

**Министерство образования, науки и молодежной политики Забайкальского края
Государственное профессиональное образовательное учреждение
«ЧИТИНСКИЙ ТЕХНИКУМ ОТРАСЛЕВЫХ ТЕХНОЛОГИЙ И БИЗНЕСА»
(ГПОУ «ЧТОТиБ»)**

Утверждаю
Заместитель директора по учебной работе
_____ А.С.Варфоломеева
« _____ » _____ 2020 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ОДБ.07 Химия

для специальностей: 08.02.01 Строительство и эксплуатация зданий и сооружений, 08.02.05 Строительство и эксплуатация автомобильных дорог и аэродромов, 08.02.07 Монтаж и эксплуатация внутренних сантехнических устройств, кондиционирования воздуха и вентиляции, 09.02.06 Сетевое и системное администрирование, 09.02.07 Информационные системы и программирование, 23.02.04 Техническая эксплуатация подъемно-транспортных, строительных, дорожных машин и оборудования (по отраслям)

Форма обучения: очная
Курс (семестр): I (1, 2)

2020 г.

Разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования, утвержденного приказом Минобрразования от 17.05.2012 г. № 413

ОДОБРЕНА
ПЩК № _____

Протокол № _____
от «__» _____ 20__ г.
Председатель предметной
(цикловой) комиссии

Подпись / Ф.И.О.

Разработана на основе примерной программы по учебной дисциплине
Химия
для СПО, разработанной федеральным институтом развития образования (ФИРО)

ДОПУЩЕНА
к использованию

Ст.методист

_____ / И.Н. Максимова /

Протокол № 3 от 21.07.2015

«_____» _____ 20__

Разработчик программы: Швецова.Д.О., преподаватель ГПОУ «Читинский техникум отраслевых технологий и бизнеса».

Эксперты:

Терукова Ж.В., заместитель директора по научно-методической работе ГПОУ «Читинский техникум отраслевых технологий и бизнеса»

СОДЕРЖАНИЕ

	стр.
1. ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	4
2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	8
3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	13
4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	15

ПРОТИБ

1. ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

1.1 Область применения программы

Программа разработана на основе требований ФГОС среднего общего образования, предъявляемых к структуре, содержанию и результатам освоения учебной дисциплины «Химия», и в соответствии с Рекомендациями по организации получения среднего общего образования в пределах освоения образовательных программ среднего профессионального образования на базе основного общего образования с учетом требований федеральных государственных образовательных стандартов и получаемой профессии или специальности среднего профессионального образования (письмо Департамента государственной политики в сфере подготовки рабочих кадров и ДПО Минобрнауки России от 17.03.2015 № 06-259).

Программа может использоваться другими профессиональными образовательными организациями, реализующими образовательную программу среднего общего образования в пределах освоения ОПОП СПО на базе основного общего образования (ППКРС, ППССЗ) для специальностей:

- 08.02.01 Строительство и эксплуатация зданий и сооружений,
- 08.02.05 Строительство и эксплуатация автомобильных дорог и аэродромов,
- 08.02.07 Монтаж и эксплуатация внутренних сантехнических устройств, кондиционирования воздуха и вентиляции,
- 09.02.06 Сетевое и системное администрирование,
- 09.02.07 Информационные системы и программирование,
- 23.02.04 Техническая эксплуатация подъемно-транспортных, строительных, дорожных машин и оборудования (по отраслям).

1.2. Место дисциплины в структуре программы подготовки специалистов среднего звена: в учебных планах ППССЗ место учебной дисциплины «Химия» в составе общеобразовательных учебных дисциплин по выбору, формируемых из обязательных предметных областей ФГОС среднего общего образования, для профессий СПО или специальностей СПО соответствующего профиля профессионального образования.

