Документ подписан простой электронной подписью Информация о владельце:

ФИО: Гнатюк Сергей Иванович ПОЛИТЕХНИ ЧЕСКИЙ КОЛЛЕДЖ ФЕДЕРАЛЬНОГО Должность: Первый проректор Дата подписания: 17.10.2025 ДАФРСТВЕННОГО БЮДЖЕТНОГО ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО Уникальный программный ключ: УЧРЕЖДЕНИЯ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ 5ede28fe5b714e68993775САЗСИСКУЙИТОСУ ДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ К.Е. ВОРОШИЛОВА»

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА учебной дисциплины

ОДБ.12 Химия

(наименование учебной дисциплины)

08.02.08 Монтаж и эксплуатация оборудования и систем газоснабжения (код, наименование профессии/специальности)

Рассмотрено и согласовано цикловой комиссией математических, общих естественно-научных дисциплин и физической культуры

Протокол <u>№ 2</u> от <u>«02» сентября 2025 г</u>.

общеобразовательной Рабочая программа дисциплины «Химия» разработана для специальности 08.02.08 Монтаж и эксплуатация оборудования газоснабжения на основе Федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования с учетом примерной общеобразовательной дисциплины «Химия» программы профессиональных образовательных организаций утвержденной ФГБОУ ДПО ИРПО (утвержден Приказом Министерства образования и науки от 5 февраля 2018 года № 68).

Организация разработчик: Политехнический колледж ЛГАУ

1. ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

ОДБ.12 Химия

1.1. Область применения программы учебной дисциплины

Рабочая программа учебной дисциплины (далее — рабочая программа) является частью освоения программ подготовки специалистов среднего звена (далее ППССЗ) в соответствии с ФГОС СПО РФ и ПООП СПО для специальности 08.02.08 Монтаж и эксплуатация оборудования и систем газоснабжения

Рабочая программа учебной дисциплины ОДБ.12 Химия может быть использована по специальностям СПО на базе среднего (полного) общего образования, в дополнительном профессиональном образовании в рамках реализации программ переподготовки кадров в учреждениях СПО.

1.2. Цели и задачи учебной дисциплины, требования к результатам освоения учебной дисциплины

Содержание программы общеобразовательной дисциплины «Химия» направлено на достижение следующей цели:

Формирование у студентов представления о химической составляющей естественно - научной картины мира как основы принятия решений в жизненных и производственных ситуациях, ответственного поведения в природной среде.

Задачи освоения общеобразовательной дисциплины «Химия»:

- сформировать понимание закономерностей протекания химических процессов и явлений в окружающей среде, целостной научной картины мира, взаимосвязи и взаимозависимости естественных наук;
- развить умения составлять формулы неорганических и органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять их смысл, интерпретировать результаты химических экспериментов,
- сформировать навыки проведения простейших химических экспериментальных исследований с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием;
- развить умения использовать информацию химического характера из различных источников;
- сформировать умения прогнозировать последствия своей деятельности и химических природных, бытовых и производственных процессов;
- сформировать понимание значимости достижений химической науки и технологий для развития социальной и производственной сфер.

Результаты обучения ориентированы на получение компетенций для последующей профессиональной деятельности как в рамках данной предметной области, так и в смежных с ней областях. Они включают в себя результаты освоения общеобразовательной дисциплины в соответствии с ФГОС СПО и на основе ФГОС СОО:

- умение составлять химические формулы соединений в соответствии со степенью окисления химических элементов, исходя из валентности и электроотрицательности;
- умение характеризовать химические элементы в соответствии с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева;
- умение составлять реакции соединения, разложения, обмена, замещения, окислительно восстановительные реакции, составлять уравнения химических реакции ионного обмена с участием неорганических веществ;
- умение классифицировать неорганические вещества в соответствии с их строением, устанавливать зависимость физико-химических свойств неорганических веществ от строения атомов и молекул, а также типа кристаллической решетки;
- умение исследовать качественные реакции неорганических веществ;
- умение классифицировать органические вещества в соответствии с их строением;
- умение устанавливать зависимость физико-химических свойств органических веществ от строения молекул;
- умение исследовать качественные реакции органических соединений отдельных классов;
- умение характеризовать влияние концентрации реагирующих веществ и температуры на скорость химических реакций;
- умение различать истинные растворы, исследовать физикохимические свойства истинных растворов;
- умение оценивать последствия бытовой и производственной деятельности человека с позиций экологической безопасности;

Перечисленные результаты освоения соотносятся с формируемыми компетенциями:

- ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам.
- ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности.
 - ОК 04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде.
- ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях

2. РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Код и наименование формируемых	Планируемые результаты освоения дисциплины		
компетенций	Общие	Дисциплинарные	
ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам	В части трудового воспитания: готовность к труду, осознание ценности мастерства, грудолюбие; 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 навыками учебно-исследовательской и проектной деятельности, навыками разрешения проблем; выявлять причинно-следственные связи и	- 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	

Код и наименование формируемых	Планируемые результаты освоения дисциплины		
компетенций	Общие	Дисциплинарные	
	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	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, ацетилен, глицерин, фенол, формальдегид, уксусная кислота, глицин, угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашеная известь, негашеная известь, питьевая сода и других), составлять формулы неорганических и органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять их смысл; подтверждать характерные 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	

Код и наименование формируемых	Планируемые результаты освоения дисциплины		
компетенций	Общие	Дисциплинарные	
		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. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения залач	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,	- 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	
	ее соответствие правовым и морально-этическим нормам;	количественной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать	

Код и наименование	Планируемые результаты освоения дисциплины		
формируемых компетенций	Общие	Дисциплинарные	
	- использовать средства информационных и коммуникационных технологий в решении когнитивных, коммуникативныхи 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;	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.		"Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами	

Код и наименование формируемых	Планируемые результаты освоения дисциплины		
компетенций	Общие	Дисциплинарные	
	- признавать свое право и право других людей на		
	ошибки;		
	развивать способность понимать мир с позиции другого		
	человека;		
	В области экологического воспитания:	- сформировать представления: о химической	
ОК 07.	- сформированность экологической культуры,	составляющей естественнонаучной картины мира, роли	
Содействовать	понимание влияния социально- экономических	химии в познании явлений природы, в формировании	
сохранению	процессов на состояние природной и социальной среды,	мышления и культуры личности, ее функциональной	
окружающей	осознание глобального характера экологических	грамотности, необходимой для решения практических	
среды,	проблем;	вадач и экологически обоснованного отношения к	
ресурсосбережени	- планирование и осуществление действий в	своему здоровью и природной среде;	
ю, применять	окружающей среде на основе знания целей устойчивого	уметь соблюдать правила экологически целесообразного	
знания об	развития человечества;	поведения в быту и трудовой деятельности в целях	
изменении климата,	активное неприятие действий, приносящих вред	сохранения своего здоровья и окружающей природной	
принципы	окружающей среде;	среды; учитывать опасность воздействия на живые	
бережливого	- умение прогнозировать неблагоприятные	организмы определенных веществ, понимая смысл	
производства,	экологические последствия предпринимаемых действий,	показателя предельной допустимой концентрации	
эффективно	предотвращать их;		
действовать в	расширение опыта деятельности экологической		
чрезвычайных	направленности;		
ситуациях	овладение навыками учебно- исследовательской, проектной		
	и социальной деятельности;		

3. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ 3.1. Тематический план учебной дисциплины ОДБ.12 Химия

Вид учебной работы	Количество часов
1	2
Максимальная учебная нагрузка (всего)	72
Обязательная аудиторная учебная нагрузка (всего)	
в т. ч.:	
теоретическое обучение	27
практические занятия	41
Самостоятельная работа обучающегося	
Промежуточная аттестация:	4
дифференцированный зачет, (экзамен)	
ИТОГО	72

