

Министерство науки и высшего образования РФ

ФГБОУ ВО Уральский государственный лесотехнический университет

Химико-технологический институт

Кафедра физико-химической технологии защиты биосферы

Рабочая программа дисциплины

включая фонд оценочных средств и методические указания для
самостоятельной работы обучающихся

Б1.О.13– ХИМИЯ


Направление подготовки 09.03.03 «Прикладная информатика»

Профиль Администрирование информационных систем

Квалификация – бакалавр

Количество зачетных единиц (*часов*) - 4 (144)

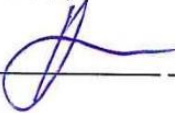
г. Екатеринбург, 2023

Разработчик: канд. техн. наук, доцент  / О.М. Подковыркина /

Рабочая программа утверждена на заседании кафедры физико-химической технологии защиты биосферы (протокол № 6 от « 11 » 01 2023 года).

Зав. кафедрой  / Ю.А. Горбатенко /

Рабочая программа рекомендована к использованию в учебном процессе методической комиссией социально-экономического института (протокол № 2 от « 02 » марта 2023 года).

Председатель методической комиссии СЭИ  / А.В. Чевардин /

Рабочая программа утверждена директором социально-экономического института

Директор СЭИ  / Ю.А. Капустина /

« 02 » марта 2023 года

Оглавление

1. Общие положения	4
2. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы	4
3. Место дисциплины в структуре образовательной программы	5
4. Объем дисциплины в зачетных единицах с указанием количества академических часов, выделенных на контактную работу обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) и на самостоятельную работу обучающихся	5
5. Содержание дисциплины, структурированное по темам (разделам) с указанием отведенного на них количества академических часов	6
5.1. Трудоемкость разделов дисциплины	6
очная форма обучения	6
очно-заочная форма обучения	6
заочная форма обучения	7
5.2. Содержание занятий лекционного типа	7
5.3. Темы и формы практических (лабораторных) занятий	9
5.4. Детализация самостоятельной работы	10
6. Перечень учебно-методического обеспечения по дисциплине	11
7. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине	13
7.1. Перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения образовательной программы	13
7.2. Описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания	13
7.3. Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы	14
7.4. Соответствие балльной шкалы оценок и уровней сформированных компетенций	20
8. Методические указания для самостоятельной работы обучающихся	21
9. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине	22
10. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине	23

1. Общие положения

Дисциплина «Химия» относится к базовой части блока 1 учебного плана, входящего в состав образовательной программы высшего образования 09.03.03 «Прикладная информатика» (профиль – Администрирование информационных систем).

Нормативно-методической базой для разработки рабочей программы учебной дисциплины «Химия» являются:

- Федеральный закон «Об образовании в Российской Федерации», утвержденный приказом Минобрнауки РФ № 273-ФЗ от 29.12.2012;
- – Приказ Министерства науки и высшего образования Российской Федерации от 06.04.2021 № 245 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по образовательным программам высшего образования - программам бакалавриата, программам специалитета, программам магистратуры»;
- – Приказ Министерства труда и социальной защиты от 18.11.2014 г. №896н «Об утверждении профессионального стандарта «Специалист по информационным системам»;
- Федеральным законом РФ от 24.11.1995 г. № 181-ФЗ «О социальной защите инвалидов в Российской Федерации»;
- – Учебный план образовательной программы высшего образования направления 09.03.03 «Прикладная информатика» (профиль «Администрирование информационных систем») подготовки бакалавров по очной форме обучения, одобренный Ученым советом УГЛТУ (протокол № 3 от 16.03.2023), с дополнениями и изменениями, утвержденными на заседании Ученого совета УГЛТУ (протокол от 20.04.2023 №4), введенными приказом УГЛТУ от 28.04.2023 №302-А.

Обучение по образовательной программе 09.03.03 «Прикладная информатика» (профиль – Администрирование информационных систем) осуществляется на русском языке.

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

Планируемыми результатами обучения по дисциплине являются знания, умения, владения и/или опыт деятельности, характеризующие этапы/уровни формирования компетенций и обеспечивающие достижение планируемых результатов освоения образовательной программы в целом.

Цель освоения дисциплины – формирование у будущих бакалавров способности к применению естественнонаучных и общеинженерных знаний химии, теоретического и экспериментального исследования в профессиональной деятельности.

Задачи дисциплины:

- привить обучающимся способности к применению естественнонаучных и общеинженерных знаний по химии, фундаментальных законов природы характеризующих химические и физические свойства окружающих нас объектов и явлений;
- обучить методам решения задач с использованием естественнонаучных знаний о закономерностях химических превращений и основных химических законов, методам математического анализа и моделирования в профессиональной деятельности.

Процесс изучения дисциплины направлен на формирование следующей общепрофессиональной компетенции:

– **ОПК-1:** способен применять естественнонаучные и общеинженерные знания, методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования в профессиональной деятельности.

В результате изучения дисциплины обучающийся должен:

знать:

- естественнонаучные фундаментальные знания, суть основных законов химии и химических превращений, методы математического анализа полученных результатов химического эксперимента;
- закономерности изменения физических и химических свойств простых и сложных веществ

в соответствии с Периодическим законом Д.И. Менделеева.

уметь:

- самостоятельно применять математические методы, физико-химические и химические законы для решения практических задач в области профессиональной деятельности;
- записывать уравнения реакций химических превращений веществ и их получения; проводить аналогии в изменении свойств химических соединений.

владеть:

- практическим применением естественнонаучных и общеинженерных знаний, законов химии, методик проведения теоретического и экспериментального химического исследования для решения задач в профессиональной деятельности;
- выявлением взаимосвязи между структурой, свойствами и реакционной способностью химических соединений.

3. Место дисциплины в структуре образовательной программы

Данная учебная дисциплина относится к обязательным дисциплинам базовой части, что означает формирование в процессе обучения у бакалавра основных общепрофессиональных знаний и компетенций в рамках выбранного профиля.

Освоение данной дисциплины является необходимой основой для последующего изучения дисциплин ОПОП и написания выпускной квалификационной работы.

Перечень обеспечивающих, сопутствующих и обеспечиваемых дисциплин

<i>Обеспечивающие</i>	<i>Сопутствующие</i>	<i>Обеспечиваемые</i>
Математика Физика	Экология	Статистика Теория систем и системный анализ Производственная практика (технологическая (проектно-технологическая практика)) Выполнение и защита выпускной квалификационной работы

Указанные связи дисциплины дают обучающемуся системное представление о комплексе изучаемых дисциплин в соответствии с ФГОС ВО, что обеспечивает требуемый теоретический уровень и практическую направленность в системе обучения и будущей деятельности выпускника.

4. Объем дисциплины в зачетных единицах с указанием количества академических часов, выделенных на контактную работу обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) и на самостоятельную работу обучающихся

Общая трудоемкость дисциплины

Вид учебной работы	Всего академических часов		
	очная форма	заочная форма	очно-заочная форма
Контактная работа с преподавателем*:	52,35	10,35	16,35
лекции (Л)	18	2	6
практические занятия (ПЗ)	18	-	10
лабораторные работы (ЛР)	16	8	-
иные виды контактной работы	0,35	0,35	0,35
Самостоятельная работа обучающихся:	91,65	133,65	127,65
изучение теоретического курса	22	45	39
подготовка к текущему контролю	34	80	80
подготовка к промежуточной аттестации	35,65	8,65	8,65
Вид промежуточной аттестации:	экзамен	экзамен	экзамен
Общая трудоемкость	4/144		

*Контактная работа обучающихся с преподавателем, в том числе с применением дистанционных образовательных технологий, включает занятия лекционного типа, и (или) занятия семинарского типа, лабораторные занятия, и (или) групповые консультации, и (или) индивидуальную работу обучающегося с преподавателем, а также аттестационные испытания промежуточной аттестации. Контактная работа может включать иные виды учебной деятельности, предусматривающие групповую и индивидуальную работу обучающихся с преподавателем. Часы контактной работы определяются Положением об организации и проведении контактной работы при реализации образовательных программ высшего образования, утвержденным Ученым советом УГЛТУ от 25 февраля 2020 года.

