ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ «РОСТОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ» МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ЛЕЧЕБНО-ПРОФИЛАКТИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ

УТВЕРЖДАЮ

Руководитель образовательной

программы

/Сафроненко А.В./

«/30 » августа 2024 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

ХИМИХ

Специальность 31.05.01 Лечебное дело

Форма обучения – очная

І. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

- І.1. Цель сформировать знания об основных закономерностях протекания химических процессов, определяющих состояние здоровья и адаптации человека на молекулярном, клеточном и органном уровне целостного организма и умение применять полученные базовые знания для освоения клинических дисциплин.
 ІІ.2. Задачи:
- изучение студентами и приобретение знаний о химической природе веществ, входящих в состав живых организмов, их превращениях, связи этих превращений с деятельностью органов и тканей, регуляции метаболических процессов и последствиях их нарушения;
- формирование у студентов умений пользоваться лабораторным оборудованием и реактивами с соблюдением правил техники безопасности, анализировать полученные данные результатов биохимических исследований и использовать полученные знания для решения ситуационных задач, моделирующих функционирование организма человека в норме и при патологии;
- формирование навыков аналитической работы с информацией (учебной, научной, нормативно-справочной литературой и другими источниками), с информационными технологиями, диагностическими методами исследованиями.

II. ТРЕБОВАНИЯ К РЕЗУЛЬТАТАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Изучение дисциплины направлено на формирование компетенций в соответствии с ФГОС ВО и ОП ВО по данной специальности:ОПК-5.

III. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОП ВО

3.1. Дисциплина является базовой.

IV. СОДЕРЖАНИЕ И СТРУКТУРА ДИСЦИПЛИНЫ Трудоёмкость дисциплины: 4 ЗЕТ, 144 часа

4.1. Дисциплина изучается в 1-м семестре

Диод		Количество часов			
№ раздела	Наименование раздела	Всего	Контактная работа		СРО
		100.0	Л	ПР	
1	Элементы общей химии	36	12	12	12
2	Основы биоорганической химии	34	12	10	12
3	Высокомолекулярные биоорганические соединения	38	8	10	20
	Всего:	108	32	32	44
Форма промежуточной аттестации (экзамен)					
Итого				144	

СРО - самостоятельная работа обучающихся, $\mathbf{\Pi}$ – лекции, $\mathbf{\Pi}\mathbf{P}$ – практические занятия.

