединений серебра(I), меди(I) и золота(I)? Чему равно координационное число центрального атома? Тип гибридизации внешних атомных орбиталей центрального атома?

Задание №4

Тема 4. Квантово-химические методы в теории координационных соединений

1. Сравните термодинамическую устойчивость аммиаката Co(III), полученного взаимодействием хлорида Co(III) с избытком аммиака в растворе и гексацианокобальтата(III) калия, если μ_{эфф.} для первого соединения составляет 13,9 м.Б.:

а) используя ММО, объясните разную окраску этих соединений;

б) используя МВС, укажите тип гибридизации центрального атома и объясните инертными или лабильными будут эти координационные соединения в реакциях лигандного обмена.

2. Метод ВС в координационной химии. Внешне- и внутреннеорбитальные координационные соединения. Спинсвободные и спинспаренные координационные соединения. Координационное число и геометрия координационных ионов. Основные виды гибридизации центрального атома с участием d-атомных орбиталей: dsp², dsp³, d²sp³.

3. Применение метода МО в координационной химии. Орбитальные молекулярные диаграммы для аквакоординационных соединений σ-типа Oh-группы симметрии в базисе spd центрального атома и σ-БАО лигандов.

4. Теория кристаллического поля в координационной химии. Расщепление атомных термов в кристаллическом поле лигандов разных типов симметрии. Факторы, влияющие на величину параметра расщепления. ЭСКП. Расчет величины ЭСКП в полях различной симметрии. Слабое и сильное поле лигандов. Спектрохимический ряд лигандов.

5. Теория ВС в координационной химии. Основные свойства координационных соединений: оптические, магнитные, реакционная способность. Геометрия координационных ионов и гибридизация внешних АО комплексообразователя. Внешне- и внутреннеорбитальные, спинспаренные и спинсвободные координационные. Координация лигандов. Хелаты и хеланты. Хелатный эффект. Реакции внутрисферного замещения. Инертные и лабильные координационные соединения.

6. Энергия стабилизации комплексов кристаллическим полем (ЭСКП). Расчет величины ЭСКП.
7. В координационных ионах $[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]^{4+}$ и $[\text{Ni}(\text{SCN})_6]^{4-}$ лиганды обладают сильным полем. Составьте энергетическую схему образования σ -связей в этих координационных ионах и рассмотрите магнитные свойства координационных соединений. Рассчитайте $\mu_{\text{эфф}}$.
8. Составьте энергетические диаграммы образования химических связей в октаэдрических координационных соединениях 4d- и 5d-элементов, укажите тип гибридизации внешних атомных орбиталей центрального атома и число неспаренных d-электронов: $[\text{Pd}(\text{NH}_3)_6]^{4+}$, $[\text{ZrF}_6]^{2-}$, $[\text{MoCl}_6]^{3-}$, $[\text{Re}(\text{CN})_6]^{3-}$.
9. Составьте энергетические диаграммы образования химических связей в плоских квадратных координационных соединениях, укажите тип гибридизации внешних атомных орбиталей центрального атома и число неспаренных d-электронов: $[\text{PtCl}_4]^{2-}$, $[\text{Au}(\text{NH}_3)_4]^{3+}$, $[\text{Co}(\text{CN})_4]^{3-}$, $[\text{Pd}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$.
10. Объясните, почему ионы $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ и $[\text{Co}(\text{CN})_6]^{3-}$ диамагнитны, а ионы $[\text{CoF}_6]^{3-}$ и $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$ парамагнитны? Рассчитайте $\mu_{\text{эфф}}$ для координационных ионов кобальта(II) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$ и $[\text{CoF}_6]^{4-}$.