5. Содержание дисциплины, структурированное по темам (разделам) с указанием отведенного на них количества академических часов

5.1.Трудовое количество разделов дисциплины очная форма обучения

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Л	ПЗ	ЛР	Всего контактной работы	Самостоятельная работа
1	Введение в курс					
1.1	Введение и основные понятия и определения	1	-	-	1	2
1.2	Фундаментальные законы химии	1	2	-	3	4
1.3	Основные классы неорганических соединений. Химия элементов. Свойства важнейших соединений.	2	4	-	6	14
2	Строение вещества					
	Строение атома и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Понятие о химической связи.	2	4	-	6	6
3	Введение в теорию химических процессов					
3.1	Энергетика химических процессов	2	2	-	4	2
3.2	Скорость химических реакций и химическое равновесие	2	4	-	6	4
3.3	Растворы	4	2	8	16	16
4	Электрохимические процессы					
4.1	Окислительно-восстановительные реакции	2	-	4	6	4
4.2	Гальванические элементы. Электролиз растворов и расплавов. Коррозия металлов. Вопросы экологии.	2	-	4	4	4
Итого по разделам:		18	18	16	52	56
Промежуточная аттестация		-	-	-	0,35	35,65
Всего					144	

очно-заочная форма обучения

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Л	ПЗ	ЛР	Всего контактной работы	Самостоятельная работа
1	Введение в курс					
1.1	Введение и основные понятия и определения	-	-	-	-	3
1.2	Фундаментальные законы химии	1	2	-	3	14
1.3	Основные классы неорганических соединений. Химия элементов. Свойства важнейших соединений.	2	2	-	4	24

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Л	ПЗ	ЛР	Всего контактной работы	Самостоятельная работа
2	Строение вещества					
	Строение атома и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Понятие о химической связи.	1	2	-	3	20
3	Введение в теорию химических процессов					
3.1	Энергетика химических процессов	-	-	-	-	10
3.2	Скорость химических реакций и химическое равновесие	-	-	-	-	14
3.3	Растворы	1	2	-	3	12
4	Электрохимические процессы					
4.1	Окислительно-восстановительные реакции	1	2	-	3	12
4.2	Гальванические элементы. Электролиз растворов и расплавов. Коррозия металлов. Вопросы экологии.	-	-	-	-	10
Итого по разделам:		6	10	-	16	119
Промежуточная аттестация		-	-	-	0,35	8,65
Всего					144	

заочная форма обучения

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Л	ПЗ	ЛР	Всего контактной работы	Самостоятельная работа
1	Введение в курс					
1.1	Введение и основные понятия и определения	-		-	-	3
1.2	Фундаментальные законы химии	1		-	1	14
1.3	Основные классы неорганических соединений. Химия элементов. Свойства важнейших соединений.	-		4	4	24
2	Строение вещества					
	Строение атома и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Понятие о химической связи.	-		-	-	10
3	Введение в теорию химических процессов					
3.1	Энергетика химических процессов	-		-	-	6
3.2	Скорость химических реакций и химическое равновесие	-		-	-	14
3.3	Растворы	1		2	5	32
4	Электрохимические процессы					
4.1	Окислительно-восстановительные реакции	-		2	-	12
4.2	Гальванические элементы. Электролиз растворов и расплавов. Коррозия металлов. Вопросы экологии.	-		-	-	10
Итого по разделам:		2	-	8	10	125
Промежуточная аттестация		-	-	-	0,35	8,65
Всего					144	

5.2. Содержание занятий лекционного типа

Раздел 1. Введение в курс

1.1 Введение и основные понятия и определения

Предмет и задачи химии, её практическое значение. Химия и проблемы современной науки и общества. Роль химии в развитии лесохимического комплекса Российской Федерации. Организация самостоятельной работы по курсу общей химии.

1.2 Фундаментальные законы химии

Закон сохранения массы и энергии. Периодичность. Закон сохранения заряда. Основные стехиометрические законы химии.

1.3 Основные классы неорганических соединений

Оксиды, гидроксиды (кислоты и основания), соли. Комплексные соединения. Определение, номенклатура.

Свойства важнейших соединений элементов. Нахождение элементов в природе. Способы получения. Свойства и применение.

Раздел 2. Строение вещества

2.1 Строение атома и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева

Основные понятия о строении атома. Понятие о квантах. Основные положения квантовой механики. Электронное облако, орбиталь, квантовые числа. Порядок заполнения электронных уровней атомов: закон наименьшей энергии, правило Хунда, принцип Паули, правило Клечковского, закон электронной симметрии, закон Мозли. Правила построения четных и нечетных рядов больших периодов. s-, p-, d- и f-элементы. Периодические свойства химических элементов: энергия ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность, атомные и ионные радиусы, степень окисления.

2.2 Химическая связь и строение простых молекул

Химическая связь: виды, методы описания. Основные характеристики химической связи: длина, направленность, прочность. Ковалентная связь. Метод валентных связей: насыщенность и направленность связи, кратность связи, поляризуемость. Гибридизация. Ионная связь: энергия ионной связи, поляризация ионов, полярность и поляризуемость связи. Строение веществ в конденсированном состоянии.

Раздел 3. Введение в теорию химических процессов

3.1 Энергетика химических процессов

Внутренняя энергия и энтальпия. Тепловые эффекты различных процессов. Закон Гесса и следствия из него вытекающие. Стандартная теплота образования. Понятие об энтропии. Изменение энтропии в различных процессах. Понятие об энергии Гиббса и её изменении как меры реакционной способности.

3.2 Скорость химических реакций и химическое равновесие

Скорость реакции в гомогенных и гетерогенных системах. Факторы, влияющие на скорость реакции. Понятие об активированном комплексе. Необратимые и обратимые процессы. Химическое равновесие. Константа равновесия. Принцип Ле-Шателье.

3.3 Растворы

Общие понятия о растворах. Другие дисперсные системы. Особенности воды как растворителя. Образование растворов. Растворимость веществ. Термохимические процессы при растворении. Способы выражения концентрации.

Разбавленные растворы неэлектролитов. Идеальные растворы. Коллигативные свойства растворов: законы Генри Рауля, Вант-Гоффа.

Свойства водных растворов электролитов. Ионное произведение воды. Водородный показатель рН. Сильные и слабые электролиты. Активность. Константа диссоциации. Закон разбавления Оствальда. Ионные реакции.

Условия смещения равновесия. Произведение растворимости. Количественное описание равновесий в растворах электролитов. Применение закона действующих масс к электролитам. Гидролиз солей. Степень и константа гидролиза. Диссоциация комплексных соединений.

Классификация и характеристика химических и физико-химических методов анализа. Ана-

литические реакции на ионы.

Раздел 4. Электрохимические процессы

4.1 Окислительно-восстановительные процессы

Важнейшие восстановители и окислители. Методы составления уравнений окислительно-восстановительных реакций. Влияние среды на характер протекания реакций.

Эквивалент окислителя и восстановителя. Классификация окислительно-восстановительных реакций.

Гальванический элемент. Электродные потенциалы. Окислительно-восстановительные потенциалы. Направление протекания окислительно-восстановительных реакций. Химия s, p, d, f-металлов.

4.2 Электролиз

Электролиз как окислительно-восстановительный процесс. Катодные и анодные процессы. Законы электролиза. Электролиз с растворимыми и нерастворимыми анодами.

4.3 Коррозия металлов

Основные виды коррозии. Электрохимическая коррозия. Защита металлов от коррозии. Вопросы экологии.

