



МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Магнитогорский государственный технический университет им. Г.И.
Носова»

УТВЕРЖДАЮ
Директор Филиал в г. Белорецк
Д.Р. Хамзина
18.02.2020 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

ХИМИЯ

Направление подготовки (специальность)
27.03.01 СТАНДАРТИЗАЦИЯ И МЕТРОЛОГИЯ

Направленность (профиль/специализация) программы
Стандартизация и сертификация в металлургии

Уровень высшего образования - бакалавриат
Программа подготовки - академический бакалавриат

Форма обучения
очная

Институт/ факультет	Филиал в г. Белорецк
Кафедра	Металлургии и стандартизации
Курс	1
Семестр	1, 2

Магнитогорск
2020 год

Рабочая программа составлена на основе ФГОС ВО по направлению подготовки 27.03.01 СТАНДАРТИЗАЦИЯ И МЕТРОЛОГИЯ (уровень бакалавриата) (приказ Минобрнауки России от 06.03.2015 г. № 168)


Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры Metallургии и стандартизации

10.02.2020, протокол № 6

Зав. кафедрой  С.М. Головизнин

Рабочая программа одобрена методической комиссией Филиал в г. Белорецк

18.02.2020 г. протокол № 6

Председатель  Д.Р. Хамзина

Рабочая программа составлена:

доцент кафедры МиС, канд. техн. наук

 С.М. Головизнин

Рецензент:

Нач. исследовательско-технологического отдела

АО "БМК",  Л.Э. Пыхов

Лист актуализации рабочей программы

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для реализации в 2021 - 2022 учебном году на заседании кафедры **Металлургии и стандартизации**

Протокол от _____ 20__ г. № ____
Зав. кафедрой _____ С.М. Головизнин

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для реализации в 2022 - 2023 учебном году на заседании кафедры **Металлургии и стандартизации**

Протокол от _____ 20__ г. № ____
Зав. кафедрой _____ С.М. Головизнин

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для реализации в 2023 - 2024 учебном году на заседании кафедры **Металлургии и стандартизации**

Протокол от _____ 20__ г. № ____
Зав. кафедрой _____ С.М. Головизнин

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для реализации в 2024 - 2025 учебном году на заседании кафедры **Металлургии и стандартизации**

Протокол от _____ 20__ г. № ____
Зав. кафедрой _____ С.М. Головизнин

1 Цели освоения дисциплины (модуля)

- формирование у студентов знаний по основным законам и понятиям химии, закономерностям протекания химических реакций, которые обеспечивают понимание явлений, наблюдающихся в природе и технике при решении стандартных задач профессиональной деятельности, позволяют анализировать возможность протекания самопроизвольных процессов в различных системах, формируют представление о токсичности веществ, навыки теоретического и экспериментального исследования по заданным методам с обработкой и анализом результатов, а также навыки безопасной работы с химическими реагентами;

- формирование общепрофессиональных и профессиональных компетенций в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению подготовки 27.03.01 Стандартизация и метрология.

2 Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина Химия входит в базовую часть учебного плана образовательной программы.

Для изучения дисциплины необходимы знания (умения, владения), сформированные в результате изучения дисциплин/ практик:

"Химия" в объеме средней общеобразовательной школы

Знания (умения, владения), полученные при изучении данной дисциплины будут необходимы для изучения дисциплин/практик:

Материалы отрасли

Безопасность жизнедеятельности

Основы пищевых производств

Методы и средства измерений и контроля

Методы и технологии испытаний и контроля в пищевой промышленности

Физические свойства металлов

3 Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины (модуля) и планируемые результаты обучения

В результате освоения дисциплины (модуля) «Химия» обучающийся должен обладать следующими компетенциями:

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения
ОПК-1 способностью решать стандартные задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением информационно-коммуникационных технологий и с учетом основных требований информационной безопасности	
Знать	основные источники информации и библиографические основы работы с учебной и научной литературой, справочными материалами для получения дополнительных сведений по химическим вопросам при решении стандартных задач профессиональной деятельности
Уметь	применять источники информации, библиографические знания и информационно-коммуникационные технологии для приобретения дополнительных сведений по химическим вопросам при осуществлении профессиональной деятельности

Владеть	практическими навыками информационно-поисковой работы с применением информационно-коммуникационных технологий и библиографических приемов для приобретения дополнительных сведений по химическим вопросам при осуществлении профессиональной деятельности
ПК-20 способностью проводить эксперименты по заданным методикам с обработкой и анализом результатов, составлять описания проводимых исследований и подготавливать данные для составления научных обзоров и публикаций	
Знать	методики проведения и обработки результатов химических экспериментов для решения химических задач и объяснения химизма процессов; общие принципы составления описаний проводимых химических экспериментов для исследований химических систем, а также общие подходы к подготовке данных для составления научных обзоров и публикаций
Уметь	проводить химические эксперименты, обрабатывать, обобщать и анализировать их результаты для решения химических задач и объяснения химизма процессов; составлять описания проводимых химических экспериментов для исследований химических систем, а также применять общие подходы к подготовке данных для составления научных обзоров и публикаций
Владеть	практическими навыками проведения, обработки, обобщения и анализа результатов химических экспериментов для решения химических задач и объяснения химизма процессов; приемами составления описаний проводимых химических экспериментов для исследований химических систем, а также навыками применения общих подходов к подготовке данных для составления научных обзоров и публикаций

4. Структура, объём и содержание дисциплины (модуля)

Общая трудоемкость дисциплины составляет 5 зачетных единиц 180 акад. часов, в том числе:

- контактная работа – 109 акад. часов;
- аудиторная – 104 акад. часов;
- внеаудиторная – 5 акад. часов
- самостоятельная работа – 35,3 акад. часов;
- подготовка к экзамену – 35,7 акад. часа

