

**МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

Комитет образования, науки и молодежной политики Волгоградской области  
Администрация Ленинского муниципального района Волгоградской области  
Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение «Степновская средняя  
общеобразовательная школа» Ленинского муниципального района Волгоградской области

РАССМОТРЕНО  
Педагогический совет

\_\_\_\_\_  
Протокол №1  
от "29"08.2022

УТВЕРЖДЕНО  
Директор школы  
Соколова Н.Г.  
Приказ №120  
От «30» 08.2022



**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА**

учебного предмета  
«Химия»

для 9 класса основного общего образования  
на 2022 -2023 учебный год

Составитель: Касанова Светлана Александровна  
учитель химии

П. Степной 2022

## **1. Пояснительная записка**

Данная рабочая программа составлена на основе Федерального Государственного стандарта, требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования, программы курса химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений, предметная линия учебников О.С.Габриеляна, И.Г.Остроумова, С.А.Сладкова – М.: Просвещение, 2019. В ней также учитываются основные идеи и положения Программы развития и формирования универсальных учебных действий для основного общего образования.

Преподавание учебного курса «Химии» в основной школе осуществляется в соответствии с основными нормативными документами и инструктивно методическими материалами:

- ✓ Закон Российской Федерации «Об образовании в Российской Федерации» от 29.12.2012г. №273-ФЗ;
- ✓ Федеральный государственный образовательный стандарт основного общего образования, утвержденный приказом Минобрнауки России от 17.12.2010 № 1897 «Об утверждении и введении в действие федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования» (в ред. приказа Минобрнауки России от 29.12.2014 №1644)
- ✓ Химия. Рабочие программы. Предметная линия учебников О. С. Gabrielyana, И. Г. Остроумова, С. А. Сладкова. 8—9 классы: учебное пособие для общеобразовательных организаций / О. С. Gabrielyan, С. А. Сладков — М.: Просвещение, 2019.
- ✓ В соответствии с учебным планом МКОУ «Ленинской средней общеобразовательной школы №2»

Изучение химии в основной школе призвано обеспечить:

- *формирование* у учащихся химической картины мира как органической части его целостной естественно-научной картины,
- *развитие* познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей учащихся в процессе изучения ими химической науки и ее вклада в современный научно-технический прогресс; формирование важнейших логических операций мышления (анализ, синтез, обобщение, конкретизация и др.) в процессе познания системы важнейших понятий, законов и теорий о составе, строении и свойствах химических веществ,
- *воспитание* убежденности в том, что применение полученных знаний и умений по химии является объективной необходимостью для безопасной работы с веществами и материалами в быту и на производстве,
- *проектирование и реализация* выпускниками основной школы личной образовательной траектории: выбор профиля обучения в старшей школе или профессионального образовательного учреждения,
- *овладение ключевыми компетенциями*: учебно-познавательными, информационными, ценностно-смысловыми, коммуникативными.

## **2. Общая характеристика учебного предмета**

Предлагаемая рабочая программа по химии раскрывает вклад учебного предмета в достижение целей основного общего образования и определяет важнейшие содержательные линии предмета:

- *«Вещество»* - взаимосвязь состава, строения свойств, получения и применения веществ и материалов;
- *«Химическая реакция»* - закономерности протекания и управления процессами получения и превращения веществ;
- *«Химический язык»* - оперирование системой важнейших химических понятий, владение химической номенклатурой и символикой;
- *«Химия и жизнь»* - соблюдение правил химической безопасности при обращении с химическими веществами и материалами в повседневной жизни и на производстве.

В курсе значительная роль отводится химическому эксперименту: проведению практических работ и лабораторных опытов, фиксации и анализу их результатов, соблюдению норм и правил безопасной работы в химическом кабинете.

Реализация программы курса в процессе обучения позволит обучающимся понять роль и значение химии среди других наук о природе.

### 3. Место курса химии в основной школе

Федеральный государственный стандарт предусматривает изучение курса химии в основной школе как составной части предметной области «Естественно-научные предметы».

Курс рассчитан на изучение предмета в объеме 68 учебных часов по 2 часа в неделю в 9 классе.

Программа реализована в учебниках химии Габриелян О.С., И.Г.Остроумов, С.А.Сладков. Химия 9 класс, выпущенных издательством «Просвещение» 2020 г.

В связи с особенностями организации обучения в 2020-2021 учебном году в рабочую программы были внесены изменения: практические работы, самостоятельно выполняемые учащимися, вынесены в отдельный блок «Лабораторный практикум», увеличено время, направленное на повторение изученного в предыдущем курсе химии.

В процессе обучения используются разнообразные методы и технологии, такие технологии личностно-ориентированного подхода в обучении, информационно-коммуникативные технологии, методы и приемы здоровьесберегающего обучения, метод проектов, технологии дистанционного обучения.

Дистанционное обучение – форма обучения, при которой информационные технологии являются ведущим средством. Используя элементы дистанционного обучения ученик может заниматься самостоятельно, просматривать видеоуроки, решать образовательные задачи.

Дистанционное обучение рассчитано:

- на учащихся, желающих приобрести новые знания, увлеченных учебным предметом;
- на выпускников школы, готовящихся к поступлению в профессиональные образовательные учреждения среднего и высшего образования;
- на тех, кто не имеет возможности получить образовательные услуги в традиционной форме по состоянию здоровья.

С целью реализации элементов дистанционного обучения используются следующие ресурсы:

№ урока	Тема урока	Используемый ресурс
---------	------------	---------------------

4-5	Понятие о скорости химической реакции. Катализ	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/2102/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/2102/start/</a>
12	Понятие о гидролизе солей	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/3123/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/3123/start/</a>
16-17	Общая характеристика элементов VII А-группы - галогенов Соединения галогенов	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/2075/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/2075/start/</a>
19	Сероводород и сульфиды	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/2434/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/2434/start/</a>
20	Кислородные соединения серы	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/2077/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/2077/start/</a>
22	Аммиак. Соли аммония	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/2078/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/2078/start/</a>
25	Фосфор и его соединения	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/2073/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/2073/start/</a>
30-31	Кремний и его соединения Силикатная промышленность	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/2069/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/2069/start/</a>
36	Общая характеристика металлов	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/3493/start/151213/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/3493/start/151213/</a> <a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/1607/start/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/1607/start/</a>
45	Коррозия металлов и способы защиты от нее	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/3479/start/151187/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/3479/start/151187/</a>
28	Охрана окружающей среды от химического загрязнения	<a href="https://resh.edu.ru/subject/lesson/3504/start/151485/">https://resh.edu.ru/subject/lesson/3504/start/151485/</a>

#### 4. Результаты освоения курса химии

По завершении курса химии на этапе основного общего образования выпускники основной школы должны овладеть следующими результатами:

##### 1. Личностные результаты:

1) *осознание* своей этнической принадлежности, знание истории химии и вклада российской химической науки в мировую химию;

2) *формирование* ответственного отношения к познанию химии; готовности и способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе изученных фактов, законов и теорий химии; осознанного выбора и *построение* индивидуальной образовательной траектории;

3) *формирование* целостной естественно-научной картины мира, неотъемлемой частью которой является химическая картина мира;

4) *овладение* современным языком, соответствующим уровню развития науки и общественной практики, в том числе и химическим;

5) *освоение* социальных норм, правил поведения, ролей и форм социальной жизни в социуме, природе и частной жизни на основе экологической культуры и безопасного обращения с веществами и материалами;

6) *формирование* коммуникативной компетенции в общении со сверстниками и взрослыми в процессе образовательной, общественно-полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности, связанных с химией..

##### 2. Метапредметные результаты:

1) *определение* целей собственного обучения, постановка и формулирование для себя новых задач;

2) *планирование* путей достижения желаемого результата обучения химии как теоретического, так и практического характера;

3) *соотнесение* своих действий с планируемыми результатами, осуществление способов действий при выполнении лабораторных и практических работ в соответствии с правилами техники безопасности;

4) *определение* источников химической информации, ее получение и анализ, создание информационного продукта и его презентация;

5) *использование* основных интеллектуальных операций: анализа и синтеза, сравнения и систематизации, обобщения и конкретизации, *выявление* причинно-следственных связей и *построение* логического рассуждения и умозаключения на материале естественно-научного содержания;

6) *умение* создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;

7) *формирование* и *развитие* экологического мышления, *умение* применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации;

8) *генерирование* идей и определение средств, необходимых для их реализации.

### 3. Предметные результаты:

- 1) *умение* обозначать химические элементы, называть их и характеризовать на основе положения в периодической системе Д.И.Менделеева;
- 2) *формулирование* изученных понятий: вещество, химический элемент, атом, молекула, ион, катион, анион, простое и сложное вещество, химическая реакция, виды химических реакций и т.п.
- 3) *определение* по формулам состава неорганических и органических веществ, валентности атомов химических элементов или степени их окисления;
- 4) *понимание* информации, которую несут химические знаки, формулы, уравнения;
- 5) *умение* классифицировать простые и сложные вещества;
- 6) *формулирование* периодического закона, объяснение структуры и информации, которую несет периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, раскрытие значения периодического закона;
- 7) *умение* характеризовать строение вещества – виды химических связей и типы кристаллических решеток ;
- 8) *описание* строения атомов химических элементов с порядковыми номерами 1-20 и 26, отображение их с помощью схем;
- 9) *составление* формул оксидов химических элементов и соответствующих им гидроксидов;
- 10) *написание* структурных формул молекулярных соединений и формульных единиц ионных соединений по валентности, степени окисления или заряду ионов;
- 11) *умение* формулировать основные законы химии: постоянства состава веществ молекулярного строения, сохранения массы веществ, закон Авогадро;
- 12) *умение* формулировать основные положения атомно-молекулярного учения и теории электролитической диссоциации;
- 13) *определение* признаков, условий протекания и прекращения реакций;
- 14) *составление* молекулярных уравнений химических реакций, подтверждающих общие химические свойства основных классов неорганических соединений и отражающих связи между классами соединений;
- 15) *составление* уравнений реакций с участием электролитов также в ионной форме;
- 16) *определение* по химическим уравнениям принадлежности реакций к определенному типу или виду;
- 17) *составление* уравнений окислительно-восстановительных реакций с помощью метода электронного баланса;

- 18) *применение* понятий «окисление» и «восстановление» для характеристики химических свойств веществ;
- 19) *определение* с помощью качественных реакций хлорид-, сульфат- и карбонат-анионов и катиона аммония в растворе;
- 20) *объяснение* влияния различных факторов на скорость реакций;
- 21) *умение* характеризовать положение металлов и неметаллов в периодической системе элементов, строение их атомов и кристаллов, общие физические и химические свойства;
- 22) *объяснение* многообразия простых веществ явлением аллотропии с указанием ее причин;
- 23) *установление* различий гидро-, пиро – и электрометаллургии и иллюстрирование этих различий примерами промышленных способов получения металлов;
- 24) *умение давать* общую характеристику элементов I, II, VIIA– групп, а также водорода, кислорода, азота, серы, фосфора, углерода, кремния и образованных ими простых веществ и важнейших соединений (строение, нахождение в природе, получение, физические и химические свойства, применение);
- 25) *умение* описывать коррозию металлов и способы защиты от нее;
- 26) *умение* производить химические расчеты по формулам и уравнениям реакций;
- 27) *описание* свойств и практического значения изученных органических веществ;
- 28) *выполнение* обозначенных в программе экспериментов;
- 29) *соблюдение* правил безопасной работы в химическом кабинете.

