


МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
Министерство образования Ставропольского края  
Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение  
«Средняя общеобразовательная школа № 2»  
Левокумского муниципального округа


РАССМОТРЕНО

Руководитель ЦМО

  
Набережный В.Н.  
Пр.№5 от «22» 05 2023 г.

СОГЛАСОВАНО

Зам.директора по УВР

  
Бабенко Н.П.  
Пр.№7 от «26» 05 2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор МКОУ  
СОШ №2

  
Чумакова И.А.  
Приказ 239-од от «22» 08  
2023 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 3631543)

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 10-11 классов

с. Левокумское  
2023г.

## ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Программа по химии на уровне среднего общего образования разработана на основе Федерального закона от 29.12.2012 № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации», требований к результатам освоения федеральной образовательной программы среднего общего образования (ФОП СОО), представленных в Федеральном государственном образовательном стандарте СОО, с учётом Концепции преподавания учебного предмета «Химия» в образовательных организациях Российской Федерации, реализующих основные образовательные программы, и основных положений «Стратегии развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года» (Распоряжение Правительства РФ от 29.05.2015 № 996 - р.).

Основу подходов к разработке программы 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 предмета «Химия» (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 предмета «Химия» являются базовые курсы – «Органическая химия» и «Общая и неорганическая химия», основным компонентом содержания которых являются основы базовой науки: система знаний по неорганической химии (с включением знаний из общей химии) и органической химии. Формирование данной системы знаний при

изучении предмета обеспечивает возможность рассмотрения всего многообразия веществ на основе общих понятий, законов и теорий химии.

Структура содержания курсов – «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 предмете «Химия» 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.

Единая система знаний о важнейших веществах, их составе, строении, свойствах и применении, а также о химических реакциях, их сущности и закономерностях протекания дополняется в курсах 10 и 11 классов элементами содержания, имеющими культурологический и прикладной характер. Эти знания способствуют пониманию взаимосвязи химии с другими науками, раскрывают её роль в познавательной и практической деятельности человека, способствуют воспитанию уважения к процессу творчества в области теории и практических приложений химии, помогают выпускнику ориентироваться в общественно и лично значимых проблемах, связанных с химией, критически осмысливать информацию и применять её для пополнения знаний, решения интеллектуальных и экспериментальных исследовательских задач. В целом содержание учебного предмета «Химия» данного уровня изучения ориентировано на формирование у обучающихся мировоззренческой основы для понимания философских идей, таких как: материальное единство неорганического и органического мира, обусловленность свойств веществ их составом и строением, познаваемость природных явлений путём эксперимента и решения противоречий между новыми фактами и теоретическими предпосылками, осознание роли химии в решении экологических проблем, а также проблем сбережения энергетических ресурсов, сырья, создания новых технологий и материалов.

В плане решения задач воспитания, развития и социализации обучающихся принятые программой 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.

Согласно данной точке зрения главными целями изучения предмета «Химия» 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 по химии 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 предмета «Химия» 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 предмет «Химия» 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 – 68, плюс 1 час за счет школьного компонента (2 часа в неделю), в 11 классе – 68, плюс 1 час за счет школьного компонента (2 часа в неделю)

## СОДЕРЖАНИЕ ОБУЧЕНИЯ

### 10 КЛАСС

#### ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

##### **Теоретические основы органической химии**

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**

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 практической работы: получение этилена и изучение его свойств.

#### 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**

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 иодом).

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 иодом), проведение практической работы: свойства раствора уксусной 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).

Азотсодержащие органические соединения.

Аминокислоты как амфотерные органические соединения. Физические и химические свойства аминокислот (на примере глицина). Биологическое значение аминокислот. Пептиды.

Белки как природные высокомолекулярные соединения. Первичная, вторичная и третичная структура белков. Химические свойства белков: гидролиз, денатурация, качественные реакции на белки.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: наблюдение и описание демонстрационных опытов: денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков.