Задание №5

Темы 5. Физико-химические методы изучения координационных соединений в растворах

1. Рассмотрите образование координационных ионов никеля(II): диамагнитного $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ и парамагнитного $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ в методе ВС. Укажите электронную конфигурацию иона Ni^{2+} , тип гибридизации валентных орбиталей Ni^{2+} , строение координационного полиэдра, рассчитайте значение $\mu_{\text{эфф}}$ (м.Б.). Для высокоспинового $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ оцените величину ЭСКП (δ) в единицах параметра расщепления и в кДж, если максимум полосы поглощения в ЭСП аммиаката никеля(II) находится на длине волны 590 нм.
2. Растворение навески 10,66 г кристаллического вещества (X) в 333 мл воды вызвало понижение температуры замерзания образовавшегося раствора на $0,22^\circ\text{C}$ ($K_{\text{кр}}=1,86$, считать $\alpha=1$). Из данных химического элементного анализа вещества (X) известно, что оно содержит 19,5% Cr, 40,0% Cl, 4,5% H и 36,0% кислорода:
определите вещество (X) и предложите его строение; представьте формулы всех изомеров этого вещества (X); используя теорию кристаллического поля (ТКП), рассчитайте магнитный момент вещества (X) и оцените величину $\mu_{\text{эфф}}$ (м.Б.) для соединения, полученного при взаимодействии вещества (X) с избытком KCN в растворе.
3. Закон Бугера-Ламберта-Бера и его применение при спектрофотометрическом изучении реакций образования координационных соединений в растворах.
4. Почему при образовании аммиаката никеля из гексааквакомплекса никеля происходит изменение окраски раствора? Составьте уравнение реакции и дайте объяснение.
5. Будет ли окрашен комплексный ион $[\text{FeF}_6]^{3-}$? Почему? Сколько неспаренных электронов содержится в атоме железа этого соединения?
6. Спектрохимический ряд лигандов. Гипсохромный и батохромный эффекты при замещении одних лигандов другими в координационной сфере.
7. Объясните, почему водные растворы солей никеля(II), кобальта(II), железа(III), хрома(III) окрашены?
8. Аквакоординационные соединения Co(II) розового цвета. Объясните интенсивное фиолетовое окрашивание слоя амилового спирта при добавлении его к водному раствору хлорида кобальта(II), содержащего избыток роданид-ионов. Как влияет природа растворителя на устойчивость координационных соединений?
9. Методы экспериментального определения мольного соотношения «комплексобразователь-лиганд» в координационной сфере по данным спектрофотометрии.
10. Рассчитайте величину ЭСКП для октаэдрического координационного иона $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$, λ_{max} полосы поглощения которого соответствует 435 нм. ($h=6,62 \cdot 10^{-34}$ Дж·с; $1 \text{ нм} = 10^{-9} \text{ м}$).

6. Фонд оценочных средств для проведения текущего контроля, промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине

Фонд оценочных средств для проведения текущего контроля, промежуточной аттестации приведен в приложении к рабочей программе

Для проведения текущего и промежуточного контроля знаний обучающихся можно использовать формат дистанционных образовательных технологий в ЭИОС MOODLE ГГТУ:

<https://dis.ggtu.ru/course/view.php?id=846>

7. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины

Перечень основной литературы:

1. Киселев Ю.М. Химия координационных соединений в 2 ч. Часть 1.: учебник и практикум для бакалавриата и магистратуры. Москва: Издательство Юрайт, 2016. 439 с.

<https://www.biblio-online.ru/bcode/392849>

2. Киселев Ю.М. Химия координационных соединений в 2 ч. Часть 2.: учебник и практикум для бакалавриата и магистратуры. Москва: Издательство Юрайт, 2016. 229 с.

<https://www.biblio-online.ru/bcode/392850>

3. Неудачина Л.К., Лакиза Н.В. Химия координационных соединений: учеб. пособие для академического бакалавриата. Москва: Издательство Юрайт, 2019; Екатеринбург: Изд-во Урал. ун-та. 123 с.

<https://www.biblio-online.ru/bcode/432198>

4. Химия координационных соединений

www.academia-moscow.ru/ftp_share/books/fragments/fragment_19753.pdf

5. Тхакушина А.Т., Мамонова Ю.А. Биогенная роль комплексных соединений и применение в медицине

http://www.f-mx.ru/ximiya/kompleksnye_soedineniya.html

Перечень дополнительной литературы:

1. Применение координационных соединений в аналитической химии

<http://repo.gsu.by/jspui/bitstream/123456789/1634/1химия%20комплексных%20соединений.pdf>

2. Физико-химические основы применения координационных соединений

http://elar.urfu.ru/bitstream/10995/29062/1/978-5-7996-1297-9_2014.pdf

8. Перечень современных профессиональных баз данных, информационных справочных систем

Все обучающиеся обеспечены доступом к современным профессиональным базам данных и информационным справочным системам. Ежегодное обновление современных профессиональных баз данных и информационных справочных систем отражается в листе актуализации рабочей программы.