#### **4. Содержание учебного предмета и требования к усвоению программы**

Курс химии 9 класса предполагает изучение следующих разделов: «Повторение и обобщение сведений по курсу 8 класса», «Химические реакции в растворах электролитов», «Неметаллы и их соединения», «Металлы и их соединения», «Химия и окружающая среда», а также «Обобщение знаний по химии курса основной школы. Подготовка к Основному государственному экзамену»

#### **Повторение и обобщение сведений по курсу 8 класса**

Бинарные соединения. Оксиды солеобразующие и несолеобразующие. Гидроксиды: основания, амфотерные гидроксиды, кислородсодержащие кислоты. Средние, кислые, основные и комплексные соли.

Типы связи. Ионный тип связи. Ковалентная полярная и ковалентная неполярная связь. Металлическая связь

Обобщение сведений о химических реакциях. Классификация химических реакций по различным основаниям: составу и числу реагирующих и образующихся веществ, тепловому эффекту, направлению, изменению степеней окисления элементов, образующих реагирующие вещества, фазе, использованию катализатора.

Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химических реакций: природа реагирующих веществ, их концентрация, температура, площадь соприкосновения, наличие катализатора. Катализ.

#### **Демонстрации**

- Ознакомление с коллекциями металлов и неметаллов.
- Ознакомление с коллекциями оксидов, кислот и солей.
- Зависимость скорости химической реакции от природы реагирующих веществ.
- Зависимость скорости химической реакции от концентрации реагирующих веществ.
- Зависимость скорости химической реакции от площади соприкосновения реагирующих веществ («кипящий слой»).

- Зависимость скорости химической реакции от температуры реагирующих веществ.

### **Лабораторные опыты**

1. Взаимодействие аммиака и хлороводорода.
2. Реакция нейтрализации.
3. Наблюдение теплового эффекта реакции нейтрализации.
4. Взаимодействие серной кислоты с оксидом меди (II).
5. Разложение пероксида водорода с помощью каталазы картофеля.
6. Зависимость скорости химической реакции от природы реагирующих веществ на примере взаимодействия растворов тиосульфатанатрия и хлорида бария, тиосульфата натрия и соляной кислоты.
7. Зависимость скорости химической реакции от природы металлов при их взаимодействии с соляной кислотой.
8. Зависимость скорости химической реакции от природы кислот при взаимодействии их с железом.
9. Зависимость скорости химической реакции от температуры.
10. Зависимость скорости химической реакции от концентрации.
11. Зависимость скорости химической реакции от площади соприкосновения реагирующих веществ.
12. Зависимость скорости химической реакции от катализатора.

### **Химические реакции в растворах электролитов**

Понятие об электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Механизм диссоциации электролитов с различным характером связи. Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.

Основные положения теории электролитической диссоциации. Классификация ионов и их свойства. Кислоты, основания и соли как электролиты. Их классификация и диссоциация.

Общие химические свойства кислот: изменение окраски индикаторов, взаимодействие с металлами, оксидами и гидроксидами металлов и солями. Молекулярные и ионные (полные и сокращённые) уравнения реакций.

Химический смысл сокращённых уравнений. Условия протекания реакций между электролитами до конца. Ряд активности металлов.

Общие химические свойства щелочей: взаимодействие с кислотами, оксидами неметаллов, солями. Общие химические свойства нерастворимых оснований: взаимодействие с кислотами, разложение при нагревании.

Общие химические свойства средних солей: взаимодействие с кислотами, щелочами, солями и металлами. Взаимодействие кислых солей со щелочами.

Гидролиз, как обменное взаимодействие солей с водой. Гидролиз соли сильного основания и слабой кислоты. Гидролиз соли слабого основания и сильной кислоты. Шкала pH.

Свойства кислот, оснований, оксидов и солей в свете теории электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных реакций.

### **Демонстрации.**

- Испытание веществ и их растворов на электропроводность.
- Зависимость электропроводности уксусной кислоты от концентрации.
- Движение окрашенных ионов в электрическом поле.
- Определение характера среды в растворах солей.

### **Лабораторные опыты.**

13. Диссоциация слабых электролитов на примере уксусной кислоты.

14. Изменение окраски индикаторов в кислотной среде.
15. Реакция нейтрализации раствора щёлочи различными кислотами.
16. Получение гидроксида меди(II) и его взаимодействие с различными кислотами.
17. Взаимодействие сильных кислот с оксидом меди (II).
18. Взаимодействие кислот с металлами.
19. Качественная реакция на карбонат-ион.
20. Получение студня кремниевой кислоты.
21. Качественная реакция на хлорид- или сульфат-ионы
22. Изменение окраски индикаторов в щелочной среде.
23. Взаимодействие щелочей с углекислым газом.
24. Качественная реакция на катион аммония.
25. Получение гидроксида меди (II) и его разложение.
26. Взаимодействие карбонатов с кислотами.
27. Получение гидроксида железа(III).
28. Взаимодействие железа с раствором сульфата меди(II)

### **Практические работы**

1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»

#### **Неметаллы и их соединения**

Строение атомов неметаллов и их положение в Периодической системе. Ряд электроотрицательности. Кристаллические решётки неметаллов — простых веществ. Аллотропия и её причины. Физические свойства неметаллов. Общие химические свойства неметаллов:

окислительные и восстановительные.

Галогены, строение их атомов и молекул. Физические и химические свойства галогенов. Закономерности изменения свойств галогенов в зависимости от их положения в Периодической системе. Нахождение галогенов в природе и их получение. Биологическое значение и применение галогенов.

Галогеноводороды и соответствующие им кислоты: хлороводородная, соляная, бромоводородная, иодоводородная. Галогениды. Качественные реакции на галогенид-ионы. Применение соединений галогенов и их биологическая роль.

Общая характеристика элементов VIA-группы. Сера в природе и её получение. Аллотропные модификации серы и их свойства. Химические свойства серы и её применение.

Сероводород: строение молекулы, физические и химические свойства, получение и значение. Сероводородная кислота. Сульфиды и их значение. Люминофоры.

Оксид серы(IV), сернистая кислота, сульфиты. Качественная реакция на сульфит-ион.

Оксид серы(VI), серная кислота, сульфаты. Кристаллогидраты.

Серная кислота - сильный электролит. Свойства разбавленной серной кислоты, как типичной кислоты: взаимодействие с металлами, основными и амфотерными оксидами, основаниями и амфотерными гидроксидами, солями. Качественная реакция на сульфат-ион.

Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, строение его атома и молекулы. Физические и химические свойства и применение азота. Азот в природе и его биологическая роль.

Аммиак, строение молекулы и физические свойства. Аммиачная вода, нашатырный спирт, гидрат аммиака. Донорно -акцепторный механизм образования катиона аммония. Восстановительные свойства аммиака. Соли аммония и их применение. Качественная реакция на катион аммония.

Оксиды азота: несолеобразующие и кислотные. Азотистая кислота и нитриты. Азотная кислота, её получение и свойства. Нитраты.



Фосфор, строение атома и аллотропия. Фосфиды. Фосфин. Оксид фосфора(V) и ортофосфорная кислота. Фосфаты. Фосфорные удобрения. Инсектициды.

Общая характеристика элементов IV A-группы: особенности строения атомов, простых веществ и соединений в зависимости от положения элементов в Периодической системе. Углерод. Аллотропные модификации: алмаз, графит. Аморфный углерод: сажа, активированный уголь. Адсорбция. Химические свойства углерода. Коксохимическое производство и его продукция. Карбиды.

Оксид углерода(II): строение молекулы, получение и его свойства. Оксид углерода(IV): строение молекулы, получение и его свойства. Угольная кислота. Соли угольной кислоты: карбонаты и гидрокарбонаты. Техническая и пищевая сода.

Органическая химия. Углеводороды..

Метан, этан и пропан как предельные (насыщенные) углеводороды. Этилен и ацетилен, как непредельные (ненасыщенные) углеводороды. Структурные формулы веществ. Горение углеводородов. Реакции дегидрирования предельных углеводородов. Качественные реакции на непредельные соединения.

Спирты. Этиловый спирт, его получение, применение и физиологическое действие. Трёхатомный спирт глицерин. Качественная реакция на многоатомные спирты. Уксусная кислота - представитель класса карбоновых кислот.

Кремний, строение его атома и свойства. Кремний в природе. Силициды и силан. Оксид кремния(IV). Кремниевая кислота и её соли.

Производство стекла и цемента. Продукция силикатной промышленности: оптическое волокно, керамика, фарфор, фаянс. Оптическое волокно.

Неметаллы в природе. Фракционная перегонка жидкого воздуха как способ получения кислорода, азота, аргона. Получение фосфора, кремния, хлора, иода. Электролиз растворов.

Получение серной кислоты: сырьё, химизм, технологическая схема, метод кипящего слоя, принципы теплообмена, противотока и циркуляции. Олеум. Производство аммиака: сырьё, химизм, технологическая схема.