### **Высокомолекулярные соединения**

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.

### Межпредметные связи.

Реализация межпредметных связей при изучении органической 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**

#### **Теоретические основы химии**

Химический элемент. Атом. Ядро атома, изотопы. Электронная оболочка. Энергетические уровни, подуровни. Атомные орбитали, s-, p-, d- элементы. Особенности распределения электронов по орбитальям в атомах элементов первых четырёх периодов. Электронная конфигурация атомов.

Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Связь периодического закона и Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева с современной теорией строения атомов. Закономерности изменения свойств химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ по группам и периодам. Значение периодического закона в развитии науки.

Строение вещества. Химическая связь. Виды химической связи (ковалентная неполярная и полярная, ионная, металлическая). Механизмы образования ковалентной

химической связи (обменный и донорно-акцепторный). Водородная связь. Валентность. Электроотрицательность. Степень окисления. Ионы: катионы и анионы.

Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Закон постоянства состава вещества. Типы кристаллических решёток. Зависимость свойства веществ от типа кристаллической решётки.

Понятие о дисперсных системах. Истинные и коллоидные растворы. Массовая доля вещества в растворе.

Классификация неорганических соединений. Номенклатура неорганических веществ. Генетическая связь неорганических веществ, принадлежащих к различным классам.

Химическая реакция. Классификация химических реакций в неорганической и органической химии. Закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях.

Скорость реакции, её зависимость от различных факторов. Обратимые реакции. Химическое равновесие. Факторы, влияющие на состояние химического равновесия. Принцип Ле Шателье.

Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов веществ: кислая, нейтральная, щелочная.

Окислительно-восстановительные реакции.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: демонстрация таблиц «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева», изучение моделей кристаллических решёток, наблюдение и описание демонстрационных и лабораторных опытов (разложение пероксида водорода в присутствии катализатора, определение среды растворов веществ с помощью универсального индикатора, реакции ионного обмена), проведение практической работы «Влияние различных факторов на скорость химической реакции».

Расчётные задачи.

Расчёты по уравнениям химических реакций, в том числе термодинамические расчёты, расчёты с использованием понятия «массовая доля вещества».

### **Неорганическая химия**

Неметаллы. Положение неметаллов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенности строения атомов. Физические свойства неметаллов. Аллотропия неметаллов (на примере кислорода, серы, фосфора и углерода).

Химические свойства важнейших неметаллов (галогенов, серы, азота, фосфора, углерода и кремния) и их соединений (оксидов, кислородсодержащих кислот, водородных соединений).

Применение важнейших неметаллов и их соединений.

Металлы. Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Особенности строения электронных оболочек атомов металлов. Общие физические свойства металлов. Сплавы металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.

Химические свойства важнейших металлов (натрий, калий, кальций, магний, алюминий, цинк, хром, железо, медь) и их соединений.

Общие способы получения металлов. Применение металлов в быту и технике.

Экспериментальные методы изучения веществ и их превращений: изучение коллекции «Металлы и сплавы», образцов неметаллов, решение экспериментальных задач, наблюдение и описание демонстрационных и лабораторных опытов (взаимодействие гидроксида алюминия с растворами кислот и щелочей, качественные реакции на катионы металлов).

Расчётные задачи.



Расчёты массы вещества или объёма газов по известному количеству вещества, массе или объёму одного из участвующих в реакции веществ, расчёты массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ имеет примеси.

### **Химия и жизнь**

Роль химии в обеспечении экологической, энергетической и пищевой безопасности, развитии медицины. Понятие о научных методах познания веществ и химических реакций.

Представления об общих научных принципах промышленного получения важнейших веществ.

Человек в мире веществ и материалов: важнейшие строительные материалы, конструкционные материалы, краски, стекло, керамика, материалы для электроники, наноматериалы, органические и минеральные удобрения.

Химия и здоровье человека: правила использования лекарственных препаратов, правила безопасного использования препаратов бытовой химии в повседневной жизни.

