

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Егорова Галина Викторовна
Должность: Проректор по учебной работе
Дата подписания: 05.10.2023 13:18:17
Уникальный программный ключ:
4963a4167398d8232817460cf5aa76d186dd7c25

2

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

УТВЕРЖДАЮ



Проректор
05 июня 2023 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
2023 г.

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», 2023 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

2.1. Цели дисциплины:

- знакомство студентов с состоянием и перспективами развития современной химии координационных соединений, её теоретическим и практическим значением для медицины и фармации, применением комплексных соединений в фармакопейном анализе.

2.2. Задачи дисциплины:

- формирование системы знаний по координационной химии, что поможет оценить значение координационных соединений для фармакопейного анализа лекарственных средств и объяснить зависимость фармакологического действия вещества от его строения.

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. Знает: - современные теоретические основы координационной химии, строение координационных соединений и их свойства. ИД (УК-6)-2. Умеет: - применять основные положения координационной химии для решения практических задач, связанных с использованием координационных соединений в фармацевтическом анализе. ИД (УК-6)-3. Владеет: - 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, Б1.В часть, формируемая участниками образовательных отношений 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	Зачёт
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. Методы квантовой химии 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	

4.1. 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. Методы квантовой химии 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. Методы квантовой химии 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 ЭИОС_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

10. Попова Т.В., Щеглова Н.В., Смотрина Т.В., Зыкова С.И. Избранные главы фармацевтической химии. В 3-х частях. Часть 1. Координационные соединения в фармацевтической химии / учебное пособие для студентов высших учебных заведений, обучающихся по специальности «Фармация» и «Фундаментальная и прикладная химия». Орехово-Зуево: ГГТУ, 2022. – 168 с. ISBN 978-5-87471-450-5 (часть 1). ISBN 978-5-87471-449-9 (общий)

Задания для самостоятельной работы студента

Задание №1

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

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 хлороаква-бис-этилендиаминродия(III), тетраидодоплюмбат(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. Методы квантовой химии 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_{эф.} 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>
<https://dis.ggtu.ru/course/view.php?id=6924>

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

7.1. 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

6. Попова Т.В., Щеглова Н.В., Смотрина Т.В., Зыкова С.И. Избранные главы фармацевтической химии. В 3-х частях. Часть 1. Координационные соединения в фармацевтической химии / учебное пособие для студентов высших учебных заведений, обучающихся по специальности «Фармация» и «Фундаментальная и прикладная химия». Орехово-Зуево: ГГТУ, 2022. – 168 с. ISBN 978-5-87471-450-5 (часть 1). ISBN 978-5-87471-449-9 (общий

7.2. 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, которые подлежат обновлению при необходимости, что 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/>

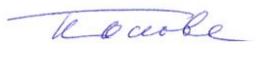
9. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

<i>Аудитория</i>	<i>Оборудование</i>	<i>Программное обеспечение</i>
Специализированная аудитория для проведения лабораторных работ по дисциплине, оснащенная набором реактивов и лабораторного оборудования (лаборатория неорганической химии)	<i>Оборудование лаборатории неорганической химии:</i> - проекционный экран, - мультимедийный стационарный проектор, ноутбук; - жидкокристаллическая панель; - теххимические весы - односторонние электронные; - торсионные весы; - сушильный шкаф; - рН-метр; - водяная баня электрическая четырехгнездная; - термометры, ареометры, аппарат Киппа; - специальная стеклянная и фарфоровая посуда; - металлические штативы, штативы для пипеток и пробирок; - электрические плитки.	Операционная система Microsoft Windows 7 Home Basis OEM-версия. Пакет офисных программ Microsoft Office Professional Plus 2010, лицензия Microsoft Open License № 49495707 от 21.12.2011 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 Операционная система Microsoft Windows 10 Home OEM-версия. Обновление операционной системы до версии Microsoft Windows 10 Professional, лицензия
Учебная аудитория для проведения лекционных занятий по дисциплине, оснащенная персональным компьютером с	Проекторный экран, стационарный проектор, персональный компьютер	


выходом в интернет, мультимедийным проектором и проекционным экраном		Microsoft Open License № 66217822 от 22.12.2015 Пакет офисных программ Microsoft Office Professional Plus 2016, лицензия Microsoft Open License № 66217822 от 22.12.2015
Помещение для самостоятельной работы обучающихся, оснащенное компьютерной техникой с возможностью подключения к сети Интернет и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду ГГТУ	Комплекты мебели для обучающихся, персональные компьютеры с подключением к локальной сети ГГТУ, выход в ЭИОС и Интернет	

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 01.06.2023 г., протокол №10.

Зав. кафедрой  /Ханина М.А./
подпись

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

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
(ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ)
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
2023 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. Знает: - современные теоретические основы координационной химии, строение координационных соединений и их свойства.</p> <p>ИД (УК-6)-2. Умеет: - применять основные положения координационной химии для решения практических задач, связанных с использованием координационных соединений в фармацевтическом анализе.</p> <p>ИД (УК-6)-3. Владеет: - 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.	Тест (показатель компетенции «Знание»)	Система стандартизированных заданий, позволяющая измерить уровень знаний и умений обучающегося	Тестовые задания	Оценка « Отлично »: в тесте выполнено более 90% заданий. Оценка « Хорошо »: в тесте выполнено более 75 % заданий. Оценка « Удовлетворительно »: в тесте выполнено более 60 % заданий. Оценка « Неудовлетворительно »: в тесте выполнено менее 60 % заданий.
2.	Опрос (показатель 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,	Вопросы к опросу	Оценка « Отлично »: продемонстрированы предполагаемые ответы; правильно использован алгоритм обоснований во время рассуждений; Оценка « Хорошо »: продемонстрированы предполагаемые ответы; есть логика рассуждений. Но неточно использован алгоритм обоснований

