

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Министерство образования Оренбургской области
Автономная некоммерческая общеобразовательная организация
«Средняя общеобразовательная школа «Рекорд» г. Орска
Оренбургской области»

РАССМОТРЕНО

На педагогическом совете
Протокол №1
от 29.08.2025г.

СОГЛАСОВАНО

На заседании методического
объединении учителей
естественно-гуманитарного цикла
протокол №1 от 28.08.2025г.

УТВЕРЖДЕНО

директор

Измайлова В.И.

Приказ № от 29.08.2025



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 7107780)

КУРСА ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

"Практикум по химии"

для обучающихся 10-11 классов

Составитель: Агайкина Л.А.

г. Орск 2025г

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА КУРСА ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ "Практикум по химии"

Рабочая программа курса «Практикум по химии» для 10 – 11 классов составлена на основании:

Учебного плана АНО ОО «**Средняя общеобразовательная школа «Рекорд» г. Орска**» ООП СОО (для 10-11-х классов)

Программы . Химия. 10-11 классы. / авт.- сост. Г.А. Шипарёва .- М. :Дрофа, 2007.-79 с.,-) Элективные курсы (автор Т.В. Бабаева)

Настоящая Рабочая программа курса «Практикум по химии» (далее – рабочая программа) разработана в соответствии с Федеральным компонентом государственного стандарта общего образования, утв. приказом Минобрнауки России от 5 марта 2004 года №1089 (в ред. Приказов Минобрнауки России от 07.06.2017 №506) «Об утверждении федерального компонента государственных образовательных стандартов начального общего, основного общего и среднего (полного) общего образования», Примерной основной образовательной программой среднего общего образования, программой элективного курса «Экспериментальное решение задач по химии» О.С. Габриеляна, Т.Е. Деглиной/ Химия. Программы элективных курсов. – М.: Дрофа, 2018 г.

Актуальность данной программы состоит в том, что она дает возможность обучающимся повторить основные химические понятия, обобщить знания по общей, неорганической и органической химии. Целенаправленное знакомство обучающихся с принятыми сегодня тестовыми формами итогового контроля, со структурой КИМ, позволит учащимся успешно справиться с итоговой аттестацией в формате ЕГЭ.

Программа рассчитана на 68 часов и ориентирована на обучающихся 10 - 11 классов, предполагающих сдавать ЕГЭ по химии. Занятия проводятся в течение всего учебного года по 1 часу в неделю (34 часа за год/68 часов за два года).

Форма организации – элективный курс

Рабочая программа элективного курса ориентирована на использование учебно-методического комплекта:

1. «Химия 10 класс. Базовый уровень: учебник. Габриелян О. С., Остроумов И. Г., Сладков С. А. и др. - рекомендовано Министерством образования и науки РФ / – М.: Просвещение. 2019 г.

2. «Химия 11 класс. Базовый уровень: учебник. Габриелян О. С., Остроумов И. Г., Сладков С. А. и др. - рекомендовано Министерством

образования и науки РФ / – М.: Просвещение. 2019 г.

Основу подходов к разработке элективного курса «Практикум по химии», к определению общей стратегии обучения, воспитания и развития, обучающихся средствами учебного предмета «Химия» для 10–11 классов на базовом уровне составили концептуальные положения ФГОС СОО о взаимообусловленности целей, содержания, результатов обучения и требований к уровню подготовки выпускников.

Химическое образование, получаемое выпускниками общеобразовательной организации, является неотъемлемой частью их образованности. Оно служит завершающим этапом реализации на соответствующем ему базовом уровне ключевых ценностей, присущих целостной системе химического образования. Эти ценности касаются познания законов природы, формирования мировоззрения и общей культуры человека, а также экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде. Реализуется химическое образование обучающихся на уровне среднего общего образования средствами учебного предмета «Химия», содержание и построение которого определены в программе по химии с учётом специфики науки химии, её значения в познании природы и в материальной жизни общества, а также с учётом общих целей и принципов, характеризующих современное состояние системы среднего общего образования в Российской Федерации.

Химия как элемент системы естественных наук играет особую роль в современной цивилизации, в создании новой базы материальной культуры. Она вносит свой вклад в формирование рационального научного мышления, в создание целостного представления об окружающем мире как о единстве природы и человека, которое формируется в химии на основе понимания вещественного состава окружающего мира, осознания взаимосвязи между строением веществ, их свойствами и возможными областями применения.

Тесно взаимодействуя с другими естественными науками, химия стала неотъемлемой частью мировой культуры, необходимым условием успешного труда и жизни каждого члена общества. Современная химия как наука созидательная, как наука высоких технологий направлена на решение глобальных проблем устойчивого развития человечества – сырьевой, энергетической, пищевой, экологической безопасности и охраны здоровья.

В соответствии с общими целями и принципами среднего общего образования содержание Элективного курса «Практикум по химии» (10–11 классы, базовый уровень изучения) ориентировано преимущественно на общекультурную подготовку обучающихся, необходимую им для выработки мировоззренческих ориентиров, успешного включения в жизнь социума, продолжения образования в различных областях, не связанных непосредственно с химией.

Составляющими Элективного курса «Практикум по химии» являются практические знания курсов – «Органическая химия» и «Общая и неорганическая химия», основным компонентом содержания которых являются основы науки: система знаний по неорганической химии (с включением знаний из общей химии) и органической химии, проведение экспериментов и дополнительная систематизация знаний. Формирование данной системы знаний при изучении курса обеспечивает возможность рассмотрения всего многообразия веществ на основе общих понятий, законов и теорий химии.