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

Содержание программы «Химия» направлено на достижение следующих **целей:**

- формирование у обучающихся умения оценивать значимость химического знания для каждого человека;
- формирование у обучающихся целостного представления о

мире

- роли химии в создании современной естественнонаучной картины мира; умения объяснять объекты и процессы окружающей действительности – природной, социальной, культурной, технической среды, используя для этого химические знания;

- развитие у обучающихся умений различать факты и оценки, сравнивать оценочные выводы, видеть их связь с критериями оценок и связь критериев с определённой системой ценностей, формулировать и обосновывать собственную

- приобретение обучающимися опыта разнообразной деятельности, опыта познания и самопознания; ключевых навыков, имеющих универсальное значение для различных видов деятельности (навыков решения проблем, принятия решений, поиска, анализа и обработки информации, коммуникативных навыков, навыков измерений, навыков сотрудничества, навыков безопасного обращения с веществами в повседневной жизни).

В программу включено содержание, направленное на формирование у студентов компетенций, необходимых для качественного освоения основной профессиональной образовательной программы СПО на базе основного общего образования с получением среднего общего образования – программы подготовки специалистов среднего звена (ППССЗ):

ОК.1	Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности, применительно к различным контекстам
ОК.2	Осуществлять поиск, анализ и интерпретацию информации, необходимой для выполнения задач профессиональной деятельности
ОК.3	Планировать и реализовывать собственное профессиональное и личностное развитие
ОК.4	Работать в коллективе и команде, эффективно взаимодействовать с коллегами, руководством, клиентами
ОК.5	Осуществлять устную и письменную коммуникацию на государственном языке с учетом особенностей социального и культурного контекста
ОК.6	Проявлять гражданско-патриотическую позицию, демонстрировать осознанное поведение на основе общечеловеческих ценностей
ОК.7	Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях
ОК.9	Использовать информационные технологии в профессиональной деятельности
ОК. 10	Пользоваться профессиональной документацией на государственном и иностранном языках

Освоение содержания учебной дисциплины «Химия», обеспечивает достижение студентами следующих **результатов:**

личностных:

Л.Р 1 чувство гордости и уважения к истории и достижениям отечественной химической науки; химически грамотное поведение в профессиональной деятельности и в быту при обращении с химическими веществами, материалами и процессами;

Л.Р 2 готовность к продолжению образования и повышению квалификации в избранной профессиональной деятельности и объективное осознание роли химических компетенций в этом;

Л.Р 3 умение использовать достижения современной химической науки и химических технологий для повышения собственного интеллектуального развития в выбранной профессиональной деятельности;

метапредметных:

МПР. 1 использование различных видов познавательной деятельности и основных интеллектуальных операций (постановка задачи, формулирование гипотез, анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизация, выявление причинно-следственных связей, поиск аналогов, формулирование выводов) для решения поставленной задачи, применение основных методов познания (наблюдение, научный эксперимент) для изучения различных сторон химических объектов и процессов, с которыми возникает необходимость сталкиваться в профессиональной сфере;

МПР. 2 использование различных источников для получения химической информации, умение оценить её достоверность для достижения хороших результатов в профессиональной сфере;

МПР. 3 умение понимать проблему, выдвигать гипотезу, структурировать материал, подбирать аргументы для подтверждения собственной позиции, выделять причинно-следственные связи в устных и письменных высказываниях, формулировать выводы;

предметных:

ПР.1 сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;

ПР.2 владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;

ПР.3 владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент; умение обрабатывать, объяснять результаты проведённых опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач;

ПР.4 сформированность умения давать количественные оценки и проводить расчёты по химическим формулам и уравнениям;

ПР.5 владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ;

ПР.6 сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников.

ПРОТИБ

2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1. Объем учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Количество часов
Объем образовательной программы	78
Суммарная нагрузка во взаимодействии с преподавателем	78
в том числе:	
теоретическое обучение	30
практические занятия	28
лабораторные работы	16
контрольные работы	4
Промежуточная аттестация в форме дифференцированного зачёта	