Форма аттестации - зачет, экзамен

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в акад. часах)			Самостоятельная работа студента	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код компетенции
		Лек.	лаб. зан.	практ. зан.				
1. Раздел 1								
1.1 Химическая термодинамика: - Основные понятия химической термодинамики. Первый закон термодинамики. Тепловой эффект химической реакции. Закон Гесса и его следствия. - Энтропия и ее изменение в результате реакции. Второй и третий законы термодинамики. - Энергия Гиббса и изменение в изобарно-изотермических системах. Влияние температуры на изменение энергии Гиббса. Направление химических процессов.	1	4	4/ИИ		4	- самостоятельное изучение учебной литературы; - домашнее задание №1; - оформление лабораторной работы №1	Домашнее задание №1, устный опрос, сдача лабораторной работы №1	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		4	4/ИИ		4			
2. Раздел 2								
2.1 Химическое равновесие: - Условия химического равновесия. Константа равновесия и влияние на нее температуры. - Влияние внешних условий на химическое равновесие. Принцип Ле-Шателье. - Химическое равновесие в гетерогенных системах.	1	4	2/ИИ		3	- самостоятельное изучение учебной литературы; - домашнее задание №2; - подготовка к контрольной работе №3	Домашнее задание №2, устный опрос	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		4	2/ИИ		3			

3. Раздел 3								
3.1 Химическая кинетика: - Основные понятия и определения химической кинетики. Скорость химической реакции и методы ее регулирования. Закон действия масс. - Кинетика обратимых химических реакций и химическое равновесие. - Влияние температуры на скорость химической реакции. Уравнение Аррениуса. Энергия активации. - Катализаторы и каталитические системы. Гомогенный и гетерогенный катализ.	1	4	6/2И		4	- самостоятельное изучение учебной литературы; - домашнее задание №2; - оформление лабораторной работы №2	Домашнее задание №2, устный опрос, сдача лабораторной работы №3	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		4	6/2И		4			
4. Раздел 4								
4.1 Химические реакции в растворах: - Способы выражения состава растворов. - Растворы электролитов. Электролитическая диссоциация, степень диссоциации, сила электролитов, закон разбавления Оствальда. - Кислотно-основные свойства веществ. Диссоциация слабых электролитов. Реакции ионного обмена. - Диссоциация воды. Водородный показатель pH. - Гидролиз солей, типы гидролиза, количественные характеристики гидролиза.	1	6	6/4И		6	- самостоятельное изучение учебной литературы; - домашнее задание №3; - оформление лабораторных работ № 4, 5	Домашнее задание №3, устный опрос, сдача лабораторных работ № 2, 4, 5	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		6	6/4И		6			
Итого за семестр		18	18/8И		17		зачёт	
5. Раздел 5								
5.1 Строение атома и химическая связь: - Современная модель строения атома водорода. Квантовые числа. Строение многоэлектронных атомов. - Периодический закон и система Д.И.Менделеева. Периодические свойства химических элементов. - Химическая связь. Виды химической связи.	2	4	2/2И		4	- самостоятельное изучение учебной литературы; - домашнее задание №1; - подготовка к контрольной работе №1;	Домашнее задание №1, устный опрос	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		4	2/2И		4			
6. Раздел 6								

6.1 Окислительно-восстановительные реакции. Электрохимические системы: - Окислительно-восстановительные реакции (ОВР) и их классификация. - Окислительно-восстановительные (электродные) потенциалы. Уравнение Нернста. Направление протекания ОВР. - Электрохимические процессы. Гальванический элемент. - Электрохимическая коррозия. Методы защиты металлов от коррозии. - Электролиз и его законы. Электродные процессы в водных системах и расплавах. Выход по току. Поляризация электродов.	2	10	12/6И		4	- самостоятельное изучение учебной литературы; - домашнее задание №2, 3; - оформление лабораторных работ №8	Домашнее задание №2, 3, устный опрос, сдача лабораторных работ №8	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		10	12/6И		4			
7. Раздел 7								
7.1 Комплексные соединения: - Координационная теория строения комплексов. Диссоциация комплексных соединений в водных растворах. Константы нестойкости и устойчивости. - Химические реакции образования комплексных соединений. - Химическая связь в комплексных соединениях. Типы комплексных соединений	2	8	6/2И		4	- самостоятельное изучение учебной литературы; - домашнее задание №4; - оформление лабораторной работы №9	Домашнее задание №4, устный опрос, сдача лабораторной работы №9	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		8	6/2И		4			
8. Раздел 8								
8.1 Дисперсные системы: - Дисперсные системы, их классификация и способы получения. - Коллоидные растворы. Строение мицеллы коллоидной частицы. Свойства коллоидных растворов. - Устойчивость коллоидных систем. Коагуляция коллоидных растворов. - Коллоидно-химические основы охраны окружающей среды.	2	4	6/2И		2,3	- самостоятельное изучение учебной литературы; - домашнее задание №5	Домашнее задание №5, устный опрос	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		4	6/2И		2,3			

9. Раздел 9								
9.1 5. Химия элементов, их получение и реакционная способность.	2	8	8/4И		4	самостоятельное изучение учебной литературы	Сдача лабораторных работ	ОПК-1, ПК-20
Итого по разделу		8	8/4И		4			
Итого за семестр		34	34/16И		18,3		экзамен	
Итого по дисциплине		52	52/24И		35,3		зачет, экзамен	ОПК-1,ПК-20

5 Образовательные технологии

1) Традиционные образовательные технологии ориентируются на организацию образовательного процесса, предполагающую прямую трансляцию знаний от преподавателя к студенту (преимущественно на основе объяснительно-иллюстративных методов обучения). Учебная деятельность студента носит в таких условиях, как правило, репродуктивный характер. Формы учебных занятий:

- Информационная лекция – последовательное изложение материала в дисциплинарной логике, осуществляемое преимущественно вербальными средствами (монолог преподавателя).