4.2. Контактная работа

1	Nº	Nº	я работа 	Кол-во	Формы кон-
Техника безопасности при работе в лаборатории. Способы выражения концентрации веществ растворе. Биогенные элементы 1 Техника безопасности при работе в лаборатории. Способы выражения концентрации веществ растворе. Биогенные элементы 2 Основы химической термодинамики. Основы химической кинетики. 3 Коллигативные свойства растворов. Осмос. Осмотическое давление. 4 Протолитические равновесия в водных растворах. Буферные системы. 5 Окислительно-восстановительные процессы. Комплексные соединения. 6 Рейтинг 1 7 Сспряжение, ароматичность. Кислотность и основность органических соединений. 8 Классификация химических реакций. Структура, функции, свойства биологически важных спиртов, альдегидов, аминов и карбоновых кислот. 2 Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции и описахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах вмС. 16 Рейтинг 3.	-		Темы практических занятий	часов	троля
1 Техника безопасности при работе в лаборатории.Способы выражения концентрации веществ в растворе. Биогенные элементы 2 Основы химической термодинамики. Основы химической кинетики. 3 Коллигативные свойства растворов. Осмос. Осмотическое давление. 4 Протолитические равновесия в водных растворах. Буферные системы. 5 Окиспительно-восстановительные процессы. Комплексные соединения. 6 Рейтинг 1 7 Сопряжение, ароматичность. Кислотность и основность органических соединений. 8 Классификация химических реакций. Структура, функции, свойства биологически важных спиртов, альдегидов, аминов и карбоновых кислот. 9 Структура, функции и биологически важных реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и олиго- и полисахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеоновых кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура, функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и овойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3.	дела	IVIZI		ПР	
рии.Способы выражения концентрации веществ в растворе. Биогенные элементы 2 Основы химической термодинамики. Основы химической кинетики. 3 Коллигативные свойства растворов. Осмос. Осмотическое давление. 4 Протопитические равновесия в водных растворах. Буферные системы. 5 Окислительно-восстановительные процессы. Комплексные соединения. 6 Рейтинг 1 7 Сопряжение, ароматичность. Кислотность и основность органических соединений. 8 Классификация химических реакций. Структура, функции, свойства биологически важных спиртов, альдегидов, аминов и карбоновых кислот. 9 Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции олиго- и полисахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура, орикции и аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, орикции и аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3.			Семестр 1		
1		1	рии.Способы выражения концентрации веществ в		Опрос,
1 Мотическое давление. 4 Протолитические равновесия в водных растворах. Буферные системы. 5 Окислительно-восстановительные процессы. Комплексные соединения. 6 Рейтинг 1 7 Сопряжение, ароматичность. Кислотность и основность органических соединений. 8 Классификация химических реакций. Структура, функции, свойства биологически важных спиртов, альдегидов, аминов и карбоновых кислот. 9 Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции олиго- и полисахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 3 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3.		2	• · · ·		опрос и тести- рование
рах. Буферные системы. 5 Окислительно-восстановительные процессы. Комплексные соединения. 6 Рейтинг 1 7 Сопряжение, ароматичность. Кислотность и основность органических соединений. 8 Классификация химических реакций. Структура, функции, свойства биологически важных спиртов, альдегидов, аминов и карбоновых кислот. 9 Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции олиго- и полисахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 3 Мизическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3.	1	3			Опрос
Комплексные соединения. рование коллоквиум		4			
7 Сопряжение, ароматичность. Кислотность и основность органических соединений. 8 Классификация химических реакций. Структура, функции, свойства биологически важных спиртов, альдегидов, аминов и карбоновых кислот. 9 Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции олиго- и полисахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3.		5	• •		Опрос, и тести- рование
в Классификация химических реакций. Структура, функции, свойства биологически важных спиртов, альдегидов, аминов и карбоновых кислот. 9 Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции олиго- и полисахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 3 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3.		6	Рейтинг 1		коллоквиум
функции, свойства биологически важных спиртов, альдегидов, аминов и карбоновых кислот. 9 Структура, функции и биологически важные реакции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции и биологически важные реакции олиго- и полисахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3. коллоквиум		7			опрос и тести- рование
акции моносахаридов. Структура, функции и биологически важные реакции олиго- и полисахаридов. 10 Азотистые основания нуклеиновых кислот, нуклеозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. 12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 3 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3. коллоквиум опрос и тестрование коллоквиум		8	функции, свойства биологически важных спир-		опрос и тести- рование
леозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты: структура, функции и свойства. 11 Рейтинг 2. коллоквиум 12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3. коллоквиум	2	9	акции моносахаридов. Структура, функции и био- логически важные реакции олиго- и полисахари-	×2	опрос и тести- рование
12 Структура и функции аминокислот, пептидов. Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3. коллоквиум		10	леозиды, нуклеотиды, нуклеиновые кислоты:		Опрос,
Белки: классификация и свойства. 13 Структура, свойства и биологическая роль природных липидов. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3. коллоквиум	•	11			коллоквиум
родных липидов. 14 Поверхностные явления. 15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3. коллоквиум		12			Опрос
15 Физическая химия дисперсных систем и поверхностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3. коллоквиум		13			
ностных явлений. Представление о растворах ВМС. 16 Рейтинг 3. коллоквиум	3	14	Поверхностные явления.		
		15	ностных явлений. Представление о растворах		опрос и тести- рование
		16	Рейтинг 3.		коллоквиум
Итого: 32	<u> </u>		Итого:	32	

