

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о документе:
ФИО: Кудачов Дмитрий Викторович
Должность: Директор Высунского филиала НИТУ "МИСИС"
Дата подписания: 29.08.2024 08:51:34
Уникальный программный ключ:
619b0f1717227a6c5c19c00a0ba4212de721f068

Рабочая программа утверждена
решением Учёного совета
ВФ НИТУ «МИСИС»
от «30» мая 2024г.
протокол № 7-24

Рабочая программа дисциплины (модуля) **Химия**

Закреплена за кафедрой

Базовых дисциплин

Направление подготовки
Профиль

22.03.02 Metallurgy
Обработка металлов давлением

Квалификация **бакалавр**

Форма обучения **заочная**

Общая трудоемкость **6 ЗЕТ**

Часов по учебному плану 216

в том числе:

аудиторные занятия 16

самостоятельная работа 192

Формы контроля в семестрах:

зачет 1

зачет с оценкой 2

Распределение часов дисциплины по семестрам

| Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>) | 1 (1.1) | | 2 (1.2) | | Итого | |
|---|---------|-----|---------|-----|-------|-----|
| | 19 | 19 | 19 | 19 | | |
| Неделя | УП | РП | УП | РП | УП | РП |
| Лекции | 4 | 4 | 4 | 4 | 8 | 8 |
| Практические | 4 | 4 | 4 | 4 | 8 | 8 |
| Контроль самостоятельной работы | 4 | 4 | 4 | 4 | 8 | 8 |
| Итого ауд. | 8 | 8 | 8 | 8 | 16 | 16 |
| Контактная работа | 12 | 12 | 12 | 12 | 24 | 24 |
| Сам. работа | 96 | 96 | 96 | 96 | 192 | 192 |
| Итого | 108 | 108 | 108 | 108 | 216 | 216 |

Программу составил(и):

к.х.н., Доцент, Будруев А.В.

Рабочая программа

Химия

Разработана в соответствии с ОС ВО:

Самостоятельно устанавливаемый образовательный стандарт высшего образования - бакалавриат Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Национальный исследовательский технологический университет «МИСИС» по направлению подготовки 22.03.02 Metallургия (приказ от 02.04.2021 г. № 119 о.в.)

Составлена на основании учебного плана:

22.03.02 Metallургия, ОМ-24 ЗО.plx Обработка металлов давлением, утвержденного Ученым советом ВФ НИТУ "МИСИС" 28.12.2023, протокол № 5-23

Рабочая программа одобрена на заседании кафедры

Базовых дисциплин

Протокол от 20.05.2024 г., №9

И.о. зав. кафедрой БД Л.О. Мокрецова

| 1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ | |
|---------------------------|---|
| 1.1 | - формирование химического мышления и целостной системы представлений о химии и процессах, позволяющей решать различные прикладные задачи |
| 1.2 | - фундаментальная химическая подготовка |

| 2. МЕСТО В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ | |
|--|--|
| Цикл (раздел) ОП: | Б1.О |
| 2.1 | Требования к предварительной подготовке обучающегося: |
| 2.1.1 | Дисциплина базируется на знаниях, полученных студентом при изучении химии в курсе средней школы. Для освоения дисциплины студент должен владеть химической терминологией; понимать смысл химических формул и символов, индексов и коэффициентов в уравнениях химических реакций; иметь представления об основных классах неорганических соединений; понимать различие между химическими и физическими явлениями; иметь представление об атомно-молекулярном учении; иметь навыки решения простейших расчетных задач. |
| 2.2 | Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее: |
| 2.2.1 | Физическая химия |
| 2.2.2 | Научно-исследовательская работа |
| 2.2.3 | Физические основы процессов пластической деформации |
| 2.2.4 | Кристаллофизика |
| 2.2.5 | Термическая обработка металлопродукции |
| 2.2.6 | Подготовка к процедуре защиты и процедура защиты ВКР |

