

**ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«ОРЕНБУРГСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ
УНИВЕРСИТЕТ»**

Факультет среднего профессионального образования

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ПУП.03 Химия

Специальность 36.02.01 Ветеринария

Форма обучения очная

Срок получения СПО по ППССЗ 3 года 10 месяцев

Оренбург, 2022 г.

ЛИСТ АКТУАЛИЗАЦИИ

№ изменения, дата изменения и № протокола заседания учебно-методической комиссии структурного подразделения СПО, номер страницы с изменением

--	--

Основание: решение заседания ПЦК от «__» _____ №__ протокола

_____Матвеева М. В.

1. ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

«Химия»

1.1. Область применения рабочей программы

Рабочая программа учебной дисциплины является частью программы подготовки специалиста среднего звена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом среднего (полного) общего образования.

Рабочая программа может использоваться другими образовательными учреждениями профессионального и дополнительного образования, реализующими образовательную программу среднего (полного) общего образования.

1.2. Место учебной дисциплины в структуре программы подготовки специалиста среднего звена

Дисциплина «Химия» входит в общеобразовательный цикл.

1.3. Цели и задачи учебной дисциплины – требования к результатам освоения учебной дисциплины

В результате освоения учебной дисциплины обучающийся должен уметь:

- формировать представления о месте химии в современной научной картине мира; понимать роль химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;
- давать количественные оценки и проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям;
- формировать собственные позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников;
- уверенно пользоваться химической терминологией и символикой;
- обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; применять методы познания при решении практических задач.

В результате освоения учебной дисциплины обучающийся должен иметь практический опыт решения химических задач и выполнения лабораторных работ.

В результате освоения учебной дисциплины обучающийся должен знать:

- основополагающие химические понятия, теории, законы и закономерности;
- основные методы научного познания, используемые в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент;
- правила техники безопасности при использовании химических веществ.

1.4. Количество часов на освоение рабочей программы учебной дисциплины:

максимальной учебной нагрузки обучающегося 194 часов, в том числе:
обязательной учебной нагрузки обучающегося 194 часа, в том числе 1 семестр: лекции 32ч., семинарские занятия 48 (всего за 1 семестр – 80ч.);
2 семестр: лекции 46ч., семинарские занятия 68 (всего за 2 семестр – 114ч.).

1 РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Личностные результаты освоения программы дисциплины должны отражать:

- 1) российскую гражданскую идентичность, патриотизм, уважение к своему народу;
- 2) гражданскую позицию как активного и ответственного члена российского общества;
- 3) готовность и способность к самостоятельной, творческой и ответственной деятельности;
- 4) навыки сотрудничества со сверстниками, детьми младшего возраста, взрослыми в образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, проектной и других видах деятельности;
- 5) готовность и способность к образованию, в том числе самообразованию, на протяжении всей жизни;
- 6) принятие и реализацию ценностей здорового и безопасного образа жизни, потребности в физическом самосовершенствовании, занятиях спортивно-оздоровительной деятельностью, неприятие вредных привычек: курения, употребления алкоголя, наркотиков;
- 7) нравственное сознание и поведение на основе усвоения общечеловеческих ценностей;
- 8) сознательное отношение к непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности;
- 9) эстетическое отношение к миру, включая эстетику быта, научного и технического творчества, спорта, общественных отношений;
- 10) сформированность экологического мышления, понимания влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды; приобретение опыта эколого-направленной деятельности;

Метапредметные результаты освоения программы дисциплины должны отражать:

- 1) умение самостоятельно определять цели деятельности и составлять планы деятельности; самостоятельно осуществлять, контролировать и корректировать деятельность; использовать все возможные ресурсы для достижения поставленных целей и реализации планов деятельности; выбирать успешные стратегии в различных ситуациях;
- 2) умение продуктивно общаться и взаимодействовать в процессе совместной деятельности, учитывать позиции других участников деятельности, эффективно разрешать конфликты;

3) готовность и способность к самостоятельной информационно-познавательной деятельности, включая умение ориентироваться в различных источниках информации, критически оценивать и интерпретировать информацию, получаемую из различных источников;

4) умение использовать средства информационных и коммуникационных технологий (далее - ИКТ) в решении когнитивных, коммуникативных и организационных задач с соблюдением требований эргономики, техники безопасности, гигиены, ресурсосбережения, правовых и этических норм, норм информационной безопасности;

5) владение языковыми средствами - умение ясно, логично и точно излагать свою точку зрения, использовать адекватные языковые средства.