### **Межпредметные связи.**

Реализация межпредметных связей при изучении общей и неорганической 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 РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ ПО ХИМИИ НА БАЗОВОМ УРОВНЕ СРЕДНЕГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ**

### **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 предмета «Химия» 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;

**б) 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 курса «Органическая химия» 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 курса «Общая и неорганическая химия» 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-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.

## ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

### 10 КЛАСС

№п/п	Тема уроков	Кол-во часов			Дата	Электронные ресурсы
		Всего	к/р	п/р		
1	Предмет органической химии, её возникновение	1	0	0		Российская электронная школа»
2	Развитие и значение органической химии в жизни человека	1	0	0		Российская электронная школа»
3	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова, её основные положения Гомологи и изомеры	1	0	0		Российская электронная школа»
4	<b>Вводная контрольная работа №1</b>	1	1	0		Российская электронная школа»
5	Представление о классификации органических веществ.	1	0	0		Российская электронная школа»
6	Номенклатура (систематическая) и тривиальные названия органических веществ	1	0	0		Российская электронная школа»
7	Алканы: состав и строение,	1	0	0		Российская электронная школа»
8	Гомологический ряд алканов	1	0	0		Российская электронная школа»
9	Метан и этан — простейшие представители алканов	1	0	0		Российская электронная школа»
10	Химические свойства алканов	1	0	0		Российская электронная школа»
11	Алкены: состав и строение	1	0	0		Российская электронная школа»
12	Получение алканов	1	0	0		Российская электронная школа»
	Этилен и пропилен — простейшие представители алкенов	1	0	0		Российская электронная школа»
13	Свойства алкенов.	1	0	0		Российская электронная школа»
14	Получение алкенов.	1	0	0		Российская электронная школа»
15	<b>Практическая работа № 1. «Получение этилена и изучение его свойств»</b>	1	0	1		Российская электронная школа»
16	Алкадиены. Бутадиен-1,3 и метилбутадиен-1,3. Получение синтетического каучука и резины	1	0	0		Российская электронная школа»
17	<b>Контрольная работа №2 по теме «Классификация и номенклатура органических веществ.»</b>	1	1	0		Российская электронная школа»
18	Алкины: состав и особенности строения, гомологический ряд.	1	0	0		Российская электронная школа»
19	Ацетилен — простейший представитель алкинов. Свойства алкинов	1	0	0		Российская электронная школа»
20	Вычисления по уравнению химической реакции.	1	0	0		Российская электронная школа»
21	Решение задач по нахождению формулы по продуктам	1	0	0		Российская электронная школа»

	сгорания				
22	Арены: бензол и толуол. Токсичность аренов	1	0	0	Российская электронная школа»
23	Химические свойства и получение аренов	1	0	0	Российская электронная школа»
24	Генетическая связь углеводов, принадлежащих к различным классам	1	0	0	Российская электронная школа»
25	Генетическая связь УВ	1	0	0	Российская электронная школа»
26	Природные источники углеводов: природный газ и попутные нефтяные газы	1	0	0	Российская электронная школа»
27	Нефть и продукты её переработки.	1	0	0	Российская электронная школа»
28	Обобщающий урок по теме УВ	1	0	0	Российская электронная школа»
29	Решение задач и упражнений по теме УВ	1	0	0	Российская электронная школа»
29	<b>Контрольная работа №3 по теме «Углеводы»</b>	1	1	0	Российская электронная школа»
30	Кислородсодержащие органические вещества	1	0	0	Российская электронная школа»
31	Предельные одноатомные спирты: метанол и этанол. Водородная связь	1	0	0	Российская электронная школа»
32	Свойства и получение спиртов	1	0	0	Российская электронная школа»
33	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин.	1	0	0	Российская электронная школа»
34	Получение и свойства спиртов.	1	0	0	Российская электронная школа»
35	Фенол: строение молекулы, физические	1	0	0	Российская электронная школа»
36	Получение и химические свойства, применение	1	0	0	Российская электронная школа»
37	Альдегиды: формальдегид и ацетальдегид. Ацетон.	1	0	0	Российская электронная школа»
38	Получение и свойства альдегидов и кетонов.	1	0	0	Российская электронная школа»
39	Одноосновные предельные карбоновые кислоты: муравьиная и уксусная.	1	0	0	Российская электронная школа»
40	Химические свойства кислот.	1	0	0	Российская электронная школа»
41	<b>Практическая работа № 2. «Свойства раствора уксусной кислоты»</b>	1	0	1	Российская электронная школа»
42	Получение и применение кислот	1	0	0	Российская электронная школа»
43	Стеариновая и олеиновая кислоты, как представители высших карбоновых кислот.	1	0	0	Российская электронная школа»
44	Решение упражнений по теме «Альдегиды, спирты, кислоты.»	1	0	0	Российская электронная школа»
45	Мыла как соли высших карбоновых кислот.	1	0	0	Российская электронная школа»
46	Моющее действие мыла.	1	0	0	Российская электронная школа»

