

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ
ТОМСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ (НИ ТГУ)

Химический факультет

УТВЕРЖДЕНО:

И.о. декана химического факультета
А. С. Князев

Оценочные материалы по дисциплине

Химия комплексных соединений

по направлению подготовки / специальности

04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия

Направленность (профиль) подготовки / специализация:

Фундаментальная и прикладная химия

Форма обучения

Очная

Квалификация

химик-специалист, преподаватель

Год приема

2023

СОГЛАСОВАНО:

Руководитель ОП
В.В. Шелковников

Председатель УМК

Л.Н. Мишенина

1. Компетенции и индикаторы их достижения, проверяемые данными оценочными материалами

Целью освоения дисциплины является формирование следующих компетенций:

– ОПК-1. Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений в различных областях химии;

– ОПК-2. Способен проводить синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследовать процессы с их участием;

– ПК-1. Способен планировать работу и выбирать адекватные методы решения научно-исследовательских задач в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках;

– ПК-6. Способен осуществлять контроль качества сырья, компонентов и выпускаемой продукции химического назначения, проводить паспортизацию товарной продукции.

Результатами освоения дисциплины являются следующие индикаторы достижения компетенций:

РООПК 1.1 Знает теоретические основы неорганической, органической, физической и аналитической химии, применяет их при решении профессиональных задач в других областях химии.

РООПК 1.2 Умеет систематизировать и интерпретировать результаты экспериментов и расчетно-теоретических работ с использованием теоретических основ традиционных и новых разделов химии

РООПК 1.3 Умеет грамотно формулировать заключения и выводы по результатам работы

РООПК 2.1 Знает стандартные приемы и операции, используемые при получении веществ неорганической и органической природы

РООПК 2.2 Знает теоретические основы методов изучения состава, структуры и свойств для грамотного выбора метода исследования

РООПК 2.3 Умеет проводить стандартные синтезы по готовым методикам, выполнять стандартные операции для определения химического и фазового состава веществ и материалов, а также использовать серийное научное оборудование для изучения их свойств

РОПК 1.2 Умеет выбирать экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи, используя достижения современной химической науки, и исходя из имеющихся, материальных, информационных и временных ресурсов.

РОПК 6.1 Умеет выполнять стандартные операции на высокотехнологическом оборудовании для характеристики сырья, промежуточной и конечной продукции химического производства

2. Оценочные материалы текущего контроля и критерии оценивания

Элементы текущего контроля:

– практико-ориентированное задание;

– опрос;

– отчеты;

– коллоквиум;

– контрольная работа.

Таблица – Виды оценочных средств и коды индикатора достижения компетенций

№	Контролируемые темы/разделы	Наименование оценочного средства для текущего контроля	Код индикатора достижения компетенции
1	Тема 1. Предмет и основные понятия химии координационных соединений	практико-ориентированное задание	РООПК 1.1 РООПК 1.2 РООПК 1.3
2	Тема 2. Основные классы и способы получения комплексных соединений	опрос	РООПК 1.2 РООПК 1.3
3	Тема 3. Основные принципы синтеза комплексных соединений	отчет по лабораторной работе	РООПК 1.2 РООПК 2.1 РООПК 2.2 РООПК 2.3 РОПК 1.2 РОПК 6.1
4	Тема 4. Химическая связь в комплексных соединениях	коллоквиум	РОПК 1.2 РООПК 1.1 РООПК 1.2 РООПК 1.3
5	Тема 5. Реакции и механизмы взаимодействия комплексных частиц	опрос	РООПК 2.1 РООПК 1.1 РООПК 1.2 РООПК 1.3
6	Тема 6. Термодинамика координационных соединений, теория ионных равновесий в приложении к химии комплексных соединений	отчеты по лабораторным работам, контрольная работа	РООПК 1.2 РООПК 2.1 РООПК 2.2 РООПК 2.3 РОПК 1.2 РОПК 6.1

2.2.1 Практико-ориентированное задание:

КЕЙС №1 «Химия комплексных соединений или координационная химия?»

