

Сам. работа		53,75	53,75														53,75	53,75
ИТОГО		108	108														108	108

3.3. Формы контроля и виды самостоятельной работы обучающегося

Форма контроля	Семестр (офо)/ курс(зфо)	Нормы времени на самостоятельную работу обучающегося	
		Вид работы	Нормы времени, час
		Подготовка к лекциям	0,5 часа на 1 час аудиторных занятий
Экзамен	-	Подготовка к практическим/ лабораторным занятиям	1 час на 1 час аудиторных занятий
Зачет с оценкой	2	Подготовка к зачету	9 часов (офо)
Курсовой проект	-	Выполнение курсового проекта	72 часа
Курсовая работа	-	Выполнение курсовой работы	36 часов
Контрольная работа	-	Выполнение контрольной работы	9 часов
РГР	-	Выполнение РГР	18 часов
Реферат/эссе	-	Выполнение реферата/эссе	9 часов

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Код занятия	Наименование разделов и тем	Вид занятия	Семестр / курс	К-во ак. часов	Компетенции	Литература	Часы в интерактивной форме	
							К-во ак. часов	Форма занятия
	Раздел 1. Основные понятия и законы химии.							
1.1	Основные химические понятия: моль, атомная масса, молярная масса. Основные химические законы: сохранения массы, постоянства состава. Эквивалент, закон эквивалентов. Основные классы неорганических соединений. Расчет эквивалентных масс простых веществ и сложных соединений.	Лек	2	1	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.1 Л2.5		
1.2	Определение эквивалента и эквивалентной массы металла по водороду	Пр.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л2.3 М1 М2		
1.3	Определение эквивалента и эквивалентной массы металла по водороду.	Лр.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л1.3 Л2.1- Л2.5, М1-М10, Э1-Э5		
	Раздел 2. Основы химической термодинамики							
2.1	Энергетика химических процессов. Внутренняя энергия, энтальпия. Энтропия, энергия Гиббса, направленность химических процессов.	Лек.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.5		
2.2	Определение тепловых эффектов химических реакций	Пр	2	2	ОПК-1	Л2.2 М1 М2		
	Раздел 3. Основы химической кинетики							
3.1	Скорость реакции и методы её регулирования. Химическое равновесие. Равновесия в гетерогенных системах. Реакционная способность веществ.	Лек.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.1		Анализ конкретных ситуаций
3.2	Скорость химических реакций. Химическое равновесие	Пр.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л2.2 Л2.3 М1 М2		
	Раздел 4. Периодическая система и систематика элементов. Строение атома. Основные характеристики элементов.							
4.1	Строение атома. Квантово-	Лек .	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2		

	механическая модель атома. Корпускулярно-волновой дуализм. Электронные оболочки атомов. Квантовые числа. Порядок заполнения электронных оболочек: принцип Паули, правило Гунда, правила Клечковского. Электронные семейства элементов.					Л2.4		
	Раздел 5. Химическая связь и строение молекул							
5.1	Современные представления о природе химической связи. Определение и основные характеристики химической связи. Метод валентных связей (МВС). Метод молекулярных орбиталей (ММО). Пространственная структура молекул. Дипольные моменты связей и молекул. Водородная связь. Сигма и пи-связи.	Лек	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.4		
	Раздел 6. Растворы							
6.1	Способы выражения концентрации растворов. Законы растворов для слабых электролитов. Применение законов к сильным электролитам. Электролитическая диссоциация. Степень диссоциации, константа диссоциации, изотонический коэффициент. Ионно-молекулярные реакции. Электролитическая диссоциация воды и рН среды. Гидролиз солей.	Лек	2	1	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.1 Л2.2		
6.2	Электролитическая диссоциация. Реакции ионного обмена	Лаб.	2	4	ОПК-1	Л1.1 Л2.2 М1 М2		
6.3	Водородный показатель. Гидролиз солей	Лаб.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л2.2 М1 М2		
6.4	Определение кажущейся степени диссоциации сильных электролитов методом криоскопии	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л2.2 М6 М2		
	Раздел 7. Окислительно-восстановительные процессы							
7.1	Понятие о степени окисления элементов в соединениях. Окислительно-восстановительные свойства простых веществ и химических соединений. Окислительно-восстановительные реакции. Направленность окислительно-восстановительных реакций. Стандартные электродные потенциалы. Формула Нернста.	Лек	2	1	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.5		
7.2	Окислительно-восстановительные реакции	Лаб.	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л2.2 М1 М2		Анализ конкретных ситуаций
	Раздел 8. Электрохимические системы.							
8.1	Химические источники тока: гальванические элементы, аккумуляторы, топливные элементы, устройство, процессы, использование на ж.д. транспорте. Водородная энергетика. Электролиз. Катодное восстановление и анодное окисление. Электролиз с активным анодом. Вторичные процессы при электролизе. Законы Фарадея.	Лек	2	4	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.1		

