

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Костромской государственный университет»
(КГУ)

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

ХИМИЯ


Направление подготовки:
29.03.04 Технология художественной обработки материалов


Направленность:
Современные технологии ювелирно-художественных производств

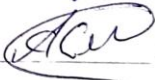
Квалификация выпускника: **бакалавр**

**Кострома
2020**

Рабочая программа дисциплины «Химия» разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования по направлению подготовки 29.03.04 Технология художественной обработки материалов. Приказ Минобрнауки России от 22.09.2017 г. № 961.

Разработал:  Замышляева В.В., доцент кафедры Химии, к.т.н., доцент

 Ильинская М.В., старший преподаватель кафедры Химии

Рецензент:  Молчанов А.С., доцент кафедры Химии, к.х.н., доцент

ПРОГРАММА УТВЕРЖДЕНА:

На заседании кафедры Технологии художественной обработки материалов, художественного проектирования, искусств и технического сервиса:

Протокол заседания кафедры № 9 от 23.04.2020 г.

Заведующий кафедрой Технологии художественной обработки материалов, художественного проектирования, искусств и технического сервиса:



Шорохов С.А., к.т.н., доцент

подпись

ПРОГРАММА ПЕРЕУТВЕРЖДЕНА:

На заседании кафедры Технологии художественной обработки материалов, художественного проектирования, искусств и технического сервиса:

Протокол заседания кафедры № 7 от 10.03.2021 г.

Заведующий кафедрой Технологии художественной обработки материалов, художественного проектирования, искусств и технического сервиса:



Шорохов С.А., к.т.н., доцент

подпись

ПРОГРАММА ПЕРЕУТВЕРЖДЕНА:

На заседании кафедры Технологии художественной обработки материалов, художественного проектирования, искусств и технического сервиса:

Протокол заседания кафедры № 10 от 10.06.2022 г.

ПРОГРАММА ПЕРЕУТВЕРЖДЕНА:

На заседании кафедры Технологии художественной обработки материалов, художественного проектирования, искусств и технического сервиса:

Протокол заседания кафедры № __ от _____ г.

ПРОГРАММА ПЕРЕУТВЕРЖДЕНА:

На заседании кафедры Технологии художественной обработки материалов, художественного проектирования, искусств и технического сервиса:

Протокол заседания кафедры № __ от _____ г.

ПРОГРАММА ПЕРЕУТВЕРЖДЕНА:

На заседании кафедры Технологии художественной обработки материалов, художественного проектирования, искусств и технического сервиса:

Протокол заседания кафедры № __ от _____ г.

1. Цели и задачи освоения дисциплины

Цель дисциплины:

Углубление имеющихся представлений и получение новых знаний и умений в области химии, позволяющих будущим специалистам ориентироваться в научно-технической информации; формирование знаний теоретических основ химии и свойств химических элементов соединений и материалов на их основе, достаточных для работы по профилю подготовки.

Задачи дисциплины:

1. Освоение знаний о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях.
2. Овладение умениями применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ.
3. Приобретение навыков постановки и проведения лабораторных исследований, умения описывать результаты опытов и делать выводы.
4. Умение применять теоретические знания в профессиональной и практической деятельности специалиста.

2. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине

В результате освоения дисциплины обучающийся должен:

Освоить компетенции:

ОПК-1 – Способен решать вопросы профессиональной деятельности на основе естественнонаучных и общеинженерных знаний, методов математического анализа и моделирования.

ИД-1ОПК-1 – знает основные понятия естественно-научных и общеинженерных дисциплин.

Знать:

- номенклатуру основных классов неорганических и органических соединений;
- теоретические основы органической и неорганической химии;
- классификацию и свойства химических элементов, веществ и соединений;
- правила техники безопасности работы в химической лаборатории.

Уметь:

- грамотно составлять отчеты по лабораторным работам;
- ясно и аргументировано излагать свои мысли при защите лабораторных работ и презентаций докладов;
- проводить несложные эксперименты в области химии в соответствии с методическими указаниями и правилами техники безопасности;
- решать расчетные задачи по изученным темам.

Владеть:

- химическими терминами;
- навыками подготовки научных докладов в соответствии с требованиями;
- способностью анализировать полученные результаты, делать аргументированные выводы и применять методы математического анализа для прогнозирования возможности протекания химических процессов.

3. Место дисциплины в структуре ОП ВО

Дисциплина относится к обязательной части Блока 1. Дисциплины (модули) учебного плана. Изучается в 1 и 2 семестре очной формы обучения.

Обучающиеся должны знать базовые химические понятия, соответствующие среднему (полному) общему образованию; иметь представление: о предмете, задачах и методах химии, её месте в системе естественнонаучных дисциплин, её значении в промышленности.