5.3. Темы и формы занятий семинарского типа

Учебным планом по дисциплине предусмотрены практические и лабораторные занятия

№	Наименование раздела дисциплины (модуля)	Форма проведения занятия	Трудоёмкость, час		
			очная	заочная	очно-заочная
1	Раздел 1. Введение в курс «Общая и неорганическая химия» (тема 1.1.-1.2. Фундаментальные понятия и законы химии. Закон эквивалентов.)	практическая работа	4	-	2
2	Раздел 1. Введение в курс «Общая и неорганическая химия» (тема: 1.3. Основные классы неорганических соединений. Химия элементов. Свойства важнейших соединений.)	практическая работа	4	4	2
3	Раздел 2. Строение вещества (тема: 2.1. Строение атома и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. тема: 2.2. Понятие о химической связи.)	практическая работа	4	-	2
4	Раздел 3. Введение в теорию химических процессов (тема: 3.1. Энергетика химических процессов. тема: 3.2. Скорость химических реакций и химическое равновесие. Каталитические реакции.)	практическая работа	6	-	-
5	Раздел 3. Введение в теорию химических процессов (тема: 3.3. Растворы. Приготовление растворов заданной концентрации из веществ различного агрегатного состояния.)	практическая работа	2	-	-
6	Раздел 3. Введение в теорию химических процессов (тема: 3.3. Растворы. Сильные и слабые электролиты. Ионные равновесия.)	лабораторная / практическая работа	4	-	1
7	Раздел 3. Введение в теорию химических процессов (тема: 3.3. Растворы. Гидролиз.)	лабораторная / практическая работа	4	2	1

№	Наименование раздела дисциплины (модуля)	Форма проведения занятия	Трудоёмкость, час		
			очная	заочная	очно-заочная
8	Раздел 4. Электрохимические процессы (тема: 4.1. Окислительно-восстановительные реакции.)	лабораторная / практическая работа	4	2	2
9	Раздел 4. Электрохимические процессы (тема: 4.2. Гальванические элементы. Электролиз растворов и расплавов. Коррозия металлов. Вопросы экологии.)	лабораторная работа	4	-	
Итого:			34	8	10

5.4 Детализация самостоятельной работы

№	Наименование раздела дисциплины (модуля)	Вид самостоятельной работы	Трудоёмкость, час		
			очная	заочная	очно-заочная
1	Раздел 1. Введение в курс «Общая и неорганическая химия» (тема 1.1.-1.2. Фундаментальные понятия и законы химии. Закон эквивалентов.)	Подготовка к опросу по теме практической работы	6	17	9
2	Раздел 1. Введение в курс «Общая и неорганическая химия» (тема: 1.3. Основные классы неорганических соединений. Химия элементов. Свойства важнейших соединений.)	Подготовка к опросу по теме практической работы	14	24	20
3	Раздел 2. Строение вещества (тема: 2.1. Строение атома и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. тема: 2.2. Понятие о химической связи.)	Подготовка к опросу по теме практической работы	6	10	20
4	Раздел 3. Введение в теорию химических процессов (тема: 3.1. Энергетика химических процессов. тема: 3.2. Скорость химических реакций и химическое равновесие. Каталитические реакции.)	Подготовка к опросу по теме практической работы	6	20	15
5	Раздел 3. Введение в теорию химических процессов (тема: 3.3. Растворы. Приготовление растворов заданной концентрации из веществ различного агрегатного состояния.)	Подготовка к опросу по теме практической работы	6	12	10
6	Раздел 3. Введение в теорию химических процессов (тема: 3.3. Растворы. Сильные и слабые электролиты. Ионные равновесия.)	Подготовка к опросу по теме лабораторной работы и защите отчетных материалов.	5	10	10
7	Раздел 3. Введение в теорию химических процессов (тема: 3.3. Растворы. Гидролиз.)	Подготовка к опросу по теме лабораторной работы и защите от-	5	10	10

№	Наименование раздела дисциплины (модуля)	Вид самостоятельной работы	Трудоемкость, час		
			очная	заочная	очно-заочная
		четных материалов.			
8	Раздел 4. Электрохимические процессы (тема: 4.1. Окислительно-восстановительные реакции.)	Подготовка к опросу по теме лабораторной работы и защите отчетных материалов.	4	12	15
9	Раздел 4. Электрохимические процессы (тема: 4.2. Гальванические элементы. Электролиз растворов и расплавов. Коррозия металлов. Вопросы экологии.)	Подготовка к опросу по теме лабораторной работы и защите отчетных материалов.	4	10	10
10	Подготовка к промежуточной аттестации	Изучение лекционного материала, литературных источников в соответствии с тематикой	35,65	8,65	8,65
Итого:			91,65	133,65	127,65

6. Перечень учебно-методического обеспечения по дисциплине

Основная и дополнительная литература

№ п/п	Автор, наименование	Год издания	Примечание
Основная учебная литература			
1	Ахметов, Н. С. Общая и неорганическая химия / Н. С. Ахметов. — 13-е изд., стер. — Санкт-Петербург : Лань, 2023. — 744 с. — ISBN 978-5-507-45394-8. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: https://e.lanbook.com/book/267359 . — Режим доступа: для авториз. пользователей.	2023	Полнотекстовый доступ при входе по логину и паролю*
2	Павлов, Н. Н. Общая и неорганическая химия : учебник для вузов / Н. Н. Павлов. — 4-е изд., стер. — Санкт-Петербург : Лань, 2021. — 496 с. — ISBN 978-5-8114-8579-6. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: https://e.lanbook.com/book/177840 . — Режим доступа: для авториз. пользователей.	2021	Полнотекстовый доступ при входе по логину и паролю*
3	Общая и неорганическая химия. Элементы теории, справочные данные, задания для самостоятельной работы [Текст] : учеб. пособие для студентов вузов / Б. П. Серeda [и др.] ; под ред.: Б. П. Середы, Л. С. Молочникова ; Урал. гос. лесотехн. ун-т. - 2-е изд., перераб. и доп. - Екатеринбург : УГЛТУ, 2012. - 406 с. : ил. - Библиогр.: с. 399. - ISBN 9-785-94984-434-2	2012	46
Дополнительная учебная литература			
4	Глинка, Н.Л. Общая химия [Текст] : учебник для бакалавров : учеб. пособие для студентов нехим. специальностей вузов / Н. Л. Глинка ; под ред.: В. А. Попкова, А. В. Бабкова. - 18-е изд., перераб. и доп. - Москва : Юрайт, 2012. - 898 с. : ил. - (Бакалавр). - Предм. указ.: с. 886. - ISBN 978-5-9916-1148-0. - ISBN 978-5-9692-1112	2012	12
5	Глинка, Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии : учеб. посо-	2006	84

