



МИНОБРНАУКИ РОССИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«МИРЭА – Российский технологический университет»

Общий факультет (Фрязино)

УТВЕРЖДАЮ

Директор филиала РТУ МИРЭА в г.
Фрязино

_____ Макарова Л.А.

«__» _____ 2021 г.

Рабочая программа дисциплины (модуля)

Химия

Читающее подразделение	кафедра общенаучных дисциплин
Направление	11.03.03 Конструирование и технология электронных средств
Направленность	Проектирование и технология радиоэлектронных средств
Квалификация	бакалавр
Форма обучения	очно-заочная
Общая трудоемкость	3 з.е.

Распределение часов дисциплины и форм промежуточной аттестации по семестрам

Семестр	Зачётные единицы	Распределение часов							Формы промежуточной аттестации
		Всего	Лекции	Лабораторные	Практические	Самостоятельная работа	Контактная работа в период практики и (или) аттестации	Контроль	
2	3	108	16	8	0	66	0,25	17,75	Зачет

Программу составил(и):

канд. хим. наук, доцент, Садыхова Жанна Ивановна _____

Рабочая программа дисциплины

Химия

разработана в соответствии с ФГОС ВО:

Федеральный государственный образовательный стандарт высшего образования - бакалавриат по направлению подготовки 11.03.03 Конструирование и технология электронных средств (приказ Минобрнауки России от 19.09.2017 г. № 928)

составлена на основании учебного плана:

направление: 11.03.03 Конструирование и технология электронных средств

направленность: «Проектирование и технология радиоэлектронных средств»

Рабочая программа одобрена на заседании кафедры

кафедра общенаучных дисциплин

Протокол от 30.08.2021 № 1

Зав. кафедрой Щучкин Григорий Григорьевич _____

Визирование РПД для исполнения в очередном учебном году

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для исполнения в 2022-2023 учебном году на заседании кафедры
кафедра общенаучных дисциплин

Протокол от _____ 2022 г. № ____

Зав. кафедрой _____
Подпись _____ Расшифровка подписи _____

Визирование РПД для исполнения в очередном учебном году

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для исполнения в 2023-2024 учебном году на заседании кафедры
кафедра общенаучных дисциплин

Протокол от _____ 2023 г. № ____

Зав. кафедрой _____
Подпись _____ Расшифровка подписи _____

Визирование РПД для исполнения в очередном учебном году

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для исполнения в 2024-2025 учебном году на заседании кафедры
кафедра общенаучных дисциплин

Протокол от _____ 2024 г. № ____

Зав. кафедрой _____
Подпись _____ Расшифровка подписи _____

Визирование РПД для исполнения в очередном учебном году

Рабочая программа пересмотрена, обсуждена и одобрена для исполнения в 2025-2026 учебном году на заседании кафедры
кафедра общенаучных дисциплин

Протокол от _____ 2025 г. № ____

Зав. кафедрой _____
Подпись _____ Расшифровка подписи _____

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Дисциплина «Химия» имеет своей целью способствовать формированию у обучающихся компетенций, предусмотренных данной рабочей программой в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению подготовки 11.03.03 Конструирование и технология электронных средств с учетом специфики направленности подготовки – «Проектирование и технология радиоэлектронных средств».

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ) В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Направление:	11.03.03 Конструирование и технология электронных средств
Направленность:	Проектирование и технология радиоэлектронных средств
Блок:	Дисциплины (модули)
Часть:	Обязательная часть
Общая трудоемкость:	3 з.е. (108 акад. час.).

3. КОМПЕТЕНЦИИ ОБУЧАЮЩЕГОСЯ, ФОРМИРУЕМЫЕ В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

В результате освоения дисциплины обучающийся должен овладеть компетенциями:

ОПК-1 - Способен использовать положения, законы и методы естественных наук и математики для решения задач инженерной деятельности

ОПК-2 - Способен самостоятельно проводить экспериментальные исследования и использовать основные приемы обработки и представления полученных данных

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ), ХАРАКТЕРИЗУЮЩИЕ ФОРМИРОВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ

ОПК-1 : Способен использовать положения, законы и методы естественных наук и математики для решения задач инженерной деятельности

ОПК-1.1 : Осваивает фундаментальные законы природы и основные физические и математические законы

Знать:

- Основные законы химии: закон периодических элементов; закон постоянства состава вещества