Современные профессиональные базы данных:

1. Федеральный портал "Российское образование" www.edu.ru

2. Информационная система "Единое окно доступа к образовательным ресурсам" window.edu.ru

3. Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов fcior.edu.ru

4. Лекторий Минобрнауки/Минпросвещения России

https://vk.com/videos-30558759?section=album_3

5. ЭБС Консультант студента <http://www.studentlibrary.ru/>

6. ЭБС Библиокомплектатор <http://www.bibliocomplectator.ru/>

7. ЭБС Университетская библиотека онлайн <https://biblioclub.ru/>

8. ЭБС Лань <https://e.lanbook.com/>

9. Электронная библиотечная система «Юрайт» www.biblio-online.ru

10. Электронная библиотечная система BOOK.ru <http://www.book.ru/>

11. Электронная библиотека учебных материалов по химии

<http://www.chem.msu.ru/rus/elibrary/>

12. Научная электронная библиотека eLIBRARY.RU <https://elibrary.ru/defaultx.asp>

Информационные справочные системы:

1. Онлайн-версия КонсультантПлюс: Студенту и преподавателю <http://www.consultant.ru/edu/>
2. Онлайн-версия КонсультантПлюс: Студент <http://student.consultant.ru/>
3. Безопасный поиск SkyDNS <http://search.skydns.ru/>
4. Яндекс <https://yandex.ru/>
5. Рамблер <https://www.rambler.ru/>
6. Google <https://www.google.ru/>
7. Mail.ru <https://mail.ru/>
8. Yahoo <https://ru.search.yahoo.com/>
9. Bing <https://www.bing.com/>

Сайты научных электронных библиотек

1. eLibrary <https://elibrary.ru/>
2. Springer <https://www.springer.com/gp/chemistry>
3. Elsevier <https://www.elsevier.com/books-and-journals>
4. Informa <https://informa.com/divisions/academic-publishing/>
5. American Chemical Society <https://pubs.acs.org/>

Справочные системы

1. Онлайн-версия КонсультантПлюс: Студенту и преподавателю <http://www.consultant.ru/edu/>
2. Онлайн-версия КонсультантПлюс: Студент <http://student.consultant.ru/>

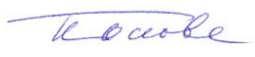
9. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

<i>Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы</i>	<i>Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы</i>	<i>Перечень лицензионного программного обеспечения. Реквизиты подтверждающего документа</i>
Учебная аудитория для проведения практических занятий, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации и лаборатория неорганической химии № 113 142611, Московская область, г. Орехово-Зуево, ул. Зеленая, д. 4	Доска, столы, стулья, лабораторная мебель, мультимедийный стационарный проектор, проекционный экран, ноутбуки. <i>Оборудование лаборатория общей и неорганической химии:</i> - Мультимедийное оборудование, - Интерактивная доска 87" Activ Board 587 Pro- - жидкоркисталлическая панель, - Вытяжные шкафы, - специальные шкафы с необходимой химической посудой и химическими реактивами, - Сушильный шкаф, рН-метр, рН-150 М, - Водяные бани, термометры, ареометры, аппараты Киппа, - Специальная стеклянная и фарфоровая посуда, - Техно-химические весы односторонние электронные, Металлические штативы, штативы для пипеток и пробирок, - Электрические плитки.	Предустановленная операционная система Microsoft Windows 8 Home OEM-версия. Пакет офисных программ Microsoft Office Professional Plus 2013, лицензия Microsoft Open License № 64386952 от 20.11.2014 для ГОУ ВПО Московский государственный областной гуманитарный институт.
Учебная аудитория для	Доска, комплект мебели для	Предустановленная операционная