	бие для студентов нехим. специальностей вузов / Н. Л. Глинка ; под ред. В. А. Рабиновича, Х. М. Рубиной. - изд. стер. - Москва : ИНТЕГРАЛ-ПРЕСС, 2006. - 240 с. - ISBN 5-89602-015-5		
6	Карапетьянц, М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия : Учебник для вузов / М. Х. Карапетьянц, С. И. Дракин. - 4-е изд., стер. - Москва : Химия, 2000. - 592 с. : ил. - (Для высшей школы). - ISBN 5-7245-1130-4	2000	47
7	Середа Б. П. Ионные равновесия в растворах электролитов : метод. указания для лаб. занятий студентов очной, очно-заоч. и заоч. форм обучения / Б. П. Середа [и др.] ; Урал. гос. лесотехн. ун-т. - Екатеринбург : УГЛТУ, 2006. - 40 с.	2006	83
8	Демидова Л. В. Классы неорганических веществ: номенклатура, получение, свойства [Текст] : метод. указания для лаб. занятий для студетов очной, очно-заоч. и заоч. форм обучения / Л. В. Демидова [и др.] ; Урал. гос. лесотехн. ун-т. - Екатеринбург : УГЛТУ, 2007. - 45 с. - Библиогр.: с. 45.	2007	122
9	Середа Б. П. Строение атома и периодический закон : метод. указания для лаб. и практ. занятий студентов очной и заоч. форм обучения по всем направлениям и специальностям обучения в УГЛТУ / Б. П. Середа [и др.] ; Урал. гос. лесотехн. ун-т. - Екатеринбург: УГЛТУ, 2008. - 15 с. - Библиогр.: с. 14. Режим доступа: https://elar.usfeu.ru/handle/123456789/55	2008	Электронный архив /146
10	Целищева С. В. Окислительно-восстановительные реакции : метод. указания для лаб. и практ. занятий для студентов очной и заоч. форм обучения направлений: 240100, 240400, 240500, 250000, 250300, 261201, 280200 / С. В. Целищева [и др.] ; Урал. гос. лесотехн. ун-т. - Екатеринбург : УГЛТУ, 2009. - 43 с. - Библиогр.: с. 43. Режим доступа: https://elar.usfeu.ru/handle/123456789/299	2009	Электронный архив /78

*- прежде чем пройти по ссылке, необходимо войти в систему

Функционирование электронной информационно-образовательной среды обеспечивается соответствующими средствами информационно-коммуникационных технологий.

Электронные библиотечные системы

- электронно-библиотечная система «Лань»;
- электронно-библиотечная система «Университетская библиотека онлайн»;
- электронная образовательная система «Образовательная платформа ЮРАЙТ»
- универсальная база данных EastView(ООО «ИВИС»).

Справочные и информационные системы

- справочная правовая система «КонсультантПлюс» (<http://www.consultant.ru/>);
- справочно-правовая система «Система ГАРАНТ». Свободный доступ (режим доступа: <http://www.garant.ru/company/about/press/news/1332787/>);
- программная система для обнаружения текстовых заимствований в учебных и научных работах «Антиплагиат. ВУЗ» (URL: <https://www.antiplagiat.ru/>).

Профессиональные базы данных

1. "ЦОП "Химия. Виртуальная лаборатория. Задачи. Тренажеры. Тесты" (ВУЗы)".
2. База полнотекстовых и библиографических описаний книг и периодических изданий (<http://www.ivis.ru/products/udbs.htm>). Режим доступа: свободный
3. Научная электронная библиотека elibrary. – Режим доступа: <http://elibrary.ru/>.

7. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине

7.1. Перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения образовательной программы

Формируемые компетенции	Вид и форма контроля
ОПК-1 - Способен решать задачи профессиональной деятельности применяя методы моделирования, математического анализа, естественнонаучные и инженерные знания.	Промежуточный контроль: устный опрос на экзамене Текущий контроль: опрос, защита отчетных материалов по лабораторной работе

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

Критерии оценивания устного ответа на контрольные вопросы экзамена (промежуточный контроль формирования компетенции ОПК-1)

«5» (*отлично*): – дан полный, развернутый ответ на поставленный вопрос, показана совокупность осознанных знаний об объекте, доказательно раскрыты основные положения темы; в ответе прослеживается четкая структура, логическая последовательность, отражающая сущность раскрываемых понятий, теорий, явлений. Знание об объекте демонстрируется на фоне понимания его в системе данной науки и междисциплинарных связей. Ответ изложен литературным языком в терминах науки, показана способность быстро реагировать на уточняющие вопросы;

«4» (*хорошо*): – дан полный, развернутый ответ на поставленный вопрос, показано умение выделить существенные и несущественные признаки, причинно-следственные связи. Ответ четко структурирован, логичен, изложен в терминах науки. Однако допущены незначительные ошибки или недочеты, исправленные бакалавром с помощью «наводящих» вопросов;

«3» (*удовлетворительно*): – дан неполный ответ, логика и последовательность изложения имеют существенные нарушения. Допущены грубые ошибки при определении сущности раскрываемых понятий, теорий, явлений, вследствие непонимания бакалавром их существенных и несущественных признаков и связей. В ответе отсутствуют выводы. Умение раскрыть конкретные проявления обобщенных знаний не показано. Речевое оформление требует поправок, коррекции;

«2» (*неудовлетворительно*): – бакалавр демонстрирует незнание теоретических основ предмета, не умеет делать аргументированные выводы и приводить примеры, показывает слабое владение монологической речью, не владеет терминологией, проявляет отсутствие логичности и последовательности изложения, делает ошибки, которые не может исправить, даже при коррекции преподавателем, отказывается отвечать на занятии.

Критерии оценивания опроса устного ответа по теме лабораторной работы (текущий контроль формирование компетенции ОПК-1):

«5» (*отлично*): опрос пройден с первого раза; дан полный, развернутый ответ на все задаваемые преподавателем вопросы, показано знание и понимание темы. Обучающийся правильно ответил на все вопросы при сдаче коллоквиума, знает и понимает ход выполнения предстоящей лабораторной работы.

«4» (*хорошо*): опрос пройден со второй попытки; дан полный ответ на все задаваемые преподавателем вопросы, показано знание и понимание темы. Обучающийся при сдаче коллоквиума правильно ответил на все вопросы коллоквиума с помощью преподавателя, знает и понимает ход выполнения предстоящей лабораторной работы.

«3» (*удовлетворительно*): опрос пройден с третьей попытки; даны ответы на половину задаваемых преподавателем вопросов, показано знание основных понятий темы, вынесенной на коллоквиум. В ответе студентов отсутствуют выводы. Умение раскрыть конкретные проявления обобщенных знаний не показано. Обучающийся при сдаче коллоквиума правильно ответил на большую часть задаваемых вопросов, однако, речевое оформление требует поправок, коррекции;

студент знает ход выполнения предстоящей лабораторной работы.

«2» (*неудовлетворительно*) – обучающийся не знает основ темы, не способен делать аргументированные выводы и приводить примеры, показывает слабое владение монологической речью, не владеет терминологией, проявляет отсутствие логичности и последовательности изложения, делает ошибки, которые не может исправить, даже при коррекции преподавателем, отказывается отвечать на вопросы. Обучающийся не смог ответить даже на половину заданных ему вопросов, не знает хода проведения предстоящей лабораторной работы.

Критерии оценивания выполнения лабораторных работ и защиты отчета (текущий контроль формирования компетенции ОПК-1)

«5» (*отлично*): работа выполнена в срок; оформление и содержательная часть отчета образцовые; работа выполнена самостоятельно; присутствуют собственные обобщения, заключения и выводы. Обучающийся правильно ответил на все вопросы при защите отчетным материалов.

«4» (*хорошо*): работа выполнена в срок; в оформлении отчета и его содержательной части нет грубых ошибок; работа выполнена самостоятельно; присутствуют собственные обобщения, заключения и выводы. Обучающийся при защите отчетным материалов правильно ответил на все вопросы с помощью преподавателя.

«3» (*удовлетворительно*): работа выполнена с нарушением графика; в оформлении, содержательной части отчета есть недостатки; работа выполнена самостоятельно, присутствуют собственные обобщения. Обучающийся при защите отчетным материалов ответил не на все вопросы.

«2» (*неудовлетворительно*): оформление работы не соответствует требованиям; отсутствуют или сделаны неправильные выводы и обобщения. Обучающийся не смог защитить отчетные материалы и пояснить представленные данные.

