

Федеральное агентство морского и речного транспорта Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования

«Государственный университет морского и речного флота имени адмирала С.О. Макарова»

Котласский филиал ФГБОУ ВО «ГУМРФ имени адмирала С.О. Макарова»

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА ДУП.01 ОСНОВЫ ПРОЕКТНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

(общеобразовательная подготовка, технологический профиль)

ПРОГРАММЫ ПОДГОТОВКИ СПЕЦИАЛИСТОВ СРЕДНЕГО ЗВЕНА

по специальности
23.02.07 ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБСЛУЖИВАНИЕ И РЕМОНТ ДВИГАТЕЛЕЙ, СИСТЕМ И АГРЕГАТОВ АВТОМОБИЛЕЙ

квалификация СПЕЦИАЛИСТ СОГЛАСОВАНА

Заместитель директора по учебнометодической работе филиала

H.Е. Гладышева

ОДОБРЕНА

на заседании цикловой комиссии математических и естественнонаучных дисциплин

Протокол от 16 . 05 . 20 13 № 5

Председатель Субъ Н.И. Субботина

РАЗРАБОТЧИК:

Амосова Юлия Валерьевна — преподаватель КРУ Котласского филиала ФГБОУ ВО «ГУМРФ имени адмирала С.О. Макарова»

УТВЕРЖДЕНА

Лиректор филиала

О.В. Шергина

Рабочая программа общеобразовательного учебного предмета ДУП.01 Основы проектной деятельности разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом СОО, утвержденным Приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17.05.2012 № 413 с изменениями и дополнениями, Федеральным государственным образовательным стандартом среднего профессионального образования, утвержденным приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 9 декабря 2016 г. N 1568, по специальности 23.02.07 Техническое обслуживание и ремонт двигателей, систем и агрегатов автомобилей, примерной рабочей программой общеобразовательной дисциплины для профессиональных образовательных организаций и Положением об основной образовательной программе — программе подготовки специалистов среднего звена (Приказ № 1034 от 31.08.2021г.), с учётом Стратегии развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года.

СОДЕРЖАНИЕ

1.			А РАБОЧЕЙ ПРОГРА ЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА	АММЫ 4
2.	СТРУКТУРА УЧЕБНОГО П	, ,	ІЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬ	НОГО 10
3.	УСЛОВИЯ УЧЕБНОГО П	РЕАЛИЗАЦИИ РЕДМЕТА	ОБЩЕОБРАЗОВАТЕ ЛЬ	НОГО 15
4.		'	РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВО	ЕНИЯ

1. ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ДУП.01 ОСНОВЫ ПРОЕКТНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ»

1.1. Место учебного предмета в структуре основной профессиональной образовательной программы

Общеобразовательный учебный предмет «ДУП.01 Основы проектной деятельности» является обязательной частью общеобразовательного цикла образовательной программы Φ ГОС СПО в соответствии с Φ ГОС по специальности 23.02.07 Техническое обслуживание и ремонт двигателей, систем и агрегатов автомобилей.

1.2. Цели и планируемые результаты освоения учебного предмета:

1.2.1. Цели и задачи учебного предмета

Содержание программы общеобразовательного учебного предмета «ДУП.01 Основы проектной деятельности» направлено на достижение результатов ее изучения в соответствии с требованиями ФГОС СОО с учетом профессиональной направленности ФГОС СПО.

1.2.2. Планируемые результаты освоения общеобразовательного учебного предмета в соответствии с ФГОС СПО и на основе ФГОС СОО

Особое значение учебный предмет имеет при формировании и развитии ОК и ПК

Код и	Планируемые результаты обучения		
наименование формируемых компетенций	Общие	Предметные	
ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам	- готовность к труду, осознание ценности мастерства, трудолюбие; - готовность к активной деятельности технологической и социальной направленности, способность инициировать, планировать и самостоятельно выполнять такую деятельность; - интерес к различным сферам профессиональной деятельности. Овладение универсальными учебными познавательными действиями: а) базовые логические действия: - самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, рассматривать ее всесторонне; - устанавливать существенный признак или основания для сравнения, классификации и обобщения; - определять цели деятельности, задавать параметры и критерии их достижения; - выявлять закономерности и противоречия в рассматриваемых явлениях; - вносить коррективы в деятельность, оценивать соответствие результатов целям, оценивать риски последствий деятельности; - развивать креативное мышление при решении жизненных проблем; б) базовые исследовательские действия:	- владеть системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (химический элемент, атом, электронная оболочка атома, s-, p-, d-электронные орбитали атомов, ион, молекула, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь, моль, молярная масса, молярный объем, углеродный скелет, функциональная группа, радикал, изомерия, изомеры, гомологический ряд, гомологи, углеводороды, кислород- и азотсодержащие соединения, биологически активные вещества (углеводы, жиры, белки), мономер, полимер, структурное звено, высокомолекулярные соединения, кристаллическая решетка, типы химических реакций (окислительно-восстановительные, экзо-и эндотермические, реакции ионного обмена), раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель, восстановитель, скорость химической реакции, химическое равновесие), теории и законы (теория химического строения органических веществ А.М.Бутлерова, теория электролитической диссоциации, периодический закон Д.И. Менделеева, закон сохранения массы), закономерности, символический язык химии, фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических и органических веществ в быту и практической деятельности человека; - уметь выявлять характерные признаки и взаимосвязь изученных понятий, применять соответствующие понятия	

проектной деятельности, навыками разрешения проблем;

- выявлять причинно-следственные связи и актуализировать задачу, выдвигать гипотезу ее решения, находить аргументы для доказательства своих утверждений, задавать параметры и критерии решения;
- анализировать полученные в ходе решения задачи результаты, критически оценивать их достоверность, прогнозировать изменение в новых условиях;
- уметь переносить знания в познавательную и практическую области жизнедеятельности;
- уметь интегрировать знания из разных предметных областей;
- выдвигать новые идеи, предлагать оригинальные подходы и решения;
- способность их использования в познавательной и социальной практике