Результатом освоения учебной дисциплины является формирование умений и знаний:

Код	Наименование результата обучения
У 1	Формировать представления о месте химии в современной научной картине мира; понимать роль химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач.
У 2	Давать количественные оценки и проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям.
У 3	Формировать собственные позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников.
У 4	Уверенно пользоваться химической терминологией и символикой.
У 5	Обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; применять методы познания при решении практических задач.
З 1	Основополагающие химические понятия, теории, законы и закономерности.
З 2	Основные методы научного познания, используемые в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент.
З 3	Правила техники безопасности при использовании химических веществ.

2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1. Объем учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	<i>Объем часов</i>	<i>1 семестр</i>	<i>2 семестр</i>
Максимальная учебная нагрузка (всего)	194	80	114
Обязательная учебная нагрузка (всего)	194	80	114
в том числе:			
аудиторные занятия (лекции)	78	32	46
семинарские занятия	116	48	68
Итоговая аттестация в форме дифференцированного зачета во 2 семестре			

2.2. Тематический план и содержание учебной дисциплины «Химия»

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, лабораторные работы, самостоятельная работа обучающихся	Объем часов	Формируемые знания и умения	Уровень освоения
1	2	3	4	5
1 семестр. Неорганическая химия: лекции – 32 ч., практические занятия – 48ч.				
Раздел 1.Строение атома. Периодическая система химических элементов (ПСХЭ) и периодический закон				
Тема 1.1. Строение атома	Лекция Основные понятия химии. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса, массовая доля элемента.	2	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Лекция Строение атома и изотопы. Понятия протона, электрона и нейтрона. Строение электронной оболочки. Правило Клечковского. Заполнение орбиталей электронами. Валентные электроны.	4		
	Лабораторная работа Химические уравнения, их классификация. Реакции соединения, замещения, разложения, обмена.	4		
	Лабораторная работа Состава ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы	4		
Тема 1.2. ПСХЭ и периодический закон	Лекция Виды ПСХЭ. Зависимость свойств химических элементов от положения элемента в ПСХЭ. Периодический закон.	2	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Лабораторная работа Применение на практике ПСХЭ и ПЗ.	2		

Тема 1.3. Химическая связь	Лекция Понятие о химической связи. Ковалентная связь. Полярная и неполярная связь. Ионная связь. Металлическая и водородная связь.	4	У 2, У 4, У 5, З 1, З 2, З 3	1 2
	Лабораторная работа Ковалентная связь. Полярная и неполярная.	4		
	Лабораторная работа Металлическая связь.	4		
Раздел 2. Основные классы неорганических соединений. Стехиометрия.				
Тема 2.1. Основные классы неорганических соединений	Лекция Оксиды: классификация, строение, получение, физико-химические свойства. Кислоты: классификация, строение, получение, физико-химические свойства. Основания: классификация, строение, получение, физико-химические свойства. Соли: классификация, строение, получение, химические свойства.	6	У 2, У 4, У 5, З 1, З 2, З 3	1 2
	Лабораторная работа Классификация, химические свойства и получение оксидов	4		
	Лабораторная работа Классификация, химические свойства и получение кислот,	4		
	Лабораторная работа Классификация, химические свойства и получение оснований	4		
	Лабораторная работа Классификация, химические свойства и получение солей.	4		

Тема 2.2. Стехиометрия. Основные законы химии	Лекция Основные понятия химии. Стехиометрия. Закон сохранения массы веществ. Закон постоянства состава. Закон Авогадро. Закон эквивалентов и другие стехиометрические законы химии.	2	У 2, У 4, У 5, З 1, З 2, З 3	1 2
	Лабораторная работа Стехиометрия. Решение расчетных задач.	2		
Раздел 3. Энергетика и кинетика химических процессов. Растворы				
Тема 3.1. Энергетика и кинетика химических процессов	Лекция Тепловые эффекты реакций. Скорость химической реакции и факторы, влияющие на нее. Химическое равновесие.	4	У 2, У 4, У 5, З 1, З 2, З 3	1 2
	Лабораторная работа Разбор классификации химических реакций. Тепловые эффекты химических реакций. Решение задач и упражнений.	2		
	Лабораторная работа Разбор Скорости химических реакций. Факторы, влияющие на скорость химических реакций. Решение задач и упражнений	2		
Тема 3.2. Растворы	Лекция Химизм образования растворов. Теория растворов Д.И. Менделеева. Понятия электролитов и неэлектролитов. Теория электролитической диссоциации. Гидролиз солей. Водородный показатель.	4	У 2, У 4, У 5, З 1, З 2, З 3	1 2
	Лабораторная работа Ионы. Катионы и анионы. Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена.	2		