<p>проведения занятий лекционного типа, занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации № 118 142611, Московская область, г. Орехово-Зуево, ул. Зеленая, д. 4</p>	<p>преподавателя; столы, стулья для обучающихся, проекционный экран, мультимедийный стационарный проектор, персональный компьютер, ноутбуки</p>	<p>система Microsoft Windows 8 Home OEM-версия. Пакет офисных программ Microsoft Office Professional Plus 2013, лицензия Microsoft Open License № 64386952 от 20.11.2014 для ГОУ ВПО Московский государственный областной гуманитарный институт.</p>
<p>Помещение для самостоятельной работы обучающихся № 104 142611, Московская область, г. Орехово-Зуево, ул. Зеленая, д. 4</p>	<p>Компьютерные столы, стулья, моноблоки с выходом в Интернет</p>	<p>Предустановленная операционная система Microsoft Windows 8.1 Single Language OEM-версия. Пакет офисных программ Microsoft Office Standard 2007, лицензия Microsoft Open License № 43726236 от 30.03.2008 для Министерства образования Московской области.</p>
<p>Информационный многофункциональный центр Помещение для самостоятельной работы обучающихся 142611, Московская область, г. Орехово-Зуево, ул. Зеленая, д.4</p>	<p>Комплекты мебели для обучающихся; персональные компьютеры (30 шт.) с подключением к локальной сети ГГТУ, выход в ЭИОС и Интернет</p>	<p>Предустановленная операционная система Microsoft Windows 10 Home OEM-версия. Обновление операционной системы до версии Microsoft Windows 10 Professional, лицензия Microsoft Open License № 66217822 от 22.12.2015 для Государственный гуманитарно-технологический университет. Пакет офисных программ Microsoft Office Professional Plus 2016, лицензия Microsoft Open License № 66217822 от 22.12.2015 для Государственный гуманитарно-технологический университет.</p>

10. Обучение инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья

При необходимости рабочая программа дисциплины может быть адаптирована для обеспечения образовательного процесса инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья. Для этого требуется заявление студента (его законного представителя) и заключение психолого-медико-педагогической комиссии (ПМПК).

Автор (составитель):  /Попова Т.В./
подпись

Программа утверждена на заседании кафедры химии от 31.08.2021 г., протокол №1.

Зав. кафедрой  /Ханина М.А./
подпись

Министерство образования Московской области
Государственное образовательное учреждение высшего образования
Московской области
«Государственный гуманитарно-технологический университет»

ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ

(ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ)
ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ, ПРОМЕЖУТОЧНОЙ
АТТЕСТАЦИИ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Б1.В.ДВ.04.02 Координационные соединения в фармации

Направление подготовки	33.05.01 Фармация
Направленность (профиль) программы	Организация и ведение фармацевтической деятельности в сфере обращения лекарственных средств
Квалификация выпускника	провизор
Форма обучения	очная

Орехово-Зуево
2021 г.

1. Индикаторы достижения компетенций

<i>Код и наименование универсальной компетенции</i>	<i>Наименование индикатора достижения универсальной компетенции</i>
<p>УК- 6 Способность определять и реализовывать приоритеты собственной деятельности и способы её совершенствования на основе самооценки и образования в течение всей жизни</p>	<p>ИД (УК-6)-1 Знание: - современных теоретических основ координационной химии, строения координационных соединений и их свойств.</p> <p>ИД (УК-6)-2 Умение: - применять основные положения координационной химии для решения практических задач, связанных с использованием координационных соединений в фармацевтическом анализе.</p> <p>ИД (УК-6)-3 Владение: - основными понятиями координационной химии для объяснения аналитических эффектов химических реакций, лежащих в основе фармакопейного анализа.</p>

2. Описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания

Оценка уровня освоения компетенций на разных этапах их формирования проводится на основе дифференцированного контроля каждого показателя компетенции в рамках оценочных средств, приведенных в ФОС (Оценочные материалы).

Оценка «Отлично», «Хорошо», «Зачтено» соответствует повышенному уровню освоения компетенции согласно критериям оценивания, приведенных в таблице к соответствующему оценочному средству

Оценка «Удовлетворительно», «Зачтено» соответствует базовому уровню освоения компетенции согласно критериям оценивания, приведенных в таблице к соответствующему оценочному средству

Оценка «Неудовлетворительно», «Не зачтено» соответствует показателю «компетенция не освоена».