	Выход по току. Применение электролиза							
8.2	Гальванические элементы	Пр	2	2	ОПК-1	Л1.1 М1 М2		Анализ конкретных ситуаций
8.3	Электролиз	Пр .	2	2	ОПК-1	Л1.1 М1 М2		
	Раздел 9. Дисперсные системы							
9.1	Дисперсные системы, их классификации, методы получения. Устойчивость дисперсных систем и способы их стабилизации	Пр.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.1		
9.2	Связаннодисперсные системы. Факторы, влияющие на геле- и студнеобразование.	Ср.	2	5	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.1 Л2.2		
	Раздел 10. Коррозия металлов							
10.1	Коррозия металлов: электрохимическая и газовая, показатели коррозии. Виды электрохимической коррозии: образование гальванической пары, концентрационной ячейки, коррозия под действием блуждающих токов. Методы защиты от коррозии: покрытия, ингибиторы коррозии, электрохимическая защита.	Лек .	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.1 Л2.5		
10.2	Общие свойства металлов	Лаб	2	4	ОПК-1	Л1.2 Л2.2 М1 М2		
10.3	Коррозия металлов и борьба с ней	Пр.	2	2	ОПК-1	Л1.2 Л2.2 М1 М2		Анализ конкретных ситуаций
	Раздел 11. Химическая идентификация веществ							
11.1	Качественный и количественный анализ, аналитический сигнал. Химические и физико-химические методы анализа.	Лек.	2	1	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.3 М8		
11.2	Растворы. Определение концентрации раствора.	Пр.	2	4	ОПК-1	Л1.1 Л2.3 М1 М2		
11.3	Определение временной и общей жесткости воды	Лаб.	2	4	ОПК-1	Л1.1 Л2.3 М1 М2		
	Раздел 12. Высокомолекулярные соединения							
12.1	Методы синтеза полимеров: полимеризация и поликонденсация. Линейные, разветвленные и пространственные полимеры. Вулканизация.	Ср.	2	5	ОПК-1	Л1.1 Л2.3 М1 М2		
12.2	Органические вещества. Полимеры.	Ср.	2	5	ОПК-1	Л1.1 Л2.3 М1 М2		
	Раздел 13. Самостоятельная работа студентов							
13.1	Закон эквивалентов	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М4 М5 М10 Э1 – Э5		
13.2	Химическая термодинамика	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М3 М5 М1 Э1 – Э5		
13.3	Химическая кинетика и равновесие	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М3 М5 М1 Э1 – Э5		

13.4	Строение атома и химическая связь	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М3 М5 М1 Э1 – Э5		
13.5	Свойства растворов	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М3 М5 М1 Э1 – Э5		
13.6	Ионно-молекулярные реакции в растворах электролитов	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М3 М5 М1 Э1 – Э5		
13.7	Окислительно-восстановительные реакции	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М3 М5 М1 Э1 – Э5		
13.8	Гальванические элементы	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М3 М5 М6 М1 Э1 – Э5		
13.9	Коррозия металлов	Ср.	2	2	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 Л2.3 М3 М5 М1 Э1 – Э5		
	Раздел 14. Подготовка к занятиям							
14.1	Подготовка к лекциям. /Ср/	Ср.	2	3	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 М4 Э1 – Э5		
14.2	Подготовка к лабораторным и практическим занятиям	Ср.	2	7,75	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 М4 Э1 – Э5		
14.3	Подготовка к зачету с оценкой	Ср.	2	8	ОПК-1	Л1.1 Л1.2 Л2.2 М4 Э1 – Э5		

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

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

Основными этапами формирования компетенций в рамках дисциплин выступает последовательное изучение содержательно связанных между собой разделов (тем учебных занятий), которые отражены в разделе 4.

