

**Аннотации рабочих программ дисциплин (модулей)
ОПОП по направлению подготовки 04.03.01 Химия
(год начала подготовки - 2023)**

**АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ
«История России»**

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «История России» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.01.01.

2. Объем дисциплины: 5 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины:

Предмет и метод исторического познания. Особенности цивилизационного развития России. Предмет и метод исторического познания. Особенности цивилизационного развития России. Объединение русских земель в единое централизованное государство. XIV-XV вв. Россия в XVI – первой половине XVII вв. Россия в первой четверти XVIII в. Эпоха Петра I. Российская империя во второй половине XVIII в. Екатерина II. Развитие Российской империи в первой половине XIX в. Александр I и Николай I. Развитие Российской империи в первой половине XIX в. Александр I и Николай I. Развитие Российской империи во второй половине XIX в.: переход к индустриальной цивилизации. Россия и мир в начале XX в. Первая мировая война (1914-1918 гг.). Российская революция 1917 г. в контексте мирового революционного кризиса начала XX в. СССР в условиях НЭПа Развитие СССР в 1930-е гг.: от НЭПа к форсированному строительству социализма. СССР в годы Второй мировой Войны 1939-1945 гг. Великая Отечественная война. 1941-1945 гг.

СССР в годы Второй мировой Войны 1939-1945 гг. Великая Отечественная война. 1941-1945 гг. Развитие Советского Союза в 1946-1964 гг. СССР в 1965-1985 гг. СССР в 1985-1991 гг. Перестройка. Российская Федерация в конце XX – начале XXI вв. в условиях новой геополитической реальности. Россия и мир в начале XXI века.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации,
- применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);
- способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах (УК-5).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: Д.Г. Хурумов.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Иностранный язык»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Иностранный язык» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.02.

2. Объем дисциплины: 9 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины:

My Biography. Грамматический материал: Части речи. Члены предложения. Порядок слов в английском предложении. Глаголы to be, to have. *Education in Russia*. Грамматический материал: Местоимения. Личные местоимения. Притяжательные местоимения. *Education in Great Britain*. Грамматический материал: Указательные местоимения. Вопросительные местоимения. *Education in the USA*. Грамматический материал: Возвратные местоимения. Местоимения little и few. Местоименные выражения *a little* и *a few*. *Foreign Languages*. Грамматический материал: Неопределенные местоимения some, any, отрицательное местоимение *no*. и их производные. *Our Country. The Russian Federation*. Грамматический материал: Безличные и неопределенно-личные предложения. *Moscow*. Грамматический материал: Притяжательный падеж существительных: *My Home Town. Vladikavkaz*. Грамматический материал: The Present Indefinite Tense Вопросы к подлежащему. *English-Speaking Countries*. Грамматический материал: Степени сравнения прилагательных и наречий. *The United Kingdom*. Грамматический материал: неопределенный и определенный артикли: *London*. Грамматический материал: Основные формы глагола. Прошедшее время. The Past Simple Tense. Прошедшее время неправильных глаголов. *The United States of America*. Грамматический материал: The Future Simple Tense. *Washington*. Грамматический материал: Основные типы вопросов в английском языке. Общий вопрос. Специальный вопрос. *Transport in the United States*. Основные типы вопросов в английском языке. Альтернативный вопрос. Разделительный вопрос. Questions Formation *My Future Profession*. Грамматический материал: Времена группы Continuous. Тема: *Famous People of Science. Famous Russian scientists*. Грамматический материал: Числительные. Как читаются даты. Обозначения времени. Тема: *Overview of Chemistry*. Грамматический материал: The Present Perfect Tense. Тема: *History of Chemistry*. Грамматический материал: Времена английского глагола. Тема: *The World's Greatest Chemist*. Тема: *The Periodic Table and the Periodic Law*. Грамматический материал: Страдательный залог. Тема: *The Periodic Table and the Periodic Law*. Тема: *Matter in the Universe*. Тема: *Molecules*. Грамматический материал: Словообразование. Наиболее употребительные суффиксы и префиксы существительных. Тема: *Molecular Composition and Size*.

Грамматический материал: Сложное дополнение. (Complex Object)
Тема: *Molecules in Gases and Liquids*.

Грамматический материал: Условные предложения.

Грамматический материал: Субъектный инфинитивный оборот (Complex Subject). Тема: *Molecules in Solids*. Тема: *Water. The Composition and Structure of Water*. Тема: *Liquids and Solutions*. Грамматический материал: Причастие настоящего времени (Participle I). Грамматический материал: Модальные глаголы и их аналоги. Тема: *The Properties of Solutions*. Грамматический материал: Причастие прошедшего времени. (Participle II). Тема: *Solubility*. Грамматический материал: Герундий. Introduction class. Revision. Тема: *The Precious Envelope. The Gas We Live In*. Грамматический материал: Условные предложения Тема: *The Precious Envelope. The Gas We Live In*. Тема: *Oxygen: History and Occurrence*. Грамматический материал: Косвенные вопросы. Тема: *Reactions of Oxygen*. Тема: *Ozone: Properties and Application*. Грамматический материал: Причастия и их функции в предложении. Тема: *Hydrogen*. Грамматический материал: Сложные предложения (Compound Sentences). Тема: *Hydrogen Production*. Грамматический материал: Условные придаточные предложения. Тема: *Nitrogen*. Тема: *Acids and Bases* Тема: *The Kinetic-Molecular Theory* Тема: *Organic Chemistry*. Тема: *Carbon*. Тема: *The Origin of Coal* Тема: *Hydrocarbons* Тема: *The Age of Polymers* Тема: *Plastics*. Работа с текстом, задания, обсуждение. Тема: *Man and his Environment. Problems and Solutions*. Тема: *Ecology. Environment Protection*.

Грамматический материал: Условные придаточные предложения. Тема: *Climate. Greenhouse Effect*. Тема: *Pollution. Pollutants*. Тема: *Waste Disposal*. Тема: *Animal Extinction*. Тема: *Acid Rain. Deforestation*. Тема: *Science and its Future*. Работа с текстом, задания, обсуждение. *Revision and Development*.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном (ых)

языке(ах) (УК-4);

- способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-

историческом, этическом и философском контекстах (УК-5);

- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Форма контроля: зачет, экзамен.

6. Разработчик: старший преподаватель Т.А. Такоева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Философия»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Философия» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.03.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Философия, круг её проблем и роль в обществе. Объект, предмет и функции философии. Основной вопрос философии в исторической оптике. Исторические типы и направления философского знания. Древнегреческая философия. Средневековая европейская философия. Возрожденческая философия. Философия Нового времени. Немецкая классическая философия. Философия марксизма. Основные направления современной западной философии. Русская философия, ее специфика и особенности. Бытие, материя, сознание. Познание. Научное познание. Структура научного познания, его методы и формы. Общество. Концепции исторического процесса. Философская антропология.

4. Планируемые результаты обучения дисциплины.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы

следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально- историческом, этическом и философском контекстах (УК- 5).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.филос.н., доцент Э.Ш. Бестаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Безопасность жизнедеятельности»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП бакалавриата.

Дисциплина «Безопасность жизнедеятельности» относится к дисциплинам обязательной части Блока 1, Б1.О.04.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Теоретические основы безопасности жизнедеятельности. Безопасность жизнедеятельности и ее основные положения. Опасности и чрезвычайные ситуации. Анализ риска и управление рисками. Системы безопасности человека. Социальные опасности и защита от них: опасности в экономической сфере. Опасности в быту и повседневной жизни. Психопатологические последствия чрезвычайной ситуации. Суицидные поведения психопатологических последствий чрезвычайных ситуаций. Теоретические основы безопасности жизнедеятельности. Нормативно-правовая и законодательная база обеспечения безопасности жизнедеятельности. Защита от опасностей. Природные опасности и защита от них. Биологические опасности и защита от них. Спасательные и другие неотложные работы в очагах поражения. Оказание экстренной медицинской помощи. Неотложные работы при ликвидации. ЧС. Разведка маршрутов движения и участков (объектов). Работы по ликвидации медико-санитарных последствий. Спасение людей, оказавшихся под обломками конструкций зданий, среди поврежденного технологического оборудования, в заваленных подвалах. Извлечение людей через пустоты, щели. Система органов обеспечения безопасности жизнедеятельности и правового регулирования их деятельности.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы

следующие компетенции:

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8).

- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический

эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: д.б.н., профессор Х.М. Хетагуров.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Математика»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Математика» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.05.

2. Объем дисциплины: 9 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины: Аналитическая геометрия. Элементы линейной и векторной алгебры. Математический анализ. Дифференциальные уравнения. Теория вероятностей и математическая статистика.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);

- способен планировать работы химической направленности, обрабатывать и интерпретировать полученные результаты с использованием теоретических знаний и практических навыков решения математических и физических задач (ОПК-4);

- способен использовать существующие программные продукты и информационные базы данных для решения задач профессиональной деятельности с учетом основных требований информационной безопасности (ОПК-5).

5. Форма контроля: экзамен.

6. Разработчик: к.ф.-м.н., доцент Т.П. Монако.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Информатика»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Информатика» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.06.

2. Объем дисциплины: 4 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Понятие информации, основные понятия. Общая характеристика процессов сбора, передачи, обработки и накопления информации. Системы счисления, используемые в ЭВМ. Перевод чисел из одной системы счисления в другую. Технические и программные средства реализации информационных процессов. Архитектура персонального компьютера. Виды памяти: внутренняя и внешняя. Периферийные устройства. Аппаратное обеспечение задач, решаемых в практической деятельности. Программное обеспечение и технологии программирования: Понятия о программном обеспечении ЭВМ. Классификация и виды ПО. Структура программного обеспечения. Системное и прикладное программное обеспечение. Операционные системы, этапы и история развития. Функции операционных систем. Прикладные программы. Пакеты офисных приложений. Организация данных и файловая система. Локальные и глобальные сети ЭВМ. Глобальные компьютерные сети. Глобальная сеть Internet. Службы Internet. Основы защиты информации и сведений, составляющих государственную тайну. Электронная презентация. Понятие и виды электронных презентаций. Структура электронной презентации. Действия над слайдами. Оформление слайдов: макеты слайдов, работа с шаблонами оформления слайдов. Работа с объектами: работа с тестом на слайде, колонтитулы, гиперссылки и управляющие кнопки. Использование анимации. Алгоритмизация и программирование: Понятие и назначение алгоритма. Способы записи алгоритмов. Применение блок-схем. Основные алгоритмические структуры: следование (линейный), ветвление (условие), цикл, подпрограммы. Понятие алгоритмического языка. Примеры языков программирования. Развитие технологии программирования.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);

- способен понимать принципы работы современных информационных технологий и использовать их для решения задач профессиональной деятельности (ОПК-5).

5. Форма контроля: экзамен.

6. Разработчик: старший преподаватель Ф.Х. Мамсурова.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Физика»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Физика» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.07.

2. Объем дисциплины: 13 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины: Кинематика. Введение в физику. Эксперимент и теории в физических исследованиях. Относительность движения. Перемещение, скорость, ускорение. Системы координат и системы отсчета. Тангенциальное и нормальное ускорения. Угловая скорость и угловое ускорение, и их связь с линейными характеристиками движения. Центр масс системы материальных точек и закон его движения. Взаимодействие материальных точек, инерциальные и неинерциальные системы отсчета.

Динамика. Законы Ньютона. Понятие замкнутой системы. Импульс материальной точки, система материальных точек. Закон сохранения импульса. Момент импульса материальной точки и система материальных точек. Момент силы, закон сохранения момента импульса. Закон Всемирного тяготения. Работа сил. Кинетическая энергия материальной точки, системы материальных точек. Потенциальная энергия системы взаимодействующих тел. Законы сохранения энергии в механике. Кинетическая энергия вращающегося тела.

Динамика сплошных сред. Элементы гидро- и аэродинамики. Движение идеальной жидкости, поле скоростей, линии и трубки тока. Уравнение Бернулли. Формула Пуазейля. Ламинарное и турбулентные потоки. Число Рейнольдса.