<i>№ п/п</i>	<i>Наименование оценочного средства</i>	<i>Краткая характеристика оценочного средства</i>	<i>Представление оценочного средства в фонде</i>	<i>Критерии оценивания</i>
Оценочные средства для проведения текущего контроля				
1.	Опрос (ИД компетенции «Умение»)	Форма работы, которая позволяет оценить кругозор, умение логически построить ответ, умение продемонстрировать монологическую речь и иные коммуникативные навыки. Устный опрос обладает большими возможностями воспитательного воздействия, создавая условия для неформального общения	Вопросы к опросу	<p>Оценка «Отлично»: продемонстрированы предполагаемые ответы; правильно использован алгоритм обоснований во время рассуждений;</p> <p>Оценка «Хорошо»: продемонстрированы предполагаемые ответы; есть логика рассуждений. Но неточно использован алгоритм обоснований во время рассуждений.</p> <p>Оценка «Удовлетворительно»: продемонстрированы предполагаемые ответы, но неправильно использован алгоритм обоснований во время рассуждений; отсутствует логика рассуждений.</p> <p>Оценка «Неудовлетворительно»: ответы</p>

2.	Расчетная работа (решение задач) (ИД компетенции «Владение»)	Средство проверки владения применения полученных знаний по заранее определенной методике для решения задач	Задачи	<p>не представлены</p> <p>Оценка «Отлично»: продемонстрировано понимание методики решения задачи и её применение. Решение качественно оформлено (аккуратность, логичность). Использован нетрадиционный подход к решению задачи.</p> <p>Оценка «Хорошо»: продемонстрировано понимание методики решения задачи и её применение. Решение задачи оформлено.</p> <p>Оценка «Удовлетворительно»: продемонстрировано понимание методики решения задачи и частичное её применение.</p> <p>Оценка «Неудовлетворительно»: задача не решена.</p>
Оценочные средства для проведения промежуточной аттестации				
4.	Зачет (ИД компетенции «Знание», «Умение», «Владение»)	Контрольное мероприятие, которое проводится по окончании изучения дисциплины	Вопросы и задачи к зачету	<p>«Зачтено»:</p> <p>знание теории вопроса, понятийно-терминологического аппарата дисциплины (состав, и содержание понятий, их связей между собой, их систему);</p> <p>умение анализировать проблему, содержательно и стилистически грамотно излагать суть вопроса;</p> <p>владение аналитическим способом изложения вопроса, навыками аргументации.</p> <p>«Не зачтено»:</p> <p>знание вопроса на уровне основных понятий;</p> <p>умение выделять главное, сформулировать выводы не продемонстрировано;</p> <p>владение навыками аргументации не продемонстрировано.</p>

3. Типовые контрольные задания и/или иные материалы для проведения текущего контроля, промежуточной аттестации, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и/или опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы

Задания для проведения текущего контроля знаний

Вопросы к опросу

Тема 1. Предмет и задачи химии координационных соединений. Значение координационных соединений для медицины и фармации

Тема 2. Химические свойства координационных соединений. Реакции образования координационных соединений в растворах

Вариант 1

1. Комбинацией перечисленных частиц составьте формулы всех возможных координационных соединений и назовите их:

- а) Pt(II), NH₃, Br⁻, Na⁺; б) Cu(II), NH₃, CN⁻, K⁺, Cl⁻.
2. Напишите формулы всех координационных изомеров, состав которых отвечает формуле CrCl₃ · 6H₂O.
3. Рассчитайте концентрации ионов меди(II) и молекул аммиака в 0,01 М растворе хлорида тетраамминмеди(II).
4. Водный раствор первого изомера состава Pt(SO₄)(OH)₂ · 4NH₃ имеет pH 7, а 0,1 М раствор второго изомера – pH 13,3. По результатам опыта составьте координационные формулы обоих изомеров.
5. Напишите формулы координационных соединений по названиям: нитрат диаминсеребра и тетрагидроксодиакваалюминат калия. Укажите координационное число, заряд комплексного иона, дентатность лигандов, степень окисления комплексообразователя.
6. Назовите координационные соединения: K₂[Co(NO₂)₄En], [Cu(NH₃)₂(H₂O)₂]SO₄.
Укажите координационное число, заряд координационного иона, дентатность лигандов, степень окисления центрального атома.
7. Установите формулу простейшего карбонила железа [Fe(CO)_x], используя эффективный атомный номер центрального атома (ЭАН) и «Правило 18 электронов».
8. Какие d-АО участвуют в образовании σ-связей в координационных ионах, построенных в виде плоских квадратов и тригональной бипирамиды? Укажите тип гибридизации комплексообразователя в таких координационных соединениях.