47	Сложные эфиры как производные карбоновых кислот.	1	0	0		Российская электронная школа»
48	Гидролиз сложных эфиров.	1	0	0		Российская электронная школа»
49	Жиры: гидролиз, применение,	1	0	0		Российская электронная школа»
50	Биологическая роль жиров	1	0	0		Российская электронная школа»
51	Углеводы: состав, классификация.	1	0	0		Российская электронная школа»
52	Важнейшие представители: глюкоза, фруктоза, сахароза.	1	0	0		Российская электронная школа»
53	Крахмал и целлюлоза как природные полимеры	1	0	0		Российская электронная школа»
54	Подготовка к контрольной работе	1	0	0		Российская электронная школа»
55	<b>Контрольная работа №4 по разделу «Кислородсодержащие органические соединения»</b>	1	1	0		Российская электронная школа»
56	Азотосодержащие органические вещества	1	0	0		Российская электронная школа»
57	Амины: метиламин состав, строение и свойства	1	0	0		Российская электронная школа»
58	Анилин получение и применение	1	0	0		Российская электронная школа»
59	Аминокислоты как амфотерные органические соединения. Пептиды	1	0	0		Российская электронная школа»
60	Белки как природные высокомолекулярные соединения	1	0	0		Российская электронная школа»
61	Биологическое значение белков.	1	0	0		Российская электронная школа»
62	Решение задач и упражнений	1	0	0		Российская электронная школа»
63	Подготовка к контрольной работе	1	0	0		Российская электронная школа»
64	<b>Промежуточная аттестация Контрольная работа №5</b>	1	1	0		Российская электронная школа»
65	Высокомолекулярные соединения	1	0	0		Российская электронная школа»
66	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений	1	0	0		Российская электронная школа»
67	Основные методы синтеза высокомолекулярных соединений. Пластмассы, каучуки, волокна	1	0	0		Российская электронная школа»
68	Итоговый урок по курсу	1	0	0		Российская электронная школа»

## ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

### 11 КЛАСС

№	ДАТА	ТЕМА	ОСНОВНЫЕ ПОНЯТИЯ	ЭКСПЕРИМЕНТ	Д/З
---	------	------	------------------	-------------	-----

	план	факт				
<p><b>ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ХИМИИ</b></p> <p><b>1. <u>ВАЖНЕЙШИЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ И ЗАКОНЫ (3Ч.)</u></b></p> <p><b>Основные задачи изучения темы:</b></p> <p><b>Повторить, углубить, обобщить</b> знания о химическом элементе и простом веществе, об изотопах, об основных законах химии: законе сохранения массы веществ, законе постоянства состава.</p> <p><b>Показать,</b> что закон сохранения и превращения энергии тесно связан с законом сохранения массы веществ и является всеобщим законом природы.</p> <p><b>Показать,</b> практическое значение изучаемых законов.</p> <p><b>Разграничить</b> понятие о веществах молекулярного и немолекулярного строения и исходя из этого уточнить понятие «валентность» и «степень окисления», а также «структурная формула».</p> <p><b>Повторить</b> классификацию неорганических веществ, исходя из состава, строения, свойств.</p>						
1.			<b>ВВОДНЫЙ ИНСТРУКТАЖ ПО ТЬ</b> Атом. Химический элемент. Изотопы.	Вещества переменного и постоянного состава.  Простые и сложные вещества		§1, упр.1-3, с.7
2.			Основные химические законы	Закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии Закон постоянства состава		§2, упр.4-6 с.7

			веществ.		
3.			Вещества молекулярного и немолекулярного строения.		§2, упр.7, з.1,2 с.7

## **2. ПЕРИОДИЧЕСКИЙ ЗАКОН И ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА НА ОСНОВЕ УЧЕНИЯ О СТРОЕНИИ АТОМОВ (4Ч.)**

**Повторить, углубить и обобщить** знания о п.з., п.с. Д.И. Менделеева, строении атомов химических элементов.

**Углубить** понятие «электронное облако», «орбиталь».

**Познакомить** с порядком заполнения электронных уровней и подуровней в атомах химических элементов главных и побочных подгрупп.

**Дать** понятие об s-, p-, d-, f- элементах.

**Познакомить** с положением в п.с. лантаноидов, актиноидов, водорода, искусственно полученных элементов.

**Углубить** понятие валентности, рассмотреть валентные возможности атомов химических элементов малых и больших периодов.

**Показать** периодическое изменение валентности и радиусов атомов элементов.

**Обобщить и углубить** знания об оксидах, гидроксидах, водородных соединениях, их составе, строении, свойствах.

**Углубить** представление о материальном единстве и взаимосвязи химических элементов и их соединений, объективности и познаваемости законов природы.

**Развивать** умения раскрывать взаимосвязь науки и практики на примере п.з., характеризовать значение п.з. и п.с. для развития науки и формирования представлений о научной картине природы.

4		Строение электронных оболочек атомов химических элементов.	Орбиталь, энергетические уровни, подуровни, s-, p-, d-, f- электроны, правило заполнения орбиталей, квантовая механика, квантовые числа	<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§3, упр.1-3 с.22
5		Короткий и длинный варианты ПТ химических элементов.			§3, упр.4-7 с.22
6		Положение в ПС химических элементов Д.И. Менделеева водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов.	Лантаноиды, актиноиды, гидриды, ядерные реакции	<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§4, упр.8-10, з.1,2 с.23
7		Валентность. Валентные возможности и размеры атомов химических элементов.	Вычисление массы, объёма или количества вещества по известной массе, объёму или количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получившихся в результате реакции		§5, упр.11-17, з.3-4 с.23

### 3. СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА (9Ч.)

**Повторить, углубить и обобщить** знания о химической связи и строения вещества.

**Познакомить** с характеристиками химической связи.

**Показать** взаимосвязи вида х.с., типа кристаллических решёток и физических свойств от строения атомов и электроотрицательности.

**Рассмотреть**, как направленность электронных облаков, направленность х.с. влияют на пространственное строение вещества, а вид гибридизации Эл. Облаков в атоме определяет направленность х.с. и форму молекул.