2.2 Тематический план и содержание учебной дисциплины Химия

Наименование Разделов и тем	Содержание учебного материала, лабораторные работы и практические занятия		Объем часов	Код результатов освоения содержания УД
1	2		3	4
Раздел 1. Общая неорганическая химия			42	
Тема 1.1. Основные химические понятия и законы химии	Содержание учебного материала:		2	ПР.1-ПР.3 ЛР.1-ЛР.3 МПР.3 ОК1-3 ОК9
	1	Представление о строении. Валентность, химические формулы Закон постоянства состава. Моль. Молярная масса. Расчеты по химическим уравнениям. Относительная и молекулярная массы и количество вещества.		
	Практические занятия		4	
	1	Практическая работа №1 Определение степени окисления и валентности химических соединений		
	2	Практическая работа №2 Решение расчетных задач на нахождение молекулярных формул веществ по химическим формулам, уравнениям. Количество вещества.		
Тема 1.2. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	Содержание учебного материала:		2	ПР.2-ПР.5 МПР2-МПР4. ОК 2-5 ОК 10
	1	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева в свете современных представлений о строении атома. Современные представления о строении атома. Электронные конфигурации атомов химических элементов. Валентные возможности атомов химических элементов		
	Практические занятия		2	
	1	Практическая работа №3. Описание химических элементов исходя из его положения в Периодической системе химических элементов		
Тема 1.3. Строение атомного ядра	Содержание учебного материала:		2	ЛР.1-ЛР.3 МПР.1-МПР.4 ОК 3,6,9,10
	1	Атом – сложная частица. Открытие электрона, протона, нейтрона. Модели строения атома (Томсона, Резерфорда Бора) Квантово-механическое представление о строении атома. Понятие о электронной орбитали и электронном облаке.		
	Практические занятия		2	

	1	Практическая работа №4 Энергетические уровни, Квантовые числа: главное, орбитальное(побочное), магнитное и спиновое.		
Тема 1.4. Строение вещества	Содержание учебного материала:		2	ПР.2 МПП.1-МПП.4 ЛР.1-ЛР3 ОК 2-5 ПР.1-ПР.3 МПП.1-МПП.3
	1	Строение вещества. Химическая связь. Ионная химическая связь. Ковалентная химическая связь и её классификация: полярная и неполярная Металлическая и водородная химические связи. Единая природа химических связей.		
	Практические занятия			
	1	Практическая работа №5 Составление структурных формул по типам химических связей	2	
Тема 1.5. Химические реакции	Содержание учебного материала:		2	ЛР.2-ЛР.5
	1	Классификация химических реакций в органической и неорганической химии. Скорость химических реакций, Химическое равновесие.		
	Практические занятия			
	1	Практическая работа №6 Составление химических реакций по классификации «По числу и составу реагирующих веществ»	2	
Тема 1.6. Растворы. Чистые вещества и смеси	Содержание учебного материала:		2	ПР.2 ЛР.ЛР.3 МПП.1,2 ОК 2, ОК10
	1	Понятие о растворах. Растворимость веществ. Типы растворов по содержанию растворённого вещества. Концентрация раствора Чистые вещества и смеси.		
	Практические занятия			
	1	Практическая работа №7 Решение задач на вычисление массовой доли растворённого вещества, объёма Лабораторное занятие №1. Приготовление суспензии карбоната кальция в воде. Получение эмульсии моторного масла. Ознакомление со свойствами дисперсных систем.	4	
Тема 1.7. Окислительно-восстановительные реакции. Электрохимические процессы.	Содержание учебного материала:		2	ПР.1-ПР.3 ЛР.1 МПП2 ОК 5- 10
	1	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Степень окисления.		
	Практические занятия			
	1	Практическая работа №8. Типичные окислители и восстановители, Метод полуреакций.	2	
Тема 1.8.	Содержание учебного материала:		4	ПР.1-ПР.5

