

Администрация Красногорского района Алтайского края  
МКОУ «Усть-Кажинская средняя общеобразовательная школа»

«РАССМОТРЕНО»

на заседании школьного  
методического  
объединения

Протокол № 6

от « 16 » июня 2022г

«ПРИНЯТО»

На заседании  
Педагогического совета

Протокол № 13

от « 22 » июня 2022г

«УТВЕРЖДЕНО»

Приказом Директора  
МКОУ «Усть-Кажинская  
СОШ»

Приказ №70  
от «24» июня 2022г



## РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

по предмету « ХИМИЯ »

Класс 8-9

**Составитель:**

Лубошникова Надежда Юрьевна

учитель биологии

с.Усть-Кажа

2022 г.

## Планируемые результаты освоения учебного предмета.

### Выпускник научится:

- характеризовать основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент;
- описывать свойства твердых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки;
- раскрывать смысл основных химических понятий «атом», «молекула», «химический элемент», «простое вещество», «сложное вещество», «валентность», «химическая реакция», используя знаковую систему химии;
- раскрывать смысл законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно-молекулярной теории;
- различать химические и физические явления;
- называть химические элементы;
- определять состав веществ по их формулам;
- определять валентность атома элемента в соединениях;
- определять тип химических реакций;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта;
- составлять формулы бинарных соединений;
- составлять уравнения химических реакций;
- соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов;
- пользоваться лабораторным оборудованием и посудой;
- вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ;
- вычислять массовую долю химического элемента по формуле соединения;
- вычислять количество, объем или массу вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции;
- характеризовать физические и химические свойства простых веществ: кислорода и водорода;
- получать, собирать кислород и водород;
- распознавать опытным путем газообразные вещества: кислород, водород;
- раскрывать смысл закона Авогадро;
- раскрывать смысл понятий «тепловой эффект реакции», «молярный объем»;
- характеризовать физические и химические свойства воды;
- раскрывать смысл понятия «раствор»;
- вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе;
- готовить растворы с определенной массовой долей растворенного вещества;
- называть соединения изученных классов неорганических веществ;
- характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей;
- определять принадлежность веществ к определенному классу соединений;
- составлять формулы неорганических соединений изученных классов;
- проводить опыты, подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ;
- распознавать опытным путем растворы кислот и щелочей по изменению окраски индикатора;
- характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений;

- раскрывать смысл Периодического закона Д.И. Менделеева;
- объяснять физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода в периодической системе Д.И. Менделеева;
- объяснять закономерности изменения строения атомов, свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп;
- характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов;
- составлять схемы строения атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И. Менделеева;
- раскрывать смысл понятий: «химическая связь», «электроотрицательность»;
- характеризовать зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки;
- определять вид химической связи в неорганических соединениях;
- изображать схемы строения молекул веществ, образованных разными видами химических связей;
- раскрывать смысл понятий «ион», «катион», «анион», «электролиты», «неэлектролиты», «электролитическая диссоциация», «окислитель», «степень окисления» «восстановитель», «окисление», «восстановление»;
- определять степень окисления атома элемента в соединении;
- раскрывать смысл теории электролитической диссоциации;
- составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей;
- объяснять сущность процесса электролитической диссоциации и реакций ионного обмена;
- составлять полные и сокращенные ионные уравнения реакции обмена;
- определять возможность протекания реакций ионного обмена;
- проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ;
- определять окислитель и восстановитель;
- составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций;
- называть факторы, влияющие на скорость химической реакции;
- классифицировать химические реакции по различным признакам;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами неметаллов;
- проводить опыты по получению, собиранию и изучению химических свойств газообразных веществ: углекислого газа, аммиака;
- распознавать опытным путем газообразные вещества: углекислый газ и аммиак;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами металлов;
- называть органические вещества по их формуле: метан, этан, этилен, метанол, этанол, глицерин, уксусная кислота, аминокислота, стеариновая кислота, олеиновая кислота, глюкоза;
- оценивать влияние химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
  - грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни
  - определять возможность протекания реакций некоторых представителей органических веществ с кислородом, водородом, металлами, основаниями, галогенами.