		создавая условия для неформального общения		во время рассуждений. Оценка «Удовлетворительно» : продемонстрированы предполагаемые ответы, но неправильно использован алгоритм обоснований во время рассуждений; отсутствует логика рассуждений. Оценка «Неудовлетворительно» : ответы не представлены
3.	Расчетная работа (решение задач) (показатель компетенции «Владение»)	Средство проверки владения применения полученных знаний по заранее определенной методике для решения задач	Задачи	Оценка «Отлично» : продемонстрировано понимание методики решения задачи и её применение. Решение качественно оформлено (аккуратность, логичность). Использован нетрадиционный подход к решению задачи. Оценка «Хорошо» : продемонстрировано понимание методики решения задачи и её применение. Решение задачи оформлено. Оценка «Удовлетворительно» : продемонстрировано понимание методики решения задачи и частичное её применение. Оценка «Неудовлетворительно» : задача не решена.
Оценочные средства для проведения промежуточной аттестации				
4.	Зачет	Контрольное мероприятие, которое проводится по окончании изучения дисциплины	Вопросы и задачи к зачету. Тестовые задания для промежуточной аттестации	«Зачтено» : знание теории вопроса, понятийно-терминологического аппарата дисциплины (состав, и содержание понятий, их связей между собой, их систему); умение анализировать проблему, содержательно и стилистически грамотно излагать суть вопроса; владение аналитическим способом изложения вопроса, навыками аргументации. «Не зачтено» : знание вопроса на уровне основных понятий; умение выделять главное, сформулировать выводы не продемонстрировано; владение навыками аргументации не продемонстрировано.

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

Тестовые задания

Тестирование №1 <https://dis.ggtu.ru/mod/quiz/view.php?id=81931>

Выберите правильные (один или несколько) ответы, из предложенных. Приведите, если это нужно, необходимые расчёты

1. При образовании химической связи с центральным атомом в координационной сфере лиганды выступают в роли ...
- а) доноров электронной пары
 - б) акцепторов электронной пары
 - в) носителя отрицательного заряда
 - г) источника неспаренных электронов
2. Координационное число это ...
- а) число лигандов во внутренней сфере комплекса
 - б) число ионов во внутренней сфере комплекса
 - в) число нейтральных молекул во внутренней сфере комплекса
 - г) число донорно-акцепторных связей, которыми комплексообразователь связан со всеми лигандами в координационной сфере комплексного соединения
 - д) число монодентатных лигандов в координационной сфере комплексного соединения, если все лиганды координационной сферы монодентатные
3. Комплексообразователь это ...
- а) центральный атом в комплексном ионе, обычно положительно заряженный
 - б) нейтральная молекула в комплексном ионе
 - в) внутренняя сфера комплексного соединения
 - г) внешняя сфера комплексного соединения
4. Выберите ряд, в котором все лиганды являются амбидентатными ...
- а) CNS^- , H_2O , Cl^-
 - б) NO_2^- , CN^- , CO
 - в) NH_3 , CH_3COO^- , CN^-
 - г) NH_3 , Cl^- , I^-
5. В каком из представленных комплексных соединений координационное число комплексообразователя равно шести?
- а) $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$
 - б) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$
 - в) $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$
 - г) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{CO}_3]\text{Cl}$
6. Комплексные соединения какого ряда относятся к ацидокомплексам?
- а) $[\text{Pd}(\text{en})_2]\text{Cl}_2$, $[\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}]$, $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$
 - б) $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$, $\text{Na}_2[\text{Be}(\text{NO}_2)\text{F}_3]$, $[\text{Cr}(\text{C}_6\text{H}_6)_2]$
 - в) $\text{K}_3[\text{Cr}(\text{NO}_2)_3(\text{CN})_3]$, $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$, $\text{K}_3[\text{AlF}_6]$
 - г) $\text{K}_3[\text{Al}(\text{OH})_6]$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_4(\text{NO}_2)_2]\text{NO}_2$, $\text{H}_2[\text{SiF}_6]$
7. Выберите правильное название координационного соединения $[\text{Pt}(\text{en})_2(\text{CN})(\text{NO}_2)](\text{OH})_2$
- ...
- а) нитроцианоэтилендиаминплатина(IV) гидроксид
 - б) гидроксид этилендиаминнитритоцианоплатины(IV)
 - в) гидроксид нитритоциано-(бис-этилендиамин) платины(IV)
 - г) бис(этилендиамин)нитритоцианоплатина(IV) гидроксид
8. Выберите ряд комплексных соединений или комплексных ионов, в котором валентные углы (лиганд–комплексообразователь–лиганд) увеличиваются
- а) $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$, $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$, $[\text{Cu}(\text{CN})_3]^{2-}$, $[\text{Ag}(\text{CN})_2]^-$
 - б) $[\text{Al}(\text{OH})_6]^{3-}$, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^{2+}$, $[\text{Pd}(\text{CNS})_4]^{2-}$, $[\text{Cu}(\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COO})_2]$
 - в) $\text{K}_2[\text{Ni}(\text{CN})_4]$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_4(\text{NO}_2)_2]\text{NO}_2$, $[\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}]$, $[\text{Ag}(\text{NO}_2)_2]^-$
 - г) $[\text{Zn}(\text{En})_2](\text{OH})_2$, $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$; $\text{Na}[\text{AuCl}_4]$, $[\text{Cr}(\text{CO})_6]$

9. Из предложенного списка комплексных соединений выберите те, которые применяются в химическом анализе: $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$, $(\text{NH}_4)_2[\text{Co}(\text{CNS})_4]$, $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$, $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$, $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$, $\text{K}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$.