Классификация неорганических вещества	1	Вещества простые и сложные. благородные газы. Сравнительная характеристика простых веществ: металлов и неметаллов, Электрохимический ряд напряжений металлов, Общие химические свойства. Взаимодействие с неметаллами Основные способы получения металлов. Общая характеристика неметаллов и их свойств. Коррозия металлов, способы борьбы. Сложные вещества: бинарные соединения(оксиды, кислоты, соли). Гидроксиды: получение, свойства.		ЛР.2 МПР.3 ОК 5- 10	
	Контрольная работа №1. «Общая неорганическая химия».		2		
	Практические занятия				4
	1	Лабораторное занятие №2 Испытание растворов кислот индикаторами. Взаимодействие металлов с кислотами. Взаимодействие кислот с оксидами металлов.			
	2	Лабораторное занятие №3 Взаимодействие металлов с неметаллами, а также с растворами солей и растворами кислот. Взаимодействие серной кислот с медью			
Раздел 2. Органическая химия			36		
Тема 2.1. Предмет органической химии	Содержание учебного материала:			ЛР.2 ЛР1-ЛР.3. МПР.2-МПР.3 ОК 5- 10	
	1	Предмет органической химии как науки. Основные понятия органической химии. Особенности органических веществ, их отличие от неорганических. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова. Строение атома углерода, его валентное состояние.			
	Практические занятия				
	1	Практическая работа №9. Изготовление модели молекул органических веществ. Основы номенклатуры органических соединений			
	1	Лабораторная занятие №4. Изготовление моделей молекул органических веществ	2		
Тема 2.2. Углеводороды и их природные источники	Содержание учебного материала:			ЛР.1-ЛР.3 ЛР.2 МПР.3 ОК 5- 10	
	1	Предельные углеводороды. Алканы. Непредельные углеводороды. Алкены. Алкины. Диены и каучуки. Арены. Резина.			
	Практические занятия				
	1	Лабораторное занятие №5 Предельные углеводороды. Качественный анализ органических соединений.	2		
Тема 2.3. Кислородсодержащи	Содержание учебного материала:			ЛР.1-ЛР.5 МПР.1	
	1	Спирты. Понятие о предельных одноатомных спиртах. Алкоголизм, его			

е и органические соединения		последствия и предупреждение. Многоатомные спирты. Фенол. Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры и жиры.		ЛР.1-ЛР.3
	Практические занятия		6	ОК 5- 10
	1	Практическая работа №10. Сравнение химических свойств карбоновых кислот.		
	2	Практическая работа №11. Составление уравнений реакции образования сложных эфиров. Получение мыла и изучение его свойств.		
	3	Практическая работа №12. Упражнения в составлении реакций, иллюстрирующих генетическую связь между углеводородами, спиртами, карбоновыми кислотами и сложными эфирами		
Тема 2.4. Углеводы	Содержание учебного материала:		2	ЛР.2-ЛР.4 ЛР.2 МЛР.3
	1	Углеводы: свойства, классификация и назначение. Дисахариды и полисахариды.		
	Практические занятия		2	ОК 5- 7
1	Практическая работа №13. Исследование свойств углеводов			
Тема 2.5. Амины, аминокислоты и белки	Содержание учебного материала:		2	ЛР.1-ЛР.5 ЛР.2 ОК 5- 10
	1	Амины, аминокислоты и белки как природные полимеры. Нуклеиновые кислоты как природные полимеры. Понятие ДНК и РНК. Биосинтез.		
	2	Контрольная работа №2. Органическая химия.	2	
	Практические занятия		6	
	1	Практическая работа №14. Сравнение свойств аминов, аминокислот. Цветные реакции белков, их свойств и функции		
	Практические занятия			
	1	Лабораторное занятие № 6 Получение, собиране и распознавание газов экспериментальных задач.	4	
	2	Лабораторное занятие № 7 Растворение белков в воде. Обнаружение белков в молоке и в мясном бульоне. Изучение свойств белков.		
	3	Лабораторное занятие №8 Решение экспериментальных задач на идентификацию органических соединений. Распознавание пластмасс и волокон.		
Всего:			78	

3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ

3.1. Требования к минимальному материально-техническому обеспечению

Реализация программы дисциплины требует наличия учебного кабинета «Химии».

Оборудование учебного кабинета:

Оборудование учебного кабинета:

- посадочные места по количеству обучающихся;
- рабочее место преподавателя;
- натуральные объекты, модели, приборы и наборы для постановки демонстрационного и ученического эксперимента;
- реактивы
- набор презентаций (в ЭУМК);
- Компьютер, экран, проектор, колонки;
- Таблица: ПТХЭ Д.И.Менделеева.
- вспомогательное оборудование и инструкции.

Технические средства обучения:

компьютер с лицензионным программным обеспечением, доступом к сети Интернет и локальной вычислительной сети техникума; телевизор.

3.2. Информационное обеспечение обучения.