## Демонстрации

- Коллекция неметаллов.
- Модели кристаллических решёток неметаллов: атомные и молекулярные.
- Озонатор и принципы его работы
- Горение неметаллов - простых веществ: серы, фосфора, древесного угля.
- Образцы галогенов - простых веществ.
- Взаимодействие галогенов с металлами.
- Вытеснение хлора бромом или иода из растворов их солей
- Коллекция природных соединений хлора.
- Взаимодействие серы с металлами.
- Горение серы в кислороде
- Коллекция сульфидных руд.
- Качественная реакция на сульфид-ион
- Обесцвечивание окрашенных тканей и цветов сернистым газом.
- Взаимодействие концентрированной серной кислоты с медью.
- Обугливание органических веществ концентрированной серной кислотой
- Диаграмма «Состав воздуха».
- Видеофрагменты и слайды «Птичьи базары».
- Получение, собирание и распознавание аммиака.
- Разложение бихромата аммония.
- Взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью.
- Горение чёрного пороха.

- Разложение нитрата калия и горение древесного угля в нём
- Образцы природных соединений фосфора.
- Горение фосфорана в воздухе и в кислороде.
- Получение белого фосфора и испытание его свойств
- Коллекция «Образцы природных соединений углерода»
- Портрет Н.Д.Зелинского. Поглощение активированным углём растворённых веществ или газов.
- Устройство противогаза.
- Модели молекул метана, этана, этилена и ацетилена.
- Взаимодействие этилена с бромной водой и раствором перманганата калия.
- Общие химические свойства кислот на примере уксусной кислоты.
- Качественная реакция на многоатомные спирты.
- Коллекция «Образцы природных соединений кремния».
- Коллекция стекла, керамики, цемента и изделий из них.
- Коллекция продукции силикатной промышленности.
- Видеофрагменты и слайды «Производство стекла и цемента» .
- Коллекция «Природные соединения неметаллов» .
- Видеофрагменты и слайды «Фракционная перегонка жидкого воздуха»
- Видеофрагменты и слайды «Получение водорода, кислорода и галогенов электролитическим способом».
- Модели аппаратов для производства серной кислоты.
- Модель кипящего слоя.
- Модель колонны синтеза аммиака.
- Видеофрагменты и слайды «Производство серной кислоты». " Видеофрагменты и слайды «Производство аммиака».
- Коллекция «Сырьё для получения серной кислоты».

### **Лабораторные опыты**

29. Распознавание галогенид-ионов.
30. Качественные реакции на сульфат-ионы.
31. Качественная реакция на катион аммония.
32. Химические свойства азотной кислоты, как электролита.
33. Качественные реакции на фосфат-ион.
34. Получение и свойства угольной кислоты.
35. Качественная реакция на карбонат-ион.
36. Пропускание углекислого газа через раствор силиката натрия.

### **Практические работы**

2. Изучение свойств соляной кислоты.
3. Изучение свойств серной кислоты.
4. Получение аммиака и изучение его свойств.
5. Получение углекислого газа и изучение его свойств. Качественная реакция на карбонат-ион.

### **Металлы и их соединения**

Положение металлов в Периодической системе химических элементов д. И. Менделеева, строение их атомов и кристаллов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов: электро- и теплопроводность, отражающая способность, пластичность. Сплавы чёрные и цветные.

Металлы как восстановители. Электрохимический ряд напряжений. Взаимодействие металлов с неметаллами, оксидами, кислотами, солями. Аллюминотермия.

Общая характеристика элементов IA-группы Оксиды и гидроксиды щелочных металлов, их получение, свойства, применение. Важнейшие соли щелочных металлов, их значение в живой и неживой природе и в жизни человека.

Общая характеристика элементов IIA-группы Оксиды и гидроксиды щелочноземельных металлов, их получение, свойства, применение. Важнейшие соли щелочноземельных металлов, их значение в живой и неживой природе и в жизни человека. Карбонаты и гидрокарбонаты кальция.

Жёсткость воды: временная и постоянная. Способы устранения временной жёсткости. Способы устранения постоянной жёсткости. Иониты.

Соединения алюминия в природе. Химические свойства алюминия. Особенности оксида и гидроксида алюминия как амфотерных соединений. Важнейшие соли алюминия (хлорид, сульфат).

Особенности строения атома железа. Железо в природе. Важнейшие руды железа. Оксиды и гидроксиды железа(II) и железа(III). Соли железа(II) и железа(III). Обнаружение ионов катионов железа в растворе. Значение соединений железа.

Коррозия химическая и электрохимическая. Защита металлов от коррозии. Металлы в природе: в свободном виде и в виде соединений. Понятие о металлургии. Чёрная и цветная металлургия. Пирометаллургия, гидрометаллургия, электрометаллургия. Доменный процесс. Переработка чугуна в сталь. Электролиз расплавов.

### **Демонстрации**

- Взаимодействие натрия, лития и кальция с водой.
- Горение натрия, магния и железа в кислороде.
- Вспышка термитной смеси.
- Взаимодействие смеси порошков серы и железа, цинка и серы.
- Взаимодействие алюминия с кислотами, щелочами и водой.
- Взаимодействие железа и меди с хлором.
- Взаимодействие меди с концентрированной серной кислотой и азотной кислотой (разбавленной и концентрированной).
- Окраска пламени соединениями щелочных металлов.
- Окраска пламени соединениями щёлочноземельных металлов .
- Гашение извести водой.
- Получение жёсткой воды взаимодействием углекислого с известковой водой.
- Устранение временной жёсткости кипячением и добавкой соды.
- Устранение постоянной жёсткости добавкой соды.
- Иониты и принцип их действия (видеофрагмент).
- Коллекция природных соединений алюминия.
- Видеофрагменты и слайды «Оксид алюминия и его модификации».
- Получение амфотерного гидроксида алюминия и исследование его свойств.
- Коллекция «Химические источники тока».
- Результаты длительного эксперимента по изучению коррозии стальных изделий в зависимости от условий процессов.
- Восстановление меди из оксидамеди(II) водородом.
- Видеофрагменты и слайды «Производство чугуна и стали».
- Видеофрагменты и слайды «Изделия из чугуна и стали».
- Видеофрагменты и слайды «Производство алюминия».

### **Лабораторные опыты**

37. Взаимодействие железа с раствором сульфата меди(II).
38. Получение известковой воды и опыты с ней.
39. Получение гидроксидов железа(II) и (III).
40. Качественные реакции на катионы железа.

## **Практические работы**

6. Получение жесткой воды и способы её устранения.
7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».

## **Химия и окружающая среда**

Строение Земли: ядро, мантия, земная кора, их химический состав. Литосфера и её химический состав. Минералы. Руды. Осадочные породы. Полезные ископаемые. Химический состав гидросферы. Химический состав атмосферы. Источники химического загрязнения окружающей среды. Глобальные экологические проблемы человечества: парниковый эффект, кислотные дожди, озоновые дыры. Международное сотрудничество в области охраны окружающей среды от химического загрязнения. «Зелёная химия».

## **Демонстрации**

- Видеофрагменты и слайды «Строение Земли и её химический состав». " Коллекция минералов и горных пород.
- Коллекция «Руды металлов».
- Видеофрагменты и слайды «Глобальные экологические проблемы человечества».

## **Лабораторные опыты**

41. Изучение гранита.
42. Изучение маркировок различных видов промышленных и продовольственных товаров

## **Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к Основному государственному экзамену**

Строение атома в соответствии с положением химического элемента в Периодической системе. Строение вещества: химическая связь и кристаллические решётки. Зависимость свойств образованных элементами простых веществ (металлов, неметаллов, благородных газов) от положения элементов в Периодической системе. Типология неорганических веществ, деление их на классы и группы. Представители.

Признаки и условия протекания химических реакций. Типология химических реакций по различным основаниям. Реакции ионного обмена. Окислительно-восстановительные реакции.

Химические свойства простых веществ. Характерные химические свойства солеобразующих оксидов, гидроксидов (оснований, кислот и амфотерных гидроксидов), солей.

## **В результате изучения химии на базовом уровне в 9 классе**

### **Ученик научится:**

- **Понимать**
  - химическую символику: знаки химических элементов, формулы химических веществ, уравнения химических реакций
  - важнейшие химические понятия: вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, катион, анион, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объем, растворы, электролиты и неэлектролиты,

электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, основные типы реакций в неорганической химии

- формулировки основных законов и теорий химии: атомно-молекулярного учения, законов сохранения массы веществ, постоянства состава веществ, Авогадро; периодического закона Д.И.Менделеева; теории строения атома и учения о строении вещества; теории электролитической диссоциации и учения о химической реакции.

- **Называть**

- химические элементы

- соединения изученных классов неорганических веществ

- органические вещества по их формуле: метан, этан, этилен, ацетилен, метанол, этанол, глицерин, уксусная кислота, глюкоза, сахароза

- **Объяснять**

- физический смысл порядкового номера химического элемента, номера группы и периода в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева, к которым элемент принадлежит

- закономерности изменения строения атомов, свойств элементов в пределах малых периодов и А-групп, а также свойств образуемых ими высших оксидов и гидроксидов

- сущность процесса электролитической диссоциации и реакций ионного обмена

- **Характеризовать**

- химические элементы 1-20 на основе их положения в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева и особенностей строения их атомов

- взаимосвязь между составом, строением и свойствами неорганических веществ

- химические свойства основных классов неорганических веществ (простых веществ и соединений)

- **Определять**

- состав веществ по их формулам

- валентность и степени окисления элементов в соединении

- виды химической связи в соединениях

- типы кристаллических решеток твердых веществ

- принадлежность веществ к определенному классу соединений

- типы химических реакций

- возможность протекания реакций ионного обмена

- **Составлять**

- схемы строения атомов первых двадцати элементов периодической системы Д.И.Менделеева

- формулы неорганических соединений изученных классов веществ

- уравнения химических реакций, в том числе окислительно-восстановительных, с помощью метода электронного баланса

- **Безопасно обращаться**

- с химической посудой и лабораторным оборудованием

- **Проводить химический эксперимент**

- подтверждающий химический состав неорганических соединений

- подтверждающий химические свойства изученных классов неорганических веществ

- по получению, собиранию и распознаванию газообразных веществ

- по определению хлорид-, сульфат-, карбонат-ионов и иона аммония с помощью качественных реакций

- **Вычислять**

- массовую долю химического элемента по формуле соединения

- массовую долю вещества в растворе

- массу основного вещества по известной массовой доле примесей
- объемную долю компонента газовой смеси
- количество вещества, объем или массу вещества по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов реакции
- ***Использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни***
  - для безопасного обращения с веществами и материалами в повседневной жизни и грамотного оказания первой помощи при ожогах кислотами и щелочами
  - для объяснения отдельных фактов и природных явлений
  - для критической оценки информации о веществах, используемых в быту