Колебания и волны. Колебательные и волновые процессы. Волны в упругих средах. Волновое уравнение. Сложение колебаний. Уравнение свободных колебаний модельных систем (груз на пружине, математический маятник).

Молекулярная физика. Основные представления молекулярно-кинетической теории. Предмет и методы молекулярной физики. Понятие «идеальный газ», основное уравнение МКТ идеального газа. Уравнение Клапейрона-Менделеева.

Термодинамика. Основы термодинамики. Внутренняя энергия идеального газа. количество теплоты. теплоемкость. Закон равнораспределения энергии по степеням свободы. Первый закон термодинамики. Обратимые и необратимые процессы. Циклические процессы. Цикл Карно. КПД тепловой машины.

Электродинамика. Электрический заряд. Закон Кулона. Напряжённость электрического поля. Принцип суперпозиции. Потенциал. Разность потенциалов. Электрическая ёмкость. Конденсаторы. Энергия электростатического поля. Постоянный ток, сила и плотность тока. ЭДС. Закон Ома. Сопротивление проводников. Работа и мощность тока. Закон Джоуля-Ленца. Правило Кирхгофа для разветвлённой цепи. Переменный ток.

Закон Ома для цепей переменного тока с омическим сопротивлением, ёмкостью и индуктивностью. Реактивное сопротивление. Мощность переменного тока.

Оптика. Интерференция световых волн. Разность хода. Условие интерференционных максимумов и минимумов. Интерференция в тонких пленках. Дифракция света (Опыт Юнга). Принцип Гюйгенса-Френеля. Метод зон Френеля. Дифракция Френеля на круглом отверстии, от круглого экрана (диске). Распространение, отражение, преломление и поглощение света (Закон Бугера). Дисперсия света. Нормальная и аномальная дисперсии. Поляризация света при отражении и преломлении. Угол Брюстера.

Атомная физика. Квантовые свойства света. Спонтанное и вынужденное излучение. Лазеры. Принцип работы и конструкция лазера. Свойства лазерного излучения. Внешний фотоэффект. Уравнение Эйнштейна. Пирометрия. Ядерная модель атома Резерфорда. Постулаты Бора. Уравнение Шредингера для атома водорода. Квантовые числа. Атом гелия. Состав ядра атома. Взаимодействие нуклонов в ядре.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);

- способен планировать работы химической направленности, обрабатывать и интерпретировать полученные результаты с использованием теоретических знаний и практических навыков решения математических и физических задач (ОПК-4).

5. Форма контроля: зачет, экзамен.

6. Разработчик: д.ф.-м.н., профессор А.М. Туриев.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Неорганическая химия»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Неорганическая химия» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.08.

2. Объем дисциплины: 12 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины: Основы термодинамики и кинетики. Строение атома и периодический закон. Химическая связь. Комплексные соединения. Растворы. Ионные равновесия. Окислительно-восстановительные реакции. Химия s, p, d, f-элементов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном(ых) языке(ах) (УК-4);

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений (ОПК-1);

- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2);

- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);

- способен понимать принципы работы современных информационных технологий и использовать их для решения задач профессиональной деятельности (ОПК-5);

- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Форма контроля: экзамен.

6. Разработчик: к.х.н., доцент С.В. Кабанов.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Аналитическая химия»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Аналитическая химия» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части Б1.О.09.

2. Объем дисциплины: 13 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины: Введение. Аналитическая химия как наука. Основные закономерности протекания химических реакций. Применение некоторых положений теории растворов электролитов и закона действующих масс в аналитической химии. Кислотно-основные равновесия и их роль в аналитической химии. Буферные растворы. Гидролиз солей. Реакции осаждения. Методы обнаружения и идентификации. Окислительно-восстановительные равновесия и их роль в аналитической химии. Реакции комплексообразования. Методы разделения и концентрирования веществ в аналитической химии. Пробоотбор и пробоподготовка. Метрологические основы химического анализа. Гравиметрический анализ. Титриметрические методы анализа. Кислотно-основное титрование. Окислительно-восстановительное титрование. Комплексометрическое титрование. Осадительное титрование. Инструментальные методы анализа. Денсиметрические методы анализа. Оптические методы анализа. Электрохимические методы исследования.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);
- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);
- способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном (ых) языке (ах) (УК-4);
- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);
- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений (ОПК-1);
- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2);
- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);
- способен планировать работы химической направленности, обрабатывать и интерпретировать полученные результаты с использованием теоретических знаний и практических навыков решения математических и физических задач (ОПК-4);
- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Форма контроля: экзамен, курсовая работа.

6. Разработчик: к.х.н., доцент О.Э. Хаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Органическая химия»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Органическая химия» относится к дисциплинам Блока 1, обязательной части, Б1.О.10.

2. Объем дисциплины: 15 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины: Предмет и задачи курса органической химии. Основные положения теории строения органических веществ. Изомерия. Гомология. Основные функциональные группы и классы органических соединений. Природа С-С и С-Н связей в алканах. Понятие о конформациях и конформерах алканов. Природа двойной связи. Природа тройной связи. Методы синтеза алкинов. Типы диенов. Аллены, сопряженные диены. Реакции нуклеофильного замещения у насыщенного атома углерода в алкилгалогенидах. Одноатомные спирты. Методы получения. Свойства спиртов. Одноатомные спирты. Методы получения. Свойства спиртов. Двухатомные спирты. Методы синтеза. Свойства. Методы синтеза и реакции двухатомных спиртов. Альдегиды и кетоны. Методы получения альдегидов. Взаимодействие альдегидов и кетонов с азотистыми основаниями. Альдольно-кетоновая конденсация альдегидов и кетонов как метод усложнения углеродного скелета. Конденсация альдегидов и кетонов с малоновым эфиром и другими соединениями с активной метиленовой группой (Кневенагель). Дезоксигенирование альдегидов и кетонов: реакции Клемменсена и Кижнера—Вольфа. Амиды. Методы получения: ацилирование аммиака и аминов, пиролиз карбоксилатов аммония. Малоновая кислота: синтезы с малоновым эфиром, реакция Михаэля, конденсации с альдегидами (Кневенагель). Янтарная кислота, ее ангидрид, имид, N-бромсукцинимид. Адипиновая кислота. Реакции карбоновых кислот: галогенирование по Гелю-Фольгардту-Зелинскому, пиролитическая кетонизация, электролиз по Кольбе, декарбоксилирование по Хундиккеру. Сложноэфирная конденсация. Особенности эфиров двухосновных кислот (образование карбоциклов) в этих реакциях. Реакции карбоновых кислот: галогенирование по Гелю-Фольгардту-Зелинскому, пиролитическая кетонизация, электролиз по Кольбе, декарбоксилирование по Хундиккеру. Сложноэфирная конденсация. Особенности эфиров двухосновных кислот (образование карбоциклов) в этих реакциях. Реакции электрофильного замещения в ароматическом ряду. Ориентанты I и II рода. Реакции с потерей ароматичности. Реакции боковых цепей в алкилбензолах. Реакции нуклеофильного замещения. Фенолы. Физические и химические свойства, способы получения. Кислотные свойства. Ароматические амины. Анилин. Влияние аминогруппы на реакционную способность ароматического кольца. Ароматические diazosоединения. Получение, химические свойства. Ароматические спирты, альдегиды, кетоны, кислоты. Получение. Физические и химические свойства.

Применение. Основные свойства, образование солей. Алкалоиды группы пиридина, тропана. Пяти- и шестичленные гетероциклы. Общая характеристика и ароматический характер гетероциклических соединений. Пятичленные гетероциклы с одним гетероатомом. Гомологи пиридина, пиколины. Шестичленные гетероциклы с двумя гетероциклами. Конденсированные системы гетероциклов. Семичленные гетероциклы.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном(ых) языке(ах) (УК-4);

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений (ОПК-1);

- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2);

- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);

- способен использовать существующие программные продукты и информационные базы данных для решения задач профессиональной деятельности с учетом основных требований информационной безопасности (ОПК-5);

- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Форма контроля: экзамены, курсовая работа.

6. Разработчики: д.х.н., профессор Абаев В.Т., к.х.н., ст. преподаватель Чаликиди П.Н.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Физическая химия»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП

Дисциплина «Физическая химия» относится к дисциплинам Блока1, обязательная часть, Б1.О.11.

2. Объем дисциплины: 13 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины: Предмет, цели и задачи дисциплины, основные понятия. Основы химической термодинамики. Основные постулаты термодинамики. Внутренняя энергия, энтальпия, энтропия, работа. Термохимия, закон Гесса. Химическое равновесие. Критерии равновесия. Уравнения изохоры, изобары. Элементы статистической термодинамики. Фазовые равновесия. Одно-, двухкомпонентные системы. Термический анализ. Растворы неэлектролитов. Растворы электролитов. Законы Генри, Рауля, Коновалова. Основы электрохимической термодинамики. Электропроводность (удельная, молярная). Законы Кольрауша, Оствальда. Гальванический элемент. Классификация электродов и электрохимических цепей. Уравнение Нернста. Перенапряжение водорода. Термодинамика гальванического элемента. Кинетика химических реакций. Кинетические уравнения, молекулярность, порядок. Зависимость константы скорости от температуры (уравнение Аррениуса). Кинетика гетерогенных, сложных реакций. Гомогенный, гетерогенный катализ. Теории гетерогенного катализа. Вольтамперометрия, полярография, их практическое применение для установления тонкой структуры вещества.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);
- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);
- способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке российской федерации и иностранном (ых) языке(ах) (УК-4);
- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);
- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в

том числе при угрозе возникновения чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений (ОПК-1);

- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2);

- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);

- способен планировать работы химической направленности, обрабатывать и интерпретировать полученные результаты с использованием теоретических знаний и практических навыков решения математических и физических задач (ОПК-4);

- способен понимать принципы работы современных информационных технологий и использовать их для решения задач профессиональной деятельности (ОПК-5);

- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Формы контроля: экзамен, курсовая работа.

6. Разработчик: к.х.н., доцент кафедры органической химии А.Т. Плиева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химические основы биологических процессов»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Химические основы биологических процессов» относится к дисциплинам Блока 1, обязательной части, Б1.О.12.

2. Объем дисциплины: 6 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины: Введение. Предмет биохимии, история становления и развития науки. Живая клетка, строение и функции. Теория организационных форм воды в клетке. Общая характеристика белков и аминокислот. Белки: понятие, строение, классификация, свойства, гидратация, денатурация, пенообразование, гидролиз, горение, цветные реакции. Пищевая ценность белков. Уровни структурной организации белковой молекулы. Аминокислоты и пептиды. Аминокислоты: понятие, получение, свойства, изомерия и номенклатура. Нуклеиновые кислоты: структурные уровни. Общие свойства ферментов. Классификация и номенклатура ферментов. Витамины как коферменты. Физиологическое значение водорастворимых витаминов. Физиологическое значение жирорастворимых витаминов. Биоэнергетика. Обмен веществ. Углеводы и их обмен. Углеводы, их классификация и значение. Липиды и их обмен. Строение и состав липидов. Обмен липидов: переваривание и всасывание пищевых липидов, транспорт жиров из кишечника. Пищевая ценность масел и жиров. Обмен белков, цикл мочевины, метаболизм нуклеотидов. Обмен аммиака: источники аммиака в клетках, пути утилизации аммиака. пиримидиновых нуклеотидов. Гормоны: классификация. Стероидные гормоны, механизм передачи сигнала. Гормональная регуляция обмена веществ стероидными гормонами.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений (ОПК-1);
- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2);
- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);
- способен понимать принципы работы современных информационных технологий и использовать их для решения задач профессиональной деятельности (ОПК-5);
- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Форма контроля: экзамен.

6. Разработчик: к.х.н., доцент Н.А. Саламова.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Физическая культура и спорт»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Физическая культура и спорт» относится к обязательной части Блока 1 «Дисциплины» (модули), Б1.О.13.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Содержание программ базовой и элективной частей дисциплины «Физическая культура и спорт» включает в качестве обязательного минимума следующие дидактические единицы, интегрирующие тематику теоретического и практического разделов:

- Физическая культура в общекультурной и профессиональной подготовке студентов и социокультурное развитие личности студента.