- а) только $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ и $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$
- б) все перечисленные
- в) только $(\text{NH}_4)_2[\text{Co}(\text{CNS})_4]$ и $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- г) все, кроме $\text{K}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$

10. Бидентантными лигандами являются ...

- а) гидроксильные ионы
- б) цианид-ионы
- в) оксалат-ионы
- г) сульфат-ионы

11. Комплексный ион $[\text{NiCl}_4]^{2-}$ является внешнеорбитальным и парамагнитным. Какие атомные орбитали Ni^{2+} являются акцепторами неподеленных пар электронов хлорид-ионов при образовании этого комплексного иона? Укажите тип гибридизации центрального атома, рассчитайте значение $\mu_{\text{эфф.}}(\text{м.Б})$ и определите геометрию комплексного иона.

- а) 4s и 4p; sp^3 ; 8,03; тетраэдр
- б) 4p и 4d, d^2sp^3 ; 4,03; октаэдр
- в) 4p и 4d, dsp^3 ; 16,03; тетраэдр
- г) 4s и 4d, dsp^2 ; 2,03; октаэдр

12. Рассчитайте концентрацию ионов Cd^{2+} в 0,1М растворе комплексного соединения $\text{K}_2[\text{CdI}_4]$, константа устойчивости которого $\beta=1,25 \cdot 10^8$. Как изменится концентрация ионов Cd^{2+} при добавлении KI до концентрации 0,1 моль/л?

- а) $1,40 \cdot 10^{-2}$ моль/л, в 12 раз
- б) $1,98 \cdot 10^{-3}$ моль/л, в 125 раз
- в) $5,00 \cdot 10^{-3}$ моль/л, в 625 раз
- г) $2,00 \cdot 10^{-2}$ моль/л, в 250 раз

13. Для осаждения внешнесферных анионов вещества состава $\text{CrBr}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ из 100 мл 0,02 М раствора затрачено 20 мл 0,2 М раствора нитрата серебра. По результатам опыта составьте координационную формулу вещества ...

- а) $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5\text{Br}]\text{Br}_2$
- б) $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_3\text{Br}_3](\text{H}_2\text{O})_2$
- в) $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Br}_2]\text{Br}(\text{H}_2\text{O})$
- г) $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5\text{Br}_2]\text{Br}$

14. Напишите формулу комплексного соединения по названию: хлорид хлоропентаамминплатины(IV). Укажите координационное число, заряд комплексного иона, степень окисления комплексообразователя ...

- а) $[\text{PtCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_3$; 6; +3; +4
- б) $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_3](\text{NH}_3)_2$; 6; 0; +3
- в) $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$; 6; 0; +3
- г) $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}_2$; 6; +2; +4

15. Назовите комплексное соединение $\text{K}[\text{AuBr}_4]$. Укажите координационное число, заряд комплексного иона, дентатность лигандов, степень окисления комплексообразователя ...

- а) тетрабромоаурат(III) калия; 4;-1;1;+3
- б) калия тетрабромоаурум(III); 4;-1;1;+3
- в) тетрабромоаурат(III) калия; 4;-1;1;+1
- г) тетрабромоаурат(I) калия; 4;-1;2;+3

16. Какие d-АО участвуют в образовании σ -связей в комплексных ионах, построенных в виде плоских квадратов? Укажите тип гибридизации комплексообразователя в таких комплексных соединениях

- а) $d_{xy}; sp^3$
- б) $d_{xz}; dsp^3$
- в) $d_{x^2-y^2}; dsp^2$
- г) d_{xy} и $d_{x^2-y^2}; d^2sp^3$

17. Растворится ли полностью 0,1 моль гидроксида меди(II) в 100 г 12%-ного раствора аммиака с образованием $[Cu(NH_3)_4](OH)_2$?

- а) растворится полностью
- б) растворится четвертая часть
- в) вообще не растворяется
- г) растворится наполовину

18. Водный раствор первого изомера состава $Pt(SO_4)(OH)_2 \cdot 4NH_3$ имеет pH 7, а 0,1 М раствор второго изомера – pH 13,3. По результатам опыта составьте координационные формулы обоих изомеров ...

- а) $[Pt(NH_3)_4(OH)SO_4]OH$ и $[Pt(SO_4)(NH_3)_2(OH)_2](NH_3)_2$
- б) $[Pt(NH_3)_4(OH)_2]SO_4$ и $[Pt(SO_4)(OH)_2](NH_3)_4$
- в) $[Pt(NH_3)_4(OH)_2]SO_4$ и $[Pt(SO_4)(NH_3)_2](OH)_2(NH_3)_2$
- г) $[Pt(NH_3)_4(OH)_2]SO_4$ и $[Pt(SO_4)(NH_3)_4](OH)_2$

19. Какая формула соответствует математической записи основного закона светопоглощения Бугера-Ламберта-Бера ...

