

# РОССИЙСКО-АРМЯНСКИЙ (СЛАВЯНСКИЙ) УНИВЕРСИТЕТ

Составлена в соответствии с  
государственными требованиями к минимуму  
содержания и уровню подготовки  
выпускников по указанному направлению  
33.05.01 Фармация и Положением РАУ «О  
порядке разработки и утверждения учебных  
программ».

УТВЕРЖДАЮ:  
Директор ИБМиФ  
Аракелян А.А.  
“23” 06 2022г.

Институт: Институт биомедицины и фармации

Кафедра: Общей и фармацевтической химии

Направление: 33.05.01 Фармация

Автор: к.х.н. Григорян Анна Мельсиковна

## УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКИЙ КОМПЛЕКС ДИСЦИПЛИНЫ

Дисциплина: Фармацевтическая химия

ЕРЕВАН

## **1.Аннотация:**

Фармацевтическая химия – занимает центральное место в комплексе наук фармации — это наука изучающая способы получения, строение, физические, физико-химические и химические свойства лекарственных средств; взаимосвязь между химической структурой веществ и действием на организм; методы контроля качества лекарств и изменения, происходящие при их хранении, а также применение лекарственных средств в медицине. Основными направлениями фармацевтической химии являются: целенаправленный поиск новых лекарственных веществ, разработка и усовершенствование методов оценки качества лекарственных средств с целью обеспечения их эффективности и безопасности. Фармацевтическая химия – наука, базирующаяся на теории и законах таких химических наук, как неорганическая, органическая, аналитическая, физическая и коллоидная химия.

## **2. Требования к исходным уровням знаний и умений студентов:**

Для изучения данной дисциплины необходимы следующие знания, умения и навыки, формируемые предшествующими дисциплинами

Знания:

- ✓ правил техники безопасности работы в химической лаборатории;
- ✓ о химической природы и роли, основных биомолекул, химических явлений и процессов, протекающих в организме на молекулярном уровне; магистральных путей метаболизма белков, аминокислот, нуклеиновых кислот, углеводов, липидов и основных нарушений их метаболизма в организме человека; основ биоэнергетики клетки; принципов биохимического анализа и клинико-биохимической лабораторной
- ✓ теорию строения органических соединений; научные основы классификации, о фармакологической активности и токсичности от положения элемента в периодической системе, химических свойств элементов и их соединений.
- ✓ номенклатуры и изомерии органических соединений; основы стереохимии; особенности реакционной способности органических соединений; характеристику основных классов органических соединений: углеводороды (включая алканы, алкены, алкадиены, алкины, циклоалканы, арены), их строение и свойства; галогенопроизводные, гидроксипроизводные (спирты и фенолы),

- оксосоединения (альдегиды, кетоны и фенолы), карбоновые кислоты и их функциональные производные, амины, аминокислоты), углеводы, основы качественного анализа органических соединений;
- ✓ основе аналитической химии; основные положения теории ионных равновесий применительно к реакциям кислотно-основного, окислительно-восстановительного, осадительного и комплексонометрического характера;
  - ✓ методы и способы выполнения качественного анализа, методы, приемы и способы выполнения химического и физико-химического анализа для установления качественного состояния и количественных определений; методы обнаружения неорганических катионов и анионов; методы разделения веществ (химические, хроматографические, экстракционные);

**Умения:**

- ✓ прогнозировать реакционную способность химических соединений в зависимости от положения в периодической системе;
- ✓ собирать простейшие установки для проведения лабораторных исследований.
- ✓ подтверждать и предлагать качественный анализ конкретных органических соединений.
- ✓ строить кривые титрования и устанавливать на их основе объемы титранта, затрачиваемые на каждый компонент смеси; проводить разделение катионов и анионов химическими и хроматографическими методами; проводить лабораторные опыты, объяснять суть конкретных реакций и их аналитические эффекты, оформлять отчетную документацию по экспериментальным данным;
- ✓ идентифицировать предложенные соединения на основе результатов качественных реакций, а также данных УФ- и ИК-спектроскопии;

**3. Цель и задачи дисциплины:**

**Цели и задачи.** Дать теоретические основы специальных знаний и практическую подготовку по стандартизации и контролю качества лекарственных средств. Раскрыть методологию создания, оценки качества и стандартизации лекарственных средств на основе общих закономерностей химико-биологических наук, их частных проявлений и истории применения лекарств. Проводить контроль и установление подлинности лекарственных веществ по реакциям на их структурные фрагменты.