при описании строения и свойств неорганических и органических веществ и их превращений; выявлять взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других естественнонаучных предметов;

- уметь использовать наименования химических соединений международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальные названия важнейших веществ (этилен, ацетилен, глицерин, фенол, формальдегид, уксусная кислота, глицин, угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашеная известь, негашеная известь, питьевая сода и других), составлять формулы неорганических органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять ИХ подтверждать смысл; характерные свойства соответствующими химические веществ экспериментами и записями уравнений химических реакций;
- уметь устанавливать принадлежность изученных неорганических и органических веществ к определенным классам и группам соединений, характеризовать их состав и важнейшие свойства; определять виды химических связей (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), типы кристаллических решеток веществ; классифицировать химические реакции;
- сформировать представления: о химической составляющей естественнонаучной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;
- уметь проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием

ОК 02.
Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности

В области ценности научного познания:

- сформированность мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, основанного на диалоге культур, способствующего осознанию своего места в поликультурном мире;
- совершенствование языковой и читательской культуры как средства взаимодействия между людьми и познания мира;
- осознание ценности научной деятельности, готовность осуществлять проектную и исследовательскую деятельность индивидуально и в группе.

Овладение универсальными учебными познавательными действиями:

- в) работа с информацией:
- владеть навыками получения информации из источников разных типов, самостоятельно осуществлять поиск, анализ, систематизацию и интерпретацию информации различных видов и форм представления;
- создавать тексты в различных форматах с учетом назначения информации и целевой аудитории, выбирая оптимальную форму представления и визуализации;
- оценивать достоверность, легитимность информации,

физических величин, характеризующих вещества с количественной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением

- уметь планировать и выполнять химический эксперимент (превращения органических веществ при нагревании, получение этилена и изучение его свойств, качественные реакции на альдегиды, крахмал, уксусную кислоту; денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков; проводить реакции ионного обмена, определять среду водных растворов, качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов;
- уметь анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников (средств массовой информации, сеть Интернет и другие);
- владеть основными методами научного познания веществ и химических явлений (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование);
- уметь проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин, характеризующих вещества с количественной стороны: массы, объема (нормальные

ее соответствие правовым и морально-этическим нормам; информационных использовать средства технологий коммуникационных решении когнитивных, коммуникативных и организационных задач с соблюдением требований эргономики, техники безопасности, гигиены, ресурсосбережения, правовых информационной этических норм, норм безопасности; владеть навыками распознавания и защиты информации, информационной безопасности личности ОК 04. Эффективно самоопределению; взаимодействовать -овладение навыками работать проектной и социальной деятельности; Овладение коллективе И универсальными

условия) газов, количества вещества; системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением

команде

- готовность к саморазвитию, самостоятельности и
- учебно-исследовательской,

коммуникативными действиями:

- б) совместная деятельность:
- понимать и использовать преимущества командной и индивидуальной работы;
- принимать совместной цели деятельности, организовывать и координировать действия по ее достижению: составлять план действий, распределять роли с учетом мнений участников обсуждать результаты совместной работы;
- координировать и выполнять работу в условиях комбинированного реального, виртуального И взаимодействия;
- осуществлять позитивное стратегическое поведение в ситуациях, проявлять различных творчество воображение, быть инициативным.

- уметь планировать и выполнять химический эксперимент (превращения органических веществ при нагревании, получение этилена и изучение его свойств, качественные реакции на альдегиды, крахмал, уксусную кислоту; денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков; проводить реакции ионного обмена, определять среду водных растворов, качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов

Овладение регулятивными универсальными действиями: г) принятие себя и других людей: - принимать мотивы и аргументы других людей при анализе результатов деятельности; - признавать свое право и право других людей на ошибки; - развивать способность понимать мир с позиции другого человека ОК В области экологического воспитания: сформировать представления: химической Содействовать составляющей естественнонаучной картины мира, роли сформированность экологической культуры, сохранению химии в познании явлений природы, в формировании понимание влияния социально-экономических окружающей процессов на состояние природной и социальной мышления и культуры личности, ее функциональной среды, осознание глобального характера экологических грамотности, необходимой для решения практических задач среды, проблем; и экологически обоснованного отношения к своему ресурсосбережени планирование и действий в здоровью и природной среде; применять осуществление окружающей среде - уметь соблюдать правила экологически целесообразного знания на основе знания целей поведения в быту и трудовой деятельности в целях устойчивого развития человечества; изменении - активное неприятие действий, приносящих вред сохранения своего здоровья и окружающей природной климата, принципы бережливого окружающей среде; среды; учитывать опасность воздействия на живые неблагоприятные производства, прогнозировать организмы определенных веществ, понимая умение смысл показателя предельной допустимой концентрации эффективно экологические последствия предпринимаемых действовать в | действий, предотвращать их; чрезвычайных - расширение опыта деятельности экологической ситуациях направленности; - овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности

2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

2.1. Объем учебного предмета и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем в часах
Объем образовательной программы учебного предмета	32
в т.ч.	
Основное содержание	17
вт. ч.:	
теоретическое обучение	12
практические занятия	5
Профессионально-ориентированное содержание	9
В Т. Ч.:	
практические занятия	9
Индивидуальный проект	6
Промежуточная аттестация в форме дифференцированный зачет	-