- а) $I = I_0 \cdot 10^{-\epsilon \cdot l \cdot c}$
- б) $A = \epsilon \cdot l \cdot c$
- в) $\lg I_0/I = \epsilon \cdot l \cdot c$
- г) $A = I_0 \cdot 10^{-\epsilon \cdot l \cdot c}$

20. Гиперхромный оптический эффект– это ...

- а) смещение максимума светопоглощения в длинноволновую область спектра
- б) смещение максимума светопоглощения в коротковолновую область спектра
- в) повышение оптической плотности на длине волны максимума светопоглощения
- г) понижение оптической плотности на длине волны максимума светопоглощения

21. Батохромный оптический эффект– это ...

- а) смещение максимума светопоглощения в длинноволновую область спектра
- б) смещение максимума светопоглощения в коротковолновую область спектра
- в) повышение оптической плотности на длине волны максимума светопоглощения
- г) понижение оптической плотности на длине волны максимума светопоглощения

22. Молярный коэффициент светопоглощения это ...

- а) оптическая плотность 1М раствора, измеренная в кювете 1 см
- б) светопоглощение 1М раствора с длиной оптического пути 1 мм
- в) светопоглощение 1М раствора с длиной оптического пути 1 см
- г) оптическая плотность 0,1М раствора с длиной оптического пути 1 мм

23. *Запишите электронную конфигурацию центрального атома Co^{3+} в аммиакате $Co(III)$, полученном взаимодействием хлорида $Co(III)$ с избытком аммиака в растворе и в гексацианокобальтате(III) калия. Для первого комплекса $\mu_{эфф.}$ составляет 13,9 м.Б, а второй комплекс является диамагнитным ...*

Запишите внешнюю электронную конфигурацию для кобальта(III) в каждом из комплексных ионов. Для обоснования приведите необходимые расчёты. Составьте уравнения реакций комплексообразования.

Тестирование №2. <https://dis.ggtu.ru/mod/quiz/view.php?id=81932>

Выберите правильные (один или несколько) ответы, из предложенных. Приведите, если это нужно, необходимые расчёты

1. Для осаждения внешнесферных анионов вещества состава $\text{CrBr}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ из 100 мл 0,02 М раствора затрачено 20 мл 0,2 М раствора нитрата серебра. По результатам опыта составьте координационную формулу вещества ...

- $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5\text{Br}]\text{Br}_2$
- $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_3\text{Br}_3](\text{H}_2\text{O})_2$
- $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Br}_2]\text{Br}(\text{H}_2\text{O})$
- $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5\text{Br}_2]\text{Br}$

2. Напишите формулу комплексного соединения по названию: хлорид хлоропентаамминплатины(IV). Укажите координационное число, заряд комплексного иона, степень окисления комплексообразователя ...

- $[\text{PtCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_3$; 6; +3; +4
- $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_3](\text{NH}_3)_2$; 6; 0; +3
- $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$; 6; 0; +3
- $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}_2$; 6; +2; +4

3. Напишите формулу комплексного соединения по названию: тетраиодомеркурат(II) калия. Укажите координационное число, заряд комплексного иона, степень окисления комплексообразователя ...

- $\text{K}_3[\text{HgI}_4]$; 4; -1; +2
- $\text{K}_2[\text{HgI}_4]$; 4; -2; +4
- $\text{K}[\text{HgI}_4]$; 4; -1; +2
- $\text{K}_2[\text{HgI}_4]$; 4; -2; +2

4. Назовите комплексное соединение $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$. Укажите координационное число, заряд комплексного иона, дентатность лигандов, степень окисления комплексообразователя ...

- тетрааквамоноклорохрома(III) хлорид; 4; +2; 2; +3
 хлорид дихлоротетрааквахрома(III); 6; +1; 1; +3
 хлорид тетрааквахлорохрома(II); 4; +2; 2; +3
 тетрааквахлорохрома(III) хлорид; 4; +2; 1; +3

5. Назовите комплексное соединение $\text{K}[\text{AuBr}_4]$. Укажите координационное число, заряд комплексного иона, дентатность лигандов, степень окисления комплексообразователя ...

- тетрабромоаурат(III) калия; 4; -1; 1; +3
- калия тетрабромоаурум(III); 4; -1; 1; +3
- тетрабромоаурат(III) калия; 4; -1; 1; +1
- тетрабромоаурат(I) калия; 4; -1; 2; +3

6. Какие d-АО участвуют в образовании σ -связей в комплексных ионах, построенных в виде плоских квадратов? Укажите тип гибридизации комплексообразователя в таких комплексных соединениях

- d_{xy} ; sp^3
- d_{xz} ; dsp^3
- $d_{x^2-y^2}$; dsp^2
- d_{xy} и $d_{x^2-y^2}$; d^2sp^3

7. Какие d-АО участвуют в образовании σ -связей в комплексных ионах, построенных в виде тригональной бипирамиды? Укажите тип гибридизации комплексообразователя в таких комплексных соединениях

- d_{yz} ; sp^3
- d_z^2 ; dsp^3
- $d_{x^2-y^2}$; d^2sp^2
- d_{xz} и $d_{x^2-y^2}$; d^2sp^3