- Лабораторная работа – организация учебной работы с реальными материальными и информационными объектами, экспериментальная работа с аналоговыми моделями реальных объектов.

2) Интерактивные технологии – организация образовательного процесса, которая предполагает активное и нелинейное взаимодействие всех участников, достижение на этой основе лично значимого для них образовательного результата. Наряду со специализированными технологиями такого рода принцип интерактивности прослеживается в большинстве современных образовательных технологий. Интерактивность подразумевает субъект-субъектные отношения в ходе образовательного процесса и, как следствие, формирование саморазвивающейся информационно-ресурсной среды. Формы учебных занятий:

- Семинар-дискуссия (на лабораторных работах) – коллективное обсуждение какого-либо спорного вопроса, проблемы, выявление мнений в группе (межгрупповой диалог, дискуссия как спор-диалог).

3) Информационно-коммуникационные образовательные технологии – организация образовательного процесса, основанная на применении специализированных программных сред и технических средств работы с информацией. Формы учебных занятий:

- Лекция-визуализация – изложение содержания сопровождается презентацией (демонстрацией учебных материалов, представленных в различных знаковых системах, в т.ч. иллюстративных, графических, аудио- и видеоматериалов).

6 Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся

Представлено в приложении 1.

7 Оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

Представлены в приложении 2.

8 Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины (модуля)

а) Основная литература:

1. Общая и неорганическая химия : учебное пособие : в 2 томах / Е. В. Савинкина, В. А. Михайлов, Ю. М. Киселёв [и др.]. — Москва : Лаборатория знаний, [б. г.]. — Том 1 : Законы и концепции — 2018. — 494 с. — ISBN 978-5-00101-602-1 . — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/107884> (дата обращения: 26.09.2020). — Режим доступа: для авториз. пользователей.

б) Дополнительная литература:

1. Аналитическая химия. Титриметрические и гравиметрические методы анализа : учебное пособие / И. А. Варламова, Н. Л. Калугина, Л. Г. Коляда [и др.] ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2016. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL:

<https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=2564.pdf&show=dcatalogues/1/1130366/2564.pdf&view=true> (дата обращения: 14.05.2020). - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

2. Коляда, Л. Г. Химия : учебное пособие / Л. Г. Коляда, Л. Г. Тарасюк ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2015. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL:

<https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=21.pdf&show=dcatalogues/1/1123821/21.pdf&view=true> (дата обращения: 14.05.2020). - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

3. Крылова, С. А. Аналитическая химия. Количественные методы химического анализа : учебное пособие / С. А. Крылова, З. И. Костина, И. В. Понурко ; МГТУ. - [2-е изд., подгот. по печ. изд. 2017 г.]. - Магнитогорск : МГТУ, 2018. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL:

<https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=3472.pdf&show=dcatalogues/1/1514287/3472.pdf&view=true> (дата обращения: 14.05.2020). - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

4. Крылова, С. А. Аналитическая химия. Количественные методы химического анализа : учебное пособие / С. А. Крылова, З. И. Костина, И. В. Понурко ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2017. - 115 с. : ил., табл. - URL:

<https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=2709.pdf&show=dcatalogues/1/1131778/2709.pdf&view=true> (дата обращения: 14.05.2020). - Макрообъект. - Текст : электронный. - Имеется печатный аналог.

5. Понурко, И. В. Прикладная химия : учебное пособие / И. В. Понурко, С. А. Крылова, З. И. Костина ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2016. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL:

<https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=2656.pdf&show=dcatalogues/1/1131189/2656.pdf&view=true> (дата обращения: 14.05.2020). - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

в) Методические указания:

1. Общая и неорганическая химия : метод. указания и контрол. задания / С. А. Крылова, З. И. Костина, Е. С. Махоткина, И. В. Понурко ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2011. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL: <https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=1251.pdf&show=dcatalogues/1/1123429/1251.pdf&view=true> (дата обращения: 14.05.2020). - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

2. Крылова, С. А. Введение в направление "Химическая технология" : практикум / С. А. Крылова, И. В. Понурко ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2019. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL : <https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=3880.pdf&show=dcatalogues/1/1530051/3880.pdf&view=true> (дата обращения: 14.05.2020). - Макрообъект. - Текст : электронный. - Сведения доступны также на CD-ROM.

г) Программное обеспечение и Интернет-ресурсы:

Программное обеспечение

Наименование ПО	№ договора	Срок действия лицензии
MS Windows 7 Professional(для классов)	Д-1227-18 от 08.10.2018	11.10.2021

MS Windows 7 Professional (для классов)	Д-757-17 от 27.06.2017	27.07.2018
MS Office 2007 Professional	№ 135 от 17.09.2007	бессрочно
7Zip	свободно распространяемое ПО	бессрочно

Профессиональные базы данных и информационные справочные системы

Название курса	Ссылка
Электронная база периодических изданий East View Information Services, ООО «ИВИС»	https://dlib.eastview.com/
Национальная информационно-аналитическая система – Российский индекс научного цитирования (РИНЦ)	URL: https://elibrary.ru/project_risc.asp
Поисковая система Академия Google (Google Scholar)	URL: https://scholar.google.ru/
Информационная система - Единое окно доступа к информационным ресурсам	URL: http://window.edu.ru/
Федеральное государственное бюджетное учреждение «Федеральный институт промышленной собственности»	URL: http://www1.fips.ru/

9 Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля)

Материально-техническое обеспечение дисциплины включает:

Материально-техническое обеспечение дисциплины включает:

Материально-техническое обеспечение дисциплины включает:

Учебные аудитории для проведения занятий лекционного типа. Учебные аудитории для проведения практических занятий, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации. Оснащение: мультимедийные средства хранения, передачи и представления информации

Наглядные материалы: справочные таблицы, печатный раздаточный материал (задания для контрольных работ); учебники и учебные пособия;

- Наборы наглядных пособий по темам:

Плакат «Периодическая система Д.И. Менделеева»

Плакат «Таблица растворимости солей и оснований в воде»

Плакат «Стандартные электродные потенциалы металлов и неметаллов» и др.