Структура содержания Элективного курса «Практикум по химии» – «Органическая химия» и «Общая и неорганическая химия» сформирована в программе по химии на основе системного подхода к изучению учебного материала и обусловлена исторически обоснованным развитием знаний на определённых теоретических уровнях. Так, в курсе органической химии вещества рассматриваются на уровне классической теории строения органических соединений, а также на уровне стереохимических и электронных представлений о строении веществ. Сведения об изучаемых в курсе веществах даются в развитии – от углеводов до сложных биологически активных соединений. В курсе органической химии получают развитие сформированные на уровне основного общего образования первоначальные представления о химической связи, классификационных признаках веществ, зависимости свойств веществ от их строения, о химической реакции.

Под новым углом зрения в элективном курсе «Практикум по химии» базового уровня рассматривается изученный на уровне основного общего образования теоретический материал и фактологические сведения о веществах и химической реакции. Так, в частности, в курсе «Общая и неорганическая химия» обучающимся предоставляется возможность осознать значение периодического закона с общетеоретических и методологических позиций, глубже понять историческое изменение функций этого закона – от обобщающей до объясняющей и прогнозирующей.

В плане решения задач воспитания, развития и социализации обучающихся принятые программой по элективному курсу «Практикум по химии» подходы к определению содержания и построения предмета предусматривают формирование универсальных учебных действий, имеющих базовое значение для различных видов деятельности: решения проблем, поиска, анализа и обработки информации, необходимых для приобретения опыта практической и исследовательской деятельности, занимающей важное место в познании химии.

В практике преподавания химии как на уровне основного общего образования, так и на уровне среднего общего образования, при определении содержательной характеристики целей изучения предмета направлением первостепенной значимости традиционно признаётся формирование основ химической науки как области современного естествознания, практической деятельности человека и как одного из компонентов мировой культуры. С методической точки зрения такой подход к определению целей изучения предмета является вполне оправданным.

Общая характеристика

ЦЕЛИ ИЗУЧЕНИЯ КУРСА ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ факультатив "Практикум по химии"

Согласно данной точке зрения главными целями изучения Элективного курса «Практикум по химии» на базовом уровне (10 –11 кл.) являются:

- формирование системы химических знаний как важнейшей составляющей естественно-научной картины мира, в основе которой лежат ключевые понятия, фундаментальные законы и теории химии, освоение языка науки, усвоение и понимание сущности доступных обобщений мировоззренческого характера, ознакомление с историей их развития и становления;
- формирование и развитие представлений о научных методах познания веществ и химических реакций, необходимых для приобретения умений ориентироваться в мире веществ и химических явлений, имеющих место в природе, в практической и повседневной жизни;
- развитие умений и способов деятельности, связанных с наблюдением и объяснением химического эксперимента, соблюдением правил безопасного обращения с веществами.

Наряду с этим, содержательная характеристика целей и задач изучения предмета в программе курса уточнена и скорректирована в соответствии с новыми приоритетами в системе среднего общего образования. Сегодня в преподавании химии в большей степени отдаётся предпочтение практической компоненте содержания обучения, ориентированной на подготовку выпускника общеобразовательной организации, владеющего не набором знаний, а функциональной грамотностью, то есть способами и умениями активного получения знаний и применения их в реальной жизни для решения практических задач.

В связи с этим при изучении Элективного курса «Практикум по химии» доминирующее значение приобретают такие цели и задачи, как: адаптация обучающихся к условиям динамично развивающегося мира, формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию грамотных решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением;

формирование у обучающихся ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности: решения проблем, поиска, анализа и обработки информации, необходимых для приобретения опыта деятельности, которая занимает важное место в познании химии, а также для оценки с позиций экологической безопасности характера влияния веществ и химических процессов на организм человека и природную среду;

развитие познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей обучающихся: способности самостоятельно приобретать новые знания по химии в соответствии с жизненными потребностями, использовать современные информационные технологии для поиска и анализа учебной и научно-популярной информации химического содержания;

формирование и развитие у обучающихся ассоциативного и логического мышления, наблюдательности, собранности, аккуратности, которые особенно необходимы, в частности, при планировании и проведении химического эксперимента;

воспитание у обучающихся убеждённости в гуманистической направленности химии, её важной роли в решении глобальных проблем рационального природопользования, пополнения энергетических ресурсов и сохранения природного равновесия, осознания необходимости бережного отношения к природе и своему здоровью, а также приобретения опыта

использования полученных знаний для принятия грамотных решений в ситуациях, связанных с химическими явлениями.

В учебном плане среднего общего образования элективного курса «Практикум по химии» базового уровня входит в состав предметной области «Естественно-научные предметы».

Общее число часов, отведённых для изучения химии, на базовом уровне среднего общего образования, составляет 68 часов: в 10 классе – 34 часа (1 час в неделю), в 11 классе – 34 часа (1 час в неделю).

СОДЕРЖАНИЕ КУРСА ВНЕУРОЧНОЙ ДЕЯТЕЛЬНОСТИ факультатив "Практикум по химии"

10 КЛАСС

ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Теоретические основы органической химии (7 часов)

Предмет органической химии: её возникновение, развитие и значение в получении новых веществ и материалов. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения. Структурные формулы органических веществ. Гомология, изомерия. Химическая связь в органических соединениях – одинарные и кратные связи.

Представление о классификации органических веществ. Номенклатура органических соединений (систематическая) и тривиальные названия важнейших представителей классов органических веществ.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: ознакомление с образцами органических веществ и материалами на их основе, моделирование молекул органических веществ, наблюдение и описание демонстрационных опытов по превращению органических веществ при нагревании (плавление, обугливание и горение).

Углеводороды (11 часов)

Алканы: состав и строение, гомологический ряд. Метан и этан – простейшие представители алканов: физические и химические свойства (реакции замещения и горения), нахождение в природе, получение и применение.

