министерство науки и высшего образования российской федерации Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования

«Воронежский государственный технический университет»

Утверждено
В составе образовательной программы
Учебно-методическим советом ВГТУ
28.04. 2022 протокол №2

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

предмета

БУП.05 Естествознание

Специальность: 54.02.01 Дизайн (по отраслям)

Квалификация выпускника: дизайнер

Нормативный срок обучения: 3 года 10 месяцев

Форма обучения: очная

Год начала подготовки: 2022г.

Программа обсуждена на заседании методической комиссии филиала ВГТУ в городе Борисоглебске «29» июня 2022 года. Протокол №8,
Председатель методической комиссии филиала

Программа одобрена на заседании ученого совета филиала ВГТУ в городе Борисоглебске «30» июня 2022 года. Протокол №8,
Председатель учёного совета филиала

Григораш В.В.

Программа дисциплины разработана на основе федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования, утвержденного приказом Минобрнауки России от 17.05.2012 № 413, федерального государственного образовательного стандарта по специальности среднего профессионального образования 54.02.01 Дизайн (по отраслям), утвержденного приказом Минобрнауки России от 12.05.2014, №308

Организация-разработчик: ВГТУ

Разработчики:

Зацепина О.В. преподаватель СПО

СОДЕРЖАНИЕ

1 ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ
1.1 Область применения программы
1.2 Место предмет/дисциплины в структуре ППСС3:
1.3 Общая характеристика учебного предмета/ учебной дисциплины
1.4. Профильная составляющая (направленность) общеобразователього
предмета/общеобразовательной дисциплины
предмети оощеооризовительной дисциплины
2 СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ
2.1 Объем дисциплины и виды учебной работы
2.2 Тематический план и содержание дисциплины
3 УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ДИСЦИПЛИНЫ
3.1 Требования к материально-техническому обеспечению
3.2. Перечень нормативных правовых документов, основной и
дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения
дисциплины
3.3. Перечень программного обеспечения, профессиональных баз данных,
информационных справочных систем ресурсов информационно-
телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения
учебного предмета/учебной дисциплины
3.4. Особенности реализации дисциплины для обучающихся из числа
инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья
ппратидов и лиц с отрани тенными возможностими эдорова
4 КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ
r 1 1

1 ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ПРЕДМЕТА ЕСТЕСТВОЗНАНИЕ

1.1 Область применения программы

Реализация среднего общего образования в пределах ОП СПО по программе подготовки специалистов среднего звена по специальности <u>54.02.01 Дизайн</u> (по отраслям) в соответствии с ФГОС СПО по специальности <u>54.02.01 Дизайн</u> (по отраслям), с учетом требований ФГОС среднего общего образования, утвержденного приказом Минобрнауки России от 17.05.2012 № 413.

1.2 Место предмета в структуре ППССЗ:

Учебный предмет "Естествознание" является предметом/дисциплиной обязательной предметной области «Естествознание» ФГОС среднего общего образования.

В учебном плане ППССЗ учебный предмет/учебная дисциплина Естествознание входит в состав общеобразовательных учебных предметов/дисциплин, формируемых из обязательных предметных областей ФГОС среднего общего образования. При этом изучение дисциплины предусмотрено на <u>базовом/</u>профильном уровне и направлено на достижение личностных и метапредметных результатов обучения, выполнение требований к предметным результатам обучения.