Учебная аудитория для проведения лабораторных работ:

Лаборатория химии: Оснащение. Весы аналитические, рН-метр, Весы электронные, Химические реактивы, Титровальные установки, Химическая посуда .

Помещения для самостоятельной работы обучающихся. Оснащение: персональные компьютеры с пакетом MS Office, выходом в Интернет и с доступом в электронную информационно-образовательную среду университета.

Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования. Оснащение: места для хранения учебно-наглядных пособий и учебно-методической документации

Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся

По дисциплине «Химия» предусмотрена аудиторная и внеаудиторная самостоятельная работа обучающихся.

Аудиторная и внеаудиторная самостоятельная работа студентов предполагает подготовку к устным опросам – беседам по литературным источникам и индивидуальным заданиям по различным расчётам на практических занятиях и лабораторных работах.

Примерный перечень вопросов для устных опросов – бесед по темам

1. Химическая термодинамика.
 2. Химическая кинетика.
 3. Химическое равновесие.
 4. Химические реакции в растворах.
 5. Строение атома.
 6. Окислительно-восстановительные реакции.
 7. Электрохимические процессы.
 8. Комплексные соединения.
 9. Дисперсные системы.
-
1. Первый закон термодинамики.
 2. Тепловой эффект химической реакции. Закон Гесса.
 3. Расчет теплового эффекта в изобарных и изохорных условиях.
 4. Расчет изменения энтропии в результате реакции. Качественное определение знака $\Delta_r S^0$.
 5. Энергия Гиббса. Критерий самопроизвольного протекания процессов.
 6. Расчет изменения энергии Гиббса в результате химических реакций. Температурный интервал возможного протекания химической реакции (температура равновесия (критическая) $T_{кр}$).
 7. Состояние химического равновесия. Константа равновесия.
 8. Связь константы равновесия с изменением термодинамических функций в результате реакции. Влияние температуры на константу равновесия.
 9. Принцип Ле-Шателье.
 10. Скорость химической реакции: средняя и мгновенная (истинная). Закон действия масс для гомогенных реакций.
 11. Кинетика обратимых химических реакций. Кинетическое условие равновесия. Связь константы равновесия с константами скоростей прямой и обратной реакций.
 12. Влияние температуры на скорость химической реакции. Правило Вант-Гоффа.
 13. Катализаторы и их влияние на термодинамику реакции, константу скорости и константу равновесия.
 14. Катализаторы и каталитические системы. Гомогенный и гетерогенный катализ.
 15. Растворы. Способы выражения состава раствора.
 16. Электролитическая диссоциация.
 17. Растворы слабых электролитов. Закон разбавления Оствальда.
 18. Реакции ионного обмена, реакции нейтрализации.
 19. Диссоциация воды. Водородный pH и гидроксильный pOH показатели.
 20. Реакции гидролиза солей.
 21. Смещение химического равновесия реакции гидролиза в результате изменения концентрации раствора соли и температуры.
 22. Современная теория строения атома.
 23. Квантовые числа.
 24. Принцип одноэлектронного приближения. Электронная формула. Электронографическая схема.
 25. ОВР: основные понятия и определения. Классификация ОВР.

26. Окислительно – восстановительный (электродный) потенциал.
27. Стандартный электродный потенциал. Ряд напряжений металлов.
28. Зависимость электродного потенциала от реальных условий. Уравнение Нернста.
29. Определение направления протекания ОВР. Расчет ЭДС ОВР при стандартных и нестандартных условиях.
30. Химический источник тока – гальванический элемент: структурная схема, краткая запись, окислительно – восстановительные процессы на электродах и ЭДС гальванического элемента.
31. Химическая коррозия. Защитные свойства оксидных пленок на поверхности металлов.
32. Электрохимическая коррозия. Электродные процессы в коррозионном микроэлементе.
33. Методы защиты металлов от коррозии.
34. Защитные металлические покрытия. Схемы электрохимической коррозии оцинкованного и луженого железа.
35. Электролиз расплавов с инертным анодом.
36. Электролиз растворов с инертным анодом.
37. Комплексные соединения. Основы координационной теории Вернера.
38. Диссоциация комплексных соединений в растворе. Константа нестойкости и константа устойчивости.
39. Химические реакции образования комплексных соединений в растворах.
40. Дисперсные системы. Классификация дисперсных систем. Способы получения дисперсных систем.
41. Коллоидные растворы. Особенности мелкораздробленного состояния вещества. Строение коллоидных частиц.
42. Образование коллоидных растворов в химических реакциях. Формирование мицеллы.
43. Устойчивость дисперсных систем. Кинетическая устойчивость. Седиментация.
44. Коагуляция коллоидных растворов. Факторы, вызывающие коагуляцию коллоидных растворов. Взаимная коагуляция зольей. Электролитная коагуляция.
45. Порог коагуляции и коагулирующая способность электролита. Правило Шульце – Гарди. Выбор эффективного иона – коагулятора.

Темы лабораторных работ:

- Лабораторная работа № 1. «Основные классы неорганических соединений»;
Лабораторная работа № 2. «Скорость химических реакций»;
Лабораторная работа № 3. «Химическое равновесие»;
Лабораторная работа № 4. «Определение концентраций растворов»;
Лабораторная работа № 5. «Свойства растворов слабых электролитов».
Лабораторная работа № 6. «Произведение растворимости»;
Лабораторная работа № 7. «Гидролиз солей»;
Лабораторная работа № 8. «Окислительно-восстановительные реакции»;
Лабораторная работа № 9. «Комплексные соединения»;

Примерные задания по темам домашних и контрольных работ:

1. Химическая термодинамика.
2. Химическая кинетика.
3. Химическое равновесие.
4. Химические реакции в растворах.
5. Строение атома.
6. Окислительно-восстановительные реакции.
7. Электрохимические процессы.
8. Комплексные соединения.