Алкены: состав и строение, гомологический ряд. Этилен и пропилен – простейшие представители алкенов: физические и химические свойства (реакции гидрирования, галогенирования, гидратации, окисления и полимеризации), получение и применение.

Алкадиены: бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3: строение, важнейшие химические свойства (реакция полимеризации). Получение синтетического каучука и резины.

Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд. Ацетилен – простейший представитель алкинов: состав, строение, физические и химические свойства (реакции гидрирования, галогенирования, гидратации, горения), получение и применение.

Арены. Бензол: состав, строение, физические и химические свойства (реакции галогенирования и нитрования), получение и применение. *Толуол: состав, строение, физические и химические свойства (реакции галогенирования и нитрования), получение и применение.* Токсичность аренов. Генетическая связь между углеводородами, принадлежащими к различным классам.

Природные источники углеводородов. Природный газ и попутные нефтяные газы. Нефть и её происхождение. Способы переработки нефти: перегонка, крекинг (термический, каталитический), пиролиз. Продукты переработки нефти, их применение в промышленности и в быту. Каменный уголь и продукты его переработки.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: ознакомление с образцами пластмасс, каучуков и резины, коллекции «Нефть» и «Уголь», моделирование молекул углеводородов и галогенопроизводных, проведение Контрольной работы по теме: «Предельные и непредельные углеводороды».

Расчётные задачи.

Вычисления по уравнению химической реакции (массы, объёма, количества исходного вещества или продукта реакции по известным массе, объёму, количеству одного из исходных веществ или продуктов реакции).

Кислородсодержащие органические соединения (13 часов) Предельные одноатомные спирты. Метанол и этанол: строение, физические и химические свойства (реакции с активными металлами, галогеноводородами, горение), применение. Водородные связи между молекулами спиртов. Действие метанола и этанола на организм человека.

Многоатомные спирты. Этиленгликоль и глицерин: строение, физические и химические свойства (взаимодействие со щелочными металлами, качественная реакция на многоатомные спирты). Действие на организм человека. Применение глицерина и этиленгликоля.

Фенол: строение молекулы, физические и химические свойства.
Токсичность фенола. Применение фенола.

Альдегиды и кетоны. Формальдегид, ацетальдегид: строение, физические и химические свойства (реакции окисления и восстановления, качественные реакции), получение и применение.

Одноосновные предельные карбоновые кислоты. Муравьиная и уксусная кислоты: строение, физические и химические свойства (свойства, общие для класса кислот, реакция этерификации), получение и применение. Стеариновая и олеиновая кислоты как представители высших карбоновых кислот. Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие.

Сложные эфиры как производные карбоновых кислот. Гидролиз сложных эфиров. Жиры. Гидролиз жиров. Применение жиров. Биологическая роль жиров.

Углеводы: состав, классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды). Глюкоза – простейший моносахарид: особенности строения молекулы, физические и химические свойства (взаимодействие с гидроксидом меди(II), окисление аммиачным раствором оксида серебра(I), восстановление, брожение глюкозы), нахождение в природе, применение, биологическая роль. Фотосинтез. Фруктоза как изомер глюкозы.

Крахмал и целлюлоза как природные полимеры. Строение крахмала и целлюлозы. Физические и химические свойства крахмала (гидролиз, качественная реакция с йодом).

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: проведение, наблюдение и описание демонстрационных опытов: горение спиртов, качественные реакции одноатомных спиртов (окисление этанола оксидом меди(II)), многоатомных спиртов (взаимодействие глицерина с гидроксидом меди(II)), альдегидов (окисление аммиачным раствором оксида серебра(I) и гидроксидом меди(II), взаимодействие крахмала с йодом), проведение Контрольной работы «Одноосновные карбоновые кислоты».

Расчётные задачи.

Вычисления по уравнению химической реакции (массы, объёма, количества исходного вещества или продукта реакции по известным массе, объёму, количеству одного из исходных веществ или продуктов реакции). Проведение практической работы «Идентификация органических соединений».

Высокомолекулярные соединения (3 часа)

Основные понятия химии высокомолекулярных соединений: мономер,

полимер, структурное звено, степень полимеризации, средняя молекулярная масса. Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений – полимеризация и поликонденсация.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: ознакомление с образцами природных и искусственных волокон, пластмасс, каучуков. Проведение практической работы «Распознавание пластмасс и волокон».

Межпредметные связи.

Реализация межпредметных связей при изучении элективного курса «Практикум по химии» в 10 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, являющихся системными для отдельных предметов естественно-научного цикла.

Общие естественно-научные понятия: явление, научный факт, гипотеза, закон, теория, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование.

Физика: материя, энергия, масса, атом, электрон, молекула, энергетический уровень, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, физические величины и единицы их измерения.

Биология: клетка, организм, биосфера, обмен веществ в организме, фотосинтез, биологически активные вещества (белки, углеводы, жиры, ферменты).

География: минералы, горные породы, полезные ископаемые, топливо, ресурсы.

Технология: пищевые продукты, основы рационального питания, моющие средства, лекарственные и косметические препараты, материалы из искусственных и синтетических волокон.

11 КЛАСС

ОБЩАЯ И НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Содержание курса 11 класс

Теоретические основы общей химии

Тема 1. Введение. (4 час)

Общие требования к решению химических задач. Элементы математики в химии. Международная система единиц (СИ). Связь между физико-химическими величинами. Способы решения задач.

Тема 2. Задачи на газовые законы. (10 час)

Газовые законы: закон Авогадро и его следствия; объединенный газовый

закон Бойля-Мариотта и Гей-Люссака. Уравнение Менделеева-Клайперона. Плотность газа, относительная плотность. Нормальные условия и условия отличные от нормальных. Составление и использование алгоритмических предписаний.