Дисциплина имеет логические структурные связи с дисциплинами этого же цикла – математикой, историей, физикой, которые читаются параллельно.

Изучение дисциплины является основой для освоения последующих дисциплин: Безопасность жизнедеятельности; Электро-физико-химические методы обработки поверхности металлов и покрытия; Технология скани и эмали; Технология обработки материалов.

Дисциплины и иные компоненты ОП, формирующие указанные выше компетенции:

ОПК-1: (Способен решать вопросы профессиональной деятельности на основе естественнонаучных и инженерных знаний, методов математического анализа и моделирования) формируется при освоении дисциплин: «Математика»; «Физика»; «Инженерная и компьютерная графика»; «Электротехника, электроника и основы автоматики»; при выполнении и защите выпускной квалификационной работы.

4. Объем дисциплины

4.1. Объем дисциплины в зачетных единицах с указанием академических часов и виды учебной работы

Виды учебной работы	Очная форма		Очно-заочная форма	Заочная форма
	1 семестр	2 семестр		
Общая трудоемкость в зачетных единицах	3	2	–	–
Общая трудоемкость в часах	108	72	–	–
Аудиторные занятия в часах, в том числе:	50	50	–	–
Лекции	16	16	–	–
Практические занятия	–	–	–	–
Лабораторные занятия	34	34	–	–
Самостоятельная работа в часах	22+36 (экзамен)	22	–	–
Форма промежуточной аттестации	Экзамен	Зачет	–	–

4.2. Объем контактной работы на 1 обучающегося

Виды учебных занятий	Очная форма	Очно-заочная форма	Заочная форма
Лекции	32	–	–
Практические занятия	–	–	–
Лабораторные занятия	68	–	–
Консультации	2	–	–
Зачет/зачеты	–	–	–
Экзамен/экзамены	0,35	–	–
Курсовые работы	–	–	–
Курсовые проекты	–	–	–
Всего	102,35	–	–

5. Содержание дисциплины, структурированное по темам (разделам), с указанием количества часов и видов занятий

5.1. Тематический план учебной дисциплины

Очная форма обучения

№	Название раздела, темы	Всего з.е./час	Аудиторные занятия			Самостоятельная работа
			Лекц.	Практ.	Лаб.	
<i>Семестр 1</i>						
1	Раздел 1. Химия – наука о веществах и их превращениях.	0,28/10	2	–	4	4

1.1	Классы неорганических соединений.	4	–	–	2	2
1.2	Основные понятия химии и законы. Эквивалент вещества.	4	2	–	2	2
2	Раздел 2. Электронное строение атома. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений.	0,28/10	4	–	4	2
2.1	Строение атома. Квантовомеханическая модель атома. Квантовые числа. Основные характеристики химических элементов.	5	2	–	2	1
2.2	Периодический закон и Периодическая система Д.И. Менделеева. Реакционная способность веществ. Изменение свойств элементов по периодам и группам.	5	2	–	2	1
3	Раздел 3. Химические системы.	0,33/12	2	–	6	4
3.1	Растворы электролитов и их свойства. Ионные процессы.	7	1	–	4	2
3.2	Растворы неэлектролитов и их свойства.	5	1	–	2	2
4	Раздел 4. Химическая связь. Комплексные соединения.	0,28/10	2	–	4	4
4.1	Основные виды и характеристики химической связи. Механизмы образования химической связи.	5	1	–	2	2
4.2	Комплексные соединения. Основные положения и понятия координационной теории А. Вернера.	5	1	–	2	2
5	Раздел 5. Общие закономерности химических процессов.	0,28/10	2	–	6	2
5.1	Химическая термодинамика.	4	1	–	2	1
5.2	Химическая кинетика.	6	1	–	4	1
6	Раздел 6. Электрохимические системы.	0,55/20	4	–	10	6
6.1	Окислительно-восстановительные реакции.	5	1	–	2	2
6.2	Гальванический элемент.	4	1	–	2	1
6.3	Коррозия металлов.	4	1	–	2	1