1.3 Общая характеристика учебного предмета

Цели и задачи предмета - требования к результатам освоения дисциплины:

В результате изучения учебного предмета «Естествознание» студент должен:

знать/понимать

- **смысл понятий:** периодический закон, химическая связь, химическая реакция, макромолекула, белок, катализатор, фермент, клетка, дифференциация клеток, ДНК, вирус, биологическая эволюция, биоразнообразие, организм, популяция, экосистема, биосфера, энтропия, самоорганизация;
- вклад великих ученых в формирование современной естественно-научной картины мира;

уметь

• приводить примеры экспериментов или наблюдений, обосновывающих: атомно-молекулярное строение вещества, зависимость свойств вещества от структуры молекул, зависимость скорости химической реакции от температуры и катализаторов, клеточное строение живых организмов, роль ДНК как носителя наследственной информации, эволюцию живой природы, превращения энергии и вероятностный характер процессов в живой и

неживой природе, взаимосвязь компонентов экосистемы, влияние деятельности человека на экосистемы;

- объяснять прикладное значение важнейших достижений в области естественных наук для: развития энергетики, транспорта и средств связи, получения синтетических материалов с заданными свойствами, создания биотехнологий, лечения инфекционных заболеваний, охраны окружающей среды;
- выдвигать гипотезы и предлагать пути их проверки, делать выводы на основе экспериментальных данных, представленных в виде графика, таблицы или диаграммы;
- работать с естественно-научной информацией, содержащейся в сообщениях СМИ, интернет-ресурсах, научно-популярной литературе: владеть методами поиска, выделять смысловую основу и оценивать достоверность информации;

1.4. Профильная составляющая (направленность) общеобразовательного предмета

При отборе содержания учебного предмета «Естествознание» использован междисциплинарный подход, в соответствии с которым обучающиеся должны усвоить знания и умения, необходимые для формирования единой целостной естественно-научной картины мира, определяющей формирование научного мировоззрения, востребованные в жизни и в практической деятельности.

В целом учебная предмет «Естествознание», в содержании которой ведущим компонентом являются научные знания и научные методы познания, не только позволяет сформировать у обучающихся целостную картину мира, но и пробуждает у них эмоционально-ценностное отношение к изучаемому материалу, готовность к выбору действий определенной направленности, умение использовать методологию научного познания для изучения окружающего мира.

2 СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1 Объем дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем часов ¹
Объем работы обучающихся в академических часах (всего)	120
Объем работы обучающихся во взаимодействии с	80
преподавателем (всего)	
в том числе:	
лекции	38
практические занятия	30
лабораторное занятие	2
контрольные работы	8
Самостоятельная работа обучающегося (всего) с	40
обоснованием расчета времени, затрачиваемого на ее	
выполнение	
в том числе:	
изучение учебного/теоретического материала (по конспектам	10
лекций), изучение основной и дополнительной литературы	
подготовка к практическим и лабораторным занятиям	20
выполнение индивидуального или группового задания	5
подготовка к промежуточной аттестации, которая проводится в	5
форме диф. зачета	
и др.	-
Индивидуальный проект	-
Консультации	-
Промежуточная аттестация в форме	
2 семестр - диф.зачет	2
№ семестр – экзамен, в том числе:	-
подготовка к экзамену,	
предэкзаменационная консультация,	
процедура сдачи экзамена	

 $^{^{1}}$ Во всех ячейках со звездочкой (*) следует указать объем часов.

2.2 Тематический план и содержание дисциплины

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, лабораторные и практические занятия, самостоятельная работа обучающихся	Объем часов	Формируемые знания и умения
разделов и тем	2	3	знания и умения
Раздел 1.	- Химия		
	Содержание лекции		
Тема 1.1.	1 Многообразие органических соединений.	1	
Органические	2 Предельные углеводороды. Непредельные углеводороды.	1	
соединения.	3 Ароматические углеводороды.	1	
	4 Природный и попутный нефтяные газы. Нефть.	2	
	5 Одноатомные спирты. Многоатомные спирты.	1	
	6 Карбоновые кислоты.	1	
	7 Жиры.	1	
	8 Белки.	1	
	9 Глюкоза. Сахароза. Крахмал. Целлюлоза.	1	
	10 Общая характеристика полимеров. Синтетические волокна. Пластмассы.	1	
	Практические занятия	5	
	«Решение экспериментальных задач».		
	«Решение экспериментальных задач»		
	«Углеводы».		
	«Распознавание пластмасс». «Распознавание волокон».		
	Лабораторные занятия	2	
	«Получение и свойства карбоновых кислот».	_	
	«Получение этилового эфира уксусной кислоты».		
	Контрольные работы	6	
	Диагностическая контрольная работа		
	«Предельные углеводороды» «Непредельные углеводороды»		
	«Нефть и арены»		
	«Многоатомные спирты и фенол»		
	«Жиры, эфиры»		
	Самостоятельная работа обучающихся	12	
	1. Работа со справочниками и таблицами по химии для выполнения индивид. заданий.		
	2. Подготовка докладов и рефератов (по индивидуальным заданиям).		
	3. Составление опорного конспекта по темам.		
	4. Изучение основной и дополнительной литературы.		
	5. Подготовка к различным формам промежуточной аттестации (тестирование, контрольная работа).		