Матрица оценки результатов обучения по дисциплине

Код компетенции	Дескрипторы	Оценочные средства/формы контроля				
		Опрос по теории	Тестовое задание	Отчет по лаборат./практич. работе	Разбор и анализ конкретных ситуаций	Зачет с оценкой
ОПК-1	знает	+	+			+
	умеет			+		+
	владеет				+	+

5.2. Показатели и критерии оценивания компетенций

Критерии формирования оценок по защите лабораторной/практической работам

«Зачтено» получают студенты, выполнившие все физические измерения в соответствии с требованиями лабораторной работы, правильно выполнившие все необходимые расчеты по обработке результатов измерений в соответствии с требованиями лабораторной работы, оформившие отчет о выполнении лабораторной работы в соответствии с предъявляемыми требованиями, в котором представлены все результаты измерений, сделаны все необходимые расчеты без арифметических ошибок, сделаны обобщающие выводы, а также грамотно ответившие на 60% и более теоретических вопросов преподавателя по теме данной лабораторной работы.

«Не зачтено» получают студенты, не выполнившие все физические измерения в соответствии с требованиями лабораторной работы, либо не выполнившие правильно все необходимые расчеты по обработке результатов измерений в соответствии с требованиями лабораторной работы, либо не оформившие отчет о выполнении лабораторной работы в соответствии с предъявляемыми требованиями, либо не ответившие на 60% и более теоретических вопросов преподавателя по теме данной лабораторной работы.

Критерии формирования оценок по разбору конкретных ситуаций

«Отлично» (5 баллов) – студент рассматривает ситуацию на основе целостного подхода и причинно-следственных связей. Эффективно распознает ключевые проблемы и определяет возможные причины их возникновения.

«Хорошо» (4 балла) – студент демонстрирует высокую потребность в достижении успеха. Определяет главную цель и подцели, но не умеет расставлять приоритеты.

«Удовлетворительно» (3 балла) – студент находит связи между данными, но не способен обобщать разнородную информацию и на её основе предлагать решения поставленных задач.

«Неудовлетворительно» (0 баллов) – студент не может установить для себя и других направление и порядок действий, необходимые для достижения цели.

Критерии формирования оценок по итоговому контролю в рамках промежуточной аттестации в зачета с оценкой

К итоговому контролю допускаются студенты, выполнившие и защитившие лабораторные работы, предусмотренные учебным планом специальности 23.05.05 Системы обеспечения движения поездов; а также выполнившие более 60% заданий по самостоятельной работе на 1 курсе.

«Отлично» (5 баллов) – обучающийся демонстрирует знание всех разделов изучаемой дисциплины: содержание базовых понятий и фундаментальных проблем; умение излагать программный материал с демонстрацией конкретных примеров. Свободное владение материалом должно характеризоваться логической ясностью и четким видением путей применения полученных знаний в практической деятельности, умением связать материал с другими отраслями знания.

«Хорошо» (4 балла) – обучающийся демонстрирует знания всех разделов изучаемой дисциплины: содержание базовых понятий и фундаментальных проблем; приобрел необходимые умения и навыки, освоил вопросы практического применения полученных знаний, не допустил фактических ошибок при ответе, достаточно последовательно и логично излагает теоретический материал, допуская лишь незначительные нарушения последовательности изложения и некоторые неточности. Таким образом данная оценка выставляется за правильный, но недостаточно полный ответ.

«Удовлетворительно» (3 балла) – обучающийся демонстрирует знание основных разделов программы изучаемого курса: его базовых понятий и фундаментальных проблем. Однако знание основных проблем курса не подкрепляется конкретными практическими примерами, не полностью раскрыта сущность вопросов, ответ недостаточно логичен и не всегда последователен, допущены ошибки и неточности.

«Неудовлетворительно» (0 баллов) – выставляется в том случае, когда обучающийся демонстрирует фрагментарные знания основных разделов программы изучаемого курса: его базовых понятий и фундаментальных проблем. У экзаменуемого слабо выражена способность к самостоятельному аналитическому мышлению, имеются затруднения в изложении материала, отсутствуют необходимые умения и навыки, допущены грубые ошибки и незнание терминологии, отказ отвечать на дополнительные вопросы, знание которых необходимо для получения положительной оценки.