Вариант 2

1. Комбинацией перечисленных частиц составьте формулы всех возможных координационных соединений и назовите их:
- а) Al(III), H₂O, OH⁻, Na⁺; б) Fe(II), Fe(III), CN⁻, K⁺.
2. Напишите формулы координационных изомеров для комплексных соединений: [Co(NH₃)₆][Cr(C₂O₄)₃] и [Ni(En)₃][CuCl₆].
3. Растворится ли полностью 0,1 моль гидроксида меди(II) в 100 г 12%-ного раствора аммиака с образованием [Cu(NH₃)₄](OH)₂?
4. Для осаждения внешнесферных анионов вещества состава CrBr₃ · 5H₂O из 100 мл 0,02 М раствора затрачено 20 мл 0,2 М раствора нитрата серебра. По результатам опыта составьте координационную формулу вещества.
5. Напишите формулы координационных соединений по названиям: хлорид хлоропентаамминплатины(IV) и тетраиодомеркурат(II) калия. Укажите координационное число, заряд комплексного иона, дентатность лигандов, степень окисления комплексообразователя.
6. Назовите координационные соединения: [Cr(H₂O)₄Cl₂]Cl, K[AuBr₄],
Укажите координационное число, заряд координационного иона, дентатность лигандов, степень окисления центрального атома.
7. Установите формулу простейшего карбонила никеля [Ni(CO)_x], используя эффективный атомный номер центрального атома (ЭАН) и «Правило 18 электронов».
8. Какие d-АО участвуют в образовании σ-связей в координационных ионах, построенных в виде тетрагональной бипирамиды (октаэдр)? Укажите тип гибридизации центрального атома в таких координационных соединениях.

Задачи

- Тема 3.** Химическая связь в координационных соединениях и особенности их строения
Тема 4. Квантово-химические методы в теории координационных соединений
Темы 5. Физико-химические методы изучения координационных соединений в растворах

Вариант 1

1. а) Назовите координационные соединения: [Cr(H₂O)₄Cl₂]Cl, K₂[Co(NO₂)₄En]. Укажите степень окисления центрального атома, координационное число, тип гибридизации валентных атомных орбиталей центрального атома, строение координационного полиэдра. Запишите выражения для суммарных констант нестойкости и устойчивости.

б) Составьте формулы координационных соединений по названию: динитритотетраамминникеля(II), тетрароданодиаквахромат(III) натрия, сульфатдихлородиэтилендиаминкобальта(III).

2. Рассмотрите образование координационных ионов никеля(II): диамагнитного $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ и парамагнитного $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ в методе ВС. Укажите электронную конфигурацию иона Ni^{2+} , тип гибридизации валентных орбиталей Ni^{2+} , строение координационного полиэдра, рассчитайте значение $\mu_{\text{эфф.}}$ (м.Б.). Для высокоспинового $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ оцените величину ЭСКП (δ) в единицах параметра расщепления и в кДж, если максимум полосы поглощения в ЭСП аммиаката никеля(II) находится на длине волны 590 нм.

3. Сравните термодинамическую устойчивость аммиаката $\text{Co}(\text{III})$, полученного взаимодействием хлорида $\text{Co}(\text{III})$ с избытком аммиака в растворе и гексацианокобальтата(III) калия, если $\mu_{\text{эфф.}}$ для первого комплекса составляет 13,9 м.Б.:

а) используя ММО, объясните разную окраску этих соединений;

б) используя МВС, укажите тип гибридизации центрального атома и объясните инертными или лабильными будут эти координационные соединения в реакциях лигандного обмена.