2.2. Тематический план и содержание учебного предмета

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала (основное и профессионально- ориентированное), практические занятия	Объем часов	Формируемые компетенции
1 2		3	4
Введение в проектную Основное содержание		2	OK 01
деятельность	 Цели и задачи учебного предмета. Исследовательская и проектная деятельность, как один из видов творческой деятельности обучающихся. Понятие о науке, познании, исследовании. 	1	OK 03 OK 05
	Практические занятия	1	
	Практическое занятие № 1. Формулирование и оформление теоретических и практических аспектов проектной деятельности по химии.	1	
Тема 1.	Основное содержание	2	OK 01
Методология и методика 1. Понятия «метод», «методология», «эксперимент», «закономерность»		1	OK 03
исследования	Методологические принципы. Структура методологии. 2. Понятие о логике исследования.		OK 04 OK 05
	Практические занятия	1	
	Практическое занятие № 2. Оформление плана работы над проектом. Метод «кристаллизации идеи».	1	
Тема 2.	Основное содержание	2	ОК 01
Типы и виды проектов	1. Типы проектов по сферам деятельности (технический, организационный, экономический, социальный, смешанный). 2. Виды проектов (инновационный, конструкторский, исследовательский, инженерный, информационный, творческий, социальный, прикладной). Классы проектов: монопроекты, мультипроекты, мегапроекты. 3. Разработка алгоритма работы над проектом.	1	OK 02 OK 03 OK 04 OK 05
	Практические занятия	1	
	Практическое занятие № 3. Изучение Методических рекомендаций по подготовке, оформлению и защите индивидуальных проектов в Котласском речном училище.	1	

	Практическое занятие № 4. Определение степени значимости темы проекта.		
	Требования к выбору и формулировке темы.		
Тема 3.	Основное содержание	4	OK 01
Выбор темы и определение	1. Выбор темы. Определение степени значимости темы проекта. Требования к	2	OK 02
методологических	выбору и формулировке темы.		OK 03
характеристик	2. Выбор темы. Актуальность и практическая значимость исследования.		OK 04
	Выявление противоречия и формулирование проблемы.		OK 05
	3. Выбор темы. Постановка цели, определение задач. Новизна и практическая значимость исследования.		OK 07
	4. Выбор темы. Формулирование гипотезы. Доказательство и опровержение		
	гипотезы.		
5. Выбор темы. Обозначить проблему и выдвинуть гипотезу. Сформулировать			
	цель и задачи исследования. Сформулировать: что является объектом и		
	предметом исследования.		
	6. Выбор темы. Алгоритм проектной деятельности. Результативность проекта.		
	Критерии оценки.		
	Профессионально-ориентированное содержание	2	
	Практические занятия	2	
	Практическое занятие № 5. Составление плана собственного исследования.	2	
Тема 4.	Основное содержание	7	ОК 01
Этапы работы над проектом	1. Планирование: подбор необходимых материалов, определение способов	1	OK 02
	сбора и анализа информации.		OK 03
			OK 04
			OK 05
			OK 07

	 Основной этап: обсуждение методологических аспектов и организация работы, структурирование проекта, работа над проектом. Заключительный этап: подведение итогов, оформление результатов, презентация проекта. Деятельность на различных этапах проектирования. Последовательность выполнения проектов. Беседа, интервьюирование и анкетирование. Основные требования при составлении вопросов. Классификация вопросов. Структурирование аргументации результатов исследования на основе собранных данных. 		
	Профессионально-ориентированное содержание	6	
	Практические занятия	<u>6</u>	
	Практическое занятие № 6. Изложение результатов работы над индивидуальным проектом по химии с учетом профессиональной	O	
	направленности.		
Тема 5.	Основное содержание	2	OK 01
Методы работы с источниками	1. Виды источников информации. Документальные источники	1	OK 02
информации	информации и их основные виды. Основные виды источников научной	•	OK 03
	информации.		ОК 04
	2. Электронные источники информации и работа с ними. Правила и		OK 05
	особенности информационного поиска в Интернете.		
	Практические занятия	1	
	Практическое занятие № 7. Отработка методов поиска информации в	1	
	Интернете и работа с источниками информации.		
Тема 6.	Основное содержание	2	OK 01
Виды источников информации	1. Общие требования к оформлению текста в соответствии с	1	OK 02
	требованиями ГОСТ		OK 03
			OK 04
	Практические занятия	1	ОК 05

	Практическое занятие № 8. Оформление библиографического	1	
	оформления источников информации. Варианты построения списка		
	литературы.		
Тема 7.	Основное содержание	5	ОК 01
Правила оформления работы	1. Требования к подготовке презентации проекта. Презентация проекта.	4	ОК 02
(проектов).	Особенности работы в программе PowerPoint.		ОК 03
Подготовка проекта к защите	2. Требования к содержанию слайдов. Основные ошибки в оформлении		ОК 04
	презентации. Критерии оценивания презентации.		ОК 05
	3. Правила оформления титульного листа, содержания проекта. Правила		ОК 07
	оформления таблиц, графиков, диаграмм, схем.		
	4. Оформление доклада для защиты индивидуального проекта.		
	5. Подготовка проекта к защите.		
	Профессионально-ориентированное содержание	1	
	Практические занятия	1	
	Практическое занятие № 9. Подготовка авторского доклада по химии с	1	
	учетом профессиональной направленности.		
Промежуточная аттестация - дифф	реренцированный зачет (защита индивидуальный проекта)	6	
Всего:		32	

3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

- 3.1. Для реализации программы учебного предмета предусмотрено следующее учебное помещении:
 - кабинет «Общеобразовательные дисциплины».

Учебное помещение соответствует требованиям Санитарно-эпидемиологических правил и нормативов, оснащен типовым оборудованием, в том числе специализированной учебной мебелью и средствами обучения, необходимыми для выполнения требований к уровню подготовки обучающихся.

- В учебном помещении предусмотрено следующее оборудование:
- комплект учебной мебели (столы, стулья, доска).
- В учебном помещении предусмотрены следующие технические средства обучения:
- персональный компьютер с лицензионным программным обеспечением;
- видеомагнитофон;
- телевизор;
- локальная компьютерная сеть.

Для реализации рабочей программы учебного предмета предусмотрена библиотека и читальный зал с выходом в сеть Интернет.