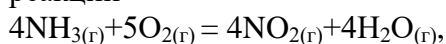
9. Дисперсные системы.

1. Для реакции $2\text{Al}_2\text{O}_{3(\text{т})} + 6\text{SO}_{2(\text{г})} + 3\text{O}_{2(\text{г})} = 2\text{Al}_2(\text{SO}_4)_{3(\text{т})}$ определите возможное направление самопроизвольного протекания реакции при стандартных условиях и при температуре $t=227^\circ\text{C}$, вычислите критическую температуру (равновероятности) и укажите:
- выше или ниже критической температуры данная реакция в прямом направлении становится термодинамически более вероятна;
 - выделяется или поглощается теплота в ходе реакции;
 - причину найденного изменения энтропии.

Термодинамические характеристики веществ

Формула (состояние)	$\Delta H_f^0, i,$ кДж/моль	$S_i^0,$ Дж/ (моль·К)	$\Delta G_f^0, i,$ кДж/моль
$\text{Al}_2\text{O}_{3(\text{т})}$	-1676	51	-1582
$\text{SO}_{2(\text{г})}$	-297	248	-300
$\text{O}_{2(\text{г})}$	0	205	0
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_{3(\text{т})}$	-3442	239	-3101

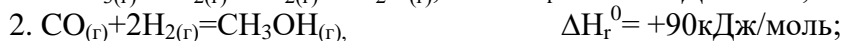
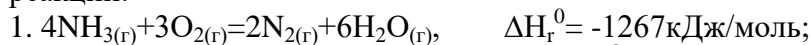
2. Определить начальные концентрации исходных веществ и константу равновесия реакции



если равновесные концентрации реагирующих веществ равны:

$$C_{\text{р, NH}_3} = 2,0 \text{ моль/м}^3; C_{\text{р, O}_2} = 2,0 \text{ моль/м}^3; C_{\text{р, NO}_2} = 0,4 \text{ моль/м}^3; C_{\text{р, H}_2\text{O}} = 0,6 \text{ моль/м}^3.$$

3. Выразите через концентрацию реагентов константы равновесия следующих реакций:



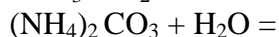
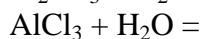
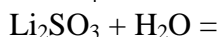
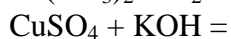
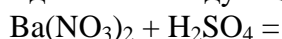
Укажите направление смещения равновесия:

- при повышении температуры, если давление постоянно;

- при понижении давления, если температура постоянна.

Как изменится константа равновесия каждой реакции при указанном изменении температуры?

4. Составить молекулярные и ионно-молекулярные уравнения реакций взаимодействия следующих веществ:

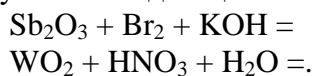


5. Для химического элемента хрома (№24 в ПС) определить:

- электронную формулу;
- семейство (s-, p-, d-, или f-семейство), к которому относится этот элемент;
- валентные электроны;
- металлом или неметаллом он является;
- изобразить электронно-графическую схему для валентных электронов в нормальном (основном) состоянии и по ней определить минимальную степень окисления элемента;
- изобразить электронно-графическую схему валентных электронов в максимально возбужденном состоянии и по ней определить максимальную степень окисления элемента;
- записать формулу оксида элемента в максимальной степени окисления и

соответствующего ему гидроксида. Доказать с помощью уравнений реакций кислотно – основной характер гидроксида элемента в максимальной степени окисления.

6. Составить уравнения окислительно - восстановительных реакций (с выводом продуктов методом цепочек):



7. Составить электронно – ионные уравнения электродных процессов (анод изготовлен из инертного материала) и молекулярное уравнение реакции, проходящей при электролизе раствора $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$. Вычислите фактическое количество металла, полученного на катоде, если электролиз проводили в течение 18 минут при силе тока 2,1 А. Выход металла по току составил 55 %.

8. Составьте молекулярное и краткое ионно – молекулярное уравнение реакций образования комплексного соединения, если в качестве исходных взяты растворы $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ и NaF , а координационное число комплексобразователя равно 6. Напишите выражение константы устойчивости комплекса и вычислите ее, пользуясь термодинамическими характеристиками ионов:

$$\Delta G_f^0, \text{Al}^{3+} = -490,5 \text{ кДж/моль};$$
$$\Delta G_f^0, \text{F}^- = -277,9 \text{ кДж/моль};$$
$$\Delta G_f^0, [\text{AlF}_6]^{3-} = -2276,4 \text{ кДж/моль}.$$

9. Напишите формулу мицеллы золя, полученного при постепенном приливании к водному раствору соли FeCl_3 раствора Na_2CO_3 . Укажите знак заряда коллоидной частицы. Какой из электролитов $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, NaCl , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, является наиболее экономичным коагулятором этого золя?

Оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

а) Планируемые результаты обучения и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации:

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
<i>ОПК-1: способность решать стандартные задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением информационно-коммуникационных технологий и с учетом основных требований информационной безопасности</i>		
Знать	<i>основные источники информации и библиографические основы работы с учебной и научной литературой, справочными материалами для получения дополнительных сведений по химическим вопросам при решении стандартных задач профессиональной деятельности</i>	<p><i>Перечень теоретических вопросов для устных опросов – бесед по темам и зачета:</i></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Основы химической термодинамики. 2. Первый закон термодинамики. 3. Тепловой эффект химической реакции. Закон Гесса. 4. Расчет теплового эффекта в изобарных и изохорных условиях. 5. Второй закон термодинамики. Энтропия. 6. Расчет изменения энтропии в результате реакции. Качественное определение знака $\Delta_r S^0$. 7. Энергия Гиббса. Критерий самопроизвольного протекания процессов. 8. Расчет изменения энергии Гиббса в результате химических реакций. Температурный интервал возможного протекания химической реакции (температура равновесия (критическая) $T_{кр}$). 9. Зависимость изменения энергии Гиббса от реальных условий осуществления химических реакций (анализ энтропийного уравнения для расчета изменения энергии Гиббса реакции). 10. Состояние химического равновесия. Константа равновесия. 11. Связь константы равновесия с изменением термодинамических функций в результате реакции. Влияние температуры на константу равновесия. 12. Принцип Ле-Шателье. 13. Скорость химической реакции: средняя и мгновенная (истинная). Закон действия масс

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>для гомогенных реакций.</p> <p>14. Зависимость скорости химической реакции от концентрации реагентов. Закон действия масс для гомогенных и гетерогенных реакций. Физический смысл константы скорости химической реакции.</p> <p>15. Кинетика обратимых химических реакций. Кинетическое условие равновесия. Связь константы равновесия с константами скоростей прямой и обратной реакций.</p> <p>16. Влияние температуры на скорость химической реакции. Правило Вант-Гоффа.</p> <p>17. Зависимость скорости химической реакции от температуры. Уравнение Аррениуса и его применение для расчета энергии активации по известному соотношению скоростей химической реакции при двух разных температурах.</p> <p>18. Активированный комплекс. Энергия активации. Энергетическая диаграмма хода реакции с образованием активированного комплекса.</p> <p>19. Катализаторы и их влияние на термодинамику реакции, константу скорости и константу равновесия.</p> <p>20. Влияние катализатора на энергию активации каталитической реакции. Сравнение энергетических диаграмм каталитической и некаталитической реакций.</p> <p>21. Катализаторы и каталитические системы. Гомогенный и гетерогенный катализ.</p> <p>22. Растворы. Способы выражения состава раствора.</p> <p>23. Тепловой эффект растворения веществ.</p> <p>24. Электролитическая диссоциация.</p> <p>25. Растворы слабых электролитов. Закон разбавления Оствальда.</p> <p>26. Ступенчатая диссоциация слабых многоосновных кислот и многокислотных оснований.</p> <p>27. Реакции ионного обмена, реакции нейтрализации.</p> <p>28. Диссоциация воды. Водородный pH и гидроксильный pOH показатели.</p> <p>29. Реакции гидролиза солей.</p> <p>30. Количественные характеристики гидролиза: степень гидролиза h и константа гидролиза K_r. Выведите выражение K_r для соли CH_3COONa.</p> <p>31. Смещение химического равновесия реакции гидролиза в результате изменения концентрации раствора соли и температуры.</p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства																				
		32. Смещение химического равновесия реакции гидролиза в результате добавления в реакционную систему кислоты и щелочи (рассмотрите на примерах реакций гидролиза солей $Al(NO_3)_3$ и Na_2CO_3).																				
Уметь	<p>применять источники информации, библиографические знания и информационно-коммуникационные технологии для приобретения дополнительных сведений по химическим вопросам при осуществлении профессиональной деятельности</p>	<p>Примерные задания по темам домашних и контрольных работ:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Химическая термодинамика. 2. Химическая кинетика. 3. Химическое равновесие. 4. Химические реакции в растворах. <p>1. Для реакции $2Al_2O_{3(т)} + 6SO_{2(г)} + 3O_{2(г)} = 2Al_2(SO_4)_{3(т)}$ определите возможное направление самопроизвольного протекания реакции при стандартных условиях и при температуре $t=227^\circ C$, вычислите критическую температуру (равновесности) и укажите:</p> <ol style="list-style-type: none"> а) выше или ниже критической температуры данная реакция в прямом направлении становится термодинамически более вероятна; б) выделяется или поглощается теплота в ходе реакции; в) причину найденного изменения энтропии. <p style="text-align: center;">Термодинамические характеристики веществ</p> <table border="1" data-bbox="1021 1018 1807 1286"> <thead> <tr> <th>Формула (состояние)</th> <th>$\Delta H_f^0, i,$ кДж/моль</th> <th>$S_i^0,$ Дж/ (моль·К)</th> <th>$\Delta G_f^0, i,$ кДж/моль</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$Al_2O_{3(т)}$</td> <td>-1676</td> <td>51</td> <td>-1582</td> </tr> <tr> <td>$SO_{2(г)}$</td> <td>-297</td> <td>248</td> <td>-300</td> </tr> <tr> <td>$O_{2(г)}$</td> <td>0</td> <td>205</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>$Al_2(SO_4)_{3(т)}$</td> <td>-3442</td> <td>239</td> <td>-3101</td> </tr> </tbody> </table> <p>2. Определить начальные концентрации исходных веществ и константу равновесия реакции</p> $4NH_{3(г)} + 5O_{2(г)} = 4NO_{2(г)} + 4H_2O_{(г)},$	Формула (состояние)	$\Delta H_f^0, i,$ кДж/моль	$S_i^0,$ Дж/ (моль·К)	$\Delta G_f^0, i,$ кДж/моль	$Al_2O_{3(т)}$	-1676	51	-1582	$SO_{2(г)}$	-297	248	-300	$O_{2(г)}$	0	205	0	$Al_2(SO_4)_{3(т)}$	-3442	239	-3101
Формула (состояние)	$\Delta H_f^0, i,$ кДж/моль	$S_i^0,$ Дж/ (моль·К)	$\Delta G_f^0, i,$ кДж/моль																			
$Al_2O_{3(т)}$	-1676	51	-1582																			
$SO_{2(г)}$	-297	248	-300																			
$O_{2(г)}$	0	205	0																			
$Al_2(SO_4)_{3(т)}$	-3442	239	-3101																			

