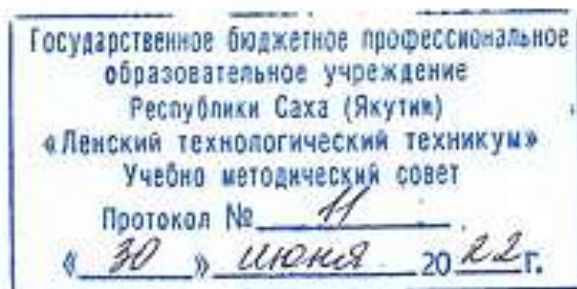


Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Бутакова Оксана Стефановна
Должность: директор
Дата подписания: 27.05.2024 10:43:08
Уникальный программный ключ:
92ebe478f3654efe030354ec9c160360cb17a169

Министерство образования и науки РС (Я)
ГБПОУ РС (Я) «Ленский технологический техникум»



Рабочая программа дисциплины
ОУД.07 Химия
Основной профессиональной образовательной программы
программы подготовки квалифицированных рабочих,
служащих по профессии
15.01.35. Мастер слесарных работ

Форма подготовки очная

г.Ленск, 2022 год

Аннотация программы

Рабочая программа учебной дисциплины **ОУД.07 Химия** разработана на основе Федерального государственного образовательного стандарта (далее – ФГОС) по профессии **15.01.35 Мастер слесарных работ**, утвержденного приказом Министерства образования и науки РФ от 09 декабря 2016 г. № 1576, на основе примерной программы общеобразовательной учебной дисциплины «Химия» для профессиональных образовательных организаций под редакцией О.С.Габриелян; И.Г. Остроумова (рекомендовано ФГАУ ФИРО прот. № 3 от 21.07.2015г.) по профессии: 15.01.35. Мастер слесарных работ

Организация-разработчик:

Государственное бюджетное профессиональное образовательное учреждение Республики Саха (Якутия) «Ленский технологический техникум»

Разработчик:

Кайдалова Татьяна Вениаминовна, преподаватель химии, высшая квалификационная категория.

Рассмотрена и рекомендована предметно – цикловой комиссией «Общеобразовательных дисциплин»

Протокол № 10 «17» июня 2022 г.

Председатель ПЦК



Средсвеч Т.С.

СОДЕРЖАНИЕ

		стр.
1.	Паспорт рабочей программы учебной дисциплины	4-5
2.	Структура и содержание рабочей программы учебной дисциплины	6-11
3.	Условия реализации учебной дисциплины	12-14
4.	Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины	15-19

1. Паспорт рабочей программы учебной дисциплины

ОУД.07 Химия

1.1. Область применения программы

Рабочая программа учебной дисциплины является частью основной профессиональной образовательной программы подготовки квалифицированных рабочих, служащих в соответствии с ФГОС по профессии 15.01.35 «Мастер слесарных работ», утвержденного приказом Министерства образования и науки РФ от 09 декабря 2016 г. № 1576

1.2. Место учебной дисциплины:

Дисциплина входит в общеобразовательный цикл

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

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

- **личностных:**

- 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;

- готовность к продолжению образования и повышения квалификации в избранной профессиональной деятельности и объективное осознание роли химических компетенций в этом;

- умение использовать достижения современной химической науки и химических технологий для повышения собственного интеллектуального развития в выбранной профессиональной деятельности;

- **метапредметных:**

- использование различных видов познавательной деятельности и основных интеллектуальных операций (постановки задачи, формулирования гипотез, анализа и синтеза, сравнения, обобщения, систематизации, выявления причинно-следственных связей, поиска аналогов, формулирования выводов) для решения поставленной задачи, применение основных методов познания (наблюдения, научного эксперимента) для изучения различных сторон химических объектов и процессов, с которыми возникает необходимость сталкиваться в профессиональной сфере;

- использование различных источников для получения химической информации, умение оценить ее достоверность для достижения хороших результатов в профессиональной сфере;

- **предметных:**
 - сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;
 - владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;
 - владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдением, описанием, измерением, экспериментом; умение обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач;
 - сформированность умения давать количественные оценки и производить расчеты по химическим формулам и уравнениям;
 - владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ;
 - сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников.

1.4. Количество часов на освоение программы учебной дисциплины:

максимальной учебной нагрузки студента **115** часов, в том числе:

обязательной аудиторной учебной нагрузки студента **114** часов,

консультации: 1 час.