8		Виды и механизмы образования химической связи		<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§6, упр.1-4 с.41
9		Характеристики химической связи	Длина , энергия, направленность, насыщенность х.с.. форма молекулы		§6, с.28
10		Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ.		<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§7, упр.5-6 с.41
11		Типы кристаллических решёток		<u>Дем.</u> Модели ионных, атомных, молекулярных и металлических кристаллических решёток.	§8, 7-8 с.41
12		Причины многообразия веществ.	Вычисление массы (количества вещества, объёма) продукта реакции, если для его получения дан раствор с определённой массовой	<u>Дем.</u> Эффект Гиндаля. Модели молекул изомеров, гомологов.	§9, упр.9, з.1,2 с.41



				долей исходного вещества.		
13			Дисперсные системы.	Дисперсная система, гомогенные и гетерогенные системы, коллоидный раствор, коагуляция		§10, упр.10-13, з.3-4 с.42
14			Обобщение по темам: «П.з. и п.с. Д.И. Менделеева.			Дом. к/р
15			Строение вещества»			§3-10
16			<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №1 «п.з. и п.с. д.и. менделеева»; «строение вещества»</b>			Работа над ошибками

#### **4. ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ (17Ч.)**

**Повторить, углубить и обобщить** знания о х.р., их сущности, особенностях протекания.

**Дать** понятие и химической форме движения материи.

**Охарактеризовать** закон сохранения массы и энергии как всеобщий закон природы, на основе которого составляют уравнения, выполняют расчёты.

**Закрепить** знания о признаках и условиях протекания х.р.

**Рассмотреть** классификации х.р. по разным признакам.

**Повторить и углубить** знания о термохимических уравнениях, дать понятия «тепловой эффект х.р.», «теплота образования», «теплота сгорания»

веществ»,

**Закрепить** практические навыки в решении расчётных задач на тепловой эффект.

**Научить** давать характеристику одной реакции с точки зрения различных классификаций.

**Расширить** понятие о скорости х.р., факторах влияющих на скорость, дать понятие о скорости гомогенной и гетерогенной реакции, рассмотреть сущность катализа и механизм его действия.

**Охарактеризовать** обратимые реакции, подтвердить, что химическое равновесие определяет динамическое состояние реагирующей смеси, рассказать об условиях, влияющих на смещение равновесия, объяснить принцип Ле-Шателье.

**Показать** действие одних и тех же закономерностей в реакциях между неорганическими и органическими веществами, единство и взаимосвязь химических превращений.

17			Сущность и классификация химических реакций.	Закон сохранения энергии, теплота образования, теплота сгорания, механизм х.р.	<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§11, упр.1-3, з.1,2 с.48
18			Окислительно-восстановительные реакции.	Окислитель, восстановитель. Метод полуреакций.	<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§11, упр.4-6 с.48
19						§11, упр.7,8 с.48
20			Скорость химических реакций. Закон действующих масс.	Скорость гомогенных и гетерогенных реакций, катализ, активные	<u>Дем.</u> Зависимость скорости реакций от концентрации и температуры. Разложение пероксида водорода в присутствии катализатора	§12, упр.1-6, з.1-2 с.63

21			Катализ и катализаторы.	молекулы, ингибитор, механизм катализа.		§12, з.1-2 с.63
22			<b><i>Влияние различных факторов на скорость химических реакций.</i></b>		<b><u>П.Р. №1</u></b>	с.76
23			Химическое равновесие. Принцип Ле-Шателье.	Смещение химического равновесия, принцип Ле-Шателье.	<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§13, упр.7-8, з.63 с.63
24			Производство серной кислоты контактнм способом.	Общие научные принципы производства	<b>ЦОР: ИНТЕРАКТИВНЫ ПЛАКАТЫ</b>	§14, упр.9-11, з.4 с.63
25			Электролитическая диссоциация.	Электролит и неэлектролит,	<b><u>Дем.</u></b> Определение среды раствора с помощью универсального индикатора	§15, упр.1-4, з.1,2 с.68
26			Водородный показатель (рН) раствора.	электролитическая диссоциация, ион гидроксония.		§16, упр.5-9, з.3 с.68
27			Реакции ионного обмена	Реакции ионного обмена. Молекулярное, полное и сокращённое ионные уравнения. Обратимые и необратимые реакции.	<b><u>Л.О. №1</u></b> Проведение реакций ионного обмена для характеристики свойств электролитов.	§17, упр.1-3 с.74
28						§17, з.1,2 с.74
29			<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №2</b>			Работа над ошибками