Преподаватель Вуза попросил меня, как магистранта ХФ, имеющего знания о химии комплексных соединений, рассказать студентам 1 курса ХФ об основных понятиях и предмете изучения данного раздела химии. Я решил подготовить презентацию, в которой можно было бы отразить вопросы понимания того, что является комплексным соединением, какова специфика, строение и номенклатура. Однако, при подготовке презентации я совсем запутался в определениях и понимании того когда соединение является комплексным, а когда его можно назвать координационным. Можно ли между координационной химией и химией комплексных соединений ставить равенство?

2.2.3 Вопросы к опросу по теме «Основные принципы синтеза комплексных соединений»:

– периодическая система как методологическая основа синтеза комплексов (способность химических элементов выступать в качестве комплексообразователей и донорных атомов лигандов; концепция изоэлектронности; теории кислотно-основных и окислительно-восстановительных реакций);

– термодинамические, кинетические и структурные принципы синтеза (превращение исходных продуктов в целевой с помощью термодинамически осуществимых реакций; хелатный эффект при комплексообразовании; ряд взаимного вытеснения лигандов; лабильность и инертность комплексных ионов; термическая изомеризация);

– эмпирические правила синтеза (подбор растворителя, противоиона при синтезе; использование эмпирических правил транс-влияния, эффективного номера, синтеза по аналогиям, метод проб и ошибок).

2.2.3 План написания отчета:

- дата;
- название лабораторной работы;
- цель;
- приборы и реактивы;
- теоретическая часть;
- расчетная часть;
- практическая часть;
- выводы.

2.2.4 Пример билетов коллоквиума по теме «Химическая связь в комплексных соединениях»

Билет 1

1. Основные положения теории поля лигандов и метода молекулярных орбиталей в рамках описания образования химической связи в комплексных частицах.
2. Ковалентность центрального поля.
3. Рассмотрите образование комплексной частицы $[\text{Rh}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ с позиций теории кристаллического поля, и рассчитайте для нее ЭСКП. Будет ли этот комплекс окрашен, если параметр расщепления составляет 34000 см^{-1} ?
4. Изобразить геометрию комплексной частицы $[[\text{Pd}(\text{NH}_3)_6]^{4+}$ (с учетом гибридизации).

Билет 2

1. Факторы, определяющие силу кристаллического поля. Энергия стабилизации кристаллическим полем в случае лигандов сильного и слабого полей.
2. Донорно-акцепторный механизм образования комплексных ионов. Типы связей между комплексообразователем и лигандами. Привести примеры.
3. Рассмотрите образование комплексных частицы $[\text{FeCl}_4]^-$ $[\text{FeCl}_4]^{2-}$ с позиций теории кристаллического поля, и сравните значения их ЭСКП и эффективных магнитных моментов.
4. Изобразить геометрию комплексной частицы $[\text{Fe}(\text{CN})_4]^-$ (с учетом гибридизации).

2.2.5 Вопросы к опросу по теме «Реакции и механизмы взаимодействия комплексных частиц»:

теория кислотно-основных превращений координационных соединений;

- природа эффектов лабильности и инертности комплексных соединений;
- теория взаимного влияния лигандов;
- механизмы реакций замещения и обмена.

2.2.6 Пример билета контрольной работы

«Теория ионных равновесий в приложении к химии комплексных соединений»

Билет 1

1. Пренебрегая комплексообразованием, вычислить растворимость гексахлороплатината(IV) аммония в подкисленном растворе соляной кислоты ($C(Cl^-) = 1,25 \cdot 10^{-3}$ моль/л) при $I = 0,05$ и $25^\circ C$, если для соли $-\lg K_{sp} = 5,05$, а $p[H]$ насыщенного раствора $4,5$, константы диссоциации соляной кислоты возьмите из справочной литературы.

2. Записать выражения константы протонизации комплекса ML , константы устойчивости β_{11} кислого комплекса MHL , константы устойчивости β_1 комплекса ML и найти соотношение между ними.