3.2. Содержание обучения по учебной дисциплине ОДБ.12 Химия

Наименование	Содержание учебного материала (основное и профессионально-ориентированное),	Объем	Формируемые	
разделов и тем	лабораторные и практические занятия, прикладной модуль	часов	компетенции	
1	2	3	4	
Раздел 1. Основы строени	я вещества	6		
Тема 1.1.	Основное содержание	6		
Строение атомов	Современная модель строения атома. Виды химической связи	2		
химических элементов и	*		OK 01	
природа химической связи	Решение заданий на составления химических формул	4		
Тема 1.2.	Основное содержание	4		
	Практическая работа Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. «Металлические / неметаллические свойства, электроотрицательность химических элементов»	2	OK 01 OK 02	
Раздел 2. Химические реа	кции	10		
Тема 2.1.	Основное содержание	6		
тема 2.1. Типы химических	Классификация и типы химических реакций с участием неорганических веществ.	2	OK 01	
реакций	Практическая работа Основные количественные законы в химии и расчеты по уравнениям химических реакций.	4		
Тема 2.2.	Основное содержание	4	OK 01	
Электролитическая	Теория электролитической диссоциации, составление ионных реакций	2	OK 01 OK 04	
диссоциация и ионный обмен	Лабораторная работа Типы химических реакций	2	OR 04	
Раздел 3. Строение и свой	іства неорганических веществ	18		
	Основное содержание	4		
Тема 3.1.	Предмет неорганической химии. Классификация неорганических веществ	2	OIC 01	
Классификация, номенклатура и строение неорганических веществ	Практическая работа Решение практических заданий по классификации, номенклатуре и химическим формулам неорганических веществ	2	OK 01 OK 02	
Тема 3.2.	Основное содержание	8		
Физико-	Металлы. Общие физические и химические свойства металлов	2	ОК 01	

Наименование	Содержание учебного материала (основное и профессионально-ориентированное),	Объем	Формируемые	
разделов и тем	лабораторные и практические занятия, прикладной модуль	часов	компетенции	
химические свойства	Неметаллы. Общие физические и химические свойства неметаллов. Химические свойства	2	OK 02	
неорганических веществ	основных классов неорганических веществ.			
	Практическая работа	4		
	Составление уравнений химических реакций			
Тема 3.3.	Основное содержание	6	OK 01	
Идентификация	Лабораторная работа	4	OK 01 OK 02	
неорганических веществ	Идентификация неорганических веществ		OK 02 OK 04	
	Свойства неорганических веществ	2	OK 04	
Раздел 4. Строение и свой	ства органических веществ	24		
T. 44	Основное содержание	6		
Тема 4.1.	Предмет органической химии. Основные положения теории химического строения	2	OK 01	
классификация, строение	органических соединений А.М. Бутлерова	2		
и номенклатура	Практическая работа	4	016.01	
органических веществ	Составление полных и сокращенных структурных формул органических веществ		OK 01	
	Основное содержание	14		
	Теоретическое обучение			
	Алканы. Алкины и алкадиены и ароматические углеводороды	2		
	Кислородсодержащие соединения Азотсодержащие соединения. Высокомолекулярные	2		
Тема 4.2.	соединения		OK 01	
Свойства	Практическая работа	4	OK 02	
органических соединений	Составление уравнений химических реакций с участием органических веществ	4	OK 04	
	Практическая работа	4		
	Свойства органических соединений	4		
	Лабораторная работа	2		
	Превращения органических веществ при нагревании			
Тема 4.3.	Основное содержание	4		
Идентификация	Теоретическое обучение Биоорганические соединения: белки, жиры, углеводы Роль			
органических веществ,	органической химии в решении проблем энергетической безопасности, в развитии	2	OK 01 OK 02	
их значение и	медицины, создании новых материалов, новых источников энергии			
применение в бытовой и				
производственной	Идентификация органических соединений отдельных классов		ОК 04	
деятельности человека				
	Промежуточная аттестация (дифференцированный зачет)			

