

Администрация г. Улан-Удэ  
Комитет по образованию  
МАОУ «Средняя общеобразовательная школа № 25»

Рассмотрено на заседании  
МО 30.08.2022  
Протокол №1  
«30» августа 2022

Принято на заседании МС  
31.08.2022  
Протокол №1  
«30» августа 2022



**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА**

курса химия

уровень обучения базовый год обучения 2

для учащихся 9 а,б,г класса

УМК: Н.Е.Кузнецова, И.М.Титова, Н.Н.Гара, А.Ю.Жегин

Составитель: Л.П.Прижимова

г.Улан – Удэ, 2022г.

## 1. ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Принятие нового государственного стандарта основного общего образования для 5—9 классов привело к изменению структуры школьного химического образования. В настоящее время базовое химическое образование должно обеспечить выпускникам высокую химическую, экологическую и природоохранительную грамотность. Решить эту задачу можно на основе преемственного развития знаний в области основных химических законов, теорий и идей, обеспечивающих фундамент для практической деятельности учащихся, формирования их научного мировоззрения.

*Рабочая программа по химии для 8 класса средней школы «Химия. 9 класс» построена в соответствии с:*

- Федеральным законом "Об образовании в Российской Федерации" от 29.12.2012 N 273-ФЗ;
- Федеральным государственным образовательным стандартом начального общего образования (утв. [приказом](#) Министерства образования и науки РФ от 6 октября 2009 г. N 373). С изменениями и дополнениями от: 26 ноября 2010 г., 22 сентября 2011 г., 18 декабря 2012 г., 29 декабря 2014 г., 18 мая, 31 декабря 2015 г., 11 декабря 2020 г.;
- Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования (утв. [приказом](#) Министерства образования и науки РФ от 17 декабря 2010 г. N 1897). С изменениями и дополнениями от: 29 декабря 2014 г., 31 декабря 2015 г., 11 декабря 2020 г.;
- Федеральным государственным образовательным стандартом среднего общего образования (утв. [приказом](#) Министерства образования и науки РФ от 17 мая 2012 г. N 413). С изменениями и дополнениями от: 29 декабря 2014 г., 31 декабря 2015 г., 29 июня 2017 г., 24 сентября, 11 декабря 2020 г.;
- Основной образовательной программой школы;
- Учебным планом «МАОУ СОШ № 25»;
- Примерными основными образовательными программами, утверждёнными Министерством просвещения РФ или авторской программой, прошедшей экспертизу и апробацию.
- Учебно-методическим комплексом из федерального перечня учебников, утверждённых, рекомендованных (допущенных) к использованию в образовательном процессе в образовательных учреждениях, реализующих программы общего образования;
- Примерной основной образовательной программой основного общего образования (одобренной решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию, протокол от 08.04.2015 N 1/15) (ред. от 04.02.2020);
- Примерной программой воспитания, одобренной решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию. (Протокол от 02.06.2020 № 2/20);
- Программой воспитания и социализации учащихся школы.

Программа конкретизирует содержание предметных тем образовательного стандарта, дает распределение учебных часов по разделам курса и последовательность изучения тем и разделов учебного предмета с учетом межпредметных и внутрипредметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей учащихся.

В системе общего образования учебный предмет «Химия» вносит весомый вклад в обучение, развитие и воспитание школьников, в формирование у учащихся научной картины мира и мировоззрения. Изучение химии является одним из компонентов процесса разностороннего развития и воспитания обучающихся, становления их индивидуальности, способности адаптироваться и использовать свой потенциал в выборе дальнейшего образования, профессиональной деятельности, а также реализовать себя в условиях современного общества.

## ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ПРЕДМЕТА ХИМИИ

Изучение химии способствует решению общей цели естественнонаучного образования — дать единое представление о природе, сформировать естественнонаучную картину мира, мировоззрение и экологическую культуру, а также вносит вклад в формирование нравственности, духовности, общих ключевых компетенций, в воспитание трудолюбия, экологической и потребительской культуры учащихся.

Предмет химии специфичен. Успешность его изучения связана с овладением химическим языком, соблюдением техники безопасности при выполнении химического эксперимента, осознанием многочисленных связей химии с другими предметами.

#### **Изучение химии в основной школе призвано обеспечить:**

- формирование системы химических знаний как компонента естественнонаучной картины мира;
- развитие личности обучающихся, их интеллектуальное и нравственное совершенствование, формирование у них гуманистических отношений и экологически целесообразного поведения в быту и в трудовой деятельности;
- выработку понимания общественной потребности в развитии химии, а также формирование отношения к химии как к возможной области будущей практической деятельности;
- формирование умений безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни.

**ЦЕЛЬ КУРСА** - вооружение учащихся основами химических знаний, необходимых для повседневной жизни, производственной деятельности, продолжения образования, правильной ориентации и поведении в окружающей среде, внесение существенного вклада в развитие научного миропонимания учащихся.

В данной программе выражена гуманистическая и химико - экологическая направленность и ориентация на развивающее обучение. В ней отражена система важнейших химических знаний, раскрыта роль химии в познании окружающего мира, в повышении уровня материальной жизни общества, в развитии его культуры, в решении важнейших проблем современности.

#### **ЗАДАЧИ КУРСА:**

- вооружить учащихся знаниями основ науки и химической технологии, способами их добывания, переработки и применения;
- раскрыть роль химии в познании природы и обеспечении жизни общества, показать значение общего химического образования для правильной ориентации в жизни в условиях ухудшения экологической обстановки;
- внести вклад в развитие научного миропонимания ученика;
- развить внутреннюю мотивацию учения, повысить интерес к познанию химии;
- развить экологическую культуру учащихся.

#### **Воспитательные задачи:**

##### Эстетического воспитания:

восприимчивость к разным видам искусства, традициям и творчеству своего и других народов, понимание эмоционального воздействия искусства; осознание важности художественной культуры как средства коммуникации и самовыражения;

понимание ценности отечественного и мирового искусства, роли этнических культурных традиций и народного творчества;

стремление к самовыражению в разных видах искусства.

##### Трудового воспитания:

установка на активное участие в решении практических задач (в рамках семьи, Организации, города, края) технологической и социальной направленности, способность инициировать, планировать и самостоятельно выполнять такого рода деятельность;

интерес к практическому изучению профессий и труда различного рода, в том числе на основе применения изучаемого предметного знания;

осознание важности обучения на протяжении всей жизни для успешной профессиональной деятельности и развитие необходимых умений для этого;

готовность адаптироваться в профессиональной среде;

уважение к труду и результатам трудовой деятельности;

осознанный выбор и построение индивидуальной траектории образования и жизненных планов с учетом личных и общественных интересов и потребностей.

##### Экологического воспитания:

ориентация на применение знаний из социальных и естественных наук для решения задач в области окружающей среды, планирования поступков и оценки их возможных последствий для окружающей среды;  
повышение уровня экологической культуры, осознание глобального характера экологических проблем и путей их решения;  
активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде;  
осознание своей роли как гражданина и потребителя в условиях взаимосвязи природной, технологической и социальной сред;  
готовность к участию в практической деятельности экологической направленности.

#### Ценности научного познания:

ориентация в деятельности на современную систему научных представлений об основных закономерностях развития человека, природы и общества, взаимосвязях человека с природной и социальной средой;  
овладение языковой и читательской культурой как средством познания мира;  
овладение основными навыками исследовательской деятельности, установка на осмысление опыта, наблюдений, поступков и стремление совершенствовать пути достижения индивидуального и коллективного благополучия.

*Данная программа ориентирована на общеобразовательные классы.*

### **ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА ПРЕДМЕТА**

Содержание учебного предмета «Химия» в основной школе непосредственно связано с наукой химией, отражает её объекты и логику химического познания. Это обусловлено ролью химии в познании законов природы и материальной жизни общества, в решении глобальных проблем человечества (питание, здоровье, одежда, бытовые и другие средства и т.д.).

Помимо основ науки, в содержание предмета химия включен ряд сведений занимательного, исторического, прикладного характера, содействующих мотивации учения, развитию познавательных интересов и решению других задач воспитания личности.

В программе реализованы следующие **направления**:

- гуманизации содержания и процесса его усвоения;
- экологизации курса химии;
- интеграции знаний и умений;
- последовательного развития и усложнения учебного материала и способов его изучения.

**Актуальность:** в системе естественно-научного образования химия как учебный предмет занимает важное место в познании законов природы, в материальной жизни общества, в решении глобальных проблем человечества, в формировании научной картины мира, а также в воспитании экологической культуры людей.

Химия как учебный предмет вносит существенный вклад в научное миропонимание, в воспитание и развитие учащихся; призвана вооружить учащихся основами химических знаний, необходимых для повседневной жизни, заложить фундамент для дальнейшего совершенствования химических знаний как в старших классах, так и в других учебных заведениях, а также правильно сориентировать поведение учащихся в окружающей среде.

В содержании данного курса представлены основополагающие химические теоретические знания, включающие изучение состава и строения веществ, зависимости их свойств от строения, конструирование веществ с заданными свойствами, исследование закономерностей химических превращений и путей управления ими в целях получения веществ, материалов, энергии.

Принципы обучения химии, подходы к определению содержания курсов химии, последовательность изложения материала, методы и средства обучения, организация уроков химии, контроль усвоения знаний рассматривается в методике обучения химии.

В программе и учебнике реализованы следующие приоритетные идеи:

- **гуманизация** содержания, выраженная уважительным отношением к обучающемуся как уникальной растущей личности, создание условий для его обучения, развития и самореализации. Важнейшей задачей гуманизации учения является *сознательный выбор учеником своей индивидуальной образовательной траектории*.
- **дифференциация** учебного материала, обеспеченная уровневым построением учебников и заданий различной степени сложности;

• **фундаментализация и методологизация** содержания предмета как приоритета фундаментальных идей, понятий, теорий, законов, теоретических систем знаний, обобщённых умений и универсальных методов познания;

• **проблемность изучения, развития и обобщения учебного материала:** включение разных проблем в содержание всех курсов химии, обобщение и систематизация знаний, выделение обобщающих тем в конце курсов химии и др.;

• **формирование химических понятий и их теоретических систем,** реализация их эвристических функций в активной деятельности обучающихся;

• **внутрипредметная и межпредметная интеграция** на основе общих целей, законов, теорий, понятий, способов решения интегративных проблем; Интеграция и проблемность направлены на уплотнение и минимизацию содержания, укрепление дидактических единиц и расширение поля творческой деятельности. Это вносит существенный вклад в развитие интеллекта и миропонимания учащихся.

• **обобщение и систематизация знаний и способов деятельности.** Значительное место в процедурах интеграции и уплотнения содержания отведено обобщению и систематизации знаний, обобщающим выводам. Решение задач гуманизации, фундаментализации и экологизации химического образования невозможно без интеграции содержания отдельных курсов и учебных предметов, без формирования умений применять интегрированные знания на практике.

• **экологизация курса химии** посредством эколого-валеологической направленности содержания на основе принципа преемственности, обобщения знаний. Экологизация — одна из генеральных линий, проходящих через всё содержание учебного предмета «Химия». Вопросы экологического направления изучаются во всех курсах химии, раскрывают основные проблемы экологии, связанные с химией, пути их решения, роль в этом процессе химической науки и производства.

Обучающиеся приобретают новый аспект знаний и умений, а также ценностного отношения к природе и здоровью.

• **практическая направленность курса химии** — одна из важнейших линий развития его содержания и процесса обучения, определяемая тесной связью науки и технологии с жизнью как главным их назначением. Непреходящая задача химии — получение веществ и материалов с заданными свойствами, удовлетворяющих интенсивно растущие потребности общества. Она отражает практическую направленность и выделяет взаимосвязанные объекты химии, такие как вещество, химическая реакция, химическая технология. Это предполагает отражение их взаимосвязи и в процессе химического образования. *Практическая направленность пронизывает весь предмет;*

• **разностороннее развитие и воспитание обучающихся** средствами и возможностями учебного предмета «Химия»;

• **создание предпосылок для развития** личности ученика, его интереса к химии и собственной деятельности как условие сознательного овладения предметом.

*Идеи гуманизации и развивающего обучения* пронизывают всё содержание курса химии и процесс его изучения. Они осуществляются через индивидуально-дифференцированный, системно-интегративный, личностно-деятельностный подходы, уровневое построение учебного материала.

*Интеграция, экологизация и практическая направленность* — факторы развития социума, общие цели современного образования.

Для сознательного освоения предмета в курс химии включены обязательные компоненты содержания современного химического образования:

1. *химические знания* (теоретические, методологические, прикладные, описательные — язык науки, аксиологические, исторические и др.);
2. *различные умения, навыки* (общеучебные и специфические по химии);
3. *ценностное отношение* (к химии, жизни, природе, образованию и т. д.);
4. *опыт продуктивной деятельности* разного характера, обеспечивающий развитие мотивов, интеллекта, способностей к самореализации и других свойств личности ученика;
5. *ключевые и учебно-химические компетенции.*

Основными проблемами химии являются изучение состава и строения веществ, зависимости их свойств от строения, получение веществ с заданными свойствами, исследование закономерностей химических реакций и путей управления ими в целях получения веществ, материалов, энергии. Поэтому в программе по химии нашли отражение основные содержательные линии:

- **вещество** – знания о составе и строении веществ, их важнейших физических и химических свойствах, биологическом действии;

- **химическая реакция** – знания об условиях. В которых проявляются химические свойства веществ, способах управления химическими процессами;
- **применение веществ** – знания и опыт практической деятельности с веществами, которые наиболее часто употребляются в повседневной жизни. Широко используются в промышленности, сельском хозяйстве, на транспорте;
- **язык химии** – система важнейших понятий химии и терминов, в которых они описываются, номенклатура неорганических веществ, т.е. их названия (в том числе и тривиальные), химические формулы и уравнения, а также правила перевода информации с естественного языка на язык химии и обратно.