2. Структура и содержание рабочей программы учебной дисциплины

2.1. Объем учебной дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	<i>Объем часов</i>
Максимальная учебная нагрузка (всего)	115
Обязательная аудиторная учебная нагрузка (всего)	114
в том числе:	
Практические занятия	34
в том числе в форме контрольных работ	8
Консультация	1
в том числе:	
Итоговая аттестация в форме дифференцированного зачёта	

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, лабораторные и практические работы, самостоятельная работа студентов, курсовая работа (проект)	Объем часов	Уровень освоения
1	2	3	4
Раздел 1 Общая и неорганическая химия	Мах 115 всего:114 лекции: 80 л/пр. 34		
Тема 1.1. Основные понятия и законы химии	Содержание учебного материала:	4	1
	1 Предмет химии. Основные понятия химии. Аллотропия	1	
	2 Состав вещества. Измерение вещества	1	
	3 Основные законы химии	2	
Тема 1.2. Периодический закон, Периодическая система хим. эл. Д.И.Менделеева. Строение атома	Содержание учебного материала:	2	1
	1 Периодический закон, Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атома и Периодический закон Д.И.Менделеева	2	
	Практические занятия:	2	
	1 Моделирование Периодической таблицы	2	2
Тема 1.3. Строение вещества	Содержание учебного материала:	6	1
	1 Ионная химическая связь. Ковалентная химическая связь	1	
	2 Ковалентная химическая связь	1	
	3 Металлическая химическая связь	1	
	4 Водородная химическая связь	1	
	5 Чистые вещества и смеси	1	
	6 Дисперсные системы	1	
	Практические занятия:	2	
	1 Приготовление суспензии карбоната кальция в воде. Ознакомление с дисперсными системами	2	2
Тема 1.4. Вода. Растворы. Электролитическая диссоциация	Содержание учебного материала:	6	1
	1 Растворы. Растворение	2	
	2 Теория электролитической диссоциации	2	
	3 Жёсткость воды. Способы устранения жёсткости	2	
	Практические занятия:	2	
	1 Расчётные задачи на вычисление массовой доли вещества.	2	2
Тема 1.5.	Содержание учебного материала:	8	

Классификация неорганических соединений и их свойства	1	Кислоты в свете теории электролитической диссоциации	2	1	
	2	Основания в свете теории электролитической диссоциации	2		
	3	Соли в свете теории электролитической диссоциации.	2		
	4	Гидролиз солей.	2		
	Практические занятия:			4	2
	1	Решение задач и упражнений	4		
	Практические занятия:			2	
	1	Контрольная работа за I семестр	2		
Тема 1.6. Химические реакции	Содержание учебного материала:			8	1
	1	Классификация химических реакций	2		
	2	Электролиз	2		
	3	Скорость химических реакций	2		
	4	Химическое равновесие	2		
	Практические занятия:			4	2
1	Решение задач и упражнений	4			
Тема 1.7. Металлы и неметаллы	Содержание учебного материала:			10	1
	1	Металлы- простые вещества	2		
	2	Коррозия металлов .Способы защиты от коррозии	4		
	3	Общие способы получения металлов	1		
	4	Неметаллы –простые вещества	1		
	5	Производство серной кислоты	1		
	6	Силикатная промышленность	1		
	Практические занятия:			2	2
	Решение задач и упражнений			2	
	Контрольные работы:				
1	Контрольная работа по разделу 1 «Общая и неорганическая химия»		2		
Раздел 2 Органическая химия					
Тема 2.1 Основные понятия органической химии и теория химического строения органических	Содержание учебного материала:			4	1
	1	Теория химического строения органических соединений. Изомерия		2	
	2	Классификация и номенклатура органических соединений		1	
	3	Классификация реакций в органической химии		1	
	Практические занятия:			4	2
	1	Решение задач и упражнений		4	
4	Решение задач и упражнений		4		