Основные источники

Учебники:

1. Габриелян О.С. Химия для профессий и специальностей технического профиля. Учебник М.: Академия, 2017- 267с
2. Габриелян О.С. Химия для профессий и специальностей технического профиля Академия 2018- 267с
3. Габриелян О.С. Химия 11 класс. Базовый уровень. [Текст] Учебник М.: Дрофа, 2016-318с./ Под. Ред. В.И. Теренина. 2018г

Учебные пособия:

1. Габриелян О.С. Практикум по общей, неорганической и органической химии. [Текст]: учеб. пособие для студ. сред. проф. учеб. заведений / Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Дорофеева Н.М. – М.: 2018.
2. Кузнецова Н.Е. Обучение химии на основе межпредметной интеграции [Текст]: / Н.Е. Кузнецова, М.А. Шаталов. – М.: 2018.

Интернет-ресурсы:

1. Входные тестовые работы- [Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www-windows-1251.edu.yar.ru/russian/pedbank/> -

2. Курс органической химии 10 класс-[Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www.formula44.narod.ru>
3. Органическая химия -[Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www.uic.ssu.samara.ru/~chemistry/index.htm>
4. Основы химии. Электронный учебник - [Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www.hemi.nsu.ru>
5. Открытый колледж химии -[Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www.chemistry.ru>
6. Расчётные задачи по химии -[Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www.lyceum1.ssu.runnet.ru/~vdovina>
7. Тесты по химии -[Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www.tl.ru/~gimn13/docs/ximia/himtest.htm>
8. Электронная библиотека по химии -[Электронный ресурс]. - Режим доступа: <http://www.chem.msu.su/rus/elibrary> -

Учебное электронное издание (диски).

1. ХИМИЯ (8-11 класс) Виртуальная лаборатория.
2. ХИМИЯ общая и неорганическая.
3. Органическая химия.
4. Библиотека электронных наглядных пособий по химии.
5. Органическая химия все опыты органики.
6. Виртуальная школа КиМ " v-school " Химия 10-11 класс

3.3. Кадровое обеспечение образовательного процесса

Требования к квалификации педагогических кадров: наличие высшего образования, соответствующего профилю дисциплины «Химия», повышение квалификации не реже 1 раза в 3 года.

4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Коды формируемых компетенций и результатов обучения	Критерии оценки	Формы и методы контроля и оценки результатов обучения
<p>ПР.1 сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;</p>	<p>Критерии 1,6, 7</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка результатов выполнения практических работ Оценка результатов выполнения тестовых заданий</p>
<p>ПР.2 владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;</p>	<p>Критерии 1, 2,9</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам составления конспекта Оценка результатов решения химических задач</p>
<p>ПР.3 владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент; умение обрабатывать; объяснять результаты проведённых опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач;</p>	<p>Критерии 2,7,9</p>	<p>Оценка по результатам составления конспекта Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы Оценка результатов решения химических задач</p>
<p>ПР.4 сформированность умения давать количественные оценки и проводить расчёты по химическим формулам и уравнениям;</p>	<p>Критерии 5,7,9</p>	<p>Оценка создания мини-проектов Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы Оценка результатов решения химических задач</p>
<p>ПР.5 владение правилами техники безопасности при использовании</p>	<p>Критерии 1,2,3,6,7</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам составления конспекта Оценка по результатам текущего</p>

химических веществ;		контроля Оценка результатов выполнения тестовых заданий Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы
ПР.6 сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников.	Критерии 1,4,10	Оценка результатов устного опроса Оценка результатов создания презентации Оценка по результатам написания реферата
ОК 1 Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности, применительно к различным контекстам Л.Р 2 готовность к продолжению образования и повышения квалификации в избранной профессиональной деятельности и объективное осознание роли химических компетенций в этом	Критерии 1,3	Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам текущего контроля
ОК 2. Осуществлять поиск, анализ и интерпретацию информации, необходимой для выполнения задач профессиональной деятельности МПР.1 использование различных видов познавательной деятельности и основных интеллектуальных операций (постановка задачи, формулирование гипотез, анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизация, выявление причинно-	Критерии 1,2, 3, 5	Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам составления конспекта Оценка по результатам текущего контроля Оценка создания мини-проектов