Учебные программы, учебники и учебно-методические комплекты по химии, выпускаемые Издательским центром «Вентана-Граф», построены на гуманистической парадигме развивающего обучения, на системно-интегративном и деятельностном подходах, с учетом Закона РФ «Об образовании», нормативных документов об образовании Министерства образования и науки РФ.

В программах и учебниках отчетливо проведены авторские идеи и принципы, ориентированные на развитие личности ученика, на отражение специфики химии как науки и методологии химического значения химии для общества и отдельного человека, ее проникновения во все сферы жизни.

Учебники построены по двухуровневому принципу.

Курс посвящен систематике химических элементов неорганических и органических веществ и строится на основе проблемно – деятельностного подхода. Курс представлен тремя системами знаний: 1) вещество; 2) химические реакции; 3) химическая технология и прикладная химия. Он рассчитан на 2 часа в неделю для общеобразовательных классов.

Задачник дает обширный материал для организации самостоятельной работы на уроках и домашней работы учащихся. В нем содержатся разноуровневые задания. Большое число разнообразных заданий предоставляет возможность учителю варьировать содержание самостоятельной работы по времени и уровню сложности.

Для успешного обучения и полноценного развития личности ученика в содержании учебника усилены проблемность, внутри- и межпредметная интеграция, раскрыта методология учебного познания химии, обеспечена база для формирования компетенции «уметь учиться», активно применять, переносить знания и умения.

### **ЦЕННОСТНЫЕ ОРИЕНТИРЫ ХИМИЧЕСКОГО ОБРАЗОВАНИЯ:**

В качестве ценностных ориентиров химического образования выступают объекты, изучаемые в курсе химии, к которым у обучающихся формируется ценностное отношение. При этом ведущую роль играют познавательные ценности, так как данный учебный предмет входит в группу предметов познавательного цикла, главная цель которого заключается в изучении природы.

Основу познавательных ценностей составляют научные знания, научные методы познания, а ценностные ориентации, формируемые у учащихся в процессе изучения химии, проявляются:

- в признании ценности научного знания, его практической значимости, достоверности;
- ценности химических методов исследования живой и неживой природы;
- понимании сложности и противоречивости самого процесса познания как извечного стремления к Истине;

В качестве объектов ценностей труда и быта выступают творческая созидательная деятельность, здоровый образ жизни, а ценностные ориентации содержания курса химии могут рассматриваться как формирование:

- уважительного отношения к творческой созидательной деятельности;
- понимания необходимости здорового образа жизни;
- потребности в безусловном выполнении правил безопасного использования веществ в повседневной жизни;
- сознательного выбора будущей профессиональной деятельности.

Курс химии обладает реальными возможностями для формирования коммуникативных ценностей, основу которых составляют процесс общения, грамотная речь, а ценностные ориентации направлены на формирование у учащихся:

- навыков правильного использования химической терминологии и символики;
- потребности вести диалог, выслушивать мнение оппонента, участвовать в дискуссии;
- способности открыто выразить и аргументировано отстаивать свою точку зрения.

## МЕСТО КУРСА ХИМИИ В УЧЕБНОМ ПЛАНЕ

Программа рассчитана на 68 часов в IX классе, из расчета - 2 учебных часа в неделю, из них: для проведения контрольных - 5 часов, практических работ - 6 часов.

Программа реализована в учебниках химии, выпущенных Издательским центром «Вентана-Граф»:

- Кузнецова Н.Е., Титова И.М., Гара Н.Н. Химия. 9 класс.

### ФОРМЫ ОРГАНИЗАЦИИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

Основной формой организации учебного процесса является классно-урочная система. В качестве дополнительных форм организации образовательного процесса используется система консультационной поддержки, индивидуальных занятий, самостоятельная работа учащихся с использованием современных информационных технологий.

традиционные уроки (урок усвоения новых знаний, урок формирования умений и навыков, ключевых компетенций, урок обобщения и систематизации знаний, урок контроля и коррекции знаний);

уроки – публичные формы общения (конференция, дискуссия, аукцион, ярмарка, телепередача, консилиум и т. д.);

уроки, имитирующие деятельность учреждений (суд, следствие, учёный совет, патентное бюро и т.д.);

уроки на основе исследовательской деятельности (научная лаборатория, круглый стол, мозговая атака и т. д.);

уроки, предусматривающие трансформацию стандартных способов организации (смотр знаний, семинар, зачёт, собеседование, урок-консультация, урок-практикум, урок моделирования, урок-беседа и т. д.)

интегрированные уроки

лабораторные работы;

уроки-экскурсии;

мультимедийные и видеозаписи.

### ТЕХНОЛОГИИ, ИСПОЛЬЗУЕМЫЕ В ОБУЧЕНИИ ХИМИИ

Учитель приобретает новую роль – роль организатора самостоятельной познавательной, исследовательской, творческой деятельности учащихся. Он должен помочь им самостоятельно добывать нужные знания, критически осмысливать получаемую информацию и использовать её для решения жизненных проблем.

В частности, многолетний опыт работы в школе позволяет утверждать, что наибольший эффект в организации учебно-воспитательного процесса дает комплексное, системное использование в обучении сочетание таких педагогических технологий и методических систем, как:

- ✓ технология интегрированного обучения
- ✓ информационные технологии
- ✓ игровые технологии
- ✓ технология дифференцированного обучения
- ✓ технология проблемного обучения
- ✓ технология интенсификации обучения на основе схемных и знаковых моделей учебного материала
- ✓ перспективно-опережающее обучение с использованием опорных схем при комментируемом управлении
- ✓ личностно-ориентированное развивающее обучение
- ✓ здоровьесберегающие технологии
- ✓ технология развития критического мышления.
- ✓ занимательность в обучении химии (занимательные опыты, вербальные формы);
- ✓ унификация химического эксперимента и система его применения при изучении свойств веществ;
- ✓ замена ряда химических реактивов, рекомендуемых для опытов в учебниках, более доступными и безопасными для здоровья;
- ✓ развитие домашнего эксперимента, исследовательских работ учащихся и других форм внеклассной работы,

## ФОРМЫ И ВИДЫ КОНТРОЛЯ

Преобладающей формой контроля выступают письменный (самостоятельные и контрольные работы) и устный опрос (собеседование), тестирование, химические диктанты.

**Система контроля и оценки учебных достижений учащихся по химии:** в своей работе использую общепринятые виды контроля – текущий, тематический и тестовый, а также разноуровневую диагностику, что позволяет не только определить, какой результат достигнут при изучении материала, но и более полно и своевременно выявить основные пробелы в знаниях и умениях учеников, а также спланировать работу по их коррекции.

С самого начала изучения темы ученики знают, на какой результат они должны выйти, а система дозированных домашних заданий помогает каждому ребенку достичь конкретной цели.

Новые ориентиры образовательной подготовки учащихся определили изменения в содержании контроля их учебных достижений.

В настоящее время использую уровневую диагностику учебных достижений школьников (уровни А, В, С), которая позволяет в известной мере говорить об оценке предметной грамотности учащихся (уровень А) и определении их предметной компетентности (уровни В и С).

Решение проблемы контроля и оценки учебных достижений учащихся на современном этапе развития общества не может успешно осуществляться без использования средств информационно-коммуникационных технологий (ИКТ).

С активным использованием ИКТ расширились возможности реализации предметных тестов. Электронные тестирующие комплексы можно внедрять на занятиях:

- при изучении нового материала – тестовые задания становятся оперативной «обратной связью» по усвоению учащимися отдельных учебных элементов содержания;
- при решении задач;
- при проведении лабораторных работ – тестовая форма контроля позволяет быстро оценить теоретическую и практическую готовность учащихся к выполнению эксперимента и осуществить актуализацию необходимых знаний и умений;
- при повторении и закреплении учебного материала;
- при проведении зачетов.

Реализация ИКТ в тестировании позволяет:

- повысить объективность контроля;
- осуществить автоматизированную обработку результатов тестирования;
- разнообразить формы тестовых заданий;
- индивидуализировать процедуру тестирования;
- упростить и ускорить организацию проведения тестирования;
- устранить ошибки при обработке результатов;
- сохранить результаты тестирования, провести их анализ;
- узнать ученику свой результат сразу, а не по прошествии некоторого времени.

Этап тестирования по учебным элементам содержания предполагает реализацию как обучающего, так и контролирующего тестирования.

*Обучающее* тестирование позволяет ученику разобраться в первоначальных понятиях изучаемого вопроса: выяснить, что именно им понято неправильно, и в дальнейшем исправить ошибки.

*Контролирующее* тестирование по учебным элементам содержания позволяет учителю определить, какие именно структурные единицы стандарта не усвоены данным школьником, а также качество усвоения содержательной линии класса в целом и вовремя скорректировать учебный процесс.

Подготовка учащихся к итоговой аттестации начинается на этом этапе, когда учитель отрабатывает с учащимися учебный элемент содержания изучаемого материала.

Для *итогового* тестирования заданий уровня С не предназначена ни одна компьютерная программа. Выполнение заданий этого уровня сложности предусматривает умение решать как типовые, так и нестандартные задачи. И поскольку ученик может предложить собственный оригинальный способ решения или допустить ошибку только в математических расчетах, то, исходя из принципа целесообразности, этот этап контроля знаний следует проводить в традиционной форме, чтобы учитель мог разобраться в сути допущенных ошибок и дать необходимые пояснения ученику.



Итоговые тесты по предмету широко представлены в ежегодных сборниках контрольно-измерительных материалов Министерства образования РФ и на сайте информационной поддержки ГИА.

Для самостоятельного создания компьютерных тестов (приложения пакета Microsoft Office/MS Excel, MS Power Point или компьютерной оболочки для создания тестов, например «Конструктор тестов 2.5», «Ассистент II», «Мастер Тест»).

## **2. ПЛАНИРУЕМЫЕ (ЛИЧНОСТНЫЕ, МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ, ПРЕДМЕТНЫЕ) РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ХИМИИ:**

Деятельность образовательного учреждения общего образования в обучении химии должна быть направлена на достижение обучающимися следующих **личностных** результатов:

1. Российская гражданская идентичность (патриотизм, уважение к Отечеству, к прошлому и настоящему многонационального народа России, чувство ответственности и долга перед Родиной, идентификация себя в качестве гражданина России, субъективная значимость использования русского языка и языков народов России, осознание и ощущение личностной сопричастности судьбе российского народа). Осознание этнической принадлежности, знание истории, языка, культуры своего народа, своего края, основ культурного наследия народов России и человечества (идентичность человека с российской многонациональной культурой, сопричастность истории народов и государств, находившихся на территории современной России); интериоризация гуманистических, демократических и традиционных ценностей многонационального российского общества. Осознанное, уважительное и доброжелательное отношение к истории, культуре, религии, традициям, языкам, ценностям народов России и народов мира.

2. Готовность и способность обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию; готовность и способность осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений, с учетом устойчивых познавательных интересов.

3. Развитое моральное сознание и компетентность в решении моральных проблем на основе личностного выбора, формирование нравственных чувств и нравственного поведения, осознанного и ответственного отношения к собственным поступкам (способность к нравственному самосовершенствованию; веротерпимость, уважительное отношение к религиозным чувствам, взглядам людей или их отсутствию; знание основных норм морали, нравственных, духовных идеалов, хранимых в культурных традициях народов России, готовность на их основе к сознательному самоограничению в поступках, поведении, расточительном потребительстве; сформированность представлений об основах светской этики, культуры традиционных религий, их роли в развитии культуры и истории России и человечества, в становлении гражданского общества и российской государственности; понимание значения нравственности, веры и религии в жизни человека, семьи и общества). Сформированность ответственного отношения к учению; уважительного отношения к труду, наличие опыта участия в социально значимом труде. Осознание значения семьи в жизни человека и общества, принятие ценности семейной жизни, уважительное и заботливое отношение к членам своей семьи.

4. Сформированность целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, учитывающего социальное, культурное, языковое, духовное многообразие современного мира.

5. Осознанное, уважительное и доброжелательное отношение к другому человеку, его мнению, мировоззрению, культуре, языку, вере, гражданской позиции. Готовность и способность вести диалог с другими людьми и достигать в нем взаимопонимания (идентификация себя как полноправного субъекта общения, готовность к конструированию образа партнера по диалогу, готовность к конструированию образа допустимых способов диалога, готовность к конструированию процесса диалога как конвенционирования интересов, процедур, готовность и способность к ведению переговоров).

6. Освоенность социальных норм, правил поведения, ролей и форм социальной жизни в группах и сообществах. Участие в школьном самоуправлении и общественной жизни в пределах возрастных компетенций с учетом региональных, этнокультурных, социальных и экономических особенностей (формирование готовности к участию в процессе упорядочения социальных связей и отношений, в которые включены и которые формируют сами учащиеся; включенность в непосредственное гражданское участие, готовность участвовать в жизнедеятельности подросткового общественного объединения, продуктивно взаимодействующего с социальной средой и социальными институтами; идентификация себя в качестве субъекта социальных преобразований, освоение компетентностей в сфере организаторской деятельности; интериоризация ценностей созидательного отношения к окружающей действительности, ценностей социального творчества, ценности продуктивной организации совместной деятельности, самореализации в группе и организации, ценности «другого» как равноправного партнера, формирование компетенций анализа, проектирования, организации деятельности, рефлексии изменений, способов взаимовыгодного сотрудничества, способов реализации собственного лидерского потенциала).