Лекции

№ разде- ла	№ лек- ции	Темы лекций	Кол-во часов	
Семестр 1				
	1	Основы химической термодинамики.		
	2	Основы химической кинетики. Гетерогенные равновесия.		
	3	Коллигативные свойства.		
1	4	Протолитические равновесия в водных растворах. Буферные системы.		
	5	Окислительно-восстановительные реакции в организме человека		
	6	Комплексные соединения		
	7	Углеводы: моносахариды		
2	8	Дисахариды и полисахариды.		
	9	Гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты, нуклеотиды, нуклеозиды.	×2	
	10	Аминокислоты, пептиды		
	11	Белки: классификация, свойства		
	12	Липиды: простые и сложные		
3	13	Поверхностные явления		
	14	Свойства коллоидных растворов		
	15	Дисперсные системы		
	16	Физико-химические свойства растворов ВМС.		
Всего			32	

4.3. Самостоятельная работа обучающихся

№ раздела	Вид самостоятельной работы обучающихся	Кол- во часов	Формы текущего контроля
1	Подготовка к текущему и рубежному контролю.	12	Доклад, коллоквиум,
2	Подготовка к текущему и рубежному контролю.	12	Коллоквиум, тестирование, решение ситуационных задач, опрос.
3	Подготовка к текущему, рубежному и промежуточному контролю.	20	Коллоквиум, тестирование, решение ситуационных задач, опрос
Итого по дисциплине часов:		44	

V. ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ, ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ

(являются приложением к рабочей программе).

VI. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ 6.1. Печатные издания

1. Органическая химия: учебник / Н. А. Тюкавкина [и др.]; под ред. Н. А. Тюкавкиной. - Москва: ГЭОТАР-Медиа, 2019. - 640 с.: ил. – 640 с. – Доступ из ЭБС "Консультант студента". – Текст: электронный. – 1, ЭР.

- 2. Попков А.В., Общая химия / А.В. Попков, С.А. Пузаков. Москва : ГЭОТАР-Медиа, 2010. 976 с. Доступ из ЭБС "Консультант студента". Текст: электронный. 1, ЭР.
- 3. Жолнин А.В., Общая химия : учебник / А.В. Жолнин ; под ред. В.А. Попкова, А В. Жолнина. Москва: ГЭОТАР-Медиа, 2014. 400 с. Доступ из ЭБС "Консультант студента". Текст: электронный. ЭР.
- 4. Бабков, А. В. Общая и неорганическая химия / Бабков А.В. Москва : ГЭОТАР-Медиа, 2016. 384 с. ISBN 978-5-9704-3850-3. Текст: электронный // ЭБС «Консультант студента»: ЭР.
- 5. Литвинова, Т. Н. Общая и неорганическая химия : учебник / Т. Н. Литвинова, А. В. Темзокова, А. Т. Тхакушинова. Ростов-на-Дону : Феникс, 2021. 554 с. ISBN 978-5-222-35202-1. Текст: электронный // ЭБС «Консультант студента» : ЭР.
- 6. Мифтахова, Н. Ш. Общая и неорганическая химия. Теория и практика: учебное пособие / Н. Ш. Мифтахова, Т. П. Петрова. -2-е изд., испр. и доп. Казань: КНИТУ, 2019. 336 с. ISBN 978-5-7882-2651-4. Текст: электронный // ЭБС «Консультант студента»: ЭР.
- 7. Тюкавкина, Н. А. Биоорганическая химия : руководство к практическим занятиям : учебное пособие / под ред. Н. А. Тюкавкиной. Москва : ГЭОТАР-Медиа, 2020. 176 с. ISBN 978-5-9704-5600-2. Текст : электронный // ЭБС «Консультант студента» —ЭР.
- 8. Тюкавкина, Н. А. Органическая химия: учебник / Н.А. Тюкавкина [и др.]; под ред. Н.А. Тюкавкиной. Москва: ГЭОТАР-Медиа, 2019. 640 с.: ил. 640 с. ISBN 978-5-9704-4922-6. Текст: электронный // ЭБС «Консультант студента»: ЭР.