**Выпускник получит возможность научиться:**

- *выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступить в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций;*
- *характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать*

*причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;*

- *составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращенным ионным уравнениям;*
- *прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав;*
- *составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов;*
- *выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о результатах воздействия различных факторов на изменение скорости химической реакции;*
- *использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде;*
- *использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;*
- *объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;*
- *критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации;*
- *осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;*
- *создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач; понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.*

## **Содержание учебного предмета.**

### **8 класс.**

#### **Первоначальные химические понятия.**

Предмет химии. *Тела и вещества. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент.* Физические и химические явления. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Атом. Молекула. Химический элемент. Знаки химических элементов. Простые и сложные вещества. Валентность. *Закон постоянства состава вещества.* Химические формулы. Индексы. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля химического элемента в соединении. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Моль - единица количества вещества. Молярная масса.

#### **Кислород. Водород**

Кислород - химический элемент и простое вещество. *Озон. Состав воздуха.* Физические и химические свойства кислорода. Получение и применение кислорода. *Тепловой эффект химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях.* Водород - химический элемент и простое вещество. Физические и химические свойства водорода. Получение водорода в лаборатории. *Получение водорода в промышленности. Применение водорода.* Закон Авогадро. Молярный объем газов. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород). Объемные отношения газов при химических реакциях.

#### **Вода. Растворы**

*Вода в природе. Круговорот воды в природе. Физические и химические свойства воды.* Растворы. *Растворимость веществ в воде.* Концентрация растворов. Массовая доля

растворенного вещества в растворе.

### **Основные классы неорганических соединений**

Оксиды. Классификация. Номенклатура. *Физические свойства оксидов.* Химические свойства оксидов. *Получение и применение оксидов.* Основания. Классификация. Номенклатура. *Физические свойства оснований.* *Получение оснований.* Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации. Кислоты. Классификация. Номенклатура. *Физические свойства кислот.* *Получение и применение кислот.* Химические свойства кислот. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах. Соли. Классификация. Номенклатура. *Физические свойства солей.* *Получение и применение солей.* Химические свойства солей. Генетическая связь между классами неорганических соединений. *Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни.* *Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества.* *Бытовая химическая грамотность.*

### **Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева**

Строение атома: ядро, энергетический уровень. *Состав ядра атома: протоны, нейтроны.* *Изотопы.* Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома. Значение Периодического закона Д.И. Менделеева.

### **Строение веществ. Химическая связь**

*Электроотрицательность атомов химических элементов.* Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. *Понятие о водородной связи и ее влиянии на физические свойства веществ на примере воды.* Ионная связь. Металлическая связь. *Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая).* *Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки.*

## **9 класс.**

### **Химические реакции.**

*Понятие о скорости химической реакции.* *Факторы, влияющие на скорость химической реакции.* *Понятие о катализаторе.* Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов; поглощению или выделению энергии. Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Катионы и анионы. Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов в соединениях. Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций.

### **Неметаллы IV - VII групп и их соединения**

Положение неметаллов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Общие свойства неметаллов. Галогены: физические и химические свойства. Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли. Сера: физические и химические свойства. Соединения серы: сероводород, сульфиды, оксиды серы. Серная, *сернистая и сероводородная кислоты* и их соли. Азот: физические и химические свойства. Аммиак. Соли аммония. Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли. Фосфор: физические и химические свойства. Соединения фосфора: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и ее соли. Углерод: физические и химические свойства. *Аллотропия углерода: алмаз, графит,*

карбин, фуллерены. Соединения углерода: оксиды углерода (II) и (IV), угольная кислота и ее соли. Кремний и его соединения.