7. Сформированность ценности здорового и безопасного образа жизни; интериоризация правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей, правил поведения на транспорте и на дорогах.

8. Развитость эстетического сознания через освоение художественного наследия народов России и мира, уважение к истории культуры своего Отечества.

9. Сформированность основ экологической культуры, соответствующей современному уровню экологического мышления, наличие опыта экологически ориентированной рефлексивно-оценочной и практической деятельности в жизненных ситуациях (готовность к исследованию природы, к занятиям сельскохозяйственным трудом, к художественно-эстетическому отражению природы, к занятиям туризмом, в том числе экотуризмом, к осуществлению природоохранной деятельности).

**МЕТАПРЕДМЕТНЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ:** Метапредметные результаты, включают освоенные обучающимися межпредметные понятия и универсальные учебные действия (регулятивные, познавательные, коммуникативные).

### **МЕЖПРЕДМЕТНЫЕ ПОНЯТИЯ**

Условием формирования межпредметных понятий, например таких как система, факт, закономерность, феномен, анализ, синтез является овладение обучающимися основами читательской компетенции, приобретение навыков работы с информацией, участие в проектной деятельности. В основной школе будет продолжена работа по формированию и развитию **основ читательской компетенции**. Обучающиеся овладеют чтением как средством осуществления своих дальнейших планов: продолжения образования и самообразования, осознанного планирования своего актуального и перспективного круга чтения, в том числе досугового, подготовки к трудовой и социальной деятельности. У выпускников будет сформирована потребность в систематическом чтении как средстве познания мира и себя в этом мире, гармонизации отношений человека и общества, создании образа «потребного будущего».

При изучении химии обучающиеся усваивают приобретённые на первом уровне **навыки работы с информацией** и пополняют их. Они смогут работать с текстами, преобразовывать и интерпретировать содержащуюся в них информацию, в том числе:

- систематизировать, сопоставлять, анализировать, обобщать и интерпретировать информацию, содержащуюся в готовых информационных объектах;
- выделять главную и избыточную информацию, выполнять смысловое свёртывание выделенных фактов, мыслей; представлять информацию в сжатой словесной форме (в виде плана или тезисов) и в наглядно-символической форме (в виде таблиц, графических схем и диаграмм, карт понятий — концептуальных диаграмм, опорных конспектов);
- заполнять и дополнять таблицы, схемы, диаграммы, тексты.

В ходе изучения химии обучающиеся **приобретут опыт проектной деятельности** как особой формы учебной работы, способствующей воспитанию самостоятельности, инициативности, ответственности, повышению мотивации и эффективности учебной деятельности; в ходе реализации исходного замысла на практическом уровне овладеют умением выбирать адекватные стоящей задаче средства, принимать решения, в том числе и в ситуациях неопределённости. Они получают возможность развить способность к разработке нескольких вариантов решений, к поиску нестандартных решений, поиску и осуществлению наиболее приемлемого решения.

Перечень ключевых межпредметных понятий определяется в ходе разработки основной образовательной программы основного общего образования образовательной организации в зависимости от материально-технического оснащения, кадрового потенциала, используемых методов работы и образовательных технологий.

В соответствии ФГОС ООО выделяются три группы универсальных учебных действий: регулятивные, познавательные, коммуникативные.

### **РЕГУЛЯТИВНЫЕ УУД**

1. Умение самостоятельно определять цели обучения, ставить и формулировать новые задачи в учебе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности. Обучающийся сможет:

- анализировать существующие и планировать будущие образовательные результаты;
- идентифицировать собственные проблемы и определять главную проблему;
- выдвигать версии решения проблемы, формулировать гипотезы, предвосхищать конечный результат;
- ставить цель деятельности на основе определенной проблемы и существующих возможностей;
- формулировать учебные задачи как шаги достижения поставленной цели деятельности;

- обосновывать целевые ориентиры и приоритеты ссылками на ценности, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов.

2. Умение самостоятельно планировать пути достижения целей, в том числе альтернативные, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач. Обучающийся сможет:

- определять необходимые действие(я) в соответствии с учебной и познавательной задачей и составлять алгоритм их выполнения;
- обосновывать и осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения учебных и познавательных задач;
- определять/находить, в том числе из предложенных вариантов, условия для выполнения учебной и познавательной задачи;
- выстраивать жизненные планы на краткосрочное будущее (заявлять целевые ориентиры, ставить адекватные им задачи и предлагать действия, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов);
- выбирать из предложенных вариантов и самостоятельно искать средства/ресурсы для решения задачи/достижения цели;
- составлять план решения проблемы (выполнения проекта, проведения исследования);
- определять потенциальные затруднения при решении учебной и познавательной задачи и находить средства для их устранения;
- описывать свой опыт, оформляя его для передачи другим людям в виде технологии решения практических задач определенного класса;
- планировать и корректировать свою индивидуальную образовательную траекторию.

3. Умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией. Обучающийся сможет:

- определять совместно с педагогом и сверстниками критерии планируемых результатов и критерии оценки своей учебной деятельности;
- систематизировать (в том числе выбирать приоритетные) критерии планируемых результатов и оценки своей деятельности;
- отбирать инструменты для оценивания своей деятельности, осуществлять самоконтроль своей деятельности в рамках предложенных условий и требований;
- оценивать свою деятельность, аргументируя причины достижения или отсутствия планируемого результата;
- находить достаточные средства для выполнения учебных действий в изменяющейся ситуации и/или при отсутствии планируемого результата;
- работая по своему плану, вносить коррективы в текущую деятельность на основе анализа изменений ситуации для получения запланированных характеристик продукта/результата;
- устанавливая связь между полученными характеристиками продукта и характеристиками процесса деятельности и по завершении деятельности предлагать изменение характеристик процесса для получения улучшенных характеристик продукта;
- сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно.

4. Умение оценивать правильность выполнения учебной задачи, собственные возможности ее решения. Обучающийся сможет:

- определять критерии правильности (корректности) выполнения учебной задачи;
- анализировать и обосновывать применение соответствующего инструментария для выполнения учебной задачи;
- свободно пользоваться выработанными критериями оценки и самооценки, исходя из цели и имеющихся средств, различая результат и способы действий;
- оценивать продукт своей деятельности по заданным и/или самостоятельно определенным критериям в соответствии с целью деятельности;
- обосновывать достижимость цели выбранным способом на основе оценки своих внутренних ресурсов и доступных внешних ресурсов;
- фиксировать и анализировать динамику собственных образовательных результатов.

5. Владение основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной. Обучающийся сможет:

- наблюдать и анализировать собственную учебную и познавательную деятельность и деятельность других обучающихся в процессе

взаимопроверки;

- соотносить реальные и планируемые результаты индивидуальной образовательной деятельности и делать выводы;
- принимать решение в учебной ситуации и нести за него ответственность;
- самостоятельно определять причины своего успеха или неуспеха и находить способы выхода из ситуации неуспеха;
- ретроспективно определять, какие действия по решению учебной задачи или параметры этих действий привели к получению имеющегося

продукта учебной деятельности;

• демонстрировать приемы регуляции психофизиологических/ эмоциональных состояний для достижения эффекта успокоения (устранения эмоциональной напряженности), эффекта восстановления (ослабления проявлений утомления), эффекта активизации (повышения психофизиологической реактивности).

### **ПОЗНАВАТЕЛЬНЫЕ УУД**

6. Умение определять понятия, создавать обобщения, устанавливать аналогии, классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, устанавливать причинно-следственные связи, строить логическое рассуждение, умозаключение (индуктивное, дедуктивное, по аналогии) и делать выводы. Обучающийся сможет:

- подбирать слова, соподчиненные ключевому слову, определяющие его признаки и свойства;
- выстраивать логическую цепочку, состоящую из ключевого слова и соподчиненных ему слов;
- выделять общий признак двух или нескольких предметов или явлений и объяснять их сходство;
- объединять предметы и явления в группы по определенным признакам, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления;
- выделять явление из общего ряда других явлений;
- определять обстоятельства, которые предшествовали возникновению связи между явлениями, из этих обстоятельств выделять определяющие, способные быть причиной данного явления, выявлять причины и следствия явлений;
- строить рассуждение от общих закономерностей к частным явлениям и от частных явлений к общим закономерностям;
- строить рассуждение на основе сравнения предметов и явлений, выделяя при этом общие признаки;
- излагать полученную информацию, интерпретируя ее в контексте решаемой задачи;
- самостоятельно указывать на информацию, нуждающуюся в проверке, предлагать и применять способ проверки достоверности информации;
- вербализовать эмоциональное впечатление, оказанное на него источником;
- объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе познавательной и исследовательской деятельности (приводить объяснение с изменением формы представления; объяснять, детализируя или обобщая; объяснять с заданной точки зрения);
- выявлять и называть причины события, явления, в том числе возможные / наиболее вероятные причины, возможные последствия заданной причины, самостоятельно осуществляя причинно-следственный анализ;
- делать вывод на основе критического анализа разных точек зрения, подтверждать вывод собственной аргументацией или самостоятельно полученными данными.

7. Умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач. Обучающийся сможет:

- обозначать символом и знаком предмет и/или явление;
- определять логические связи между предметами и/или явлениями, обозначать данные логические связи с помощью знаков в схеме;
- создавать абстрактный или реальный образ предмета и/или явления;
- строить модель/схему на основе условий задачи и/или способа ее решения;
- создавать вербальные, вещественные и информационные модели с выделением существенных характеристик объекта для определения

способа решения задачи в соответствии с ситуацией;

- преобразовывать модели с целью выявления общих законов, определяющих данную предметную область;
- переводить сложную по составу (многоаспектную) информацию из графического или формализованного (символьного) представления в текстовое, и наоборот;
- строить схему, алгоритм действия, исправлять или восстанавливать неизвестный ранее алгоритм на основе имеющегося знания об объекте, к которому применяется алгоритм;
- строить доказательство: прямое, косвенное, от противного;
- анализировать/рефлексировать опыт разработки и реализации учебного проекта, исследования (теоретического, эмпирического) на основе предложенной проблемной ситуации, поставленной цели и/или заданных критериев оценки продукта/результата.

8. Смысловое чтение. Обучающийся сможет:

- находить в тексте требуемую информацию (в соответствии с целями своей деятельности);
- ориентироваться в содержании текста, понимать целостный смысл текста, структурировать текст;
- устанавливать взаимосвязь описанных в тексте событий, явлений, процессов;
- резюмировать главную идею текста;
- преобразовывать текст, «переводя» его в другую модальность, интерпретировать текст (художественный и нехудожественный – учебный, научно-популярный, информационный, текст non-fiction);
- критически оценивать содержание и форму текста.

9. Формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации. Обучающийся сможет:

- определять свое отношение к природной среде;
- анализировать влияние экологических факторов на среду обитания живых организмов;
- проводить причинный и вероятностный анализ экологических ситуаций;
- прогнозировать изменения ситуации при смене действия одного фактора на действие другого фактора;
- распространять экологические знания и участвовать в практических делах по защите окружающей среды;
- выражать свое отношение к природе через рисунки, сочинения, модели, проектные работы.

10. Развитие мотивации к овладению культурой активного использования словарей и других поисковых систем. Обучающийся сможет:

- определять необходимые ключевые поисковые слова и запросы;
- осуществлять взаимодействие с электронными поисковыми системами, словарями;
- формировать множественную выборку из поисковых источников для объективизации результатов поиска;
- соотносить полученные результаты поиска со своей деятельностью.

## **КОММУНИКАТИВНЫЕ УУД**

11. Умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками; работать индивидуально и в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учета интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать свое мнение. Обучающийся сможет:

- определять возможные роли в совместной деятельности;
- играть определенную роль в совместной деятельности;
- принимать позицию собеседника, понимая позицию другого, различать в его речи: мнение (точку зрения), доказательство (аргументы), факты; гипотезы, аксиомы, теории;
- определять свои действия и действия партнера, которые способствовали или препятствовали продуктивной коммуникации;
- строить позитивные отношения в процессе учебной и познавательной деятельности;

- корректно и аргументированно отстаивать свою точку зрения, в дискуссии уметь выдвигать контраргументы, перефразировать свою мысль (владение механизмом эквивалентных замен);
- критически относиться к собственному мнению, с достоинством признавать ошибочность своего мнения (если оно таково) и корректировать его;
- предлагать альтернативное решение в конфликтной ситуации;
- выделять общую точку зрения в дискуссии;
- договариваться о правилах и вопросах для обсуждения в соответствии с поставленной перед группой задачей;
- организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т. д.);
- устранять в рамках диалога разрывы в коммуникации, обусловленные непониманием/неприятием со стороны собеседника задачи, формы или содержания диалога.

12. Умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей для планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью. Обучающийся сможет:

- определять задачу коммуникации и в соответствии с ней отбирать речевые средства;
- отбирать и использовать речевые средства в процессе коммуникации с другими людьми (диалог в паре, в малой группе и т. д.);
- представлять в устной или письменной форме развернутый план собственной деятельности;
- соблюдать нормы публичной речи, регламент в монологе и дискуссии в соответствии с коммуникативной задачей;
- высказывать и обосновывать мнение (суждение) и запрашивать мнение партнера в рамках диалога;
- принимать решение в ходе диалога и согласовывать его с собеседником;
- создавать письменные «клишированные» и оригинальные тексты с использованием необходимых речевых средств;
- использовать вербальные средства (средства логической связи) для выделения смысловых блоков своего выступления;
- использовать невербальные средства или наглядные материалы, подготовленные/отобранные под руководством учителя;
- делать оценочный вывод о достижении цели коммуникации непосредственно после завершения коммуникативного контакта и обосновывать его.

13. Формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий (далее – ИКТ). Обучающийся сможет:

- целенаправленно искать и использовать информационные ресурсы, необходимые для решения учебных и практических задач с помощью средств ИКТ;
- выбирать, строить и использовать адекватную информационную модель для передачи своих мыслей средствами естественных и формальных языков в соответствии с условиями коммуникации;
- выделять информационный аспект задачи, оперировать данными, использовать модель решения задачи;
- использовать компьютерные технологии (включая выбор адекватных задаче инструментальных программно-аппаратных средств и сервисов) для решения информационных и коммуникационных учебных задач, в том числе: вычисление, написание писем, сочинений, докладов, рефератов, создание презентаций и др.;
- использовать информацию с учетом этических и правовых норм;
- создавать информационные ресурсы разного типа и для разных аудиторий, соблюдать информационную гигиену и правила информационной безопасности.

**ПРЕДМЕТНЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ** освоения выпускниками основной школы программы по химии являются:

<b>К концу 9 класса ученик научится:</b>	<b>К концу 9 класса ученик получит возможность научиться:</b>
<b>Основные понятия химии (уровень атомно-молекулярных представлений)</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• описывать свойства твёрдых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки;</li> <li>• характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;</li> <li>• раскрывать смысл основных химических понятий «атом», «молекула», «химический элемент», «простое вещество», «сложное вещество», «валентность», используя знаковую систему химии;</li> <li>• изображать состав простейших веществ с помощью химических формул и сущность химических реакций с помощью химических уравнений;</li> <li>• вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ, а также массовую долю химического элемента в соединениях для оценки их практической значимости;</li> <li>• сравнивать по составу оксиды, основания, кислоты, соли;</li> <li>• классифицировать оксиды и основания по свойствам, кислоты и соли по составу;</li> <li>• описывать состав, свойства и значение (в природе и практической деятельности человека) простых веществ — кислорода и водорода;</li> <li>• давать сравнительную характеристику химических элементов и важнейших соединений естественных семейств щелочных металлов и галогенов;</li> <li>• пользоваться лабораторным оборудованием и химической посудой;</li> <li>• проводить несложные химические опыты и наблюдения за изменениями свойств веществ в процессе их превращений; соблюдать правила техники безопасности при проведении наблюдений и опытов;</li> <li>• различать экспериментально кислоты и щёлочи, пользуясь индикаторами; осознавать необходимость соблюдения мер безопасности при обращении с кислотами и щелочами.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни;</li> <li>• осознавать необходимость соблюдения правил экологически безопасного поведения в окружающей природной среде;</li> <li>• понимать смысл и необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.;</li> <li>• использовать приобретённые ключевые компетентности при выполнении исследовательских проектов по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;</li> <li>• объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе, касающейся использования различных веществ.</li> </ul>
<b>Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение вещества</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• классифицировать химические элементы на металлы, неметаллы, элементы, оксиды и гидроксиды которых амфотерны, и инертные элементы (газы) для осознания важности упорядоченности научных знаний;</li> <li>• раскрывать смысл периодического закона Д. И. Менделеева;</li> <li>• описывать и характеризовать табличную форму периодической системы химических элементов;</li> <li>• характеризовать состав атомных ядер и распределение числа электронов по электронным слоям атомов химических элементов малых периодов периодической системы, а также калия и кальция;</li> <li>• различать виды химической связи: ионную, ковалентную полярную, ковалентную неполярную и металлическую;</li> <li>• изображать электронно-ионные формулы веществ, образованных химическими связями разного вида;</li> <li>• выявлять зависимость свойств веществ от строения их кристаллических решёток: ионных, атомных, молекулярных, металлических;</li> <li>• характеризовать химические элементы и их соединения на основе положения элементов в периодической системе и особенностей строения их атомов;</li> <li>• описывать основные этапы открытия Д. И. Менделеевым периодического закона и периодической системы химических элементов, жизнь и многообразную научную деятельность учёного;</li> <li>• характеризовать научное и мировоззренческое значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева;</li> <li>• осознавать научные открытия как результат длительных наблюдений, опытов, научной полемики, преодоления трудностей и сомнений.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• осознавать значение теоретических знаний для практической деятельности человека;</li> <li>• описывать изученные объекты как системы, применяя логику системного анализа;</li> <li>• применять знания о закономерностях периодической системы химических элементов для объяснения и предвидения свойств конкретных веществ;</li> <li>• развивать информационную компетентность посредством углубления знаний об истории становления химической науки, её основных понятий, периодического закона как одного из важнейших законов природы, а также о современных достижениях науки и техники.</li> </ul>
<b>Многообразие химических реакций</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• объяснять суть химических процессов и их принципиальное отличие от физических;</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• составлять молекулярные и полные ионные</li> </ul>

<ul style="list-style-type: none"> <li>• называть признаки и условия протекания химических реакций;</li> <li>• устанавливать принадлежность химической реакции к определённому типу по одному из классификационных признаков: 1) по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции (реакции соединения, разложения, замещения и обмена); 2) по выделению или поглощению теплоты (реакции экзотермические и эндотермические); 3) по изменению степеней окисления химических элементов (реакции окислительно-восстановительные); 4) по обратимости процесса (реакции обратимые и необратимые);</li> <li>• называть факторы, влияющие на скорость химических реакций;</li> <li>• называть факторы, влияющие на смещение химического равновесия;</li> <li>• составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей; полные и сокращённые ионные уравнения реакций обмена; уравнения окислительно-восстановительных реакций;</li> <li>• прогнозировать продукты химических реакций по формулам/названиям исходных веществ; определять исходные вещества по формулам/названиям продуктов реакции;</li> <li>• составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности («цепочке») превращений неорганических веществ различных классов;</li> <li>• выявлять в процессе эксперимента признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции;</li> <li>• готовить растворы с определённой массовой долей растворённого вещества;</li> <li>• определять характер среды водных растворов кислот и щелочей по изменению окраски индикаторов;</li> <li>• проводить качественные реакции, подтверждающие наличие в водных растворах веществ отдельных катионов и анионов.</li> </ul>	<p><i>уравнения по сокращённым ионным уравнениям;</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• <i>приводить примеры реакций, подтверждающих существование взаимосвязи между основными классами неорганических веществ;</i></li> <li>• <i>прогнозировать результаты воздействия различных факторов на изменение скорости химической реакции;</i></li> <li>• <i>прогнозировать результаты воздействия различных факторов на смещение химического равновесия.</i></li> </ul>
<b>Многообразие веществ</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• определять принадлежность неорганических веществ к одному из изученных классов/групп: металлы и неметаллы, оксиды, основания, кислоты, соли;</li> <li>• составлять формулы веществ по их названиям;</li> <li>• определять валентность и степень окисления элементов в веществах;</li> <li>• составлять формулы неорганических соединений по валентностям и степеням окисления элементов, а также зарядам ионов, указанным в таблице растворимости кислот, оснований и солей;</li> <li>• объяснять закономерности изменения физических и химических свойств простых веществ (металлов и неметаллов) и их высших оксидов, образованных элементами второго и третьего периодов;</li> <li>• называть общие химические свойства, характерные для групп оксидов: кислотных, основных, амфотерных;</li> <li>• называть общие химические свойства, характерные для каждого из классов неорганических веществ: кислот, оснований, солей;</li> <li>• приводить примеры реакций, подтверждающих химические свойства неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований и солей;</li> <li>• определять вещество-окислитель и вещество-восстановитель в окислительно-восстановительных реакциях;</li> <li>• составлять окислительно-восстановительный баланс (для изученных реакций) по предложенным схемам реакций;</li> <li>• проводить лабораторные опыты, подтверждающие химические свойства основных классов неорганических веществ;</li> <li>• проводить лабораторные опыты по получению и собиранию газообразных веществ: водорода, кислорода, углекислого газа, аммиака; составлять уравнения соответствующих реакций.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• <i>прогнозировать химические свойства веществ на основе их состава и строения;</i></li> <li>• <i>прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учётом степеней окисления элементов, входящих в его состав;</i></li> <li>• <i>выявлять существование генетической взаимосвязи между веществами в ряду: простое вещество — оксид — гидроксид — соль;</i></li> <li>• <i>характеризовать особые свойства концентрированных серной и азотной кислот;</i></li> <li>• <i>приводить примеры уравнений реакций, лежащих в основе промышленных способов получения аммиака, серной кислоты, чугуна и стали;</i></li> <li>• <i>описывать физические и химические процессы, являющиеся частью круговорота веществ в природе;</i></li> <li>• <i>организовывать, проводить ученические проекты по исследованию свойств веществ, имеющих важное практическое значение.</i></li> </ul>

**ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ «ФОРМИРОВАНИЕ ИКТ-КОМПЕТЕНТНОСТИ ОБУЧАЮЩИХСЯ» СРЕДСТВАМИ ПРЕДМЕТА ХИМИИ:**

***Выпускник научится:***



- выступать с аудиовидеоподдержкой, включая выступление перед дистанционной аудиторией;
- осуществлять образовательное взаимодействие в информационном пространстве образовательного учреждения (получение и выполнение заданий, получение комментариев, совершенствование своей работы, формирование портфолио);
- соблюдать нормы информационной культуры, этики и права; с уважением относиться к частной информации и информационным правам других людей.
- использовать различные приёмы поиска информации в Интернете, поисковые сервисы, строить запросы для поиска информации и анализировать результаты поиска;
- использовать приёмы поиска информации на персональном компьютере, в информационной среде учреждения и в образовательном пространстве;
- использовать различные библиотечные, в том числе электронные, каталоги для поиска необходимых книг;
- искать информацию в различных базах данных, создавать и заполнять базы данных, в частности использовать различные определители;
- формировать собственное информационное пространство: создавать системы папок и размещать в них нужные информационные источники, размещать информацию в Интернете.
- вводить результаты измерений и другие цифровые данные для их обработки, в том числе статистической и визуализации;
- проводить эксперименты и исследования в виртуальных лабораториях

***Выпускник получит возможность научиться:***

- взаимодействовать в социальных сетях, работать в группе над сообщением (вики);
- участвовать в форумах в социальных образовательных сетях;
- взаимодействовать с партнёрами с использованием возможностей Интернета.
- использовать различные приёмы поиска информации в Интернете в ходе учебной деятельности.
- проводить естественно-научные и социальные измерения, вводить результаты измерений и других цифровых данных и обрабатывать их, в том числе статистически и с помощью визуализации;
- анализировать результаты своей деятельности и затрачиваемых ресурсов.

**Планируемые результаты реализации программы «Основы учебно-исследовательской и проектной деятельности» средствами предмета химии:**

**Выпускник научится:**

- планировать и выполнять учебное исследование и учебный проект, используя оборудование, модели, методы и приёмы, адекватные исследуемой проблеме;
- выбирать и использовать методы, релевантные рассматриваемой проблеме;
- распознавать и ставить вопросы, ответы на которые могут быть получены путём научного исследования, отбирать адекватные методы исследования, формулировать вытекающие из исследования выводы;
- использовать такие естественно-научные методы и приёмы, как наблюдение, постановка проблемы, выдвижение «хорошей гипотезы», эксперимент, моделирование, использование математических моделей, теоретическое обоснование, установление границ применимости модели/теории;
- ясно, логично и точно излагать свою точку зрения, использовать языковые средства, адекватные обсуждаемой проблеме;

- отличать факты от суждений, мнений и оценок, критически относиться к суждениям, мнениям, оценкам, реконструировать их основания;
- видеть и комментировать связь научного знания и ценностных установок, моральных суждений при получении, распространении и применении научного знания.

**Выпускник получит возможность научиться:**

- самостоятельно задумывать, планировать и выполнять учебное исследование, учебный и социальный проект;
- использовать догадку, озарение, интуицию;
- использовать такие естественно-научные методы и приёмы, как абстрагирование от привходящих факторов, проверка на совместимость с другими известными фактами;
- целенаправленно и осознанно развивать свои коммуникативные способности, осваивать новые языковые средства;
- осознавать свою ответственность за достоверность полученных знаний, за качество выполненного проекта.

### **3.СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА**

В системе естественнонаучного образования химия как учебный предмет занимает важное место в познании законов природы, формировании научной картины мира, создании основы химических знаний, необходимых для повседневной жизни, навыков здорового и безопасного для человека и окружающей его среды образа жизни, а также в воспитании экологической культуры.

Успешность изучения химии связана с овладением химическим языком, соблюдением правил безопасной работы при выполнении химического эксперимента, осознанием многочисленных связей химии с другими предметами школьного курса.

Программа включает в себя основы неорганической и органической химии. Главной идеей программы является создание базового комплекса опорных знаний по химии, выраженных в форме, соответствующей возрасту обучающихся.