Уметь:

- применять фундаментальные физико-химические законы в учебной и профессиональной деятельности

Владеть:

- способами дифференциации энергетических уровней и подуровней химических элементов

ОПК-1.2 : Применяет физические законы и математические методы для решения задач теоретического и прикладного характера

Знать:

- молярную массу и количество веществ при решении теоретических и практических задач;

Уметь:

- синтезировать химические вещества с необходимыми для практического применения свойствами

Владеть:

- методикой расчета количества вещества по его молярной массе

ОПК-2 : Способен самостоятельно проводить экспериментальные исследования и использовать основные приемы обработки и представления полученных данных

ОПК-2.1 : Находит и критически анализирует информацию, необходимую для решения поставленной задачи

Знать:

- основные направления современного развития микро- и нанoeлектроники

Уметь:

- критически анализировать информацию, необходимую для решения поставленной задачи

Владеть:

- технологией создания полупроводниковых интегральных микросхем

В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ) ОБУЧАЮЩИЙСЯ ДОЛЖЕН

Знать:

- основные направления современного развития микро- и нанoeлектроники
- молярную массу и количество веществ при решении теоретических и практических задач;
- Основные законы химии: закон периодических элементов; закон постоянства состава вещества

Уметь:

- критически анализировать информацию, необходимую для решения поставленной задачи
- синтезировать химические вещества с необходимыми для практического применения свойствами
- применять фундаментальные физико-химические законы в учебной и профессиональной деятельности

Владеть:

- технологией создания полупроводниковых интегральных микросхем
- методикой расчета количества вещества по его молярной массе
- способами дифференциации энергетических уровней и подуровней химических элементов

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

При проведении учебных занятий организация обеспечивает развитие у обучающихся навыков командной работы, межличностной коммуникации, принятия решений и лидерских качеств.

Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Сем.	Часов	Компетенции
1. Введение в химию				
1.1	Введение: предмет, цели и задачи, методы химии. Прикладная химия. (Лек). Предмет и задачи химии. Стехиометрические законы. Закон Ломоносова. Постоянство состава вещества. Молярный объем газа.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
1.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	3,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
2. Строение атома				
2.1	Строение атома. Элементарные частицы и их характеристики. Физико-химические свойства элементов в зависимости от строения атома. (Лек). Планетарная модель. Двойственная природа микрочастиц. Атом. Молекула. Электроны.	2	1	ОПК-1.1

2.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1
3. Химические связи				
3.1	Химические связи. Типы химической связи, их особенности и зависимость от них химических свойств элементов. (Лек). Виды химических связей. Зависимость физических и химических свойств веществ от типа связи.	2	1	ОПК-1.2
3.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.2
4. Термодинамика				
4.1	Лекция. Термодинамика. Внутренняя энергия, энтальпия, энтропия. Фундаментальные закономерности переходных состояний систем; их термические и динамические эффекты. (Лек). Энергия Гиббса и возможности перехода системы из одного состояния в другое. Теплота. Работа. Внутренняя энергия.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
4.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
5. Кинетика химических реакций				
5.1	Кинетика химических реакций. Зависимость объемов выработки продукции, производительности и условий проведения химических реакций от их скорости. (Лек). Факторы зависимости скорости реакции. Смещение равновесия. Принцип Ле Шателье.	2	1	ОПК-2.1
5.2	Лабораторная работа №1 (Лаб). Химическая кинетика. Катализ.	2	1	ОПК-2.1
5.3	Лабораторная работа №2 (Лаб). Химическое равновесие. Диссоциация. Гидролиз солей. Осадки. Окислительно-восстановительные реакции.	2	1	ОПК-2.1
5.4	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-2.1
5.5	Выполнение домашнего задания (Ср). Подготовка отчётов по лабораторным работа к защите	2	3,5	ОПК-2.1
6. Растворы. Электролиты.				
6.1	Растворы, электролиты. Растворы как системы. Влияние растворяемых веществ на термические эффекты, используемые в производстве сложных соединений. (Лек). Растворимость. Свойства растворов в зависимости от концентрации, температуры и давления.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
6.2	Лабораторная работа №3 (Лаб). Растворы, свойства растворов. Электролитическая диссоциация, гидролиз солей. Осадки. Окислительно-восстановительные реакции.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
6.3	Лабораторная работа VR (Лаб). Разделение смесей. Растворы и их свойства	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1