#### **4. Требования к уровню освоения содержания дисциплины**

**При изучении курса фармацевтической химии студент должен выработать умения:**

- ✓ взвешивать на аптечных и аналитических весах; измерять объемы жидкости с помощью мерных цилиндров, колб, бюреток, пипеток; выпаривать жидкости на водяной и песчаной бане; титровать с помощью пипетки и бюретки; измерять показатель преломления с помощью рефрактометра; измерять величину светопоглощения с помощью фотоколориметра и спектрофотометра; измерять угол вращения с помощью поляриметра; наносить пробы на хроматографическую пластинку или бумагу, готовить подвижную фазу, проводить хроматографирование и проявление; заполнять пикнометр; рассчитывать содержание вещества по результатам титrimетрического или физико-химического анализа; выбирать реакции для проведения качественного анализа лекарственных веществ в соответствии с наличием в них определенных структурных фрагментов; интерпретировать результаты анализа лекарственных средств для оценки их качества.
- ✓ техники проведения качественных и микрохимических реакций на основные биологически активные вещества, содержащиеся в лекарственных растениях и сырье (полисахариды, эфирные масла, витамины, сердечные гликозиды, сапонины, антраценпроизводные, кумарины, флавоноиды, дубильные вещества, алкалоиды);
- ✓ применение химических, инструментальных методов анализа для идентификации и определения токсических, наркотических веществ и их метаболитов техникой использования физико-химических, титриметрических, гравиметрических и хроматографических методов анализа лекарственного растительного сырья.

**5. Объем дисциплины и виды учебной работы по рабочему учебному плану**

Виды учебной работы	Всего часов	Количество часов по семестрам							
		— сем.	— сем.	— сем.	— сем.	— 6 сем.	— 7 сем.	— 8 сем.	сем.
<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>	<b>7</b>	<b>8</b>	<b>9</b>	<b>10</b>
1.Общая трудоемкость изучения дисциплины по семестрам, в т. ч.:	<b>324</b>					<b>144</b>	<b>180</b>		
1.1.Аудиторные занятия, в т. ч.:	<b>216</b>					<b>90</b>	<b>126</b>		
1.1.1.Лекции	<b>36</b>					<b>18</b>	<b>18</b>		
1.1.2.Практические занятия тренингового типа, в т. ч.	<b>36</b>						<b>36</b>		
1.1.2.1. Обсуждение прикладных проектов (с защитой тезисов)									
1.1.2.2. Кейсы (анализ практич. ситуаций)	<b>2</b>					<b>2</b>			
1.1.2.3. Деловые игры, тренинги (а также ролевые игры, имитация ситуаций)									
1.1.3.Семинары (а также групповые обсуждения)									
1.1.4.Лабораторные работы (практическ. эксперименты, демонстрац. опыты)	<b>144</b>					<b>72</b>	<b>72</b>		
1.1.5.Другие виды аудиторных занятий: Моделирование игрового взаимодействия (компьютерный тренажер)									
1.2.Самостоятельная работа	<b>54</b>					<b>27</b>	<b>27</b>		
2.Консультации	<b>4</b>						<b>4</b>		
3.Письменные домашние задания									
4.Контрольные работы	<b>1</b>						<b>1</b>		
5.Курсовые работы	<b>1</b>						<b>1</b>		
6.Эссе и рефераты									
7.Расчетно-графические работы									
8.Другие методы и формы занятий **									
9. Форма текущего контроля: Устный опрос на семинаре и тестирование умений	<b>6</b>					<b>3</b>	<b>3</b>		
10.Форма промежуточного контроля: 3 письменных контрольных по темам									
11.Форма итогового контроля:	<b>54</b>					<b>27</b> зачет	<b>27</b> экз		