| 3. РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫЕ С ФОРМИРУЕМЫМИ КОМПЕТЕНЦИЯМИ | |
|---|--|
| УК-1: Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, умение анализировать процессы и системы с использованием соответствующих аналитических, вычислительных и экспериментальных методов, применять системный подход для решения поставленных задач | |
| УК-1.3: Выбирает оптимальный вариант решения задачи с использованием соответствующих методов | |
| Знать: | |
| УК-1.3-38 основные стехиометрические законы; | |
| УК-1.3-37 основные законы термохимии и химической кинетики; | |
| УК-1.3-39 свойства растворов неэлектролитов и электролитов | |
| УК-1.3-311 современные представления о строении атома | |
| УК-1.3-310 основные положения теории химической связи; | |
| УК-1.3-36 сущность окислительно-восстановительных реакций; | |
| УК-1.3-32 понятие электродного потенциала окислительно-восстановительных систем и ЭДС реакции; | |
| УК-1.3-31 основные положения координационной теории; | |
| УК-1.3-33 особенности свойств комплексных соединений и их номенклатуру; | |
| УК-1.3-35 основные свойства элементов и их соединений; | |
| УК-1.3-34 общие закономерности протекания химических реакций с участием соединений элементов; | |
| Уметь: | |
| УК-1.3-У5 работать с химическими веществами и оборудованием; | |
| УК-1.3-У6 составлять уравнения ионно-молекулярных реакций | |
| УК-1.3-У7 составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций (ОВР) и прогнозировать поведение неорганических соединений в ОВР | |
| УК-1.3-У4 оценивать свойства p- и d-элементов на основе современных представлений о строении атомов; | |
| УК-1.3-У1 определять направление протекания окислительно-восстановительных реакций на основании расчета ЭДС и обосновывать выбор реагентов для проведения химико-технологических процессов; | |

| |
|--|
| УК-1.3-У2 анализировать кислотно-основные свойства соединений элементов в зависимости от их положения в Периодической системе; |
| УК-1.3-У3 прогнозировать изменение окислительно-восстановительных свойств соединений в зависимости от степени окисления элементов; |
| Владеть: |
| УК-1.3-В4 владеть навыками выполнения основных стехиометрических расчетов; |
| УК-1.3-В5 владеть навыками составления электронных формул элементов Периодической системы |
| УК-1.3-В3 владеть навыками приготовления и расчета концентраций технологических растворов; |
| УК-1.3-В1 владеть навыками логического творческого и системного мышления при изучении свойств элементов и их соединений; |
| УК-1.3-В2 владеть навыками оценки оптимальных параметров проведения химических реакций с участием элементов и их соединений; |

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ

| Код занятия | Наименование разделов и тем /вид занятия/ | Семестр / Курс | Часов | Компетенции | Литература и эл. ресурсы | Примечание |
|--|--|----------------|-------|-------------|--------------------------|------------|
| Раздел 1. Основные понятия и законы | | | | | | |
| 1.1 | Химия как раздел естествознания. Значение химии как научной основы материаловедения и металлургии. Основные понятия химии - моль, атомная и молекулярная массы, способы их определения. Основные законы химии. Закон сохранения материи. Закон постоянства состава. Закон эквивалентов /Лек/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 1.2 | Классы неорганических соединений /Пр/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 1.3 | Основные стехиометрические законы. Расчет по уравнению реакции /Пр/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 1.4 | Проработка лекционного материала. Самостоятельное изучение литературы. Выполнение домашних заданий. Подготовка к практическим занятиям, к выполнению и защите лабораторной работы. Подготовка к контрольной работе /Ср/ | 1 | 22 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| Раздел 2. Закономерности протекания реакций: термохимия, скорость химических реакций и равновесие | | | | | | |
| 2.1 | Энергетика химических процессов. Тепловой эффект реакции. Термохимические уравнения. Стандартная энтальпия образования простых и сложных химических соединений. Закон Гесса. Основы термохимических расчетов | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 2.2 | Термохимические расчеты /Пр/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 2.3 | Скорость химических реакций. Факторы, влияющие на скорость реакций. Закон действующих масс. Обратимые химические процессы. Химическое равновесие. Смещение химического равновесия. Принцип Ле-Шателье и его значение для оптимизации технологических процессов /Лек/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 2.4 | Кинетические расчеты. Смещение химического равновесия /Пр/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |

| | | | | | | |
|-----|--|---|-----|--------|--------------------------|--|
| 2.5 | Проработка лекционного материала. Подготовка к выполнению лабораторных работ. Подготовка к защите лабораторных работ. Выполнение домашнего задания №2. Подготовка к практическим занятиям. Изучение литературы /Ср/ | 1 | 22 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| | Раздел 3. Дисперсные системы. Растворы. Электролитическая диссоциация | | | | | |
| 3.1 | Дисперсные системы. Классификация. Общие свойства растворов. Способы выражения концентрации. Растворимость. Зависимость растворимости от природы растворителя и растворенного вещества, температуры и давления. Закон распределения. Экстракция. Растворы неэлектролитов. Закон Рауля. Криоскопия и эбулиоскопия /Лек/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 3.2 | Определение концентраций растворов. Общие свойства растворов. Закон Рауля. Определение температуры кипения и кристаллизации растворов неэлектролитов /Пр/ | 1 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 3.3 | Растворы электролитов. Теория электролитической диссоциации. Степень диссоциации, ее зависимость от температуры и концентрации, способы определения. Сильные и слабые электролиты. Константа электролитической диссоциации и закон разбавления Оствальда для слабых электролитов /Лек/ | 1 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 3.4 | Ионное произведение воды. Водородный показатель. Гидролиз солей. Константа и степень гидролиза. Влияние температуры и концентрации на степень гидролиза. Смещение равновесия гидролиза. Ступенчатый гидролиз, полный гидролиз, совместный гидролиз солей разной природы /Лек/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 3.5 | Свойство растворов электролитов. рН растворов. Гидролиз солей /Пр/ | 1 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 3.6 | Проработка лекционного материала. Подготовка к выполнению лабораторной работы. Подготовка к защите лабораторной работы. Выполнение домашнего задания №3. Подготовка к практическим занятиям. Подготовка к контрольной работе. Изучение литературы /Ср/ | 1 | 24 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| | Раздел 4. Строение атома и периодическая система. Химическая связь и строение молекул | | | | | |
| 4.1 | Корпускулярно-волновые свойства материальных частиц. Квантово-механическая природа атома. Квантовые характеристики электронов. Атомные орбитали. Электронные уровни и подуровни. Многоэлектронные атомы. Принцип минимума энергии. Принцип Паули. Правило Хунда /Лек/ | 1 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 4.2 | Электронное строение атомов элементов в зависимости с их положением в периодической системе: s-, p-, d-, f-элементы. Структура периодической системы элементов: периоды, группы, подгруппы. Периодический закон Д.И. Менделеева /Лек/ | 1 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |

| | | | | | | |
|--|---|---|-----|--------|--------------------------|--|
| 4.3 | Основные атомные характеристики элементов: атомный радиус, энергия ионизации, сродство атома к электрону, относительная электроотрицательность. Особенности изменения атомных характеристик элементов в периодической системе. Влияние электроотрицательности элементов на кислотно-основные свойства оксидов и гидроксидов /Лек/ | 1 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 4.4 | Строение атома и химическая связь /Пр/ | 1 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 4.5 | Основные типы химической связи: ковалентная, ионная, металлическая. Механизм образования ковалентной связи. Основные характеристики ковалентной химической связи. Структура молекул как следствие природы электронного строения атомов. Гибридизация атомных орбиталей при образовании химической связи. Кратные связи /Пр/ | 1 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 4.6 | Условия образования ионной химической связи. Степень ионности связи. Энергия ионной кристаллической решетки. Отличие ионной химической связи от ковалентной: ненаправленность, ненасыщаемость ионной связи. Природа межмолекулярное взаимодействие. Водородная связь /Пр/ | 1 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 4.7 | Проработка лекционного материала. Самостоятельное изучение литературы. Выполнение домашних заданий. Подготовка к практическому занятию /Ср/ | 1 | 28 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| Раздел 5. Окислительно-восстановительные реакции. Соединения s- и p-элементов в ОВР | | | | | | |
| 5.1 | Степень окисления элементов. Природа окислительно-восстановительных процессов. Простые и сложные вещества в качестве окислителей и восстановителей. Основные типы окислительно-восстановительных реакций. Факторы, влияющие на характер протекания окислительно-восстановительных реакций: концентрация реагентов, температура, кислотность среды (рН). Окислительно-восстановительный эквивалент /Лек/ | 2 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 5.2 | Общая характеристика элементов VIIA группы - галогенов. Нахождение в природе, получение и применение галогенов. Степени окисления. Химические свойства галогенов. Галогеноводороды, их получение и свойства. Кислородсодержащие кислоты и соли галогенов и их свойства /Лек/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 5.3 | Общая характеристика элементов VIA группы - халькогенов. Нахождение в природе. Сульфидные руды металлов. Свойства серы. Химические свойства сероводорода и сульфидов. Оксиды серы, кислородсодержащие кислоты серы. Серная кислота и ее соли /Лек/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |

| | | | | | | |
|------|--|---|-----|--------|--------------------------|--|
| 5.4 | Общая характеристика элементов VA группы. Азот. Степени окисления. Химические свойства азота. Аммиак, получение и свойства. Соли аммония. Кислородные соединения азота. Азотная кислота и ее соли. Фосфор. Нахождение в природе. Основные модификации. Оксиды и кислоты. Сурьма и висмут. Нахождение в природе, получение и применение. Оксиды и гидроксиды. Соли сурьмы и висмута /Лек/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 5.5 | Общая характеристика элементов IVA группы. Углерод. Основные модификации. Оксиды углерода. Угольная кислота. Кремний и германий. Нахождение в природе. Получение и применение. Свойства соединений кремния и германия. Олово и свинец. Нахождение в природе, получение и применение. Свойства олова и свинца. Оксиды и гидроксиды. Соли олова и свинца /Лек/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 5.6 | Общая характеристика элементов IIIA группы. Нахождение в природе. Получение, применение и свойства элементов IIIA группы. Кислотно-основные свойства оксидов и гидроксидов. Бор, нитрид и карбид бора. Алюминий. Свойства и применение в промышленности /Лек/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 5.7 | Изучение окислительно восстановительных реакций /Пр/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 5.8 | Изучение свойств халькогенов /Пр/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 5.9 | Окислительно восстановительные реакции. Методы составления окислительно восстановительных реакций. Химические свойства элементов главных подгрупп /Лек/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 5.10 | Проработка лекционного материала. Самостоятельное изучение литературы. Подготовка к выполнению лабораторных работ. Подготовка к защите лабораторных работ. Выполнение домашнего задания. Подготовка к практическим занятиям /Ср/ | 2 | 34 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| | Раздел 6. Направление окислительно-восстановительных процессов. Комплексные соединения | | | | | |
| 6.1 | Направление окислительно-восстановительных процессов /Лек/ | 2 | 0,3 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 6.2 | Определение направления окислительно-восстановительных реакций. Окислительно-восстановительный потенциал /Пр/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 6.3 | Комплексные соединения /Лек/ | 2 | 0,3 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 6.4 | Изучение комплексных соединений /Пр/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 6.5 | Проработка лекционного материала. Самостоятельное изучение литературы. Подготовка к выполнению лабораторных работ. Подготовка к защите лабораторных работ. Выполнение домашнего задания /Ср/ | 2 | 30 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| | Раздел 7. Химия d- и f- элементов | | | | | |