6.2. Интернет-ресурсы

ЭЛЕКТОРОННЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ	Доступ
	к ресурсу
Электронная библиотека РостГМУ. – URL:	неограничен
http://109.195.230.156:9080/opacg/	
Консультант студента [Комплекты: «Медицина. Здравоохране-	
ние. BO»; «Медицина. Здравоохранение. СПО»; «Психологиче-	
ские науки»]: Электронная библиотечная система. – Москва	
:ООО «Политехресурс» URL: <u>https://www.studentlibrary.ru</u> + воз-	
можности для инклюзивного образования	
Научная электронная библиотека eLIBRARY URL:	Открытый
http://elibrary.ru	
	Доступ с ком-
Национальная электронная библиотека URL: http://нэб.pф/	пьютеров биб-
	лиотеки
Российское образование. Единое окно доступа: федеральный	Открытый
портал URL: <u>http://www.edu.ru/</u> . – Новая образовательная сре-	
да.	
Федеральный центр электронных образовательных ресур-	
сов URL: <u>http://srtv.fcior.edu.ru/</u>	
Электронная библиотека Российского фонда фундаменталь-	
ных исследований (РФФИ) URL: http://www.rfbr.ru/rffi/ru/library	
Федеральная электронная медицинская библиотека Мин-	
здрава России URL: <u>https://femb.ru/femb/</u>	
Cochrane Library: офиц. сайт; раздел «Open Access» URL:	Контент откры-

https://cochranelibrary.com/about/open-access	того доступа
Кокрейн Россия: российское отделение Кокрановского сотруд-	
ничества / РМАНПО. – URL: https://russia.cochrane.org/	
Президентская библиотека: сайт URL:	Открытый
https://www.prlib.ru/collections	
SAGE Open access: ресурсы открытого доступа / Sage Publica-	Контент откры-
tions URL: https://uk.sagepub.com/en-gb/eur/open-access-at-sage	того доступа
EBSCO & Open Access: ресурсы открытого доступа. – URL:	-
https://www.ebsco.com/open-access	
Science Direct: офиц. сайт; раздел «Open Access» / Elsevier	
URL: https://www.elsevier.com/open-access/open-access-journals	
Taylor & Francis. Dove Medical Press. Open access journals:	
журналы открытого доступа. – URL: <u>https:</u>	
//www.tandfonline.com/openaccess/dove	
International Scientific Publications. – URL:http://www.scientific-	Открытый
publications.net/ru/	
Эко-Вектор: портал научных журналов / ІТ-платформа россий-	
ской Г «ЭКО-Вектор» URL: <u>http://journals.eco-vector.com/</u>	
ФБУЗ «Информационно-методический центр» Роспотребна-	
дзора : офиц. сайт. – URL: <u>https://www.crc.ru</u>	
Министерство здравоохранения Российской Федерации:	
офиц. сайт URL: <u>https://minzdrav.gov.ru</u>	
Всемирная организация здравоохранения: офиц. сайт URL:	
http://who.int/ru/	
Министерство науки и высшего образования Российской Фе-	
дерации: _офиц. сайт URL: <u>http://minobrnauki.gov.ru/</u> <u>(поисковая</u>	
система Яндекс)	
Современные проблемы науки и образования: электрон. жур-	
нал. Сетевое издание URL: <u>http://www.science-</u>	
education.ru/ru/issue/index	
Словари и энциклопедии на А кадемике URL:	
http://dic.academic.ru/	
Другие открытые ресурсы вы можете найти по	
адресу: <u>http://rostgmu.ru</u> →Библиотека→Электронный ката-	
лог→Открытые ресурсы интернет→далее по ключевому слову	