4. Какой изомер цис- или транс- получится при взаимодействии трихлоромоноамминплатиноата калия с аммиаком? Составьте уравнение реакции. Обоснуйте принцип трансвлияния.

Вариант 2

1. а) Назовите координационные соединения: $\text{K}_2[\text{Co}(\text{NO}_2)_4\text{En}]$, $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_3\text{Br}]\text{Br}$. Укажите степень окисления центрального атома, координационное число, тип гибридизации валентных АО центрального атома, строение координационного полиэдра и запишите выражения для суммарных констант нестойкости и устойчивости.

б) Составьте формулы координационных соединений по названию: динитритотетраамминникеля(II), тетрароданодиаквахромат(III) натрия, сульфат хлоропентаамминкобальта(III).

2. Растворение навески 10,66 г кристаллического вещества (X) в 333 мл воды вызвало понижение температуры замерзания образовавшегося раствора на $0,22^\circ\text{C}$ ($K_{\text{кр.}}=1,86$, считать $\alpha=1$). Из данных химического элементного анализа вещества (X) известно, что оно содержит 19,5% Cr, 40,0% Cl, 4,5% H и 36,0% кислорода:

а) определите вещество (X) и предложите его строение,

б) представьте формулы всех изомеров этого вещества (X),

в) используя теорию кристаллического поля (ТКП), рассчитайте магнитный момент вещества (X) и оцените величину $\mu_{\text{эфф.}}$ (м.Б.) для соединения, полученного при взаимодействии вещества (X) с избытком KCN в растворе.

3. Сравните термодинамическую устойчивость хлорида гексааквакомплекса железа(III) и гексацианоферрата(III) калия, если $\mu_{\text{эфф.}}$ для первого 4,9 м.Б., а для второго 16,8 м.Б..

4. Учитывая, что карбонил никеля – диамагнитное соединение и степень окисления центрального атома в нем равна нулю, установите молекулярную формулу простейшего карбонила никеля, используя правило “18-электронов” и представление об эффективном атомном номере (ЭАН).

Задания для проведения промежуточной аттестации

Вопросы и задачи к зачету

1. Координационные соединения. Состав молекул катионных и анионных координационных соединений. Диссоциация молекул координационных соединений в водном растворе. Диссоциация координационных ионов в растворе. Константа нестойкости. Константа устойчивости. Факторы, определяющие устойчивость координационных ионов в растворе.

2. Номенклатура координационных соединений. Назовите координационные соединения: $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$, $\text{K}_2[\text{Co}(\text{NO}_2)_4\text{En}]$, $\text{Na}_2[\text{PtCl}_4(\text{NH}_3)_2]$, $\text{H}_2[\text{SnCl}_6]$. Укажите степень окисления центрального атома, координационное число, тип гибридизации валентных АО центрального

атома, строение координационного полиэдра и выражения для суммарных констант нестойкости и устойчивости.

3. Составьте формулы координационных соединений по названию: тетраданодиахромат(III) натрия, сульфатдихлородиэтилендиаминкобальта(III).

4. Какой изомер цис- или транс- получается при взаимодействии $K[Pt(NH_3)Cl_3]$ с соляной кислотой. Принцип трансвлияния лигандов.

5. Учитывая, что карбонил железа - диамагнитное соединение и степень окисления центрального атома в нём равна нулю, установите молекулярную формулу простейшего карбонила железа, используя "правило 18-электронов".

6. Учитывая, что карбонил никеля - диамагнитное соединение и степень окисления комплексообразователя в нём равна нулю, установите молекулярную формулу простейшего карбонила никеля, используя правило "18-электронов" и представление об эффективном атомном номере (ЭАН).

7. Для координационных ионов никеля(II) - диамагнитного $[Ni(CN)_4]^{2-}$ и парамагнитного $[Ni(NH_3)_4]^{2+}$ укажите: электронную конфигурацию иона Ni^{2+} ; тип гибридизации валентных орбиталей Ni^{2+} ; строение координационного полиэдра; значение $\mu_{эфф.}$ (м.Б.).