- Социально-биологические основы физической культуры.

- Основы здорового образа жизни студента. Физическая культура в обеспечении здоровья.

- Психофизиологические основы учебного труда и интеллектуальной деятельности. Средства физической культуры в регулировании работоспособности.

- Общая физическая и специальная подготовка в системе физического воспитания.

- Основы методики самостоятельных занятий физическими упражнениями.

- Спорт. Индивидуальный выбор видов спорта или систем физических упражнений. Особенности занятий избранным видом спорта или системой физических упражнений.

- Диагностика при занятиях физическими упражнениями и спортом.

- Профессионально-прикладная физическая подготовка (ППФП) студентов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен поддерживать должный уровень физической подготовленности для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности (УК-7).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Х.М. Сокаев.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Педагогика и психология»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Педагогика и психология» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.14.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Психология как наука, грани взаимодействия психологии с др. науками. Предмет, задачи, методы и структура современной психологии. Психика и организм. Сознание человека. Психология личности, её психолого-педагогические следствия и практические рекомендации. Психология деятельности. Элементы возрастной психологии и психологии развития. Психология познавательных психических процессов, её психолого-педагогические следствия и практические рекомендации. Внимание. Психология познавательных психических процессов, её психолого-педагогические следствия и практические рекомендации. Ощущение и восприятие. Психология познавательных психических процессов, её психолого-педагогические следствия и практические рекомендации для профессиональной деятельности. Мышление и интеллект. Эмоционально-волевая сфера личности. Индивидуально-психологические особенности личности: Темперамент. Характер. Способности. Элементы социальной психологии и их учет в деятельности. Психология общения. Психология групп. Психология конфликта. Педагогика как наука, педагогические составляющие деятельности. Современные педагогические методы и технологии обучения и воспитания; их использование в профессиональной деятельности.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);

– способен управлять своим временем, выстаивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК- 6);

- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.п.н., доцент О.У. Гогицаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Русский язык и культура речи»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Русский язык и культура речи» относится к дисциплинам Блока 1 обязательной части, Б1.О.15.

2. Объем дисциплины составляет 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение: цель и задачи курса «Русский язык и культура речи». Формы национального языка. Нормативность речи. Понятие о культуре речи. Этический компонент культуры речи. Функциональные стили современного русского языка. Официально-деловой стиль речи. Деловые письма. Коммуникативные качества речи. Логичность речи как одно из качеств книжных стилей.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

Изучение курса «Русский язык и культура речи» предполагает формирование у студента следующих компетенций:

- способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном(ых) языке(ах) (УК-4);
- способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах (УК-5).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.п.н., доцент М.Х. Бигаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Методика преподавания химии»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Методика преподавания химии» относится к обязательной части дисциплин Блока 1 и имеет индекс в учебном плане Б1.О.16.

2. Объем дисциплины составляет 4 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Предмет, цели и задачи курса «Методика преподавания химии». Особенности курса, предмет и задачи. Образовательные, воспитывающие и развивающие задачи курса химии. Использование межпредметных связей для формирования единой научной картины мира. Образовательные, воспитывающие и развивающие задачи курса. Школьный химический кабинет. Общие основы процесса обучения. Систематизация методов обучения. Организационные формы обучения химии. Урок как основная организационная форма обучения химии. Элементы урока. Средства обучения химии. Учебники химии как обучающая система. Технологии обучения химии. Методика изучения важнейших тем курса химии. Методика изучения важнейших тем курса химии. Использование современных информационных технологий в учебном процессе. Компьютер как средство обучения. Контроль за усвоением химических знаний. Цели и задачи контроля. Формы, виды и методы

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

Изучение курса дисциплины «Методика преподавания химии» направлен на формирование следующих компетенций:

- способность осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1)
- способность осуществлять педагогическую деятельность (разрабатывать и реализовывать образовательные программы) в сфере основного общего образования, среднего общего (ПК-4).

5. Форма контроля: экзамен, курсовая работа.

6. Разработчик: к.х.н., доцент И.М. Бигаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Теоретические основы органической химии»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Теоретические основы органической химии» относится к дисциплинам Блока 1, обязательная часть, индекс Б1.О.17.

2. Объем дисциплины: 4 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Теория химического строения органических соединений – основа для описания их реакционной способности. Основные принципы метода МО. Геометрия молекул. Строение ароматических соединений. Признаки ароматичности. Взаимное влияние атомов в молекулах. Кислотно-основные взаимодействия в органической химии. Механизмы реакций в органической химии. Реакции электроциклические, циклоприсоединения, сигматропные перегруппировки. Активные промежуточные частицы. Классификация. Карбанионы. Комплексы с переносом заряда. Перегруппировки в карбокатионных интермедиатах.

4. Планируемые результаты освоения дисциплины:

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: экзамен, курсовая работа.

6. Разработчик: д.х.н., профессор В.Т. Абаев.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Экономика»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Экономика» относится к дисциплинам Блока 1, обязательная часть, индекс Б1.О.18.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение в экономику. Экономические закономерности организации общества. Блага, потребности, ресурсы. Экономический выбор. Рынок. Теория спроса и предложения. Фирма - основной субъект бизнеса. Издержки производства и прибыль. Рынки экономических ресурсов. Национальная экономика и проблемы макроэкономического равновесия. Стабилизационная политика государства. Личное финансовое планирование. Кредит и депозит как услуги банка. Инвестиции. Страхование.

4. Планируемые результаты освоения дисциплины:

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен принимать обоснованные экономические решения в различных областях жизнедеятельности (УК-9).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.э.н., доцент Ф.В. Дзодзикова.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Основы военной подготовки»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Основы военной подготовки» относится к дисциплинам Блока 1, обязательная часть, индекс Б1.О.19.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Общевоинские уставы Вооруженных Сил Российской Федерации, их основные требования и содержание. Внутренний порядок и суточный наряд. Общие положения Устава гарнизонной и караульной службы. Строевые приемы и движение без оружия. Основы, приемы и правила стрельбы из стрелкового оружия. Назначение, боевые свойства, материальная часть и применение стрелкового оружия, ручных противотанковых гранатометов и ручных гранат. Выполнение упражнений учебных стрельб из стрелкового оружия. Вооруженные Силы Российской Федерации их состав и задачи. Тактико-технические характеристики (ТТХ) основных образцов вооружения и техники ВС РФ. Основы общевойскового боя. Основы инженерного обеспечения. Организация воинских частей и подразделений, вооружение, боевая техника вероятного противника. Ядерное, химическое, биологическое, зажигательное оружие. Радиационная, химическая и биологическая защита. Местность как элемент боевой обстановки. Измерения и ориентирование на местности без карты, движение по азимутам. Топографические карты и их чтение, подготовка к работе. Определение координат объектов и целеуказания по карте. Медицинское обеспечение войск (сил), первая медицинская помощь при ранениях, травмах и особых случаях. Россия в современном мире. Основные направления социально-экономического, политического и военно-технического развития страны. Военная доктрина Российской Федерации. Законодательство Российской Федерации о прохождении военной службы.

4. Планируемые результаты освоения дисциплины:

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчики: Начальник цикла «Общевойенная подготовка»-старший преподаватель военного учебного центра подполковник запаса В.В. Бобылев.

Начальник цикла «Тактическая и тактико-специальная подготовка»-старший преподаватель военного учебного центра полковник запаса А.Б. Масляницын.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «История и методология химии»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «История и методология химии» относится к дисциплинам Блока 1, обязательная часть, индекс Б1.О.20

2. Объем дисциплины составляет 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины.

Предмет, цели и задачи курса «История и методология химии». Накопление химических знаний в древние времена. Алхимический период. Период объединения химии. Формирование химии как науки. Теория флогистона. Открытие газов. А.Л. Лавуазье - провозвестник научной революции в химии. Зарождение научной химии в России в XVI - XVIII веках. Развитие химии в XIX веке. Развитие химии в XX - XXI веке. Вопросы методологии химии.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

Изучение курса дисциплины «История и методология химии» направлен на формирование следующих компетенций:

– способность осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет

6. Разработчики: к.х.н., доцент И.М. Бигаева, старший преподаватель А.А. Бурнацева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Строение вещества»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Строение вещества» относится к дисциплинам Блока 1, обязательная часть, индекс Б1.О.21.

2. Объем дисциплины: 4 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение. Предмет и задачи курса. Классическая теория химического строения молекул. Модели молекул. Физические основы учения о строении молекул. Геометрия молекул. Теории ОЭПВО и гибридизации. Квантовомеханическое описание молекулярных систем. Методы ВС и МО. Теория стереохимии. Потенциальные поверхности электронных состояний молекул. Равновесные геометрические конфигурации молекул. Колебания молекул. Модель гармонического осциллятора. Вращение молекул как целого. Модель жёсткого ротатора. Двухъядерные молекулы. Электронное состояние молекул. Электронные переходы. Симметрия молекулярных систем. Электрические свойства молекул. Магнитные свойства атомов и молекул. Магнитно-резонансные методы исследования. Оптические спектры молекул. Вероятность переходов и правила отбора между различными квантовыми состояниями молекул. Межмолекулярные взаимодействия. Влияние межмолекулярных взаимодействий на свойства. Молекулы координационных соединений. Полиядерные комплексные соединения. Хелаты. Строение органических соединений. Ароматические системы. Правило Хюккеля. Соединения включения (клатраты). Катенаны и ротаксаны. Полимеры и биополимеры. Белки. Первичная, вторичная и третичная структура белков. Понятие о четвертичной структуре белков. Структурная классификация конденсированных фаз. Строение жидкостей и аморфных веществ. Строение мезофаз. Методы изучения их структуры. Строение кристаллов. Симметрия кристаллов. Поверхность конденсированных фаз.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных

- исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: экзамен.

6. Разработчик: к.х.н., доцент А.Т. Плиева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Основы российской государственности»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Строение вещества» относится к дисциплинам Блока 1, обязательная часть, индекс Б1.О.22.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Многообразие российских регионов. Испытания и победы России. Герои страны, герои народа. Применимость и альтернативы цивилизационного подхода. Российская цивилизация в академическом дискурсе. Ценностные вызовы современной политики. Концепт мировоззрения в социальных науках. Системная модель мировоззрения. Ценности российской цивилизации. Власть и легитимность в конституционном преломлении. Уровни и ветви власти. Планирование будущего: государственные стратегии и гражданское участие. Россия и глобальные вызовы. Внутренние вызовы общественного развития. Ориентиры стратегического развития. Сценарии развития российской цивилизации.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах (УК-5).

5. Форма контроля: зачет с оценкой.

6. Разработчик: д.полит.н., профессор Л.Х. Дзахова.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «История религий России»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «История религий России» относится к дисциплинам Блока 1, обязательная часть, индекс Б1.О.23.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: История религий России как научная дисциплина. Определение предметов: история, религия. Ранние формы первобытных верований на территории нашей страны. История Буддизма. История Буддизма в России. История Ислама. История Ислама в России. История Христианства. История Православия в России до 1917 г. Распространение христианства на Северном Кавказе. Христианство в Алании-Осетии. Христианство среди черкесов и в Дагестане. Новейшая история Православной церкви в России. Католицизм и протестантизм в истории России. Сектантство. Современное религиозное состояние в РФ.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах (УК-5).

5. Форма контроля: зачет.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Обучение служением»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Обучение служением» относится к дисциплинам Блока 1, обязательная часть, индекс Б1.О.24.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Социально-ориентированные НКО и специфика взаимодействия с ними. Социальный проект и особенности социально-ориентированного проектирования. Выявление актуальных социальных проблем и разработка социального проекта. Ресурсное обеспечение социального проекта. Планирование социального проекта: методы реализации, инструменты проектной деятельности и ожидаемые результаты. Анализ ситуации и постановка проблемы. Выработка гипотезы проектного решения и ее проверка. Разработка и защита паспорта проекта. Реализация общественного проекта. Подведение итогов и рефлексия деятельности.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);
- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);
- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);
- способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах (УК-5);
- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6).