5.3 Типовые контрольные задания для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности

ПЕРЕЧЕНЬ ВОПРОСОВ К ЗАЧЕТУ

1. Основные химические понятия: моль, молярная масса. Основные законы химии: сохранения массы веществ, постоянства состава, эквивалентов, кратных отношений, объемных отношений, Авогадро. Уравнение Менделеева-Клапейрона. Расчет эквивалентных масс элементов и соединений.
2. Химическая термодинамика. Первый закон термодинамики. Внутренняя энергия и энтальпия. Термохимический закон Г.И. Гесса, следствия из закона. Стандартные теплоты образования. Энтропия. Изменение энтропии в химических процессах и фазовых переходах. Энергия Гиббса. Направленность химических процессов. Расчет изменения энергии Гиббса в химических реакциях. Химическое и фазовое равновесия.
3. Химическая кинетика. Скорость гомогенных и гетерогенных химических реакций. Зависимость скорости от концентраций реагирующих веществ (закон действия масс), температуры (правило Вант-Гоффа, уравнение Аррениуса). Энергия активации. Гомогенный и гетерогенный катализ. Химическое равновесие. Константа равновесия и ее связь с энергией Гиббса. Принцип смещения химического равновесия Ле Шателье. Физические методы стимулирования реакций.
4. Строение атома. Модели строения атома. Уравнения Луи-де-Бройля и Шрёдингера. Теория Бора. Электронные оболочки атомов. Квантовые числа. Порядок заполнения электронных орбиталей: принцип Паули, правило Гунда, правила Клечковского. Электронные семейства элементов.
5. Периодическая система элементов Д.И. Менделеева. Энергия ионизации, сродство к электрону, электроотрицательность, степени окисления элементов. Изменение радиусов, электроотрицательностей, энергий ионизации, сродства к электрону, а также кислотно-основных и окислительно-восстановительных свойств элементов.
6. Химическая связь. Основные характеристики связи: энергия, длина. Метод валентных связей. Основные характеристики ковалентной связи: направленность, насыщенность, кратность, полярность. Возбужденное состояние атома. Электрический момент диполя. Гибридизация атомных орбиталей. Донорно-акцепторная связь. Водородная связь. Метод молекулярных орбиталей. Ионная связь, ее отличие от ковалентной связи. Достижения химии в новых отраслях промышленности: нано-, плазмо-, мембранотехнологии. Внутренняя структура кристаллов. Типы кристаллических решеток. Зонная теория кристаллов. Металлы, полупроводники, диэлектрики. Диаграмма состояния «железо-углерод».