8. Сравните аммиакаты Cu(I) и Cu(II). Как построены координационные полиэдры? Сравните термодинамическую устойчивость тетраэдрических координационных ионов Cu^{2+} : $[Cu(H_2O)_4]^{2+}$ и $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$.

9. Орбитальные молекулярные диаграммы σ -координационных соединений в базисе spd центрального атома.

10. Сравните термодинамическую устойчивость хлорида гексааквакомплекса железа(III) и гексацианоферрата(III) калия, если $\mu_{эфф.}$ для первого соединения 4,9 м.Б., а для второго 1,7 м.Б..

11. Какое вещество следует добавить к раствору реактива Несслера, чтобы координационное соединение разрушить: NaOH (разб.) или H_2S ? $K_s(HgO) = 7,8 \cdot 10^{-24}$; $K_s(HgS) = 1,59 \cdot 10^{-52}$; $K_n([HgI_4]^{2-}) = 1,35 \cdot 10^{-30}$.

12. а) Термодинамическая устойчивость координационных соединений и факторы, влияющие на термодинамическую устойчивость. Хелатный эффект. Правило циклов Чугаева.

б) Кинетическая устойчивость координационных соединений. Лабильные и инертные координационные соединения. Факторы, влияющие на лабильность. Принцип Таубе.

13. Основной закон светопоглощения Бугера-Ламберта-Бера. Оптическая плотность. Экспериментальная проверка закона методом построения градуировочного графика. Оптические эффекты реакций образования координационных соединений в растворах.

14. Бато- и гипсохромные эффекты в реакциях внутрисферного обмена лигандов. Спектрохимический ряд лигандов Изменение вида ЭСП. Лабильные и инертные координационные соединения.

15. Для координационных ионов Cu(I) (диамагнитного $[Cu(CN)_2]^-$) и Cu(II) (парамагнитных $[CuCl_4]^{2-}$ и $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$) укажите:

- электронную конфигурацию центрального атома;
- тип гибридизации атомных орбиталей центрального атома;
- пространственное строение координационного полиэдра;
- рассчитайте $\mu_{эфф.}$ (м.Б.).

16. Растворение навески 10,66 г кристаллического вещества (X) в 333 мл воды вызвало понижение температуры замерзания образовавшегося раствора на $0,22^\circ C$ ($K_{кр.} = 1,86$, считать $\alpha = 1$). Из данных химического элементного анализа вещества (X) известно, что оно содержит 19,5% Cr, 40,0% Cl, 4,5% H и 36,0% кислорода:

определите вещество (X) и предложите его строение; представьте формулы всех изомеров этого вещества (X); используя теорию кристаллического поля (ТКП), рассчитайте магнитный момент вещества (X) и оцените величину $\mu_{эфф.}$ (м.Б.) для соединения, полученного при взаимодействии вещества (X) с избытком KCN в растворе.

17. Рассмотрите образование координационных ионов никеля(II): диамагнитного $[Ni(CN)_4]^{2-}$ и парамагнитного $[Ni(NH_3)_4]^{2+}$ в методе ВС. Укажите электронную конфигурацию иона Ni^{2+} , тип гибридизации валентных орбиталей Ni^{2+} , строение координационного полиэдра, рассчитайте значение $\mu_{эфф.}$ (м.Б.). Для высокоспинового $[Ni(NH_3)_4]^{2+}$ оцените величину ЭСКП (δ) в единицах параметра расщепления и в кДж, если максимум полосы светопоглощения в ЭСП аммиаката никеля(II) находится на длине волны 590 нм.

Схема соответствия типовых контрольных заданий и оцениваемых знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

<i>Код и наименование компетенции</i>	<i>Наименование индикатора достижения компетенции</i>	<i>Типовое контрольное задание</i>
<p align="center">УК- 6</p> <p align="center">Способность определять и реализовывать приоритеты собственной деятельности и способы её совершенствования на основе самооценки и образования в течение всей жизни</p>	ИД_(УК-6)-1 Знание	Вопросы к зачету
	ИД_(УК-6)-2 Умение	Вопросы к опросу. Вопросы к зачету
	ИД_(УК-6)-3 Владение	Задачи. Вопросы к зачету