6.3. Методические указания ля обучающихся по освоению дисциплины

Важным условием успешного освоения дисциплины Химия является создание системы правильной организации труда, позволяющей распределить учебную нагрузку равномерно в соответствии с графиком образовательного процесса. Большую помощь в этом может оказать составление плана работы. Его наличие позволит подчинить свободное время целям учебы, трудиться более успешно и эффективно. Нужно осуществлять самоконтроль, который является необходимым условием успешной учебы. Если что-то осталось невыполненным, необходимо изыскать время для завершения этой части работы. Все задания к практическим занятиям, а также задания, вынесенные на самостоятельную работу, рекомендуется выполнять непосредственно после соответствующей темы лекционного курса, что способствует лучшему усвоению материала, позволяет своевременно выявить и устранить «пробелы» в знаниях, систематизировать ранее пройденный материал, на его основе приступить к овладению новыми знаниями и навыками.

Знакомство с дисциплиной происходит уже на первой лекции, где от студента требуется не просто внимание, но и самостоятельное оформление конспекта. При работе с конспектом лекций необходимо учитывать тот фактор, что одни лекции дают ответы на конкретные вопросы темы, другие — лишь выявляют взаимосвязи между явлениями, помогая студенту понять глубинные процессы развития изучаемого предмета как в истории, так и в настоящее время.

Конспектирование лекций – сложный вид вузовской аудиторной работы, предполагающий интенсивную умственную деятельность студента. Конспект является полезным тогда, когда записано самое существенное и сделано это самим обучающимся. Не надо стремиться записать дословно всю лекцию. Такое «конспектирование» приносит больше вреда, чем пользы. Целесообразно вначале понять основную мысль, излагаемую лектором, а затем записать ее. Желательно запись осуществлять на одной странице листа или оставляя поля, на которых позднее, при самостоятельной работе с конспектом, можно сделать дополнительные записи, отметить непонятные места.

Целесообразно разработать собственную систему сокращений, аббревиатур и символов. Однако при дальнейшей работе с конспектом символы лучше заменить обычными словами для быстрого зрительного восприятия текста.

Работая над конспектом лекций, всегда необходимо использовать не только учебник, но и ту литературу, которую дополнительно рекомендовал лектор. Именно такая серьезная, кропотливая работа с лекционным материалом позволит глубоко овладеть теоретическим материалом.

* Подготовка к лабораторным/ практическим занятиям.

Подготовку к каждому занятию студент должен начать с ознакомления с планом занятия, который отражает содержание предложенной темы. Тщательное продумывание и изучение вопросов плана основывается на проработке текущего материала лекции, а затем изучения обязательной и дополнительной литературы, рекомендованной к данной теме. Все новые понятия по изучаемой теме необходимо выучить наизусть и внести в глоссарий, который целесообразно вести с самого начала изучения курса.

Результат такой работы должен проявиться в способности студента свободно ответить на теоретические вопросы практикума, его выступлении и участии в коллективном обсуждении вопросов изучаемой темы, правильном выполнении практических заданий и контрольных работ.

В процессе подготовки к практическим занятиям студентам необходимо обратить особое внимание на самостоятельное изучение рекомендованной литературы. При всей полноте конспектирования лекции в ней невозможно изложить весь материал из-за лимита аудиторных часов. Поэтому самостоятельная работа с учебниками, учебными пособиями, научной, справочной литературой, материалами периодических изданий и Интернета является наиболее эффективным методом получения дополнительных знаний, позволяет значительно активизировать процесс овладения информацией, способствует более глубокому усвоению изучаемого материала, формирует у студентов свое отношение к конкретной проблеме.

Рекомендации по работе с литературой.

Работу с литературой целесообразно начать с изучения общих работ по теме, а также учебников и учебных пособий. Далее рекомендуется перейти к анализу монографий и статей, рассматривающих отдельные аспекты проблем, изучаемых в рамках курса, а также официальных материалов и неопубликованных документов (научно-исследовательские работы, диссертации), в которых могут содержаться основные вопросы изучаемой проблемы.