соединений.			
Тема 2.2. Углеводороды и их природные источники	Содержание учебного материала:		12
	1	Предельные углеводороды (алканы)	2
	2	Этиленовые углеводороды (алкены)	1
	3	Диеновые углеводороды (алкадиены)	1
	4	Ацетиленовые углеводороды (алкины)	2
	5	Ароматические углеводороды (арены)	2
	6	Природные источники углеводородов	4
	Практические занятия:		2
	Решение задач и упражнений		2
	Практические занятия:		2
Контрольная работа по теме «Углеводороды»		2	
Тема 2.3 Кислородсодержащие органические соединения	Содержание учебного материала:		12
	1	Спирты	2
	2	Фенол	2
	3	Альдегиды	2
	4	Карбоновые кислоты	2
	5	Сложные эфиры. Жиры	2
	6	Углеводы	2
	Практические занятия:		2
	1	Изучение химических свойств спиртов	2
	Содержание учебного материала		6
Тема 2.4. Азотсодержащие органические соединения	1	Амины. Анилин	2
	2	Аминокислоты	2
	3	Белки	2
	Практические занятия:		2
	1	Проведение качественных реакций на белки. Решение задач	2
Тема 2.5. Пластмассы и волокна как полимерные(высокомолекулярные) соединения	Содержание учебного материала:		2
	1	Пластмассы. Волокна.	2
	1	Консультация	1
	Практические занятия:		2
	Дифференцированный зачёт		2
		Итого:	115

Для характеристики уровня освоения учебного материала используются следующие обозначения:

1. – ознакомительный (узнавание ранее изученных объектов, свойств);
2. – репродуктивный (выполнение деятельности по образцу, инструкции или под руководством)
3. – продуктивный (планирование и самостоятельное выполнение деятельности, решение проблемных задач)

3. Условия реализации учебной дисциплины

3.1. Требования к минимальному материально-техническому обеспечению

Учебного кабинета естественно-научных дисциплин

Оборудование учебного кабинета:

- рабочее место преподавателя;
- рабочие места по количеству обучающихся;
- комплект учебно-наглядных пособий:
- коллекции – раздаточный материал
- модели демонстрационные
- модели раздаточные
- приборы, наборы посуды, лабораторных принадлежностей для химического эксперимента
 - а) общего назначения
 - б) демонстрационные
 - в) специализированные приборы и аппараты
 - г) комплект для лабораторных и практических работ по химии
 - д) комплект принадлежностей, посуды для хозяйственной, конструктивной и препаративной работы
- химические вещества и аптечка для оказания первой помощи

Технические средства обучения:

- персональный компьютер с выходом в Интернет, лицензионным программным обеспечением общего и профессионального назначения, мультимедийное оборудование

3.2. Информационное обеспечение обучения

Перечень учебных изданий,

Интернет-ресурсов, дополнительной литературы

Основные источники:

1. Химия для профессий и специальностей технического профиля : учебник для студ.учреждений сред.проф.образования / О.С.Габриелян -6-е изд.; стер- М. :Издательский центр «Академия»2017.-272с., [8]с.цв.ил.

2.Химия для профессий и специальностей технического и естественно- научного профилей: учебник для студ.учреждений сред.проф.образования/ Ю.М.Ерохин -5-е изд.; стер- М. :Издательский центр «Академия» 2018-496с.

2. Химия для профессий и специальностей технического профиля О.С.Габриелян - 6-е изд.; стер- М. :Издательский центр «Академия»2014-253с.[8] л.цв.ил.

3. Габриелян О.С. Химия в тестах, задачах, упражнениях: учеб. пособие для студ. сред. проф. учебных заведений / О.С. Габриелян, Г.Г. Лысова – М., 2014

4. Габриелян О.С. Практикум по общей, неорганической и органической химии: учеб. пособие для студ. сред. проф. учеб. заведений / Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Дорофеева Н.М. – М., 2017

Дополнительные источники:

1. Габриелян О.С. Химия. 10 класс. Базовый уровень: учеб. для общеобразоват. учреждений. – М., 2017

2. Габриелян О.С. Общая химия: учеб. для 11 кл. общеобразоват. учреждений с углубл. изучением химии / М., 2017

3. Габриелян О.С. Химия. 10 класс. Профильный уровень: учеб. для общеобразоват. учреждений / О.С. Габриелян, Ф.Н. Маскаев, С.Ю. Пономарев, В.И. Теренин. – М., 2018

Интернет-ресурсы:

Газета "Химия" и сайт для учителя "Я иду на урок химии"