| | | | | | | |
|-----|--|---|-----|--------|--------------------------|--|
| 7.1 | Химия элементов IIВ группы; IV группы; VIIВ группы; VIII группы; VIB группы; VB группы; IVB группы; IIIВ группы и лантаноидов; обзор свойств f-элементов (актиноидов) /Лек/ | 2 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 7.2 | Изучение свойств металлов подгруппы цинка /Пр/ | 2 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 7.3 | Изучение свойств металлов подгруппы железа /Пр/ | 2 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 7.4 | Изучение свойств металлов подгруппы марганца /Пр/ | 2 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 7.5 | Изучение свойств металлов подгруппы хрома /Пр/ | 2 | 0,5 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 7.6 | Изучение свойств металлов подгруппы ванадия и титана /Пр/ | 2 | 0,4 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |
| 7.7 | Проработка лекционного материала. Самостоятельное изучение литературы. Подготовка к выполнению лабораторных работ. Подготовка к защите лабораторных работ. Выполнение домашнего задания /Ср/ | 2 | 32 | УК-1.3 | Л1.1Л2.1Л3.1 Э1 Э2 Э3 | |

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ (Приложения)

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

6.1. Рекомендуемая литература

6.1.1. Основная литература

| | Авторы, составители | Заглавие | Библиотека | Издательство, год |
|------|---------------------|--|---------------------|----------------------------|
| Л1.1 | Габриелян О.С. | Химия для профессий и специальностей технического профиля: учебник | Электронный каталог | Москва ИЦ "Академия", 2013 |

6.1.2. Дополнительная литература

| | Авторы, составители | Заглавие | Библиотека | Издательство, год |
|------|-------------------------|-------------------------------|---------------------|---------------------|
| Л2.1 | Глинка Н.Л. Глинка Н.Г. | Общая химия : учебное пособие | Электронный каталог | Москва КРОНУС, 2010 |

6.1.3. Методические разработки

| | Авторы, составители | Заглавие | Библиотека | Издательство, год |
|------|--|---------------------------------------|---------------------|--|
| Л3.1 | Хаханина Т.И. Хаханина Т.И., Никитина Н.Г. | Аналитическая химия : учебное пособие | Электронный каталог | Москва Юрайт; Высшее образование, 2010 |

6.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

| | | |
|----|---|--|
| Э1 | Научная электронная библиотека https://elibrary.ru | https://elibrary.ru |
| Э2 | Электронная библиотека МИСиС http://lib.misis.ru | http://lib.misis.ru |
| Э3 | ЭБС Университетская библиотека онлайн http://biblioclub.ru | онлайн http://biblioclub.ru |

6.3 Перечень лицензионного программного обеспечения

| | |
|-----|------------------|
| П.1 | Microsoft Office |
| П.2 | Microsoft Teams |
| П.3 | Canvas |

6.4. Перечень информационных справочных систем и профессиональных баз данных

| | |
|-----|---|
| И.1 | Научная электронная библиотека https://elibrary.ru |
| И.2 | Электронная библиотека МИСиС http://lib.misis.ru |
| И.3 | ЭБС Университетская библиотека онлайн http://biblioclub.ru |

| | | |
|---|--|--|
| И.4 | Российская платформа открытого образования http://openedu.ru | |
| 7. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ | | |
| Ауд. | Назначение | Оснащение |
| 25 | Химия | Компьютер, проектор, экран, комплект тематических презентаций, доступ к интернету |
| 33 | Химия | Мини-экспресс-лаборатория для учебных экологических исследований "Пчелка-У", Многофункциональный |
| 8. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ | | |
| <p>Дисциплина «Химия» относится к точным наукам и требует значительного объема самостоятельной работы. Качественное освоение дисциплины возможно только при систематической самостоятельной работе.</p> <p>При подготовке к выполнению лабораторной работы требуется проработка теоретического материала по теме лабораторной работы, оформление лабораторного журнала для внесения полученных экспериментальных результатов и выполнение домашнего задания. При выполнении этих требований студент допускается к выполнению лабораторной работы.</p> <p>Защита лабораторной работы состоит из двух частей: выполнения тестового задания по теме лабораторной работы и беседы с преподавателем по выполнению экспериментальной части лабораторной работы.</p> <p>Домашнее задание (решение задач по соответствующей теме из сборника задач) выполняется в отдельной тетради. В каждом семестре предусмотрены три домашних задания.</p> <p>На контрольную работу выносятся материал по нескольким разделам дисциплины. В каждом семестре предусмотрены две контрольных работы.</p> | | |