В содержании данного курса представлены основополагающие химические теоретические знания, включающие изучение состава и строения веществ, зависимости их свойств от строения, прогнозирование свойств веществ, исследование закономерностей химических превращений и путей управления ими в целях получения веществ и материалов.

Теоретическую основу изучения неорганической химии составляет атомно-молекулярное учение, Периодический закон Д.И. Менделеева с краткими сведениями о строении атома, видах химической связи, закономерностях протекания химических реакций.

В изучении курса значительная роль отводится химическому эксперименту: проведению практических и лабораторных работ, описанию результатов ученического эксперимента, соблюдению норм и правил безопасной работы в химической лаборатории.

Реализация данной программы в процессе обучения позволит обучающимся усвоить ключевые химические компетенции и понять роль и значение химии среди других наук о природе.

Изучение предмета «Химия» в части формирования у обучающихся научного мировоззрения, освоения общенаучных методов (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование), освоения практического применения научных знаний основано на межпредметных связях с предметами: «Биология», «География», «История», «Литература», «Математика», «Основы безопасности жизнедеятельности», «Русский язык», «Физика», «Экология».

**9 класс (2ч в неделю, всего – 68ч)**

#### **РАЗДЕЛ I. ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ХИМИИ.**

##### **Тема 1. Химические реакции и закономерности их протекания (6 часов)**

Энергетика химических реакций. Тепловой эффект химической реакции. Возможности протекания химических реакций. *Понятие о скорости химических реакций. Катализаторы. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о химическом равновесии, принцип Ле Шателье.*

**Практическая работа №1.** Влияние различных факторов на скорость химической реакции.

##### **Тема 2. Растворы. Электролитическая диссоциация (12 часов)**

Понятие о растворах. Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация веществ в водных растворах. Ионы – переносчики электрических зарядов. Катионы и анионы. Свойства ионов. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. Механизм диссоциации. Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.

Реакции ионного обмена. Гидролиз солей.

Химические свойства кислот, оснований и солей в свете теории электролитической диссоциации.

**Демонстрации: 1.** Растворение серы, йода (кристаллического), поваренной соли и соды в воде и бензине.

**Лабораторная работа 1.** Рассмотрение растворов хлоридов и сульфатов меди (II), кобальта (II), никеля (II), калия, хлорида железа (III), перманганата калия, дихромата калия.

**Лабораторная работа 2.** Реакция обмена между растворами электролитов.

**Лабораторная работа 3.** Химические свойства кислот, оснований и солей в свете ТЭД.

**Расчетные задачи: 1.** Расчеты по химическим уравнениям, если одно из реагирующих веществ дано в избытке.

**Практическая работа №2.** Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».

## **РАЗДЕЛ II. ЭЛЕМЕНТЫ-НЕМЕТАЛЛЫ И ИХ ВАЖНЕЙШИЕ СОЕДИНЕНИЯ.**

### **Тема 3. Подгруппы неметаллов и их типичные представители (26 часов)**

Общая характеристика элементов подгруппы кислорода, строение их атомов. Аллотропия кислорода - озон.

Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства. Нахождение в природе. Применение серы. Оксиды серы. Сероводородная, сернистая и серная кислоты и их соли.

Общая характеристика элементов VA группы, строение их атомов. Азот, физические и химические свойства, получение и применение. Аммиак. Физические и химические свойства аммиака, получение, применение. Соли аммония. Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли.

Фосфор. Аллотропия фосфора. Физические и химические свойства фосфора. Оксид фосфора. Ортофосфорная кислота и ее соли.

Общая характеристика элементов IVA, строение их атомов. Углерод, аллотропные модификации (алмаз, графит), физические и химические свойства углерода. Угарный газ и углекислый газ. Угольная кислота и ее соли.

Кремний. Оксид кремния. Кремниевая кислота. Силикаты. Химические вещества как строительные и поделочные материалы (мел, мрамор, известняк, стекло, цемент).

**Демонстрации:**

2. Горение серы в кислороде.

3. Получение моноклинной и пластической серы.

4. Получение сернистого газа и сернистой кислоты.

5. Обугливание лучины и сахара в концентрированной серной кислоте.

6. Получение аммиака и изучение его свойств.

7. Взаимодействие раствора и концентрированной азотной кислоты с медью.

8. Сжигание фосфора, растворение оксида в воде и качественная реакция на ортофосфат -ион.

9. Модели кристаллических решеток алмаза и графита.

10. Получение, собирание и распознавание углекислого газа.

**Лабораторная работа 4.** Реакции на сульфид-, сульфит- и сульфат-ионы в растворе.

**Лабораторная работа 5.** Взаимодействие солей аммония со щелочами. Качественная реакция на ион аммония.

**Лабораторная работа 6.** Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов.

**Лабораторная работа 7.** Качественные реакции на карбонат- и силикат-ионы.

**Практическая работа №3.** Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»

**Практическая работа №4.** Получение аммиака и исследование его свойств.

**Практическая работа №5.** Получение углекислого газа и изучение его свойств. Распознавание карбонатов

**Расчетные задачи:** 2. Определение массовой или объемной доли выхода продукта в процентах от теоретически возможного. 3. Вычисления по химическим уравнениям массы, объема или количества вещества одного из продуктов реакции по массе исходного вещества, объему или количеству вещества, содержащего определенную долю примесей.

### **РАЗДЕЛ III ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.**

#### **Тема 4. Первоначальные сведения об органических веществах (7 часов)**

Первоначальные сведения о строении органических веществ. Основные положения теории строения органических соединений А.М. Бутлерова. Изомерия. Упрощенная классификация органических соединений.

Углеводороды: метан, этан, этилен. Природные источники углеводородов. Нефть и природный газ, их применение.

Спирты (метанол, этанол, глицерин) и карбоновые кислоты как представители кислородсодержащих органических соединений.

Биологически важные вещества: жиры, углеводы, белки. Химия и пища. Калорийность жиров, белков и углеводов. Консерванты пищевых продуктах (поваренная соль, уксусная кислота).

### **РАЗДЕЛ IV. МЕТАЛЛЫ.**

#### **Тема 5. Общие свойства металлов. Металлы главных и побочных подгрупп (11 часов)**

Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические и химические свойства простых веществ – металлов.

Понятие о металлургии. Способы получения металлов, сплавы (сталь, чугун, дюралюминий, бронза).

Щелочные металлы. Положение щелочных металлов в периодической системе и строение атомов. Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Применение щелочных металлов и их соединений.

Щелочноземельные металлы. Положение щелочноземельных металлов в периодической системе и строение атомов. Нахождение в природе. Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения.

Алюминий. Положение алюминия в периодической системе и строение его атома. Нахождение в природе. Физические и химические свойства алюминия. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.

Железо. Положение железа в периодической системе и строение его атома. Нахождение в природе. Физические и химические свойства железа. Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа(III).

#### **Демонстрации:**

11. Коллекция металлов и сплавов.

12. Взаимодействие щелочных металлов с водой.

13. Горение магния.

14. Взаимодействие кальция с водой.

15. Коллекция сплавов алюминия.

**Лабораторная работа 8.** Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами.

**Лабораторная работа 9.** Получение гидроксидов железа (II) и железа(III) и взаимодействие их с кислотами и щелочами.

**Практическая работа №6.** Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».

#### **ЛОГИЧЕСКИЕ СВЯЗИ ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ» С ОСТАЛЬНЫМИ ПРЕДМЕТАМИ УЧЕБНОГО ПЛАНА:**

В программе учитывается реализация **межпредметных** связей с курсом физики (7 класс) и биологии (6-7 классы), где дается знакомство с строением атома, химической организацией клетки и процессами обмена веществ.

Планирование включает реализацию межпредметных связей химии с курсами: физики, биологии, географии, экологии в соответствующих темах уроков в 9 классе.

<b>экология</b>	<b>физика</b>	<b>биология</b>	<b>география</b>
-----------------	---------------	-----------------	------------------

Хемофобия, хемофилия Решение глобальных региональных, локальных проблем; безотходные технологии; охрана атмосферы, гидросферы, почвы, химические загрязнения	Строение атома (ядро, электроны) Важнейшие открытия в физике, Электронный, атомно-силовой микроскопы; ядерный реактор; Силы в природе	Химическая организация клетки (органические вещества, минералы, клетчатка); обмен веществ; катализ человек и окружающая среда; фотосинтез	Месторождения полезных ископаемых мира, региона, страны; Условия среды; почвы Атмосфера, гидросфера; Минеральное и органическое сырье; Химическая промышленность (металлургия, нефтепереработка, переработка газа, угля, гидрометаллургия, производство минеральных удобрений, машиностроение)
---	---	---	---

### Объекты экскурсий

- Музеи — минералогические, краеведческие, художественные.
- Химические лаборатории — образовательных учреждений среднего и высшего профессионального образования (учебные и научные), научно-исследовательских организаций.
- Экскурсии в природу.

### Направления проектной деятельности обучающихся

- Работа с различными источниками химической информации.
- Аналитические обзоры информации по решению определённых научных, технологических, практических проблем.
- Овладение основами химического анализа.
- Овладение основами органического синтеза.

## 4. ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ ХИМИИ В 9 КЛАССЕ (по блокам).

Темы, раскрывающие данный раздел программы. Количество часов, отводимых на данную тему	всего	к/р	Лр./пр.р	Основное содержание по темам	Планируемые результаты
<b>Раздел I. Теоретические основы химии (18 ч)</b>					
<b>1. Химические реакции и закономерности их протекания</b>	6 ч	-	-/1	<p>1. Скорость химической реакции. Энергетика химических реакций. Факторы, влияющие на скорость химических реакций.</p> <p>2. <b>Практическая работа № 1.</b> Влияние различных факторов на скорость химической реакции.</p> <p>3. Понятие о химическом равновесии.</p> <p><b>Демонстрации.</b> 1. Зависимость скорости реакции от концентрации реагирующих веществ.</p> <p>2. Зависимость скорости реакции от температуры.</p> <p>3. Зависимость скорости реакции от природы реагирующих веществ.</p> <p>4. Влияние концентрации реагирующих веществ на химическое равновесие (на примере взаимодействия</p>	<p><i>Использовать</i> внутри- и межпредметные связи. Определять понятия «тепловой эффект реакции», «термохимическое уравнение», «экзотермическая и эндотермическая реакции», «путь протекания реакции», «эффективные соударения», «энергия активации», «гомогенная система», «гетерогенная система», «скорость реакции», «химическое равновесие».</p> <p><i>Составлять</i> схемы, таблицы, опорные конспекты, алгоритмы.</p> <p><i>Выполнять</i> расчёты по термохимическим уравнениям реакций.</p> <p><i>Использовать</i> алгоритмы при решении задач.</p> <p><b>Познавательные:</b></p>

				<p>хлорида железа (III) с роданидом калия).</p> <p>5. Взаимодействие алюминия с йодом в присутствии воды.</p> <p>6. Взаимодействие пероксида водорода с оксидом марганца (VI).</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 1. Опыты, выявляющие зависимость скорости химической реакции от природы реагирующих веществ (взаимодействие цинка с соляной и уксусной кислотами), от площади поверхности соприкосновения (взаимодействие различных по размеру гранул цинка с соляной кислотой), от концентрации и температуры (взаимодействие оксида меди (II) с серной кислотой различной концентрации при разных температурах).</p> <p>2. Разложение пероксида водорода в присутствии к-аталлизатора.</p> <p><b>Расчётные задачи.</b> 1. Расчёты по термохимическим уравнениям.</p> <p>2. <i>Вычисление скорости химической реакции по кинетическому уравнению</i></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать смысл информации</li> <li>➤ Анализировать объекты,</li> <li>➤ Использовать знаково-символовые средства для формулирования темы,</li> <li>➤ Находить и выделять нужную информацию</li> <li>➤ Преобразовывать и выявлять общие закономерности</li> <li>➤ Структурировать задания</li> <li>➤ Понимать смысл информации.</li> <li>➤ Делать выводы и обобщения.</li> <li>➤ Осознанно строить речевые высказывания</li> </ul> <p><b>Коммуникативные</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать и воспринимать информацию учителя и одноклассников на слух</li> <li>➤ Уметь слушать, слышать, спрашивать, отвечать.</li> <li>➤ Работать в группах, уметь отстаивать свою точку зрения.</li> <li>➤ Обсуждать и принимать общие решения,</li> <li>➤ Участвовать в диалоге с учителем и сверстниками.</li> </ul> <p><b>Регулятивные:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Выполнять учебные действия, развивать навыки самоанализа</li> <li>➤ Соотносить способы действий и результаты работы</li> <li>➤ Адекватно и самостоятельно оценивать результаты своей деятельности</li> </ul> <p>Устанавливать приоритеты при выборе типа задания</p>
<p><b>2. Растворы. Теория электролитической диссоциации</b></p>	12	1	3/2	<p>1. Понятие о растворах. Вещества электролиты и неэлектролиты. Механизм электролитической диссоциации веществ с ионной связью.</p> <p>2. Механизм диссоциации веществ с полярной ковалентной связью.</p> <p>3. Сильные и слабые электролиты.</p> <p>4. Реакции ионного обмена. Свойства ионов.</p> <p>5. Химические свойства кислот как электролитов.</p> <p>6. Химические свойства оснований как электролитов.</p> <p>7. Химические свойства солей как электролитов.</p> <p>8. Гидролиз солей.</p> <p>9. Обобщение знаний по теме 2.</p> <p>10. <b>Практическая работа № 2.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».</p> <p><b>Контрольная работа № 1.</b></p> <p><b>Расчётные задачи.</b> Расчёты по химическим уравнениям, если одно из реагирующих веществ дано в избытке.</p> <p><b>Демонстрации.</b> 1. Испытание веществ, их растворов и расплавов на электрическую проводимость.</p> <p>2. Влияние разбавления на степень диссоциации. Сравнение</p>	<p>Проводить наблюдения за поведением веществ в растворах, за химическими реакциями, протекающими в растворах.</p> <p>Давать определения понятий «электролит», «неэлектролит», «электролитическая диссоциация».</p> <p>Различать понятие «ион».</p> <p>Обобщать понятия «катион», «анион».</p> <p>Исследовать свойства растворов электролитов.</p> <p>Описывать свойства веществ в ходе демонстрационного и лабораторного экспериментов.</p> <p>Соблюдать правила техники безопасности</p> <p>Характеризовать условия течения реакций в растворах электролитов до конца.</p> <p>Обобщать знания о растворах. Составлять классификационные схемы, сравнительные и обобщающие таблицы.</p> <p>Использовать внутри- и межпредметные связи.</p> <p>Распознавать реакции ионного обмена. Составлять ионные уравнения реакций. Составлять сокращённые ионные уравнения реакций.</p>