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала (основное и профессионально-ориентированное), лабораторные и практические занятия, прикладной модуль	Объем часов	Формируемые компетенции
-	термодинамические закономерности протекания химических реакций	4	,
Тема 5.1	Основное содержание	4	OK 01
Скорость химических	Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов. Принцип Ле Шателье	2	OK 02,
реакций. Химическое равновесие	Практическая работа Решение заданий на применение принципа Ле-Шателье	2	,
Раздел 6. Растворы	•	6	
T (1	Основное содержание	2	OIC 01 OIC 02
Тема 6.1. Понятие о растворах	Растворение как физико-химический процесс. Растворы. Способы приготовления растворов. Растворимость. Массовая доля растворенного вещества.	2	OK 01, OK 02 OK 07,
T. CO.H.	Основное содержание	2	OIC 01 OIC 02
Тема 6.2. Исследование свойств растворов	Лабораторная работа Приготовление растворов, решение задач на приготовление растворов	4	OK 01, OK 02 OK 04,
	Промежуточная аттестация по дисциплине (зачет)	2	
	Всего:	72	
	из них практических занятий	41	
	лекций	27	
	самостоятельная работа	-	
	зачет	4	
	экзамен	-	

4. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

4.1. Требования к материально-техническому обеспечению

Реализация программы дисциплины требует наличия кабинета Естествознания

Оборудование учебного кабинета:

- посадочные места по количеству обучающихся;
- рабочее место преподавателя;
- вытяжной шкаф;
- набор химической посуды и принадлежностей для лабораторных и практических работ;
 - наборы реактивов органических и неорганических веществ;
 - комплект учебно-наглядных пособий «Химия»;

Технические средства обучения:

- компьютер с лицензионным программным обеспечением;
- мультимедиапроектор
- экран

Приводится перечень средств обучения, включая тренажеры, модели, макеты, оборудование, технические средства, в т. ч. аудиовизуальные, компьютерные и телекоммуникационные и т. п. (количество не указывается)

Требования к квалификации педагогических кадров, осуществляющих реализацию ППССЗ по специальности, должны обеспечиваться педагогическими кадрами, имеющими среднее профессиональное, высшее образование, соответствующее профилю преподаваемой учебной дисциплины. Опыт деятельности в организациях соответствующей профессиональной сферы является обязательным для преподавателей, отвечающих за освоение обучающимся профессионального учебного цикла.

Преподаватели получают дополнительное профессиональное образование по программам повышения квалификации, в том числе в форме стажировки в профильных организациях не реже одного раза в 5 лет.

4.2. Информационное обеспечение обучения. Перечень рекомендуемых учебных изданий, Интернет-ресурсов, дополнительной литературы

Основные печатные издания

- 1. Анфиногенова, И. В. Химия: учебник и практикум для среднего профессионального образования / И. В. Анфиногенова, А. В. Бабков, В. А. Попков. 2-е изд., испр. и доп. Москва: Издательство Юрайт, 2022. 291 с.
- 2. Щеголихина, Н. А. Общая химия: учебник для СПО / Н. А. Щеголихина, Л. В. Минаевская. Санкт-Петербург: Лань, 2021. 164 с.

- 3. Никольский, А. Б. Химия: учебник и практикум для среднего профессионального образования / А. Б. Никольский, А. В. Суворов. 2-е изд., перераб. и доп. Москва: Издательство Юрайт, 2022. 507 с.
- 4. Химия: учебник для среднего профессионального образования / Ю. А. Лебедев, Г. Н. Фадеев, А. М. Голубев, В. Н. Шаповал; под общей редакцией Г. Н. Фадеева.
- 2-е изд., перераб. и доп. Москва: Издательство Юрайт, 2022. 431 с.