5. Форма контроля: зачет с оценкой.

6. Разработчик: д.ф.н., профессор Л.Б. Гацалова.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химическая экология»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Химическая экология» относится к дисциплинам части, формируемой участниками образовательных отношений Блока 1, Б1.В.01.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Химическая эволюция биосферы. Сущность химического загрязнения биосферы. Экологическое состояние земли и химия почв. Экологические последствия загрязнения атмосферы. Источники химического загрязнения окружающей среды. Источники вредных веществ в быту. Основные классы загрязняющих веществ. Концепция ПДК. ПДК вредных веществ в атмосфере, воде водоёмов, сточных водах, почвах, продуктах питания. Установление ВДК. Методы разделения и концентрирования. Методы определения следовых количеств супертоксикантов. Методы очистки газовых выбросов. Методы очистки сточных вод. Методы переработки твёрдых отходов. Основы экологического права. Экологизация общественного сознания. Международное сотрудничество в области экологии.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Д.И. Егоров.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Кристаллохимия»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Кристаллохимия» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений (Б1.В.02).

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины:

Основные понятия кристаллографии и кристаллохимии. Свойства кристаллов. Анизотропия. Симметрия кристаллов. Сингонии, решётки Браве. Точечные группы симметрии кристаллов. Основы рентгеноструктурного анализа. Теория плотнейших шаровых упаковок. Классификация структурных типов. Кристаллические структуры важнейших неорганических соединений. Изоморфизм. Полиморфизм.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

– способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

– способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Д.И. Егоров.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Основы квантовой химии»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Основы квантовой химии» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений, Б1.В.03.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение. Предмет квантовой механики и квантовой химии. Основные постулаты квантовой механики. Квантовые состояния и волновые функции. Основные свойства функций. Операторы физических величин. Свойства операторов. Математический аппарат квантовой механики. Эволюция состояний и уравнение Шрёдингера. Водородоподобные атомные орбитали. Приближённые методы решения квантово-механических задач. Решение уравнения Шрёдингера для многоэлектронного атома. Принцип построения периодической системы элементов. Электронные конфигурации и термы атомов. Метод самосогласованного поля (ССП) Хартри-Фока. Приближённые аналитические функции атомных орбиталей. Теория химической связи. Метод валентных связей. Метод молекулярных орбиталей, общие положения. Приближение линейных комбинаций атомных орбиталей. Расчётные методы квантовой химии. Метод Хюккеля. Бензол. Правило Хюккеля $(4n+2)$. Индексы реакционной способности.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Д.И. Егоров.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Физические методы исследования»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Физические методы исследования» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений Б1.В.04.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение. Цель, задачи и содержание курса. Понятие о физических методах исследования. Классификация физических методов исследования органических соединений. Общая характеристика физических методов. Физико-химические методы очистки и разделения органических соединений. Хроматография. Физико-химические основы сорбции. Адсорбционная хроматография. Физические и физико-химические методы идентификации органических веществ. Термохимия органических реакций. Рефрактометрия. Рефрактометрические методы исследования органических веществ. Применение молекулярной рефракции для определения строения органических соединений. Метод дипольных моментов. Поляриметрические методы в органической химии. Спектроскопические методы исследования в органической химии. Электронная абсорбционная спектроскопия. Методы колебательной спектроскопии. Инфракрасная спектроскопия. Спектроскопия комбинационного рассеяния. Спектроскопия ядерного магнитного резонанса (ЯМР). Спектроскопия электронного парамагнитного резонанса. Масс-спектрометрия органических соединений. Методы изучения кинетики и механизмов органических реакций.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Д.И. Егоров.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химия биогенных элементов»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Химия биогенных элементов» относится к дисциплинам части, формируемой участниками образовательных отношений Блока 1. Дисциплины (модули), Б1.В.05.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение в химию биогенных элементов. Классификация химических элементов. Распространенность химических элементов в природе. Химические свойства, биологическая роль и применение соединений химических элементов в медицине. s-Элементы IA группы. s-Элементы IIА группы. p-Элементы IIIА группы. p-Элементы IVА группы. p-Элементы VA группы (Азот). p-Элементы VA группы (Фосфор). p-Элементы VIA группы (Кислород). p-Элементы VIA группы (Сера). p-Элементы VIIА группы. d-Элементы IB группы. d-Элементы IIВ группы. d-Элементы VIB группы. d-Элементы VIIВ группы. d-Элементы VIIIВ группы. Платиновые металлы.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент Л.М. Кубалова.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Коллоидная химия»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Коллоидная химия» относится к дисциплинам Блока 1, части, формируемой участниками образовательных отношений, Б1.В.06.

2. Объем дисциплины: 4 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Предмет цели и задачи курса, основные понятия. Поверхностные явления в дисперсных системах. Поверхностное натяжение. Основы термодинамики поверхностных явлений. Адгезия и когезия. Смачивание и растекание. Адсорбция. Поверхностная активность. Электрические свойства дисперсных систем. Строение мицелл в гидрофобных коллоидных системах. Коагуляция лиофобных зольей электролитами. Кинетика коагуляции. Кинетическая устойчивость дисперсных систем и седиментационное равновесие. Агрегативная устойчивость. Эмульсии, их классификация, методы получения. Пены. Суспензии. Аэрозоли. Высокомолекулярные соединения. Термодинамическая устойчивость растворов ВМС, нарушение устойчивости растворов ВМС (расслоение, высаливание, коацервация). Вязкость растворов ВМС. Полиэлектролиты.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: экзамен.

6. Разработчик: к.х.н., доцент А.Т. Плиева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Дополнительные главы химии»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Дополнительные главы химии» относится к дисциплинам Блока 1, части, формируемой участниками образовательных отношений, Б1.В.07.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Основы термодинамики и кинетики. Строение атома и периодический закон. Химическая связь. Ионные равновесия в водных растворах. Окислительно-восстановительные реакции. Важнейшие классы неорганических соединений.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент С.В. Кабанов.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Элективные дисциплины по физической культуре и спорту»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Элективные дисциплины по физической культуре и спорту» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений, Б1.В.08.

2. Объем дисциплины: 328 часов.

3. Содержание дисциплины:

1. Практический материал по Общей физической подготовке.

Практические занятия по развитию физических качеств: выносливости, быстроты, силы, гибкости, ловкости), содействующие приобретению опыта творческой практической деятельности, развитию самостоятельности в физической культуре и спорте в целях достижения физического совершенства, повышения уровня функциональных и двигательных способностей, направленному формированию качеств и свойств личности. Использование гимнастических, акробатических и легко атлетических упражнений. Техника бегового шага. Техника бега на короткие дистанции: старт, стартовый разбег, бег по дистанции, финиширование. Специальные упражнения спринтера. Техника бега по виражу. Специальные упражнения. Техника бега на средние дистанции: старт, стартовый разбег, техника и тактика бега по дистанции, финиширование. Техника бега на длинные дистанции: старт, стартовый разбег, тактика и техника бега по дистанции, финиширование. Подводящие и подготовительные упражнения. Техника бега по пересеченной местности (кросс) - техника бега в различных условиях местности: в гору, под уклон, по жесткому и мягкому грунту, через препятствия, с оббеганием препятствий, равномерный длительный бег на дистанции 3, 5, 7 км, переменный бег, фартлек. Техника прыжка в длину с места. Техника: отталкивание, полет, приземление. Специальные упражнения: подпрыгивания, напрыгивания, спрыгивания, прыжки на одной и двух ногах, многоскоки, прыжки из различных исходных положений, прыжки на результат.

2. Практический материал по гимнастике.

Гимнастика как система физических упражнений. Средства и методы гимнастики, методики их применения для направленного развития физических качеств. Общая физическая, специальная физическая подготовка. Строевые упражнения. Учебная практика студентов в организации группы посредством строевых упражнений, общеразвивающих упражнений. Учебная практика студентов в проведении комплексов ОРУ с применением различных методических приемов обучения. Вольные упражнения. Упражнения художественной гимнастики. Упражнения на гимнастических снарядах. Прикладные упражнения. Прыжки. Методика обучения базовым видам гимнастических упражнений. Организация учебного труда занимающихся (фронтальный, групповой, поточный, индивидуальный, круговой способы). Использование средств гимнастики в играх, спортивного и танцевального

характера. Ознакомление с возможностями их применения для организации рекреационных физкультурно-оздоровительных занятий.

3. Практический материал по волейболу. Правила игры. Техника игры в нападении: стойка, передвижения, прыжок, подача мяча (нижняя, верхняя, прямые). Техника игры в защите: блокирование, прием мяча. Тактика игры в нападении. Индивидуальные действия: выбор места, тактика подачи, тактика передачи, нападающий удар. Групповые действия: взаимодействие 2х, 3-х и более игроков внутри и между линиями. Тактика игры в защите. Индивидуальные действия: прием подачи, прием нападающих ударов, блокирование; страховка при приёме подач, при нападающих ударах своих игроков, при блокировании и при приёме ударов. Судейство соревнований.

4. Практический материал по баскетболу.

Техника игры в нападении. Передвижение (бег обычный и приставными шагами по прямой, зигзагообразный, по дугам, спиной вперёд и боком, с изменением направления, по зрительным и слуховым сигналам; сочетание различных видов ходьбы, бега, прыжков и остановок; прыжки на месте и в движении, с отталкиванием одной и двумя ногами, с поворотом на 90° и 180°, вверх, вперёд и в сторону; остановки; повороты); Ловля мяча (летающего на средней высоте, высоко, низко, после отскока от пола двумя и одной рукой). Передача мяча (двумя руками от груди, сверху; одной рукой от плеча, снизу; скрытые передачи (одной рукой за спиной, снизу назад, под рукой, над плечом). Броски в корзину: одной рукой от плеча (с места и в движении, в прыжке. Ведение – высокое и низкое, по прямой по дуге, по кругу, с изменением направления, скорости, высоты отскока, с переводом мяча перед собой и за спиной. Финты: без мяча, с мячом, имитация передачи мяча, имитация броска в корзину, имитация перехода на ведение (прохода). Техника игры в защите. Техника перемещений: стойка, передвижение; овладения мячом: перехватывание мяча, вырывание, выбивание, накрывание. Тактика игры в нападении. Индивидуальные освобождение от опеки защитника, передача мяча, ведение, броски, финты. Групповые действия: заслоны, выполняемые игроками, действующими без мяча; действующими с мячом. Командные действия: быстрый отрыв, позиционное нападение (через центрального, произвольное). Тактика игры в защите. Индивидуальные действия: против игрока без мяча, с мячом. Групповые действия: переключение, проскальзывание, подстраховка. Командные действия: зонная защита, рассредоточенная защита, прессинг. Судейство соревнований.

5. Практический материал по атлетической гимнастике.

Специальная (функциональная) разминка Методика правильного дыхания. Круговой метод тренировки для развития силы основных мышечных групп с эспандерами, амортизаторами безопасности занятий, тренажерами. Упражнения для развития мышц рук пояса (кондиционная гимнастика; специальные упражнения с отягощением массой собственного тела, с противодействием партнера с утяжелителями, гантелями, гириями, штангой, резиновыми жгутами, на тренажерах). Упражнения для развития мышц верхнего плечевого пояса специальные упражнения (с утяжелителями, гантелями, гириями, штангой, резиновыми амортизаторами; с партнером, на

тренажерах). Упражнения для развития мышц ног (специальные упражнения с утяжелителями, гантелями, штангой, с партнером, на тренажерах). Упражнения для развития мышц брюшного пресса (специальные упражнения с гантелями, с партнером, на тренажерах). Упражнения для развития мышц спины (кондиционная гимнастика; специальные упражнения с отягощением массой собственного тела, с противодействием партнера с утяжелителями, гантелями, гирями, штангой, резиновыми жгутами, на тренажерах). Упражнения для развития мышц груди (специальные упражнения с гантелями, с партнером, на тренажерах). Упражнения на растягивание мышечно-связочного аппарата - стретчинг.

6. Практический материал по теннису.