8. Рассчитайте концентрации ионов меди(II) и аммиака в 0,01 М растворе хлорида тетраамминмеди(II) ($\beta([\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}) = 1,07 \cdot 10^{12}$) ...
- $5,13 \cdot 10^{-4} \text{M}$ и $2,05 \cdot 10^{-3} \text{M}$
 - $5,13 \cdot 10^{-3} \text{M}$ и $2,05 \cdot 10^{-2} \text{M}$
 - $5,13 \cdot 10^{-4} \text{M}$ и $2,05 \cdot 10^{-4} \text{M}$
 - $5,13 \cdot 10^{-5} \text{M}$ и $2,05 \cdot 10^{-2} \text{M}$
9. Растворится ли полностью 0,1 моль гидроксида меди(II) в 100 г 12%-ного раствора аммиака с образованием $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$?
- растворится полностью
 - растворится четвертая часть
 - вообще не растворяется
 - растворится наполовину
10. Водный раствор первого изомера состава $\text{Pt}(\text{SO}_4)(\text{OH})_2 \cdot 4\text{NH}_3$ имеет pH 7, а 0,1 М раствор второго изомера – pH 13,3. По результатам опыта составьте координационные формулы обоих изомеров ...
- $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4(\text{OH})\text{SO}_4]\text{OH}$ и $[\text{Pt}(\text{SO}_4)(\text{NH}_3)_2(\text{OH})_2](\text{NH}_3)_2$
 - $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4(\text{OH})_2]\text{SO}_4$ и $[\text{Pt}(\text{SO}_4)(\text{OH})_2](\text{NH}_3)_4$
 - $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4(\text{OH})_2]\text{SO}_4$ и $[\text{Pt}(\text{SO}_4)(\text{NH}_3)_2](\text{OH})_2(\text{NH}_3)_2$
 - $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4(\text{OH})_2]\text{SO}_4$ и $[\text{Pt}(\text{SO}_4)(\text{NH}_3)_4](\text{OH})_2$
11. Установите электронную конфигурацию центрального атома Co^{3+} в аммиакате $\text{Co}(\text{III})$, полученном взаимодействием хлорида $\text{Co}(\text{III})$ с избытком аммиака в растворе и в гексацианокобальтате(III) калия. Для первого комплекса $\mu_{\text{эфф.}}$ составляет 13,9 м.Б, а второй комплекс является диамагнитным ...
- $T_{2g}^4 E_g^2$ и $T_{2g}^2 E_g^4$
 - $T_{2g}^2 E_g^2$ и $T_{2g}^6 E_g^0$
 - $T_{2g}^2 E_g^4$ и $T_{2g}^4 E_g^2$
 - $T_{2g}^4 E_g^2$ и $T_{2g}^6 E_g^0$
12. Какая формула соответствует математической записи основного закона светопоглощения Бугера-Ламберта-Бера ...
- $I = I_0 \cdot 10^{-\epsilon \cdot l \cdot c}$
 - $A = \epsilon \cdot l \cdot c$
 - $\lg I_0 / I = \epsilon \cdot l \cdot c$
 - $A = I_0 \cdot 10^{-\epsilon \cdot l \cdot c}$
13. Гиперхромный оптический эффект – это ...
- смещение максимума светопоглощения в длинноволновую область спектра
 - смещение максимума светопоглощения в коротковолновую область спектра
 - повышение оптической плотности на длине волны максимума светопоглощения
 - понижение оптической плотности на длине волны максимума светопоглощения
14. Батохромный оптический эффект – это ...
- смещение максимума светопоглощения в длинноволновую область спектра
 - смещение максимума светопоглощения в коротковолновую область спектра
 - повышение оптической плотности на длине волны максимума светопоглощения
 - понижение оптической плотности на длине волны максимума светопоглощения
15. Молярный коэффициент светопоглощения это ...
- оптическая плотность 1М раствора, измеренная в кювете 1 см
 - светопоглощение 1М раствора с длиной оптического пути 1 мм
 - светопоглощение 1М раствора с длиной оптического пути 1 см
 - оптическая плотность 0,1М раствора с длиной оптического пути 1 мм

Вопросы к опросу

Контрольная работа №1

https://dis.ggtu.ru/pluginfile.php/152534/mod_resource/content/3/%D0%9A%D0%A1%20%D0%9A%D0%BE%D0%BD%D1%82%D1%80%D0%BE%D0%BB%D1%8C%D0%BD%D0%B0%D1%8F%20%D1%80%D0%B0%D0%B1%D0%BE%D1%82%D0%B0%20E2%84%961.pdf

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

Контрольная работа №2

https://dis.ggtu.ru/pluginfile.php/136327/mod_resource/content/7/%D0%9A%D0%A1%20%D0%9A%D0%A0%20%E2%84%962.pdf

Вариант 1

1. а) Назовите координационные соединения: $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$, $\text{K}_2[\text{Co}(\text{NO}_2)_4\text{En}]$. 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