Дополнительные источники

- 5. Химия. 10 класс. Углублённый уровень : учебник/ В.В. Еремин, Н.Е. Кузьменко, В.И. Теренин, А.А. Дроздов, В.В. Лунин; под ред. В.В. Лунина. М.: Просвещение, 2022. 446, [2] с.: ил.
- 6. Химия. 11 класс. Углублённый уровень : учебник/ В.В. Еремин, Н.Е. Кузьменко, А.А. Дроздов, В.В. Лунин; под ред. В.В. Лунина. М.: Просвещение, 2022. 478, [2] с.: ил.
- 7. Химия. Углубленный уровень. 10—11 классы: рабочая программа к линии УМК В.В. Лунина: учебно-методическое пособие/ В.В. Еремин, А.А. Дроздов, И.В. Еремина, Э.Ю. Керимов. М.: Дрофа, 2017. 324, [1] с.
- 8. Методическое пособие к учебнику В. В. Еремина, Н. Е. Кузьменко, А. А. Дроздова и др. «Химия. Углубленный уровень». 11 класс / В. В. Еремин, А.А. Дроздов, И.В. Еремина, Н.В. Волкова, Н.В. Фирстова, Э.Ю. Керимов. М.: Дрофа, 2018. 423 с. : ил.
- 9. Гусева, Е. В. Химия для СПО: учебно-методическое пособие / Е. В. Гусева, М. Р. Зиганшина, Д. И. Куликова. Казань: КНИТУ, 2019. 168 с. ISBN 978-5- 7882-2792-4. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/196096 (дата обращения: 14.10.2022).
- 10. Черникова, Н. Ю. Химия в доступном изложении: учебное пособие для спо / Н. Ю. Черникова. 2-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2022. 316 с. ISBN 978-5-8114-9500-9. Текст: электронный // Лань: электронно- библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/195532 (дата обращения: 14.10.2022).
- 11. Шевницына, Л. В. Химия: учебное пособие / Л. В. Шевницына, А. И. Апарнев. Новосибирск: НГТУ, 2017. 92 с. ISBN 978-5-7782-3345-4. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/118505
- 12. Блинов, Л. Н. Химия: учебник для СПО / Л. Н. Блинов, И. Л. Перфилова, Т. В. Соколова. 2-е изд., стер. Санкт-Петербург: Лань, 2021. 260 с. ISBN 978-5-8114-7904-7. Текст: электронный // Лань: электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/167183 (дата обращения: 14.10.2022).
- 13. Габриелян, О. С., Лысова, Г. Г. Химия: книга для преподавателя:

учеб.-метод. пособие. — М. Академия, 2012. - 332 с.

14. Черникова Н. Ю., Мещерякова Е. В. Решаем задачи по химии самостоятельно: учебное пособие / Н. Ю. Черникова, Е. В. Мещерякова — Санкт-Петербург: Лань, 2022. — 328 с.

Электронные издания

15. hvsh.ru – Журнал «Химия в школе»

5. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины осуществляется преподавателем при проведении лабораторных работ, практических занятий, тестирования, а также выполнения обучающимися индивидуальных заданий, проектов, исследований, практических занятий, тестирования.