6.4	Электролиз растворов и расплавов электролитов.	7	1	–	4	2
	Подготовка к экзамену.	1/36	–	–	–	36
	Итого за 1 семестр:	3/108	16	–	34	58
Семестр 2						
7	Раздел 7. Углеводороды алифатического ряда.	0,5/18	4	–	10	4
7.1	Введение. Предмет органической химии. Классификация органических соединений и органических реакций. Алканы.	10	2	–	6	2
7.2	Алкены. Алкины.	8	2	–	4	2
8	Раздел 8. Кислородсодержащие алифатические соединения.	0,58/21	5	–	12	4
8.1	Спирты.	7	2	–	4	1
8.2	Альдегиды и кетоны.	8	2	–	4	2
8.3	Карбоновые кислоты: одноосновные, двухосновные, непредельные, оксикислоты.	6	1	–	4	1
9	Раздел 9. Углеводы (сахара).	0,36/13	3	–	6	4
9.1	Оптическая активность, оптическая изомерия. Классификация углеводов. Моносахариды.	6	2	–	2	2
9.2	Дисахариды. Полисахариды.	7	1	–	4	2
10	Раздел 10. Ароматические соединения.	0,17/6	2	–	2	2
10.1	Бензол и его гомологи.	6	2	–	2	2
11	Раздел 11. Полимеры.	0,22/8	2	–	4	2
11.1	Общие понятия о полимерах.	8	2	–	4	2
	Подготовка к зачету.	0,17/6	–	–	–	6
	Итого за 2 семестр:	2/72	16	–	34	22
	ИТОГО:	5/180	32	–	68	80

5.2. Содержание:

1. Химия – наука о веществах и их превращениях.

1.1. Предмет и задачи химии. Основные понятия химии: атом, молекула, элемент, вещество, аллотропия, молярная масса вещества, валентность. Основные законы химии: закон сохранения массы веществ; закон постоянства состава; закон кратных отношений; закон объемных отношений; закон Авогадро; объединенный газовый закон; уравнение Клайперона-Менделеева.

1.2. Основные классы неорганических соединений. Номенклатура. Генетическая связь

между классами неорганических соединений. Понятие об эквиваленте. Молярные массы эквивалентов простых и сложных веществ. Закон эквивалентов.

2. Электронное строение атома. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений.

2.1. Основные сведения о строении атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Современное понятие о химическом элементе. Квантово-механическая модель атома; квантовые числа. Атомные орбитали. Принцип Паули; правило Гунда. Порядок заполнения электронных уровней.

2.2. Периодический закон и Периодическая система Д.И. Менделеева. Реакционная способность веществ. Изменение свойств элементов по периодам и группам. Кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства веществ.

3. Химические системы.

3.1. Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации. Константа диссоциации слабых электролитов. Электролитическая диссоциация кислот, оснований и солей. Реакции ионного обмена. Электролитическая диссоциация воды. Понятие об индикаторах. Гидролиз солей. Водородный показатель среды pH. Способы выражения концентраций растворов. Массовая доля. Молярная доля. Молярная концентрация. Молярная концентрация эквивалента. Молярная концентрация. Титр.

3.2. Физико-химические свойства разбавленных растворов неэлектролитов. Осмос. Осмотическое давление. Давление насыщенного пара. Закон Рауля. Следствие закона Рауля. Эбуллиоскопическая и криоскопическая константы.

4. Химическая связь. Комплексные соединения.

4.1. Общие представления о химической связи. Химическая связь и валентность элементов. Основные виды и характеристики химической связи. Ковалентная связь. Энергия, длина и направленность связи. Полярность связи и степень окисления. Ионная связь. Металлическая связь. Строение простейших молекул. Основные виды взаимодействия молекул. Водородная связь. Донорно-акцепторное взаимодействие молекул. Кристаллические решетки.

4.2. Основные положения координационной теории. Химическая связь в комплексных соединениях (донорно-акцепторная связь). Комплексы, комплексообразователи, лиганды, заряд и координационное число комплексообразователя. Типы комплексных соединений. Номенклатура комплексных соединений. Диссоциация комплексных соединений. Константа нестойкости комплексного иона (комплекса).

5. Общие закономерности химических процессов.

5.1. Энергетические эффекты химических реакций. Внутренняя энергия, энтальпия, энтропия и энергия Гиббса. Термохимические уравнения. Закон Гесса. Влияние энтальпийного и энтропийного факторов на направление процесса.

5.2. Гомогенные и гетерогенные системы. Скорость гомогенных химических реакций. Зависимость скорости гомогенных реакций от концентрации реагирующих веществ. Закон действия масс; константа скорости химической реакции. Зависимость скорости гомогенных реакций от температуры; правило Вант-Гоффа. Энергия активации. Скорость гетерогенных реакций. Катализаторы. Гомогенный и гетерогенный катализ. Каталитические системы. Обратимые химические реакции. Условия химического равновесия. Константа равновесия и её связь с термодинамическими функциями. Принцип Ле-Шателье. Химическое равновесие в гетерогенных системах.

6. Электрохимические системы.

6.1. Окислительно-восстановительные процессы. Понятие о степени окисления элементов в соединениях. Кислотно-основные свойства веществ. Окислители и восстановители. Методы составления уравнений окислительно-восстановительных реакций. Окислительно-восстановительные потенциалы. Направленность и

самопроизвольность протекания окислительно-восстановительных процессов.