7. Сорбция и сорбционные процессы. Молекулярная адсорбция. Ионно-обменная адсорбция. Уравнения Лэнгмюра. Поверхностно-активные вещества (ПАВ). Строение. Примеры ПАВ. Применение сорбционных процессов и ПАВ в технике и народном хозяйстве.
8. Дисперсные системы. Классификации и методы получения дисперсных систем. Кинетическая и агрегативная устойчивость дисперсных систем. Грубодисперсные системы: суспензии, эмульсии, пены. Коллоидные системы. Строение коллоидной частицы. Свойства коллоидных систем. Коагуляция. Электрофорез, электроосмос. Тиксотропия. Синерезис.
9. Растворы. Способы выражения концентрации растворов. Термодинамика процесса растворения. Коллигативные свойства растворов. Законы растворов неэлектролитов: Рауля и Вант-Гоффа. Изотонический коэффициент. Применение законов Рауля и Вант-Гоффа к растворам электролитов. Электролитическая диссоциация. Степень и константа диссоциации. Диссоциация различных химических соединений. Реакции в растворах электролитов. Закон разбавления Оствальда. Произведение растворимости.
10. Электролитическая диссоциация воды, ионное произведение воды, водородный показатель. Диаграмма состояния воды в области невысоких давлений. Гидролиз солей. Виды гидролиза. Константа гидролиза, степень гидролиза. Условия смещения равновесия гидролиза. Водоподготовка для охлаждения ДВС. Удаление механических примесей, коллоидных частиц. Добавление присадок к охлаждающей воде. Жесткость воды. Состав природных вод. Способы определения временной и общей жесткости. Способы устранения жесткости воды: методами химического осаждения и ионного обмена (катионирования и анионирования), магнитной обработкой, электродиализом, ультразвуковой обработкой, магнито-ионизационным методом.
11. Донорно-акцепторное взаимодействие. Комплексные соединения. Координационная теория Вернера. Диссоциация комплексных соединений. Устойчивость комплексов. Двойные соли. Константа нестойкости комплексных соединений. Примеры использования комплексных и двойных соединений в технике.
12. Классы неорганических веществ. Свойства оксидов, гидроксидов, солей.
13. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Правила определения степени окисления. Окислители и восстановители. Классификация ОВР. Направленность ОВР. Использование ОВР в электрохимических преобразователях энергии, в аналитической химии и др.
14. Общие свойства металлов. Зависимость металлов от положения в периодической системе Д.И. Менделеева. Основные методы получения. Использование в качестве конструкционных материалов. Физико-химические процессы при сварке и пайке металлов. Сплавы. Физико-химический анализ. Диаграммы состояния двойных металлических систем с образованием эвтектики, интерметаллида и твердого раствора. Использование сплавов в технике.
15. Электрохимия. Электродный потенциал. Измерение стандартных электродных потенциалов. Водородный электрод. Уравнение Нернста. Химические источники тока: гальванические и топливные элементы. Электрохимическая поляризация. Уравнение Тафеля. Кислотные и щелочные аккумуляторы. Новые типы аккумуляторов. Электролиз. Электролиз расплавов и растворов. Катодное восстановление и анодное окисление. Электролиз растворов с растворимыми и нерастворимыми анодами. Законы Фарадея. Выход по току. Применение электролиза. Гальванопластика. Гальваностегия.
16. Коррозия металлов. Кинетика и термодинамика газовой и электрохимической коррозии. Виды коррозии. Коррозия под действием блуждающих токов. Способы защиты от коррозии: легированием, защитными покрытиями, электрохимическими способами, изменением свойств коррозионной среды, рациональным конструированием изделий.
17. Органические соединения. Общая характеристика. Отличительная особенность. Теория химического строения А.М. Бутлерова. Функциональные группы органических соединений. Примеры предельных и непредельных углеводородов, спиртов, фенолов, альдегидов, кетонов, карбоновых кислот, широко применяемых в технике и народном хозяйстве.
18. Высокомолекулярные соединения. Полимеры. Полимерные материалы. Олигомеры. Методы синтеза полимеров: полимеризация и поликонденсация. Инициаторы и катализаторы. Структура полимеров. Линейные, разветвленные и сетчатые полимеры. Химические связи. Физико-механические свойства полимеров. Вулканизация. Полимерные материалы. Конструкционные пластические массы. Состояния линейных полимеров. Физико-механические свойства полимеров. Применение полимеров на транспорте.
19. Качественный анализ. Химическая идентификация веществ. Количественный анализ. Классификация методов. Гравиметрический метод. Титриметрический анализ. Комплексонометрическое титрование. Окислительно-восстановительное титрование. Инструментальные методы анализа: хроматографический, кондуктометрический, полярографический, потенциометрический. Физико-химический анализ. Оптические методы анализа. Химические и физические методы анализа. Современные конструкционные материалы и их физико-химические свойства.
20. Роль химии в охране окружающей среды. Защита воздушного и водного бассейнов.

Тестовые задания

Тестовые задания по химии для контроля знаний и самоподготовки студентов по разделам курса «Химия» составлены на

основе Государственного образовательного стандарта высшего профессионального образования.

Один из вариантов тестов представлен в метод. указаниях № 2730

Химия: тестовые задания для студентов всех специальностей очной и заочной форм обучения. Часть II/ Составители:

Л.М.Васильченко, Г.Б. Сеницкая, А.В.Халикова, Н.В. Сотова. - Самара: СамГУПС, 2010. – 34 с. Сборник содержит по 8 вариантов тестовых заданий по шести темам.

Примеры тестовых заданий

Тема 1: ЭКВИВАЛЕНТ. ЗАКОН ЭКВИВАЛЕНТОВ

Вариант 1

1. Эквивалентные массы H_3PO_4 и КОН равны:

- а) 98 и 56 г/моль ; б) 98 и 28 г/моль ; в) 32,6 и 28 г/моль ;
г) 32,6 и 56 г/моль.

2. Эквивалентный объем водорода равен:

- а) 11,2 л; б) 5,6 л; в) 22,4 л; г) 2,8 л.

3. На нейтрализацию 1,35 г серной кислоты израсходовано 1,1 г гидроксида щелочного металла. Какова формула этого гидроксида?

