

1

6. Форма промежуточной аттестации.

Экзамен в VI семестре

Кафедра - разработчик Фармакология

Зав.кафедрой

З.Ш. Магомедова

**Министерство здравоохранения Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«ДАГЕСТАНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ»
(ФГБОУ ВО ДГМУ Минздрава России)**

**АННОТАЦИЯ К
РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ ДИСЦИПЛИНЫ
«ХИМИЯ»**

Индекс дисциплины по учебному плану: **Б1.0.11**

Направление подготовки (специальность): 31.05.01 **Лечебное дело**

Уровень высшего образования : **специалитет**

Квалификация выпускника: **врач-лечебник**

Факультет: **лечебный**

Кафедра **общей и биологической химии**

курс : **1**

семестр:**1**

Всего трудоёмкость (в зачётных единицах/часах) :**2 з.е. /72 часа**

Форма контроля: **зачет**

1. Цель и задачи освоения дисциплины (модуля)

Цель освоения дисциплины «Химия» – формирование способности оценивать морфофункциональные, физиологические состояния и патологические процессы в организме человека для решения профессиональных задач .

Задачи дисциплины: – сформировать базисные знания о физико-химической сущности, механизмах и закономерностях процессов, происходящих в живом организме, об основах современных химических и физико-химических методов, применяемых в медицинской науке и практике.

2. Перечень планируемых результатов обучения

Код и наименование компетенции (или ее части)	Код и наименование индикатора достижения компетенции
ОПК-5. Способен оценивать	ИД-1опк-5 Способен оценивать морфо-

морфофункциональные, физиологические состояния и патологические процессы в организме человека для решения профессиональных задач .	функциональные процессы при физиологических состояниях. ИД-2опк-5 Способен оценивать функциональные процессы при патологических состояниях .
<p>В результате освоения дисциплины студент должен</p> <p>Знать:</p> <ul style="list-style-type: none"> - физико-химические аспекты важнейших биохимических процессов и различных видов гомеостаза в организме: теоретические основы биоэнергетики, факторы, влияющие на смещение равновесия биохимических процессов; - основы химии биогенных элементов, их роль в жизнедеятельности организма; - суть металлолигандного баланса в организме и причины его нарушения. <input type="checkbox"/> физико-химические основы поверхностных явлений, дисперсных систем, высокомолекулярных соединений, их сущность, роль в обмене веществ, базисные принципы их использования в медицине; -химическую природу, строение и функции биологически важных органических соединений (нуклеиновых кислот, природных белков, углеводов, жиров, водорастворимых и жирорастворимых витаминов, гормонов и др.) в обеспечении нормального функционирования здорового организма человека, в формировании основных физиологических показателей, способствующих сохранению и укреплению здоровья, профилактике заболеваний и вирусных инфекций: ОРВИ, гриппа, COVID - 19. <p>Уметь:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> прогнозировать направление, полноту и результаты химических и физико-химических процессов, опираясь на теоретические положения химии, результаты вычислений и наблюдений; <input type="checkbox"/> объяснять причины и последствия изменений направления, полноты и результатов химических и физико-химических процессов, протекающих в организме человека; - производить физико-химические измерения, характеризующие те или иные свойства растворов, смесей и лекарственных препаратов; -классифицировать химические соединения, основываясь на их структурных формулах; прогнозировать поведение и функции органических веществ в живом организме на основе их классификационной принадлежности (строения и наличия функциональных групп); анализировать действие некоторых лекарственных средств на основе классификационной принадлежности его функциональной группы и строения; - производить наблюдения за протеканием химических реакций и делать обоснованные выводы; - прогнозировать протекание реакций разных типов ,учитывая их конкурирующий характер; - научно обосновывать полученные результаты; - решать типовые практические задачи и овладеть теоретическим минимумом на более абстрактном уровне; - представлять результаты экспериментов и наблюдений в виде графиков и таблиц; - проводить статистическую обработку полученных результатов. <p>.</p> <p>Владеть:</p> <ul style="list-style-type: none"> -терминологией; -техникой проведения качественных реакций на некоторые биологически важные соединения и лекарственные средства; -представлениями об основных химических и физико-химических методах исследования и 	

технологиях, используемых в медицине; навыками анализа и расчета параметров важнейших химических и физико-химических процессов;
 базисными навыками получения и обработки данных химического эксперимента, их использования в медицинской практике; расчетов состава и приготовления растворов.

3. Место учебной дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Учебная дисциплина «Химия» входит в базовую часть рабочего учебного плана подготовки по специальности 31.05.01 **Лечебное дело** с индексом Б1.0.11.

В соответствии с действующим учебным планом данная дисциплина изучается во втором семестре.

Материал дисциплины опирается на приобретенные ранее знания по биологии, математике, физике. Дисциплина «Химия» является основополагающей для изучения следующих дисциплин: биологическая химия, нормальная и патофизиология, фармакология, токсикологическая химия, гигиена, внутренние болезни и физиотерапия.

Освоение компетенций в процессе изучения дисциплины способствует формированию знаний, умений и навыков, позволяющих осуществлять эффективную работу по реализации следующих видов задач профессиональной деятельности: терапевтическая и научно-исследовательская.

4. Трудоемкость учебной дисциплины составляет 2 зачетных единицы, 72 академических часа.

Лекции – 18 ч.

Практические занятия - 24 ч.

Лабораторные занятия - 12 ч.

Самостоятельная работа – 18ч.

5. Основные разделы дисциплины

№ раздела	Наименование раздела дисциплины
1.1	Общая химия. Биологически активные низкомолекулярные неорганические вещества (строение, свойства, участие в функционировании живых систем).
1.2	Элементы химической термодинамики, термодинамики растворов и химической кинетики.
1.3	Основные типы химических равновесий и процессов в функционировании живых систем.
1.4	Физическая химия поверхностных явлений в функционировании живых систем.
1.5	Физическая химия дисперсных систем в функционировании живых систем.
2.1	Биоорганическая химия. Поли- и гетерофункциональные соединения, участвующие в процессах жизнедеятельности.

1

2.2	Биополимеры и их структурные компоненты.
-----	--

6. Форма промежуточной аттестации.

Зачет во 1 семестре

Кафедра - разработчик : кафедра общей и биологической химии