6.2. Понятие об электродных потенциалах. Строение двойного электрического слоя на границе электрод-раствор. Зависимость величины электродных потенциалов от природы электродов и растворителей. Измерение электродных потенциалов. Стандартный водородный электрод и водородная шкала потенциалов. Ряд стандартных электродных потенциалов. Зависимость величины электродных потенциалов от концентрации ионов в растворе. Химические источники электрической энергии: гальванические элементы (биметаллические и концентрационные). Электродвижущая сила гальванического элемента.

6.3. Основные виды коррозии. Классификация коррозионных процессов. Электрохимическая коррозия металлов. Способы защиты металлов от коррозии. Изоляционные методы защиты металлов – антикоррозионные покрытия. Электрохимические методы защиты металлов от коррозии – протекторная и катодная защита. Обработка коррозионно-агрессивных сред ингибиторами коррозии.

6.4. Сущность электролиза. Последовательность разрядки ионов. Анодное окисление и катодное восстановление. Электролиз с нерастворимым и растворимым анодами. Законы Фарадея. Выход по току. Применение электролиза. Электролиз расплавов.

7. Углеводороды алифатического ряда.

7.1. Введение. Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А.М.Бутлерова. Строение атома углерода. Гибридизация и ее виды. Валентный угол. Длина связи. Классификация органических соединений и органических реакций. Изомеры и изомерия. Виды изомерии

7.2. Алканы. Гомологический ряд предельных углеводородов. Общая формула. Изомерия. Первичный, вторичный, третичный и четвертичный атомы углерода. Радикалы. Номенклатура предельных углеводородов – систематическая (женевская) и рациональная. Способы получения: переработка нефти и природного газа, синтез по Вюрцу. Физические свойства. Химические свойства, радикальное замещение водорода (галогенирование, нитрование по Коновалову, сульфирование). Применение.

7.3. Алкены. Гомологический ряд этиленовых углеводородов. Общая формула. Номенклатура. Изомерия. Характеристика π -связи. Способы получения алкенов: дегидрирование предельных углеводородов, дегидратация спиртов, дегидрогалогенирование галогенпроизводных. Правило Зайцева. Химические свойства этиленовых углеводородов. Реакционная способность π -связи. Реакции присоединения водорода, галогенов, галогеноводородов, воды. Правило Марковникова. Окисление этиленовых углеводородов в мягких и в жестких условиях.

7.4. Алкины. Строение ацетиленовых углеводородов. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, общая формула ряда. Способы получения ацетилена и его гомологов из карбида кальция, дигалогеналканов и ацетиленидов. Химические свойства алкинов. Реакционная способность тройной связи. Реакции присоединения водорода, галогенов, галогеноводородов, воды (реакция Кучерова), цианистоводородной кислоты. Реакция замещения водорода у тройной связи.

8. Кислородсодержащие алифатические соединения.

8.1. Спирты. Понятие об атомности спиртов, функциональная группа. Гомологический ряд предельных одноатомных спиртов. Номенклатура. Изомерия. Первичные, вторичные и третичные спирты. Способы получения спиртов из галогеналканов, этиленовых углеводородов. Физические свойства. Водородная связь и ее влияние на температуры кипения спиртов. Химические свойства: характеристика связей в молекуле спирта, реакционная способность гидроксильной группы. Реакции, проходящие с замещением водорода гидроксильной группы: образование алкоколятов, получение сложных эфиров. Реакции замещения гидроксогруппы: с галогеноводородами, с галогенидами фосфора. Реакции окисления, реакции

внутримолекулярной и межмолекулярной дегидратации. Понятие о многоатомных спиртах. Этиленгликоль, глицерин.

8.2. Альдегиды и кетоны. Карбонильная группа. Строение альдегидов и кетонов. Изомерия и номенклатура. Способы получения: окисление спиртов, гидролиз дигалогенпроизводных, гидратация ацетиленовых углеводородов (реакция Кучерова), пиролиз солей карбоновых кислот. Характеристика связей в молекулах альдегидов и кетонов. Химические свойства. Реакции присоединения водорода, гидросульфита натрия, синильной кислоты. Реакция замещения кислорода карбонильной группы: образование оксимов, образование ацеталей, реакции с пентахлоридом фосфора. Реакции окисления: окисление альдегидов (реакция «серебряного зеркала», реакция с фелинговой жидкостью), окисление кетонов. Применение альдегидов и кетонов.