В зависимости от результатов ознакомительного чтения выбирается дальнейший способ работы с источником. Если для разрешения поставленной задачи требует-

ся изучение некоторых фрагментов текста, то используется метод выборочного чтения. Если в книге нет подробного оглавления, следует обратить внимание ученика на предметные и именные указатели.

Избранные фрагменты или весь текст (если он целиком имеет отношение к теме) требуют вдумчивого, неторопливого чтения с «мысленной проработкой» материала. Такое чтение предполагает выделение: 1) главного в тексте; 2) основных аргументов; 3) выводов. Особое внимание следует обратить на то, вытекает тезис из аргументов или нет.

Понятно, что умение таким образом работать с текстом приходит далеко не сразу. Наилучший способ научиться выделять главное в тексте, улавливать проблематичный характер утверждений, давать оценку авторской позиции — это сравнительное чтение, в ходе которого студент знакомится с различными мнениями по одному и тому же вопросу, сравнивает весомость и доказательность аргументов сторон и делает вывод о наибольшей убедительности той или иной позиции.

Если в литературе встречаются разные точки зрения по тому или иному вопросу из-за сложности прошедших событий и правовых явлений, нельзя их отвергать, не разобравшись. При наличии расхождений между авторами необходимо найти рациональное зерно у каждого из них, что позволит глубже усвоить предмет изучения и более критично оценивать изучаемые вопросы. Знакомясь с особыми позициями авторов, нужно определять их схожие суждения, аргументы, выводы, а затем сравнивать их между собой и применять из них ту, которая более убедительна

Следующим этапом работы с литературными источниками является создание конспектов, фиксирующих основные тезисы и аргументы. Большие специальные работы монографического характера целесообразно конспектировать в отдельных тетрадях. Здесь важно вспомнить, что конспекты пишутся на одной стороне листа, с полями и достаточным для исправления и ремарок межстрочным расстоянием (эти правила соблюдаются для удобства редактирования). Если в конспектах приводятся цитаты, то непременно должно быть дано указание на источник (автор, название, выходные данные, № страницы). Впоследствии эта информации может быть использована при написании текста реферата или другого задания. Таким образом, при работе с источниками и литературой важно уметь:

- · сопоставлять, сравнивать, классифицировать, группировать, систематизировать информацию в соответствии с определенной учебной задачей;
- обобщать полученную информацию, оценивать прослушанное и прочитанное;
- фиксировать основное содержание сообщений; формулировать, устно и письменно, основную идею сообщения; составлять план, формулировать тезисы;
- · готовить и презентовать развернутые сообщения типа доклада;
- работать в разных режимах (индивидуально, в паре, в группе), взаимодействуя друг с другом;
- · пользоваться реферативными и справочными материалами;
- · контролировать свои действия и действия своих товарищей, объективно оценивать свои действия;
- · обращаться за помощью, дополнительными разъяснениями к преподавателю, другим студентам.
- · пользоваться лингвистической или контекстуальной догадкой, словарями различного характера, различного рода подсказками, опорами в тексте (ключевые слова, структура текста, предваряющая информация и др.);
- · использовать при говорении и письме перифраз, синонимичные средства, слова-описания общих понятий, разъяснения, примеры, толкования, «словотворчество»;

- · повторять или перефразировать реплику собеседника в подтверждении понимания его высказывания или вопроса;
- · обратиться за помощью к собеседнику (уточнить вопрос, переспросить и др.);
- · использовать мимику, жесты (вообще и в тех случаях, когда языковых средств не хватает для выражения тех или иных коммуникативных намерений).
- * Подготовка к промежуточной аттестации.

При подготовке к промежуточной аттестации целесообразно:

- внимательно изучить перечень вопросов и определить, в каких источниках находятся сведения, необходимые для ответа на них;
- внимательно прочитать рекомендованную литературу;
- составить краткие конспекты ответов (планы ответов).