7.3. Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы

Вопросы к экзамену (промежуточный контроль):

1. Атомно-молекулярное учение. Химические элементы и простые вещества. Закон Авогадро и закон эквивалентов.
2. Составные части атома, их заряд и масса. Уравнение Планка.
3. Двойственная природа света. Корпускулярно-волновой дуализм. Уравнение де-Бройля. Понятие о квантовой механике. Уравнение Шредингера. Свойства волновой функции. Соотношение неопределенностей Гейзенберга.
4. Квантово-механическое объяснение строения атома. Квантовые числа, их физический смысл. Атомные орбитали. Одноэлектронные атомы. Принцип Паули, правило Хунда. Последовательность энергетических уровней в многоэлектронных атомах.
5. Современные формулировки Периодического закона. Структура периодической системы. Изменение свойств элементов в периодической системе (вертикальная и горизонтальная периодичность).
6. Периодическая система и ее связь со строением атомов. Правило Клечковского. s-, p-, d-, и f- элементы.
7. Радиусы атомов и их изменение в периодах и подгруппах. Ионные радиусы и зависимость их от электронного строения и степени окисления. Изменение кислотно-основных свойств соединений по периодам и группам.
8. История развития электронных представлений о химической связи (теория Косселя и Льюиса). Ионная и ковалентная связи.
9. Направленность и насыщенность ковалентной связи. Полярная ковалентная связь. Полярность.
10. Ионная связь как крайний случай полярной ковалентной связи. Ненаправленность и ненасыщаемость ионной связи.

11. Кривая потенциальной энергии молекул. Основные положения метода валентных связей. Валентность атомов элементов с позиции метода валентных связей.
12. Теория гибридизации. Заполнение гибридных орбиталей неподеленными парами электронов.
13. Образование кратных связей σ - и π – связи, их особенности. Объяснение строения молекул N_2 и C_2H_4 ; CH_4 , NH_3 , H_2O .
14. Характеристики химической связи: длина и энергия, валентный угол.
15. Донорно-акцепторная связь. Водородная связь.
16. Жидкое состояние. Влияние водородной связи на свойства жидкости.
17. Разбавленные растворы неэлектролитов. Осмотическое давление. Уравнение Вант-Гоффа.
18. Давление насыщенного пара над раствором. Закон Рауля. Температуры кипения и кристаллизации. Криоскопия и эбуллиоскопия.
19. Теория электролитической диссоциации Аррениуса. Роль растворителя в процессе распада электролита на ионы. Диэлектрическая проницаемость и ионизирующая способность растворителя.
20. Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации и ее связь с изотоническим коэффициентом.
21. Закон действия масс и растворы. Константа диссоциации слабых электролитов. Закон разбавления Оствальда. Влияние одноименного иона на диссоциацию слабого электролита. Ступенчатая диссоциация.
22. Состояние электролитов в растворе. Ионы и недиссоциированные молекулы. Коэффициент активности. Понятие об ионной силе раствора.
23. Ионные реакции. Условия смещения ионного равновесия. Произведение растворимости.
24. Электролитическая диссоциация молекул воды. Ионное произведение воды.
25. Водородный показатель. Способы определения pH. Кислотно-основные индикаторы.
26. Гидролиз. Степень гидролиза, ее зависимость от концентрации, температуры. Константа гидролиза.
27. Различные случаи гидролиза. Примеры.
28. Современные теории кислот и оснований.
29. Важнейшие окислители и восстановители. Изменение окислительно-восстановительных свойств элементов в периодах и подгруппах.
30. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций. Классификация окислительно-восстановительных реакций. Вычисление химических эквивалентов окислителя и восстановителя.
31. Влияние температуры, концентрации реагентов, их природы, среды и других условий на протекание окислительно-восстановительных процессов. Уравнения Нернста. Использование таблиц окислительно-восстановительных потенциалов для решения вопроса о возможности протекания реакции.
32. Термодинамическая система. Закон сохранения энергии. Внутренняя энергия и энтальпия. Экзо- и эндотермические реакции. Термохимические уравнения.
33. Закон Гесса и следствия из него. Примеры.
34. Энтальпия образования. Стандартные состояния веществ. Стандартная энтальпия образования и сгорания.
35. Макро- и микросостояния. Вероятность состояния. Понятие об энтропии. Стандартная энтропия. Изменение энтропии в различных процессах.
36. Понятие об энергии Гиббса, ее изменении как меры реакционной способности. Критерий сомопроизвольности процессов в системах.
37. Обратимые и необратимые процессы. Гомогенные и гетерогенные равновесия. Константа равновесия в гомогенных и гетерогенных системах.
38. Константа равновесия. Связь константы равновесия со стандартным изменением энергии Гиббса.
39. Принцип Ле-Шателье. Влияние температуры, давления и концентрации реагентов на рав-

- новесие.
40. Элементарные и неэлементарные реакции. Классификация реакций. Скорость реакций в гомогенных и гетерогенных системах.
 41. Факторы, влияющие на скорость реакции. Закон действия масс. Константа скорости.
 42. Молекулярность и порядок реакции. Порядок неэлементарных реакций.
 43. Зависимость скорости реакции от температуры. Понятие об активном комплексе. Энергия и энтропия активации.
 44. Общие свойства растворов. Растворы как многокомпонентные системы. Классификация двухкомпонентных растворов. Процессы, сопровождающие образование растворов. Сольватация.
 45. Различные виды выражения концентрации растворов и их взаимные пересчеты.
 46. Закономерности растворимости газов в жидкостях. Закон Генри. Влияние на растворимость природы веществ, температуры, давления. Закон распределения.
 47. Номенклатура и основные типы комплексных соединений. Классификация комплексов по виду координируемых лигандов.
 48. Электрохимический ряд напряжений металлов. Гальванические элементы. ЭДС гальванического элемента.
 49. Электролиз как окислительно-восстановительный процесс. Законы Фарадея. Практическое значение электролиза.
 50. Электролиз расплавов и водных растворов электролитов.
 51. Коррозия металлов. Методы защиты от коррозии.

Билет (образец) к экзамену (промежуточный контроль):

1. Какое количество вещества молекул водорода содержат $12,04 \cdot 10^{25}$ атомов водорода?
2. Написать молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакции

$$Fe(OH)_3 + HNO_3 \rightarrow$$
 По ионной форме составить молекулярное уравнение:

$$Pb^{2+} + S^{2-} \rightarrow PbS$$
3. В молекулярной и ионной форме рассмотреть гидролиз Na_3PO_4 . Указать среду (кислая, нейтральная или щелочная) реакции.
4. Ионно-электронным методом определить коэффициенты в уравнении реакции:

$$Al + H_2O + NaOH \rightarrow [Al(OH)_6]^{3-} + H_2 + \dots$$
5. Укажите, изменением каких параметров (Т, Р, С) можно сместить химическое равновесие с целью увеличения выхода продуктов реакции:

$$H_2S_{(г)} + I_{2(г)} \leftrightarrow S_{(м)} + 2HI_{(г)}; \Delta H < 0$$
6. Водородный электрод сравнения. Стандартный электродный потенциал. Уравнение Нернста.
7. Какой объём (мл) раствора гидроксида калия с молярной концентрацией 0,2 моль/л требуется для нейтрализации 100 мл раствора серной кислоты с молярной концентрацией 0,1 моль/л?

Вопросы к опросу по темам лабораторных работ (примеры) (текущий контроль)

Раздел 1. тема 1.1.-1.2. Практическая работа №1 «Фундаментальные понятия и законы химии»

1. Формулировка закона сохранения массы и энергии, его математическое выражение.
2. Формулировка закона сохранения массы.
3. Формулировка закона постоянства состава.
4. Формулировка закона кратных отношений.
5. Формулировка закона эквивалентов, его математическое выражение.
6. Определение понятий: моль вещества, относительная молекулярная масса, молярная мас-

са.