Задачи на соотношение основных характеристик газов.

Задачи на нахождение молярной массы смеси газов.

Задачи на нахождение состава смеси газов по молярной массе.

Задачи на смеси газов.

Задачи на определение объёмной доли (%), мольной доли (%) компонентов газовой смеси.

Задачи на нахождение состава газовой смеси после реакции.

Задачи на изменение объёма газовой смеси в результате реакции. Задачи на озонированный кислород.

Задачи на горение топлива.

Смешанные задачи

Тема 3. Расчёты по уравнениям реакций (8 час)

Расчеты по уравнениям реакций, если одно из веществ взято в избытке. Определение состава соли (кислая или средняя) по массам веществ, вступающих в реакцию. Решение задач, раскрывающих образование кислых и средних солей фосфорной кислоты.

Определение состава двух-трехкомпонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций. Задачи на определение состава солей при реакциях самоокисления-самовосстановления. Задачи на электролиз. Составление и использование алгоритмических предписаний. Смешанные задачи.

Тема 4. Концентрация растворов. (7 час)

Выражение состава растворов: массовая доля, молярная концентрация. Вычисление массы растворенного вещества и растворителя для приготовления определенной массы (или объёма) раствора с заданной концентрацией. Растворимость. Расчеты на основе использования графиков растворимости. Вычисление pH растворов. Расчеты по формулам веществ, содержащих кристаллизационную воду. Составление и использование алгоритмических предписаний. Смешанные задачи.

Тема 5. Задачи по органической химии (5 час)

Нахождение формул, если известны массовые доли элементов. Задачи на определение формул, если известны массы или объёмы продуктов сгорания. Задачи с использованием схем превращений органических

соединений. Экспериментальные задачи: проведение «мысленного эксперимента». Смешанные задачи.

Межпредметные связи.

Реализация межпредметных связей при изучении элективного курса «Практикум по химии» в 11 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, являющихся системными для отдельных предметов естественно-научного цикла.

Общие естественно-научные понятия: научный факт, гипотеза, закон, теория, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, эксперимент, моделирование, измерение, явление.

Физика: материя, энергия, масса, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, изотоп, радиоактивность, молекула, энергетический уровень, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, физические величины и единицы их измерения, скорость.

Биология: клетка, организм, экосистема, биосфера, макро- и микроэлементы, витамины, обмен веществ в организме.

География: минералы, горные породы, полезные ископаемые, топливо, ресурсы.

Технология: химическая промышленность, металлургия, производство строительных материалов, сельскохозяйственное производство, пищевая промышленность, фармацевтическая промышленность, производство косметических препаратов, производство конструкционных материалов, электронная промышленность, нанотехнологии.

ПЛАНИРУЕМЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

ФГОС СОО устанавливает требования к результатам освоения обучающимися программ среднего общего образования (личностным, метапредметным и предметным). Научно-методической основой для разработки планируемых результатов освоения программ среднего общего образования является системно-деятельностный подход.

В соответствии с системно-деятельностным подходом в структуре личностных результатов освоения предмета «Химия» на уровне среднего общего образования выделены следующие составляющие:

осознание обучающимися российской гражданской идентичности – готовности к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению;
наличие мотивации к обучению;

целенаправленное развитие внутренних убеждений личности на основе ключевых ценностей и исторических традиций базовой науки химии; готовность и способность обучающихся руководствоваться в своей деятельности ценностно-смысловыми установками, присущими целостной системе химического образования;

наличие правосознания экологической культуры и способности ставить цели и строить жизненные планы.

Личностные результаты освоения элективного курса «Практикум по химии» достигаются в единстве учебной и воспитательной деятельности в соответствии с гуманистическими, социокультурными, духовно-нравственными ценностями и идеалами российского гражданского общества, принятыми в обществе нормами и правилами поведения, способствующими процессам самопознания, саморазвития и нравственного становления личности обучающихся.

Личностные результаты освоения предмета «Химия» отражают сформированность опыта познавательной и практической деятельности обучающихся по реализации принятых в обществе ценностей, в том числе в части:

1) гражданского воспитания:

осознания обучающимися своих конституционных прав и обязанностей, уважения к закону и правопорядку;

представления о социальных нормах и правилах межличностных отношений в коллективе;

готовности к совместной творческой деятельности при создании учебных проектов, решении учебных и познавательных задач, выполнении химических экспериментов;

способности понимать и принимать мотивы, намерения, логику и аргументы других при анализе различных видов учебной деятельности;

2) патриотического воспитания:

ценностного отношения к историческому и научному наследию отечественной химии;

уважения к процессу творчества в области теории и практического применения химии, осознания того, что достижения науки есть результат длительных наблюдений, кропотливых экспериментальных поисков, постоянного труда учёных и практиков;

интереса и познавательных мотивов в получении и последующем анализе информации о передовых достижениях современной отечественной химии;

3) духовно-нравственного воспитания:

нравственного сознания, этического поведения;

способности оценивать ситуации, связанные с химическими явлениями, и принимать осознанные решения, ориентируясь на морально-нравственные нормы и ценности;

готовности оценивать своё поведение и поступки своих товарищей с позиций нравственных и правовых норм и осознание последствий этих поступков;

4) формирования культуры здоровья:

понимания ценностей здорового и безопасного образа жизни, необходимости ответственного отношения к собственному физическому и психическому здоровью;

соблюдения правил безопасного обращения с веществами в быту, повседневной жизни и в трудовой деятельности;

понимания ценности правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей;

осознания последствий и неприятия вредных привычек (употребления алкоголя, наркотиков, курения);

5) трудового воспитания:

коммуникативной компетентности в учебно-исследовательской деятельности, общественно полезной, творческой и других видах деятельности;