8.3. Карбоновые кислоты. Карбоксильная группа. Основность кислот. Одноосновные предельные кислоты. Изомерия и номенклатура. Высшие жирные кислоты: стеариновая, пальмитиновая. Способы получения кислот: окисление спиртов, альдегидов, гидролиз нитрилов, гидролиз тригалогенпроизводных. Физические свойства. Химические свойства. Характер связей в карбоксильной группе. Реакция диссоциации, образование солей, получение хлорангидридов, ангидридов, сложных эфиров и амидов кислот. Свойства и применение производных кислот. Ацильная группа. Реакция ацилирования. Непредельные одноосновные кислоты: акриловая, метакриловая, их нитрилы и сложные эфиры. Полиакрилаты. Полиакрилонитрил. Олеиновая кислота. Жиры. Омыление жиров. Мыла. Понятие о дикарбоновых кислотах: щавелевая, малеиновая, адипиновая кислоты. Применение.

9. Углеводы (сахара).

9.1. Оптическая активность органических веществ. Понятие об асимметрическом атоме углерода. Проекционные формулы Фишера. Оптические антиподы. Энантиомеры. Рацематы. Диастереомеры.

9.2. Классификация углеводов. Моносахариды. Строение моносахаридов как оксиальдегидов и оксикетонов. Альдозы. Кетозы. Пентозы. Гексозы. Понятие о стереоизомерии моносахаридов. Циклическая и нециклическая формы строения моносахаридов (таутомерия). Формулы Хеуорса. Гликозидная гидроксогруппа. Глюкоза, фруктоза, манноза, галактоза. Распространение в природе. Химические свойства: реакции восстановления, окисления, образование гликозидов, простых и сложных эфиров.

9.3. Дисахариды. Восстанавливающие и невосстанавливающие дисахариды. Мальтоза. Целлобиоза. Сахароза.

9.4. Полисахариды: крахмал, целлюлоза. Нахождение в природе. Значение в народном хозяйстве. Понятие о строении целлюлозы. Ацетилцеллюлоза. Гидроцеллюлоза. Гидратцеллюлоза. Щелочная целлюлоза. Мерсеризация. Эфиры целлюлозы. Крахмал. Гидролиз крахмала.

9.5. Спутники целлюлозы: воскообразные вещества, гемицеллюлозы, пектиновые вещества, лигнин, азотсодержащие вещества, минеральные и красящие вещества.

10. Ароматические соединения.

10.1. Бензол. Строение бензола. Формула Кекуле. Современные представления о строении бензола. Понятие об ароматическом характере бензола и его гомологов. Гомологи бензола: толуол, изомерия дизамещенных бензола (изомеры ксилолов). Получение ароматических углеводородов из каменноугольной смолы, ароматизацией нафтеннов. Получение гомологов из бензола по реакции Фриделя–Крафтса и по реакции Вюрца–Фиттига. Ароматические радикалы: фенил, фенилены, бензил. Свойства. Галогенирование бензола и его гомологов. Реакция сульфирования. Нитрование бензола и его гомологов. Нитрующая смесь. Гидрирование бензола. Окисление гомологов бензола и по-

лучение ароматических кислот. Правила ориентации в ароматическом ряду. Заместители первого рода и заместители второго рода.

11. Полимеры.

11.1. Общие понятия о высокомолекулярных соединениях. Макромолекула. Молекулярная масса. Полидисперсность. Природные, искусственные и синтетические полимеры. Сополимеры. Карбоцепные, гетероцепные полимеры. Линейные и разветвленные полимеры. Блоксополимеры, привитые, сетчатые полимеры. Пространственная структура макромолекул, регулярные и нерегулярные полимеры. Стереорегулярность. Понятие о полярных и неполярных полимерах. Полярные группы. Межмолекулярное взаимодействие. Синтез полимеров (полимеризация, поликонденсация). Реакции полимеризации. Мономеры. Радикальная полимеризация. Основные стадии цепной радикальной полимеризации: инициирование, рост цепи, обрыв цепи. Поликонденсация. Мономеры. Гомо- и гетерополиконденсация.

6. Методические материалы для обучающихся по освоению дисциплины

6.1. Самостоятельная работа обучающихся по дисциплине

Очная форма обучения

№ п/п	Раздел (тема) дисциплины	Задание	Часы	Методические рекомендации по выполнению задания	Форма контроля
<i>Семестр 1</i>					
1.	Раздел 1. Химия – наука о веществах и их превращениях.		4		
1.1	Классы неорганических соединений.	Изучение химических свойств основных представителей неорганических соединений.	2	Работа с литературой, написание конспекта по теме. Решение домашних задач.[1, 2, 4, 7]	Проверка конспекта. Контрольная работа. Проверка домашних задач.
1.2	Эквивалент вещества.	Определение молярных масс эквивалентов сложных веществ. Использование закона эквивалентов.	2	Изучение Подготовка к лабораторной работе, оформление отчета по лабораторной работе. Подготовка к контрольной работе материала лекций[1,2, 6] Решение домашних задач [4,7]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Контрольная работа. Проверка домашних задач. Кейс-задание.
2	Раздел 2. Элек-		2		