- а) LiOH ; б) NaOH ; в) Ca(OH)₂ ; г) КОН

5.4 Процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности

Процедура оценивания компетенций на различных этапах формирования приведена в ФОС по дисциплине химия для специальности **23.05.05 Системы обеспечения движения поездов** (приложение к РПД)

Описание процедуры оценивания «Тестирование». Тестирование по дисциплине проводится с использованием ресурсов электронной образовательной среды «Moodle» (режим доступа: <http://do.samgups.ru/moodle/>). Количество тестовых заданий и время задается системой. Во время проведения тестирования обучающиеся могут пользоваться программой дисциплины, справочной литературой, калькулятором. Результат каждого обучающегося оценивается в соответствии с универсальной шкалой, приведенной в пункте 5.2.

Описание процедуры оценивания «Зачет с оценкой». Экзамен принимается ведущим преподавателем по данной учебной дисциплине. При проведении устного экзамена обучающемуся предоставляется 30 минут на подготовку. Опрос обучающегося по билету на устном зачете не должен превышать 0,35 часа. Ответ обучающегося оценивается в соответствии с критериями, описанными в пункте 5.2.

Описание процедуры оценивания «Защита отчета по практическим/лабораторным работам».

Оценивание итогов лабораторной работы проводится преподавателем, ведущим лабораторные работы.

По результатам проверки отчета по лабораторной работе обучающийся допускается к его защите при условии соблюдения перечисленных условий:

- выполнены все задания;
- отсутствуют ошибки;
- оформлено в соответствии с требованиями.

В том случае, если содержание отчета не отвечает предъявляемым требованиям, то он возвращается автору на доработку. Обучающийся должен переделать отчет с учетом замечаний. Если сомнения вызывают отдельные аспекты отчета, то в этом случае они рассматриваются во время устной защиты.

Защита отчета по лабораторной работе представляет собой устный публичный отчет обучающегося о результатах выполнения, ответы на вопросы преподавателя.

Ответ обучающегося оценивается преподавателем в соответствии с критериями, описанными в пункте 5.2.

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

6.1 Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины (модуля)

6.1.1. Основная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год	Кол-во
Л1.1	Глинка Н. Л.	Общая химия : учебное пособие / Н.Л. Глинка [Электронный ресурс]	Москва :КноРус, 2019. — 748 с.	ЭБС BOOK.RU
Л1.2	Сироткин О.С.	Химия.: учебник / О.С. Сироткин [Электронный ресурс]	Москва :КноРус, 2019. — 363 с.	ЭБС BOOK.RU
Л1.3	Зубрев Н.И.	Инженерная химия на железнодорожном транспорте: Учеб.пособие/Зубрев Н.И. и др. [Электронный ресурс]	М.: ФГБУ ДПО «Учебно-методический центр по образованию на железнодорожном транспорте», 2018 — 410 с.	ЭБ «УМЦ ЖДТ»

6.1.2 Дополнительная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год	Кол-во
Л2.1	Соколов В.Н.	Коррозия и защита. Химические источники тока : учебное пособие / В.Н. Соколов. [Электронный ресурс]	Екатеринбург : 2017. — 111 с.	ЭБС Лань
Л2.2	Глинка Н.Л.	Общая химия : Учебник/ Н. Л. Глинка ; под ред.: В. А. Попкова, А. В. Бабкова. [Текст]	М.: Издательство Юрайт: ИД Юрайт, 2011. -886 с.	50

Л2.3	Зубрев Н.И.	Инженерная химия на железнодорожном транспорте : Учебное пособие/ Н.И. Зубрев. -2-е изд.. [Текст]	М.: Желдориздат, 2002. - 319 с.	52
Л2.4	Коровин Н. В.	Общая химия : Учеб. для технических направ. и спец. вузов/ Н. В. Коровин. -3-е изд., испр.. [Текст]	М.: Изд-во "Высшая школа", 2002. -558 с.:а-ил	99
Л2.5	Пузаков С.А	Сборник задач и упражнений по общей химии : Учебное пособие/ С.А. Пузаков, В.А. Попков, А.А. Филиппова. [Текст]	М.: " Высшая школа ", 2004. -255 с.:а-ил	12