3.2. Информационное обеспечение реализации программы

3.2.1. Основные электронные издания

- 1. Тихомирова, О. Г. Управление проектами: практикум : учебное пособие / О.Г. Тихомирова. Москва : ИНФРА-М, 2023. 273 с. (Высшее образование: Бакалавриат). DOI 10.12737/17635. ISBN 978-5-16-011601-3. Текст : электронный. URL: https://znanium.com/catalog/product/1893799
- 2. Химия. Базовый уровень. 10 класс : учебник / Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Теренин В.И., Дроздов А.А., Лунин В.В.; под ред. Лунина В.В. 8-е изд., стереотипное Москва : Издательство "Просвещение", 2022. 208 с. ISBN 978-5-09-099533-7. Текст : электронный.
- 3. Химия. Базовый уровень. 11 класс : учебник / В. В. Еремин, Н. Е. Кузьменко, А. А. Дроздов, В. В. Лунин ; под. ред. В. В. Лунина. 8-е изд., переработанное Москва : Издательство "Просвещение", 2022. 226 с. ISBN 978-5-09-099534-4. Текст : электронный.

3.2.2. Дополнительные источники

- 1. Афанасьев, В. В. Основы учебно-исследовательской деятельности : учебное пособие для среднего профессионального образования / В. В. Афанасьев, О. В. Грибкова, Л. И. Уколова. Москва : Издательство Юрайт, 2023. 154 с. (Профессиональное образование). ISBN 978-5534-10342-7. Текст : электронный // Образовательная платформа Юрайт [сайт]. URL: https://urait.ru/bcode/517735
- 2. Габриелян, О. С. Химия. Базовый уровень. 10 класс : учебник / О. С. Габриелян. 5-е изд., переработанное Москва : Издательство "Просвещение", 2022. 192 с. ISBN 978-5-09-099538-2. Текст : электронный.
- 3. Габриелян, О. С. Химия. Базовый уровень. 11 класс : учебник / О. С. Габриелян. 8-е изд., стереотипное Москва : Издательство "Просвещение", 2022. 224 с. ISBN 978-5-09-099539-9. Текст : электронный.

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

Контроль и оценка раскрываются через предметные результаты, усвоенные знания и приобретенные обучающимися умения, направленные на формирование общих и профессиональных компетенций.

Общая компете	Раздел/Те	Тип оценочных меропри
ОК 01. Выбирать способы	Введение.	Текущий контроль в форме:
профессиональной	Тема 1.	устный опрос;
применительно к различным	Тема 2.	 оценка выполнения практических
	Тема 3 (П/о-с).	Промежуточная аттестация в форме:
	Тема 4 (П/о-с).	- дифференцированный зачет.
	Тема 5.	744 -b -1 2 2
	Тема 6.	
	Тема 7 (П/o-c).	
ОК 02. Использовать соврем	Тема 2.	
поиска, анализа и	Тема 3 (П/о-с).	
информации и ин	Тема 4 (П/о-с).	
технологии для выпол	Тема 5.	
профессиональной деятельн	Тема 6.	
	Тема 7 (П/о-с).	
ОК 03. Планировать и	Введение.	
собственное профессио	Тема 1.	
личностное	Тема 2.	
предпринимательскую де	Тема 3 (П/о-с).	
профессиональной сфере,	Тема 4 (П/о-с).	
знания по финансовой г	Тема 5.	
различных жизненных ситуа	Тема 6.	
	Тема 7 (П/о-c).	
ОК 04. Эффективно взаим	Тема 1.	
работать в коллективе и ком	Тема 2.	
	Тема 3 (П/о-с).	
	Тема 4 (П/о-с).	
	Тема 5.	
	Тема 6.	
	Тема 7 (П/o-c).	
ОК 05. Осуществлять	Введение.	
письменную коммуни	Тема 1.	
государственном языке	Тема 2.	
Федерации с учетом	Тема 3 (П/о-с).	
социального и культурного в	Тема 4 (П/о-с).	
	Тема 5.	
	Тема 6.	
	Тема 7 (П/o-c).	
ОК 07. Содействовать	Тема 3 (П/о-с).	
окружающей среды, ресур		
применять знания об изме	Тема 7 (П/o-c).	
принципы бережливого		
эффективно действовать в		
ситуациях		



Федеральное агентство морского и речного транспорта Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования

«Государственный университет морского и речного флота имени адмирала С.О. Макарова»

Котласский филиал ФГБОУ ВО «ГУМРФ имени адмирала С.О. Макарова»

КОМПЛЕКТ КОНТРОЛЬНО-ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОМУ УЧЕБНОМУ ПРЕДМЕТУ

ДУП.01 ОСНОВЫ ПРОЕКТНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ (общеобразовательная подготовка, технологический профиль)

по специальности 23.02.07 ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБСЛУЖИВАНИЕ И РЕМОНТ ДВИГАТЕЛЕЙ, СИСТЕМ И АГРЕГАТОВ АВТОМОБИЛЕЙ

квалификация СПЕЦИАЛИСТ

> г. Котлас 2023

СОГЛАСОВАНА

Заместитель директора по учебнометодической работе филиала

H.Е. Гладышева

УТВЕРЖДЕНА Директор филиала

О.В. Шергина

2023

ОДОБРЕНА

на заседании цикловой комиссии математических и естественнонаучных дисциплин

Протокол от <u>16 . 05</u> 20 <u>23</u> № <u>9</u>

Председатель Суботина

РАЗРАБОТЧИК:

Амосова Юля Валерьевна— преподаватель КРУ Котласского филиала ФГБОУ ВО «ГУМРФ имени адмирала С.О. Макарова»

Комплект контрольно-оценочных средств по учебному предмету ДУП.01 Основы проектной деятельности разработан в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом СОО, утвержденным Приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 17.05.2012 № 413 с изменениями и дополнениями, Федеральным государственным образовательным стандартом среднего профессионального образования, утвержденным приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 9 декабря 2016 г. N 1568, по специальности 23.02.07 Техническое обслуживание и ремонт двигателей, систем и агрегатов автомобилей, рабочей программой учебного предмета.