30			Гидролиз органических и неорганических соединений	Гидролиз, четыре типа солей.	<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§18, упр.4-12 с.74
31						§18, з.3,4 с.74
32			Обобщение и повторение изученного материала. Решение расчётных задач.	Вычисление массы (количества вещества, объёма) продукта реакции, если известна масса исходного вещества, содержащего определённую долю примесей.		<u>Дом. к/р</u>
33						§11-18

1 полугодие – по плану - \_\_ ЛО- \_\_ ПР- \_\_ КР- \_\_

## НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

### 5. МЕТАЛЛЫ (15Ч.)

**Повторить, углубить и обобщить** знания о металлах.

**Закрепить** умение давать общую характеристику металлов как химических элементов по положению в п.с. и строению атома и как простых веществ.

**Выявить** общие и особенные черты строения атомов химических элементов – металлов, образующих главные и побочные подгруппы п.с. Д.И.М-

ва (II –IV периоды): сравнить строение атомов металлов и неметаллов.

**Показать** зависимость свойств металлов от строения их кристаллических решёток.

**Охарактеризовать** общие физические и химические свойства простых веществ металлов, конкретизировать их на примере металлов I,II группы главной подгруппы и алюминия, а также металлов побочных подгрупп (меди, железа, хрома).

**Закрепить** практические навыки в написании уравнений, доказывающие химические свойства этих металлов в молекулярном и окислительно-восстановительном виде.

**Охарактеризовать** состав и свойства соединений металлов (оксидов, гидроксидов, гидридов), сравнивая их с соответствующими соединениями неметаллов.

**Подтвердить** экспериментально различие в свойствах соединений металлов и неметаллов.

**Охарактеризовать** применение металлов и сплавов в народном хозяйстве, общие способы получения металлов, особенности производства некоторых из них в промышленности.

**Познакомить** с ролью металлов в природе, рассказать об экологических проблемах, связанных с получением и применением металлов, указать общие пути решения этих проблем.

34			<b>ПОВТОРНЫЙ ИНСТРУКТАЖ ПО ТБ</b> Общая характеристика металлов.		<u>Дем.</u> Ознакомление с образцами металлов и их соединений.	С.77-79, упр.1-4, з.1 с.89
35			Химические свойства металлов.		<u>Дем.</u> Взаимодействие меди с кислородом и серой.	По тетради
36			Общие способы получения металлов.			§19, упр.5-10 с.89

37		Электролиз растворов веществ.		<u>Дем.</u> Электролиз раствора хлорида меди (II) <b>ЦОР: ИНТЕРАКТИВНЫ ПЛАКАТЫ</b>	§19, з.2-3 с.89
38		Электролиз расплавов веществ.			§19, з.4-5 с.89
39		Коррозия металлов		<u>Дем.</u> Опыты по коррозии металлов и защите от неё.	§20, упр.11-13, з.4,5 с.89
40		Металлы главных подгрупп периодической системы химических элементов		<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	§21, упр.1-10 с.95
41		Металлы побочных подгрупп периодической системы химических элементов			§21, з.1-3 с.95
42		Металлы побочных подгрупп периодической системы химических элементов		<u>Л.О. №2</u> Взаимодействие цинка и железа с растворами кислот и щелочей.	§22-24 упр.1-5, з.1-3 с.118
43		Оксиды и гидроксиды металлов			§25-27, упр.6-12, з.4 с.118
44		Сплавы металлов. Решение расчётных задач.	Расчёты по химическим уравнениям, связанные с массовой долей выхода продукта реакции от теоретически возможного.	<b>ЦОР: ИНТЕРАКТИВНЫ ПЛАКАТЫ</b>	§29, упр.16-18, з.6 с.118
45		Обобщение и систематизация знаний по теме: «Металлы»		<u>Л.О. №3</u> Знакомство с образцами металлов и их рудами (работа с коллекциями)	§28,13-15 с.118
46-47					<u>Дом. к/р</u>
					§19-28