#### **Выпускник получит возможность научиться:**

- Характеризовать основные методы познания химических объектов
- Различать химические объекты (в статике):
  - химические элементы и простые вещества
  - металлы и неметаллы (и характеризовать относительность принадлежности таких объектов к той или иной группе)
  - органические и неорганические соединения
  - гидроксиды (кислородсодержащие кислоты, основания, амфотерные гидроксиды)
  - оксиды несолеобразующие и солеобразующие (кислотные, основные, амфотерные)
  - валентность и степени окисления
  - систематические и тривиальные термины химической номенклатуры
  - знаковую систему в химии
- Различать химические объекты (в динамике):
  - физические и химические стороны процессов растворения и диссоциации
  - окислительно-восстановительные реакции и реакции обмена
  - схемы и уравнения химических реакций
- Соотносить:
  - экзотермические реакции и реакции горения
  - каталитические реакции и ферментативные реакции
  - металл, основной оксид, основание, соль
  - неметалл, кислотный оксид, кислоту, соль
  - строение атома, вид химической связи, тип кристаллической решетки и физические свойства вещества
  - нахождение элементов в природе и промышленные способы их получения
  - необходимость химического производства и требований к охране окружающей среды
  - необходимость применения современных веществ и материалов и требований к здоровьесбережению
- Выдвигать и экспериментально проверять гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава, строения и принадлежности к определенному классу (группе) веществ
- Прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав, а также продуктов соответствующих окислительно-восстановительных реакций

- Составлять уравнения реакций с участием типичных окислителей и восстановителей на основе электронного баланса
- Определять возможность протекания химических реакций на основе электрохимического ряда напряжений металлов, ряда электроотрицательности неметаллов, таблицы растворимости и учета условий проведения реакций
- Проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям
  - для вывода формулы соединения по массовым долям элементов
  - для приготовления раствора с использованием кристаллогидратов
  - для нахождения доли выхода продукта реакции по отношению к теоретически возможному
  - с использованием правила Гей-Люссака об объемных соотношениях газов
  - с использованием понятий «кмоль», «ммоль», «число Авогадро»
  - по термохимическим уравнениям реакции
- Проводить химический эксперимент с неукоснительным соблюдением правил техники безопасности
  - по установлению качественного и количественного состава соединения
  - при выполнении исследовательского проекта
  - в домашних условиях
- Использовать приобретенные ключевые компетенции для выполнения проектов и учебно-исследовательских работ по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ
- Определять источники химической информации, представлять список информационных ресурсов, в том числе и на иностранном языке, готовить информационный продукт и презентовать его
- Объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации
- Создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач.

## 6. Тематическое планирование курса химии. 9 класс

№ п/п	Раздел курса	Количес тво часов	Основное содержание
1	<b>Повторение и обобщение сведений по курсу 8 класса. Химические реакции</b>	5 ч.	1. Классификация неорганических веществ химической связи 2-3. Классификация химических реакций 4-5. Понятие о скорости химической реакции
2	<b>Химические реакции в растворах</b>	9 ч.	1. Электролитическая диссоциация 2. Основные положения теории электролитической диссоциации 3-4. Химические свойства кислот как электролитов 5. Химические свойства оснований как электролитов 6. Химические свойства солей как электролитов 7. Понятие о гидролизе солей

			8-9. Обобщение и систематизация знаний п
<b>3</b>	<b>Неметаллы и их соединения</b>	<b>21 ч</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Общая характеристика неметаллов</li> <li>2. Общая характеристика элементов VII А–</li> <li>3. Соединения галогенов</li> <li>4. Общая характеристика элементов VI А–</li> <li>5. Сероводород и сульфиды</li> <li>6. Кислородные соединения серы</li> <li>7. Общая характеристика элементов V А–г</li> <li>8. Аммиак. Соли аммония</li> <li>9 -10. Кислородные соединения азота</li> <li>11. Фосфор и его соединения</li> <li>12. Общая характеристика элементов IV А–</li> <li>13. Кислородные соединения углерода</li> <li>14. Углеводороды</li> <li>15. Кислородсодержащие органические со</li> <li>16. Кремний и его соединения</li> <li>17. Силикатная промышленность</li> <li>18. Получение неметаллов</li> <li>19. Получение важнейших соединений нем</li> <li>20 - 21. Обобщение и систематизация з</li> </ol> <p>соединения». Контрольная работа № 2</p>
<b>4</b>	<b>Металлы и их соединения</b>	<b>14 ч.</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Общая характеристика металлов</li> <li>2. Химические свойства металлов</li> <li>3-4. Общая характеристика элементов I А–</li> <li>5. Общая характеристика элементов II А–г</li> <li>6. Жесткость воды и способы ее устранения</li> <li>7. Алюминий и его соединения</li> <li>8-9. Железо и его соединения</li> <li>10. Коррозия металлов и способы защиты с</li> <li>11 -12. Металлы в природе. Понятие о мета</li> <li>13. Обобщение знаний по теме «Металлы»</li> <li>14. Контрольная работа № 3</li> </ol>
<b>5</b>	<b>Лабораторный практикум</b>	<b>7 ч</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Практическая работа № 1. Решение э</li> <li>«Электролитическая диссоциация»</li> <li>2. Практическая работа № 2 «Изучение сво</li> <li>3. Практическая работа № 3. «Изучение св</li> <li>4. Практическая работа № 4. «Получение а</li> <li>5. Практическая работа № 5. «Получение</li> <li>свойств»</li> <li>6. Практическая работа № 7. Решение э</li> <li>«Металлы»</li> <li>7. Практическая работа № 6 «Жесткость во</li> </ol>
<b>6</b>	<b>Химия и окружающая среда</b>	<b>2 ч</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Химический состав планеты Земля</li> <li>2. Охрана окружающей среды от химическ</li> </ol>
<b>7</b>	<b>Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ</b>	<b>6 ч</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Вещества</li> <li>2. Химические реакции</li> <li>3. Основы неорганической химии</li> <li>4-5. Обобщение и систематизация знаний</li> </ol>



			класса. Контрольная работа № 4 6. Анализ выполнения контрольной работы
	<b>Резервное время</b>	<b>4 ч</b>	
	<b>Итого:</b> <b>В том числе контрольных работ – 4</b> <b>Практических работ - 7</b>	68 ч	

### Виды оцениваемых работ

1. Устный ответ.
2. Проверочная работа (письменно).
3. Самостоятельная работа (письменно).
4. Лабораторный опыт (письменное описание эксперимента).
5. Практическая работа (письменное описание эксперимента и решение экспериментальных задач).
6. Сообщение (доклад).
7. Контрольная работа (письменно).

### Критерии оценивания устных ответов и письменных работ по химии

Результаты обучения оцениваются по пятибалльной системе. При оценке учитываются следующие качественные показатели ответов:

- глубина (соответствие изученным теоретическим обобщениям);
- осознанность (соответствие требуемым в программе умениям применять полученную информацию);
- полнота (соответствие объему программы и информации учебника).

При оценке учитываются число и характер ошибок (существенные или несущественные).

Существенные ошибки связаны с недостаточной глубиной и осознанностью ответа (например, ученик неправильно указал основные признаки понятий, явлений, характерные свойства веществ, неправильно сформулировал закон, правило и т.д. или ученик не смог применить теоретические знания для объяснения и предсказания явлений, установлении причинно-следственных связей, сравнения и классификации явлений и т. п.).

Несущественные ошибки определяются неполнотой ответа (упущение из вида какого-либо нехарактерного факта при описании вещества, процесса). К ним можно отнести оговорки, описки, допущенные по невнимательности (например, на 2 и более уравнений реакций в полном ионном виде допущена 1 ошибка в обозначении заряда иона).

Результаты обучения проверяются в процессе устных и письменных ответов обучающихся, а также при выполнении ими химического эксперимента.

### Оценка устного ответа

Оценка «5»:

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий;
- материал изложен в определенной логической последовательности, литературным языком;
- ответ самостоятельный.

Оценка «4»:

- ответ полный и правильный на основании изученных теорий;
- материал изложен в определенной логической последовательности, при этом допущены две-три несущественные ошибки, исправленные по требованию учителя.

Оценка «3»:

- ответ полный, но при этом допущена существенная ошибка или ответ неполный, несвязный.

Оценка «2»:

- при ответе обнаружено непонимание обучающимся основного содержания учебного материала или допущены существенные ошибки, которые обучающийся не может исправить при наводящих вопросах учителя.

Оценка «1»:

- отсутствие ответа.

### Оценка письменных работ

Оценка экспериментальных умений:

Оценка ставится на основании наблюдения за обучающимися и письменного отчета за работу.

Оценка «5»:

- работа выполнена полностью и правильно, сделаны правильные наблюдения и выводы;
- эксперимент осуществлен по плану с учетом техники безопасности и правил работы с веществами и оборудованием;
- проявлены организационно-трудовые умения (поддерживаются чистота рабочего места и порядок на столе, экономно используются реактивы).

Оценка «4»:

- работа выполнена правильно, сделаны правильные наблюдения и выводы, но при этом эксперимент проведен не полностью или допущены несущественные ошибки в работе с веществами и оборудованием

Оценка «3»:

- работа выполнена правильно не менее чем наполовину или допущена существенная ошибка в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с веществами и оборудованием, которая исправляется по требованию учителя.

Оценка «2»:

- допущены две (и более) существенные ошибки в ходе эксперимента, в объяснении, в оформлении работы, в соблюдении правил техники безопасности при работе с веществами и оборудованием, которые обучающийся не может исправить даже по требованию учителя.

Оценка «1»:

- работа не выполнена, у обучающегося отсутствуют экспериментальные умения.

Оценка умений решать экспериментальные задачи:

Оценка «5»:

- план решения составлен правильно;
- правильно осуществлен подбор химических реактивов и оборудования;
- дано полное объяснение и сделаны выводы.

Оценка «4»:

- план решения составлен правильно;
- правильно осуществлен подбор химических реактивов и оборудования, при этом допущено не более двух несущественных ошибок в объяснении и выводах.

Оценка «3»:

- план решения составлен правильно;
- правильно осуществлен подбор химических реактивов и оборудования, но допущена существенная ошибка в объяснении и выводах.

Оценка «2»:

- допущены две (и более) ошибки в плане решения, в подборе химических реактивов и оборудования, в объяснении и выводах.

Оценка « 1 »:

- задача не решена.