7. Определение понятий: эквивалент элемента, молярная масса эквивалента, формула для расчета молярной массы эквивалента элемента.
8. Определение понятий: эквивалент вещества, молярный объем эквивалента газа.
9. Формулы для расчета молярной массы эквивалента основных (четырёх) классов неорганических соединений.
10. Формулировка закона Авогадро, смысл и величина числа Авогадро.
11. Формулировка двух следствий из закона Авогадро.
12. Объем, занимаемый любым газом при нормальных условиях (н.у.). Привести значения давления и температуры при н.у. в системах СИ и СГСЕ.
13. Математическое выражение объединенного газового закона (уравнения Клапейрона).
14. Математическая запись уравнения Менделеева – Клапейрона.
15. Понятие парциального давления газа. Закон парциальных давлений Дальтона.
16. Вещество состоит из меди и серы. Из 0,667 г этого вещества получено 0,556 г оксида меди(II). Вычислите массовую долю меди в веществе и найдите его формулу.

Раздел 1. тема: 1.3. Практическая работа №2

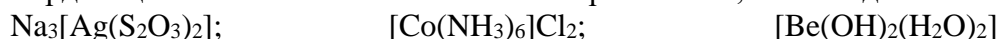
«Основные классы неорганических соединений. Химия элементов. Свойства важнейших соединений»

1. Понятие химический элемент. Что означает запись ${}^{101}_{44}\text{Ru}$?
2. Перечислите символы элементов, называемых щелочные элементы.
3. Перечислите символы элементов, называемых галогенами.
4. Перечислите символы элементов, называемых щелочно-земельными.
5. Какие элементы называют неметаллами. Приведите все исключения из сформулированного правила.
6. Какие элементы называют металлами. Приведите все исключения из сформулированного правила.
7. Дайте определение оксидов. Какова степень окисления образующего оксид элемента в ниже приведенных оксидах: Cr_2O_7 , TiO_2 , H_2O_2 , KO_2 ? Назовите эти оксиды, приведите их графические формулы.
8. Дайте определения основных, амфотерных, кислотных и несолеобразующих оксидов. Приведите по два примера каждого типа оксидов. Приведите их графические формулы.
9. Дайте определение оснований с точки зрения теории электролитической диссоциации. Что называется кислотностью оснований? Какие основания называются щелочами?
10. Дайте определение кислот с точки зрения теории электролитической диссоциации. Что называется основностью кислот? Приведите по одному примеру кислородсодержащих и бескислородных кислот, дайте их систематическое и традиционное названия.
11. Дайте определение средних солей с точки зрения теории электролитической диссоциации. Чем отличаются от них кислые и основные соли? Приведите по два примера кислых и основных солей, назовите их. Приведите их графические формулы.
12. Дайте определение двойных и смешанных солей. Приведите по два примера каждого типа этих солей и назовите их. Приведите их графические формулы.
13. Дайте определение понятия графической формулы соединения. Приведите графические формулы соединений: VO_2 , CrO_2 , HBrO_2 , CaHPO_4 . К каким классам относятся эти соединения, дайте их традиционные названия.
14. Дайте определение понятия степень окисления элемента в соединении. Рассчитайте степени окисления элементов в соединениях $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, H_3PO_3 , SiO_3^{2-} , $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$, дайте их традиционные названия.
15. Метафосфорная и ортофосфорная кислоты – на что указывают использованные приставки? Приведите графические формулы этих кислот.
16. Приведите обычные и графические формулы хлорсодержащих кислот, соответствующих следующим степеням окисления хлора: -1, +1, +3, +5, +7. Приведите традиционные названия этих кислот. На что указывают использованные в названиях окончания?

17. Составьте молекулярные и ионные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



18. Назовите комплексные соединения. Укажите заряд комплексного иона, степень окисления и координационное число иона-комплексообразователя, а также дентатность лигандов.



19. Запишите уравнение реакции в молекулярном и ионном виде: $Cr_2(SO_4)_3 + BaCl_2 \rightarrow$

Раздел 2. тема: 2.1. Практическая работа №3

«Строение атома и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева»

1. Модель Бора строения атома. Постоянная Ридберга, ее численное значение.
2. Понятие орбиталь.
3. Физический смысл и значения, принимаемые главным квантовым числом.
4. Физический смысл и значения, принимаемые орбитальным квантовым числом.
5. Вид электронных облаков (орбиталей) и соответствие между численными и буквенными обозначениями орбитального квантового числа.
6. Физический смысл и значения, принимаемые магнитным квантовым числом. Связь этих значений и числа s-, p-, d- и f-орбиталей.
7. Физический смысл и значения, принимаемые спиновым квантовым числом.
8. Условная запись энергетической диаграммы многоэлектронных атомов.
9. Формулировка и физический смысл принципа минимума энергии.
10. Формулировка и физический смысл принципа Паули.
11. Формулировка и физический смысл правила Хунда.
12. Формулировка правила Клечковского.
13. Что называется электронной конфигурацией атома? Приведите полную электронную конфигурацию атома элемента с зарядом ядра 51.
14. Рассчитайте максимальное число электронов, которые могут находиться на 3p и 5f орбиталях.
15. Приведите современную формулировку Периодического закона Д.И. Менделеева.
16. Определение и физический смысл понятий: эффективный заряд ядра, постоянная экранирования.
17. Понятия радиуса атома и иона. Как изменяется радиус частицы при переходе: атом – его положительно заряженный ион, атом – его отрицательно заряженный ион?
18. Как и почему изменяются радиусы атомов при перемещении вдоль периода слева направо и при перемещении сверху вниз вдоль главных и побочных подгрупп?
19. Определение понятия энергия ионизации, единицы ее измерения и характер ее изменения в периодах и группах.
20. Определение понятия энергия сродства к электрону, единицы ее измерения и характер ее изменения в периодах и группах.
21. Понятие и физический смысл электроотрицательности элементов по Малликену. Единицы ее измерения и характер изменения в периодах и группах.
22. Относительные электроотрицательности по Полингу: как оцениваются и закономерности изменения их значений в периодах и группах.
23. Напишите электронные формулы приведенных ниже ионов. К семейству каких элементов относятся атомы этих ионов? Sn^{2+} , Mn^{2+} , Cu^{2+} , Cr^{3+} , S^{2-} .

Раздел 3. Введение в теорию химических процессов

(тема: 3.1. Энергетика химических процессов.)

1. Определение понятия тепловой эффект реакции.
2. Первый закон (начало) термодинамики, его математическое выражение и запись для изобарных процессов.

3. Определение изотермических, изохорных и изобарных процессов. Модификации записи математического выражения 1-го начала термодинамики в этих трех случаях.

4. Дайте определение энтальпии, эндо- и экзотермических процессов. Объясните взаимосвязь обозначений теплового эффекта Q и ΔH .

5. Определение понятия термодинамическое уравнение. Какие условия называются стандартными?

6. Определение понятия энтальпии образования, единицы измерения. Значения энтальпий образования простых веществ.

7. Формулировка закона Гесса. Математическое выражение следствия из закона Гесса.

8. Описание понятия энтропии системы, единицы измерения.

9. Математическая формула для расчета изменения энтропии в процессе реакции.

10. Определение понятия изобарно-изотермического потенциала реакции (энергии Гиббса). Что отражает величина энергии Гиббса?

11. Определение понятия стандартной энергии Гиббса образования, единицы образования. Значения стандартных энергий Гиббса образования простых веществ?

12. Математическая формула для расчета изменения изобарно-изотермического потенциала в процессе реакции.

13. Соотношения между энтальпийным и энтропийным факторами и направление протекания химической реакции.

14. Понятие термодинамической функции. Перечислите известные Вам термодинамические функции.

15. Вычислите тепловой эффект реакции восстановления 80 г Fe_2O_3 алюминием.

16. Возможно ли при стандартных условиях получение анилина по реакции $NH_{3(r)} + C_6H_{6(r)} = C_6H_5NH_{2(ж)} + H_{2(r)}$?

Задания для лабораторных работ (текущий контроль, примеры) Фрагмент к теме 4.1 «Окислительно-восстановительные реакции»

Задание 1. Исследование окислительных свойств перманганата калия в кислой среде.