установки на активное участие в решении практических задач социальной направленности (в рамках своего класса, школы);

интереса к практическому изучению профессий различного рода, в том числе на основе применения предметных знаний по химии;

уважения к труду, людям труда и результатам трудовой деятельности;

готовности к осознанному выбору индивидуальной траектории образования, будущей профессии и реализации собственных жизненных планов с учётом личностных интересов, способностей к химии, интересов и потребностей общества;

6) экологического воспитания:

экологически целесообразного отношения к природе, как источнику существования жизни на Земле;

понимания глобального характера экологических проблем, влияния экономических процессов на состояние природной и социальной среды; осознания необходимости использования достижений химии для решения вопросов рационального природопользования;

активного неприятия действий, приносящих вред окружающей

природной среде, умения прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий и предотвращать их;

наличия развитого экологического мышления, экологической культуры, опыта деятельности экологической направленности, умения руководствоваться ими в познавательной, коммуникативной и социальной практике, способности и умения активно противостоять идеологии хемофобии;

7) ценности научного познания:

сформированности мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики;

понимания специфики химии как науки, осознания её роли в формировании рационального научного мышления, создании целостного представления об окружающем мире как о единстве природы и человека, в познании природных закономерностей и решении проблем сохранения природного равновесия;

убеждённости в особой значимости химии для современной цивилизации: в её гуманистической направленности и важной роли в создании новой базы материальной культуры, решении глобальных проблем устойчивого развития человечества – сырьевой, энергетической, пищевой и экологической безопасности, в развитии медицины, обеспечении условий успешного труда и экологически комфортной жизни каждого члена общества;

естественно-научной грамотности: понимания сущности методов познания, используемых в естественных науках, способности использовать получаемые знания для анализа и объяснения явлений окружающего мира и происходящих в нём изменений, умения делать обоснованные заключения на основе научных фактов и имеющихся данных с целью получения достоверных выводов;

способности самостоятельно использовать химические знания для решения проблем в реальных жизненных ситуациях;

интереса к познанию и исследовательской деятельности;

готовности и способности к непрерывному образованию и самообразованию, к активному получению новых знаний по химии в соответствии с жизненными потребностями;

интереса к особенностям труда в различных сферах профессиональной деятельности.

МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Метапредметные результаты освоения учебного предмета «Химия» на уровне среднего общего образования включают:

значимые для формирования мировоззрения обучающихся междисциплинарные (межпредметные) общенаучные понятия, отражающие целостность научной картины мира и специфику методов познания, используемых в естественных науках (материя, вещество, энергия, явление, процесс, система, научный факт, принцип, гипотеза, закономерность, закон, теория, исследование, наблюдение, измерение, эксперимент и другие);

универсальные учебные действия (познавательные, коммуникативные, регулятивные), обеспечивающие формирование функциональной грамотности и социальной компетенции обучающихся;

способность обучающихся использовать освоенные междисциплинарные, мировоззренческие знания и универсальные учебные действия в познавательной и социальной практике.

Метапредметные результаты отражают овладение универсальными учебными познавательными, коммуникативными и регулятивными действиями.

Овладение универсальными учебными познавательными действиями:

1) базовые логические действия:

самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, всесторонне её рассматривать;

определять цели деятельности, задавая параметры и критерии их достижения, соотносить результаты деятельности с поставленными целями;

использовать при освоении знаний приёмы логического мышления – выделять характерные признаки понятий и устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия для объяснения отдельных фактов и явлений;

выбирать основания и критерии для классификации веществ и химических реакций;

устанавливать причинно-следственные связи между изучаемыми явлениями;

строить логические рассуждения (индуктивные, дедуктивные, по аналогии), выявлять закономерности и противоречия в рассматриваемых явлениях, формулировать выводы и заключения;

применять в процессе познания, используемые в химии символические (знаковые) модели, преобразовывать модельные представления – химический знак (символ) элемента, химическая формула, уравнение химической реакции

– при решении учебных познавательных и практических задач, применять названные модельные представления для выявления характерных признаков изучаемых веществ и химических реакций.

2) базовые исследовательские действия:

владеть основами методов научного познания веществ и химических реакций;

формулировать цели и задачи исследования, использовать поставленные и самостоятельно сформулированные вопросы в качестве инструмента познания и основы для формирования гипотезы по проверке правильности высказываемых суждений;

владеть навыками самостоятельного планирования и проведения ученических экспериментов, совершенствовать умения наблюдать за ходом процесса, самостоятельно прогнозировать его результат, формулировать обобщения и выводы относительно достоверности результатов исследования, составлять обоснованный отчёт о проделанной работе;

приобретать опыт ученической исследовательской и проектной деятельности, проявлять способность и готовность к самостоятельному поиску методов решения практических задач, применению различных методов познания.

3) работа с информацией:

ориентироваться в различных источниках информации (научно-популярная литература химического содержания, справочные пособия, ресурсы Интернета), анализировать информацию различных видов и форм представления, критически оценивать её достоверность и непротиворечивость;

формулировать запросы и применять различные методы при поиске и отборе информации, необходимой для выполнения учебных задач определённого типа;

приобретать опыт использования информационно-коммуникативных технологий и различных поисковых систем;

самостоятельно выбирать оптимальную форму представления информации (схемы, графики, диаграммы, таблицы, рисунки и другие);

использовать научный язык в качестве средства при работе с химической информацией: применять межпредметные (физические и математические) знаки и символы, формулы, аббревиатуры, номенклатуру;

использовать и преобразовывать знаково-символические средства наглядности.