<p>следственных связей, поиск аналогов, формулирование выводов) для решения поставленной задачи, применение основных методов познания (наблюдение, научный эксперимент) для изучения различных сторон химических объектов и процессов, с которыми возникает необходимость сталкиваться в профессиональной сфере;</p>		
<p>ОК 3. принимать решения в стандартных и нестандартных ситуациях и нести за них ответственность Л.Р 3 умение использовать достижения современной химической науки и химических технологий для повышения собственного интеллектуального развития в выбранной профессиональной деятельности;</p>	<p>Критерии 5,7,9</p>	<p>Оценка создания мини-проектов Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы Оценка результатов решения химических задач</p>
<p>ОК 4. Работать в коллективе и команде, эффективно взаимодействовать с коллегами, руководством, клиентами ЛР 3 умение использовать достижения современной химической науки и химических технологий для повышения собственного интеллектуального развития в выбранной профессиональной деятельности;</p>	<p>Критерии 1,3 6,10</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам текущего контроля Оценка результатов выполнения тестовых заданий Оценка по результатам написания реферата</p>

<p>ОК 5. Осуществлять устную и письменную коммуникацию на государственном языке с учетом особенностей социального и культурного контекста</p>	<p>Критерии 7,5,9,1,3</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка результатов создания мини-проектов Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы Оценка результатов решения химических задач Оценка результатов создания мини-проектов</p>
<p>ОК 6 Проявлять гражданско-патриотическую позицию, демонстрировать осознанное поведение на основе общечеловеческих ценностей</p>	<p>Критерии 1,2,3,6, 7</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам составления конспекта Оценка по результатам текущего контроля Оценка результатов выполнения тестовых заданий Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы</p>
<p>ОК 7 Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях</p>	<p>Критерии 1,3,4, 6</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам текущего контроля Оценка результатов создания презентации Оценка результатов выполнения тестовых заданий</p>
<p>ОК 9 Использовать информационные технологии в профессиональной деятельности МПР 3 из раздела 1.3 РП</p>	<p>Критерии 1,3,7,9</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам текущего контроля Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы Оценка результатов решения химических задач</p>
<p>ОК 9 Использовать информационные технологии в профессиональной деятельности</p>	<p>Критерии 1,4,5,9</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка результатов создания презентации Оценка результатов создания мини-проектов Оценка результатов решения химических задач</p>
<p>ОК 10 Обеспечивать безопасные условия труда в профессиональной деятельности</p>	<p>Критерии 1,3,6,7,9</p>	<p>Оценка результатов устного опроса Оценка по результатам текущего контроля Оценка результатов выполнения тестовых заданий Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы Оценка результатов решения химических задач</p>

1. Оценка результатов устного опроса

Оценка/баллы	Критерии оценивания устного опроса
5	<p>1. Знания, понимания, глубины усвоения обучающимся всего объёма программного материала.</p> <p>2. Умения выделять главные положения в изученном материале, на основании фактов и примеров обобщать, делать выводы, устанавливать межпредметные связи, творчески применяет полученные знания в незнакомой ситуации.</p> <p>3. Отсутствие ошибок и недочётов при воспроизведении изученного материала, при устных ответах устранение отдельных неточностей с помощью дополнительных вопросов учителя, соблюдение культуры устной речи.</p>
4	<p>1. Знание всего изученного программного материала.</p> <p>2. Умений выделять главные положения в изученном материале, на основании фактов и примеров обобщать, делать выводы, устанавливать внутрипредметные связи, применять полученные знания на практике.</p> <p>3. Незначительные (негрубые) ошибки и недочёты при воспроизведении изученного материала, соблюдение основных правил культуры устной речи.</p>
3	<p>1. Знание и усвоение материала на уровне минимальных требований программы, затруднение при самостоятельном воспроизведении, необходимость незначительной помощи преподавателя.</p> <p>2. Умение работать на уровне воспроизведения, затруднения при ответах на видоизменённые вопросы.</p> <p>3. Наличие грубой ошибки, нескольких негрубых при воспроизведении изученного материала, незначительное несоблюдение основных правил культуры устной речи.</p>
2	<p>1. Знание и усвоение материала на уровне ниже минимальных требований программы, отдельные представления об изученном материале.</p> <p>2. Отсутствие умений работать на уровне воспроизведения, затруднения при ответах на стандартные вопросы.</p> <p>3. Наличие нескольких грубых ошибок, большого числа негрубых при воспроизведении изученного материала, значительное несоблюдение основных правил культуры устной речи.</p>

2. Оценка по результатам составления конспекта

Оценка/баллы	Критерии оценки конспекта
5	Содержание конспекта полностью соответствует заданной теме.