СОДЕРЖАНИЕ

۱.	ПАСПОРТ КОМПЛЕКТА КОНТРОЛЬНО-ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ	20
2.	КОДИФИКАТОР ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ	27
3.	СИСТЕМА ОЦЕНКИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫХ ДОСТИЖЕНИЙ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО КАЖДОМУ ОЦЕНОЧНОМУ СРЕДСТВУ	28
4.	БАНК КОМПЕТЕНТНОСТНО-ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ ДЛЯ ОЦЕНКИ УСВОЕНИЯ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА	30

1. ПАСПОРТ КОМПЛЕКТА КОНТРОЛЬНО-ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО УЧЕБНОМУ ПРЕДМЕТУ «ДУП.01 ОСНОВЫ ПРОЕКТНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ»

1.1. Область применения контрольно-оценочных средств

Контрольно-оценочные средства (КОС) являются частью нормативнометодического обеспечения системы оценивания качества освоения обучающимися программы подготовки специалистов среднего звена по специальности 23.02.07 Техническое обслуживание и ремонт двигателей, систем и агрегатов автомобилей и обеспечивают повышение качества образовательного процесса.

КОС по учебному предмету представляет собой совокупность контролирующих материалов, предназначенных для измерения уровня достижения обучающимся установленных результатов обучения.

КОС по учебному предмету используется при проведении текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся в виде дифференцированного зачета.

1.2. Результаты освоения учебной предмета, подлежащие проверке

Код и	Планируемые результаты обучения		
наименование формируемых компетенций	Общие	Предметные	
ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам	 готовность к труду, осознание ценности мастерства, трудолюбие; готовность к активной деятельности технологической и социальной направленности, способность 	кислород- и азотсодержащие соединения, биологически	

- владеть навыками учебно-исследовательской и проектной деятельности, навыками разрешения проблем;
- выявлять причинно-следственные связи и актуализировать задачу, выдвигать гипотезу ее решения, находить аргументы для доказательства своих утверждений, задавать параметры и критерии решения;
- анализировать полученные в ходе решения задачи результаты, критически оценивать их достоверность, прогнозировать изменение в новых условиях;
- уметь переносить знания в познавательную и практическую области жизнедеятельности;
- уметь интегрировать знания из разных предметных областей;
- выдвигать новые идеи, предлагать оригинальные подходы и решения;
- способность их использования в познавательной и социальной практике

- изученных понятий, применять соответствующие понятия при описании строения и свойств неорганических и органических веществ и их превращений; выявлять взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других естественнонаучных предметов;
- уметь использовать наименования химических соединений международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальные названия важнейших веществ (этилен, фенол, формальдегид, уксусная ацетилен, глицерин, кислота, глицин, угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашеная известь, негашеная известь, питьевая сода и составлять неорганических других), формулы органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять смысл; подтверждать характерные ИХ химические свойства веществ соответствующими экспериментами и записями уравнений химических реакций;
- уметь устанавливать принадлежность изученных неорганических и органических веществ к определенным классам и группам соединений, характеризовать их состав и важнейшие свойства; определять виды химических связей (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), типы кристаллических решеток веществ; классифицировать химические реакции;
- сформировать представления: о химической составляющей естественнонаучной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;

		- уметь проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин, характеризующих вещества с количественной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением
ОК 02.	В области ценности научного познания:	- уметь планировать и выполнять химический эксперимент
Использовать	- сформированность мировоззрения, соответствующего	(превращения органических веществ при нагревании,
современные	современному уровню развития науки и общественной	получение этилена и изучение его свойств, качественные
средства поиска,	практики, основанного на диалоге культур,	реакции на альдегиды, крахмал, уксусную кислоту;
анализа и	способствующего осознанию своего места в	денатурация белков при нагревании, цветные реакции
интерпретации информации и	поликультурном мире; - совершенствование языковой и читательской	белков; проводить реакции ионного обмена, определять среду водных растворов, качественные реакции на сульфат-,
информационные	культуры как средства взаимодействия между людьми	карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония; решать
технологии для	и познания мира;	экспериментальные задачи по темам "Металлы" и
выполнения задач	- осознание ценности научной деятельности,	"Неметаллы") в соответствии с правилами техники
профессиональной	готовность осуществлять проектную и	ا
деятельности	исследовательскую деятельность индивидуально и в	оборудованием; представлять результаты химического
	группе.	эксперимента в форме записи уравнений соответствующих
	Овладение универсальными учебными	реакций и формулировать выводы на основе этих
	познавательными действиями:	результатов;
	в) работа с информацией:	- уметь анализировать химическую информацию,
	- владеть навыками получения информации из	получаемую из разных источников (средств массовой
	источников разных типов, самостоятельно	информации, сеть Интернет и другие);
	осуществлять поиск, анализ, систематизацию и	
	интерпретацию информации различных видов и форм	и химических явлений (наблюдение, измерение,
	представления; - создавать тексты в различных форматах с учетом	эксперимент, моделирование); - уметь проводить расчеты по химическим формулам и
	- создавать тексты в различных форматах с учетом	- уметь проводить расчеты по лимическим формулам и

назначения информации и целевой аудитории, выбирая оптимальную форму представления и визуализации; - оценивать достоверность, легитимность информации, ее соответствие правовым и морально-этическим нормам;

- использовать средства информационных и коммуникационных технологий в решении когнитивных, коммуникативных и организационных задач с соблюдением требований эргономики, техники безопасности, гигиены, ресурсосбережения, правовых и этических норм, норм информационной безопасности;
- владеть навыками распознавания и защиты информации, информационной безопасности личности

уравнениям химических реакций с использованием физических величин, характеризующих вещества с количественной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением

ОК 04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде

- готовность к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению;
- -овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности;
- Овладение универсальными коммуникативными действиями:
- б) совместная деятельность:
- понимать и использовать преимущества командной и индивидуальной работы;
- принимать цели совместной деятельности, организовывать и координировать действия по ее достижению: составлять план действий, распределять роли с учетом мнений участников обсуждать результаты совместной работы;
- координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного

- уметь планировать и выполнять химический эксперимент (превращения органических веществ при нагревании, получение этилена и изучение его свойств, качественные реакции на альдегиды, крахмал, уксусную кислоту; денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков; проводить реакции ионного обмена, определять среду водных растворов, качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов

взаимодействия;

- осуществлять позитивное стратегическое поведение в различных ситуациях, проявлять творчество и воображение, быть инициативным.