6.2 Методические разработки

	Авторы, составители	Заглавие	Издательство, год	Кол-во
М 1	Л.М.Васильченко, Г.Б.Сеницкая, А.В.Халикова, В.М.Яковлев, Н.В.Сотова	Химия [Электронный ресурс] : лаб. практикум для обуч. по спец. и напр. подгот.: 23.05.01 Наземные трансп.-технол. средства, 23.05.03 Подвижной состав ж. д.,23.05.04 Эксплуатация ж. д., 23.05.05 Системы обеспечения движения поездов, 23.05.06 Стр-во ж. д., мостов и трансп. тоннелей, 09.03.02 Информ. системы и технологии, 13.03.02 Электроэнергетика и электротехника, 15.03.06 Мехатроника и робототехника, 20.03.01 Техносферная безопасность, 27.03.01 Стандартизация и метрология, 27.03.03 Системный анализ и упр. очн. и заоч. форм обуч. (№ 3940)	Самара: СамГУПС, 2015	эл. копия в локальной сети вуза
М 2	Л.М.Васильченко, Г.Б.Сеницкая, А.В.Халикова, В.М.Яковлев. Н.В.Сотова	Справочный материал [Текст] : по дисц."Химия" и "Коррозия металлов" для студ. 1 курса всех спец. очн. и заоч. форм обуч. / М-во трансп. РФ, ФАЖТ, СамГУПС, Каф. ОИХ ; сост. Л. М. Васильченко [и др.]. - 2-е изд., перераб. - Самара : СамГУПС, 2012. - 48 с. – (№ 3120)	Самара: СамГУПС, 2012	эл. копия в локальной сети вуза
М 3	Л.М.Васильченко, Г.Б.Сеницкая, А.В.Халикова. Н.В.Сотова	Химия [Текст] : метод. указ. к вып. самост. работ для студ. всех спец. очн. и заоч. форм обуч. (№ 2968)	Самара: СамГУПС, 2012	эл. копия в локальной сети вуза
М 4	Л.М.Васильченко, Г.Б.Сеницкая, А.В.Халикова, В.М.Яковлев. Н.В.Сотова	Химия: методические указания к выполнению самостоятельных работ для обуч. по спец. и напр. подгот.: 23.05.01 - Наземные транспортно-технологические средства, 23.05.03 - Подвижной состав железных дорог, 23.05.04 - Эксплуатация железных дорог, 23.05.05 - Системы обеспечения движения поездов, 23.05.06 - Строительство железных дорог, мостов и транспортных тоннелей, 09.03.02 - Информационные системы и технологии, 13.03.02 - Электроэнергетика и электротехника, 15.03.06 - Мехатроника и робототехника, 20.03.01 - Техносферная безопасность, 27.03.01 - Стандартизация и метрология, 27.03.03 - Системный анализ и управление очной и заочной форм обучения	Самара: СамГУПС, 2015	эл. копия в локальной сети вуза
М 5	Л.М.Васильченко, Г.Б.Сеницкая, А.В.Халикова, В.М.Яковлев. Н.В.Сотова	Химия [Электронное издание] : метод. указ. к вып. лаб. работ для студ. всех спец. заоч. формы обуч..- (№ 2341)	Самара: СамГУПС, 2009	эл. копия в локальной сети вуза
М 6	Л.М.Васильченко, Г.Б.Сеницкая, А.В.Халикова, Н.В.Сотова	Химия. Растворы [Текст] : метод. указ. к вып. лаб. работ для студ. всех спец. очн. и заоч. форм обуч. / М-во трансп. РФ, ФАЖТ, СамГУПС, Каф. ОИХ ; сост. Л. М. Васильченко [и др.]. - 2-е изд. - Самара : СамГУПС, 2012. - 32 с. – (№ 3131)	Самара: СамГУПС, 2012	эл. копия в локальной сети вуза
М 7	Л.М.Васильченко, Т.В.Кажанова, Г.Б.Сеницкая, А.В.Халикова, Н.В.Сотова	Химия. Органические соединения [Текст] : метод. указ. к вып. лаб. работ для студ. всех спец. очн. и заоч. форм обуч. (№ 3181)	Самара: СамГУПС, 2012	эл. копия в локальной сети вуза
М 8	Л.М.Васильченко, Г.Б.Сеницкая, А.В.Халикова, В.М.Яковлев. Н.В.Сотова	Комплексные соединения: Метод. указ. к выполнен. лабор. Работы по химии для студ.всех спец. очн. и заоч. форм обуч..- (№ 3343)	Самара: СамГУПС, 2013	эл. копия в локальной сети вуза

6.3. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети "Интернет"

	Наименование ресурса	Эл. адрес
Э1	- ЭБС издательства "Лань" (тематический пакет: Инженерно-технические науки (книги издательства «УМЦ ЖДТ»)). Ресурс доступен с любых ПК после регистрации с любого компьютера вуза.	http://e.lanbook.com/
Э2	- ЭБС "Айбукс", ресурс доступен с любых ПК после регистрации с любого компьютера вуза.	http://ibooks.ru/
Э3	- ФГБОУ «Учебно-методический центр на железнодорожном транспорте». Доступ к полным версиям книг издательства возможен после регистрации на сайте МИИТа с	http://library.mii.ru/miitb.php