Овладение универсальными коммуникативными действиями: задавать вопросы по существу обсуждаемой темы в ходе диалога и/или дискуссии, высказывать идеи, формулировать свои предложения относительно выполнения предложенной задачи;

выступать с презентацией результатов познавательной деятельности, полученных самостоятельно или совместно со сверстниками при выполнении химического эксперимента, практической работы по исследованию свойств изучаемых веществ, реализации учебного проекта и формулировать выводы по результатам проведённых исследований путём согласования позиций в ходе обсуждения и обмена мнениями.

Овладение универсальными регулятивными действиями:

самостоятельно планировать и осуществлять свою познавательную деятельность, определяя её цели и задачи, контролировать и по мере необходимости корректировать предлагаемый алгоритм действий при выполнении учебных и исследовательских задач, выбирать наиболее эффективный способ их решения с учётом получения новых знаний о веществах и химических реакциях;

осуществлять самоконтроль своей деятельности на основе самоанализа и самооценки.

ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

10 КЛАСС

Предметные результаты освоения Элективного курса «Практикум по химии» отражают:

сформированность представлений о химической составляющей естественно-научной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, её функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;

владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (химический элемент, атом, электронная оболочка атома, молекула, валентность, электроотрицательность, химическая связь, структурная формула (развёрнутая и сокращённая), моль, молярная масса, молярный объём, углеродный скелет, функциональная группа, радикал, изомерия, изомеры, гомологический ряд, гомологи, углеводороды, кислород и азотсодержащие соединения, мономер, полимер, структурное звено, высокомолекулярные соединения); теории и законы (теория строения

органических веществ А. М. Бутлерова, закон сохранения массы веществ); закономерности, символический язык химии; мировоззренческие знания, лежащие в основе понимания причинности и системности химических явлений, фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших органических веществ в быту и практической деятельности человека;

сформированность умений выявлять характерные признаки понятий, устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия при описании состава, строения и превращений органических соединений;

сформированность умений использовать химическую символику для составления молекулярных и структурных (развёрнутой, сокращённой) формул органических веществ и уравнений химических реакций, изготавливать модели молекул органических веществ для иллюстрации их химического и пространственного строения;

сформированность умений устанавливать принадлежность изученных органических веществ по их составу и строению к определённому классу/группе соединений (углеводороды, кислород и азотсодержащие соединения, высокомолекулярные соединения), давать им названия по систематической номенклатуре (IUPAC), а также приводить тривиальные названия отдельных органических веществ (этилен, пропилен, ацетилен, этиленгликоль, глицерин, фенол, формальдегид, ацетальдегид, муравьиная кислота, уксусная кислота, олеиновая кислота, стеариновая кислота, глюкоза, фруктоза, крахмал, целлюлоза, глицин);

сформированность умения определять виды химической связи в органических соединениях (одинарные и кратные);

сформированность умения применять положения теории строения органических веществ А. М. Бутлерова для объяснения зависимости свойств веществ от их состава и строения; закон сохранения массы веществ;

сформированность умений характеризовать состав, строение, физические и химические свойства типичных представителей различных классов органических веществ (метан, этан, этилен, пропилен, ацетилен, бутадиен-1,3, метилбутадиен-1,3, бензол, метанол, этанол, этиленгликоль, глицерин, фенол, ацетальдегид, муравьиная и уксусная кислоты, глюкоза, крахмал, целлюлоза, аминокислота), иллюстрировать генетическую связь между ними уравнениями соответствующих химических реакций с использованием структурных формул;

сформированность умения характеризовать источники углеводородного сырья (нефть, природный газ, уголь), способы их переработки и практическое применение продуктов переработки;

сформированность умений проводить вычисления по химическим уравнениям (массы, объёма, количества исходного вещества или продукта реакции по известным массе, объёму, количеству одного из исходных веществ или продуктов реакции);

сформированность умений владеть системой знаний об основных методах научного познания, используемых в химии при изучении веществ и химических явлений (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование), использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением;

сформированность умений соблюдать правила пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правила обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов;

сформированность умений планировать и выполнять химический эксперимент (превращения органических веществ при нагревании, получение этилена и изучение его свойств, качественные реакции органических веществ, денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков) 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;

сформированность умений критически анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников (средства массовой информации, Интернет и других);

сформированность умений соблюдать правила экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды, осознавать опасность воздействия на живые организмы определённых органических веществ, понимая смысл показателя ПДК, пояснять на примерах способы уменьшения и предотвращения их вредного воздействия на организм человека;

для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья: умение применять знания об основных доступных методах познания веществ и химических явлений;

для слепых и слабовидящих обучающихся: умение использовать рельефно-точечную систему обозначений Л. Брайля для записи химических формул.

11 КЛАСС

Предметные результаты освоения элективного курса «Практикум по химии» отражают:

сформированность представлений: о химической составляющей естественно-научной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, её функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде;

владение системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (химический элемент, атом, изотоп, s-, p-, d-электронные орбитали атомов, ион, молекула, моль, молярный объём, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), кристаллическая решётка, типы химических реакций, раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель, восстановитель, скорость химической реакции, химическое равновесие); теории и законы (теория электролитической диссоциации, периодический закон Д. И. Менделеева, закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях), закономерности, символический язык химии, мировоззренческие знания, лежащие в основе понимания причинности и системности химических явлений, фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических веществ в быту и практической деятельности человека;

сформированность умений выявлять характерные признаки понятий, устанавливать их взаимосвязь, использовать соответствующие понятия при описании неорганических веществ и их превращений;

сформированность умений использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций, систематическую номенклатуру (IUPAC) и тривиальные названия отдельных неорганических веществ (угарный газ, углекислый газ, аммиак, гашёная известь, негашёная известь, питьевая сода, пирит и другие);