6.4	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
6.5	Выполнение домашнего задания (Ср). Подготовка отчётов по лабораторным работа к защите	2	3,5	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
7. Классы неорганических соединений (часть 1)				
7.1	Классы неорганических соединений: основания, гидроксиды, их физические и химические свойства. Генетическая связь между классами соединений. (Лек). Металлы, неметаллы, оксиды. Получение и свойства. Применение в промышленности.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
7.2	Лабораторная работа №4 (Лаб). Комплексные соединения, получение и свойства.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
7.3	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
7.4	Выполнение домашнего задания (Ср). Подготовка отчёта по лабораторной работе к защите	2	3,5	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
8. Классы неорганических соединений (часть 2)				
8.1	Классы неорганических соединений: оксиды, соли, их физические и химические свойства и практическое применение. (Лек). Гидроксиды. Кислоты. Получение. Физические и химические свойства. Гидролиз солей.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2
8.2	Лабораторная работа №5 (Лаб). Соли, кристаллы, кристаллические решетки, методы получения кристаллов, методы очистки солей, получение полупроводниковых материалов.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2
8.3	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2
8.4	Выполнение домашнего задания (Ср). Подготовка отчёта по лабораторной работе к защите	2	3,5	ОПК-1.1, ОПК-1.2
9. Типы химических реакций.				
9.1	Типы реакций. Основания для классификации химических реакций (температура и пр. факторы протекания реакции как основания для их классификации). (Лек). Классификация реакций. Зависимость количества производимых веществ от типа реакций.	2	1	ОПК-1.2, ОПК-2.1
9.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.2, ОПК-2.1
10. Электрохимия.				
10.1	Электрохимия. Условия превращения химической энергии в электрическую и обратно. Электродные потенциалы элементов как фактор электрохимических реакций. (Лек). Энергия превращения химической реакции в электрическую энергию в зависимости от электродных потенциалов элементов.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2

10.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2
11. Электролиз.				
11.1	Электролиз, его применение в промышленности. Процессы, происходящие на электродах под действием внешнего постоянного электрического тока. (Лек). Катодные и анодные процессы в электролизере. Применение электролиза.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2
11.2	Лабораторная работа №6 (Лаб). Электролиз водных растворов.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2
11.3	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2
11.4	Выполнение домашнего задания (Ср). Подготовка отчёта по лабораторной работе к защите	2	3,5	ОПК-1.1, ОПК-1.2
12. Металлы.				
12.1	Металлы. Их общие физико-химические свойства: структура, восстановительная способность, электро – и теплопроводность. (Лек). Физические и химические свойства металлов. Восстановительные способности металлов.	2	1	ОПК-1.1
12.2	Лабораторная работа №7 (Лаб). Электродные потенциалы металлов. Коррозия. Комплексные соединения, получение и свойства. Электродные потенциалы металлов	2	1	ОПК-1.1
12.3	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1
12.4	Выполнение домашнего задания (Ср). Подготовка отчёта по лабораторной работе к защите	2	3,5	ОПК-1.1
13. Неметаллы.				
13.1	Неметаллы. Общие физико-химические свойства неметаллов, их окислительная способность и практическое применение. (Лек). Общие физические и химические свойства. Окислительные способности. Применение	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2
13.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2
14. Полуметаллы (полупроводники).				
14.1	Полуметаллы (полупроводники). Температура и окислительная способность как фактор электрического сопротивления полупроводников. (Лек). Влияние температуры на электросопротивление и электропроводность. Применение полупроводников в производстве РЭС.	2	1	ОПК-1.1, ОПК-1.2
14.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2

15. Водород.				
15.1	Водород, его уникально двойственная физико-химическая природа. Сопоставление свойств водорода со свойствами галогенов и щелочных металлов. (Лек). Свойства водорода. Двойственная окислительно-восстановительная природа. Водородная энергетика будущего.	2	1	ОПК-2.1
15.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-2.1
16. Обзор курса химии.				
16.1	Обзор курса химии: основные законы, методы, проблемы химии и ее развития. Значение химии в инженерной деятельности. (Лек). Основные законы и проблемы химии. Роль химии в инженерно-техническом образовании.	2	1	ОПК-2.1
16.2	Подготовка к аудиторным занятиям (Ср). Повторение и изучение пройденного материала	2	2,75	ОПК-2.1
17. Промежуточная аттестация (зачёт)				
17.1	Подготовка к сдаче промежуточной аттестации (Зачёт).	2	17,75	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1
17.2	Контактная работа с преподавателем в период промежуточной аттестации (КрПА).	2	0,25	ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-2.1

5. ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ

5.1. Перечень компетенций

Перечень компетенций, на освоение которых направлено изучение дисциплины «Химия», с указанием результатов их формирования в процессе освоения образовательной программы, представлен в п.3 настоящей рабочей программы

5.2. Типовые контрольные вопросы и задания

1. Классы неорганических соединений.
2. Гидролиз солей.
3. Закон Ломоносова – Лавуазье.
4. Кислотность раствора ацетата натрия
5. Связь между классами неорганических соединений.
6. Какие процессы идут с уменьшением энтропии?
1. Классы неорганических соединений.
2. Гидролиз солей.
3. Закон Ломоносова – Лавуазье.
4. Кислотность раствора ацетата натрия
5. Связь между классами неорганических соединений.
6. Какие процессы идут с уменьшением энтропии?
7. Химические связи.
8. Молярный объем газа.
9. Функция, которая объединяет энтальпию и энтропию.
10. Энтропия.
11. Энтальпия образования простых веществ.
12. Вещества-носители энтропии.
13. Третий закон термодинамики.
14. Свободная энергия.
15. Энергия Гиббса.
16. Количественное определение энтропии.
17. Условия увеличения энтропии.

18. Закон Гесса.
19. Следствие из закона Гесса.
20. Энтальпия экзо- и эндо-термических реакций.
21. Энтальпия.
22. Слагаемые работы.
23. Примеры самопроизвольных процессов.
24. Второй закон термодинамики.
25. Тепловой эффект.
26. Что такое внутренняя энергия?
27. Первый закон термодинамики.
28. Из каких слагаемых складывается энергия?
29. Предмет термодинамики.
30. Расчет энергии Гиббса.

31. Задание. Определите массу 15 молей нитрата калия.

Решение: молярная масса 1 моля KNO_3 равна $M = 39 + 14 + 16 \times 3 = 101$ г/моль. Масса 15 Молей равна $m = 15 \times 101 = 1515$ г.

32. Задание. Вычислить, какое количество вещества карбоната кальция содержится в 40 г $CaCO_3$.

Решение: $M = 40 + 12 + 3 \times 16 = 100$ г/моль. Следовательно, $\gamma = m / M = 40 / 100 = 0,4$ Моль.

33. Задание. Какой из элементов - Na или Cs- обладает более выраженными металлическими свойствами?

Решение: Внешний электрон атома Cs расположен на 6-м энергетическом уровне (у Na на 3-м), следовательно, Cs легче теряет электрон.

5.3. Фонд оценочных материалов

Полный перечень оценочных материалов представлен в приложении 1.

6. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ И УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

6.1. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Наименование помещения	Перечень основного оборудования
Учебная аудитория для проведения занятий лекционного и семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	Мультимедийное оборудование, специализированная мебель, наборы демонстрационного оборудования и учебно-наглядных пособий, обеспечивающие тематические иллюстрации.
Помещение для самостоятельной работы обучающихся	Компьютерная техника с возможностью подключения к сети "Интернет" и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду организации.
Лаборатория Химии	Реактивы, фарфоровая чашка, воронка, спиртовка, пробирка, стаканы химические, весы технические, термометр, нагревательные приборы, бумага фильтровальная, пинцет, шпатель, цилиндр мерный, универсальный индикатор, капельницы с растворами, планшет, планшетка, фоновый экран, капельницы с растворами, стакан химический, дозатор, источник постоянного тока, электроды. Мультимедийный набор для проведения

	лабораторных работ "VR-лаборатория химии"
Лаборатория Химии	Диффузионная печь, милливольтметр, термopара, кварцевая штанга, кварцевые лодочки, пинцет металлический, игла стальная, фторопластовый стакан для HF, стакан для воды, фильтры бумажные, полированные пластины кремния n-типа, вакуумная установка, реактивы, сушильный шкаф подложка из стекла, металла, керамики, световой микроскоп, подложки из стекла и слюды, биологические микроскопы, металлические слитки, муфельная электропечь с термopарой и автоматическим потенциометром, металлическая форма, керамическая форма, маятниковый копер