Результаты обучения	Формы и методы контроля и
	оценки результатов обучения
1	2
умение составлять химические формулы соединений в соответствии со степенью окисления химических элементов, исходя из валентности и электроотрицательности;	
умение характеризовать химические элементы в соответствии с их положением в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева; умение составлять реакции соединения, разложения,	
обмена, замещения, окислительно-восстановительные реакции, составлять уравнения химических реакции ионного обмена с участием неорганических веществ; умение классифицировать неорганические вещества в	устный контроль и самоконтроль, письменный
соответствии с их строением, устанавливать зависимость физико-химических свойств неорганических веществ от строения атомов и молекул, а также типа	контроль и самоконтроль, практический контроль и самоконтроль;
кристаллической решетки; Умение исследовать качественные реакции неорганических веществ;	индивидуальный и фронтальный опрос,
умение классифицировать органические вещества в соответствии с их строением; умение устанавливать зависимость физико-химических	тестирование, самостоятельные письменные работы, диктанты,
свойств органических веществ от строения молекул; умение исследовать качественные реакции органических соединений отдельных классов;	выполнение практических заданий на практических занятиях, защита творческих
умение характеризовать влияние концентрации реагирующих веществ и температуры на скорост химических реакций;	работ, проектов.
умение различать истинные растворы, исследовать физико-химические свойства истинных растворов;	
умение различать истинные растворы, исследовать физико-химические свойства истинных растворов;	
умение оценивать последствия бытовой и производственной деятельности человека с позиций экологической безопасности	

Приложение 1

ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ КОЛЛЕДЖ ФЕДЕРАЛЬНОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО БЮДЖЕТНОГО ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО УЧРЕЖДЕНИЯ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ «ЛУГАНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ АГРАРНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ К.Е. ВОРОШИЛОВА»

КОНТРОЛЬНО-ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА учебной дисциплины

ОДБ.12 Химия

(наименование учебной дисциплины)

08.02.08 Монтаж и эксплуатация оборудования и систем газоснабжения (код, наименование профессии/специальности)

Контрольно-оценочные средства для проведения промежуточной аттестации в форме дифференцированного зачета

Тема 1.1. Основные понятия и законы химии

- 1. Что такое атом?
- 2. Что такое молекула?
- 3. Что такое атомная масса?
- 4. Что такое относительная молекулярная масса? Как ее найти?
- 5. Что такое молярная масса вещества? В каких единицах она выражается
- 6. Как вычислить количество вещества, зная массу, объем или число структурных единиц?
- 7. Как формулируется закон Авогадро?
- 8. Что называется относительной плотностью одного газа по другому?
- 9. Сформулируйте закон постоянства состава.
- 10. Сформулируйте закон сохранения массы веществ.

Тема 1.2. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома

- 1. Каков состав ядра атома?
- 2. Как определить число протонов и нейтронов в ядре?
- 3. Как определить количество энергетических уровней в электронной оболочке атома?
- 4. Как рассчитать максимально возможное количество электронов на данном энергетическом уровне?
- 5. Каково количество подуровней на энергетическом уровне?
- 6. Как обозначаются подуровни?
- 7. На каком энергетическом уровне энергия электрона больше на первом или на четвертом?
- 8. Что называется орбиталью?
- 9. Какую форму имеют орбитали?
- 10. Каково возможное количество орбиталей на подуровнях?
- 11. Перечислите, атомы каких элементов имеют 4 электрона на наружном энергетическом уровне электронной оболочки?
- 12. Что обозначает термин —спин∥?
- 13. При каком условии на одной орбитали могут находиться два электрона?
- 14. Ar = 20.
- 15. Элемент 3-го периода II группы.
- 16. Элемент 5 группы, в его атоме 3 энергетических уровня.
- 17. В ядре атома 24 протона.
- 18. Электронная формула элемента 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 3d7 4s2
- 19. Электронная формула элемента...3s1 3p3 3d2

Тема 1.3. Строение вещества

1. Какова природа химической связи?

- 2. Какие виды химической связи существуют между атомами в соединениях?
- 3. Опишите механизм образования ковалентной связи.
- 4. Какая связь называется ковалентной?
- 5. Чем отличается ковалентная полярная связь от ковалентной неполярной связи?
- 6. Какая связь называется ионной?
- 7. Чем отличается механизм образования ионной связи от ковалентной?
- 8. Какая связь называется металлической?
- 9. Опишите механизм образования металлической связи.
- 10. Какая химическая связь называется водородной?
- 11. Приведите примеры соединений с ионной, ковалентной, металлической связью между атомами.
- 12. Перечислите вещества между молекулами которых существует водородная связь.