<https://dis.ggtu.ru/mod/quiz/view.php?id=74529>

<https://dis.ggtu.ru/course/view.php?id=6351>

Вопросы и задачи к зачету

- 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.
- 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.
- Составьте формулы координационных соединений по названию: тетраданодиахромат(III) натрия, сульфатдихлородиэтилендиаминкобальта(III).
- Какой изомер цис- или транс- получается при взаимодействии $\text{K}[\text{Pt}(\text{NH}_3)\text{Cl}_3]$ с соляной кислотой. Принцип трансвлияния лигандов.
- 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”.
- Учитывая, что карбонил никеля – диамагнитное соединение и степень окисления комплексообразователя в нем равна нулю, установите молекулярную формулу простейшего карбонила никеля, используя правило “18-электронов” и представление об эффективном атомном номере (ЭАН).
- Для координационных ионов никеля(II) – диамагнитного $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ и парамагнитного $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ укажите: электронную конфигурацию иона Ni^{2+} ; тип гибридизации валентных орбиталей Ni^{2+} ; строение координационного полиэдра; значение $\mu_{\text{эфф.}}$ (м.Б.).
- Сравните аммиакаты $\text{Cu}(\text{I})$ и $\text{Cu}(\text{II})$. Как построены координационные полиэдры? Сравните термодинамическую устойчивость тетраэдрических координационных ионов Cu^{2+} : $[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$ и $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$.
- Орбитальные молекулярные диаграммы σ -координационных соединений в базисе spd центрального атома.
- Сравните термодинамическую устойчивость хлорида гексааквакомплекса железа(III) и гексацианоферрата(III) калия, если $\mu_{\text{эфф.}}$ для первого соединения 4,9 м.Б., а для второго 1,7 м.Б..
- Какое вещество следует добавить к раствору реактива Несслера, чтобы координационное соединение разрушить: NaOH (разб.) или H_2S ? $K_s(\text{HgO}) = 7,8 \cdot 10^{-24}$; $K_s(\text{HgS}) = 1,59 \cdot 10^{-52}$; $K_{\text{н}}([\text{HgI}_4]^{2-}) = 1,35 \cdot 10^{-30}$.
- 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.
- Основной закон светопоглощения Бугера-Ламберта-Бера. Оптическая плотность. Экспериментальная проверка закона методом построения градуировочного графика. Оптические эффекты реакций образования координационных соединений в растворах.
- 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 $[\text{Cu}(\text{CN})_2]^-$) и Cu(II) (парамагнитных $[\text{CuCl}_4]^{2-}$ и $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$) укажите:

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

16. Растворение навески 10,66 г кристаллического вещества (X) в 333 мл воды вызвало понижение температуры замерзания образовавшегося раствора на $0,22^\circ\text{C}$ ($K_{\text{кр.}}=1,86$, 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.

17. 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.

Тестовые задания (промежуточная аттестация)

УК-6.1. Знает современные теоретические основы координационной химии, строение координационных соединений и их свойства

1. Комплексообразователь – это ... *(Выберите один правильный ответ)*

- а. центральный атом координационной сферы, обычно положительно заряженный
- б. нейтральная молекула в координационном ионе
- в. внутренняя сфера координационного соединения
- г. внешняя сфера координационного соединения

2. Координационное число – это ... *(Выберите несколько правильных ответов)*

- а. число лигандов во внутренней сфере координационного соединения
- б. число монодентатных лигандов в координационной сфере, если все лиганды координационной сферы являются монодентатными
- в. число нейтральных молекул во внутренней сфере координационного соединения
- г. число донорно-акцепторных связей, которыми центральный атом связан со всеми лигандами в координационной сфере

3. При образовании химической связи с центральным атомом в координационной сфере лиганд всегда выступает в роли ... *(Выберите один правильный ответ)*

- а. донора электронной пары
- б. акцептора электронной пары
- в. носителя отрицательного заряда
- г. носителя положительного заряда

4. Какие из приведённых ниже утверждений являются истинными? *(Выберите один правильный ответ)*

- а. Координационное число комплексообразователя не может быть меньше 3
- б. Роданид-ион является бидентатным лигандом
- в. Бромид-ион является амбидентатным лигандом

г. Цианид-ион является амбидентатным лигандом

5. В каком ряду координационных соединений/ионов (слева направо) увеличиваются валентные углы лиганд-комплексобразователь-лиганд? *(Выберите один правильный ответ)*

- а. $[\text{Zn}(\text{En})_2](\text{OH})_2$, $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$; $\text{Na}[\text{AuCl}_4]$, $[\text{Cr}(\text{CO})_6]$
 б. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$, $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$, $[\text{Cu}(\text{CN})_3]^{2-}$, $[\text{Ag}(\text{CN})_2]^-$
 в. $[\text{Al}(\text{OH})_6]^{3-}$, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^{2+}$, $[\text{Pd}(\text{CNS})_4]^{2-}$, $[\text{Cu}(\text{NH}_2\text{CH}_2\text{COO})_2]$
 г. $\text{K}_2[\text{Ni}(\text{CN})_4]$, $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_4(\text{NO}_2)_2]\text{NO}_2$, $[\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}]$, $[\text{Ag}(\text{NO}_2)_2]^-$

6. Для координационных ионов, имеющих форму плоского квадрата (плоскость xy), определите правильную комбинацию s -, p - и d -атомных орбиталей центрального атома, участвующих в образовании σ -связей с лигандами _____, укажите тип гибридизации атомных орбиталей комплексобразователя _____.

В поле для ответа введите все выбранные p - и d - атомные орбитали с учётом принятых обозначений и укажите тип гибридизации, соответствующий тетраэдрической геометрии комплексного иона.

7. Согласно теории кристаллического поля, величина параметра расщепления пятикратно вырожденного d -подуровня центрального атома в октаэдрическом поле лигандов _____, чем в тетраэдрическом поле лигандов, причем энергия дважды вырожденного подуровня (E_g) в октаэдре _____, чем в тетраэдре, а энергия трижды вырожденного подуровня (T_{2g}) для тетраэдрических комплексов _____, чем для октаэдрических.

В поле для ответа введите «меньше» или «больше».