	Лабораторная работа Гидролиз. Водородный показатель.	2		
Раздел 4.Окислительно-восстановительные реакции				
Тема 4.1. Окислительно-восстановительные реакции	Лекция Окисление, восстановление. Окислители, восстановители. Классификация окислительно-восстановительных реакций. Составление окислительно-восстановительных реакций.	4	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Лабораторная работа Разбор Окислительно-восстановительных реакций. Решение задач и упражнений	2		
	Лабораторная работа Биологическая роль ОВР	2		
	2 семестр. Органическая химия: лекции – 46 ч., практические занятия – 68 ч.			
Раздел 5.Углеводороды				
Тема 5.1. Введение. Основные классы органических соединений Предельные углеводороды (алканы)	Содержание учебного материала Характеристика органических соединений. Предельные углеводороды.	2	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Семинарское занятие Предельные углеводороды. Решение задач	4		
Тема 5.2. Предельные углеводороды (циклоалканы)	Содержание учебного материала Циклические углеводороды. Циклопарафины (циклоалканы).	2	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	
	Семинарское занятие Циклические углеводороды. Циклопарафины (циклоалканы). Решение заданий.	2		

Тема 5.3. Непредельные углеводороды (алкены и алкадиены)	Содержание учебного материала Непредельные углеводороды. Алкены. Алкадиены.	4	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Семинарское занятие Непредельные углеводороды. Алкены.	4		
	Семинарское занятие Непредельные углеводороды. Алкадиены.	2		
Тема 5.4. Непредельные углеводороды (алкины)	Содержание учебного материала Алкины. Изомерия и номенклатура ацетиленовых углеводородов.	2	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Семинарское занятие Применение алкенов в промышленности, медицине и сельском хозяйстве.	2		
	Семинарское занятие Применение и свойства алкинов. Решение задач.	2		
Тема 5.5. Ароматические углеводороды (арены)	Содержание учебного материала Ароматические углеводороды: изомерия, номенклатура и свойства. Гомологи бензола и их применение в промышленности, медицине и сельском хозяйстве.	4	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Семинарское занятие Природа ароматических углеводородов. Арены.	2		
	Семинарское занятие Свойства аренов и их применение. Решение задач.	2		
Раздел 6. Кислородсодержащие органические соединения				
Тема 6.1. Спирты, фенолы, альдегиды, кетоны	Содержание учебного материала Спирты, их классификация, номенклатура и свойства. Фенолы, их классификация, номенклатура и свойства. Альдегиды и кетоны. Классификация, номенклатура, свойства. Применение фенолов и альдегидов в медицине,	8	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2

	промышленности и сельском хозяйстве.			
	Семинарское занятие Классификация и свойства спиртов	2		
	Семинарское занятие Фенолы, их классификация, номенклатура и свойства.	2		
	Семинарское занятие Альдегиды свойства, получение.	2		
	Семинарское занятие Кетоны, их свойства и получение.	2		
	Семинарское занятие Применение фенолов и альдегидов .Решение задач	4		
Тема 6.2. Карбоновые кислоты и сложные эфиры	Содержание учебного материала Карбоновые кислоты. Классификация, получение, свойства. Эфиры. Номенклатура. Строение и свойства.	4	У 2, У 4, У 5, З 1, З 2, З 3	1 2
	Семинарское занятие Карбоновые кислоты, свойства и получение.	2		
	Семинарское занятие Простые эфиры. Строение и свойства	2		
	Семинарское занятие Сложные эфиры. Строение и свойства.	2		
Раздел 7.Полимерные органические соединения				
Тема 7.1. Жиры	Содержание учебного материала Жиры. Номенклатура. Строение и свойства. Применение в сельском хозяйстве, медицине и быту.	4	У 2, У 4, У 5, З 1, З 2, З 3	1 2
	Семинарское занятие Жиры. Номенклатура. Строение и свойства.	2		

	Семинарское занятие Жиры. Применение и свойства. Решение задач.	4		
Тема 7.2. Углеводы	Содержание учебного материала Понятие об углеводах. Нахождение в природе. Классификация углеводов. Глюкоза и фруктоза – представители моносахаров. Их свойства и строение.	4	У 2, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Семинарское занятие Углеводы. Номенклатура, свойства простых углеводов.	2		
	Семинарское занятие Углеводы. Номенклатура, свойства сложных углеводов.	2		
	Семинарское занятие Углеводы и их применение в сельском хозяйстве медицины.	2		
Тема 7.3. Амины, аминокислоты и белки.	Содержание учебного материала Амины. Классификация, строение и свойства, получение Аминокислоты. Классификация, строение и свойства, получение. Структуры белковой молекулы. Свойства и функции белков	12	У 1, У 2, У 3, У 4, У 5, 3 1, 3 2, 3 3	1 2
	Семинарское занятие Амины. Классификация и строение. Свойства и получение. Применение в сельском хозяйстве и медицине.	6		
	Семинарское занятие Аминокислоты. Классификация и строение. Свойства и получение. Применение в сельском хозяйстве и медицине.	6		
	Семинарское занятие Строение белковой молекулы. Структуры белковой молекулы. Свойства и функции белков	4		

	Семинарское занятие Дифференцированный зачет	2		
--	---	---	--	--

2 3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

3.1. Требования к минимальному материально-техническому обеспечению

Реализация рабочей программы учебной дисциплины требует наличия химической лаборатории.