Тема 1.5. Классификация неорганических соединений и их свойства

- 1. Записать уравнения реакции, характеризующие сходство оксидов.
- 2. Можно ли гидроксид меди (II) получить соединением оксида меди(II) с водой? Ответ обоснуйте.
- 3. Записать уравнение реакции, характеризующее противоположное свойство кислотного оксида основному.
- 4. Записать уравнение реакции, характеризующее противоположное свойство основного оксида кислотному.
- 4. На основе свойств доказать, что оксид углерода (IV)-кислотный
- 5. На основе свойств доказать, что оксид кальция основной
- 6. Выписать из предложенного списка веществ оксиды и дать им названия: Ca(NO3)2, Na2O, KOH, CuCI2, HNO3, SO3, CuO.
- 7. Выпишите отдельно основные и кислотные оксиды и дайте им название: CaO, SiO2, CO2, Na2O, K2O, SO3, Al2O3, BaO, N2O5.

Тема 2.1. Основные понятия органической химии и теория строения органических соединений

- 1. Что изучает органическая химия?
- 2. Назовите известные вам классы орг. веществ и их отдельных представителей.
- 3. Являются ли оксиды углерода и угольная кислота органическими веществами?
- 4. Чему равна валентность С в О.С?
- 5. Является ли этилен гомологом метана?
- 6. Как атомы соединяются в молекулу?
- 7. Какая связь возникает между атомами в молекулах органических веществ?
- 8. Что такое взаимное влияние?
- 9. Достаточно ли для вывода на химические свойства вещества, знать только количественный и качественный состав молекул?
- 10. Составить возможные изомеры с общей формулой С6Н14. Дать им названия.

Тема 2.2. Углеводороды и их природные источники

- 1. Какие соединения называются углеводородами?
- 2. Какие существуют классы углеводородов?
- 3. Что такое гомологи?
- 4. Назовите общую формулу гомологического ряда алканов, алкенов, алкинов.
- 5. Что такое алканы? Что такое алкены? Что такое алкины?
- 6. Какие химические связи существует между атомами в молекулах углеводородов?
- 7. Чем отличается сигма-связь от пи-связи?
- 8. Запишите реакцию замещения: C2H6 + C12
- 9. Запишите реакцию присоединения: С2 Н4 + С12
- 11. Какие классы углеводородов легко окисляются?
- 12. Какие продукты получаются в результате сжигания углеводородов?

Тема 2.3. Кислородсодержащие органические соединения

Спирты:

- 1. Какие вещества называют спиртами? Общая формула спиртов.
- 2. По каким признакам классифицируются спирты?
- 3. Какие виды изомерии характерны для спиртов?
- 4. Применение спиртов.
- 5. Влияние спиртов на организм.

Фенолы:

- 1. Какие вещества называют фенолами?
- 2. Как происходит взаимное влияние атомов в молекуле фенола? (положение теории А.М. Бутлерова)

Тема 2.4. Азотсодержащие органические соединения. Полимеры

- 1. Аминокислоты, строение, классификация, изомерия, номенклатура. Получение аминокислот и их химические свойства
- 2. Полимеры. Физические и химические свойства
- 3. Получение и использование полимеров
- 4. Химические основы жизни: белки и нуклеиновые кислоты
- 5. В чем состоит отличие реакций полимеризации от реакций поликонденсации. Привести примеры реакций.
- 6. Какие полимеры называют термопластичными и термореактивными. Привести примеры.
- 7. Напишите структурную формулу простейшей аминокислоты. Какие функциональные группы содержит это соединение? Почему эта аминокислота не имеет оптических изомеров? Приведите формулы оптических изомеров аланина.
- 8. Напишите уравнение реакции получения дипептида из валина и цистеина. Укажите пептидную связь.