Настольный теннис как вид спорта. Средства и методы настольного тенниса, методики их применения для направленного развития физических качеств. Общая физическая, специальная физическая, технико-тактическая подготовка теннисиста. Психофизиологические особенности вида спорта. Особенности стилей игры. Методики самостоятельных занятий различной целевой направленности. Правила игры. Разнообразные подготовительные упражнения с шариком; индивидуальные упражнения с одним и двумя шариками; парные упражнения подвижные игры. Техника игры: стойки, хватки (вертикальные, горизонтальные); передвижения (бесшажный, шаги, прыжки, рывки). Подводящие и имитационные упражнения; приемы игры, упражнения на закрепление полученных навыков, жонглирование; перемещения, удары (справа, слева, снизу, сверху) ладонной и тыльной стороной ракетки. Поддачи: без вращения и с вращением мяча, (перед собой, справа и слева от туловища ладонной и тыльной стороной ракетки). Приемы мяча без вращения (толчок, откидка, подставка); приемы мяча с нижним вращением (срезка, подрезка, запил, резаная свеча); приемы с верхним вращением мяча (накат, топ-спин, топс-удар, крученая свеча). Нестандартные приемы (финты, укоротки, скидки). Совершенствование: учебные игры и упражнения (одиночные и парные игры). Судейство соревнований.

7. Практический материал по плаванию.

Плавание как вид спорта. Средства и методы плавания, методики их применения для направленного развития физических качеств. Методики освоения эффективной и экономичной техники спортивных способов плавания. Основы техники прикладного плавания. Оздоровительное и адаптивное плавание. Общая физическая, специальная физическая, технико-тактическая различной целевой направленности. Необходимые навыки по спасению утопающих. Подводящие и имитационные упражнения по технике плавания на суше, на воде. Совершенствование техники плавания: кроль на спине, кроль на груди. Изучение и совершенствование техники стартов и поворотов. Развитие ОФП, СФП, ТП.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен поддерживать должный уровень физической подготовленности для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности (УК-7).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Х.М. Сокаев

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Организация работы химической лаборатории»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Организация работы химической лаборатории» относится к дисциплинам части, формируемой участниками образовательных отношений, Блока 1, индекс Б1.В.09.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины.

Техника безопасности в химической лаборатории. Оснащение химической лаборатории. Охрана труда в химической лаборатории. Нормативные документы. Определение физических констант. Химическая лабораторная посуда, ее виды и классификация. Мытье и сушка лабораторной посуды. Химические реактивы и их хранение. Способы очистки химических реактивов: возгонка, перекристаллизация, экстракция. Основные лабораторные операции: измельчение, взвешивание, дистилляция, фильтрование. Приготовление растворов заданной концентрации. Проектная деятельность. Разработка проекта по очистке или обнаружению конкретного химического вещества. Составление проекта по оборудованию химической лаборатории, занимающейся конкретной научной деятельностью. Защита проектов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе возникновения чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2);

- способен осуществлять контроль качества сырья, компонентов и выпускаемой продукции химического назначения (ПК-3).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент И.М. Бигаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химическая экология (проектная деятельность)»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Основы проектной деятельности» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений Б1.В.10.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины:

Химическая эволюция биосферы. Сущность химического загрязнения биосферы. Экологическое состояние земли и химия почв. Источники химического загрязнения окружающей среды. Источники вредных веществ в быту. Основные классы загрязняющих веществ. Концепция ПДК. ПДК вредных веществ в атмосфере, воде водоёмов, сточных водах, почвах, продуктах питания. Установление ВДК. Основы эколого-аналитического мониторинга химических загрязнителей окружающей среды. Виды и цели эколого-аналитического мониторинга биосферы. Этапы проведения мониторинга. Общие правила отбора проб. Сущность пробоподготовки. Особенности пробоподготовки при определении следовых количеств экотоксикантов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);
- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);
- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Д.И. Егоров

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Пробоотбор и пробоподготовка»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Пробоотбор и пробоподготовка» относится к дисциплинам части, формируемой участниками образовательных отношений, Блока 1 Дисциплины (модули), Б1.В.11.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины. Объекты химического анализа. Пробоотбор. Основные термины пробоотбора, виды проб, общие правила отбора проб. Пробоподготовка. Общие сведения и термины пробоподготовки, методы вскрытия проб. Методы разделения и концентрирования элементов. Общие сведения, индивидуальное и групповое концентрирование, абсолютное и относительное концентрирование, количественные характеристики. Погрешности химического анализа, статистическая обработка результатов анализа.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине. В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе возникновения чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2);

- способен осуществлять контроль качества сырья, компонентов и выпускаемой продукции химического назначения (ПК-3).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химия перспективных неорганических материалов»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Химия перспективных неорганических материалов» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, Б1.В.12.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Классификация неорганических материалов по составу, структуре, свойствам и областям применения. Препаративные методы химии твердого тела. Ионная проводимость в твердых телах. Высокотемпературные сверхпроводники, области их применения. Керамика и композиты. Структура керамики. Описание, энергетические вклады поверхности, объема и пр. Классификация керамических материалов. Диэлектрики. Основные свойства диэлектриков. Важнейшие диэлектрические характеристики материалов. Кристаллические структуры основных диэлектрических материалов. Основные типы диэлектриков. Сегнето-, пиро- и пьезоэлектрики, области их применения. Магнитные свойства твердых тел. Основные классы магнитных материалов, области их применения. Люминесценция и лазеры. Твердотельные лазеры и материалы для лазеров. Стеклообразные материалы. Аморфное состояние и различные определения стекла. Термодинамика и кинетика процессов стеклования. Физико-химические принципы упрочнения стекол. Кристаллохимический дизайн. Основные факторы, определяющие структуру кристаллов неорганических соединений. Наносистемы. Формирование ультрадисперсных систем. Кластеры. Эволюция от молекул к материалам. Наноструктуры, нанокомпозиты и нанореакторы. Тонкие пленки и покрытия. Особые свойства веществ в виде тонких пленок, пленка как композит. Механизмы осаждения и роста. Синтетические кристаллы. Основные характеристики кристаллического вещества: однородность, анизотропия, способность самоограняться, симметрия. Катализаторы. Основные требования, предъявляемые к гетерогенным катализаторам. Биоматериалы. Требования к материалам, используемым для протезирования. Классификация биокерамики по отношению к живой ткани (биоинертная, пористая, биоактивная, ресорбируемая).

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также

естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент Неёлова О.В.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Основы проектной деятельности»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП. Дисциплина «Основы проектной деятельности» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений, Б1.В.13.

2. Объем дисциплины: 4 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Понятие проекта и проектной деятельности. Типология. Разработка проекта. Этап планирования проекта. Аналитический этап. Разработка проекта. Реализация проекта. Представление полученных результатов работы (презентация) проектная документация. Информационные технологии в проектной деятельности. Поиск информации по теме проекта. Использование мультимедийных технологий в проектной деятельности. Оформление проекта с использованием пакета MS Office. Проектная документация. Типичные ошибки в проектной документации. Информационные технологии в проектной деятельности. Поиск информации по теме проекта. Использование Power Point для создания мультимедийной презентации. Презентация и защита проекта. Оформление текста выступления к презентации. Типичные ошибки в презентации проекта.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине. В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Д.И. Егоров.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Научное проектирование»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Научное проектирование» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, Б1.В.14.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Структура и основные этапы научного проектирования. Специфика научного проектирования. Моделирование в научных исследованиях и выбор направления научного исследования. Способы создания и виды научного проекта. Постановка цели и задач научного проекта, структурирование работы в соответствии с гипотезой. Принципы работы с материалом для научного проектирования. Представление результатов научного проектирования.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент И.М. Бигаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Высокомолекулярные соединения»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Высокомолекулярные соединения» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, Б1.В.15.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Предмет цели и задачи курса, основные понятия. Классификация и номенклатура высокомолекулярных соединений. Структура макромолекулы. Структура и физико-механические свойства полимерных тел. Растворы высокомолекулярных соединений. Синтез высокомолекулярных соединений. Химические реакции высокомолекулярных соединений. Полимеры. Структура полимера (химическое строение, молекулярная масса, форма макромолекул). Надмолекулярная структура полимеров. Гибкость макромолекул. Агрегатные, фазовые, физические состояния полимеров. Релаксационные процессы в полимерах. Растворы высокомолекулярных соединений. Общая характеристика растворов ВМС. Набухание и растворение ВМС. Размеры и форма макромолекул в растворе. Термодинамические свойства растворов ВМС, нарушение устойчивости растворов ВМС (расслоение, высаливание, коацервация). Вязкость растворов ВМС. Полиэлектролиты.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе возникновения чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент Т.М. Чигорина.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химическая технология»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Химическая технология» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, Б1.В.16.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Химико-технологические системы. Химические реакторы. Каталитические и некаталитические процессы. Сырье. Переработка топлива. Технология связанного азота. Производство серной кислоты. Минеральные соли и удобрения. Электрохимические производства. Основной органический синтез. Металлургия.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе возникновения чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент С.В. Кабанов.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химическая экспертиза»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Химическая экспертиза» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, Б1.В.17.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение в дисциплину. Классификация объектов химической экспертизы. Пробоотбор объектов химической экспертизы. Представительность пробы: проба и объект анализа; проба и метод анализа. Подготовка объектов химической экспертизы. Основные стадии пробоподготовки. Вода в пробах. Основные операции перевода пробы в форму, удобную для анализа. Химическая экспертиза пищевых продуктов. Минеральное сырье, как объект химической экспертизы. Химическая экспертиза воды. Химическая экспертиза почв.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2);
- способен осуществлять контроль качества сырья, компонентов и выпускаемой продукции химического назначения (ПК-3).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Экологическая безопасность»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Экологическая безопасность» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, Б1.В.18.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение в экологическую безопасность. Глобальные экологические проблемы. Экологическая безопасность в системе национальной и международной безопасности. Управление экологической безопасностью. Характеристика отдельных групп загрязняющих веществ. Основы продовольственной безопасности.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

**АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ
«Методика обучения школьников решению расчётных задач по
химии»**