Овладение универсальными регулятивными действиями:

- г) принятие себя и других людей:
- принимать мотивы и аргументы других людей при анализе результатов деятельности;
- признавать свое право и право других людей на ошибки;
- развивать способность понимать мир с позиции другого человека

OK 07.

Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережени ю, применять знания изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать чрезвычайных ситуациях

В области экологического воспитания:

- сформированность экологической культуры, понимание влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды, осознание глобального характера экологических проблем;
- планирование и осуществление действий в окружающей среде на основе знания целей устойчивого развития человечества;
- активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде;
- умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их;
- расширение опыта деятельности экологической направленности;
- овладение навыками учебно-исследовательской,

- сформировать представления: о химической составляющей естественнонаучной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;
- уметь соблюдать правила экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды; учитывать опасность воздействия на живые организмы определенных веществ, понимая смысл показателя предельной допустимой концентрации

проектной и социальной деятельности	

2. КОДИФИКАТОР ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Функциональный признак оценочного средства (тип контрольного задания)	Метод/форма контроля	
Практическое задание	Практические занятия	
Проектное задание	Учебный проект, дифференцированный зачет	

Распределение типов контрольных заданий по темам для оценивания предметных результатов.

Наименование темы	Формируемые ОК	Тип контрольного задания
Введение в проектную деятельность	OK 01, OK 03, OK 05	ПР
Тема 1. Методология и методика исследования	OK 01, OK 03, OK 04, OK 05	ПР
Тема 2. Типы и виды проектов	OK 01, OK 02, OK 03, OK 04, OK 05	ПР
Тема 3. Выбор темы и определение методологических характеристик	OK 01, OK 02, OK 03, OK 04, OK 05, OK 06, OK 07	ПР
Тема 4. Этапы работы над проектом	OK 01, OK 02, OK 03, OK 04, OK 05, OK 06, OK 07	ПР
Тема 5. Методы работы с источниками информации	OK 01, OK 02, OK 03, OK 04, OK 05	ПР
Тема б. Виды источников информации	OK 01, OK 02, OK 03, OK 04, OK 05	ПР
Тема 7. Правила оформления работы (проектов). Подготовка проекта к защите	OK 01, OK 02, OK 03, OK 04, OK 05, OK 06, OK 07	ПР
Промежуточная		Д3 (П)

Наименование темы	Формируемые ОК	Тип контрольного задания
аттестация		

Условные обозначения:

ПР – выполнение практической работы;

 Π – проект;

ДЗ – дифференцированный зачёт.

3. СИСТЕМА ОЦЕНКИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫХ ДОСТИЖЕНИЙ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО КАЖДОМУ ОЦЕНОЧНОМУ СРЕДСТВУ

Оценка индивидуальных образовательных достижений по результатам текущего контроля и промежуточной аттестации производится в соответствии с универсальной шкалой (таблица)

Процент результативности	Качественная оценка индивидуальных образовательных достижений	
(правильных ответов)	балл (отметка) вербальный аналог	
90-100	5	отлично
80-89	4	хорошо
70-79	3	удовлетворительно
менее 70	2	неудовлетворительно

Критерии оценки выполненного практического задания

Оценка 5 («отлично») ставится за работу, выполненную полностью без ошибок и недочётов.

Оценка 4 («хорошо») ставится за работу, выполненную полностью, но при наличии в ней не более одной негрубой ошибки и одного недочёта, не более трёх недочётов.

Оценка 3 («удовлетворительно») ставится, если обучающийся правильно выполнил не менее 2/3 всей работы или допустил не более одной грубой ошибки и двух недочётов, не более одной грубой и одной не грубой ошибки, не более трёх негрубых ошибок, одной негрубой ошибки и трёх недочётов, при наличии четырёхпяти недочётов.

Оценка 2 («неудовлетворительно») ставится, если число ошибок и недочётов превысило норму для оценки 3 или правильно выполнено менее 2/3 всей работы.

Критерии оценки в ходе дифференцированному зачету (защита индивидуального проекта).

Критерии	Уровни сформированности навыков проектной деятельности		
	Базовый (1 балл) Повышенный (2-3 балла)		
1.Самостоятельно е	Работа в целом	Работа в целом	
приобретение знаний и	свидетельствует о	свидетельствует о	
решение проблем	способности	способности	
	самостоятельно с опорой	самостоятельно ставить	
	на помощь руководителя	проблему и находить пути	
	ставить проблему и	еѐ решения;	