## **6. Методика формирования итоговой оценки**

Распределение весов по формам контроля и оценки академической успеваемости

	Вес формы текущего контроля в результирующей оценке текущего контроля			Вес формы промежуточного контроля в итоговой оценке промежуточного контроля			Вес итоговых оценок промежуточных контролей в результирующей оценке промежуточного контроля	Вес оценки посещаемости, результирующей оценки промежут. контролей и оценки итог. контроля в результирующей оценке итогового контроля
Вид учебной работы/контроля	M1 <sup>1</sup>	M2	M3	M1	M2	M3		
Контрольная работа					0.5	0.5		
Тест								
Курсовая работа								
Лабораторные работы								
Письменные домашние задания								
Эссе (реферативного типа)								
Устный опрос (семинарс.)	1	1						
Реферат								
Вес результирующей оценки текущего контроля в итоговых оценках промежут. Контролей					0.5	0.5		
Вес итоговой оценки 1-го промежуточного контроля в результирующей оценке промежут. Контролей								
Вес итоговой оценки 2-го промежуточного контроля в результирующей оценке промежут. Контролей							0.5	
Вес итоговой оценки 3-го промежуточного контроля в результирующей оценке промежут. Контролей т.д.							0.5	
Вес результирующей оценки промежуточных контролей в результир. Оценке итогов. Контроля								0.4 1
<b>Экзамен/зачет (оценка итогового контроля)</b>								0.6 0
	$\Sigma = 1$	$\Sigma = 1$	$\Sigma = 1$	$\Sigma = 1$	$\Sigma = 1$	$\Sigma = 1$	$\Sigma = 1$	$\Sigma = 1$

<sup>1</sup> Учебный Модуль

**7. Содержание дисциплины:**

**7.1. Тематический план (Разделы дисциплины и виды занятий) по учебному плану:**

6 семестр

Разделы и темы дисциплины	Всего часов	Лекции часов	Практ. Занятия, часов	Семинары, часов	Лабор., часов	Другие виды занятий, часов
<b>1.</b> Анализ ЛП – производных пятичленных гетероциклов.	<b>2</b>	<b>2</b>				
<b>2.</b> Лекарственные препараты – производные пиридина.	<b>2</b>	<b>2</b>				
<b>3.</b> ЛВ – производные пиридина. Производные дигидропиридина: нифедипин, амлодипин, никардипин. Производные никотиновой и изоникотиновой кислот.	<b>6</b>				<b>6</b>	
<b>4.</b> ЛВ – конденсированные производные пиперицина и пiperазина.	<b>2</b>	<b>2</b>				
<b>5.</b> ЛВ – производные пиперицина: тригексифенидина гидрохлорид (циклодол), кетотифен (задитен), лоратадин (кларитин). Производные пiperазина – циннаризин.	<b>6</b>				<b>6</b>	
<b>6.</b> Анализ ЛП гетероциклической природы.	<b>4</b>				<b>4</b>	
<b>7.</b> Производные гистамина и близкие по структуре соединения.	<b>2</b>	<b>2</b>				
<b>8.</b> Производные гистамина и близкие по структуре соединения. Гистамина гидрохлорид, дифенгидрамина гидрохлорид (димедрол), хлоропирамин (супрастин), ранитидин, фамотидин.	<b>6</b>				<b>6</b>	
<b>9.</b> Лекарственные препараты – производные хинолина и хинуклидина.	<b>2</b>	<b>2</b>				
<b>10.</b> Производные хинолина и хинуклидина. Производные 4-замещенных хинолина. Хинин, хинидин и их соли, хлорохина фосфат (хингамин), гидроксихлорохина сульфат (плаквенил).	<b>6</b>				<b>6</b>	
<b>11</b> Производные 8-замещенных хинолина.	<b>2</b>	<b>2</b>				
<b>12</b> Производные 8-замещенных хинолина. Хинозол, хлорхинальдол, нитроксолин (5-НОК). Фторхинолоны. Ломефлоксацин, офлоксацин, ципрофлоксацин.	<b>6</b>				<b>6</b>	
<b>13.</b> Производные изохинолина и бензилизохинолина.	<b>2</b>	<b>2</b>				
<b>14.</b> Производные изохинолина. Производные бензилизохинолина. Папаверина гидрохлорид и его синтетический аналог – дротаверина гидрохлорид (но-шпа).	<b>6</b>				<b>6</b>	