			<p>электрической проводимости концентрированного и разбавленного растворов уксусной кислоты.</p> <p>3. Движение ионов в электрическом поле.</p> <p>4. Получение неводных растворов.</p> <p>5. Влияние растворителя на диссоциацию (в качестве растворителей соляная кислота, диэтиловый эфир, этиловый спирт, толуол).</p> <p>6. Гидратация и дегидратация ионов (на примерах безводных солей и кристаллогидратов хлорида кобальта (II), сульфатов меди(II) и никеля(II)).</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b></p> <p>1. Растворение веществ в воде и в бензине.</p> <p>2. Реакции обмена между растворами электролитов.</p> <p><b>Экскурсия</b> в химическую лабораторию в целях ознакомления с приемами работы с растворами.</p> <p><b>Тема творческой работы.</b> Значение научной теории для понимания окружающего мира, научной и практической деятельности</p>	<p>Делать расчёты по химическим уравнениям, если одно из реагирующих веществ дано в избытке.</p> <p>Отбирать информацию из других источников для подготовки кратких сообщений.</p> <p>Готовить компьютерные презентации по теме.</p> <p><b>Познавательная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать смысл информации</li> <li>➤ Анализировать объекты,</li> <li>➤ Использовать знаково-символовые средства для формулирования темы,</li> <li>➤ Находить и выделять нужную информацию</li> <li>➤ Преобразовывать и выявлять общие закономерности</li> <li>➤ Структурировать задания</li> <li>➤ Понимать смысл информации.</li> <li>➤ Делать выводы и обобщения.</li> <li>➤ Осознанно строить речевые высказывания</li> </ul> <p><b>Коммуникативная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать и воспринимать информацию учителя и одноклассников на слух</li> <li>➤ Уметь слушать, слышать, спрашивать, отвечать.</li> <li>➤ Работать в группах, уметь отстаивать свою точку зрения.</li> <li>➤ Обсуждать и принимать общие решения,</li> <li>➤ Участвовать в диалоге с учителем и сверстниками.</li> </ul> <p><b>Регулятивная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Выполнять учебные действия, развивать навыки самоанализа</li> <li>➤ Соотносить способы действий и результаты работы</li> <li>➤ Адекватно и самостоятельно оценивать результаты своей деятельности</li> </ul> <p>Устанавливать приоритеты при выборе типа задания</p>
<b>Раздел II. Элементы-неметаллы и их важнейшие соединения (26 ч)</b>				
<b>3. Общая характеристика неметаллов</b>	1	-	<p>-/-</p> <p>1. Элементы-неметаллы в природе и в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева.</p> <p>2. Простые вещества-неметаллы, их состав, строение и способы получения.</p> <p>3. Водородные и кислородные соединения неметаллов.</p> <p><b>Демонстрации.</b> 1. Образцы простых веществ-неметаллов и их соединений</p> <p>2. Коллекция простых веществ-галогенов.</p> <p>3. 3. Растворимость в воде кислорода, азота, серы, фосфора.</p> <p>4. Электропроводность неметаллов</p>	<p>Использовать внутри- и межпредметные связи.</p> <p>Характеризовать химические элементы малых периодов по их положению в Периодической системе.</p> <p>Определять свойства веществ исходя из кристаллического строения.</p> <p>Обобщать знания и делать выводы о закономерностях изменений свойств неметаллов в периодах и группах Периодической системы.</p> <p>Прогнозировать свойства неизученных элементов и их соединений на основе знаний о Периодическом законе</p>

<p><b>4. Подгруппа кислорода и её типичные представители</b></p>	7	-	1/1	<p>1. Общая характеристика неметаллов подгруппы кислорода.  2. Кислород и озон. <i>Круговорот кислорода в природе.</i>  3. Сера — представитель VIA-группы. Аллотропия серы. Свойства и применение.  4. Сероводород. Сульфиды.  5. Кислородсодержащие соединения серы (IV).  6. Кислородсодержащие соединения серы (VI).  7. <b>Практическая работа № 3.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».  8. Обобщающий урок по теме  9. <i>Круговорот серы в природе. Экологические проблемы, связанные с кислородсодержащими соединениями серы</i></p>	<p>Д.И. Менделеева.  Отбирать информацию из других источников для подготовки кратких сообщений.  Готовить компьютерные презентации по теме.  Наблюдать демонстрируемые и самостоятельно проводимые опыты. Соблюдать правила техники безопасности.  Описывать свойства изучаемых веществ на основе наблюдений за их превращениями.  Анализировать свойства неметаллов по подгруппам.  Обобщать знания и делать выводы закономерностях изменений свойств неметаллов в периодах и группах Периодической системы.</p>
<p><b>5. Подгруппа азота и её типичные представители</b></p>	9	-	2/1	<p>1. Общая характеристика элементов подгруппы азота.  2. Аммиак. Соли аммония.  3. <b>Практическая работа № 4.</b> Получение аммиака и исследование его свойств  4. Оксиды азота.  5. Азотная кислота и её соли.  6. Фосфор и его соединения. <i>Круговорот фосфора в природе</i>  7. <i>Минеральные удобрения.</i></p>	<p><b>Познавательная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать смысл информации</li> <li>➤ Анализировать объекты,</li> <li>➤ Использовать знаково-символовые средства для формулирования темы,</li> <li>➤ Находить и выделять нужную информацию</li> <li>➤ Преобразовывать и выявлять общие закономерности</li> <li>➤ Структурировать задания</li> <li>➤ Понимать смысл информации.</li> <li>➤ Делать выводы и обобщения.</li> <li>➤ Осознанно строить речевые высказывания</li> </ul>
<p><b>6. Подгруппа углерода</b></p>	9	1	1/1	<p>1. Общая характеристика элементов подгруппы углерода. Углерод — представитель IVA-группы. Аллотропия углерода. Адсорбция.  2. Оксиды углерода.  3. Угольная- кислота и её соли.  4. <b>Практическая работа № 5.</b> Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств  5. Кремний и его соединения. Силикатная промышленность.  6. Обобщение знаний по темам 4-6  7. Решение задач  8. Контрольная работа №2 по разделу «Неметаллы»  <b>Демонстрации.</b> 1. Получение моноклинной и пластической серы.  2. Получение белого фосфора и его возгорание на воздухе.  3. Получение оксидов азота- (II) и (IV).  4. <i>Взаимодействие азота, фосфора и углерода с металлами и водородом.</i>  5. <i>Взаимодействие брома с алюминием.</i>  6. <i>Взаимодействие серы с водородом, медью, натрием, кислородом.</i>  7. Восстановление свинца из оксида на поверхности угля.  8. <i>Получение кремния, силана. Окисление силана на во духе.</i>  9. Получение аммиака и исследование его свойств. 10. Получение и исследование свойств диоксида углерода.</p>	<p><b>Коммуникативная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать и воспринимать информацию учителя и одноклассников на слух</li> <li>➤ Уметь слушать, слышать, спрашивать, отвечать.</li> <li>➤ Работать в группах, уметь отстаивать свою точку зрения.</li> <li>➤ Обсуждать и принимать общие решения,</li> <li>➤ Участвовать в диалоге с учителем и сверстниками.</li> </ul> <p><b>Регулятивная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Выполнять учебные действия, развивать навыки самоанализа</li> <li>➤ Соотносить способы действий и результаты работы</li> <li>➤ Адекватно и самостоятельно оценивать результаты своей деятельности</li> </ul> <p>Устанавливать приоритеты при выборе типа задания</p>



				<p>11. опыты, подтверждающие общие химические свойства кислот.</p> <p>12. Горение серы и угля в азотной кислоте. Воспламенение скипидара в азотной кислоте.</p> <p>13. Взаимодействие меди с концентрированной серной кислотой.</p> <p>14. <i>Получение кремниевой кислоты.</i></p> <p>15. <i>Получение оксида серы (IV) и окисление его в присутствии катализатора.</i></p> <p>16. Качественные реакции на анионы: сульфид-ион, сульфат-ион, карбонат-ион, хлорид-ион, бромид-ион, иодид-ион, нитрат-ион, фосфат-ион.</p> <p><b>Лабораторные опыты.</b> 1. Ознакомление с образцами серы и её природных соединений.</p> <p>2. Получение аммиака и исследование его свойств.</p> <p>3. Ознакомление с химическими свойствами водного раствора аммиака.</p> <p>4. Получение углекислого газа и изучение его свойств.</p> <p>5. Качественные реакции на анионы кислот.</p> <p>6. Восстановительные свойства водорода и углерода.</p> <p>7. Получение угольной кислоты из оксида углерода(IV) и изучение её свойств.</p> <p>8. <i>Гидролиз солей, образованных сильными и слабыми кислотами</i></p> <p>9. Распознавание хлоридов, сульфатов, карбонатов.</p> <p><b>Расчётные задачи.</b> Вычисление массы или объёма продукта реакции по известной массе или объёму исходного вещества, содержащего примеси.</p> <p><b>Темы творческих работ.</b> Химические свойства элементов и их роль в экологических процессах (на примере изученных элементов IV, V, VI групп). Фосфор (азот, селен, бор). Распространение в природе; состав, строение, свойства и роль неметаллов в техносфере. Кремний в полупроводниковой промышленности. Солнечные батареи</p>
--	--	--	--	---

### Раздел III. Общие сведения об органических соединениях (7 ч)

<b>9. Углеводороды</b>	3	-	-/-	<p>1. Возникновение и развитие органической химии — химии соединений углерода.</p> <p>2. Классификация и номенклатура углеводородов.</p> <p>3. Предельные углеводороды — алканы.</p> <p>4. Непредельные углеводороды — алкены</p>	<p>Наблюдать демонстрируемые и самостоятельно проводимые опыты.</p> <p>Описывать свойства изучаемых веществ на основе наблюдений за их превращениями.</p> <p>Составлять структурные формулы органических веществ. Определять понятия «гомолог», «гомологический ряд», «изомеры».</p> <p>Сравнивать свойства предельных и непредельных</p>
<b>10. Кислородсодержащие органические соединения</b>	1	-	-/-	<p>1. Кислородсодержащие органические соединения. Спирты.</p> <p>2. Карбоновые кислоты</p>	

<p><b>11. Биологически важные органические соединения (жиры, углеводы, белки)</b></p>	3	1	-/-	<p>1. Биологически важные соединения — жиры, углеводы.  2. Белки.  <b>Демонстрации.</b> 1. Коллекция «Нефть и нефтепродукты».  2. Модели молекул органических соединений.  3. Взаимодействие этилена с бромной водой и раствором перманганата калия.  4. Получение ацетилена и его взаимодействие с бромной водой.  5. Воспламенение спиртов.  6. Опыты, подтверждающие химические свойства карбоновых кислот.  7. Реакция этерификации вещества.  8. Модель молекулы белка.  9. Денатурация белка  Контрольная работа №3 по теме «Органические соединения»</p>	<p>углеводородов.  Составлять классификационные схемы, сравнительные и обобщающие таблицы, опорные конспекты.  Использовать внутри- и межпредметные связи.  Сравнивать органические вещества с неорганическими.  Объяснять причины многообразия веществ.  Составлять классификационные схемы, сравнительные и обобщающие таблицы, опорные конспекты.  Отбирать информацию из других источников для подготовки кратких сообщений.  Готовить компьютерные презентации по теме</p> <p><b>Познавательная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать смысл информации</li> <li>➤ Анализировать объекты,</li> <li>➤ Использовать знаково-символовые средства для формулирования темы,</li> <li>➤ Находить и выделять нужную информацию</li> <li>➤ Преобразовывать и выявлять общие закономерности</li> <li>➤ Структурировать задания</li> <li>➤ Понимать смысл информации.</li> <li>➤ Делать выводы и обобщения.</li> <li>➤ Осознанно строить речевые высказывания</li> </ul> <p><b>Коммуникативная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать и воспринимать информацию учителя и одноклассников на слух</li> <li>➤ Уметь слушать, слышать, спрашивать, отвечать.</li> <li>➤ Работать в группах, уметь отстаивать свою точку зрения.</li> <li>➤ Обсуждать и принимать общие решения,</li> <li>➤ Участвовать в диалоге с учителем и сверстниками.</li> </ul> <p><b>Регулятивная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Выполнять учебные действия, развивать навыки самоанализа</li> <li>➤ Соотносить способы действий и результаты работы</li> <li>➤ Адекватно и самостоятельно оценивать результаты своей деятельности</li> </ul> <p>Устанавливать приоритеты при выборе типа задания</p>
<p><b>Раздел IV. Металлы (17 ч)</b></p>					