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Методика обучения школьников решению расчётных задач по химии» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений, дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.01.01.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины. Методические требования к решению химических задач. Математические методы в формулировке и отображении важнейших количественных законов химии. Расчеты по химическим формулам и уравнениям. Расчеты по теме «Растворы» Расчеты на основе газовых законов. Задачи к теме «Периодический закон и строение атома». Задачи к темам «Металлы», «Теория электролитической диссоциации», «Электролиз» Термохимические уравнения и расчёты. Задачи к теме «Основные закономерности. Задачи к теме «Основные закономерности химических реакций». Задачи к теме «Минеральные удобрения». Расчеты по определению формул вещества и состава смесей. Типовые задачи ГИА и ЕГЭ. Комбинированные задачи. Информационные методы решения задач и межпредметные связи Школьные химические олимпиады и задачи повышенной сложности.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине. В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен осуществлять педагогическую деятельность (разрабатывать и реализовывать образовательные программы) в сфере основного общего образования, среднего общего образования, среднего профессионального и дополнительного образования (ПК-4).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент Ф.А. Агаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Содержание и методика школьного химического эксперимента»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Содержание и методика школьного химического эксперимента» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений, дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.01.02.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины. Функции и форма школьного химического эксперимента. Требования к учебному оборудованию, предназначенному для химических опытов. Демонстрационные опыты в типовых приборах и установках. Демонстрационный эксперимент в специальных приборах и установках. Характеристика оборудования для ученического эксперимента. Первоначальные химические понятия. Кислород. Оксиды. Горение. Методика химического эксперимента. Водород. Кислоты. Соли. Вода. Растворы. Основания. Методика формирования экспериментальных умений и навыков. Обобщение сведений о важнейших классах неорганических веществ. Галогены. Электролитическая диссоциация. Методика работы с малой массой реактивов. Подгруппа кислорода. Подгруппа азота. Подгруппа углерода. Использование компьютерных технологий в школьном демонстрационном эксперименте. Предельные и непредельные углеводороды. Спирты фенолы. Альдегиды и карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры. Синтетические высокомолекулярные вещества и полимерные материалы на их основе. Химические олимпиады – экспериментальный тур.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине. В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен осуществлять педагогическую деятельность (разрабатывать и реализовывать образовательные программы) в сфере основного общего образования, среднего общего образования, среднего профессионального и дополнительного образования (ПК-4).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент Ф.А. Агаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Основы научных исследований»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Основы научных исследований» относится к дисциплинам части, формируемой участниками образовательных отношений дисциплины по выбору, Блока 1, Б1.В.ДВ.02.01.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Предмет и задачи курса. Наука и ее роль в развитии общества. Основные подходы к определению понятий «наука», «научное знание». Отличительные признаки науки. Наука как система. Научное исследование и его этапы. Определение научного исследования. Цели и задачи научных исследований, их классификация по различным основаниям. Основные требования, предъявляемые к научному исследованию. Формы и методы научного исследования. Методологические основы научного знания. Понятие методологии научного знания. Уровни методологии. Метод, способ и методика. Общенаучная и философская методология: сущность, общие принципы. Планирование научно-исследовательской работы. Формулирование темы научного исследования. Критерии, предъявляемые к теме научного исследования. Постановка проблемы исследования, ее этапы. Определение цели и задач исследования. Научная информация: поиск, накопление, обработка. Определение понятий «информация» и «научная информация». Свойства информации. Основные требования, предъявляемые к научной информации. Техническое и интеллектуальное творчество и его правовая охрана. Патент и порядок его получения. Изобретение, полезные модели, промышленные образцы: определения, условия патентоспособности, правовая охрана. Внедрение научных исследований и их эффективность. Процесс внедрения НИР и его этапы. Эффективность научных исследований. Общие требования к научно-исследовательской работе. Структура научно-исследовательской работы. Способы написания текста. Язык и стиль экономической речи. Оформление таблиц, графиков, формул, ссылок. Техничко-экономическое обоснование.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);
- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);
- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Д.И. Егоров.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Введение в профессию»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Введение в профессию» относится к дисциплинам части, формируемой участниками образовательных отношений дисциплины по выбору, Блока 1, Б1.В.ДВ.02.02.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение. Предмет и задачи курса. Становление и развитие атомно-молекулярного учения. Проникновение вглубь вещества. Электронное строение атомов. Электронное строение молекул. Понятие о химической связи. Различные агрегатные состояния веществ. Моделирование в химии. Периодический закон и периодическая система элементов. Методологические основы исследований в химии. Современное состояние химической науки. Химическая промышленность.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3);

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: старший преподаватель Д.И. Егоров.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Основы химии пищевых продуктов»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Основы химии пищевых продуктов» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений, дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.03.01.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Предмет цели и задачи курса, основные понятия. Гигиеническая характеристика основных компонентов пищи. Аминокислоты и функции некоторых аминокислот в организме. Белковые вещества. Роль белков в питании. Липиды (жиры и масла). Строение и состав липидов. Углеводы. Классификация. Функции углеводов в организме и составе пищевых продуктов. Усвояемые и неусвояемые углеводы. Минеральные вещества. Макро- и микроэлементы. Токсичные элементы. Витамины. Физиологическое значение и потребность. Содержание в сырье и готовых продуктах. Органические кислоты как регуляторы рН пищевых систем. Ферменты. Научные и практические аспекты нутрициологии. Токсичные вещества естественного происхождения. Пищевые добавки и пищевая продукция, полученная с использованием генетически модифицированных организмов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должна быть сформирована следующая компетенция:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Методы анализа объектов окружающей среды»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Методы анализа объектов окружающей среды» относится к дисциплинам Блока 1, часть, формируемая участниками образовательных отношений, дисциплины по выбору Б1.В.ДВ.03.02.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение. Предмет, задачи курса. Взаимосвязь химии и экологии. Пробоотбор и пробоподготовка. Концентрирование и разделение как стадии пробоподготовки. Методы анализа природных и сточных вод. Методы анализа почв и донных отложений. Методы анализа атмосферного воздуха. Методы анализа пищевых и сельскохозяйственных продуктов. Особенности анализа биологических материалов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должна быть сформирована следующая компетенция:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химия координационных соединений»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Химия координационных соединений» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, является дисциплиной по выбору Б1.В.ДВ.04.01.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Введение в химию координационных соединений (КС). Основные типы и номенклатура комплексных соединений. Изомерия координационных соединений. Природа химической связи в КС. Метод валентных связей. Основные положения теории кристаллического поля. Основные положения теории поля лигандов. Термодинамика процесса комплексообразования в растворах КС. Взаимное влияние лигандов. Кислотно-основные свойства координационных соединений. Транс - влияние и кислотно - основные свойства КС. Окислительно - восстановительные свойства КС. Окислительно - восстановительные превращения координационных соединений. Теоретические основы синтеза координационных соединений. Использование окислительно - восстановительных реакций для синтеза КС. Применение координационных соединений в аналитической химии. Металлокомплексный катализ. Бионеорганическая химия и медицина.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент И.М. Бигаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Проектная деятельность»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Проектная деятельность» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, является дисциплиной по выбору Б1.В.ДВ.04.02.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины. Предмет, цели и задачи курса «Проектная деятельность». Проект как один из видов самостоятельной деятельности студентов. Этапы работы над проектом. Виды источников информации. Правила оформления работы (проекта). Реферат как научная работа. Индивидуальный проект. Групповой проект. Курсовой проект. Выпускной квалификационный проект. Дистанционное ведение проектной деятельности. Критерии оценки проектной деятельности. Задачи управления проектами на этапе их реализации. Жизненный цикл проекта. Планирование проекта. Бюджет проекта. Методы и задачи управления проектами. Представление результатов проектной деятельности. Защита командных проектов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент И.М. Бигаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Введение в химию твердого тела»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Введение в химию твердого тела» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, является дисциплиной по выбору, Б1.В.ДВ.05.01.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Химическая связь в твердых телах. Элементарные кристаллические структуры, твердые растворы. Экспериментальные методы определения структуры кристалла. Структура реальных кристаллов. Явление разупорядочения в кристаллах. Основные типы дефектов. Классификация структурных превращений в твердом теле. Особенности термодинамики твердофазных превращений. Гомогенные фазовые превращения. Спинодальный распад твердого раствора. Твердофазные реакции. Процессы диффузии, механизм диффузии. Фазовые переходы в твердых телах. Механизмы пластической деформации, разрушение материалов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

– способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

– способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент Ф.А. Агаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Химическое модифицирование поверхности»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Химическое модифицирование поверхности» относится к дисциплинам Блока 1 части, формируемой участниками образовательных отношений, является дисциплиной по выбору, Б1.В.ДВ.05.02.

2. Объем дисциплины: 3 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Основные понятия и терминология химии привитых поверхностных соединений; Химия поверхности носителей; Строение поверхности кремнезёма. Типы силанольных групп на поверхности кремнезёма и методы их определения; Специфические особенности химии привитых соединений; Модифицирование поверхности твердых тел; Требования к модификаторам; Модифицирование кремнезёма функциональными органическими соединениями с образованием системы связей Si-O-Si; Применение поверхностно-модифицированных материалов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчик: к.х.н., доцент Ф.А. Агаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Стратегия органического синтеза»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Стратегия органического синтеза» относится к дисциплинам части, формируемой участниками образовательных отношений дисциплины по выбору, Блока 1, Б1.В.ДВ.06.01.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Предмет и задачи стратегии органического синтеза. Основные понятия ретросинтетического анализа. Защита С-Н-связей в алкилах, её применение в синтезах ди- и полиинов (Глазер, Кадью-Ходкевич). Защита спиртовой ОН-группы. Защита ОН-группы в фенолах. Типы стратегий в ретросинтетическом анализе. Условия введения и удаления защитных групп, устойчивость их к действию различных реагентов (кислот, оснований, окислителей, восстановителей и др.). Стратегия использования защитных групп: принципы ортогональной стабильности и модулированной лабильности. Применение α -галокарбонильных соединений и нитроалканов (синтез кетонов по Нефу и Мак-Мурри). Синтез хлорметилкетонов из хлорангидридов кислот и диазометана (КлиббенсНиренштайн) и бромметилкетонов из диазокетонов. Кинетические и термодинамические факторы, способствующие реакциям циклизации.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачёт.

6. Разработчик: к.х.н., ст. преподаватель А.З. Каджаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Методология изучения биологически активных веществ»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Методология изучения биологически активных веществ» относится к дисциплинам части, формируемой участниками образовательных отношений дисциплины по выбору, Блока 1, Б1.В.ДВ.06.02.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Предпосылки к разработке новых лекарственных веществ. Связь между структурой и биологической активностью вещества (SAR). Направленный поиск лекарственных средств. Химическая и биологическая трансформация лекарственных веществ и её значение для создания новых соединений. Прогнозирование биологической активности химических веществ при помощи математических методов (QSAR). Источники получения биологически активных веществ. Классификации биологически активных веществ по происхождению. Характеристика процессов тонкого органического синтеза химико-фармацевтических препаратов: типы химических реакций, условия их проведения (экстремальные и приближенные к естественному биосинтезу). Понятие о правилах GMP.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен создавать и поддерживать безопасные условия жизнедеятельности, в том числе при возникновении чрезвычайных ситуаций (УК-8);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2).

5. Форма контроля: зачёт.

6. Разработчик: к.х.н., ст. преподаватель А.З. Каджаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ПРАКТИКИ «Ознакомительная практика»

1. Место практики в структуре ОПОП. Учебная практика «Ознакомительная практика» относится к дисциплинам Блока 2. Практика, обязательной части Б2.О.01(У).

2. Объем практики: 3 зачетные единицы.

3. Содержание практики: Подготовительный этап. Знакомство студентов с направлениями перспективных научных исследований профильных кафедр факультета, организацией и оборудованием химической лаборатории, с правилами охраны труда при работе в химической лаборатории, современными методами и оборудованием, применяемыми в образовательных и научных организациях, а также приобретение студентами практических навыков по выполнению простейших операций в химических лабораториях. Практико-экспериментальный этап. Освоение студентами экспериментальных методик путем выполнения репродуктивных лабораторных работ, а также путем выполнения мини-проектов с использованием проектной технологии. Обработка и анализ полученной информации. Заключительный этап. Составление студентами письменного отчета по практике и его защита (в виде доклада с презентацией) на итоговой конференции.

4. Планируемые результаты обучения при прохождении практики.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений (ОПК-1);

- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2);

- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Форма контроля: зачет с оценкой.

6. Разработчики: к.х.н., доцент О.Э. Хаева, к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Педагогическая практика»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина Б2.О.02 (П) «Педагогическая практика» относится к дисциплинам Блока 2 Практика, обязательная часть.

2. Объем дисциплины: 6 зачетных единиц.

3. Содержание дисциплины. Основным содержанием педагогической практики является приобретение практических навыков: получение первичных профессиональных умений, ознакомление с особенностями организации профессиональной деятельности учителя химии; отработка основных навыков работы, а также выполнение индивидуального задания для более глубокого изучения такого вопроса профессиональной деятельности, как деятельность учителя химии. Педагогическая практика состоит из нескольких этапов.

1. Подготовительный этап. Проведение организационного собрания, установочной конференции, инструктаж по технике безопасности. Выдача задания на практику.

2. Основной этап. Встреча с администрацией образовательного учреждения (ОУ), педагогами, учителем химии и др., экскурсия, ознакомление с материально-технической базой ОУ, в том числе устройством и оснащением кабинета химии. Ознакомление с документацией, регламентирующей образовательный процесс, требованиями к оформлению планов уроков и анализа эффективности учебных и внеучебных мероприятий. Знакомство с классом, посещение уроков химии и других уроков. Посещение урока химии, с последующим обсуждением и оформлением анализа. Подготовка к проведению уроков, разработка планов уроков и самостоятельное проведение уроков химии (2-3 урока). Подготовка внеучебного мероприятия. Проведение внеучебного мероприятия и его анализ.