Для раствора с рН, заданным вариантом, рассчитывают значение электродного потенциала следующей окислительно-восстановительной системы:



если концентрация MnO_4^- и Mn^{2+} , а также температура и давление соответствуют стандартным.

Сравнивают вычисленное значение электродного потенциала со стандартным и делают вывод о влиянии среды на окислительные свойства перманганат-ионов.

Строят график зависимости окислительного потенциала MnO_4^-/Mn^{2+} от рН среды. При каких рН возможно восстановление ионов MnO_4^- ионами: I^- , Br^- , Cl^- ? Показывают эти области на графике.

Задание 2. Восстановление перманганата калия в различных средах.

В три отдельные пробирки с раствором перманганата калия добавляют разбавленную серную кислоту, такой же объем воды и концентрированный раствор щелочи. Затем в каждую из пробирок прибавляют свежеприготовленный раствор сульфита натрия Na_2SO_3 . Для объяснения наблюдаемого имеют в виду, что в кислой среде образуются ионы Mn^{2+} , в нейтральной - MnO_2 и в сильнощелочной среде - ионы MnO_4^{2-} . Пользуясь ионно-электронным методом, составляют полные уравнения реакций.

На основании вычисленных для всех реакций значений ЭДС делают вывод об окислительной способности перманганата калия в кислой, нейтральной и щелочной средах.

Задание 3. Анализ заданной окислительно-восстановительной реакции.

Для заданной пары веществ (в соответствии с индивидуальным вариантом) определяют окислитель и восстановитель, рассчитывают ЭДС для стандартных условий и оценивают возможность самопроизвольного протекания реакции между ними.

Проводят данную реакцию. Отмечают наблюдаемые явления.

Пользуясь ионно-электронным методом, составляют полное уравнение реакции.

Задание 4. Сравнение окислительно-восстановительных свойств веществ.

Для заданного вещества (в соответствии с индивидуальным вариантом) определяют степени окисления атомов и отмечают, окислителем или восстановителем может быть это вещество в окислительно-восстановительных реакциях. При необходимости используют значения стандартных электродных потенциалов.

Из приведенного списка реактивов выбирают не менее двух, которые могут взаимодействовать с заданным веществом.

Указывают в предполагаемых реакциях окислитель и восстановитель, рассчитывают ЭДС для стандартных условий. Проводят реакции, отмечают наблюдаемые явления.

Пользуясь ионно-электронным методом, составляют полные уравнения реакций.

7.4. Соответствие шкалы оценок и уровней сформированных компетенций

Уровень сформированных компетенций	Оценка	Пояснения
Высокий	«5» (отлично)	<p>Теоретическое содержание курса освоено полностью, все предусмотренные программой обучения учебные задания выполнены.</p> <p>Обучающийся демонстрирует способность применять естественнонаучные знания в области профессиональной деятельности в рамках изученной дисциплины, а в частности: способность обоснованного выбора условий протекания, выбора реагентов и их количественных соотношений, фазового состояния для оптимального проведения химических процессов. Успешно применяет знания основных законов химии, строения и реакционной способности веществ для решения типовых задач профессиональной деятельности. Способен проводить анализ полученных данных, делать правильные, научно обоснованные выводы. Готов предлагать свои способы решения поставленных задач. Готов работать как в команде, так и индивидуально.</p>
Базовый	«4» (хорошо)	<p>Теоретическое содержание курса освоено полностью, все предусмотренные программой обучения учебные задания выполнены с незначительными замечаниями.</p> <p>Обучающийся демонстрирует способность применять естественнонаучные знания в области профессиональной деятельности в рамках изученной дисциплины, а в частности: способен проводить обоснованный выбор оптимальных условий протекания реакций, знает способы влияния на химический процесс с целью его усиления или остановки. Обучающийся использует основные законы химии для решения типовых задач профессиональной деятельности, на основе знаний о свойствах и строении вещества проводит подбор реагентов, способен проводить анализ полученных данных, но допускает неточности в формулировках и выводах.</p>

Уровень сформированных компетенций	Оценка	Пояснения
Пороговый	«3» (удовлетворительно)	<p>Теоретическое содержание курса освоено частично, большинство предусмотренных программой обучения учебных заданий выполнено, в них имеются ошибки.</p> <p>Обучающийся демонстрирует способность применять естественнонаучные знания в области профессиональной деятельности в рамках изученной дисциплины, а в частности: может под руководством осуществлять выбор оптимальных условий протекания реакций и возможности влияния на смещение химического равновесия, с целью увеличения выхода продуктов реакции. Способен подбирать реагенты для решения типовых задач профессиональной деятельности, при этом использует знания законов химии, строения вещества и его химической активности. Способен проводить анализ полученных результатов исследования, допуская незначительные ошибки.</p>
Низкий	«2» (неудовлетворительно)	<p>Теоретическое содержание курса не освоено, большинство предусмотренных программой обучения учебных заданий либо не выполнены, либо содержат грубые ошибки; дополнительная самостоятельная работа над материалом не привела к какому-либо значительному повышению качества выполнения учебных заданий.</p> <p>Обучающийся не способен применять естественнонаучные знания в области профессиональной деятельности в рамках изученной дисциплины, в частности: не знает основных законов химии, плохо представляет возможность их использования при проведении вычислений по уравнениям реакций. Имеет слабые представления о строении веществ и их химической активности, о способах превращения одних веществ в другие, не владеет методами выбора оптимальных условий протекания реакций и возможности влияния на смещение химического равновесия, с целью увеличения выхода продуктов реакции. Не способен подбирать реагенты для решения поставленных задач. Не владеет навыками обобщения и оценки полученных результатов исследования.</p>

8. Методические указания для самостоятельной работы обучающихся

Самостоятельная работа способствует закреплению навыков работы с учебной и научной литературой, осмыслению и закреплению теоретического материала, способности использовать основные естественнонаучные законы в профессиональной деятельности.

Самостоятельная работа выполняется во внеаудиторное (аудиторное) время по заданию и при методическом руководстве преподавателя, но без его непосредственного участия (при частичном непосредственном участии преподавателя, оставляющем ведущую роль в контроле за работой студентов).

Формы самостоятельной работы бакалавров разнообразны. Они включают в себя изучение учебной, научной и методической литературы, материалов периодических изданий с привлечением электронных средств официальной, статистической, периодической и научной информации.

В процессе изучения дисциплины «Химия» бакалаврами направления 21.03.02 «Землеустройство и кадастры» основными видами самостоятельной работы являются:

- подготовка к аудиторным занятиям (лекциям и практическим занятиям) и выполнение соответствующих заданий;
- самостоятельная работа над отдельными темами учебной дисциплины в соответствии с учебно-тематическим планом;
- подготовка к экзамену.

На занятиях лекционного типа преподаватель излагает и разъясняет основные, наиболее сложные понятия темы, а также связанные с ними теоретические и практические проблемы, дает рекомендации на выполнение самостоятельной работы.

В ходе лекций обучающимся рекомендуется:

- вести конспектирование учебного материала;
- обращать внимание на определения понятий, формулировки законов и их математическое выражение, положения, раскрывающие содержание тех или иных явлений и процессов, научные выводы и практические рекомендации по их применению;
- задавать преподавателю уточняющие вопросы с целью уяснения теоретических положений, разрешения спорных ситуаций.

В рабочих конспектах желательно оставлять поля, на которых во внеаудиторное время можно сделать пометки из учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся, дополняющего материал прослушанной лекции, а также пометки, подчеркивающие особую важность тех или иных теоретических положений.

Для успешного овладения курсом необходимо посещать все лекции, так как тематический материал взаимосвязан между собой. В случаях пропуска занятия студенту необходимо самостоятельно изучить материал и ответить на контрольные вопросы по пропущенной теме во время индивидуальных консультаций.