<http://him.1september.ru>

ChemNet: портал фундаментального химического образования

<http://www.chemnet.ru>

Основы химии: образовательный сайт для школьников и студентов

<http://www.hemi.nsu.ru>

Химия в Открытом колледже

<http://www.chemistry.ru>

WebElements: онлайн справочник химических элементов

<http://webelements.narod.ru>

Белок и все о нем в биологии и химии

<http://beloks.narod.ru>

Виртуальная химическая школа

<http://maratak.narod.ru>

Занимательная химия: все о металлах

<http://allmet.narod.ru>

Мир химии

<http://chem.km.ru>

Кабинет химии: сайт Л.В. Рахмановой

Layout.qxd 13.12.2006 14:01 Page 6263

<http://www.104.webstolica.ru>

Коллекция "Естественнонаучные эксперименты": химия

<http://experiment.edu.ru>

Органическая химия: электронный учебник для средней школы

<http://www.chemistry.ssu.samara.ru>

Химия для всех: иллюстрированные материалы по общей, органической и неорганической химии

<http://schoolsector.relarn.ru/nsm/>

Химия для школьников: сайт Дмитрия Болотова

<http://chemistry.r2.ru>

Школьная химия

<http://schoolchemistry.by.ru>

Электронная библиотека по химии и технике

<http://rushim.ru/books/books.htm>

5. Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины

Основной целью оценки освоения учебной дисциплины является оценка освоенных умений и усвоенных знаний.

Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины осуществляется преподавателем в процессе проведения практических, контрольных работ, тестов, самостоятельных работ, дифференцированного зачёта

Результаты обучения (освоенные умения, усвоенные знания)	Формы и методы контроля и оценки результатов обучения
Умения: называть: изученные вещества по тривиальной или международной номенклатуре; определять: валентность и степень окисления химических элементов, тип	Контрольная работа практическая работа тесты самостоятельная работа

<p>химической связи в соединениях, заряд иона, характер среды в водных растворах неорганических и органических соединений, окислитель и восстановитель, принадлежность веществ к разным классам неорганических и органических соединений;</p> <p>характеризовать: элементы малых периодов по их положению в Периодической системе Д.И. Менделеева; общие химические свойства металлов, неметаллов, основных классов неорганических и органических соединений; строение и химические свойства изученных неорганических и органических соединений;</p> <p>объяснять: зависимость свойств веществ от их состава и строения, природу химической связи (ионной ковалентной, металлической и водородной), зависимость скорости химической реакции и положение химического равновесия от различных факторов;</p> <p>выполнять химический эксперимент: по распознаванию важнейших неорганических и органических соединений;</p> <p>проводить: самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); использовать компьютерные технологии для обработки и передачи химической информации и ее представления в различных формах;</p> <p>связывать: изученный материал со своей профессиональной деятельностью;</p> <p>решать: расчетные задачи по химическим формулам и уравнениям; использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни: для объяснения химических явлений, происходящих в природе, быту и на производстве</p>	<p>дифференцированный зачёт</p> <p>Контрольная работа практическая работа тесты самостоятельная работа дифференцированный зачёт</p> <p>Контрольная работа практическая работа тесты самостоятельная работа дифференцированный зачёт</p> <p>практическая работа самостоятельная работа</p> <p>Контрольная работа практическая работа тесты самостоятельная работа дифференцированный зачёт</p> <p>Контрольная работа практическая работа тесты самостоятельная работа дифференцированный зачёт</p>
---	--

<p>важнейшие вещества и материалы: важнейшие металлы и сплавы; серная, соляная, азотная и уксусная кислоты; благородные газы, водород, кислород, галогены, щелочные металлы; основные, кислотные и амфотерные оксиды и гидроксиды, щелочи, углекислый и угарный газы, сернистый газ, аммиак, вода, природный газ, метан, этан, этилен, ацетилен, хлорид натрия, карбонат и гидрокарбонат натрия, карбонат и фосфат кальция, бензол, метанол и этанол, сложные эфиры, жиры, мыла, моносахариды (глюкоза), дисахариды (сахароза), полисахариды (крахмал и целлюлоза), анилин, аминокислоты, белки, искусственные и синтетические волокна, каучуки, пластмассы.</p>	<p>самостоятельная работа дифференцированный зачёт</p> <p>Контрольная работа практическая работа тесты самостоятельная работа дифференцированный зачёт</p>
--	---

Разработчик:

ГБПОУ РС(Я) «Ленский технологический техникум» _____

преподаватель
Кайдалова Т.В.