	тронное строение атома. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений.				
2.1	Строение атома.	Составление электронных и графических формул атомов элементов в нормальном и возбужденном состоянии	1	Работа с литературой, написание конспекта по теме. Подготовка к контрольной работе [1, 2, 6]	Проверка конспекта. Контрольная работа.
2.2	Периодический закон и Периодическая система Д.И. Менделеева.	Изучение изменения свойств элементов по периодам и группам. Кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства веществ.	1	Работа с литературой, написание конспекта по теме. Подготовка к контрольной работе [1, 2, 6]	Проверка конспекта. Контрольная работа.
3	Раздел 3. Химические системы.		4		
3.1	Растворы электролитов.	Составление уравнений реакций ионного обмена и гидролиза солей.	2	Изучение материала лекций. Подготовка к лабораторной работе, оформление отчета по лабораторной работе. Подготовка к контрольной работе [1, 2, 6] Решение домашних задач [4, 7]	Защита лабораторной работы. Контрольная работа. Проверка домашних задач Кейс-задание.
3.2	Растворы неэлектролитов.	Изучение свойств разбавленных растворов неэлектролитов. Осмотическое давление. Давление насыщенного пара. Закон и следствия закон Рауля.	2	Работа с литературой, написание конспекта по теме. Решение домашних задач [4, 7]	Проверка конспекта. Проверка домашних задач.

4	Раздел 4. Химическая связь. Комплексные соединения.		4		
4.1	Основные виды и характеристики химической связи.	Химическая связь и валентность элементов. Ковалентная связь. Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь. Донорно-акцепторное взаимодействие молекул. Кристаллические решетки.	2	Работа с литературой, написание конспекта по теме. [1, 2, 6]	Проверка конспекта.
4.2	Комплексные соединения.	Состав и строение комплексных соединений. Номенклатура комплексных соединений. Диссоциация комплексных соединений.	2	Изучение материала лекций. Подготовка к лабораторной работе, оформление отчета по лабораторной работе. Подготовка к контрольной работе [1, 2, 6]. Решение домашних задач [4, 7]	Защита лабораторной работы. Контрольная работа. Проверка домашних задач.
5	Раздел 5. Общие закономерности химических процессов.		2		
5.1	Химическая термодинамика.	Определение основных характеристик химических систем	1	Изучение материала лекций. Подготовка к контрольной работе [1, 2, 6]. Решение домашних задач [4, 7]	Контрольная работа. Проверка домашних задач Кейс-задание.
5.2	Химическая кинетика.	Изучение зависимости скорости химических реакций	1	Изучение материала лекций. Подготовка к	Защита лабораторной работы. Контрольная

		от различных факторов. Влияние факторов на смещение химического равновесия.		лабораторной работе, оформление отчета по лабораторной работе. Подготовка к контрольной работе [1, 2, 6] Решение домашних задач [4, 7]	работа. Проверка домашних задач.
6	Раздел 6. Электрохимические системы.		6		
6.1	Окислительно-восстановительные реакции.	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций	2	Изучение материала лекций. Подготовка к лабораторной работе, оформление отчета по лабораторной работе. Подготовка к контрольной работе [1, 2, 6] Решение домашних задач [4, 7]	Защита лабораторной работы. Контрольная работа. Проверка домашних задач Кейс-задание.
6.2 – 6.4	Гальванический элемент. Коррозия металлов. Электролиз растворов электролитов.	Составление уравнение реакций, протекающих на электродах при электрохимических процессах. Расчет ЭДС гальванического элемента. Количественная характеристика процессов электролиза	4	Работа с литературой, написание конспекта по теме. Подготовка к контрольной работе [1, 2,6] Решение домашних задач.[4, 7]	Проверка конспекта. Контрольная работа. Проверка домашних задач Кейс-задание.
	Подготовка к экзамену.		36	Изучение материала лекций. Работа с литературой.	Экзамен.
	Итого за семестр:		58		
Семестр 2					
7	Раздел 7.		4		

	Углеводороды алифатического ряда.				
7.1	Введение. Предмет органической химии. Классификация органических соединений и органических реакций. Алканы.	Теория строения органических соединений А.М.Бутлерова. Строение атома углерода. Гибридизация и ее виды. Гомологический ряд предельных углеводородов. Радикалы. Переработка нефти и природного газа.	2	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение домашних задач [3, 6, 8]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Проверка домашних задач.
7.2	Алкены. Алкины.	Номенклатура, изомерия, свойства, правило Марковникова и правило Зайцева. Общие понятия о высокомолекулярных соединениях.	2	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение домашних задач [3, 6, 8]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Контрольная работа. Проверка домашних задач.
8	Раздел 8. Кислородсодержащие алифатические соединения.		4		
8.1	Спирты.	Понятие о многоатомных спиртах. Этиленгликоль, глицерин.	1	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение домашних задач [3, 6, 8]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Проверка домашних задач.
8.2	Альдегиды и кетоны.	Изомерия и номенклатура. Способы получения.	2	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение домашних задач [3, 6, 8]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Проверка домашних задач.
8.3	Карбоновые кислоты: одноосновные, двухосновные, непредельные,	Непредельные одноосновные кислоты: акриловая, метакриловая, их нитрилы и сложные	1	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы.