сформированность умений определять валентность и степень окисления химических элементов в соединениях различного состава, вид химической связи (ковалентная, ионная, металлическая, водородная) в соединениях, тип

кристаллической решётки конкретного вещества (атомная, молекулярная, ионная, металлическая), характер среды в водных растворах неорганических соединений;

сформированность умений устанавливать принадлежность неорганических веществ по их составу к определённому классу/группе соединений (простые вещества – металлы и неметаллы, оксиды, основания, кислоты, амфотерные гидроксиды, соли);

сформированность умений раскрывать смысл периодического закона Д. И. Менделеева и демонстрировать его систематизирующую, объяснительную и прогностическую функции;

сформированность умений характеризовать электронное строение атомов химических элементов 1–4 периодов Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева, используя понятия «s-, p-, d-, f-электронные орбитали», «энергетические уровни», объяснять закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений по периодам и группам Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева;

сформированность умений характеризовать (описывать) общие химические свойства неорганических веществ различных классов, подтверждать существование генетической связи между неорганическими веществами с помощью уравнений соответствующих химических реакций;

сформированность умения классифицировать химические реакции по различным признакам (числу и составу реагирующих веществ, тепловому эффекту реакции, изменению степеней окисления элементов, обратимости реакции, участию катализатора);

сформированность умений составлять уравнения реакций различных типов, полные и сокращённые уравнения реакций ионного обмена, учитывая условия, при которых эти реакции идут до конца;

сформированность умений проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных неорганических веществ, распознавать опытным путём ионы, присутствующие в водных растворах неорганических веществ;

сформированность умений раскрывать сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций;

сформированность умений объяснять зависимость скорости химической реакции от различных факторов; характер смещения химического равновесия в зависимости от внешнего воздействия (принцип Ле Шателье);

сформированность умений характеризовать химические процессы, лежащие в основе промышленного получения серной кислоты, аммиака, а также сформированность представлений об общих научных принципах и экологических проблемах химического производства;

сформированность умений проводить вычисления с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе», объёмных отношений газов при химических реакциях, массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ, теплового эффекта реакции на основе законов сохранения массы веществ, превращения и сохранения энергии;

сформированность умений соблюдать правила пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правила обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов;

сформированность умений планировать и выполнять химический эксперимент (разложение пероксида водорода в присутствии катализатора, определение среды растворов веществ с помощью универсального индикатора, влияние различных факторов на скорость химической реакции, реакции ионного обмена, качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония, решение экспериментальных задач 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;

сформированность умений критически анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников (средства массовой коммуникации, Интернет и других);

сформированность умений соблюдать правила экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды, осознавать опасность воздействия на живые организмы определённых веществ, понимая смысл показателя ПДК, пояснять на примерах способы уменьшения и предотвращения их вредного воздействия на организм человека;

для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья: умение применять знания об основных доступных методах познания веществ и химических явлений;

для слепых и слабовидящих обучающихся: умение использовать рельефно-точечную систему обозначений Л. Брайля для записи химических формул.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

10 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов	Основное содержание	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
1	Раздел 1. Теоретические основы органической химии	7	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya- ege-ximiya/ https://chem-ege.sdamgia.ru/
2	Раздел 2. Углеводороды	11	Предельные углеводороды — алканы Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины Ароматические углеводороды Природные источники углеводородов и их переработка	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya- ege-ximiya/ https://chem-ege.sdamgia.ru/
3	Раздел 3. Кислородсодержащие органические	13	Спирты. Фенол	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК

	соединения		Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфир. Углеводы	https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya- ege- ximiya/ https://chem- ege.sdamgia.ru/
4	Раздел 4. Высокомолекулярные соединения	3	Пластмассы. Каучуки. Волокна	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya- ege- ximiya/ https://chem- ege.sdamgia.ru/
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34		

11 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов	Основное содержание	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
1	Раздел 1. Введение	4	Общие требования к решению химических задач. Элементы математики в химии. Международная система единиц (СИ). Связь между физико-химическими величинами. Способы решения задач.	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya- ege- ximiya/ https://chem- ege.sdamgia.ru/

2	Раздел 2. Задачи на газовые законы.	10	Расчеты по уравнениям реакций, если одно из веществ дано в избытке. Определение состава соли (кислая или средняя) по массам веществ, вступающих в реакцию. Решение задач, раскрывающих образование кислых и средних солей двухосновных кислот. Задачи на определение состава солей при реакциях самоокисления-самовосстановления. Задачи на электролиз. Составление и использование алгоритмических предписаний. Смешанные задачи	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/ https://chemege.sdangia.ru/
3	Раздел 3. Расчеты по уравнениям реакций	8	Газовые законы: закон Авогадро и его следствия. Задачи на соотношение основных характеристик газов. Задачи на определение объёмной доли (%), мольной доли (%) компонентов газовой смеси. Составление и использование алгоритмических	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/ https://chemege.sdangia.ru/

			предписаний. Смешанные задачи. Задачи на изменение объёма газовой смеси в результате реакции.	
4	Раздел 4. Концентрация растворов.	7	Выражение состава растворов: массовая доля, молярная концентрация. Растворимость. Расчеты на основе использования графиков растворимости Расчеты по формулам веществ, содержащих кристаллизационную воду	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/ https://chemege.sdamgia.ru/
5	Раздел 5. Задачи по органической химии	5	Нахождение формул, если известны массовые доли элементов. Задачи на определение формул, если известны массы или объемы продуктов сгорания. Экспериментальные задачи: проведение «мысленного эксперимента» Зачет по решению всех пройденных типов задач	www.edsoo.ru Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/ https://chemege.sdamgia.ru/
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34		