	Содержательность конспекта, соответствие плану; отражение основных положений, результатов работы автора, выводов; ясность, лаконичность изложения мыслей студента.
4	Содержание материала в конспекте соответствует заданной теме, но конспект не полный, нет выделения основных терминов.
3	В конспекте нарушена логическая цепь рассуждений. Ответы правильные, но имеются незначительные недочеты.
2	1. Работа обучающимся не сдана. 2. Отсутствует конспект по заданной теме.

3. Оценка по результатам текущего контроля

Оценка/баллы	Критерии оценки
5	1. Решение выполнено правильно. 2. Формулы, алгоритмы, примененные в решении, соответствуют данной теме. 3. Алгоритм решения не нарушен. 4. Правильно оформлен ответ.
4	1. Решение выполнено правильно, но имеются отклонения от алгоритма выполнения заданий. 2. В решении имеются незначительные ошибки. 3. Неправильно записан ответ.
3	1. Решение отдельных заданий выполнено неверно. 2. Неправильно записан ответ. 3. Решение не соответствует алгоритму.
2	1. Обучающийся работу не выполнил. 2. Решение не соответствует данной теме.

4. Оценка результатов создания презентации

Оценка/баллы	Критерии оценивания
5	Содержание и оформление соответствует всем требованиям
4	Содержание раскрыто не полностью
3	Допущены существенные ошибки в содержании, не достаточность наглядности
2	Содержание презентации не соответствует теме

5. Оценка результатов создания мини-проектов

Оценка/баллы	Критерии оценивания
5	1. Правильно поняты цель, задачи выполнения проекта. 2. Соблюдена технология исполнения проекта, выдержаны соответствующие этапы. 3. Проект оформлен в соответствии с требованиями. 4. Проявлены творчество, инициатива. 5. Предъявленный продукт деятельности отличается высоким качеством исполнения, соответствует заявленной теме.

4	1. Правильно поняты цель, задачи выполнения проекта. 2. Соблюдена технология исполнения проекта, этапы, но допущены незначительные ошибки, неточности в оформлении. 3. Проявлено творчество. 4. Предъявленный продукт деятельности отличается высоким качеством исполнения, соответствует заявленной теме.
3	1. Правильно поняты цель, задачи выполнения проекта. 2. Соблюдена технология выполнения проекта, но имеются 1-2 ошибки в этапах или в оформлении. 3. Самостоятельность проявлена на недостаточном уровне.
2	Проект не выполнен или не завершен

6. Оценка результатов выполнения тестовых заданий:

Оценка/баллы	Критерии оценивания тестовых заданий
1 б	Задания с выбором 1 ответа из 3,4
2 б	Задания с выбором 2 и более ответов из 4
3 б	Задания на определение понятия

Суммируются баллы по всем вопросам и определяется отметка:

90 ÷ 100	Отлично
80 ÷ 89	Хорошо
70 ÷ 79	Удовлетворительно
менее 70	не удовлетворительно

7. Оценка по результатам выполнения лабораторно-практической работы:

Отметка	Критерии оценки
5	1. правильно определил цель опыта; 2. выполнил работу в полном объеме с соблюдением необходимой последовательности проведения опытов и измерений; 3. самостоятельно и рационально выбрал и подготовил для опыта необходимое оборудование, все опыты провел в условиях и режимах, обеспечивающих получение результатов и выводов с наибольшей точностью; 4. научно грамотно, логично описал наблюдения и сформулировал выводы из опыта. В представленном отчете правильно и аккуратно выполнил все записи, таблицы, рисунки, графики, вычисления и сделал выводы; 5. проявляет организационно-трудовые умения (поддерживает чистоту рабочего места и порядок на столе, экономно использует расходные материалы). 7. эксперимент осуществляет по плану с учетом техники безопасности и правил работы с материалами и оборудованием.
4	1. опыт проводил в условиях, не обеспечивающих достаточной точности измерений; 2. или было допущено два-три недочета; 3. или не более одной негрубой ошибки и одного недочета, 4. или эксперимент проведен не полностью;