	любого ПК нашего университета.	
Э4	- Информационная система "Единое окно доступа к образовательным ресурсам" предоставляет свободный доступ к каталогу образовательных интернет-ресурсов и полнотекстовой электронной учебно-методической библиотеке для общего и профессионального образования.	http://window.edu.ru
Э5	ЭБС BOOK.RU. Ресурс доступен с любых ПК после регистрации с любого компьютера вуза.	https://www.book.ru/

7. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Дисциплина «Химия» в соответствии с учебным планом специальности 23.05.05 Системы обеспечения движения поездов изучается в течение одного семестра на первом курсе (очное обучение).

Программой предусмотрены теоретические занятия (лекции), практические занятия, лабораторные работы.

Теоретические занятия проводятся в составе потока, а практические занятия, лабораторные работы – в составе группы (полугруппы).

При проведении занятий используются печатные (учебники, пособия, справочники и методические разработки), демонстрационные (плакаты, лабораторное оборудование, приборы) и мультимедийные (слайд-фильмы, презентационные материалы на электронных носителях) средства обучения.

В ходе лекций преподаватель излагает и разъясняет основные, наиболее сложные понятия темы, а также связанные с ней теоретические и практические проблемы, дает рекомендации на выполнение самостоятельной работы. Содержание и структура лекционного материала должны быть направлены на формирование у обучающегося соответствующих компетенций и соотноситься с выбранными преподавателем методами контроля и оценкой их усвоения.

В ходе лекций обучающимся рекомендуется: - вести конспектирование учебного материала; - обращать внимание на категории, формулировки, 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.

Практические занятия включают самостоятельную проработку теоретического материала и изучение методики решения типичных задач. Некоторые задачи содержат элементы научных исследований, которые могут потребовать углубленной самостоятельной проработки теоретического материала.

Лабораторные работы направлены на закрепление теоретического материала и выработки навыков проведения экспериментальных научных исследований различных химических явлений и оценки погрешностей измерений, а также навыков работы с современной научно-исследовательской аппаратурой.

При организации внеаудиторной самостоятельной работы по данной дисциплине преподавателю рекомендуется использовать следующие ее формы:

- решение студентом самостоятельных задач обычной сложности, направленных на закрепление знаний и умений;
- выполнение индивидуальных заданий повышенной сложности, направленных на развитие у обучающихся научного мышления и инициативы.

Допуском к итоговому контролю в виде зачета с оценкой является выполнение и защита всех лабораторных работ, предусмотренных п.5; решение индивидуальных заданий.

Подготовка к зачету предполагает:

- изучение основной и дополнительной литературы;
- изучение конспектов лекций;
- решение типовых задач;
- участие в проводимых контрольных опросах.

8. ИНФОРМАЦИОННЫЕ ТЕХНОЛОГИИ, ИСПОЛЬЗУЕМЫЕ ПРИ ОСУЩЕСТВЛЕНИИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ)

Внедренная в образовательный процесс, регулярно наполняемая и обновляемая электронными курсами по всем дисциплинам, реализуемым в университете, модульная объектно-ориентированная динамическая учебная среда (Moodle), разработанная с целью организации аудиторной, внеаудиторной работы студентов и дистанционного обучения

8.1 Перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

8.1.1	OpenOffice.
8.2 Перечень информационных справочных систем	
8.2.1	ЭИОС СамГУПС. Режим доступа: http://samgups.ru

9. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Лекции и практические занятия проводятся в учебных аудиториях в соответствии с расписанием занятий. Лабораторные работы проводятся в лабораториях кафедры «Инженерные, гуманитарные, естественнонаучные и общепрофессиональные дисциплины»:

Учебно-исследовательская лаборатория: аппарат Киппа, барометр, аквадистиллятор ДЭ-4-2, весы HR 200, фотоэлектрорекордметр КФК -3-01, печь муфельная МИМП-П, низкотемпературная лабораторная электропечь SNOL

Лаборатория общей химии: сушильный шкаф, устройство для быстрого просушивания хим.посуды, штатив лабораторный (5 шт.), аквадистиллятор, барометр, весы электронные, аппарат Киппа, милливольтметр рН-410