Оборудование лаборатории:

- посадочные места по количеству обучающихся;
- рабочее место преподавателя;
- учебно-методический комплекс по дисциплине «Химия», лабораторное оборудование, набор химических реактивов, вытяжные шкафы, раковина, плакаты, муляжи, макеты, карточки, раздаточный материал: ситуации, задачи, тесты, мультимедийные лекции, схемы и т.п.
- методическое обеспечение: инструкционные карты по выполнению работ, рабочая тетрадь для выполнения опытов и расчётов, в том числе на электронных носителях, справочная литература и т.п.

Технические средства обучения:

- компьютер с лицензионным программным обеспечением: OpenOffice;
- мультимедиапроектор;
- аудиовизуальные, компьютерные, телекоммуникационные и т.п. средства.

3 3.2. Информационное обеспечение обучения

Основная литература:

1. Химия : учебник для среднего профессионального образования / Ю. А. Лебедев, Г. Н. Фадеев, А. М. Голубев, В. Н. Шаповал ; под общей редакцией Г. Н. Фадеева. — 2-е изд., перераб. и доп. — Москва : Издательство Юрайт, 2022. — 431 с. — (Профессиональное образование). — ISBN 978-5-9916-7723-3. — Текст : электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/491035>
2. Анфиногенова, И. В. Химия : учебник и практикум для среднего профессионального образования / И. В. Анфиногенова, А. В. Бабков, В. А. Попков. — 2-е изд., испр. и доп. — Москва : Издательство Юрайт, 2022. — 291 с. — (Профессиональное образование). — ISBN 978-5-534-11719-6. — Текст : электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/491735>

Дополнительная литература:

1. Никольский, А. Б. Химия : учебник и практикум для среднего профессионального образования / А. Б. Никольский, А. В. Суворов. — 2-е изд., перераб. и доп. — Москва : Издательство Юрайт, 2022. — 507 с. —

(Профессиональное образование). — ISBN 978-5-534-01209-5. — Текст : электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/491475>

2. Анфиногенова, И. В. Химия. Базовый уровень: 10—11 классы : учебник для среднего общего образования / И. В. Анфиногенова, А. В. Бабков, В. А. Попков. — 2-е изд., испр. и доп. — Москва : Издательство Юрайт, 2022. — 290 с. — (Общеобразовательный цикл). — ISBN 978-5-534-16098-7. — Текст : электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. — URL: <https://urait.ru/bcode/530422>

Перечень рекомендуемых Интернет-ресурсов:

1. <http://www.book.ru/cat/166>

2. <http://www.xumuk.ru/>

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

4 Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины осуществляется преподавателем в процессе проведения лабораторных работ, тестирования, а также выполнения обучающимися индивидуальных заданий, проектов, исследований.

Результаты обучения (освоенные умения, усвоенные знания)	Формы и методы контроля и оценки результатов обучения
Умения:	
- формировать представления о месте химии в современной научной картине мира; понимать роль химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;	практическая проверка; выступления с сообщениями (докладами) на занятиях
- давать количественные оценки и проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям;	стандартизированный контроль; практическая проверка письменная проверка; устный опрос; зачет
- формировать собственные позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников;	выступления с сообщениями (докладами) на занятиях
- уверенно пользоваться химической терминологией и символикой;	стандартизированный контроль; письменная проверка – устный опрос; выступления с сообщениями (докладами) на занятиях,

	зачет
- обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; применять методы познания при решении практических задач.	стандартизированный контроль; практическая и письменная проверка; зачет
Знания:	
- основополагающие химические понятия, теории, законы и закономерности;	стандартизированный контроль; письменная проверка; устный опрос; зачет
- основные методы научного познания, используемые в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент;	письменная проверка; выступления с сообщениями (докладами) на занятиях
- правила техники безопасности при использовании химических веществ.	стандартизированный контроль; практическая проверка; устный опрос
Практический опыт:	
- решения химических задач	письменная проверка; выступления с сообщениями (докладами) на занятиях
- выполнения лабораторных работ	практическая проверка

Программа разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом среднего общего образования, утвержденным Министерством образования и науки Российской Федерации 17 мая 2012 года, приказ № 413 и зарегистрированным в Министерстве юстиции Российской Федерации 07 июня 2012 года № 24480 с изменениями и дополнениями от 29 декабря 2014 года №1645 и примерной программой общеобразовательной учебной дисциплины «Химия» для профессиональных образовательных организаций / О. О. Габриелян, И. Г. Остроумова. – М. : Издательский центр «Академия», 2015. – 42 с.



Разработал:

Мустафин Р. З.