	6. Подготовка устного сообщения.							
	7. Работа по индивидуальным карточкам-заданиям.							
	8. Выполнение индивид. домашней работы по классам орг. соед-й.							
Тема 1.2.	Содержание учебного материала	9						
Химические	1 Периодический закон и периодическая система Менделеева.							
	 Тернодический закон и периодическая система іменделесва. Строение атома. Распределение электронов по энергетическим уровням. 	1						
свойства и	To provide the pro	1						
превращения	3 Типы связей.	I 1						
веществ.	4 Классификация химических реакций.	I 1						
Неорганические	Общая характеристика неметаллов. Фтор и хлор. Кислород и сера.	1						
соединения.	7 Общая характеристика металлов.	1						
	8 Железо. Медь и цинк.	1						
	9 Скорость химических реакций. Факторы, влияющие на скорость реакций.	1						
	Лабораторные работы	7						
	Практические занятия	/						
	Типы кристаллических решеток.							
	Дисперсные системы.							
	Гидролиз солей.							
	Классификация неорганических соединений.							
	Углерод и кремний.							
	Азот и фосфор.							
	Смещение химического равновесия.							
	Контрольные работы -							
	Самостоятельная работа обучающихся	8						
	1. Характеристика атома отдельного элемента (по индивид. заданиям)							
	2. Выполнение индивид. домашней работы по типам связи.							
	3. Составление опорного конспекта по темам.							
	4. Работа со справочниками и таблицами по химии для выполнения индивид. заданий.							
	5. Подготовка докладов и рефератов (по индивидуальным заданиям).							
Раздел 2.								
Тема 2.1.	Содержание лекции 18							
Клеточное	1 Уровни организации живой природы. Клеточная теория.	1						
строение.	2 Химическая организация клетки. Неорганические вещества.	1						
Наследственность	в 3 Органические вещества. Белки, жиры, углеводы. 1							
и изменчивость.	Органические вещества. Велки, жиры, углеводы. Обмен вешеств в клетке. П							
Многообразие и	Comen bemoeth b Referre.							
эволюция	5 Многообразие организмов. Бесполое размножение. 1							
органического	6 Индивидуальное развитие организма. Онтогенез.	1						
мира.	7 Филогенез.	1						
	8 Мендель- основоположник генетики. Законы Менделя. Моногибридное скрещивание.							