48			<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №3 «Металлы»</b>			Работа над ошибками
<p><b>6. <u>НЕМЕТАЛЛЫ (11ч.)</u></b></p> <p><b>Повторить, углубить и обобщить</b> знания о неметаллах как химических элементов и простых веществах.</p> <p><b>Продолжить</b> формировать умение давать сравнительную характеристику неметаллов по положению в п.с. и строению атома, выделяя у них общие и особенные черты.</p> <p><b>Проследить</b> взаимосвязь между строением кристаллической решётки простых веществ и их свойствами.</p> <p><b>Обобщить</b> знания о соединениях неметаллов: оксидах, кислородсодержащих кислотах, летучих водородных соединениях, уметь объяснять их свойства особенностями химическими связей, строением кристаллических решёток.</p> <p><b>Обсудить</b> их роль в природе, области применения на основе взаимосвязи веществ при рассмотрении металлов и неметаллов одного и того же периода (II и III).</p> <p><b>Подчеркнуть</b> причинно-следственную зависимость явлений, связь количественных и качественных соединений. На примере общих и особых свойств серной и азотной кислот, кислотно-основных свойств летучих водородных соединений неметаллов, подтвердить взаимосвязь единичного особенного и общего, раскрыть богатство свойств различных веществ.</p> <p><b>Закрепить</b> практические навыки в написании уравнений реакций в молекулярном, ионном, Окислительно-восстановительном виде.</p>						
49			Химические элементы – неметаллы.		<u>Дем.</u> Образцы неметаллов. Горение серы, фосфора, железа, магния в кислороде.	§30, з.1 с.138
50			Строение и свойства простых веществ –		<u>Л.О. №4</u> Знакомство с образцами неметаллов и их природных соединений (работа с	§30, упр.1-4, с.138

		неметаллов.		коллекциями)	
51		Водородные соединения неметаллов		<b>ЦОР: ИНТЕРАКТИВНЫ ПЛАКАТЫ</b>	§32, упр.11-12, з.3 с.138
52		Оксиды неметаллов	Солеобразующие и несолеобразующие оксиды	<u>Дем.</u> Образцы оксидов неметаллов.	§31, упр.5-10,13б, з.2 с.138
53		Кислородсодержащие кислоты.		<u>Дем.</u> Образцы кислородсодержащих кислот	С.130
54		Окислительные свойства азотной и серной кислот.		<b>ЦОР: ХИМИЯ 10-11 КЛАССЫ</b>	С.132
55					С.133-134
56		Решение качественных и расчётных задач по теме «Неметаллы»		<u>Л.О. №5</u> Распознавание хлоридов, сульфатов, карбонатов.	С.134 упр.2-6
57		Обобщение и систематизация знаний по теме: «Неметаллы»			<u>Дом. к/р</u>
58					§30-32
59		<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №4 «Неметаллы»</b>			Работа над ошибками

**7. ГЕНЕТИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ НЕОРГАНИЧЕСКИХ И ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ. ПРАКТИКУМ (9 Ч.)**



60		Генетическая связь неорганических и органических веществ			§33, упр.1 с.143
61		<i>«Решение экспериментальных задач по неорганической химии»</i>		<u>П.Р. №2</u>	С.144
62		<i>«Решение экспериментальных задач по органической химии»</i>		<u>П.Р. №3</u>	С.144-145
63		<i>«Решение практических расчётных задач»</i>		<u>П.Р. №4</u>	С.145
64		<i>«Получение, собирание и распознавание газов»</i>		<u>П.Р. №5</u>	С.145-146
65		Анализ выполнения практикума			§34
66		Обобщение и систематизация знаний по курсу химии 11 класса.			<u>Дом. к/р</u>
67		<b>КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА №5 «Итоговая»</b>			Работа над ошибками
68		Химия и здоровье			