### **Металлы и их соединения**

*Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Металлы в природе и общие способы их получения. Общие физические свойства металлов. Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. Электрохимический ряд напряжений металлов. Щелочные металлы и их соединения. Щелочноземельные металлы и их соединения. Алюминий. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Железо. Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III).*

### **Первоначальные сведения об органических веществах**

Первоначальные сведения о строении органических веществ. Углеводороды: метан, этан, этилен. *Источники углеводородов: природный газ, нефть, уголь.* Кислородсодержащие соединения: спирты (метанол, этанол, глицерин), карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминокислота, стеариновая и олеиновая кислоты). Биологически важные вещества: жиры, глюкоза, белки. *Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.*

### **Типы расчетных задач:**

1. Вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения.  
*Установление простейшей формулы вещества по массовым долям химических элементов.*
2. Вычисления по химическим уравнениям количества, объема, массы вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции.
3. Расчет массовой доли растворенного вещества в растворе.

### **Примерные темы практических работ:**

1. Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории.
2. Очистка загрязненной поваренной соли.
3. Признаки протекания химических реакций.
4. Получение кислорода и изучение его свойств.
5. Получение водорода и изучение его свойств.
6. Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества.
7. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений».
8. Реакции ионного обмена.
9. *Качественные реакции на ионы в растворе.*
10. *Получение аммиака и изучение его свойств.*
11. *Получение углекислого газа и изучение его свойств.*
12. Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV - VII групп и их соединений».
13. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».

### **Тематическое планирование.**

**8 класс.**

№	Наименование разделов и тем	Всего	В том числе на:	Контрольные
---	-----------------------------	-------	-----------------	-------------

п/п		часов	Уроки	Практические работы	работы
1	Основные понятия химии(уровень атомно-молекулярных представлений)	35	26	6	3
2	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома.	5	5		
3	Строение вещества. Химическая связь.	5	4	-	1
4	Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии. Практическая работа № 1 «Изучение строения пламени»	1		1	
5	Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии. Лабораторный опыт № 1 «До какой температуры можно нагреть вещество?»	1		1	
6	Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии. Лабораторный опыт № 2 «Измерение температуры кипения воды с помощью датчика температуры и термометра»	1		1	
7	Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии. Лабораторный опыт № 3 «Определение температуры плавления и кристаллизации металла»	1		1	

8	Первоначальные химические понятия. Чистые вещества и смеси. Лабораторный опыт № 4 «Определение водопроводной и дистиллированной воды»	1		1	
9	Первоначальные химические понятия. Физические и химические явления. Демонстрационный эксперимент № 1 «Выделение и поглощение тепла -признак химической реакции»	1		1	
10	Первоначальные химические понятия. Простые и сложные вещества. Демонстрационный эксперимент № 2. «Разложение воды электрическим током»	1		1	
11	Первоначальные химические понятия. Закон сохранения массы веществ. Демонстрационный эксперимент № 3. «Закон сохранения массы веществ»	1		1	
12	Классы неорганических соединений. Состав воздуха. Демонстрационный эксперимент № 4. «Определение состава воздуха»	1		1	
13	Классы неорганических соединений. Свойства кислот. Практическая работа № 2 «Получение медного купороса»	1		1	
14	Растворы. Лабораторный опыт № 5 «Изучение зависимости растворимости вещества от температуры»	1		1	
15	Растворы. Лабораторный опыт № 6. «Наблюдение за ростом кристаллов»	1		1	
16	Растворы. Лабораторный опыт № 7. «Пересыщенный раствор»	1	-	1	-
17	Растворы. Практическая работа № 3. «Определение концентрации веществ колориметрическим по калибровочному графику»	1		1	
18	Кристаллогидраты. Лабораторный опыт № 8. «Определение температуры разложения кристаллогидрата»	1		1	

19	Классы неорганических соединений. Основания. Практическая работа № 4 «Определение pH растворов кислот и щелочей»	1		1	
20	Классы неорганических соединений. Основания. Лабораторный опыт № 9 «Определение pH различных сред»	1		1	
21	Классы неорганических соединений. Химические свойства оснований. Лабораторный опыт № 10 «Реакция нейтрализации». Демонстрационный эксперимент № 5 «Основания. Тепловой эффект реакции гидроксида натрия с углекислым газом»	1		1	
22	Свойства неорганических соединений. Лабораторный опыт № 11 «Определение кислотности почвы»	1		1	
23	Химическая связь. Демонстрационный опыт № 6 «Температура плавления веществ с разными типами кристаллических решеток»	1		1	
24	Резерв	3	3	-	-
	<b>Итого:</b>	<b>68</b>	<b>38</b>	<b>26</b>	<b>4</b>