3. Для реакции комплексообразования никеля с метионином $Ni^{2+} + L^- \rightleftharpoons NiL^-$ известны термодинамические данные для $25^\circ C$: $\Delta H^0 = -21,63$ кДж/моль и $\Delta S^0 = 8,1$ Дж/моль·К. Оценить константы устойчивости при 25 и $20^\circ C$

Билет 2

1. Для тартратного комплекса, Mn^{2+} при $I = 0,1$ и $25^\circ C$ определено значение $\lg \beta_1$ $2,49$, и значения константы протонизации комплекса $\lg K$ $3,90$. Рассчитать константу образования комплексов MHL . константы диссоциации винной кислоты возьмите из справочной литературы.

2. Провести пример и вывести уравнение для расчета константы протонизации одноосновной кислоты HL по спектрофотометрическим данным (диссоциированная и недиссоциированная форма кислоты поглощают при разных длинах волн).

3. Для комплекса Pb^{2+} с анионом винной кислоты при $I = 0,1$ и $25^\circ C$ определено значение $\lg \beta_1 = 3,15$, комплекса Ba^{2+} с анионом глутаровой кислоты значения $\lg \beta_1$ равно $2,08$ при $I = 0$ ($25^\circ C$). Привести обе константы к одинаковой ионной силе. Какой комплекс устойчивее?

Оценочные материалы в полном объеме содержатся на странице электронного курса в системе Moodle <https://moodle.tsu.ru/course/view.php?id=21489>

2.3 Методические рекомендации

2.3.1 Порядок проведения текущего контроля

Текущий контроль осуществляется на протяжении периода обучения по дисциплине в рамках организации и проведения лекционных занятий, практических занятий, лабораторных работ, самостоятельной работы студентов и оценивается зачетом и оценкой.

2.3.2 Критерии оценивания по видам оценочных средств

Практико-ориентированное задание:

- задание выполнено- зачет;
- задание не выполнено – незачет.

Опросы на семинарах:

- отвечает не менее чем на 2 вопроса – зачет;
- не отвечает на 2 вопроса – незачет.

Написание отчета:

- отчет правильно оформлен и содержание отчета соответствует целям и выводам соответствующей темы лабораторной работы – зачет;
- отчет неправильно оформлен и содержание отчета не соответствует целям и выводам соответствующей темы лабораторной работы – незачет

Коллоквиум:

- студент имеет пробелы по отдельным теоретическим разделам и не владеет основными умениями и навыками – неудовлетворительно;
- студент имеет недостаточно глубокие знания по отдельным теоретическим разделам, показал не все основные умения и навыки – удовлетворительно;
- студент раскрыл все теоретические вопросы, показал основные умения и навыки – хорошо;
- студент раскрыл все теоретические вопросы, показал, что владеет материалом в совершенстве, привел свои примеры – отлично.

Контрольная работа:

- решил 2 задачи – зачет;
- не решил 2 задачи – незачет.

3. Оценочные материалы итогового контроля (промежуточной аттестации) и критерии оценивания

Текущий контроль знаний влияет только на допуск к экзамену. К экзамену допускаются только те студенты, которые выполнили в полном объеме текущий контроль знаний.

Экзамен проводится в устной форме по билетам. Билет содержит два теоретических вопроса и две задачи. Продолжительность подготовки ответа по билетам 45 минут, ответ 20 минут.

Примерное содержание экзаменационных билетов:

Билет 1

Задание 1. Обзор элементов периодической системы по способности выступать в качестве комплексообразователей. Катионы классов А и В по Чатту.

Задание 2. Многоядерные координационные соединения. Структура, свойства, способы получения.

Задание 3. Предложите несколько способов получения аммиачного комплекса меди (II) и поясните возможность записанных реакций с позиций кислотно-основного взаимодействия. Рассмотрите образование связи между катионом меди и молекулой аммиака в рамках теории кристаллического поля, объяснив цветность и термодинамическую устойчивость данного комплексного соединения.