	5. или в описании наблюдений из опыта допустил неточности, выводы сделал неполные.
3	<p>1. правильно определил цель опыта; работу выполняет правильно не менее чем наполовину, однако объём выполненной части таков, что позволяет получить правильные результаты и выводы по основным, принципиально важным задачам работы;</p> <p>2. или подбор оборудования, объектов, материалов, а также работы по началу опыта провел с помощью учителя; или в ходе проведения опыта и измерений были допущены ошибки в описании наблюдений, формулировании выводов;</p> <p>3. опыт проводился в нерациональных условиях, что привело к получению результатов с большей погрешностью; или в отчёте были допущены в общей сложности не более двух ошибок (в записях единиц, измерениях, в вычислениях, графиках, таблицах, схемах, и т.д.) не принципиального для данной работы характера, но повлиявших на результат выполнения;</p> <p>4. допускает грубую ошибку в ходе эксперимента (в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с материалами и оборудованием), которая исправляется по требованию учителя.</p>
2	<p>1. не определил самостоятельно цель опыта; выполнил работу не полностью, не подготовил нужное оборудование и объём выполненной части работы не позволяет сделать правильных выводов;</p> <p>2. или опыты, измерения, вычисления, наблюдения производились неправильно;</p> <p>3. или в ходе работы и в отчете обнаружились в совокупности все недостатки, отмеченные в требованиях к оценке "3";</p> <p>4. допускает две (и более) грубые ошибки в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с веществами и оборудованием, которые не может исправить даже по требованию учителя.</p>

8. Оценка по результатам выполнения контрольной работы:

Отметка	Критерии оценки
5	<p>1. Решение выполнено правильно.</p> <p>2. Формулы, примененные в решении, соответствуют данной теме.</p> <p>3. Алгоритм решения не нарушен.</p> <p>4. Правильно оформлен ответ.</p>
4	<p>1. Решение выполнено правильно, но имеются отклонения от алгоритма выполнения заданий.</p> <p>2. В решении имеются незначительные ошибки.</p> <p>3. Неправильно записан ответ.</p>
3	<p>1. Решение отдельных задач выполнено неверно.</p> <p>2. Неправильно записан ответ.</p> <p>3. Решение не соответствует алгоритму.</p>
2	<p>1. Обучающийся работу не выполнил.</p> <p>2. Решение не соответствует данной теме.</p>

9. Оценка результатов решения химических задач:

Оценка/баллы	Критерии оценивания
5	1.Задача оформлена верно, с использованием основных символов и обозначений; 2.Прослеживается алгоритм решения 3.Задача решена верно
4	1.Задача оформлена верно, с небольшими неточностями при использовании основных символов и обозначений; 2.Прослеживается алгоритм решения; 3.Задача решена верно
3	1.Задача оформлена не верно, с неточностями при использовании основных символов и обозначений; 2.Не прослеживается алгоритм решения; 3.Задача решена не полностью
2	1.Задача не решена

10 . Оценка по результатам написания реферата:

Оценка/баллы	Критерии оценки реферата
5	Содержание найденной информации полностью соответствует заданной теме, тема задания раскрыта полностью. Глубина проработки материала, грамотность и полнота использования источников, соответствие оформления реферата требованиям.
4	Содержание найденной информации соответствует заданной теме, но в тексте имеются незначительные недостатки или тема раскрыта не полностью.
3	Представленный материал имеет небольшие отклонения от требований, в изложении материала нарушена логика. Содержание информационного материала по изучаемой теме представлено в недостаточно полном объеме.
2	Обучающийся работу не выполнил Содержание с найденной информации не соответствует заданной теме. Информационный материал имеет значительные отклонения по структуре. Отчет выполнен и оформлен небрежно, без соблюдения установленных требований.

ЛИСТ ИЗМЕНЕНИЙ И ДОПОЛНЕНИЙ

Дата	Содержание изменения и дополнения	№ страницы, пункт	Автор
02.20г	Обновление литературы	13-15	Д.О.Швецова.

ПРОТИБ

PHOTIMB