	находить пути еè решения; продемонстрирована способность приобретать новые знания и/или осваивать новые способы действий, достигать более глубокого понимания изученного	продемонстрировано свободное владение логическими операциями, навыками критического мышления, умение самостоятельно мыслить; продемонстрирована способность на этой основе приобретать новые знания и/или осваивать новые способы действий, достигать более глубокого понимания проблемы
2.Знание предмета	Продемонстрировано понимание содержания выполненной работы. В работе и в ответах на вопросы по содержанию работы отсутствуют грубые ошибки	Продемонстрировано свободное владение предметом проектной деятельности. Ошибки отсутствуют
3. Регулятивные действия	Продемонстрированы навыки определения темы и планирования работы. Работа доведена до конца и представлена комиссии; некоторые этапы выполнялись под контролем и при поддержке руководителя. При этом проявляются отдельные элементы самооценки и самоконтроля обучающегося	Работа тщательно спланирована и последовательно реализована, своевременно пройдены все необходимые этапы обсуждения и представления. Контроль и коррекция осуществлялись самостоятельно
4. Коммуникация	Продемонстрированы навыки оформления проектной работы и пояснительной записки, а также подготовки простой презентации. Автор отвечает на вопросы	Тема ясно определена и пояснена. Текст/сообщение хорошо структурированы. Все мысли выражены ясно, логично, последовательно, аргументированно. Работа/сообщение вызывает интерес. Автор свободно отвечает на вопросы

Полученные баллы переводятся в оценку в соответствии с таблицей.

Полученные баллы	отметка	4 – 6 первичных баллов
переводятся в оценку в	«удовлетворительно»	
соответствии с таблицей.		

Базовый уровень		
Повышенный уровень	отметка «хорошо»	7—9 первичных баллов
	отметка «отлично»	10—12 первичных баллов

4. БАНК КОМПЕТЕНТНОСТНО-ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ ДЛЯ ОЦЕНКИ УСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

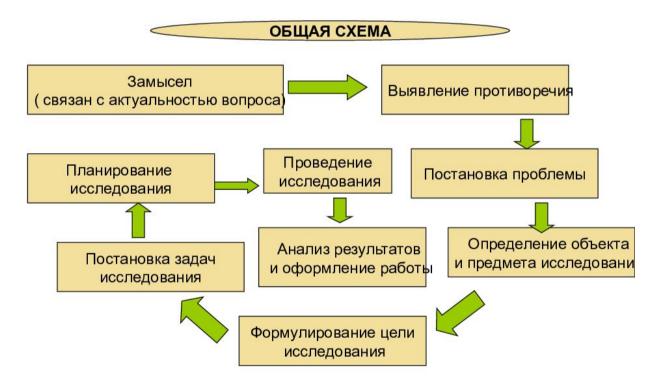
4.1 Текущий контроль

4.1.1. ПРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА

Комплект оценочных заданий №1 по Теме Введение в проектную деятельность (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание: Формулирование и оформление теоретических и практических аспектов проектной деятельности по химии.

Фаза проектирования научного исследования



Комплект оценочных заданий №2 по Теме 1. Методология и методика исследования (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание: Оформление плана работы над проектом. Метод «кристаллизации идеи».

Индивидуальный план выполнения проекта

обучающегося	
группа	
по учебному предмету	
на тему	

Этапы	Виды деятельности	Планируемая	Дата
		дата исполнения	фактически
Подготовка	Выбор темы учебного		
	проекта и тем		
	исследований		
	обучающихся.		
	Разработка		
	основополагающего		
	вопроса и		
	проблемных вопросов		
	учебной темы		
Планирование	Формулировка задач,		
	которые следует		
	решить.		
	Выбор средств и		
	методов решения		
	задач.		
	Определение		
	последовательности и		
	сроков работ		
Процесс	Самостоятельная		
проектирования	работа		
	Подготовка		
	демонстрационного		
	материала		
Итог	Достигнутый		
	результат		
Оформление			
Защита			

Комплект оценочных заданий №3 по Теме 2. Типы и виды проектов (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание:

1. Изучение Методических рекомендаций по подготовке, оформлению и защите индивидуальных проектов в Котласском речном училище.

2. Рассортируйте номера нижеперечисленных типов проектов по типологическим группам.

Группа	Тип проекта	Варианты ответов	
МЕТОД И ВИД	1	1. Долгосрочный	
ДЕЯТЕЛЬНОСТИ		2. Районный	
		3. Исследовательски	ій
ПРЕДМЕТНО-		4. Массовый	
СОДЕРЖАТЕЛЬНАЯ		5. Среднесрочный	
ОБЛАСТЬ		6. Комплексный	
		7. Монопроект	
ХАРАКТЕР КОНТАКТОВ		8. Информационный	Í
		9. Межпредметный	
КОЛИЧЕСТВО УЧАСТНИКОВ		10. Творческий	
		11. Международный	

ПРОДОЛЖИТЕЛЬНОСТЬ	12. Групповой
ПРОЕКТА	13. Практико-
	ориентированный
	14. Индивидуальный
	15. Коллективный
	16. Региональный
	17. Игровой
	18. Внутренний
	19. Материальный
	20. Краткосрочный

Критерии оценки:

Меньше 8 – неудовлетворительно.

9-13 – удовлетворительно.

14-18 – хорошо.

19-20 - отлично.

Рекомендация: проведите работу над ошибками.

Комплект оценочных заданий №4 по Теме 2. Типы и виды проектов (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание: Определение степени значимости темы проекта. Требования к выбору и формулировке темы.

Выбери тему проекта по правилам:

Правило 1. Тема должна быть интересна.

Правило 2. Тема должна быть выполнима, решение ее должно быть полезно.

Правило 4. Тема должна быть оригинальной с элементами неожиданности, необычности.

Правило 5. Тема должна быть такой, чтобы работа могла быть выполнена относительно быстро.

Правило 6. Тема должна быть доступной.

Комплект оценочных заданий №5 по Теме 3. Выбор темы и определение методологических характеристик (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание: Составление плана собственного исследования

- 1. Определение степени значимости темы проекта.
- 2. Актуальность и практическая значимость исследования. Выявление противоречия и формулирование проблемы.
- 3. Постановка цели, определение задач. Новизна и практическая значимость исследования.
 - 4. Формулирование гипотезы. Доказательство и опровержение гипотезы.
- 5. Обозначить проблему и выдвинуть гипотезу. Сформулировать цель и задачи исследования. Сформулировать: что является объектом и предметом исследования.
 - 6. Алгоритм проектной деятельности.