## 9 класс.

№ п/п	Наименование разделов и тем	Всего часов	В том числе на:		Контрольные работы
			Уроки	Практические работы	
1	Многообразие химических реакций.	10	7	2	1
2	Многообразие веществ.	27	20	5	2
3	Краткий обзор важнейших органических веществ.	6	5		1
4	Теория электролитической диссоциации. Демонстрационный опыт № 1 «Тепловой эффект растворения веществ в воде»	1		1	
5	Теория электролитической диссоциации. Практическая работа № 1 «Электролиты и неэлектролиты»	1		1	
6	Теория электролитической диссоциации. Лабораторный опыт № 1 «Влияние растворителя на диссоциацию»	1		1	
7	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Лабораторный опыт № 2 «Сильные и слабые электролиты»	1		1	
8	Теория электролитической диссоциации. Лабораторный опыт № 3 «Зависимость электропроводности растворов сильных электролитов от концентрации ионов»	1		1	
9	Теория электролитической диссоциации. Практическая работа № 2. Определение концентрации соли по электропроводности раствора»	1		1	
10	Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена. Лабораторный опыт № 4 «Взаимодействие гидроксида бария с серной кислотой»	1		1	
11	Теория электролитической диссоциации. Лабораторный опыт № 5. Образование солей аммония»	1		1	

12	Химические реакции. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Лабораторный опыт № 6 «Изучение реакции взаимодействия сульфита натрия с оксидом водорода»	1		1	
13	Химические реакции. ОВР. Лабораторный опыт № 7 «Изменение pH в ходе окислительно-восстановительных реакций»	1		1	
14	Химические реакции. ОВР. Лабораторный опыт № 8. Сравнительная характеристика восстановительной способности металлов»	1		1	
15	Химические реакции. Скорость химической реакции. Демонстрационные опыты № 2 «Изучение влияния различных факторов на скорость реакции»	2	1	1	
16	Неметаллы. Галогены. Демонстрационный опыт № 3 «Изучение физических и химических свойств хлора»	1		1	
17	Галогены. Практическая работа № 3. «Определение содержания хлорид-ионов в питьевой воде»	2	1	1	
18	Сероводород, сульфиды. Демонстрационный опыт: «Получение сероводорода и изучение его свойств». Лабораторный опыт: «Синтез сероводорода. Качественные реакции на сероводород и сульфиды»	1		1	
19	Неметаллы. Оксиды серы. Сернистая кислота. Демонстрационный опыт № 4 «Изучение свойств сернистого газа и сернистой кислоты»	1		1	
20	Неметаллы. Аммиак. Лабораторный опыт № 9. «Основные свойства аммиака»	1		1	

21	Оксид азота (IV). Демонстрационные опыты: «Получение оксида азота (IV) и изучение его свойств»; «Окисление оксида азота (II) до оксида азота (IV)»; «Взаимодействие оксида азота (IV) с водой и кислородом, получение азотной кислоты»	1		1	
22	Азотная кислота и ее соли. Практическая работа № 4 «Определение нитрат-ионов в питательном растворе»	2	1	1	
23	Минеральные удобрения. Лабораторный опыт № 10 «Определение аммиачной селитры и мочевины»	1		1	
24	Металлы. Кальций. Соединения кальция. Лабораторный опыт № 11 «Взаимодействие известковой воды с углекислым газом»	1		1	
25	Металлы. Железо. Лабораторный опыт № 12 «Окисление железа во влажном воздухе»	1		1	
27	Резерв	1	1	-	-
	<b>Итого:</b>	<b>68</b>	<b>35</b>	<b>28</b>	<b>5</b>