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
10 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
1	Предмет органической химии	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
2	Основные понятия органической химии	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
3	Основные положения теории строения органических соединений А. М. Бутлерова	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
4	Типы изомерии в органических веществах	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
5	Общая классификация органических веществ	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/

					ege-ximiya/
6	Важнейшие типы реакций в органической химии	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
7	Краткая характеристика механизмов органических реакций	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
8	Предельные углеводороды — алканы	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
9	Циклоалканы	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
10	Алкены	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
11	Алкадиены	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
12	Каучуки	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/

					ege-ximiya/
13	Алкины	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
14	Ароматические углеводороды	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
15	Ориентирующее действие заместителей в бензольном кольце	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
16	Свойства толуола	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
17	Природные источники углеводородов	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
18	Природный и попутный нефтяной газ	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
19	Нефть, переработка нефти	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/

					ege-ximiya/
20	Уголь, коксохимическое производство	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
21	Предельные одноатомные спирты	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
22	Многоатомные спирты	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
23	Ароматические спирты	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
24	Карбонильные соединения	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
25	Альдегиды	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
26	Кетоны	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/

					ege-ximiya/
27	Карбоновые кислоты	1	1	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
28	Сложные эфиры	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
29	Классификация углеводов	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
30	Свойства глюкозы и фруктозы	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
31	Полисахариды	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
32	Пластмассы.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/
33	Волокна	1	0		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636 https://chemege.ru/zadaniya-ege-ximiya/

					ege-ximiya/
34	Итоговая контрольная работа	1			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34			

11 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	
1	Общие требования к решению химических задач.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2	Элементы математики в химии. Международная система единиц (СИ).	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
3	Связь между физико-химическими величинами.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
4	Способы решения задач.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
5	Газовые законы: закон Авогадро и его следствия. Задачи на соотношение основных характеристик газов.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
6	Задачи на нахождение молярной массы смеси газов. Задачи на нахождение состава смеси газов по молярной массе	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
7	Объединенный газовый закон Бойля-	1	0	0	Библиотека ЦОК

	Мариотта и Гей-Люссака. Задачи на смеси газов.				https://m.edsoo.ru/7f41a636
8	Задачи на определение объёмной доли (%), мольной доли (%) компонентов газовой смеси.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
9	Уравнение Менделеева-Клайперона. Задачи на нахождение состава газовой смеси после реакции.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
10	Задачи на изменение объёма газовой смеси в результате реакции.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
11	Плотность газа, относительная плотность. Задачи на озонированный кислород.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
12	Нормальные условия и условия отличные от нормальных. Задачи на горение топлива	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
13	Составление и использование алгоритмических предписаний. Смешанные задачи.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
14	Контрольная работа №1 по теме «Задачи на газовые законы»	1	1	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
15	Расчеты по уравнениям реакций, если одно из веществ дано в избытке.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
16	Определение состава соли (кислая или средняя) по массам веществ, вступающих в реакцию.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
17	Решение задач, раскрывающих образование кислых и средних солей двухосновных	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636

	кислот.				
18	Решение задач, раскрывающих образование кислых и средних солей фосфорной кислоты	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
19	Определение состава двух-трехкомпонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
20	Задачи на определение состава солей при реакциях самоокисления-самовосстановления	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
21	Задачи на электролиз.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
22	Составление и использование алгоритмических предписаний. Смешанные задачи.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
23	Выражение состава растворов: массовая доля, молярная концентрация	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
24	Вычисление массы растворенного вещества и растворителя для приготовления определенной массы (или объема) раствора с заданной концентрацией.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
25	Растворимость. Расчеты на основе использования графиков растворимости	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
26	Вычисление pH растворов.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
27	Расчеты по формулам веществ, содержащих	1	0	0	Библиотека ЦОК

	кристаллизационную воду				https://m.edsoo.ru/7f41a636
28	Составление и использование алгоритмических предписаний.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
29	Количественный и качественный конкурс решенных задач	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
30	Нахождение формул, если известны массовые доли элементов.	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
31	Задачи на определение формул, если известны массы или объемы продуктов сгорания	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
32	Задачи с использованием схем превращений органических соединений	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
33	Экспериментальные задачи: проведение «мысленного эксперимента»	1	0	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
34	Зачет по решению всех пройденных типов задач	1	1	0	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		34	2	0	

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

- Химия. 10 класс. Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. Акционерное общество «Издательство «Просвещение»
- Химия. 11 класс. Габриелян О.С., Остроумов И.Г., Сладков С.А. Акционерное общество «Издательство «Просвещение»

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

1. О.С.Габриелян, Г.Г.Лысова «Химия Методическое пособие – базовый уровень» - М.: Дрофа 2022 год.
2. О.С.Габриелян, И.Г.Остроумов, «Общая химия в тестах, задачах, упражнениях. 11 класс» – М.: Дрофа, 2023 год.
3. О.С.Габриелян, П.Н.Березкин, А.А.Ушакова «Химия 11 класс: Контрольные и проверочные работы к учебнику». – М.: Дрофа, 2021 г.
4. О.С.Габриелян, Г.Г.Лысова, А.Г.Введенская «Химия 11 класс: Настольная книга для учителя». Часть 1 – М.: Дрофа, 2019 год.
5. О.С.Габриелян, Г.Г.Лысова, А.Г.Введенская «Химия 11 класс: Настольная книга для учителя». Часть 2 – М.: Дрофа, 2022 год.

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ

<http://www.chemnet.ru> Газета «Химия» и сайт для учителя «Я иду на урок химии» <http://him.1september.ru>

Единая коллекция ЦОР: Предметная коллекция «Химия» <http://school-collection.edu.ru/collection/chemistry>

**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 527227426247742686294735902159890388589213147382

Владелец Измайлова Валентина Ивановна

Действителен с 19.09.2025 по 19.09.2026