Оценка умений решать расчетные задачи:

Оценка «5»:

- в логическом рассуждении и решении нет ошибок, задача решена рациональным способом.

Оценка «4»:

- в логическом рассуждении и решении нет существенных ошибок, но задача решена нерациональным способом или допущено не более двух несущественных ошибок.

Оценка «3»:

- в логическом рассуждении нет существенных ошибок, но допущена существенная ошибка в математических расчетах.

Оценка «2»:

- имеются существенные ошибки в логическом рассуждении и в решении.

Оценка «1»:

- отсутствие ответа на задание.

Оценка письменных контрольных работ:

Оценка «5»:

- ответ полный и правильный, возможна несущественная ошибка.

Оценка «4»:

- ответ неполный или допущено не более двух несущественных ошибок.

Оценка «3»:

- работа выполнена не менее чем наполовину, допущена одна существенная ошибка и при этом две-три несущественные.

Оценка «2»:

- работа выполнена меньше чем наполовину или содержит несколько существенных ошибок.

Оценка «1»:

- работа не выполнена.

Оценка письменного доклада (сообщения) по теме.

Контрольные, самостоятельные и проверочные работы могут по усмотрению учителя оцениваться в соответствии с разработанной им критериальной балльной шкалой. Шкала должна сопровождаться переводом в отметочные баллы (от «1» до «5») и показывать уровни усвоения программы (пониженный, низкий, базовый, повышенный, высокий).

При оценке выполнения письменной контрольной работы необходимо учитывать требования единого орфографического режима.

Отметка за итоговую контрольную работу корректирует предшествующие при выставлении отметки за полугодие, год.

## **Календарно-тематическое планирование**

### **Базовый уровень образования**

#### **9 класс**

(2 ч в неделю, всего — 68 ч, из них 2 часа - резерв)

---

Номер	Тема урока	Основное содержание	Характеристики
-------	------------	---------------------	----------------

уроко в п/п		урока	обучающихся
<b>Повторение и обобщение сведений по курсу 8 класса. Химические реакции</b>			
1	Классификация неорганических веществ и их номенклатура	<p>Бинарные соединения. Оксиды солеобразующие и несолеобразующие. Гидроксиды: основания, амфотерные, кислоты. Средние, кислые, основные соли.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Ознакомление с коллекциями металлов и неметаллов. Ознакомление с коллекциями оксидов, кислот и солей</p>	<p><i>Характеризовать</i> амфотерные гидроксиды, соли по плану: состав, характерные свойства</p> <p><i>Классифицировать</i> амфотерные гидроксиды, соли по различным признакам</p> <p><i>Уметь</i> подтверждать принадлежность к классам представителями классов уравнениями соответствия</p> <p><i>Раскрывать</i> взаимосоотношения соединений, как генерализацию</p>
2-3	Классификация химических реакций по различным основаниям	<p>Обобщение сведений о химических реакциях. Классификация химических реакций по различным основаниям: составу и числу реагирующих и образующихся веществ, тепловому эффекту, направлению, изменению степеней окисления элементов, образующих реагирующие вещества, фазе, использованию катализатора.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 1. Взаимодействие аммиака и хлороводорода. 2. Реакция нейтрализации. 3. Наблюдение теплового эффекта реакции нейтрализации. 4. Взаимодействие серной кислоты с оксидом меди(II). 5. Разложение пероксида водорода с помощью катализатора картофеля</p>	<p><i>Объяснять</i> понятия «химическая реакция», «химическое уравнение», «реакция замещения», «реакция соединения», «экзотермические реакции», «обратимые реакции», «окислительно-восстановительные реакции», «гетерогенные реакции», «некаталитические реакции», «некаталитическая химическая реакция»</p> <p><i>Классифицировать</i> химические реакции по различным основаниям.</p> <p><i>Определять</i> окислительно-восстановительные процессы окисления и восстановления</p> <p><i>Наблюдать</i> и описывать тепловые эффекты реакций с помощью русского (русского)</p>
4-5	Понятие о скорости химической реакции. Катализ	<p>Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химических реакций: природа реагирующих веществ, их концентрация, температура, площадь соприкосновения, наличие катализатора. Катализ.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Зависимость скорости химической</p>	<p><i>Объяснять</i>, что такое скорость химической реакции</p> <p><i>Аргументировать</i> влияние различных факторов на скорость химической реакции</p> <p><i>Устанавливать</i> зависимость скорости химической реакции от различных факторов</p>

		<p>реакции от природы реагирующих веществ. Зависимость скорости химической реакции от концентрации реагирующих веществ. Зависимость скорости химической реакции от площади соприкосновения реагирующих веществ («кипящий слой»). Зависимость скорости химической реакции от температуры реагирующих веществ.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 6. Зависимость скорости химической реакции от природы реагирующих веществ на примере взаимодействия растворов тиосульфата натрия и хлорида бария, тиосульфата натрия и соляной кислоты. 7. Зависимость скорости химической реакции от природы металлов при их взаимодействии с соляной кислотой. 8. Зависимость скорости химической реакции от природы кислот при взаимодействии их с железом. 9. Зависимость скорости химической реакции от температуры. 10.</p> <p>Зависимость скорости химической реакции от концентрации. 11. Зависимость скорости химической реакции от площади соприкосновения реагирующих веществ. 12. Зависимость скорости химической реакции от катализатора</p>	<p><i>Наблюдать и описать</i> помощь русского (р)</p> <p><i>Проводить</i> опыты, п химической реакции</p>
--	--	--	---

### Химические реакции в растворах (10 ч)

6	Электролитическая диссоциация	<p>Понятие об электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Механизм диссоциаций электролитов с различным характером связи. Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Испытание веществ и их растворов на электропроводность</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 13. Диссоциация слабых электролитов на примере уксусной кислоты.</p>	<p><i>Характеризовать диссоциация», «элект</i></p> <p><i>Устанавливать пр природой электролит</i></p> <p><i>Устанавливать прич химической связи диссоциации.</i></p>
---	-------------------------------	--	--

7	Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД)	<p>Основные положения теории электролитической диссоциации. Классификация ионов и их свойства. Кислоты, основания и соли как электролиты. Их классификация и диссоциация.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Зависимость электропроводности уксусной кислоты от концентрации. Движение окрашенных ионов в электрическом поле.</p>	<p><i>Характеризовать</i> «сильные электролиты», «анионы», «кислоты», «основания», «соли». Составить уравнения электролитической диссоциации оснований и солей.</p> <p><i>Иллюстрировать</i> протекание электролитической диссоциации.</p> <p><i>Различать</i> компоненты электролитической диссоциации и формы доказательств.</p>
8—9	Химические свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации	<p>Общие химические свойства кислот: изменение окраски индикаторов, взаимодействие с металлами, оксидами и гидроксидами металлов и солями. Молекулярные и ионные (полные и сокращённые) уравнения реакций. Химический смысл сокращённых уравнений. Условия протекания реакций между электролитами до конца. Ряд активности металлов.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 14. Изменение окраски индикаторов в кислотной среде. 15. Реакция нейтрализации раствора щёлочи различными кислотами. 16. Получение гидроксида меди(II) и его взаимодействие с различными кислотами.</p> <p>17. Взаимодействие сильных кислот с оксидом меди(II). 18-20. Взаимодействие кислот с металлами. 21. Качественная реакция на карбонат-ион. 22. Получение студня кремниевой кислоты.</p> <p>23. Качественная реакция на хлорид- или сульфат-ионы</p>	<p><i>Характеризовать</i> основные положения теории электролитической диссоциации.</p> <p><i>Составлять</i> молекулярные и ионные уравнения реакций с участием кислот.</p> <p><i>Аргументировать</i> протекание реакций с участием кислот на основании активности металлов.</p> <p><i>Проводить</i> опыты, по наблюдению протекания реакций с кислотами, с соблюдением правил техники безопасности.</p> <p><i>Наблюдать</i> и описывать протекание реакций с кислотами, с помощью русского (русского) языка.</p>
10	Химические свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации	<p>Общие химические свойства щелочей: взаимодействие с кислотами, оксидами неметаллов, солями. Общие химические свойства нерастворимых оснований: взаимодействие с кислотами, разложение при нагревании.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 24. Изменение окраски индикаторов в щелочной среде. 25. Взаимодействие щелочей с углекислым газом. 26. Качественная реакция на катион аммония. 27. Получение гидроксида меди(II) и его разложение</p>	<p><i>Составлять</i> молекулярные и ионные уравнения реакций с участием оснований.</p> <p><i>Аргументировать</i> протекание реакций с участием оснований на основании активности металлов.</p> <p><i>Проводить</i> опыты, по наблюдению протекания реакций с основаниями, с соблюдением правил техники безопасности.</p> <p><i>Наблюдать</i> и описывать протекание реакций с основаниями, с помощью русского (русского) языка.</p>
11	Химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации	<p>Общие химические свойства средних солей: взаимодействие с кислотами, щелочами, солями и металлами. Взаимодействие кислых солей со щелочами.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 28. Взаимодействие карбонатов с кислотами.</p>	<p><i>Характеризовать</i> основные положения теории электролитической диссоциации.</p> <p><i>Составлять</i> молекулярные и ионные уравнения реакций с участием солей.</p>

		кислотами. 29. Получение гидроксида железа(III). 30. Взаимодействие железа с раствором сульфата меди(II)	уравнения реакций с <i>Аргументировать</i> участием солей на ос  <i>Проводить</i> опыты, п солей, с соблюдением  <i>Наблюдать</i> и опис помощью русского (р
12	Понятие о гидролизе солей	Гидролиз, как обменное взаимодействие солей с водой. Гидролиз соли сильного основания и слабой кислоты. Гидролиз соли слабого основания и сильной кислоты. Шкала pH.  <b>Демонстрации.</b> Определение характера среды в растворах солей.	<i>Устанавливать</i> зав характером гидролиз  <i>Анализировать</i> ср индикаторов  <i>Прогнозировать</i> тип формулы
13	Практическая работа 1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	Свойства кислот, оснований, оксидов и солей в свете теории электролитической диссоциации и окислительно-восстановительных реакций.	<i>Уметь</i> обращаться нагревательными пр техники безопасности  <i>Наблюдать</i> свойства явлений.  <i>Наблюдать</i> и описыв помощью естественн языка химии.  <i>Формулировать</i> вы эксперимента
14	Обобщение и систематизация знаний по теме «Химические реакции в растворах электролитов»		
15	Контрольная работа 1 по теме «Химические реакции в растворах электролитов»		
<b>Неметаллы и их соединения (25 ч)</b>			
16	Общая характеристика неметаллов	Строение атомов неметаллов и их положение в Периодической системе. Ряд электроотрицательности. Кристаллические решётки неметаллов — простых веществ. Аллотропия и её причины. Физические свойства неметаллов. Общие химические свойства неметаллов: окислительные и восстановительные.  <b>Демонстрации.</b> Коллекция неметаллов. Модели кристаллических решёток неметаллов: атомные и молекулярные. Озонатор и принципы его работы. Горение неметаллов – простых веществ: серы, фосфора,	<i>Объяснять</i> , что такое  <i>Сравнивать</i> аллотро  <i>Раскрывать</i> причины  <i>Характеризовать</i> простые вещества-н химические свойства  <i>Объяснять</i> зависим свойств (или пре