8. Рассчитайте концентрацию (в моль/л) ионов Hg^{2+} в 0,1М растворе координационного соединения $\text{K}_2[\text{HgI}_4]$, константа устойчивости которого $\beta=1,9 \cdot 10^{30}$? _____.

Для ответа использовать нормализованную экспоненциальную запись в виде $M \times 10^p$, где M - мантисса (округлённая до сотых десятичная дробь из интервала $[1,10)$), а p - порядок (целое число со знаком).

9. Для осаждения внешнесферных анионов вещества состава $\text{CrBr}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ из 50,0 мл 0,02 М раствора затрачено 10 мл 0,2 М раствора нитрата серебра. На основании данных расчёта представьте молекулярную формулу координационного соединения _____ и дайте номенклатурное название _____.

В поле для ответа введите молекулярную формулу координационного соединения, соответствующую выполненному эксперименту, координационное соединение назовите.

10. В методе валентных схем (МВС) анион координационного соединения $[\text{NiCl}_4]^{2-}$ описывается как внешнеорбитальный и парамагнитный. Какие атомные орбитали комплексобразователя Ni^{2+} участвуют в образовании донорно-акцепторных связей с лигандами? _____ Укажите тип гибридизации атомных орбиталей центрального атома _____, рассчитайте значение эффективного магнитного момента $\mu_{\text{эфф.}}(\text{м.Б})$ _____ и определите геометрию координационного иона _____.

В поле для ответа введите атомные орбитали центрального атома, используя принятые обозначения, с указанием номера энергетического уровня, укажите тип гибридизации, величину эффективного магнитного момента в магнетонах Бора и геометрию координационного иона.

УК-6.2. Умеет применять основные положения координационной химии для решения практических задач, связанных с использованием координационных соединений в фармацевтическом анализе

1. Какие координационные соединения, из перечисленных, являются анионными и практически применяются в фармакопейном анализе? **(Выберите несколько правильных ответов)**

- а. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$
- б. $[\text{Mn}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Br}_2]\text{Br}$
- в. $\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$
- г. $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$

2. Какие координационные соединения, из перечисленных, образованы лигандами сильного поля и являются низкоспиновыми? **(Выберите несколько правильных ответов)**

- а. $[\text{Fe}(\text{CO})_5]$
- б. $\text{K}_2[\text{Ni}(\text{CN})_4]$
- в. $\text{Na}_3[\text{ScF}_6]$
- г. $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$

3. В каком координационном соединении, из перечисленных, координационная сфера содержит и монодентатные, и бидентатные лиганды? **(Выберите один правильный ответ)**

- а. $[\text{Pd}(\text{en})_2]\text{Cl}_2$
- б. $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- в. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{CO}_3]\text{Cl}$
- г. $[\text{Pt}(\text{en})_2(\text{CN})(\text{NO}_2)]\text{Cl}_2$

4. Для подтверждения подлинности лекарственных средств в фармакопейном анализе используется амфотерность гидроксида цинка. Какое координационное соединение может образоваться при растворении гидроксида цинка в избытке щелочи? **(Выберите один правильный ответ)**

- а. $[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_2$
- б. $\text{Na}_4[\text{Zn}(\text{OH})_6]$
- в. $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$
- г. Na_2ZnO_2

5. Координационные соединения с перечисленными лигандами применяются в фармацевтическом анализе. Какие из перечисленных лигандов являются амбидентантными? **(Выберите несколько правильных ответов)**

- а. оксалат-ионы
- б. нитрит-ионы
- в. цианид-ионы
- г. роданид-ионы

6. Для координационного соединения $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$ укажите правильную комбинацию данных: название _____, координационное число центрального атома _____, заряд координационного иона _____, дентатность лигандов _____, степень окисления комплексообразователя _____.

В поле для ответа введите необходимые данные, координационное число и дентатность лигандов арабскими цифрами, заряд координационного иона и степень окисления центрального атома арабскими цифрами с указанием знака.

7. Координационное соединение, известное под названием «жёлтая кровяная соль» применяется в фармакопейном анализе для идентификации катионов железа(III). Запишите молекулярную формулу _____, укажите заряд центрального атома _____, координационное число комплексообразователя (к.ч.) _____, тип гибридизации атомных орбиталей центрального атома _____ и пространственную форму координационного иона _____.

Необходимые данные для ответа введите в таблицу.

<i>Молекулярная формула</i>	<i>Заряд центрального атома</i>	<i>К.ч.</i>	<i>Тип гибридизации</i>	<i>Геометрическая форма</i>

8. Укажите электронную конфигурацию центрального атома Co^{3+} в аммиакате кобальта(III) _____ и в гексацианокобальтате(III) калия _____, если оба координационных иона имеют октаэдрическую геометрию и для первого координационного соединения величина эффективного магнитного момента ($\mu_{\text{эфф.}}$) составляет 13,9 м.Б, а второе координационное соединение является диамагнитным?

В поле для ответа введите электронную конфигурацию центрального атома Co^{3+} в виде распределения d-электронов на орбиталях T_{2g} и E_g в слабом и сильном электростатическом поле лигандов октаэдрической симметрии.

9. Для качественного обнаружения меди(II) сульфата в фармакопейном анализе применяют реакции образования в избытке аммиака координационного соединения сине-фиолетового цвета состава _____, которое называется _____.

В поле для ответа введите молекулярную формулу координационного соединения и дайте название.