3. Заключительный этап. Составление отчета по практике. Публичное выступление по итогам практики.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений (ОПК-1);

- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2);

- способен осуществлять педагогическую деятельность (разрабатывать и реализовывать образовательные программы) в сфере основного общего образования, среднего общего образования, среднего профессионального и дополнительного образования (ПК-4).

5. Форма контроля: зачет с оценкой.

6. Разработчик: к.х.н., доцент И.М. Бигаева.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ПРАКТИКИ «Научно-исследовательская работа»

1. Место практики в структуре ОПОП.

Практика «Научно-исследовательская работа» относится к практикам Блока 2, обязательная часть, Б2.О.03(Н).

2. Объем практики: 3 зачетные единицы.

3. Содержание практики: Подготовительный этап. Проведение установочной конференции, в задачи которой входят ознакомление студентов с целями, задачами практики, календарным планом практики, обязанностями студента-практиканта, требованиями к дневнику и отчёту по практике, инструктаж по правилам техники безопасности. Распределение индивидуальных заданий. Такими заданиями на период практики могут быть: анализ, систематизация и обобщение информации по теме исследований, проводимых организацией, заявленных в ВКР; выполнение производственных заданий, наблюдения, измерения и другие выполняемые обучающимся самостоятельно виды работ, согласованных с руководителем практики от организации; ознакомление с внешним и внутренним устройством аппаратов промышленного производства, внешним видом и свойствами сырья, готовых продуктов и изделий из них; подготовка литературного реферативного обзора по конкретным видам выпускаемой предприятием продукции; анализ научной и практической значимости проводимых организаций исследований в рамках НИР промышленных объектов; рецензирование учебной (учебники, учебные пособия, практикумы) и научной (научные статьи, профессиональные публикации) литературы, связанной с тематикой научно-исследовательской работы организации; работа в информационно-библиотечном центре, архивах. Экспериментальный (исследовательский) этап. Знакомство с предприятием. Инструктаж по технике безопасности на предприятии, в лаборатории и на рабочем месте. Знакомство с объектом практики. Сбор данных для выполнения индивидуального задания. Работа с конкретными методиками. Выполнение производственных и экспериментальных задач, по индивидуальной программе, связанных со сбором, обработкой и систематизацией фактического и литературного материала, проведение наблюдений и измерительных операций, ведение дневника. Обработка и систематизация фактического и литературного материала. Заключительный этап. Оформление лабораторного журнала и дневника практики. Оформление и сдача отчета. Итоговый этап. Защита практики.

4. Планируемые результаты прохождения практики.

В результате прохождения практики у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе возникновения чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений (ОПК-1);

- способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием (ОПК-2);

- способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники (ОПК-3);

- способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе (ОПК-6).

5. Форма контроля: зачет с оценкой.

6. Разработчики: к.х.н., доцент А.Т. Плиева, к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ПРОИЗВОДСТВЕННОЙ ПРАКТИКИ

«Технологическая практика»

1. Место практики в структуре ОПОП.

Производственная практика «Технологическая практика» относится к дисциплинам Блока 2. Практика, части, формируемой участниками образовательных отношений, Б2.В.01(П).

2. Объем практики: 3 зачетные единицы.

3. Содержание практики: Подготовительный этап. Знакомство студентов с химико-технологическими процессами, организацией работы химических лабораторий, научно-исследовательских центров, отделов контроля качества, аналитическим и др. современным оборудованием промышленных предприятий, с правилами охраны труда при работе в химической лаборатории промышленных предприятий. Практико-экспериментальный этап. Ознакомление с материально-технической базой, спецификой функционирования, научно-техническими и производственными задачами конкретной базы практики. Выполнение производственных и экспериментальных задач, связанных со сбором, обработкой и систематизацией фактического и литературного материала, проведение наблюдений и измерительных операций в соответствии с заданием практики. Обработка и анализ полученной информации. Заключительный этап. Составление студентами письменного отчета по практике и его защита (в виде доклада с презентацией) на итоговой конференции.

4. Планируемые результаты обучения при прохождении практики.

В результате освоения дисциплины у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе возникновения чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен осуществлять контроль качества сырья, компонентов и выпускаемой продукции химического назначения (ПК-3).

5. Форма контроля: зачет с оценкой.

6. Разработчики: к.х.н., доцент О.Э. Хаева, к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ПРАКТИКИ «Преддипломная практика»

1. Место практики в структуре ОПОП.

Практика «Преддипломная практика» относится к практикам Блока 2, Практика, часть, формируемая участниками образовательных отношений Б2.В.02(Пд).

2. Объем практики: 17 зачетных единиц.

3. Содержание практики: Подготовительный этап: производственный инструктаж на предприятии (в лаборатории); ознакомление с материально-технической базой, спецификой функционирования, научно-техническими и производственными задачами конкретной базы практики; овладение методами работы на производственном (научном) лабораторном оборудовании; допуск к работе. Общие правила работы в лаборатории. Правила работы с легковоспламеняющимися жидкостями. Правила работы с ядовитыми и сильно пахнущими веществами. Правила выполнения работ, связанных с опасностью для глаз. Правила нагревания веществ в пробирках или колбах. Правила проведения перекристаллизации из легковоспламеняющихся растворителей. Правила работы с концентрированными кислотами и щелочами. Средства противопожарной защиты, имеющиеся в лаборатории. Последовательность действий при тушении возникшего пожара. Тушение горячей одежды. Первая помощь при ожогах: а) термических; б) кислотами; в) едкими щелочами. Первая помощь при порезах. Производственный (экспериментальный, научно-исследовательский) этап: ежедневные записи в рабочий индивидуальный журнал, дневник практики; накопление, обработка и анализ полученной информации; выполненные бакалаврами индивидуальные задания на практику; Подготовка объектов синтеза. Освоение приборов и методик. Анализ полученных соединений. Изучение методики выполнения измерений. Оформление отчетной документации: подведение итогов практики на месте ее прохождения; отчет по практике; оценка руководителя практики от организации; отзыв руководителя практики; заполненный дневник практики. Заключительный этап: итоговая конференция по защите преддипломной практики; публичная защита (устный доклад, сопровождаемый демонстрацией презентации по основным итогам практики); дневник прохождения практики; отчет по практике.

4. Планируемые результаты прохождения практики.

В результате прохождения практики у студента должны быть сформированы следующие компетенции:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни (УК-6);

- способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе возникновения чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов (УК-8);

- способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности (ПК-1);

- способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных (ПК-2);

- способен осуществлять контроль качества сырья, компонентов и выпускаемой продукции химического назначения (ПК-3).

5. Форма контроля: зачет с оценкой.

6. Разработчики: к.х.н., доцент А.Т. Плиева, к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА «ЗАЩИТА ВКР, ВКЛЮЧАЯ ПОДГОТОВКУ К ПРОЦЕДУРЕ ЗАЩИТЫ И ПРОЦЕДУРУ ЗАЩИТЫ» БЗ.01(Д)

1. Место государственной итоговой аттестации в структуре ОПОП.

Государственная итоговая аттестация, завершающая освоение основных образовательных программ, является обязательной итоговой аттестацией обучающихся.

Государственная итоговая аттестация относится к обязательной части Блока 3 Государственная итоговая аттестация (БЗ.01(Д)) в структуре основной образовательной программы по направлению подготовки 04.03.01 Химия и завершается присвоением квалификации бакалавр.

2. Объем государственной итоговой аттестации: Общая трудоемкость государственной итоговой аттестации составляет 6 зачетных единиц (216 часов), в том числе часы, отведенные на контроль в ходе процедуры защиты ВКР, составляют 0,5 часа, а также 215,5 часов самостоятельной работы. Предусмотрено также руководство ВКР в объеме 21,0 часа (иная контактная работа). Продолжительность ГИА составляет 4 недели.

3. Содержание государственной итоговой аттестации (приводится в РП в п.5 «Выпускная квалификационная работа».

4. Планируемые результаты прохождения государственной итоговой аттестации.

К государственной итоговой аттестации допускается обучающийся, не имеющий академической задолженности и в полном объеме выполнивший учебный план или индивидуальный учебный план по образовательной программе высшего образования по направлению подготовки 04.03.01 Химия. По итогам ГИА проверяется степень освоения выпускником следующих универсальных (УК), общепрофессиональных (ОПК) и профессиональных (ПК) компетенций и индикаторов их достижения:

Категория универсальных компетенций	Код и наименование универсальной компетенции	Код и наименование индикатора достижения универсальной компетенции
Системное и критическое мышление	УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	УК-1.1: выделяет проблемную ситуацию, осуществляет ее многофакторный анализ и диагностику на основе системного подхода;
		УК-1.2: осуществляет поиск, отбор и систематизацию информации для определения альтернативных вариантов

		<p>стратегических решений в проблемной ситуации;</p> <p>УК-1.3: определяет и оценивает риски возможных вариантов решений проблемной ситуации, выбирает оптимальный вариант её решения.</p>
<p>Разработка и реализация проектов</p>	<p>УК-2 Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений</p>	<p>УК-2.1: формулирует цель проекта, определяет совокупность взаимосвязанных задач, обеспечивающих ее достижение и определяет ожидаемые результаты решения задач;</p>
		<p>УК-2.2: разрабатывает план действий для решения задач проекта, выбирая оптимальный способ их решения, исходя из действующих правовых норм и имеющихся ресурсов и ограничений;</p>
		<p>УК-2.3: обеспечивает выполнение проекта в соответствии с установленными целями, сроками и затратами, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений, в том числе с использованием цифровых инструментов</p>
<p>Командная работа и лидерство</p>	<p>УК-3 Способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде</p>	<p>УК-3.1: участвует в межличностном и групповом взаимодействии, используя инклюзивный подход, эффективную коммуникацию, методы командообразования и командного взаимодействия при совместной работе в рамках поставленной задачи;</p>
		<p>УК-3.2: обеспечивает работу команды для получения оптимальных результатов совместной работы, с учетом индивидуальных возможностей её членов, использования методологии достижения успеха, методов, информационных технологий и технологий форсайта;</p>

		УК-3.3: обеспечивает выполнение поставленных задач на основе мониторинга командной работы и своевременного реагирования на существенные отклонения
Коммуникация	УК-4 Способен осуществлять деловую коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранном(ых) языке(ах)	УК-4.1: выбирает приемлемый стиль делового общения на государственном(-ых) и иностранном(-ых) языках, вербальные и невербальные средства взаимодействия с партнерами в устной и письменной формах;
		УК-4.2: использует информационно-коммуникационные технологии для повышения эффективности профессионального взаимодействия, поиска необходимой информации в процессе решения стандартных коммуникативных задач на государственном(-ых) и иностранном(-ых) языках;
		УК-4.3: оценивает эффективность применяемых коммуникативных технологий в профессиональном взаимодействии на государственном(-ых) и иностранном(-ых) языках, производит выбор оптимальных.
Межкультурное взаимодействие	УК-5 Способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах	УК-5.1: выявляет, сопоставляет и анализирует информацию о культурных особенностях и традициях различных социальных групп, для выбора стратегии взаимодействия с их носителями;
		УК-5.2: демонстрирует уважительное отношение к историческому наследию и социокультурным традициям различных социальных групп, опирающееся на знание этапов исторического развития России (включая основные события, основных исторических деятелей) в контексте мировой истории и ряда культурных традиций мира (в зависимости от

		<p>среды и задач образования), включая мировые религии, философские и этические учения;</p>
<p>Самоорганизация и саморазвитие (в том числе здоровьесбережение)</p>	<p>УК-6 Способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни</p>	<p>УК-5.3: выбирает способы конструктивного взаимодействия с людьми с учетом их социокультурных особенностей в целях успешного выполнения профессиональных задач и усиления социальной интеграции.</p>
		<p>УК-6.1: устанавливает личные и профессиональные цели в соответствии с уровнем своих ресурсов и приоритетов действий, для успешного развития в избранной сфере профессиональной деятельности;</p>
		<p>УК-6.2: реализует и корректирует стратегию личностного и профессионального развития, с учетом условий, средств, личностных возможностей, этапов карьерного роста, временной перспективы развития деятельности и требований рынка труда;</p>
	<p>УК-6.3: критически оценивает эффективность использования времени и других ресурсов при решении, поставленных задач в избранной сфере профессиональной деятельности.</p>	
<p>УК-7 Способен поддерживать должный уровень физической подготовленности для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности</p>	<p>УК-7.1: знает основы физической культуры, здоровьесберегающие технологии для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности с учетом физиологических особенностей организма и условий жизнедеятельности;</p>	
	<p>УК-7.2: планирует свое рабочее и свободное время для оптимального сочетания физической и умственной нагрузки и обеспечения работоспособности в</p>	