6.2. ПЕРЕЧЕНЬ ПРОГРАММНОГО ОБЕСПЕЧЕНИЯ

1. Microsoft Windows. Договор №32009183466 от 02.07.2020 г.
2. Microsoft Office. Договор №32009183466 от 02.07.2020 г.

6.3. РЕКОМЕНДУЕМАЯ ЛИТЕРАТУРА

6.3.1. Основная литература

1. Реутов О. А., Курц А. Л., Бутин К. П. Органическая химия : в 4 ч. Ч. 2 [Электронный ресурс]:. - Москва: Лаборатория знаний, 2021. - 626 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/166750>
2. Реутов О. А., Курц А. Л., Бутин К. П. Органическая химия : в 4 ч. Ч. 1 [Электронный ресурс]:. - Москва: Лаборатория знаний, 2021. - 570 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/166749>
3. Реутов О. А., Курц А. Л., Бутин К. П. Органическая химия : в 4 ч. Ч. 3 [Электронный ресурс]:. - Москва: Лаборатория знаний, 2021. - 547 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/166751>
4. Реутов О. А., Курц А. Л., Бутин К. П. Органическая химия : в 4 ч. Ч. 4 [Электронный ресурс]:. - Москва: Лаборатория знаний, 2021. - 729 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/166752>
5. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов : в 2 т. [Электронный ресурс]:. - Москва: Лаборатория знаний, 2021. - 748 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/166762>
6. Посконин В. В. Химия нефти и газа [Электронный ресурс]: учебное пособие. - Краснодар: КубГТУ, 2020. - 159 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/167045>
7. Кутяков В. А. Токсикологическая химия в схемах, таблицах, рисунках [Электронный ресурс]: учебное пособие. - Красноярск: КрасГМУ им. проф. В.Ф. Войно-Ясенецкого, 2020. - 76 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/167120>
8. Эльшенбройх К. Металлоорганическая химия [Электронный ресурс]:. - Москва: Лаборатория знаний, 2021. - 749 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/166767>
9. Топалова О. В., Пимнева Л. А. Химия окружающей среды [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 160 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/167346>
10. Егоров В. В. Экологическая химия [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 184 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/167345>
11. Потехин В. М. Химия и технология углеводородных газов и газового конденсата [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 568 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/167472>
12. Морачевский А. Г., Фирсова Е. Г. Электрохимия расплавленных солей [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 176 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/167418>

13. Гельфман М. И., Юстратов В. П. Химия [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 480 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/167728>
14. Павлов Н. Н. Общая и неорганическая химия [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 496 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/167910>
15. Афанасьев Б. Н., Акулова Ю. П. Физическая химия [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 416 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/168461>
16. Блинов Л. Н., Гутенев М. С., Перфилова И. Л., Соколов И. А. Химия [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 480 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/168440>
17. Дамаскин Б. Б., Петрий О. А., Цирлина Г. А. Электрохимия [Электронный ресурс]:. - Санкт-Петербург: Лань, 2021. - 672 с. – Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/168758>

6.4. РЕКОМЕНДУЕМЫЙ ПЕРЕЧЕНЬ СОВРЕМЕННЫХ ПРОФЕССИОНАЛЬНЫХ БАЗ ДАННЫХ И ИНФОРМАЦИОННЫХ СПРАВОЧНЫХ СИСТЕМ

1. Научная электронная библиотека <http://www.elibrary.ru>
2. ХиМик.ru - сайт о химии <http://www.xumuk.ru>
3. Химические наука и образование в России

<http://www.chem.msu.su/rus>

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

Самостоятельная работа студента направлена на подготовку к учебным занятиям и на развитие знаний, умений и навыков, предусмотренных программой дисциплины.

В соответствии с учебным планом дисциплина может предусматривать лекции, практические занятия и лабораторные работы, а также выполнение и защиту курсового проекта (работы). Успешное изучение дисциплины требует посещения всех видов занятий, выполнение заданий преподавателя и ознакомления с основной и дополнительной литературой. В зависимости от мероприятий, предусмотренных учебным планом и разделом 4, данной программы, студент выбирает методические указания для самостоятельной работы из приведенных ниже.