Задание 4. В соединениях с комплексным катионом $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{NO}_2]^+$ одна из молекул аммиака легко замещается другими группировками. Используя представления о трансвлиянии предскажите результат нагревания твердого нитрита нитротриамминплатины (II) $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_3\text{NO}_2]\text{NO}_2$.

Билет 2

Задание 1. Основные положения и предпосылки развития теории кристаллического поля.

Задание 2. Классификация констант равновесия. Константы термодинамические и концентрационные. Типы равновесий, константы этих равновесий. Зависимость их от ионной силы.

Задание 3. Предложите несколько способов получения $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$ и поясните возможность данных реакций с позиций кислотно-основного взаимодействия. Рассмотрите образование связи между катионом хрома и молекулой воды в рамках теории кристаллического поля, объяснив цветность и термодинамическую устойчивость данного комплексного соединения.

Задание 4. Предложите несколько комплексообразователей при получении комплексного соединения с оксалат анионом для образования катионного, анионного и нейтрального комплексов в растворе, сравните их устойчивость. Можно использовать дополнительные лиганды. В оксалатных растворах $\text{Pu}(\text{III})$ А. Д. Гельман с сотр. (1957)

наблюдали образование следующих комплексных ионов: $[\text{Pu}(\text{C}_2\text{O}_4)_2]^-$, $[\text{Pu}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]^{3-}$, $[\text{Pu}(\text{C}_2\text{O}_4)_4]^{5-}$, $[\text{Pu}(\text{HC}_2\text{O}_4)_4]^-$, полные константы нестойкости которых составляют $4,9 \cdot 10^{-10}$, $4,10 \cdot 10^{-10}$, $11,9 \cdot 10^{-11}$ и $7,1 \cdot 10^{-10}$. В водных растворах карбоната аммония для первых трех комплексных ионов вычислены следующие полные константы нестойкости: $11,6 \cdot 10^{-9}$, $5,6 \cdot 10^{-9}$ и $2,5 \cdot 10^{-9}$. Рассчитайте энтальпию образования комплексных ионов $\text{Pu}(\text{III})$ для реакции:



Оценочные материалы текущего контроля в полном объеме содержатся на странице электронного курса в системе Moodle <https://moodle.tsu.ru/course/view.php?id=21489>

Результаты экзамена определяются оценками «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно».

«Отлично» – студент самостоятельно, в логической последовательности и исчерпывающе отвечает на все вопросы билета, подчеркивая при этом самое существенное, умеет анализировать, сравнивать, классифицировать, обобщать, конкретизировать и систематизировать изученный материал, выделять в нем главное: устанавливать причинно-следственные связи.

«Хорошо» – студент в логической последовательности и исчерпывающе отвечает на все вопросы билета с помощью наводящих вопросов экзаменатора, подчеркивая при этом самое существенное, умеет анализировать, сравнивать, классифицировать, обобщать, конкретизировать и систематизировать изученный материал, выделять в нем главное: устанавливать причинно-следственные связи.

«Удовлетворительно» – студент в логической последовательности и исчерпывающе отвечает на все вопросы билета с помощью наводящих вопросов экзаменатора, но допускает не более 3 ошибок, подчеркивая при этом самое существенное, умеет анализировать, сравнивать, классифицировать, обобщать, конкретизировать и систематизировать изученный материал, выделять в нем главное: устанавливать причинно-следственные связи.

«Неудовлетворительно» – студент не может в логической последовательности и исчерпывающе отвечать на все вопросы билета с помощью наводящих вопросов экзаменатора, не умеет анализировать, сравнивать, классифицировать, обобщать, конкретизировать и систематизировать изученный материал, выделять в нем главное, устанавливать причинно-следственные связи.

Информация о разработчиках

Кузнецова Светлана Анатольевна, канд. хим. наук, доцент, кафедра неорганической химии Национального исследовательского Томского государственного университета, доцент.

Рецензент: Мишенина Людмила Николаевна, канд. хим. наук, доцент кафедры неорганической химии Национального исследовательского Томского государственного университета, доцент