Лабораторные занятия – это активная форма учебного процесса. При подготовке к лабораторным занятиям обучающемуся необходимо изучить основную литературу, ознакомиться с дополнительной литературой, учесть рекомендации преподавателя. Темы теоретического содержания предполагают дискуссионный характер обсуждения. Большая часть тем дисциплины носит практический характер, т.е. предполагает выполнение лабораторных заданий и решение задач, анализ практических ситуаций.

Важной частью самостоятельной работы является чтение учебной и научной литературы. Основная функция учебников – ориентировать студента в системе знаний, умений и навыков, которые должны быть усвоены будущими специалистами по данной дисциплине.

Опрос по теме лабораторной работы представляет собой ответы на поставленные вопросы перед лабораторной работой и после её выполнения. Изложение в письменном виде результатов эксперимента и теоретического анализа или решение задачи по определенной теме. Содержание индивидуальных вопросов по темам лабораторных работ ориентировано на подготовку бакалавров по основным вопросам курса. Уровень выполнения позволяет преподавателям судить о ходе самостоятельной работы бакалавров в межсессионный период и о степени их подготовки к экзамену.

Подготовка к экзамену предполагает:

- изучение основной и дополнительной литературы;
- изучение конспектов лекций;
- участие в проводимых контрольных опросах;

9. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине

Применение цифровых технологий в рамках преподавания дисциплины предоставляет расширенные возможности по организации учебных занятий в условиях цифровизации образования и позволяет сформировать у обучающихся навыки применения цифровых сервисов и инструментов в повседневной жизни и профессиональной деятельности.

Для реализации этой цели в рамках изучения дисциплины могут применяться следующие цифровые инструменты и сервисы:

- для планирования аудиторных и внеаудиторных мероприятий: Яндекс.Календарь (<https://calendar.yandex.ru/>) – онлайн календарь-планер, распространяется по лицензии ShareWare
- для организации удаленной связи и видеоконференций: Mirapolis – система для организации коллективной работы и онлайн-встреч, распространяется по проприетарной лицензии и Яндекс.Телемост (<https://telemost.yandex.ru/>) – сервис для видеозвонков, распространяется по лицензии ShareWare.

Для успешного овладения дисциплиной используются следующие информационные технологии обучения:

- При проведении лекций используются презентации материала в программе Microsoft Office (PowerPoint), выход на профессиональные сайты, использование видеоматериалов различных интернет-ресурсов.
- Лабораторные занятия по дисциплине проводятся в специализированной учебной аудитории.

Лабораторные занятия по дисциплине проводятся с использованием различного лабораторного оборудования, а также на лабораторных стендах-установках. На занятии обучающийся знакомится с физико-химическими методами анализа объектов окружающей среды, работой и устройством пыле газоочистного оборудования и приборов, используемых при исследовании объектов окружающей среды, учится готовить стандартные растворы, строить калибровочные графики и т.п.

В процессе изучения дисциплины учебными целями являются первичное восприятие учебной информации о теоретических основах и принципах работы с документами (карты, планы, схемы, регламенты), ее усвоение, запоминание, а также структурирование полученных знаний и развитие интеллектуальных умений, ориентированных на способы деятельности репродуктивного характера. Посредством использования этих интеллектуальных умений достигаются узнавание ранее усвоенного материала в новых ситуациях, применение абстрактного знания в конкретных ситуациях.

Для достижения этих целей используются в основном традиционные информативно-развивающие технологии обучения с учетом различного сочетания пассивных форм (лекция, лабораторное занятие, консультация, самостоятельная работа) и репродуктивных методов обучения (повествовательное изложение учебной информации, объяснительно-иллюстративное изложение) и лабораторно-практических методов обучения (выполнение кейс-заданий, расчет экобиозащитного оборудования).

Университет обеспечен необходимым комплектом лицензионного программного обеспечения, а так же цифровых инструментов:

- операционная система Windows 7, License 49013351 УГЛТУ Russia 2011-09-06, OPEN 68975925ZZE1309. Срок действия - бессрочно;
- пакет прикладных программ Office Professional Plus 2010, License 49013351 УГЛТУ Russia 2011-09-06, OPEN 68975925ZZE1309. Срок действия – бессрочно;
- операционная система Astra Linux Special Edition. Договор №Pr000013979/0385/22-ЕП-223-06 от 01.07.2022. Срок действия: бессрочно;
- пакет прикладных программ Р7-Офис. Профессиональный. Договор №Pr000013979/0385/22-ЕП-223-06 от 01.07.2022. Срок: бессрочно;
- антивирусная программа Kaspersky Endpoint Security для бизнеса- Стандартный Russian Edition. 250-499 Node 1 year Educational Renewal License. Договор заключается университетом ежегодно;
- система видеоконференсвязи Mirapolis. Договор заключается университетом ежегодно;
- система видеоконференсвязи Pruffme. Договор заключается университетом ежегодно;
- система управления обучением LMS Moodle – программное обеспечение с открытым кодом, распространяется по лицензии GNU Public License (rus);
- браузер Яндекс (<https://yandex.ru/>) – программное обеспечение на условиях простой (неисключительной) лицензии;

- ЦОП «Химия. Виртуальная лаборатория. Задачи. Тренажеры. Тесты». Договор №13/21/0183/21-223-03 от 16.04.2021;
- электронно-библиотечная система «Лань». Договор №024/23-ЕП–44-03 от 24.03.2023 г. Срок действия: 09.04.2023-09.04.2024; Договор №025/23-ЕП–44-03 от 24.03.2023 г. Срок действия: 09.04.2023-09.04.2024;
- электронно-библиотечная система «Университетская библиотека онлайн». Договор №8505/20220046/22-ЕП-44-06 от 27.05.2022 г. Срок действия: 27.06.2022-26.06.2023;
- электронно-библиотечная система «Образовательная платформа Юрайт». Договор №015/23-ЕП-44-06 от 16.02.2023 г. Срок действия: 16.02.2023-16.02.2024;
- электронные версии периодических изданий. Договор №284-П/0091/22-ЕП-44-06 от 22.12.2022 г. Срок действия: 01.01.2023-31.12.2023;
- программная система для обнаружения текстовых заимствований в учебных и научных работах «Антиплагиат. ВУЗ» (URL: <https://www.antiplagiat.ru/>). Договор № 6414/0107/23-ЕП-223-03 от 27.02.2023 года. Срок с 03.03.2023 г по 03.03.2024 г.;
- справочная правовая система «КонсультантПлюс» (URL: <http://www.consultant.ru/>). Договор оказания услуг по адаптации и сопровождению экземпляров СПС КонсультантПлюс №0607/ЗК от 25.01.2023. Срок с 01.02.2023 г по 31.01.2024 г.

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

Реализация учебного процесса осуществляется в специальных учебных аудиториях университета для проведения занятий лекционного типа, лабораторных занятий, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации. Все аудитории укомплектованы специализированной мебелью и техническими средствами обучения, служащими для представления учебной информации большой аудитории. При необходимости обучающимся предлагаются наборы демонстрационного оборудования и учебно-наглядных пособий, обеспечивающие тематические иллюстрации.

Самостоятельная работа обучающихся выполняется в специализированной аудитории, которая оборудована учебной мебелью, компьютерной техникой с возможностью подключения к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду УГЛУТУ.

Есть помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования.

Требования к аудиториям

Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы
Помещение для лекционных и практических занятий, групповых и индивидуальных консультаций, текущей и промежуточной аттестации.	Мультимедийная, цветная, интерактивная доска со спецпроцессором, монитором и проектором; ноутбук; комплект электронных учебно-наглядных материалов (презентаций) на флеш-носителях, обеспечивающих тематические иллюстрации. Учебная мебель.
Помещения для самостоятельной работы	Столы компьютерные, стулья. Персональные компьютеры. Выход в Интернет, электронную информационную образовательную среду университета.
Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	Учебно-наглядные материалы (презентации).