9 Дигибридное скрещивание.	1	
10 Изменчивость. Наследственная и модификационная.	1	
11 Селекция растений и животных.	1	
12 История развития эволюционных идей.	1	
13 Эволюционное учение Ч. Дарвина.	1	
14 Движущие силы эволюции.	1	
15 Макроэволюция.	1	
16 Оценка гипотез происхождения человека.	1	
17 Эволюция человека.	1	
18 Экологические системы. Структура экосистем.	1	
Практические занятия	18	
Строение и функции клетки.		
Нуклеиновые кислоты.		
Пластический обмен.		
Митоз.		
Мейоз. Оплодотворение.		
Вирусы – неклеточная форма жизни, меры профилактики вирусных заболеваний.		
Наследственные заболевания человека.		
Решение задач по генетике.		
Построение вариационной кривой.		
Учение Н.И.Вавилова о центрах многообразия и происхождения культурных растений.		
Вид. Его критерии.		
Вид и популяция как структурные единицы эволюции.		
Микроэволюция.		
Человеческие расы, родство и происхождение.		
Экологические факторы. Пищевые связи в экосистеме.		
Пищевые связи в экосистеме. Межвидовые взаимоотношения в экосистеме.		
Причины устойчивости и смены экосистеме.		
Лабораторные занятия		
Контрольные работы	2	
Клеточное строение.		
Основы генетики и селекции.	20	
Самостоятельная работа обучающихся	20	
1. Самостоятельный подбор необходимой литературы.		
2. Подготовка устного сообщения.		
3. Подготовка докладов и рефератов (по индивидуальным заданиям).		
4. Составление опорного конспекта по темам.		
5. Решение задач по индивидуальным заданиям.		
6. Изучение основной и дополнительной литературы.		
7. Подготовка к различным формам промежуточной аттестации (тестирование, контрольная работа).		

Дифференцированный зачет		2	
	Всего:	120/80	

3 УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРЕДМЕТА

3.1 Требования к материально-техническому обеспечению

Реализация предмета требует наличия учебного кабинета; мастерских; лабораторий.

борудование учебного кабинета:
ехнические средства обучения:
борудование мастерской и рабочих мест мастерской:
Оборудование лаборатории и рабочих мест лаборатории:
Триводится перечень средств обучения, включая тренажеры, модели,
акеты, оборудование, технические средства, в т. ч. аудиовизуальные,
омпьютерные и телекоммуникационные и т. п. (Количество не
казывается).

3.2. Перечень нормативных правовых документов, основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения предмета

Основные источники:

- 1. Вострикова Г.Ю., Хорохордина Е.А. Химия: Учебное пособие / Воронеж. гос. арх.-строит. ун-т;— Воронеж, 2015. 92 с.
- 2. Рудзитис, Гунтис Екабович. Химия. 8 класс [Текст] : учебник для общеобразовательных организаций : [для детей с нарушением зрения] : в 2 ч. / Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман. 2-е изд. Москва : Просвещение, 2017. 26 см. -
- / Г. Е. Рудзитис, Ф. Г. Фельдман. 2-е изд. Москва : Просвещение, 2017. 26 см. (ФГОС).; ISBN 978-5-09-051949-6 (ФГОС) Химические науки -- Общая и неорганическая химия -- Учебник для средней общеобразовательной школы.
- 3. Рудзитис, Гунтис Екабович. Химия. 10 класс [Текст] : учебник для общеобразовательных организаций с приложением на электронном носителе (DVD) : базовый уровень : рекомендовано Министерством образования и науки Российской Федерации / Рудзитис Гунтис Екабович, Фельдман Фриц Генрихович. Москва : Просвещение, 2014 (Смоленск : Смол. полиграф. комбинат, 2014). 224 с. : ил. + Приложение (1 электрон. опт. диск). Предм.-алф. указ.: с. 220-222.
- 4. Рудзитис, Гунтис Екабович. Химия. 11 класс [Текст] : учебник для общеобразовательных организаций с приложением на электронном носителе (DVD) : базовый уровень : рекомендовано Министерством образования и науки Российской Федерации / Рудзитис Гунтис Екабович, Фельдман Фриц Генрихович. Москва : Просвещение, 2014 (Смоленск :Смол. полиграф. комбинат, 2014). 223 с. : ил. + Приложение(1 электрон.- опт. диск). Предм. указ.: с. 220-221.