<b>15.</b> Производные фенантренизохинолина	<b>2</b>	<b>2</b>			
<b>16.</b> Производные фенантренизохинолина. Морфин, кодеин и их соли; полусинтетические производные морфина: апоморфина гидрохлорид, этилморфина гидрохлорид. Тримеперидина гидрохлорид (промедол), фентанил, трамадола гидрохлорид, лоперамида гидрохлорид, налтрексона гидрохлорид. Производные хиназолина. Празозин.	<b>6</b>				<b>6</b>
<b>17.</b> Хлорамфеникол. Производные пиридин-4- карбоновой кислоты. Изониазид, фтивазид, протионамид, этионамид, нияламид.	<b>4</b>				<b>4</b>
<b>18.</b> Лекарственные препараты – производные пиrimидина.	<b>2</b>	<b>2</b>			
<b>19.</b> Производные пиrimидина. Производные пиrimидин-2,4-диона. Метилурацил, фторурацил. Нуклеозиды: гегафур (фторафур), зидовудин (азидотимидин), ставудин.	<b>4</b>				<b>4</b>
<b>20.</b> Производные 4-аминопиrimидин-2-она. Ламивудин. Производные пиrimидин-4,6- диона, Примидон (гексамидин). Производные пиrimидин-2,4,6-триона (барбитуровой кислоты). Барбитал, фенобарбитал, тиопентал-натрий, бензобарбитал (бензонал), гексобарбитал- натрий (гексенал).	<b>6</b>				<b>6</b>
<b>21.</b> Производные пурина. Производные ксантинова. Кофеин, теофиллин, теобромин, аминофиллин (эуфиллин), дипрофиллин, ксантинола никотинат, пентоксифиллин.	<b>4</b>				<b>4</b>
<b>22.</b> Производные гуанина. Ацикловир (зовиракс), ганцикловир (цимевен). Другие производные пурина. Инозин (рибоксин), аллопуринол, меркаптопурин, азатиоприн.	<b>4</b>				<b>4</b>
<b>23.</b> Производные фенотиазина. Алкиламинопроизводные. Хлорпромазина гидрохлорид (аминацин), промазина гидрохлорид (пропазин), лево-мепромазин, трифлуоперазина дигидрохлорид (трифтазин), флуфеназина деканоат (фторфена-зиндеканоат). Ацильные производные. Этацизин, морацизина гидрохлорид (этмоцин).	<b>4</b>				<b>4</b>
<b>ИТОГО</b>	<b>90</b>	<b>18</b>			<b>72</b>

7 семестр

<b>Разделы и темы дисциплины</b>	<b>Всего часов</b>	<b>Лекции, часов</b>	<b>Практ. Занятия, часов</b>	<b>Семинары, часов</b>	<b>Лабор., часов</b>	<b>Другие виды занятий, часов</b>
1. Введение в предмет фармацевтической химии. Общие методы анализа лекарственных препаратов. Нормативная документация		2				
2. Основные этапы развития фармацевтической химии и предпосылки создания новых лекарственных веществ. Источники и методы получения лекарственных веществ.		2				
1. Правила техники безопасности. Основное содержание, объекты и области исследования фармацевтической химии, номенклатура и классификация лекарственных средств.			4		4	
4. Методы получения лекарственных веществ. Государственные законы и положения, регламентирующие качество лекарственных средств.			4			
5. Современные методы фармацевтического анализа. Стабильность и сроки годности лекарственных средств. Анализ лекарственных веществ в биологических жидкостях. Общая характеристика природных соединений, используемых в качестве лекарственных веществ.		2			4	
6. Стандартизация и сертификация лекарственных средств. (ЛС). Организация контроля качества ЛС. Стабильность и сроки годности ЛС, условия хранения.			4		4	
7. Физико-химические свойства ЛС. Характеристика чистоты ЛВ. Природа и характер примесей, общие методы установления примесей. Приготовление эталонных растворов. Сравнительный анализ воды очищенной и “воды для инъекций”.			4		4	
8. Препараты I, VII и VI групп периодической системы элементов Д.И.Менделеева.		2			6	