		древесного угля.	<p>неметаллов от их химических элементов.</p> <p><i>Устанавливать</i> строение атома кристаллической решетки по физическими свойствами.</p> <p><i>Доказывать</i> относительность «неметалл»</p>
17	Общая характеристика элементов VIIA группы — галогенов	<p>Галогены, строение их атомов и молекул. Физические и химические свойства галогенов. Закономерности изменения свойств галогенов в зависимости от их положения в Периодической системе. Нахождение галогенов в природе и их получение. Значение и применение галогенов.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Образцы галогенов — простых веществ. Взаимодействие галогенов с металлами. Вытеснение хлора бромом или иода из растворов их солей</p>	<p><i>Характеризовать</i> свойства, получение общего, особенного и индивидуального.</p> <p><i>Устанавливать</i> строение атома кристаллической решетки по химическими свойствами.</p>
18	Соединения галогенов	<p>Галогеноводороды и соответствующие им кислоты: хлороводородная, соляная, бромоводородная, иодоводородная. Галогениды. Качественные реакции на галогенид-ионы. Применение соединений галогенов и их биологическая роль.</p> <p><b>Демонстрация.</b> Коллекция природных соединений хлора.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 31. Распознавание галогенид-ионов</p>	<p><i>Характеризовать</i> свойства, получение с использованием русских названий.</p> <p><i>Называть</i> соединения по их названию и формулы по их названию.</p> <p><i>Устанавливать</i> химической связью соединений галогенов свойствами.</p> <p><i>Проводить, наблюдать</i> эксперимент по соблюдением правил техники безопасности.</p> <p><i>Выполнять</i> расчеты по уравнениям реакций, протекающих в растворе.</p>
19	Практическая работа 2. «Изучение свойств соляной кислоты»	<p>Соляная кислота – сильный электролит. Типичные реакции кислот: взаимодействие с металлами, основными и амфотерными оксидами, основаниями и амфотерными гидроксидами, солями. Качественная реакция на хлорид-ион.</p>	<p><i>Уметь</i> обращаться с нагревательными приборами и техникой безопасности.</p> <p><i>Наблюдать</i> свойства и явления.</p> <p><i>Наблюдать и описывать</i> явления с помощью естественных наблюдений.</p>



			<p>языка химии.</p> <p><i>Формулировать вы</i> эксперимента</p>
20	Общая характеристика элементов VI A - халькогенов. Сера	<p>Общая характеристика элементов VI A – группы. Сера в природе и её получение. Аллотропные модификации серы и их свойства. Химические свойства серы и её применение.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Взаимодействие серы с металлами. Горение серы в кислороде</p>	<p><i>Давать</i> общую харак и соединениям хальк в Периодической сист</p> <p><i>Характеризовать</i> с химические свойства,</p> <p><i>Устанавливать</i> пр строением атома. кристаллической ре химическими свойств</p> <p><i>Выполнять</i> расчёты п реакций, протекающи</p> <p><i>Проводить, наблюд</i> эксперимент по горе соблюдением правил</p>
21	Сероводород и сульфиды	<p>Сероводород: строение молекулы, физические и химические, получение и значение. Сероводородная кислота. Сульфиды и их значение. Люминофоры.</p> <p><b>Демонстрация.</b> Коллекция сульфидных руд. Качественная реакция на сульфид-ион</p>	<p><i>Характеризовать</i> свойства, получение степени окисления – языка и языка химии.</p> <p><i>Называть</i> соединен формуле и <i>составля</i></p> <p><i>Составлять</i> молеку. характеризующие хи степени окисления –2</p> <p><i>Описывать</i> про <i>определять</i> окислит электронный баланс окисления –2.</p> <p><i>Устанавливать</i> пр химической связью соединений серы, свойствами</p>
22	Кислородные соединения серы	<p>Оксид серы(IV), сернистая кислота, сульфиты. Качественная реакция на сульфит-ион.</p> <p>Оксид серы(VI), серная кислота, сульфаты. Кристаллогидраты. Качественная реакция на сульфат-</p>	<p><i>Записывать</i> форму <i>описывать</i> свойства п</p> <p><i>Характеризовать</i> со серной кислоты как э</p>

		<p>ион.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Обесцвечивание окрашенных тканей и цветов сернистым газом.</p> <p>Взаимодействие концентрированной серной кислоты с медью. Обугливание органических веществ концентрированной серной кислотой.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b></p> <p>32. Качественные реакции на сульфат-ионы.</p>	<p>(родного) языка и язы</p> <p><i>Составлять</i> молекулы, характеризующих хим</p> <p><i>Распознавать</i> сульфат</p> <p><i>Характеризовать</i> серную кислоту как окислитель (родного) языка и язы</p> <p><i>Составлять</i> уравнения реакций методом эле</p> <p><i>Выполнять</i> расчёты по уравнениям реакций, протекающи</p> <p><i>Наблюдать</i> и описыв</p>
23	Практическая работа 3. «Изучение свойств серной кислоты»	Серная кислота – сильный электролит. Свойства разбавленной серной кислоты, как типичной кислоты: взаимодействие с металлами, основными и амфотерными оксидами, основаниями и амфотерными гидроксидами, солями. Качественная реакция на сульфат-ион.	<p><i>Уметь</i> обращаться с реактивами, нагревательными приборами, техники безопасности</p> <p><i>Наблюдать</i> свойства веществ, явления.</p> <p><i>Наблюдать</i> и описывать явления, пользуясь естественным языком химии.</p> <p><i>Формулировать</i> выводы из эксперимента</p>
24	Общая характеристика химических элементов VA группы. Азот	<p>Общая характеристика элементов VA группы. Азот, строение атома и молекулы. Физические и химические свойства и применение азота. Азот в природе и его биологическая роль.</p> <p><b>Демонстрация.</b> Диаграмма «Состав воздуха». Видеофрагменты и слайды «Птичьи базары»</p>	<p><i>Давать</i> общую характеристику элементам и соединениям пниктоидов в Периодической системе</p> <p><i>Характеризовать</i> свойства азота, получение азота в русском (родного) языке</p> <p><i>Называть</i> соединения азота, формулы по их названию</p> <p><i>Устанавливать</i> связь между строением атома и молекулы с типом кристаллической решетки, химическими свойствами</p> <p><i>Выполнять</i> расчёты по уравнениям реакций, протекающи</p>

25	Аммиак. Соли аммония	<p>Аммиак, строение молекулы и физические свойства. Аммиачная вода, нашатырный спирт, гидрат аммиака. Донорно-акцепторный механизм образования катиона аммония. Восстановительные свойства аммиака.</p> <p>Соли аммония и их применение. Качественная реакция на катион аммония.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Получение, соби́рание и распознавание аммиака. Разложение бихромата аммония.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b></p> <p>33. Качественная реакция на катион аммония</p>	<p><i>Характеризовать</i> со- химические свойства использованием русс</p> <p><i>Называть</i> соли ам формулы по их назва</p> <p><i>Записывать</i> молекулу характеризующие хи аммония.</p> <p><i>Составлять</i> уравне реакций с участием баланса.</p> <p><i>Устанавливать</i> пр видами химических с аммиака и солей ам свойствами.</p> <p><i>Проводить, наблю</i> эксперимент по р соблюдением правил</p> <p><i>Выполнять</i> расчёты п реакций, протекающи</p>
26	Практическая работа 4. «Получение аммиака и изучение его свойств»	<p>Получение, соби́рание и распознавание аммиака. Изучение растворимости аммиака в воде и характеристика основных свойств гидрата аммиака. Качественная реакция на катион аммония</p>	<p><i>Получать, собирать</i> лабораторным об приборами в со безопасности.</p> <p><i>Наблюдать и опи</i> помощью русского (р</p> <p><i>Формулировать</i> вы эксперимента.</p> <p><i>Сотрудничать</i> в пр работе в группах</p>
27-28	Кислородсодержащие соединения азота	<p>Оксиды азота: несолеобразующие и кислотные. Азотистая кислота и нитриты.</p> <p>Азотная кислота, её получение и свойства. Нитраты.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью. Горение чёрного пороха. Разложение нитрата калия и горение древесного угляка</p>	<p><i>Характеризовать</i> свойства, получение использованием русс</p> <p><i>Составлять</i> молекулу характеризующие хи</p> <p><i>Устанавливать</i> прич</p>

		<p>в нём.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 34. Химические свойства азотной кислоты, как электролита</p>	<p>химической связи, ти азота и их физическим</p> <p><i>Характеризовать</i> со азотной кислоты использованием русс</p> <p><i>Записывать</i> молекул характеризующие хим электролита.</p> <p><i>Проводить, наблюд</i> эксперимент, характ как электролита, безопасности.</p> <p><i>Характеризовать аз</i></p> <p><i>Составлять</i> уравне реакций, характериз кислоты как окислите</p> <p><i>Проводить, наблюд</i> эксперимент, характ как окислителя, безопасности</p>
29	Фосфор и его соединения	<p>Фосфор, строение атома и аллотропия. Фосфиды. Фосфин. Оксид фосфора(V) и ортофосфорная кислота. Фосфаты. Фосфорные удобрения. Инсектициды.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Образцы природных соединений фосфора. Горение фосфора на воздухе и в кислороде. Получение белого фосфора и испытание его свойств</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 35. Качественные реакции на фосфат-ион</p>	<p><i>Характеризовать с</i> химические свойства использованием русс</p> <p>Самостоятельно <i>опи</i> кислотного оксида и с</p> <p><i>Иллюстрировать</i> соответствующих реар</p> <p><i>Проводить, наблюд</i> эксперимент с соблю</p> <p><i>Распознавать</i> фосфат</p>
30	Общая характеристика элементов IV A- группы. Углерод	<p>Общая характеристика элементов IV A- группы: особенности строения атомов, простых веществ и соединений в зависимости от положения элементов в Периодической системе. Углерод. Аллотропные модификации: алмаз, графит. Аморфный углерод и его сорта: сажа, активированный уголь. Адсорбция. Химические свойства углерода. Коксохимическое производство и его продукция. Карбиды.</p>	<p><i>Давать</i> общую харак и соединениям элем положения в Период</p> <p><i>Характеризовать с</i> химические свойства углерода и его сорто языка и языка химии.</p>