Комплект оценочных заданий №6 по Теме 4. Этапы работы над проектом (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание: Изложение результатов работы над индивидуальным проектом по химии с учетом профессиональной направленности.

1. Укажите порядок работы над проектом:

Этап	Номер
Презентация	5
Планирование	3
Рефлексия	6
Проблематизация	1
Целеполагание	2
Реализация плана	4

Сравните полученные результаты

Критерии оценки: количество совпадений последовательности.

Меньше 3 – неудовлетворительно.

3 – удовлетворительно.

4-5 – хорошо.

6 - отлично.

Проведите работу над ошибками.

2. Соотнесите правильно предложенные варианты деятельности с этапом работы над проектом.

Этап	Деятельность	
Реализация имеющегося плана	ясные очертания приобретает не только отдаленная цель, но и ближайшие шаги план работы, в наличии ресурсы (материалы, рабочие руки, время) и понятна цель	
целеполагание	Практическое выполнение плана. Ведение дневника хода деятельности. Достижение проектного продукта, написан отчет	
Рефлексия	оценить имеющиеся обстоятельства и сформулировать проблему, установить личный мотив к деятельности	
Планирование	определить цель и образ ожидаемого результата, определить подцели – задачи укрепить личный мотив к деятельности	
Презентация результатов работы	сравнить полученный результат со своим замыслом, если есть возможность, внести исправления. анализ допущенных ошибок оценить, какие изменения произошли в авторе проекта, чему он научился, что узнал, как изменился его взгляд на проблему, какой жизненный опыт он приобрел.	
Проблематизация	Демонстрация понимания проблемы, цели, задач; умения планировать и осуществлять работу, найденного способа решения проблемы проекта	

Критерии оценки: количество совпадений последовательности.

Меньше 3 – неудовлетворительно.

3 – удовлетворительно.

4-5 – хорошо.

6 - отлично.

Проведите работу над ошибками.

Комплект оценочных заданий №7 по Теме 5. Методы работы с источниками информации (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание: Отработка методов поиска информации в Интернете и работа с источниками информации.



Комплект оценочных заданий №8 по Теме 6. Виды источников информации (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание: Оформление библиографического оформления источников информации. Варианты построения списка литературы.

Список информационных источников составляется в соответствии с требованиями ГОСТ 7.0.5 – 2008 Библиографическая ссылка. ГОСТ 7.1. – 2003 Библиографическая запись. Библиографическое описание.

Библиографический список нумеруется от первого до последнего названия. Подзаголовки к отдельным типам документов не делаются, каждый документ выносится отдельно.

Комплект оценочных заданий №9 по Теме 7. Правила оформления работы (проектов). Подготовка проектов к защите (Аудиторная самостоятельная работа обучающихся).

Задание: Подготовка авторского доклада по химии с учетом профессиональной направленности.

Схема подготовки:

1) почему избрана эта тема;

- 2) какой была цель исследования;
- 3) какие ставились задачи;
- 4) какие гипотезы проверялись;
- 5) какие использовались методы и средства исследования;
- 6) каким был план исследования;
- 7) какие результаты были получены;
- 8) какие выводы сделаны по итогам исследования;
- 9) что можно исследовать в дальнейшем в этом направлении.

4.2. Задания для промежуточной аттестации

Дифференцированный зачет (защита индивидуального проекта)

по учебному предмету ДУП.01 Основы проектной деятельности для обучающихся по специальности 23.02.07 Техническое обслуживание и ремонт двигателей, систем и агрегатов автомобилей

Критерии	Уровни сформированности навыков проектной	
Критерии	деятельности	
	Базовый (1 балл)	Повышенный (2-3 балла)
1.Самостоятельно е	Работа в целом	Работа в целом
приобретение знаний и	свидетельствует о	свидетельствует о
решение проблем	способности	способности
	самостоятельно с опорой	самостоятельно ставить
	на помощь руководителя	проблему и находить пути
	ставить проблему и	еè решения;
	находить пути еè решения;	продемонстрировано
	продемонстрирована	свободное владение
	способность приобретать	логическими операциями,
	новые знания и/или	навыками критического
	осваивать новые способы	мышления, умение
	действий, достигать более	самостоятельно мыслить;
	глубокого понимания	продемонстрирована
	изученного	способность на этой
		основе приобретать новые
		знания и/или осваивать
		новые способы действий,
		достигать более глубокого
		понимания проблемы
2.Знание предмета	Продемонстрировано	Продемонстрировано
2. Знание предмета	понимание содержания	свободное владение
	выполненной работы. В	предметом проектной
	работе и в ответах на	деятельности. Ошибки
	вопросы по содержанию	отсутствуют
	работы отсутствуют	
	грубые ошибки	
3. Регулятивные действия	Продемонстрированы	Работа тщательно
	навыки определения темы	спланирована и
	и планирования работы.	последовательно
	Работа доведена до конца	реализована, своевременно
	и представлена комиссии;	пройдены все
L	1 1 1	1 1

	некоторые этапы	необходимые этапы
	выполнялись под	обсуждения и
	контролем и при	представления.
	поддержке руководителя.	Контроль и коррекция
	При этом проявляются	осуществлялись
	отдельные элементы	самостоятельно
	самооценки и	
	самоконтроля	
	обучающегося	
4. Коммуникация	Продемонстрированы	Тема ясно определена и
-	навыки оформления	пояснена.
	проектной работы и	Текст/сообщение хорошо
	пояснительной записки, а	структурированы. Все
	также подготовки простой	мысли выражены ясно,
	презентации. Автор	логично, последовательно,
	отвечает на вопросы	аргументированно.
	_	Работа/сообщение
		вызывает интерес. Автор
		свободно отвечает на
		вопросы