10. В количественном фармакопейном анализе лекарственных препаратов широко применяется метод комплексонометрического титрования. В фармакопейных статьях ГФ РФ XIV титрантом в комплексонометрическом титровании называют стандартный раствор эдетата натрия, который образует прочные комплексные соединения с катионами металлов. Солью какой кислоты является эдетат натрия? Назовите кислоту и дайте очень распространённое альтернативное название этой соли. _____

В поле для ответа введите название кислоты и распространённое альтернативное название соли-титранта.

УК-6.3. Владеет основными понятиями координационной химии для объяснения аналитических эффектов химических реакций, лежащих в основе фармакопейного анализа

1. Какие из приведённых ниже утверждений являются истинными? (*Выберите один правильный ответ*)

- Монодентатный и бидентатный лиганды могут одновременно входить в состав координационного соединения
- В состав каждого координационного соединения входит, по крайней мере, один амбидентатный лиганд
- В состав каждого координационного соединения входит, по крайней мере, один монодентатный лиганд
- В состав каждого координационного соединения входят, по крайней мере, два бидентатных лиганда

2. Какие из приведённых ниже утверждений являются ложными? (*Выберите несколько правильных ответов*)

- а. Молекула воды является бидентатным лигандом
- б. Молекула аммиака является амбидентатным лигандом
- в. Карбонат-ион является монодентатным лигандом
- г. Мольное отношение металл:лиганд в координационном соединении не может быть равно 1:1

3. Какое координационные соединения, из перечисленных, применяется в фармакопейном анализе для подтверждения подлинности лекарственных средств, содержащих соединения натрия, по образованию белого кристаллического осадка? (*Выберите один правильный ответ*)

- а. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$
- б. $\text{K}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$
- в. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Br}]\text{SO}_4$
- г. $\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$

4. Координационные соединения со всеми перечисленными лигандами применяются в фармацевтическом анализе. Какие из перечисленных лигандов являются бидентатными? (*Выберите несколько правильных ответов*)

- а. аммиак
- б. вода
- в. этилендиамин
- г. эдетат натрия

5. Какие из перечисленных ниже координационных соединений применяются в качественном фармакопейном анализе при доказательстве подлинности лекарственных средств? (*Выберите несколько правильных ответов*)

- а. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$
- б. $\text{Na}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]$
- в. $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- г. $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{OH}$

6. Реакция образования координационного соединения с известным названием «берлинская лазурь» используется в фармакопейном анализе при обнаружении катионов железа(III). Запишите молекулярную формулу координационного соединения _____, заряд координационного иона _____, координационное число центрального атома (к.ч.) _____, тип гибридизации атомных орбиталей центрального атома _____ и пространственную форму координационного иона _____.

Необходимые данные для ответа введите в таблицу. Заряд координационного иона запишите арабскими цифрами с указанием знака, координационное число арабскими цифрами.

Молекулярная формула	Заряд комплексного иона	К.ч.	Тип гибридизации	Геометрическая форма

7. В результате опыта было установлено, что координационное соединения состава $\text{Pt}(\text{SO}_4)(\text{OH})_2 \cdot 4\text{NH}_3$ в водном растворе образует два изомера. Водный раствор первого изомера имеет pH 7 _____, а 0,1 М водный раствор второго изомера этого

соединения имеет рН 13,3 _____. Запишите молекулярные формулы координационных соединений, соответствующие полученным результатам экспериментального опыта.

В поле для ответа запишите молекулярные формулы первого и второго изомеров исследованных координационных соединений.

8. Установите число неспаренных электронов в центральном атоме координационных ионов $[\text{FeF}_6]^{3-}$ (1) _____ и $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ (2) _____, учитывая, что фторид-ионы создают слабое, а цианид-ионы – сильное электростатическое поле. Как построены эти координационные ионы? _____

9. Магнетохимические исследования показали, что координационный ион $[\text{CoF}_6]^{3-}$ является парамагнитным и внешнеорбитальным. Представьте электронную конфигурацию центрального атома с распределением электронов на подуровнях E_g и T_{2g} _____, укажите тип гибридизации атомных орбиталей центрального атома в этом координационном ионе _____ и геометрию координационного иона _____.

В поле для ответа введите электронную конфигурацию центрального атома в виде распределения d-электронов на орбиталях T_{2g} и E_g в слабом электростатическом поле лигандов, укажите тип гибридизации и геометрию координационного иона

10. Согласно регламентным требованиям ГФ РФ XIV издания, содержание глюконата кальция моногидрата в фармацевтической субстанции, предназначенной для производства нестерильных лекарственных препаратов, должно быть не менее 98,5% и не более 102,9%. На титрование навески фармацевтической субстанции 0,1784 г израсходовано 8,0 мл раствора Трилона Б с молярной концентрацией 0,05 моль/л ($K=1,0000$). Рассчитайте процентное содержание кальция глюконата и определите, соответствует ли содержание кальция глюконата в фармацевтической субстанции регламентным требованиям ГФ _____, _____. Молярная масса 1-водного кальция глюконата 448,40 г/моль.

В поле для ответа введите полученный результат в % в виде десятичной дроби с одним знаком после запятой и укажите «соответствует/не соответствует» фармацевтическая субстанция регламентным требованиям ГФ.

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>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 Тестовые задания для текущего контроля. Тестовые задания для промежуточной аттестации
	ИД_(УК-6)-2. Умение	Вопросы к опросу. Вопросы к зачету. Тестовые задания для промежуточной аттестации
	ИД_(УК-6)-3. Владение	Задачи. Вопросы к зачету. Тестовые задания для промежуточной аттестации