б) дополнительная литература:

- 1. Новошинский И.И., Новошинская Н.С. Химия. 10 класс. Базовый уровень: Учебник для общеобразовательных учреждений.— 2-е издание. М.: ООО «ТИД «Русское слово РС», 2016. 192 с.
- 2. Новошинский И.И., Новошинская Н.С. Органическая химия. 11 класс. Базовый уровень: Учебник для общеобразовательных учреждений.— 2- е издание. М.: ООО «ТИД «Русское слово РС», 2015. 176 с.
- 3. Глинка Н.Л. Общая химия: учебник [Текст] /Н.Л. Глинка. М.: КНОРУС, 2011. 752 с.
- 4. Глинка, Н. Л. Общая химия : учебник для бакалавров / Н. Л. Глинка. 18-е изд., пер. и доп. М. : Издательство Юрайт, 2013. 898 с.
- (Серия : Бакалавр. Академический курс). ISBN 978-5-9916-2901-0.
- 5. Габриелян О.С. Химия. 8 класс.: учебник для общеобразовательных учреждений / О.С. Габриелян. 12-е издание., стереотип. М.: Дрофа, 2013. 267, [5] с.: ил.
- 6. Габриелян О.С. Химия. 10 класс.: учебник для общеобразовательных учреждений / О.С. Габриелян. 9-е издание. М.: Дрофа, 2013. 192, [5] с.: ил.
- 7. Макарова, О. В. Неорганическая химия : Учебное пособие / О. В. Макарова ; Макарова О. В. Саратов : Ай Пи Эр Медиа, 2010. 99 с. URL: http://www.iprbookshop.ru/730
- 8. Титаренко, А. И. Органическая химия: Учебное пособие / А. И. Титаренко; Титаренко А. И. Саратов: Ай Пи Эр Медиа, 2010. 131 с. URL: http://www.iprbookshop.ru/731

3.3. Перечень программного обеспечения, профессиональных баз данных, информационных справочных систем ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения учебной предмета

- 1. http://www.iprbookshop.ru/Электронно-библиотечная система.
- 2. www.chemistry.nglib.ru
- 3. <u>www.oglibrary.ru</u>
- 4. www.readnewbook.ru
- 5. www.universal-p.ru
- 6. www.by-chgu.ru
- 7. www.inorgchem.nglib.ru

3.4. Особенности реализации предмета для обучающихся из числа инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья

При обучении лиц с ограниченными возможностями здоровья предусматривается индивидуальный график обучения.

Инвалиды и лица с ограниченными возможностями здоровья обеспечены печатными и электронными образовательными ресурсами в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья.

Для осуществления процедур текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся, создаются фонды оценочных средств, адаптированные для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья и позволяющие оценить достижение ими запланированных в основной образовательной программе результатов обучения и уровень сформированности всех компетенций, заявленных в образовательной программе.

4 КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ПРЕДМЕТА

Достижение личностных результатов оценивается на качественном уровне (без отметки). Сформированность метапредметных и предметных умений оценивается в баллах преподавателем в процессе выполнения основных видов учебной деятельности обучающихся, тестирования, выполнения обучающимися самостоятельной работы, по результатам текущего контроля и промежуточной аттестации.

Результаты обучения	Формы и методы контроля и оценки
	результатов обучения
Предметные результаты обучения	Φ ормы контроля обучения 2
Личностные результаты обучения	
Метапредметные результаты обучения	
Знать	
Уметь	
использовать приобретенные знания и умения	
в практической деятельности и повседневной	
жизни	

⁻

² Перечень форм контроля следует конкретизировать с учетом специфики обучения по примерной программе учебной дисциплины

Руководитель образовательной программы						
ВГТУ преподаватель СПО	lu	Ефанова А.П				
Эксперт						
(место работы)	(подпись)		(Ф.И.О)			
			М.П.			

организации

Разработчики: ВГТУ в городе Борисоглебске, преподаватель СПО Зацепина О.В.

ЛИСТ АКТУАЛИЗАЦИИ рабочей программы предмета/дисциплины

				Реквизиты
№ п/п	Наименование элемента ОП, раздела, пункта	Пункт в предыдущей редакции	Пункт с внесенными изменениями	заседания, утвердившего внесение
	риздени, путкти	раздела, пункта	изменений	