	оксикислоты.	эфиры. Полиакрилаты. Полиакрилонитрил. Олеиновая кислота. Жиры. Омыление жиров. Мыла. Понятие о дикарбоновых кислотах: щавелевая, малеиновая, адипиновая кислоты. Применение.		домашних задач [3, 6, 8]	Контрольная работа. Проверка домашних задач.
9	Раздел 9. Углеводы (сахара).		4		
9.1	Оптическая активность, оптическая изомерия. Классификация углеводов. Моносахариды.	D и L стереические ряды, формула Фишера, проекционные формулы. Построение пиранозных и фуранозных форм моносахаридов.	2	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение домашних задач [3, 6, 8]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Проверка домашних задач.
9.2	Дисахариды. Полисахариды.	Проекционные и перспективные формулы дисахаридов. Гидролиз крахмала и клетчатки, промежуточные вещества. Образование эфиров целлюлозы и их применение.	2	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение домашних задач [3, 6, 8]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Контрольная работа. Проверка домашних задач.
10	Раздел 10. Ароматические соединения.		2		
10.1	Бензол и его гомологи.	Получение ароматических углеводородов из каменноугольной смолы, ароматизацией нафтеннов. Правила ориентации в ароматическом ряду. Заместители первого рода и заместители второго рода.	2	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение домашних задач [3, 6, 8]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Проверка домашних задач.
11	Полимеры.		2		

11.1	Общие понятия о полимерах.	Классификация полимеров по различным признакам. Понятие о полярных и неполярных полимерах. Полярные группы. Межмолекулярное взаимодействие.	2	Изучение материала лекций. Работа с литературой. Решение домашних задач [3, 6, 8]	Проверка конспекта. Защита лабораторной работы. Проверка домашних задач.
	Подготовка к зачету.		6	Изучение материала лекций. Работа с литературой. [3, 6, 8]	Зачет.
	Итого за 2 семестр:		22		
	ИТОГО:		80		

6.2. Тематика и задания для лабораторных занятий

1. Определение молярной массы эквивалента металла.
2. Реакции в растворах электролитов. Гидролиз солей, рН.
3. Скорость химических реакций.
4. Окислительно-восстановительные реакции.
5. Комплексные соединения.
6. Химические источники электрической энергии. Гальванический элемент.
7. Коррозия металлов и способы защиты от коррозии.
8. Организация работы в лаборатории органической химии.
9. Предельные углеводороды. Алканы.
10. Непредельные углеводороды.
11. Спирты.
12. Альдегиды и кетоны.
13. Карбоновые кислоты.
14. Моносахариды.
15. Ди- и полисахариды.
16. Бензол и его производные.
17. Полимеризация.
18. Поликонденсация.

7. Перечень основной и дополнительной литературы, необходимой для освоения дисциплины

Наименование	Количество
<i>а) основная:</i>	
1. Глинка Н.Л. Общая химия: учебное пособие / Н.Л. Глинка. – М.: Кнорус, 2009. – 752 с.	49
2. Павлов Н.Н. Общая и неорганическая химия: Учеб.для вузов / Н.Н. Павлов. – Москва: Дрофа, 2002. – 448 с.	88
3. А.И. Артеменко. Органическая химия: Учеб.для строит. спец. вузов / А.И. Артеменко. – М.: Высш. шк., 2002. – 559 с.	20
4. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии: Учебное пособие для вузов / Под редакцией В.А. Рабиновича и Х.М. Рубиной. – М.: Интеграл-Пресс, 2004. – 24 с.	

<i>б) дополнительная:</i>	
5. Вольхин В.В. Общая химия. Основной курс : учеб.пособие для вузов в обл. техники и технолог. / В.В. Вольхин. – 2-е изд., перераб. и доп.– СПб.: Лань, 2008. – 464 с.	46
6. Захарова, О.М. Органическая химия: Основы курса: учебное пособие / О.М. Захарова, И.И. Пестова; М-во образования и науки РФ, ФГБОУ ВПО «Нижегородский гос. архитектурно-строительный ун-т». – Нижний Новгород: ННГАСУ, 2014. – 89 с. Режим доступа: http://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=427643	
7. Колесникова И.А. Решение задач по химии. Учебно-метод. пособие / И.А. Колесникова, М.В. Ильинская. – Кострома: КГТУ, 2014	100
8. Ивлев А.Г. Задания по органической химии для самостоятельной работы / А.Г. Ивлев, Е.В. Шаповалюк. – Кострома: КГТУ, 2011	150

8. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины

Информационно-образовательные ресурсы:

1. Сайт о химии – xumuk.ru
2. Портал фундаментального химического образования России. Наука. Образование. Технологии. – chem.msu.su
3. Официальный сайт журнала «Химия и химики» – chemistry-chemists.com
4. Сайт кафедры неорганической химии МИТХТ им. М.В. Ломоносова – alhimik.ru
5. Химический сайт – xumich.ucoz.ru

Электронные библиотечные системы:

1. ЭБС Университетская библиотека онлайн – <http://biblioclub.ru>
2. ЭБС «Лань» <https://e.lanbook.com>
3. ЭБС «ZNANIUM.COM» <http://znanium.com/>

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

Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы	Перечень лицензионного программного обеспечения. Реквизиты подтверждающего документа
Читальный зал кор. «Е» ул. Малышковская, д.4, корп. Е, ауд. 109	22 посадочных места; 9 компьютеров (6 для читателей, 3 для сотрудников); 1 сканер.	
Лекционная аудитория корпус «Е», ауд. 502	Посадочные места на 26 студентов, Рабочее место преподавателя. Рабочая доска. Портативное видеопрезентационное оборудование: Компьютер; Проектор; Экран.	LibreOfficeGNU LGPL v3+, свободно распространяемый офисный пакет с <u>открытым исходным кодом</u> AdobeAcrobatReader, проприетарная, бесплатная программа для просмотра документов в формате PDF
Лекционная аудитория корпус «Е», ауд. 520	Посадочные места на 75 студентов, Рабочее место преподавателя. Рабочая доска.	LibreOfficeGNU LGPL v3+, свободно распространяемый офисный пакет с <u>открытым исходным кодом</u>

	<p>Портативное видеопрезентационное оборудование: Компьютер Проектор Экран</p>	<p>AdobeAcrobatReader, проприетарная, бесплатная программа для просмотра документов в формате PDF</p>
<p>Лаборатория корпус "Е", ауд.517 Неорганическая химия, Химия</p>	<p>Посадочные места на 16 студентов; Рабочее место преподавателя; Рабочая доска; Вытяжные шкафы ЛФ-221 – 6 шт; Моечные столы с подводкой холодной и горячей воды; Таблица демонстрационная «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева» электронная с дистанционным управлением – 1шт; Лабораторные весы: ВЛКТ – 500; Приборы для л/р «Определение молярной массы эквивалента металла»; Плитки электрические Химическая лабораторная посуда; Комплект таблиц</p>	
<p>Лаборатория корпус "Е", ауд.509 Неорганическая химия, Химия, Аналитическая химия, Синтез неорганических соединений</p>	<p>Сушильный шкаф 1шт; Электрошкаф сушильный СНОЛ; Весы лабораторные электронные ADAM-НСВ 602Н – 1 шт.; Весы аналитические СУ-224С-2 шт.; Набор ареометров Печь муфельная –1 шт; Центрифуга лабораторная –1 шт.; Вытяжные шкафы – 6 шт.; Приборы для л/р «Определение молярной массы эквивалента металла»; Плитки электрические; Комплект таблиц по химии; Лабораторные столы с подводкой воды и электричества на 16 посадочных мест; Химическая лабораторная посуда; Рабочее место преподавателя; Рабочая доска.</p>	
Лаборатория	Лабораторные столы с подвод-	

<p>корпус "Е", ауд.516</p> <p>Органическая химия, Высокомолекулярные соединения</p>	<p>кой электричества на 16 поса- дочных мест; Рабочее место преподавателя; Рабочая доска; Вытяжные шкафы – 8 шт.; Моечные столы с подводкой хо- лодной и горячей воды; Плитки электрические Весы лабораторные ВЛ-210 –1 шт.; Сушильный шкаф; Водяная баня GFL-1002; Термоблок ПЭ-401029; Химическая лабораторная посу- да; Комплект таблиц.</p>	
<p>Лаборатория корпус "Е", ауд.514</p> <p>Органическая химия, Высокомолекулярные соединения, Органический синтез</p>	<p>Весы лабораторные электрон- ные АДАМ-НСВ 602Н – 1 шт.; Сушильный шкаф – 1 шт.; Магнитная мешалка – 2шт; Вытяжные шкафы – 8 шт.; Лабораторные столы с подвод- кой воды и электричества на 16 посадочных мест; Термоблок ПЭ-4010 29 – 1 шт.; Химическая лабораторная посу- да; Комплект таблиц по химии; Рабочее место преподавателя; Рабочая доска.</p>	