

## Аннотация рабочей программы

<b>Наименование дисциплины (модуля)</b>		<b>ХИМИЯ</b>
<b>Направление подготовки</b>		31.00.00 Клиническая медицина
<b>Специальность</b>		31.05.03 Стоматология
<b>Уровень высшего образования</b>		специалитет
<b>Форма обучения</b>		очная
<b>Место в основной образовательной программе</b>		Дисциплина «Химия» входит в обязательную часть Блока 1 «Дисциплины (модули)» учебного плана подготовки специалистов.
<b>Курс изучения</b>		1
<b>Трудоёмкость дисциплины (час/з.е.т.) в т.ч.</b>		108/3
<b>лекций</b>		18
<b>практических</b>		57
<b>самостоятельной работы</b>		33
<b>Вид промежуточной аттестации</b>		Зачет с оценкой
<b>Цель изучения дисциплины (модуля)</b>		<p>1. Формирование системы химических знаний, умений, навыков, обладающих свойством широкого переноса, элементов творческой деятельности для последующего включения их в состав компетенций выпускника медицинского вуза;</p> <p>2. Формирование научного миропонимания, химической картины природы, химической грамотности как части общей культуры человека с медицинским образованием;</p> <p>3. Приобретение студентами опыта разнообразной деятельности: экспериментальной, учебно-исследовательской, расчетной, графической и др.</p> <p>4. Воспитание и развитие личности студента, его способностей к самообучению, коммуникациям, инициативности, социальной активности, мотивированности к профессиональной деятельности.</p>
<b>Формируемые компетенции</b>		УК-1 (УК-1.1.2., УК-1.1.3.), ОПК-8 (ОПК-8.1.1., ОПК-8.1.2., ОПК-8.2.1.), ОПК-13 (ОПК-13.1.1., ОПК-13.1.2., ОПК-13.2.2.)

<b>Краткое содержание дисциплины (модуля):</b>						
<b>Название модулей и тем</b>	<b>Количество часов:</b>					
	<b>всего (час/ з.е.т.)</b>	<b>в том числе:</b>				
		<b>лек- ций</b>	<b>практ ич. (семина )</b>	<b>лабо- рат.</b>	<b>самост · работа</b>	<b>экза- мен</b>
Модуль 1. Введение в курс химии. Учение о растворах. Основы коллоидной химии. Основы органической химии	<b>108/3</b>	18	60	-	30	-
Содержательный модуль 1.1. Введение в курс химии. Элементы химической термодинамики, химической кинетики, химическое равновесие	18	<b>2</b>	<b>12</b>	-	<b>4</b>	-
Тема 1.1.1. Введение. Способы выражения содержания растворенного вещества в растворе	4		3	-	1	-
Тема 1.1.2. Химия биогенных элементов	4		3	-	1	-
Тема 1.1.3. Основы химической термодинамики	4	1	3	-	1	-
Тема 1.1.4. Химическая кинетика. Химическое равновесие	4	1	3	-	1	-
Содержательный модуль 1.2. Учение о растворах. Основные типы химических равновесий и процессов в функционировании живых систем (протолитические, гетерогенные, лигандообменные, окислительно-восстановительные)	22	<b>4</b>	<b>12</b>	-	<b>6</b>	-
Тема 1.2.1. Сильные и слабые электролиты. Протолитические равновесия. pH	6	1	3	-	2	-
Тема 1.2.2. Буферные растворы	6	1	3	-	2	-
Тема 1.2.3. Коллигативные свойства растворов. Осмос	4	1	3	-	1	-
Тема 1.2.4. Равновесия в растворах комплексных соединений	4	1	3	-	1	-
Содержательный модуль 1.3. Основы коллоидной химии: поверхностные явления, дисперсные системы, ВМС и их растворы	17	<b>4</b>	<b>9</b>	-	<b>4</b>	-
Тема 1.3.1. Поверхностное натяжение и адсорбция	6	2	3	-	1	-
Тема 1.3.3. Классификация дисперсных систем. Ультрамикрогетерогенные системы, их образование и коагуляция	6	2	3	-	1	-
Тема 1.3.4. Свойства растворов ВМС.	5		3	-	2	-
Содержательный модуль 1.4. Теоретические основы строения и		<b>2</b>	<b>9</b>	-	<b>6</b>	-

реакционной способности биоорганических соединений.	17					
Тема 1.4.5. Карбоновые кислоты и их производные. Сложные эфиры	5		3	-	2	-
Тема 1.4.6. Липиды и стероиды	6	1	3	-	2	-
Тема 1.4.7. Гетерофункциональные соединения. Аминоспирты. Окси- и оксокислоты	6	1	3	-	2	-
Содержательный модуль 1.5. Структура и функции углеводов	12	2	6	-	4	-
Тема 1.5.1. Углеводы. Строение и свойства моносахаридов	6	1	3	-	2	-
Тема 1.5.2. Углеводы. Строение и свойства ди- и полисахаридов	6	1	3	-	2	-
Содержательный модуль 1.6. Биологически активные азотсодержащие соединения	22	4	9	-	9	-
Тема 1.6.1. Амины и азотсодержащие гетероциклические соединения	7	2	3	-	2	-
Тема 1.6.2. Нуклеотиды и нуклеиновые кислоты.	2			-	2	-
Тема 1.6.3. Аминокислоты и белки	7	2	3	-	2	-
<b>Итоговое занятие</b>	<b>6</b>		<b>3</b>	-	<b>3</b>	-
<b>ИТОГО</b>	<b>108/3</b>	<b>18</b>	<b>57</b>	-	<b>33</b>	-