		<p><b>Демонстрации.</b> Коллекция «Образцы природных соединений углерода». Портрет Н. Д. Зелинского. Поглощение активированным углём растворённых веществ или газов. Устройство противогАЗа</p>	<p><i>Сравнивать</i> строение</p> <p><i>Описывать</i> окисл</p> <p>углерода.</p> <p><i>Проводить, наблюд</i></p> <p>эксперимент с соблю,</p>
31	Кислородсодержащи е соединения углерода	<p>Оксид углерода(II): строение молекулы, получение и его свойства. Оксид углерода(IV): строение молекулы, получение и его свойства. Угольная кислота. Соли угольной кислоты: карбонаты и гидрокарбонаты. Техническая и пищевая сода.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b></p> <p>36. Получение и свойства угольной кислоты.</p> <p>37. Качественная реакция на карбонат-ион</p>	<p><i>Характеризовать</i></p> <p>свойства, получение</p> <p>использованием русс</p> <p><i>Устанавливать</i> пр</p> <p>видами химических с</p> <p>оксидов углерода,</p> <p>свойствами, а также п</p> <p><i>Соблюдать</i> прави</p> <p>использовании печно</p> <p><i>Оказывать</i> первую п</p> <p><i>Характеризовать</i></p> <p>свойства, получение</p> <p>солей (карбонатов и</p> <p>русского (родного) яз</p> <p><i>Иллюстрировать</i> з</p> <p>кислоты от их состава</p> <p><i>Проводить, наблюд</i></p> <p>эксперимент с соблю,</p> <p><i>Распознавать</i> карбон</p> <p><i>Выполнять</i> расчёты п</p> <p>и уравнениям реакци</p> <p>соединений углерода</p>
32	Практическая работа 5. «Получение углекислого газа и изучение его свойств»	<p>Получение, собиране и распознавание углекислого газа. Изучение растворимости углекислого газа в воде и характеристика кислотных свойств угольной кислоты. Качественная реакция на карбонат- и гидрокарбонат-ионы</p>	<p><i>Получать, собиране</i></p> <p><i>Обращаться</i> с</p> <p>нагревательными пр</p> <p>техники безопасности</p> <p><i>Наблюдать и опи</i></p> <p>помощью русского (р</p> <p><i>Формулировать</i> вы</p> <p>эксперимента.</p> <p><i>Сотрудничать</i> в пр</p>

			работе в группах
33	Углеводороды	<p>Неорганические и органические вещества. Углеводороды. Химическое строение органических веществ, как порядок соединения атомов в молекуле по валентности.</p> <p>Метан, этан, как предельные углеводороды. Этилен и ацетилен, как непредельные (ненасыщенные) углеводороды. Горение углеводородов. Качественные реакции на непредельные соединения.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Модели молекул метана, этана, этилена и ацетилена. Взаимодействие этилен с бромной водой и раствором перманганата калия.</p>	<p><i>Характеризовать органических соединений</i></p> <p><i>Различать предельные</i></p> <p><i>Называть и записывать структурные) важнейшие</i></p> <p><i>Предлагать эксперименты</i></p> <p><i>напредельного строения</i></p> <p><i>Наблюдать за ходом</i></p> <p><i>его и делать выводы</i></p> <p><i>Фиксировать результаты</i></p> <p><i>(родного) языка, а также</i></p> <p><i>уравнений.</i></p>
34	Кислородсодержащие органические соединения	<p>Этиловый спирт, его получение, применение и физиологическое действие. Трехатомный спирт глицерин. Качественная реакция на многоатомные спирты. Уксусная – представитель класса карбоновых кислот.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Общие химические свойства кислот на примере уксусной кислоты. Качественная реакция на многоатомные спирты</p>	<p><i>Характеризовать органические соединения</i></p> <p><i>Классифицировать спирты</i></p> <p><i>Называть представители</i></p> <p><i>записывать из формул</i></p> <p><i>Характеризовать органические соединения</i></p> <p><i>Называть представители</i></p> <p><i>карбоновых кислот и</i></p>
35	Кремний и его соединения	<p>Кремний, строение его атома и свойства. Кремний в природе. Силициды и силан. Оксид кремния(IV). Кремниевая кислота и её соли.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Коллекция «Образцы природных соединений кремния». Коллекция стекла, керамики, цемента и изделий из них.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 38. Пропускание углекислого газа через раствор силиката натрия</p>	<p><i>Характеризовать физические и химические</i></p> <p><i>кремния с использованием</i></p> <p><i>химии.</i></p> <p><i>Устанавливать пр</i></p> <p><i>строением атома,</i></p> <p><i>кристаллической решетки</i></p> <p><i>химическими свойствами</i></p> <p><i>Выполнять расчёты по</i></p> <p><i>и уравнениям реакции</i></p>

			<p>кремния и его соедин</p> <p><i>Характеризовать свойства, получение использованием русс</i></p> <p><i>Сравнивать диоксид</i></p> <p><i>Описывать важней кремния как основно</i></p> <p><i>Распознавать силика</i></p>
36	Силикатная промышленность	<p>Производство стекла и цемента. Продукция силикатной промышленности: оптическое волокно, керамика, фарфор, фаянс. Оптическое волокно.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Коллекция продукции силикатной промышленности. Видеофрагменты и слайды «Производство стекла и цемента»</p>	<p><i>Характеризовать си</i></p> <p><i>основную продукцию</i></p> <p><i>Устанавливать анализ</i></p> <p><i>силикатной промышл</i></p>
37	Получение неметаллов	<p>Неметаллы в природе.</p> <p>Фракционная перегонка жидкого воздуха, как способ получения кислорода, азота, аргона. Получение фосфора, кремния, хлора, иода. Электролиз растворов.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Коллекция «Природные соединения неметаллов». Видеофрагменты и слайды «Фракционная перегонка жидкого воздуха». Видеофрагменты и слайды «Получение водорода, кислорода и галогенов электролитическим способом»</p>	<p><i>Описывать находен</i></p> <p><i>Характеризовать ф</i></p> <p><i>воздуха как совокупн</i></p> <p><i>Аргументировать от</i></p> <p><i>окислительно-восстан</i></p>
38	Получение важнейших химических соединений	<p>Получение серной кислоты: сырьё, химизм, технологическая схема, метод кипящего слоя, принципы теплообмена, противотока и циркуляции. Олеум.</p> <p>Производство аммиака: сырьё, химизм, технологическая схема.</p> <p><b>Демонстрации.</b></p> <p>Модели аппаратов для производства серной кислоты. Модель кипящего слоя. Модель колонны синтеза аммиака. Видеофрагменты и слайды «Производство серной кислоты». Видеофрагменты и слайды «Производство аммиака». Коллекция «Сырьё для получения серной кислоты».</p>	<p><i>Характеризовать хи</i></p> <p><i>принципы и продукци</i></p> <p><i>Сравнивать производ</i></p> <p><i>аммиака</i></p>
39	Обобщение по теме «Неметаллы и их	Урок-упражнение с использованием самостоятельной работы по выполнению проверочных тестов, заданий и	<i>Проводить оценку темы.</i>

	соединения»	упражнений	<p><i>Корректировать свой результат</i></p> <p><i>Получать химические источники.</i></p> <p><i>Представлять информацию в виде таблиц, схем, опытов с применением средств ИКТ</i></p>
40	Контрольная работа по теме «Неметаллы и их соединения»		
<b>Металлы и их соединения (17 ч)</b>			
41	Положение металлов в Периодической системе, строение атомов и кристаллов	Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, строение их атомов и кристаллов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов: электро- и теплопроводность, отражающая способность, пластичность. Сплавы чёрные и цветные	<p><i>Объяснять, что такое металл</i></p> <p><i>Различать формы простых веществ.</i></p> <p><i>Характеризовать химические свойства металлов по их положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.</i></p> <p><i>Прогнозировать свойства металлов по их положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.</i></p> <p><i>Устанавливать связь между строением атома, кристаллической решёткой и свойствами соединений</i></p>
42	Общие химические свойства металлов	<p>Металлы как восстановители. Электрохимический ряд напряжений. Взаимодействие металлов с неметаллами, оксидами, кислотами, солями. Аллюминотермия.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Взаимодействие натрия, лития и кальция с водой. Горение натрия, магния и железа в кислороде. Вспышка термитной смеси. Взаимодействие смеси порошков серы и железа, цинка и серы. Взаимодействие алюминия с кислотами, щелочами и водой. Взаимодействие железа и меди с хлором. Взаимодействие меди с концентрированной серной кислотой и азотной кислотой (разбавленной и концентрированной).</p> <p><b>Лабораторный опыт.</b> 39. Взаимодействие железа с раствором сульфата меди(II)</p>	<p><i>Объяснять, что такое металл</i></p> <p><i>Применять его для простых веществ-металлов</i></p> <p><i>Обобщать систему «восстановительные свойства металлов»</i></p> <p><i>Составлять молекулярные уравнения характеризующих химические свойства металлов</i></p> <p><i>Участвовать в описании реакции с участием металлов в ионном виде.</i></p> <p><i>Наблюдать и описывать химические реакции с участием металлов с помощью русского (русского) языка</i></p> <p><i>Самостоятельно проводить экспериментальные работы по химическим свойствам металлов</i></p> <p><i>Соблюдать технику безопасности при работе с металлами</i></p>