При подготовке к лекционным занятиям студентам необходимо: перед очередной лекцией необходимо просмотреть конспект материала предыдущей лекции. При затруднениях в восприятии материала следует обратиться к основным литературным источникам. Если разобраться в материале опять не удалось, то обратитесь к лектору (по графику его консультаций) или к преподавателю на практических занятиях.

Практические занятия завершают изучение наиболее важных тем учебной дисциплины. Они служат для закрепления изученного материала, развития умений и навыков подготовки докладов, сообщений, приобретения опыта устных публичных выступлений, ведения дискуссии, аргументации и защиты выдвигаемых положений, а также для контроля преподавателем степени подготовленности студентов по изучаемой дисциплине. При подготовке к практическому занятию студенты имеют возможность воспользоваться консультациями преподавателя.

При подготовке к практическим занятиям студентам необходимо: приносить с собой рекомендованную преподавателем литературу к конкретному занятию; до очередного практического занятия по рекомендованным литературным источникам проработать теоретический материал, соответствующей темы занятия; в начале занятий задать преподавателю вопросы по материалу, вызвавшему затруднения в его понимании и освоении при решении задач, заданных для самостоятельного решения; в ходе семинара давать конкретные, четкие ответы по существу вопросов; на занятии доводить каждую задачу до окончательного решения, демонстрировать понимание проведенных расчетов (анализов, ситуаций), в случае затруднений обращаться к преподавателю.

Студентам, пропустившим занятия (независимо от причин), не имеющим письменного

решения задач или не подготовившихся к данному практическому занятию, рекомендуется не позже чем в 2-недельный срок явиться на консультацию к преподавателю и отчитаться по теме, изученную на занятии.

Методические указания, необходимые для изучения и прохождения дисциплины приведены в составе образовательной программы.

6.6. МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ОБУЧЕНИЮ ЛИЦ С ОГРАНИЧЕННЫМИ ВОЗМОЖНОСТЯМИ ЗДОРОВЬЯ И ИНВАЛИДОВ

Освоение дисциплины обучающимися с ограниченными возможностями здоровья может быть организовано как совместно с другими обучающимися, так и в отдельных группах. Предполагаются специальные условия для получения образования обучающимися с ограниченными возможностями здоровья.

Профессорско-педагогический состав знакомится с психолого-физиологическими особенностями обучающихся инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья, индивидуальными программами реабилитации инвалидов (при наличии). При необходимости осуществляется дополнительная поддержка преподавания тьюторами, психологами, социальными работниками, прошедшими подготовку ассистентами.

В соответствии с методическими рекомендациями Минобрнауки РФ (утв. 8 апреля 2014 г. N АК-44/05вн) в курсе предполагается использовать социально-активные и рефлексивные методы обучения, технологии социокультурной реабилитации с целью оказания помощи в установлении полноценных межличностных отношений с другими студентами, создании комфортного психологического климата в студенческой группе. Подбор и разработка учебных материалов производится с учетом предоставления материала в различных формах: аудиальной, визуальной, с использованием специальных технических средств и информационных систем.

Медиа материалы также следует использовать и адаптировать с учетом индивидуальных особенностей обучения лиц с ОВЗ.

Освоение дисциплины лицами с ОВЗ осуществляется с использованием средств обучения общего и специального назначения (персонального и коллективного использования). Материально-техническое обеспечение предусматривает приспособление аудиторий к нуждам лиц с ОВЗ.

Форма проведения аттестации для студентов-инвалидов устанавливается с учетом индивидуальных психофизических особенностей. Для студентов с ОВЗ предусматривается доступная форма предоставления заданий оценочных средств, а именно:

- в печатной или электронной форме (для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата);

- в печатной форме или электронной форме с увеличенным шрифтом и контрастностью (для лиц с нарушениями слуха, речи, зрения);

- методом чтения ассистентом задания вслух (для лиц с нарушениями зрения).

Студентам с инвалидностью увеличивается время на подготовку ответов на контрольные вопросы. Для таких студентов предусматривается доступная форма предоставления ответов на задания, а именно:

- письменно на бумаге или набором ответов на компьютере (для лиц с нарушениями слуха, речи);

- выбором ответа из возможных вариантов с использованием услуг ассистента (для лиц с нарушениями опорно-двигательного аппарата);

- устно (для лиц с нарушениями зрения, опорно-двигательного аппарата).

При необходимости для обучающихся с инвалидностью процедура оценивания результатов обучения может проводиться в несколько этапов.