VII. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ(таблица) Общее учебно-лабораторное оборудование, технические и электронные средства

Наименование специальных помещений и поме-	Оснащённость специальных помещений
щений для учебной работы	и помещений для самостоятельной ра- боты
344022, Ростовская область, г. Ростов-на-Дону, пер. Нахичеванский, 38/57-59/212-214 (№29, Литер А-Я, 1 этаж) Лекционная аудитория № 3 Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа.	Помещение укомплектовано специализированной учебной мебелью (150 посадочных мест). Технические средства обучения, служащие для представления учебной информации большой аудитории: мультимедийный презентационный комплекс.
344022, Ростовская область, г. Ростов-на-Дону, пер. Нахичеванский, 38/57-59/212-214 (№29, Литер А-Я , 1 этаж) Лекционная аудитория № 4 Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа .	Помещение укомплектовано специализированной учебной мебелью (150 посадочных мест). Технические средства обучения, служащие для представления учебной информации большой аудитории: мультимедийный презентационный комплекс.
344022, Ростовская область, г. Ростов-на-Дону, пер. Нахичеванский, 38/57-59/212-214 (№29, Литер А-Я, 2 этаж, 4 этаж, Литер Б-А, 6 этаж) 344022, Ростовская область, г. Ростов-на-Дону, ул. Адыгейская/Пушкинская 12/191. Специальные помещения для самостоятельной работы — читальные залы библиотеки, аудитория кафедры физики, Отдел автоматизации и мониторинга качества обучения.	Компьютерная техника с подключением к сети интернет и обеспечением доступа в ЭИОС РостГМУ

Учебно-лабораторное оборудование, технические и электронные средства *кафедры общей и клинической биохимии №1*

Наименование специальных помещений и помещений для учебной работы	Оснащённость специальных помещений и помещений для самостоятельной работы
344022, г. Ростов-на-Дону, пер. Нахичеванский, 38/57-59/212-214 (№41, Литер А-Я, 1-й этаж). Лекционная аудитория № 3. Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа.	Помещения укомплектованы специализированной учебной мебелью (100 посадочных мест). Технические средства обучения, служащие для представления учебной информации большой аудитории: мультимедийный презентационный комплекс.

пер. Нахичеванский, 38/57-59/212-214 (№41, Литер А-Я, 4й этаж). Аудитории № 406, 407, 408, 408, 409, 432

помещение для проведения занятий практического типа, групповых ииндивидуальных консультаций, текущего контроля, промежуточной аттестации.

пер. Нахичеванский, 38/57-59/212-214 (№41, Литер А-Я, 4й этаж). Лаборатория № 401 Помещения укомплектованы специализированной мебелью. Столы — 11 шт, стулья - 21 шт., термостат — 1 шт. Колориметр КФК-2 — 1 шт., сушильный шкаф — 2 шт., термостат — 1 шт., спектрофотометр СФ-46 — 1 шт. центрифуга — 1. Типовые наборы профессиональных моделей с результатами лабораторных и инструментальных методов исследования, наборами демонстрационного оборудования и учебнонаглядных пособий, обеспечивающие тематические иллюстрации: демонстрационный материал по темам — 8. Наглядные материалы по темам — 4.

Помещения укомплектованы специализированной мебелью: 5 лабораторных столов, 18 стульев, аналитические весы ALC-110D2; аппарат для встряхивания жидкостей; аппарат для электрофореза ЭПАУ 20-50; весы технические BA-4M; гомогенизатор ГГИН-302; спектрофотометр ЛОМО СФ-46; колориметр КФК-2МП; дистиллятор Д-25; набор хирургический операционный; секундомер; флюориметрНІТАСНІГ-3000; холодильный шкаф «Днепр»; шкаф сушильный — 4 шт., шкаф вытяжной — 1 шт. рН-метр -1 шт.

пер. Нахичеванский, 38/57-59/212-214 (№41, Литер А-Я, 4-й этаж) Комната № 434. Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования

Мебель для хранения учебного оборудования: стеллажи. Технические средства для профилактического обслуживания учебного оборудования.