<p><b>7. Общие свойства металлов</b></p>	5	-	-/-	<p>1. Элементы-металлы в природе и в Периодической системе. Особенности строения их атомов.  2. Кристаллическое строение и физико-химические свойства металлов.  3. Электрохимический ряд напряжений металлов.  4. Металлы. <i>Коррозия металлов и меры борьбы с ней.</i>  <b>Демонстрации.</b> 1. Образцы металлов и их соединений, изучение их электрической проводимости. 2. Теплопроводность металлов. 3. Модели кристаллических решёток металлов</p>	<p>Использовать внутри- и межпредметные связи. Исследовать свойства изучаемых веществ. Наблюдать и описывать химические реакции. Определять свойства веществ исходя из кристаллического строения. Характеризовать химические элементы малых периодов по их положению в Периодической системе. Обобщать знания и делать выводы о закономерностях изменений свойств металлов в периодах и группах Периодической системы.</p>
<p><b>8. Металлы главных и побочных подгрупп</b></p>	12	2	2/1	<p>1. Металлы IA-группы Периодической системы и образуемые ими простые вещества.  2. Металлы IIA-группы Периодической системы и их важнейшие соединения.  3. Жёсткость воды. <i>Роль металлов IIA-группы в природе.</i>  4. Алюминий и его соединения.  5. Железо — представитель металлов побочных подгрупп. Важнейшие соединения железа.  6. Обобщение знаний по темам 7, 8.  7. <b>Практическая работа № 6.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».  8. Контрольная работа № 4 по разделу «Металлы»  9. Обобщение знаний по курсу химия 9.  10. итоговая контрольная работа №5  <b>Демонстрации.</b> 1. Взаимодействие металлов с неметаллами и водой.  2. Горение, взаимодействие с водой лития, натрия и кальция.  3. Взаимодействие с водой оксида кальция.  4. Качественные реакции на ионы кальция и бария.  5. Устранение жёсткости воды.  6. Механическая прочность оксидной плёнки алюминия.  7. Взаимодействие алюминия с водой.  8. Взаимодействие алюминия с бромом, кислотами, щелочами.  <b>Лабораторные опыты.</b> 1. Рассмотрение образцов металлов, их солей и природных соединений.  2. Взаимодействие металлов с растворами солей.  3. Ознакомление с образцами сплавов (коллекция «Металлы и сплавы»)  4. Ознакомление с образцами природных соединений кальция.  5. Ознакомление с образцами алюминия и его сплавов.  6. Ознакомление с образцами чугуна и стали.  7. Свойства оксидов и гидроксидов алюминия.  8. Получение и исследование свойств гидроксидов железа</p>	<p>Прогнозировать свойства неизученных элементов и их соединений на основе знаний о Периодическом законе. Исследовать свойства изучаемых веществ. Наблюдать и описывать химические реакции. Наблюдать демонстрируемые и самостоятельно проводимые опыты. Описывать свойства изучаемых веществ на основе наблюдений за их превращениями. Обобщать знания и делать выводы о закономерностях изменений свойств металлов в периодах и группах Периодической системы. Прогнозировать свойства неизученных элементов и их соединений на основе знаний о Периодическом законе. Записывать уравнения окислительно-восстановительных реакций и реакций ионного обмена. Составлять классификационные схемы, сравнительные и обобщающие таблицы, опорные конспекты. Отбирать информацию из других источников для подготовки кратких сообщений. Готовить компьютерные презентации по теме. Производить расчёты по уравнениям химических реакций, используя понятия «молярная масса», «молярный объём», «термохимические уравнения реакций», «тепловой эффект реакции»</p> <p><b>Познавательная:</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать смысл информации</li> <li>➤ Анализировать объекты,</li> <li>➤ Использовать знаково-символические средства для формулирования темы,</li> <li>➤ Находить и выделять нужную информацию</li> <li>➤ Преобразовывать и выявлять общие закономерности</li> <li>➤ Структурировать задания</li> <li>➤ Понимать смысл информации.</li> <li>➤ Делать выводы и обобщения.</li> <li>➤ Осознанно строить речевые высказывания</li> </ul> <p><b>Коммуникативная:</b></p>

				(II) и железа (III). 9. Качественные реакции на ионы железа. 10. Взаимодействие цинка и железа с растворами кислот и щелочей. <b>Тема творческой работы.</b> Металлы и современное общество	<ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Понимать и воспринимать информацию учителя и одноклассников на слух</li> <li>➤ Уметь слушать, слышать, спрашивать, отвечать.</li> <li>➤ Работать в группах, уметь отстаивать свою точку зрения.</li> <li>➤ Обсуждать и принимать общие решения,</li> <li>➤ Участвовать в диалоге с учителем и сверстниками.</li> </ul> <b>Регулятивная:</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>➤ Выполнять учебные действия, развивать навыки самоанализа</li> <li>➤ Соотносить способы действий и результаты работы</li> <li>➤ Адекватно и самостоятельно оценивать результаты своей деятельности</li> </ul> Устанавливать приоритеты при выборе типа задания
--	--	--	--	--	---

### КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

Дата					№ блока, урока	Тема блока, урока	Примечание
План/Факт							
9А	9Б	9В	9Г	9Д	I	Теоретические основы химии	
					1(1)	Периодический закон Д.И. Менделеева. Строение вещества.	
					2(2)	Важнейшие классы неорганических соединений	
					3(3)	Энергетика химических реакций. Расчеты по термохимическим уравнениям	
					4(4)	Скорость химической реакции	
					5(5)	<b>Практическая работа №1.</b> Влияние различных факторов на скорость химической реакции.	
					6(6)	Химическое равновесие. Принцип Ле Шателье.	
					7(7)	Понятие о растворах. Теории растворов.	
					8(8)	Вещества – электролиты и неэлектролиты. Диссоциация кислот, оснований, солей.	
					9(9)	Сильные и слабые электролиты. Степень электролитической диссоциации.	
					10(10)	Реакции ионного обмена	
					11(11)	Химические свойства кислот как электролитов.	
					12(12)	Химические свойства оснований как электролитов	
					13(13)	Химические свойства солей как электролитов.	
					14(14)	<b>Практическая работа №2.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация».	
					15(15)	Гидролиз солей.	
					16(16)	Обобщение знаний по разделу «Теоретические основы химии».	
					17(17)	Решение задач	
					18(18)	<b>Контрольная работа №1 по разделу «Теоретические основы химии».</b>	
					II	<b>Элементы-неметаллы и их важнейшие соединения</b>	
					1(19)	Элементы-неметаллы в природе и в Периодической системе элементов Д.И. Менделеева.	

					Кристаллическое строение и физико-химические свойства неметаллов.
				2(20)	Общая характеристика элементов подгруппы кислорода. Сера как простое вещество. Аллотропия и свойства серы.
				3(21)	Сероводород. Сульфиды.
				4(22)	Оксид серы (IV). Сернистая кислота и её соли.
				5(23)	Оксид серы (VI). Серная кислота и её соли
				6(24)	Окислительные свойства концентрированной серной кислоты. Производство серной кислоты.
				7(25)	<b>Практическая работа №3.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»
				8(26)	Решение задач
				9(27)	Общая характеристика элементов подгруппы азота. Азот как элемент и как простое вещество.
				10(28)	Аммиак: физические и химические свойства, получение и применение
				11(29)	<b>Практическая работа №4.</b> Получение аммиака и исследование его свойств.
				12(30)	Соли аммония.
				13(31)	Азотная кислота: строение молекулы, получение. Общие свойства азотной кислоты
				14(32)	Окислительные свойства азотной кислоты
				15(33)	Соли азотной кислоты. Азотные удобрения.
				16(34)	Фосфор: аллотропия, свойства, получение.
				17(35)	Оксид фосфора(V). Фосфорная кислота и её соли. Фосфорные удобрения
				18(36)	Общая характеристика элементов подгруппы углерода. Углерод как простое вещество.
				19(37)	Оксиды углерода.
				20(38)	Угольная кислота и ее соли.
				21(39)	<b>Практическая работа №5.</b> Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.
				22(40)	Кремний и его соединения.
				23(41)	Силикатная промышленность
				24(42)	Решение задач: вычисление массы или объема продукта реакции по известной массе или объему исходного вещества, содержащего примеси.
				25(43)	Обобщение знаний по разделу «Элементы-неметаллы и их важнейшие соединения».
				26(44)	<b>Контрольная работа №2 по разделу «Элементы-неметаллы и их важнейшие соединения».</b>
				<b>III</b>	<b>Общие сведения об органических веществах</b>
				1(45)	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А.М. Бутлерова.
				2(46)	Алканы.
				3(47)	Непредельные углеводороды.
				4(48)	Кислородсодержащие органические соединения. Спирты. Карбоновые кислоты.
				5(49)	Биологически важные соединения: жиры, углеводы, белки.
				6(50)	Обобщение знаний об органических соединениях
				7(51)	<b>Контрольная работа №3 по теме «Органические соединения»</b>
				<b>IV</b>	<b>Металлы</b>
				1(52)	Элементы-металлы в природе и ПСХЭ Д.И. Менделеева. Металлическая связь. Металлическая кристаллическая решетка.
				2(53)	Физико-химические свойства металлов.

					3(54)	Электролиз.	
					4(55)	Металлургия. Производство чугуна и стали.	
					5(56)	Сплавы. Коррозия металлов и сплавов.	
					6(57)	Элементы IA-группы и их соединения.	
					7(58)	Элементы IIA-группы и их важнейшие соединения.	
					8(59)	Жесткость воды.	
					9(60)	Алюминий. Соединения алюминия.	
					10(61)	Железо – представитель металлов побочных подгрупп.	
					11(62)	Соединения железа.	
					12(63)	<b>Практическая работа №6.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	
					13(64)	Решение задач: определение массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного.	
					14(65)	Обобщение знаний по разделу «Металлы».	
					15(66)	<b>Контрольная работа №4 по разделу «Металлы».</b>	
					16(67)	Обобщение и систематизация знаний	
					17(68)	<b>Итоговая контрольная работа №5 за курс 9 класса</b>	

## Приложение 1

### УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

Реализация целей, являющихся главным условием эффективной учебной деятельности школьников, невозможна без использования основных образовательных ресурсов: учебников, учебно-методических материалов, наглядных демонстрационных пособий и таблиц, приборов и приспособлений, а также современных информационных систем, Интернет, электронных учебников. При отборе средств обучения соблюдены следующие условия: учтена специфика предмета и соответственно включены характерные только для биологии средства; учтены достижения новейших информационных технологий (мультимедиа, интерактивная доска, аудиовизуальные средства); особое внимание обращено на средства обучения, содержание которых имеет комплексный характер; учтено соблюдение системности, обеспечивающей пособиями и оборудованием все разделы и темы.

### УЧЕБНО – МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

#### Учебная литература

Н.Е.Кузнецова, И.М.Титова, Н.Н.Гара, А.Ю.Жегин. Химия. 9 класс. - М.: Вентана-Граф

#### Задачники:

Н.Е.Кузнецова, А.Н.Лёвкин. Задачник по химии. 9 класс. - М.: Вентана-Граф,

#### Методическая библиотека:

Гара Н.Н. Сборник программ образовательных учреждений «Химия» 8-9, 10-11 классы. М.: «Просвещение», 2017г.

Днепров Э.Д., Аркадьев А.Г. Сборник нормативных документов «Химия». М.: «Дрофа», 2017г.

Аранская О.С., Бурая И.В. Проектная деятельность школьников в процессе обучения химии 8-11 классы. М.: «Вентана-Граф», 2015г.

Хомченко И.Г. Решение задач по химии 8-11 класс: решения, методики, советы. М.: «Новая Волна», 2016г.

Шаламова М.О. Учимся решать расчетные задачи по химии: технология и алгоритмы решения. М.: «Школа - Пресс», 2015г.

Шириков Н.А., Ширикова А.Н., Ласточкин А.Н. Готовимся к олимпиаде по химии: сборник заданий и ответов для 8-11 классов. М.: «Аркти», 2018г.

#### Дополнительная литература:

Лидин Р.А., Молочко В.А. Номенклатура неорганических веществ. М.: «КолосС», 2016г.

Иванова Р.Г., Каверина А.А., Корощенко А.С. Контроль знаний учащихся по химии 8-9 классы. М.: «Дрофа», 2016г.  
 Князева Р.Н., Артемьев В.П. Юрченко О.В. Задания и контрольные работы по химии. М.: «Владос», 2018г.  
 Радецкий А.М. Проверочные работы по химии. М.: «Просвещение», 2000г.  
 Иванова Р.Г. Вопросы, упражнения и задания по химии 8-9 класс. М.: «Просвещение», 2017г.  
 Суровцева Р.П., Гузей Л.С., Останний Н.И., Татур А.О. Тесты по химии 8-9 классы. М.: «Дрофа», 2016г.  
 Попова О.А. Тестовые задания для проверки знаний учащихся по химии 8-9 класс. М.: ТЦ «Сфера», 2014г.  
 Шмаков Ю А. Тесты. Неорганическая химия в 2-х частях. Саратов «Лицей», 2017г.  
 Шмаков Ю А. Тесты. Общая химия. Теоретические основы. Саратов «Лицей», 2017г.