43-44	Общая характеристика щелочных металлов	<p>Строение атомов и простых веществ. Зависимость физических и химических свойств щелочных металлов от зарядов ядер их атомов. Оксиды и гидроксиды щелочных металлов, их получение, свойства, применение. Важнейшие соли щелочных металлов, их значение в живой и неживой природе и в жизни человека.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Окраска пламени соединениями щелочных металлов</p>	<p><i>Объяснять</i> этимологию «щелочные металлы».</p> <p><i>Давать</i> общую характеристику щелочных металлов к их положению в Периодической системе Менделеева.</p> <p><i>Характеризовать</i> свойства щелочных металлов в единичном состоянии.</p> <p><i>Предсказывать</i> физические свойства оксидов и гидроксидов щелочных металлов по их строению и подгруппе.</p> <p><i>Проводить</i> расчёты по уравнениям химических реакций, протекающих с соединениями щелочных металлов.</p>
45-46	Общая характеристика щелочноземельных металлов	<p>Строение атомов и простых веществ. Зависимость физических и химических свойств щелочноземельных металлов от зарядов ядер их атомов. Оксиды и гидроксиды щелочноземельных металлов, их получение, свойства и применение. Важнейшие соли щелочноземельных металлов, их значение в природе и жизни человека. Карбонаты и гидрокарбонаты кальция.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Окраска пламени соединениями щелочноземельных металлов. Гашение извести водой.</p> <p><b>Лабораторный опыт.</b> 40. Получение известковой воды и опыты с ней</p>	<p><i>Объяснять</i> этимологию «щелочноземельные металлы».</p> <p><i>Давать</i> общую характеристику щелочноземельных металлов к их положению в Периодической системе Менделеева.</p> <p><i>Характеризовать</i> свойства щелочноземельных металлов в единичном состоянии.</p> <p><i>Предсказывать</i> физические свойства оксидов и гидроксидов щелочноземельных металлов по их строению и подгруппе.</p> <p><i>Проводить</i> расчёты по уравнениям химических реакций, протекающих с соединениями щелочноземельных металлов.</p>
47	Жёсткость воды и способы её устранения	<p>Жёсткость воды: временная и постоянная. Способы устранения временной жёсткости. Способы устранения постоянной жёсткости. Иониты.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Получение жёсткой воды взаимодействием углекислого газа с известковой водой. Устранение временной жёсткости кипячением и добавкой соды. Устранение постоянной жёсткости добавкой соды. Иониты и принцип их действия</p>	<p><i>Объяснять</i>, что такое жёсткость воды.</p> <p><i>Различать</i> временную и постоянную жёсткость воды.</p> <p><i>Предлагать</i> способы устранения жёсткости воды.</p> <p><i>Проводить</i>, наблюдая, эксперимент, с соблюдением правил техники безопасности.</p>

		(видеофрагмент).	
48	Практическая работа 6. «Получение жесткой воды и способы её устранения»	Получение жёсткой воды взаимодействием углекислого с известковой водой. Устранение временной жёсткости кипячением и добавкой соды. Устранение постоянной жёсткости добавкой соды.  Испытание жёсткой воды раствором мыла	<i>Получать, собирать</i> <i>Обращаться с</i> нагревательными пр техники безопасности  <i>Наблюдать и опи</i> помощью русского (р  <i>Формулировать вы</i> эксперимента.  <i>Сотрудничать в пр</i> работе в группах
49	Алюминий и его соединения	Соединения алюминия в природе. Химические свойства алюминия. Особенности оксида и гидроксида алюминия как амфотерных соединений. Важнейшие соли алюминия (хлорид, сульфат).  <b>Демонстрации.</b> Коллекция природных соединений алюминия. Видеофрагменты и слайды «Оксид алюминия и его модификации». Получение амфотерного гидроксида алюминия и исследование его свойств	<i>Характеризовать</i> Периодической сист Менделеева.  <i>Описывать строение</i> алюминия, подтвержд реакций.  <i>Объяснять двойств</i> оксида и гидроксида  <i>Конкретизировать э</i> описанием производ  <i>Устанавливать за</i> алюминия и его сплав  <i>Проводить расчёты п</i> реакций, протекающ соединений
50-51	Железо и его соединения	Особенности строения атома железа. Железо в природе. Важнейшие руды железа. Оксиды и гидроксиды железа(II) и (III). Соли железа(II) и (III). Обнаружение ионов катионов железа в растворе. Значение соединений железа.  <b>Лабораторные опыты.</b>  41. Получение гидроксидов железа(II) и (III). 42. Качественные реакции на катионы железа	<i>Характеризовать п</i> системе химически особенности строени  <i>Описывать физичес</i> подтверждая их соотв  <i>Объяснять наличие</i> железа $Fe^{2+}$ и $Fe^{3+}$ .  <i>Устанавливать зави</i>

			его сплавов от свойств <i>Проводить</i> расчёты п реакций, протекающи  <i>Наблюдать</i> и <i>описыв</i> помощью русского (р)
52	Практическая работа 7  «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	Решение экспериментальных задач на распознавание и получение металлов и их соединений	Экспериментально <i>и</i> соединений, решать «Металлы».  <i>Работать</i> с л нагревательными пр техники безопасности  <i>Наблюдать</i> свойства происходящих с ними  <i>Описывать</i> химичес (родного) языка и язык  <i>Формулировать</i> вы эксперимента  <i>Определять</i> (исходя использования наблю
53	Коррозия металлов и способы защиты от неё	Коррозия химическая и электрохимическая. Защита металлов от коррозии.  <b>Демонстрации.</b>  Коллекция «Химические источники тока». Результаты длительного эксперимента по изучению коррозии стальных изделий в зависимости от условий процессов	<i>Объяснять</i> , что такое  <i>Различать</i> химическую  <i>Иллюстрировать</i> коррозия», «электрох  <i>Характеризовать</i> сп
54-55	Металлы в природе. Понятие о металлургии	Металлы в природе: в свободном виде и в виде соединений.  Понятие о металлургии. Чёрная и цветная металлургия.  Пирометаллургия, гидрометаллургия, электрометаллургия. Доменный процесс. Переработка чугуна в сталь.  Электролиз расплавов.  <b>Демонстрации.</b> Восстановление меди из оксида меди(II) водородом. Видеофрагменты и слайды «Производство чугуна и стали». Видеофрагменты и слайды «Изделия из чугуна и стали». Видеофрагменты и слайды	<i>Классифицировать</i> металлов.  <i>Характеризовать</i> о пиро-, гидро- и электр  <i>Конкретизировать</i> э реакций с составлени  <i>Описывать</i> доменн получение металлов.  <i>Различать</i> чёрные и

		«Производство алюминия»	
56	Обобщение знаний по теме «Металлы»	Урок-упражнение с использованием самостоятельной работы по выполнению проверочных тестов, заданий и упражнений.	<p><i>Проводить</i> оценку темы.</p> <p><i>Корректировать</i> свой результат</p> <p><i>Получать</i> химические источники.</p> <p><i>Представлять</i> информацию таблиц, схем, опираясь на применение средств</p>

57 Контрольная работ 3 по теме «Металлы»

### Химия и окружающая среда (2 ч)

58	Химическая организация планеты Земля	<p>Строение Земли: ядро, мантия, земная кора, их химический состав. Литосфера и её химический состав. Минералы. Руды. Осадочные породы. Полезные ископаемые. Химический состав гидросферы. Химический состав атмосферы.</p> <p><b>Демонстрации.</b> Видеофрагменты и слайды «Строение Земли и её химический состав». Коллекция минералов и горных пород. Коллекция «Руды металлов».</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 43. Изучение гранита.</p>	<p><i>Интегрировать</i> сведения о химической организации</p> <p><i>Характеризовать</i> оболочки Земли.</p> <p><i>Различать</i> минералы</p>
59	Охрана окружающей среды от химического загрязнения	<p>Источники химического загрязнения окружающей среды. Глобальные экологические проблемы человечества: парниковый эффект, кислотные дожди, озоновые дыры. Международное сотрудничество в области охраны окружающей среды от химического загрязнения. «Зелёная химия».</p> <p><b>Демонстрации.</b> Видеофрагменты и слайды «Глобальные экологические проблемы человечества»</p>	<p><i>Характеризовать</i> источники окружающей среды.</p> <p><i>Описывать</i> глобальные проблемы человечества, связанные с химическим загрязнением</p> <p><i>Предлагать</i> пути минимизации загрязнения на окружающую среду</p> <p><i>Приводить</i> примеры в области охраны окружающей среды от химического загрязнения</p>

### Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к Основному государственному экзамену (2 ч)

60	Вещества	<p>Строение атома в соответствии с положением химического элемента в Периодической системе.</p> <p>Строение вещества: химическая связь и кристаллические решётки</p>	<p><i>Представлять</i> информацию о строении атома в виде таблиц и Периодической системы</p>
----	----------	--	--

		<p>решётки. Зависимость свойств образованных элементами простых веществ (металлов, неметаллов, благородных газов) от положения элементов в Периодической системе.</p> <p>Типология неорганических веществ, деление их на классы и группы. Представители</p>	<p>том числе с применением</p> <p><i>Выполнять</i> тестовые</p> <p><i>Представлять</i> инфо</p> <p>связей и типы кр</p> <p>строения и свойств в</p> <p>конспекта, в том числ</p>
61	Химические реакции	<p>Признаки и условия протекания химических реакций.</p> <p>Типология химических реакций по различным основаниям. Реакции ионного обмена. Окислительно-восстановительные реакции</p>	<p><i>Представлять</i> инф</p> <p>химических реакций</p> <p>химических реакций</p> <p>конспекта, в том числ</p> <p><i>Выполнять</i> тестовые</p> <p><i>Характеризовать</i> ок</p> <p>реакции, окислитель</p> <p><i>Отличать</i> этот тип р</p> <p><i>Записывать</i> уравненн</p> <p>реакций с помощью э</p>
62-63	Основы неорганической химии	<p>Химические свойства простых веществ.</p> <p>Характерные химические свойства солеобразующих оксидов, гидроксидов (оснований, кислот и амфотерных гидроксидов), солей</p>	<p><i>Характеризовать</i> о</p> <p>свойства кислот, о</p> <p>электролитической д</p> <p><i>Аргументировать</i> во</p> <p>реакций в растворах э</p> <p><i>Классифицировать</i> н</p> <p>свойствам.</p> <p><i>Приводить</i> примеры</p> <p>групп неорганических</p>
64	Повторение и обобщение по теме. Подготовка к контрольной работе	<p>Тестирование, решение задач и выполнение упражнений по теме</p>	<p><i>Выполнять</i> тесты и у</p> <p><i>Проводить</i> оценку со</p> <p>темы.</p> <p><i>Корректировать</i> сво</p> <p>результатом</p>
65	Контрольная работа №4 «Итоговая по курсу основной школы»		
66	Анализ контрольной работы. Подведение итогов года.		
67-68	Резервное время		

