

**АННОТАЦИЯ**  
**рабочей программы дисциплины**  
**Химия**  
**по направлению подготовки 31.05.03 Стоматология**

<b>Трудоемкость в часах / ЗЕ</b>	108/3
<b>Цель изучения дисциплины</b>	Формирование у студентов системных знаний об основных физико-химических закономерностях протекания химических процессов на молекулярном и клеточном уровнях; о строении и механизмах функционирования биологически активных соединений; формирование естественно-научного мышления специалистов медицинского профиля.
<b>Место дисциплины в учебном плане</b>	Блок I дисциплины (модули) Базовая часть
<b>Изучение дисциплины требует знания, полученные ранее при освоении дисциплин</b>	Химия средней школы
<b>Данная дисциплина необходима для успешного освоения дисциплин</b>	Биологическая химия – биохимия полости рта. Нормальная физиология – нормальная физиология челюстно-лицевой области. Патофизиология – патофизиология головы и шеи. Фармакология. Микробиология, вирусология – микробиология полости рта. Эпидемиология.
<b>Формируемые компетенции (индекс компетенций)</b>	ОК-1, ОПК-7
<b>Изучаемые темы</b>	<p style="text-align: center;"><b>Раздел 1. Биологически активные органические вещества</b></p> <p>Тема 1. Пространственное строение органических соединений. Взаимное влияние атомов в молекулах органических веществ. Кислотно-основные свойства органических соединений.</p> <p>Тема 2. Реакционная способность гомо- и полифункциональных соединений (спиртов, альдегидов, карбоновых кислот и их производных). Омыляемые липиды.</p> <p>Тема 3. Биологически активные гетерофункциональные соединения (окси- и оксокислоты).</p> <p>Тема 4. <math>\alpha</math>-Аминокислоты.</p> <p>Тема 5. Углеводы: моно-, ди- и полисахариды.</p> <p>Тема 6. Гетероциклические соединения. Нуклеозиды. Нуклеотиды. Нуклеиновые кислоты. Коферменты.</p> <p style="text-align: center;"><b>Раздел 2. Коллигативные свойства растворов.</b></p>

	<p><b>Элементы химической биоэнергетики, химического равновесия и химической кинетики.</b>  Тема 1. Растворы. Коллигативные свойства растворов. Осмос.  Тема 2. Основы биоэнергетики. Химическое равновесие.  Тема 3. Химическая кинетика. Катализ</p> <p><b>Раздел 3. Основные типы химических равновесий в процессах жизнедеятельности.</b>  Тема 1. Лигандообменные процессы и равновесия.  Тема 2. Водородный показатель (рН). Буферные системы и их свойства  Тема 3. Редокс-равновесия и редокс-процессы.</p>
<p><b>Виды учебной работы</b></p>	<p><b>Контактная работа обучающихся с преподавателем</b>  <i>Аудиторная (виды):</i>  - лекции;  - практические занятия.</p> <p><i>Внеаудиторная (виды):</i>  - консультации.</p> <p><b>Самостоятельная работа</b>  -устная;  -письменная;  -практическая.</p>
<p><b>Форма промежуточного контроля</b></p>	<p>зачет</p>