Для учащихся:

1. Сборник тестовых заданий для тематического и итогового контроля. Химия.- 8-9 класс.- М., Интеллект-Центр, 2006.

Аудио- и видеоматериалы:

1. Виртуальная школа Кирилла и Мефодия. Уроки химии. 8-9 классы. М.: ООО Кирилл и Мефодий, 2004
2. Типовые задачи по химии для 8-9 классов. – В 2 ч. – М.: Sovafilm, 2016.
3. Ахлебинин А.К. и др. Химия. 8 класс.- М.: «1С», 2014.
4. Мастер-класс учителя химии. М.: Глобус, 2010.
5. Химия. Цифровая база видео. 2017.
6. Ахлебинин А.К. и др. Химия для всех XXI. Химические опыты со взрывами и без. Калуга, 2016.
7. Школьный химический эксперимент. Металлы побочных подгрупп. 2005.
8. Школьный химический эксперимент. Галогены. Сера. 2015.
9. Школьный химический эксперимент. Химия и электрический ток. 2015.

Печатные пособия:

Серия таблиц по химии («Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева», «Растворимость кислот, оснований и солей в воде», «Электрохимический ряд напряжений металлов»).

**ДЛЯ ОБЕСПЕЧЕНИЯ БЕЗОПАСНОГО ТРУДА В КАБИНЕТЕ ХИМИИ ИМЕЕТСЯ:**

- противопожарный инвентарь
- аптечку с набором медикаментов и перевязочных средств;
- инструкцию по правилам безопасности труда для обучающихся
- журнал регистрации инструктажа по правилам безопасности труда.

**ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ**

**Список сайтов по химии для учащихся и учителя**

№	Название сайта или статьи	Содержание	Адрес (Url)
1	Химия и жизнь: научно-популярный журнал	Электронная версия научно-популярного журнала. Архив содержаний номеров. Доступ к полной версии журнала через регистрацию. Оформление подписки	<a href="http://www.hij.ru">http://www.hij.ru</a>
2	Alhimik	Полезные советы, эффектные опыты, химические новости, виртуальный репетитор, консультации, казусы и т.д.	<a href="http://www.alhimik.ru">http://www.alhimik.ru</a>
3	C-BOOKS	Литература по химии	<a href="http://c-books.narod.ru">http://c-books.narod.ru</a>
4	Азбука веб-поиска для химиков	Методика поиска информации по химии. Обзор бесплатных патентных баз данных. Ежемесячные аннотации новых химических научных ресурсов	<a href="http://www.chemistry.bsu.by/abc/">http://www.chemistry.bsu.by/abc/</a>

5	Механизмы органических реакций	Основные типы механизмов химических реакций	<a href="http://www.tl.ru/~gimnl3/docs/ximia/him2.htm">http://www.tl.ru/~gimnl3/docs/ximia/him2.htm</a> <a href="http://www.tl.ru">http://www.tl.ru</a>
6	Опорные конспекты по химии	Поурочные конспекты для школьников 8— 11-х классов	<a href="http://khimia.r1.ru/">http://khimia.r1.ru/</a>
7	Опыты по неорганической химии	Описания реакций, фотографии, справочная информация	<a href="http://shnic.narod.ru/">http://shnic.narod.ru/</a>
8	Периодическая система химических элементов	История открытия элементов и происхождение их названий, описание физических и химических свойств	<a href="http://www.jergym.hiedu.cz/~canovm/vyhledav/variarity/rusko2.html">http://www.jergym.hiedu.cz/~canovm/vyhledav/variarity/rusko2.html</a>
9	Расчетные задачи по химии	Сборник расчетных задач по неорганической и органической химии для работы на школьном спецкурсе. Список литературы	<a href="http://lyceuml.ssu.runnet.ru/~vdovina/sod.html">http://lyceuml.ssu.runnet.ru/~vdovina/sod.html</a>
10	Химия для всех	Электронный справочник за полный курс химии	<a href="http://www.informika.ru/text/database/chemy/START.html">http://www.informika.ru/text/database/chemy/START.html</a>
11	Школьная химия — справочник	Справочник и учебник по химии. Главная особенность — химкалькулятор, который упрощает решение задач по химии	<a href="http://www.schoolchemistry.by.ru">http://www.schoolchemistry.by.ru</a>
12	Электронная библиотека по химии	Книги и аналитические обзоры. Учебники. Журналы. Учебные базы данных. Нобелевские премии по химии	<a href="http://www.chemnet.ru/rus/elbibch.html">http://www.chemnet.ru/rus/elbibch.html</a>
13	Общая и неорганическая химия: часть 1	Материалы по общей химии для учащихся химико-биологических классов: основные понятия химии, строение атома, химическая связь	<a href="http://lib.morg.chem.msu.ru/tutorials/korenev/1.doc">http://lib.morg.chem.msu.ru/tutorials/korenev/1.doc</a>
14	Общая и неорганическая химия: часть 2	Материалы по неорганической химии для учащихся специализированных химико-биологических классов: основные классы неорганических соединений, их свойства и способы получения	<a href="http://lib.inorg.chem.msu.ru/tutorials/korenev/2.doc">http://lib.inorg.chem.msu.ru/tutorials/korenev/2.doc</a>
15	Экспериментальный учебник по химии для 8— 9-х классов	Учебное пособие по общей химии, отличающееся научной строгостью изложения и системой определений	<a href="http://www.chem.msu.ru/school/zhukov1/welcome.html">http://www.chem.msu.ru/school/zhukov1/welcome.html</a>
16	Программное обеспечение по химии	Аннотированные ссылки на существующие программные ресурсы по химии	<a href="http://chemicsoft.chat.ru/">http://chemicsoft.chat.ru/</a>
17	Электронная библиотека по химии	Сборник российских научных и образовательных публикации по химии. Справочная информация и базы данных по химии. Материалы для школьников. Электронные учебники. Задания вступительных экзаменов по химии в МГУ. Задачи химических олимпиад. Мультимедиа-публикации	<a href="http://www.chem.msu.ru/rus/elibrary">http://www.chem.msu.ru/rus/elibrary</a>
18	Репетитор по химии	Интерактивный курс подготовки к централизованному тестированию и ЕГЭ по химии. Для зарегистрированных пользователей: тесты, теоретический разбор решений. В свободном доступе: пробные тесты, литература, некоторые химические программы. Методические рекомендации для подготовки к ЦТ и ЕГЭ по химии	<a href="http://chemistry.nm.ru/">http://chemistry.nm.ru/</a>
19	Российская дистанционная олимпиада школьников по химии	Дистанционные олимпиады по химии	<a href="http://www.muotr.edu.ru/olimpiada/">http://www.muotr.edu.ru/olimpiada/</a>
20	Химическая страничка	Материалы олимпиад по химии. Описание опытов. Свойства элементов. Химические свойства минералов. Словарь химических терминов	<a href="http://www-windows-1251.edu.yar.ru/russian/courses/chem/">http://www-windows-1251.edu.yar.ru/russian/courses/chem/</a>

## ОБОРУДОВАНИЕ И ПРИБОРЫ



Компьютер, мультимедийный проектор, экран

№ п/п	Наименование объектов и средств материально – технического обеспечения
1	<b>I. Печатные пособия</b> Комплект портретов ученых-химиков
2	Серия справочных таблиц по химии («Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева», «Растворимость солей, кислот и оснований в воде», «Электрохимический ряд напряжений металлов», «Окраска индикаторов в различных средах»).
3	Серия инструктивных таблиц по химии
4	Серия таблиц по неорганической химии
	<b>III. Информационно-коммуникативные средства</b>
1	Мультимедийные программы (обучающие, тренинговые, контролирующие) по всем разделам курса химии
2	Электронные библиотеки по курсу химии
	<b>IV. Технические средства обучения</b>
1	Компьютер
2	Мультимедийный проектор
3	Экран проекционный
	<b>V. Учебно-практическое и учебно-лабораторное оборудование</b>
	<b>Приборы, наборы посуды и лабораторных принадлежностей для химического эксперимента Общего назначения</b>
1	Нагревательные приборы - электроплитки лабораторные с открытой спиралью - электронагреватели для пробирок НП-1 - нагреватель для колб учебный НКУ
2	Доска для сушки посуды
3	Комплект электроснабжения кабинета химии
	<b>Демонстрационные</b>
1	Набор посуды и принадлежностей для демонстрационных опытов по химии
2	Столик подъемный
3	Штатив для демонстрационных пробирок ПХ-21
4	Штатив металлический ШЛБ
5	Экран фоновый черно-белый (двусторонний)
6	Набор флаконов (250 – 300 мл для хранения растворов реактивов)
	<b>Специализированные приборы и аппараты</b>
1	Аппарат (прибор) для получения газов (Киппа)
2	Озонатор
3	Прибор для демонстрации светового эффекта реакций
4	Воронка делительная для работы с вредными веществами
5	Воронка делительная общего назначения
	<b>Комплекты для лабораторных опытов и практических занятий по химии</b>
1	Весы механические лабораторные
2	Весы электронные учебные лабораторные
3	Набор банок для хранения твердых реактивов (30 – 50 мл)
4	Набор склянок (флаконов) для хранения растворов реактивов
5	Набор пробирок (ПХ-14, ПХ-16)

6	Прибор для получения газов
7	Цилиндры мерные стеклянные
8	Кристаллизатор
1	<b>VI. Модели</b> Набор кристаллических решеток: алмаза, графита, поваренной соли
	<b>VIII.Натуральные объекты, коллекции</b>
1	Топливо
	<b>Реактивы (по норме)</b>
	<i>Набор № 1 ОС «Кислоты»</i> Кислота серная 4,800 кг Кислота соляная 2,500 кг
	<i>Набор № 2 ОС «Кислоты»</i> Кислота азотная 0,300 кг Кислота ортофосфорная 0,050 кг
	<i>Набор № 3 ОС «Гидроксиды»</i> Калия гидроксид 0,200 кг Кальция гидроксид 0,500 кг Натрия гидроксид 0,500 кг
	<i>Набор № 4 ОС «Оксиды металлов»</i> Алюминия оксид 0,100 кг Бария оксид 0,100 кг Железа (III) оксид 0,050 кг Кальция оксид 0,100 кг Магния оксид 0,100 кг Меди (II) оксид (гранулы) 0,200 кг Калия оксид 0,100 кг Цинка оксид 0,100 кг
	<i>Набор № 5 ОС «Металлы»</i> Алюминий (гранулы) 0,100 кг Алюминий (стружка) 0,050 кг Железо восстановленное (порошок) 0,050 кг Магний (опилки) 0,050 кг Медь (гранулы, опилки) 0,050 кг Цинк (гранулы) 0,500 кг
	<i>Набор № 6 ОС «Щелочные и щелочноземельные металлы»</i> Натрий 20 ампул
	<i>Набор № 7 ОС «Огнеопасные вещества»</i> Сера (порошок) 0,050 кг
	<i>Набор № 9 ОС «Галогениды»</i> Бария хлорид 0,100 кг Железа (III) хлорид 0,100 кг Калия хлорид 0,050 кг Кальция хлорид 0,100 кг Магния хлорид 0,100 кг Меди (II) хлорид 0,100 кг Натрия хлорид 0,100 кг

	<p>Цинка хлорид 0,050 кг          Калия иодид 0,050 кг          Калия бромид 0,050 кг</p>
	<p><i>Набор № 10 ОС «Сульфаты. Сульфиты. Сульфиды»</i>          Алюминия сульфат 0,100 кг          Железа (II) сульфат 0,100 кг          Калия сульфат 0,050 кг          Кальция сульфат 0,200 кг          Магния сульфат 0,050 кг          Меди (II) сульфат безводный 0,050 кг          Меди (II) сульфат 5-ти водный 0,100 кг          Натрия сульфид 0,050 кг          Натрия сульфат 0,050 кг          Цинка сульфат 0,200 кг</p>
	<p><i>Набор № 11 ОС «Карбонаты»</i>          Калия карбонат (поташ) 0,050 кг          Меди (II) карбонат основной 0,100 кг          Натрия карбонат 0,100 кг          Натрия гидрокарбонат 0,100 кг          Кальция карбонат 0,200 кг          Магния карбонат 0,200 кг</p>
	<p><i>Набор № 12 ОС «Фосфаты. Силикаты»</i>          Натрия силикат 9-ти водный 0,050 кг          Натрия ортофосфат трехзамещенный 0,100 кг</p>
	<p><i>Набор № 14 ОС «Соединения марганца»</i>          Калия перманганат (калий марганцевокислый) 0,500 кг</p>
	<p><i>Набор № 16 ОС «Нитраты»</i>          Алюминия нитрат 0,050 кг          Калия нитрат 0,050 кг          Кальция нитрат 0,050 кг          Меди (II) нитрат 0,050 кг          Натрия нитрат 0,050 кг          Серебра нитрат 0,020 кг</p>
	<p><i>Набор № 17 ОС «Индикаторы»</i>          Лакмоид 0,020 кг          Метилоранжевый 0,020 кг          Фенолфталеин 0,020 кг</p>

**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН  
 ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

**СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП**

Сертификат 603332450510203670830559428146817986133868575776

Владелец	Ларченко Елена Александровна
Действителен	С 01.04.2021 по 01.04.2022

**ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН  
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ**

**СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП**

Сертификат 603332450510203670830559428146817986133868575811

Владелец Ларченко Елена Александровна

Действителен с 01.04.2022 по 01.04.2023