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>если равновесные концентрации реагирующих веществ равны: $C_{p, NH_3} = 2,0$ моль/м³; $C_{p, O_2} = 2,0$ моль/м³; $C_{p, NO_2} = 0,4$ моль/м³; $C_{p, H_2O} = 0,6$ моль/м³.</p> <p>3. Выразите через концентрацию реагентов константы равновесия следующих реакций:</p> <p>1. $4NH_{3(r)} + 3O_{2(r)} = 2N_{2(r)} + 6H_2O_{(r)}$, $\Delta H_r^0 = -1267$ кДж/моль; 2. $CO_{(r)} + 2H_{2(r)} = CH_3OH_{(r)}$, $\Delta H_r^0 = +90$ кДж/моль; 3. $2C_{(r)} + O_{2(r)} = 2CO_{(r)}$, $\Delta H_r^0 = -221$ кДж/моль.</p> <p>Укажите направление смещения равновесия: -при повышении температуры, если давление постоянно; -при понижении давления, если температура постоянна. Как изменится константа равновесия каждой реакции при указанном изменении температуры?</p> <p>4. Составить молекулярные и ионно-молекулярные уравнения реакций взаимодействия следующих веществ: $Ba(NO_3)_2 + H_2SO_4 =$ $CuSO_4 + KOH =$ $Li_2SO_3 + H_2O =$ $AlCl_3 + H_2O =$ $(NH_4)_2CO_3 + H_2O =$</p>
Владеть	<p><i>практическими навыками информационно-поисковой работы с применением информационно-коммуникационных технологий и библиографических приемов для приобретения дополнительных сведений по химическим вопросам при осуществлении профессиональной</i></p>	<p>Примерный перечень лабораторных работ: Лабораторная работа № 1. « Основные классы неорганических соединений»; Лабораторная работа № 2. «Скорость химических реакций»; Лабораторная работа № 3. « Химическое равновесие»; Лабораторная работа № 4. « Определение концентраций растворов»; Лабораторная работа № 5. « Свойства растворов слабых электролитов».</p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
	<i>деятельности</i>	
<i>ПК-20: способность проводить эксперименты по заданным методикам с обработкой и анализом результатов, составлять описания проводимых исследований и подготавливать данные для составления научных обзоров и публикаций</i>		
Знать	<i>методики проведения и обработки результатов химических экспериментов для решения химических задач и объяснения химизма процессов; общие принципы составления описаний проводимых химических экспериментов для исследований химических систем, а также общие подходы к подготовке данных для составления научных обзоров и публикаций</i>	<p><i>Перечень теоретических вопросов к экзамену:</i></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Современная теория строения атома. 2. Решение уравнения Шредингера для атома водорода. Квантовые числа. 3. Особенности решения уравнения Шредингера для многоэлектронных атомов. 4. Принцип одноэлектронного приближения. Электронная формула. Электронографическая схема. 5. Периодический закон Д. И. Менделеева. Периодичность электронной конфигурации валентных электронов и металличности, радиуса атома. 6. Энергия ионизации, сродство к электрону и электроотрицательность в свете периодического закона. 7. Условие образования химической связи. 8. Метод молекулярных орбиталей. 9. Метод валентных связей. 10. Ковалентная связь. 11. Донорно-акцепторная связь. 12. ОВР: основные понятия и определения. Классификация ОВР. 13. Окислительно – восстановительный (электродный) потенциал. 14. Стандартный электродный потенциал. Ряд напряжения металлов. 15. Зависимость электродного потенциала от реальных условий. Уравнение Нернста. 16. Определение направления протекания ОВР. Расчет ЭДС ОВР при стандартных и нестандартных условиях. 17. Химический источник тока – гальванический элемент: структурная схема, краткая запись, окислительно – восстановительные процессы на электродах и ЭДС гальванического элемента. 18. Химическая коррозия. Защитные свойства оксидных пленок на поверхности металлов. 19. Электрохимическая коррозия. Электродные процессы в коррозионном микроэлементе.

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		20. Методы защиты металлов от коррозии. 21. Защитные металлические покрытия. Схемы электрохимической коррозии оцинкованного и луженого железа. 22. Электролиз расплавов с инертным анодом. 23. Электролиз растворов с инертным анодом. 24. Электролиз с активным анодом. 25. Законы электролиза: закон Фарадея и следствие из него. Выход по току. 26. Комплексные соединения. Основы координационной теории Вернера. 27. Диссоциация комплексных соединений в растворе. Константа нестойкости и константа устойчивости. 28. Химические реакции образования комплексных соединений в растворах. 29. Электростатическая теория образования химической связи в комплексах. 30. Образование химической связи в комплексах согласно методу валентных связей. 31. Дисперсные системы. Классификация дисперсных систем. Способы получения дисперсных систем. 32. Коллоидные растворы. Особенности мелкодробленного состояния вещества. Строение коллоидных частиц. 33. Образование коллоидных растворов в химических реакциях. Формирование мицеллы. 34. Электрокинетический потенциал. Электрические свойства коллоидных растворов. 35. Агрегативная устойчивость коллоидных систем. Причины агрегативной устойчивости лиофобных и лиофильных коллоидов. 36. Устойчивость дисперсных систем. Кинетическая устойчивость. Седиментация. 37. Коагуляция коллоидных растворов. Факторы, вызывающие коагуляцию коллоидных растворов. Взаимная коагуляция зольей. Электролитная коагуляция. 38. Порог коагуляции и коагулирующая способность электролита. Правило Шульце – Гарди. Выбор эффективного иона – коагулятора. 39. Общая характеристика s-элементов. 40. Общая характеристика p-элементов. 41. Общая характеристика d-элементов.