9. Методы анализа неорганических ЛП, содержащих элементы VII и I A групп периодической системы Д. И. Менделеева. Практическая работа. Анализ хлоридов, бромидов, иодидов натрия и калия.			<b>4</b>		<b>6</b>	
10. Методы анализа неорганических ЛП, содержащих элементы VI A группы периодической системы Д. И. Менделеева. Практическая работа. Анализ сульфидов, тиосульфатов и сульфатов.	<b>8</b>		<b>4</b>		<b>6</b>	
11. Анализ препаратов железа, комплексные соединения платины. Особенности анализа радиоактивных лекарственных веществ.	<b>10</b>	<b>2</b>	<b>4</b>		<b>4</b>	
12. Предельные углеводороды и галогенпроизводные (хлорэтил, фторэтан). Спирты и эфиры: спирт этиловый, глицерин, нитроглицерин, диэтиловый эфир. Методы идентификации.	<b>8</b>	<b>2</b>			<b>6</b>	
13. Карбоновые кислоты и их производные: калия ацетат, кальция лактат, кальция глюконат, натрия цитрат, натрия валпроат.	<b>2</b>	<b>2</b>			<b>4</b>	
14. Аминокислоты и их производные: кислота глутаминовая, кислота гамма-аминомасляная (аминалон), цистеин, метионин, ацетилцистеин, пеницилламин, кислота аминокапроновая, натрия-кальция эдэтат. Пирацетам как аналог гамма-аминомасляной кислоты.	<b>6</b>	<b>2</b>			<b>4</b>	
15. Ароматические соединения. Фенолы и их производные: фенол, тимол, резорцин, тамоксифен. Источники получения, свойства, методы анализа. Производные пара-аминофенола – парацетамол.	<b>4</b>				<b>4</b>	
16. Ароматические кислоты и их производные: кислота бензойная, натрия бензоат, кислота салициловая, натрия салицилат. Амиды салициловой кислоты (оксафенамид). Сложные эфиры салициловой кислоты (кислота ацетилсалициловая). Полная характеристика.	<b>10</b>	<b>2</b>	<b>4</b>		<b>4</b>	
17. Ароматические кислоты и их производные: кислота бензойная, натрия бензоат, кислота салициловая, натрия салицилат. Амиды салициловой кислоты (оксафенамид). Сложные эфиры салициловой кислоты (кислота ацетилсалициловая). Полная характеристика.	<b>10</b>		<b>4</b>		<b>6</b>	

18. Сульфаниламидные препараты. Получение, свойства, методы анализа.				<b>4</b>	
19. Общая характеристика и классификация лекарственных веществ – производных гетероциклических соединений. Лекарственные вещества – производные фурана и бензофурана.		<b>2</b>		<b>4</b>	
20. Гетероциклические соединения. Производные бензопирана. Кумарины и их производные		<b>2</b>		<b>6</b>	
21. Лекарственные препараты – производные тиофена, пирролизина и пролина. Статины.		<b>2</b>		<b>4</b>	
22. Серосодержащие гетероциклы. Производные тиофена – тиклопидин (тиклид)				<b>4</b>	
23. Анализ производных алициклических и гетероциклических (кислород- и серосодержащих) соединений				<b>4</b>	
24. Лекарственные препараты – производные Индола – резерпин, индометацин, триптофан, серотонина адипинат		<b>2</b>		<b>6</b>	
25. Лекарственные препараты – производные пиразола.		<b>2</b>		<b>4</b>	
<b>ИТОГО</b>	<b>126</b>	<b>18</b>	<b>36</b>		<b>72</b>

**5. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине (модулю) / Наименование Автор (ы) Год, место издания**

**1.** Фармацевтическая химия в 2-х ч. Беликов В.Г. М: МЕДпресс-информ., 2008.- 624.

**2.** Фармацевтическая химия Арзамасцев А.П.и др М.: Изд. Дом “ГЭОТАР-МЕД”, 2008.- 635 с.

**3.** Государственная Фармакопея Российской Федерации, 12-е изд.  
- Издательство “Научный центр экспертизы средств медицинской промышленности” М.- 2008- 704 с.

**4.** Лекционный материал

**5.** Фармацевтическая химия Гагарина Е.С., Озерская А.В., Кувачева Н.В., Салмина А.Б. 2009 г., г.Красноярск

**6.** Фармацевтическая химия Глущенко Н.Н., Плетенева Т.В., Попков В.А. 2004 г.

**7.** Введение в фармацевтическую химию Логинова Н.В., Полозов Г.И. 2010 г., г. Минск

**8.** Рабочая тетрадь

**6. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины (модуля)**

<http://www.chemweb.com/> - научный портал (содержит базы данных по химии)  
<http://elibrary.ru/defaultx.asp> - научная электронная библиотека  
<http://dic.academic.ru/dic.nsf/medic2> - фармацевтическая литература  
[www.fptl.ru/biblioteka/pharmacology.html](http://www.fptl.ru/biblioteka/pharmacology.html) - сайт химико-фармацевтической академии  
[www.regmed.ru/edu/default.aspx?id=055bf580...](http://www.regmed.ru/edu/default.aspx?id=055bf580...) – сайт минздрава России  
<http://himkniga.com/> - книги по химии