		<p>профессиональной деятельности;</p> <p>УК-7.3: поддерживает должный уровень физической подготовленности для обеспечения полноценной социальной и профессиональной деятельности и соблюдает нормы здорового образа жизни.</p>
<p>Безопасность жизнедеятельности</p>	<p>УК-8 Способен создавать и поддерживать в повседневной жизни и в профессиональной деятельности безопасные условия жизнедеятельности для сохранения природной среды, обеспечения устойчивого развития общества, в том числе при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов</p>	<p>УК-8.1: знаком с общей характеристикой обеспечения безопасности и устойчивого развития в различных сферах жизнедеятельности; классификацией чрезвычайных ситуаций военного характера, принципами и способами организации защиты населения от опасностей, возникающих в мирное время и при ведении военных действий;</p>
		<p>УК-8.2: оценивает вероятность возникновения потенциальной опасности в повседневной жизни и профессиональной деятельности и принимает меры по ее предупреждению;</p>
		<p>УК-8.3: применяет основные методы защиты при угрозе и возникновении чрезвычайных ситуаций и военных конфликтов в повседневной жизни и профессиональной деятельности</p>
<p>Экономическая культура, в том числе финансовая грамотность</p>	<p>УК-9. Способен принимать обоснованные экономические решения в различных областях жизнедеятельности</p>	<p>УК-9.1: понимает базовые принципы функционирования экономики и экономического развития, цели и формы участия государства в экономике;</p>
		<p>УК-9.2: применяет методы личного экономического и финансового планирования для достижения текущих и долгосрочных финансовых целей;</p>
		<p>УК-9.3: использует финансовые инструменты для управления личными финансами, контролирует собственные экономические и финансовые риски.</p>

Гражданская позиция	УК-10. Способен формировать нетерпимое отношение к проявлениям экстремизма, терроризма, коррупционному поведению и противодействовать им в профессиональной деятельности	УК-10.1: знаком с действующими правовыми нормами, обеспечивающими борьбу с коррупцией в различных областях жизнедеятельности, со способами профилактики коррупции и формирования нетерпимого отношения к ней;
		УК-10.2: предупреждает коррупционные риски в профессиональной деятельности; исключает вмешательство в свою профессиональную деятельность в случаях склонения к коррупционным правонарушениям;
		УК-10.3: взаимодействует в обществе на основе нетерпимого отношения к коррупции

Категория общепрофессиональных компетенций	Код и наименование общепрофессиональной компетенции	Код и наименование индикатора достижения общепрофессиональной компетенции
Общепрофессиональные навыки	ОПК-1 Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений	ОПК-1.1: систематизирует и анализирует результаты химических экспериментов, наблюдений, измерений, а также результаты расчетов свойств веществ и материалов
		ОПК-1.2: предлагает интерпретацию результатов собственных экспериментов и расчетно-теоретических работ с использованием теоретических основ традиционных и новых разделов химии
		ОПК-1.3: формулирует заключения и выводы по результатам анализа литературных данных, собственных экспериментальных и

		расчетно-теоретических работ химической направленности
	<p>ОПК-2 Способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием</p>	<p>ОПК-2.1: работает с химическими веществами с соблюдением норм техники безопасности</p>
		<p>ОПК-2.2: проводит синтез веществ и материалов разной природы с использованием имеющихся методик</p>
		<p>ОПК-2.3: проводит стандартные операции для определения химического и фазового состава веществ и материалов на их основе</p>
		<p>ОПК-2.4: проводит исследования свойств веществ и материалов с использованием серийного научного оборудования</p>
	<p>ОПК-3 Способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием с использованием современной вычислительной техники</p>	<p>ОПК-3.1: применяет теоретические и полуэмпирические модели при решении задач химической направленности</p>
		<p>ОПК-3.2: использует стандартное программное обеспечение при решении задач химической направленности</p>
<p>Физико-математическая и компьютерная грамотность при решении задач профессиональной деятельности</p>	<p>ОПК-4 Способен планировать работы химической направленности, обрабатывать и интерпретировать полученные результаты с использованием теоретических знаний и практических навыков решения математических и физических задач</p>	<p>ОПК-4.1: использует базовые знания в области математики и физики при планировании работ химической направленности</p>
		<p>ОПК-4.2: обрабатывает данные с использованием стандартных способов аппроксимации численных характеристик</p>
		<p>ОПК-4.3: интерпретирует результаты химических наблюдений с использованием</p>

		физических законов и представлений
	ОПК-5 Способен понимать принципы работы современных информационных технологий и использовать их для решения задач профессиональной деятельности	ОПК-5.1: использует современные IT-технологии при сборе, анализе, обработке и представлении информации химического профиля ОПК-5.2: соблюдает нормы информационной безопасности в профессиональной деятельности
Представление результатов профессиональной деятельности	ОПК-6 Способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе	ОПК-6.1: представляет результаты работы в виде отчета по стандартной форме на русском языке
		ОПК-6.2: представляет информацию химического содержания с учетом требований библиографической культуры
		ОПК-6.3: представляет результаты работы в виде тезисов доклада на русском и английском языке в соответствии с нормами и правилами, принятыми в химическом сообществе
		ОПК-6.4: готовит презентацию по теме работы и представляет ее на русском и английском языках

Задачи профессиональной деятельности	Код и наименование профессиональной компетенции	Код и наименование индикатора достижения профессиональной компетенции	Основание (ПС, анализ опыта)
<i>Направленность (профиль)</i> <i>«Химия окружающей среды, химическая экспертиза и экологическая безопасность»</i>			
<i>Научно-исследовательский тип задач</i>			

<p>Научно-исследовательская деятельность, проведение научных исследований в области химии, с применением полученных теоретических знаний и освоенных навыков экспериментальной работы; осуществление вспомогательной научно-исследовательской деятельности по решению фундаментальных задач химической направленности; разработка новых технологий, методов и методик получения и анализа продукции</p>	<p>ПК-1</p> <p>Способен использовать знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, а также естественнонаучные знания для решения задач профессиональной деятельности</p>	<p>ПК-1.1:</p> <p>использует знания о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, веществ и материалов для понимания механизма химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире</p>	<p>40.011</p> <p>Специалист по научно-исследовательским и опытно-конструкторским разработкам (младший научный сотрудник, научный сотрудник, инженер, инженер-конструктор, инженер-технолог)</p>
		<p>ПК-1.2:</p> <p>прогнозирует свойства химических соединений и материалов на основе данных об их свойствах и химическом строении</p>	
		<p>ПК-1.3:</p> <p>использует современные теоретические представления химической науки и естественнонаучные знания в своей профессиональной деятельности</p>	
	<p>ПК-2</p> <p>Способен применять современную аппаратуру при проведении научных исследований, а также современные теоретические представления химической науки для анализа экспериментальных данных</p>	<p>ПК-2.1: владеет современными методами исследования химических соединений и материалов;</p>	
		<p>ПК-2.2:</p> <p>анализирует и интерпретирует результаты химического эксперимента на основе современных теоретических представлений химической науки</p>	

<i>Технологический тип задач</i>			
Разработка веществ и материалов, создание новых видов химической продукции; оптимизация существующих технологий, методов и методик получения и анализа продукции, контроль качества сырья, полуфабрикатов и готовой продукции	ПК-3. Способен осуществлять контроль качества сырья, компонентов и выпускаемой продукции химического назначения	ПК-3.1: выполняет стандартные операции для характеристики сырья, промежуточной и конечной продукции химического производства; ПК-3.2: осуществляет аналитический контроль качества сырья, компонентов и выпускаемой продукции химического назначения	26.006 Профессиональный стандарт «Специалист по разработке наноструктурированных композиционных материалов» (инженер-лаборант, инженер-химик, инженер-технолог)
<i>Педагогический тип задач</i>			
Разработка и реализация образовательных программ общей средней школы, СПО и программ ДО	ПК-4. Способен осуществлять педагогическую деятельность (разрабатывать и реализовывать образовательные программы) в сфере основного общего образования, среднего общего образования, среднего профессионального и дополнительного образования	ПК-4.1: разрабатывает образовательные программы в сфере основного общего образования, среднего общего образования, среднего профессионального и дополнительного образования; ПК-4.2: осуществляет педагогическую деятельность в сфере основного общего образования, среднего общего образования, среднего профессионального и дополнительного образования	01.001 Педагог (педагогическая деятельность в дошкольном, начальном общем, основном общем, среднем общем образовании) (воспитатель, учитель)

5. Форма контроля: защита ВКР.

6. Разработчик: к.б.н., доцент Д.Д. Симеониди.

**АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ
«Применение в образовательной деятельности проблематики
геноцида советского народа в годы Великой Отечественной войны на
основе проекта "Без срока давности"»**

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Применение в образовательной деятельности проблематики геноцида советского народа в годы Великой Отечественной войны на основе проекта "Без срока давности"» относится к блоку ФТД. Факультативы, индекс ФТД.01.

2. Объем дисциплины: 2 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Идеологические основы политики геноцида советского народа со стороны нацистов. Геноцид в отношении советского народа со стороны нацистов и их пособников. Система архивных фондов и опубликованных архивных документов по проблематике проекта «Без срока давности». Личные архивы как бесценный дополнительный источник. Информационные Интернет-ресурсы для реализации проекта «Без срока давности». Видео и документальные фильмы о геноциде советского мирного населения на оккупированных нацистами территориях. Использование центральной и местной периодики военного времени. Федеральный проект «Без срока давности» как часть системы гражданского и патриотического воспитания. Современные формы, технологии, методы, приемы и средства гражданского и патриотического воспитания школьников во внеурочной деятельности и процессе изучения социально-гуманитарных предметов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должна быть сформирована следующая компетенция:

- способен воспринимать межкультурное разнообразие общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах (УК-5).

5. Форма контроля: зачет.

АННОТАЦИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ «Проектная деятельность в сфере устойчивого развития»

1. Место дисциплины в структуре ОПОП.

Дисциплина «Проектная деятельность в сфере устойчивого развития» относится к блоку ФТД. Факультативы, индекс ФТД.02.

2. Объем дисциплины: 4 зачетные единицы.

3. Содержание дисциплины: Общий обзор концепции устойчивого развития, глобальной повестки ООН и Целей устойчивого развития ООН. Концепция устойчивого развития. Цели устойчивого развития ООН. Об Организации Объединенных Наций. История Целей устойчивого развития ООН. Концепция устойчивого будущего. Онтология и мировоззрение. Будущее как объект исследования. Образы будущего в Целях устойчивого развития ООН. Изменения, необходимые для достижения Целей устойчивого развития ООН. Основные направления реализации Целей устойчивого развития ООН. Обзор 17 Целей устойчивого развития ООН. Детальный разбор Целей устойчивого развития ООН. Примеры реализации Целей устойчивого развития ООН в России и за рубежом. Разработка командных проектов и подготовка к защите индивидуального эссе. Формирование команд. Выбор Целей устойчивого развития ООН и обсуждение идеи командного проекта для реализации в республике. Выбор темы для заключительного эссе. Предзащита идеи проекта. Формулирование научного обоснования и актуальности командного проекта. Реализация проектов.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине.

В результате освоения дисциплины у студента должна быть сформирована следующая компетенция:

- способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1);

- способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (УК-2);

- способен осуществлять социальное взаимодействие и реализовывать свою роль в команде (УК-3).

5. Форма контроля: зачет.

6. Разработчики: к.х.н, доцент О.Э. Хаева, директор Центра устойчивого развития СОГУ Л.Э. Дзаболова.