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
Уметь	<p><i>проводить химические эксперименты, обрабатывать, обобщать и анализировать их результаты для решения химических задач и объяснения химизма процессов;</i></p> <p><i>составлять описания проводимых химических экспериментов для исследований химических систем, а также применять общие подходы к подготовке данных для составления научных обзоров и публикаций</i></p>	<p>Примерные задания по темам домашних и контрольных работ:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Строение атома. <ol style="list-style-type: none"> 2. Окислительно-восстановительные реакции. 3. Электрохимические процессы. 4. Комплексные соединения. 5. Дисперсные системы. 1. Для химического элемента хрома (№24 в ПС) определить: <ul style="list-style-type: none"> - электронную формулу; - семейство (s-,p-,d-, или f-семейство), к которому относится этот элемент; - валентные электроны; - металлом или неметаллом он является; - изобразить электронно-графическую схему для валентных электронов в нормальном (основном) состоянии и по ней определить минимальную степень окисления элемента; - изобразить электронно-графическую схему валентных электронов в максимально возбужденном состоянии и по ней определить максимальную степень окисления элемента; - записать формулу оксида элемента в максимальной степени окисления и соответствующего ему гидроксида. Доказать с помощью уравнений реакций кислотн – основной характер гидроксида элемента в максимальной степени окисления. 2. Составить уравнения окислительно - восстановительных реакций (с выводом продуктов методом цепочек): $\text{Sb}_2\text{O}_3 + \text{Br}_2 + \text{KOH} =$ $\text{WO}_2 + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} =.$ 3. Составить электронно – ионные уравнения электродных процессов (анод изготовлен из инертного материала) и молекулярное уравнение реакции, проходящей при электролизе раствора $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$. Вычислите фактическое количество металла, полученного на катоде, если электролиз проводили в течение 18 минут при силе тока 2,1 А. Выход металла по току составил 55 %.

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>4. Составьте молекулярное и краткое ионно – молекулярное уравнение реакций образования комплексного соединения, если в качестве исходных взяты растворы $Al_2(SO_4)_3$ и NaF, а координационное число комплексообразователя равно 6. Напишите выражение константы устойчивости комплекса и вычислите ее, пользуясь термодинамическими характеристиками ионов:</p> $\Delta G_f^0, Al^{3+} = -490,5 \text{ кДж/моль};$ $\Delta G_f^0, F^- = -277,9 \text{ кДж/моль};$ $\Delta G_f^0, [AlF_6]^{3-} = -2276,4 \text{ кДж/моль}.$ <p>5. Напишите формулу мицеллы золя, полученного при постепенном приливании к водному раствору соли $FeCl_3$ раствора Na_2CO_3. Укажите знак заряда коллоидной частицы. Какой из электролитов $(NH_4)_2SO_4$, $NaCl$, $Ca(NO_3)_2$, является наиболее экономичным коагулятором этого золя?</p>
Владеть	<p><i>практическими навыками проведения, обработки, обобщения и анализа результатов химических экспериментов для решения химических задач и объяснения химизма процессов;</i></p> <p><i>приемами составления описаний проводимых химических экспериментов для исследований химических систем, а также навыками применения общих подходов к подготовке данных для составления научных обзоров и публикаций</i></p>	<p>Примерный перечень лабораторных работ:</p> <p>Лабораторная работа № 6. «Произведение растворимости»;</p> <p>Лабораторная работа № 7. «Гидролиз солей»;</p> <p>Лабораторная работа № 8. «Окислительно-восстановительные реакции»;</p> <p>Лабораторная работа № 9. «Комплексные соединения»;</p>

б) Порядок проведения промежуточной аттестации, показатели и критерии оценивания:

Промежуточная аттестация по дисциплине «Химия» включает теоретические вопросы, позволяющие оценить уровень усвоения обучающимися знаний, и практические задания, выявляющие степень сформированности умений и владений, проводится в форме экзамена, зачета и в форме выполнения и защиты лабораторных работ.

Зачет по данной дисциплине проводится в устной форме по зачетным вопросам и результатам сдачи лабораторных, домашних и контрольных работ.

Показатели и критерии оценивания зачета:

- для получения «*зачтено*» по дисциплине обучающийся должен показать знания на уровне воспроизведения и объяснения информации, интеллектуальные навыки решения простых задач;

- для получения «*незачтено*» по дисциплине обучающийся не может показать знания на уровне воспроизведения и объяснения информации, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.

Экзамен по данной дисциплине проводится в устной форме по экзаменационным билетам, каждый из которых включает 2 теоретических вопроса и одно практическое задание.

Показатели и критерии оценивания экзамена:

- на оценку «*отлично*» (5 баллов) – обучающийся демонстрирует высокий уровень сформированности компетенций, всестороннее, систематическое и глубокое знание учебного материала, свободно выполняет практические задания, свободно оперирует знаниями, умениями, применяет их в ситуациях повышенной сложности.

- на оценку «*хорошо*» (4 балла) – обучающийся демонстрирует средний уровень сформированности компетенций: основные знания, умения освоены, но допускаются незначительные ошибки, неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.

- на оценку «*удовлетворительно*» (3 балла) – обучающийся демонстрирует пороговый уровень сформированности компетенций: в ходе контрольных мероприятий допускаются ошибки, проявляется отсутствие отдельных знаний, умений, навыков, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.

- на оценку «*неудовлетворительно*» (2 балла) – обучающийся демонстрирует знания не более 20% теоретического материала, допускает существенные ошибки, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.

- на оценку «*неудовлетворительно*» (1 балл) – обучающийся не может показать знания на уровне воспроизведения и объяснения информации, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач.