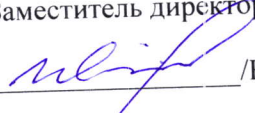


Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение
«Ботлихская общеобразовательная школа №2 им. Р. Алиева»
Муниципального района «Ботлихский район»

«Согласовано»:

Заместитель директора по УВР


/Набиюлаева К. Г./
«2» 09 2022г.

Утверждено:

Директор МКОУ «Ботлихская СОШ №2»


/Митаров М.Р./
«09» 09 2022г.

Рабочая программа по химии

9 класс

Срок реализации: 2022-2023 г.

Учитель: Темирханова Нупайсат Камалудиновна

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Рабочая программа по химии 9 класс составлена на основе Примерной программы основного общего образования по химии, соответствующей Федеральному компоненту Государственного стандарта общего образования и допущенной Министерством образования и науки РФ.

Настоящая рабочая программа рассчитана на 2 часа в неделю на протяжении учебного года, т.е. 68 часов в год.

Рабочая программа ориентирована на использование учебника: Рудзитис Г.Е, Фельдман Ф.Г. Химия: Неорганическая химия: учебник для 9 кл. общеобразовательных учреждений/ Г.Е Рудзитис, Ф.Г Фельдман.- 3-е изд. - М.: Просвещение, 2017. – 208 с.

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.

Учебно-тематическая часть программы включает сведения о неорганических и органических веществах. Учебный материал отобран таким образом, чтобы можно было объяснить на современном и доступном для учащихся уровне теоретические положения, изучаемые свойства веществ, химические процессы, протекающие в окружающем мире.

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

Изучение органической химии основано на учении А. М. Бутлерова о химическом строении веществ. Указанные теоретические основы курса позволяют учащимся объяснять свойства изучаемых веществ, а также безопасно использовать эти вещества и материалы в быту, сельском хозяйстве и на производстве.

Планируемые результаты.

Изучение химии на ступени основного общего образования направлено на достижение следующих целей;

- освоение важнейших знаний об основных понятиях и законах химии, химической символике;
- овладение умениями наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчеты на основе химических формул веществ и уравнений химических реакций;
- развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- воспитание отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;
- применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

В результате изучения химии ученик должен знать:

1. химическую символику.
2. важнейшие химические понятия.
3. основные законы химии.
4. основные теории химии.
5. важнейшие вещества и материалы.

уметь:

1. называть химические элементы.
2. определять валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи в соединениях.
3. характеризовать элементы.
4. использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни.

СОДЕРЖАНИЕ ТЕМ УЧЕБНОГО КУРСА

Тема 1. Классификация химических реакций -6 часов.

Реакции: соединения, разложения, замещения, обмена. Степень окисления. Окислительно- восстановительные реакции. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций с помощью метода электронного баланса.

Тепловые эффекты химических реакций. Экзотермические и эндотермические реакции. Термохимические уравнения. Закон сохранения и превращения энергии. Расчеты по термохимическим уравнениям. Скорость химических реакций.

Тема 2. Химические реакции в водных растворах – 6 часов.

Сущность процесса электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, оснований, солей. Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации. Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций обмена до конца.

Тема 3. Галогены – 5 часов.

Галогены. Положение в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Нахождение в природе. Физические и химические свойства галогенов. Получение и применение галогенов. Хлороводород. Физические свойства. Получение. Соляная кислота и ее соли.

Тема 4. Кислород и сера – 6 часов.

Положение в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства. Нахождение в природе. Применение серы. Сероводород. Сероводородная кислота и ее соли. Оксид серы (IV). Серная кислота. Химические свойства разбавленной и концентрированной серной кислоты.

Тема 5. Азот и фосфор – 8 часов.

Положение в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот, физические и химические свойства, получение и применение. Круговорот азота в природе. Аммиак. Физические и химические свойства, получение, применение. Соли аммония. Азотная кислота и ее свойства. Окислительные свойства азотной кислоты. Фосфор.

Аллотропия. Физические и химические свойства. Оксид фосфора (V).
Фосфорная кислота, ее соли и удобрения.

Тема 6. Углерод и кремний – 8 часов.

Положение в периодической системе, строение атомов. Углерод.
Аллотропия. Физические и химические свойства углерода. Адсорбция.
Угарный газ. Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли. Круговорот в
природе. Кремний. Оксид кремния (IV).

Тема 7. Металлы – 13 часов.

Положение в периодической системе, строение атомов.
Металлическая связь. Физические свойства. Ряд активности металлов.
свойства металлов. Общие способы получения. Сплавы металлов.
Щелочные металлы. Положение в периодической системе, строение атомов.
Физические и химические свойства. Применение. Нахождение в природе.
Щелочноземельные металлы.

Тема 8. Первоначальные представления об органических веществах – 9 часов.

Предмет органической химии. Неорганические и органические
соединения. Углерод – основа жизни на земле. Особенности строения атома
углерода в органических соединениях. Углеводороды. Предельные
углеводороды. Метан, этан, пропан. Структурные формулы углеводородов.
Гомологический ряд предельных углеводородов. Гомологи. Физические и
химические свойства предельных углеводородов. Реакции горение и
замещения. Нахождение в природе. Применение.

**Календарно - тематический план курса химии 9-го класса, 66 часов, 2
часа в неделю.**

Учитель: Темирханова Н. К.

№ п/п	Тема урока	Кол-во часов	Дата		Домашнее задание
			План	Факт	
Классификация химических реакций (6 ч.)					
1.	День знаний	1	7.09.2022		Урок мира
2.	Правила техники безопасности в кабинете химии	1	10.09.22		Требования безопасности
3.	Окислительно-восстановительные реакции.	1	14.09.22		§1 № 3-6 Тестовые задания
4.	Тепловые эффекты химических реакций.	1	21.09.22		§2 № 3
5.	Скорость химических реакций.	1	24.09.22		§3 № 1-2 Тестовые задания
6.	Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	1	28.09.22		§5 № 2-3 Тестовые задания
7.	Тестирование	1	1.10.22		
Химические реакции в водных растворах (6 ч.)					
8.	Сущность процесса электролитической диссоциации.	1	5.10.22		§6 № 1-2
9.	Диссоциация кислот, оснований и солей.	1	8.10.22		§7 № 1 Тестовые задания
10.	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.	1	12.10.22		§8 № 1 Тестовые задания

11.	Реакции ионного обмена.	1	19.10.22		§9 № 4 Тестовые задания
12.	Гидролиз солей.	1	22.10.22		§10 № 1 Тестовые задания
13.	Мониторинг	1	26.10.22		
Галогены (5 ч.)					
14.	Характеристика галогенов.	1	29.10.22		§12 № 1 Тестовые задания
15.	Хлор.	1	12.11.22		§13 № 1 Тестовые задания
16.	Контрольная работа	1	16.11.22		
17.	Анализ контрольной работы. Хлороводород: получение и свойства.	1	19.11.22		§14 № 1
18.	Соляная кислота и её соли	1	23.11.22		§15 № 2 Тестовые задания
Кислород и сера (6 ч.)					
19.	Характеристика кислорода и серы.	1	26.11.22		§17 № 1 Тестовые задания
20.	Свойства и применение серы.	1	30.11.22		§18 № 2 Тестовые задания
21.	Сероводород. Сульфиды.	1	3.12.22		§19 № 3 Тестовые задания
22.	Оксид серы(IV). Сернистая кислота.	1	7.12.22		§20 № 2 Тестовые задания

23.	Оксид серы(VI). Серная кислота.	1	10.12.22		§21 № 2 Тестовые задания
24.	Контрольная работа	1	14.12.22		
Азот и фосфор (8 ч.)					
25.	Анализ контрольной работы. Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.	1	17.12.22		§23 № 1
26.	Аммиак.	1	21.12.22		§24 № 1 Тестовые задания
27.	Соли аммония.	1	24.12.22		§26 № 3 Тестовые задания
28.	Мониторинг	1	28.12.22		
29.	Азотная кислота	1	11.01.23		§27 № 2 Тестовые задания
30.	Соли азотной кислоты	1	14.01.23		§28 № 1
31.	Фосфор	1	18.01.23		§29 № 1 Тестовые задания
32.	Оксид фосфора(V). Фосфорная кислота и её соли	1	21.01.23		§30 № 2
Углерод и кремний (8 ч.)					
33.	Анализ контрольной работы. Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода.	1	25.01.23		§31 № 1

34.	Химические свойства углерода. Адсорбция.	1	28.01.23		§32 № 1-2 Тестовые задания
35.	Оксид углерода(Н) — угарный газ.	1	1.02.23		§33 № 1 Тестовые задания
36.	Оксид углерода(ГУ) — углекислый газ	1	4.02.23		§34 № 1
37.	Угольная кислота и её соли. Круговорот углерода в природе	1	8.02.23		§35 № 8 Тестовые задания
38.	Кремний. Оксид кремния(IV)	1	11.02.23		§37 № 5 Тестовые задания
39.	Кремниевая кислота и её соли. Стекло. Цемент	1	14.02.23		§38 № 1
40.	Тестирование	1	18.02.23		
Металлы (13 ч.)					
41.	Характеристика металлов	1	22.02.23		§39 № 1-2 Тестовые задания
42.	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения	1	25.02.23		§40 № 3
43.	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1	1.03.23		§41 № 2
44.	Сплавы	1	4.03.23		§42 № 1
45.	Щелочные металлы	1	11.03.23		§43 № 1-3 Тестовые задания
46.	Тестирование	1	15.03.23		

47.	Магний. Щелочноземельные металлы	1	18.03.23		§44 № 1 Тестовые задания
48.	Важнейшие соединения кальция. Жёсткость воды	1	1.04.23		§45 № 1 Тестовые задания
49.	Алюминий	1	5.04.23		§46 № 1 Тестовые задания
50.	Важнейшие соединения алюминия	1	8.04.23		§47 № 1-3
51.	Важнейшие соединения алюминия	1	12.04.23		§48 № 2 Тестовые задания
52.	Железо	1	15.04.23		§49 № 1 Тестовые задания
53.	Соединения железа		19.04.23		§49 № 1 Тестовые задания
54.	Соединения железа		22.04.23		§49
55.	Мониторинг	1	26.04.23		
Первоначальные представления об органических веществах (9 ч.)					
56.	Органическая химия	1	29.04.23		§51 № 1-2 Тестовые задания
57.	Пределные (насыщенные) углеводороды	1	3.05.23		§52 № 1-2 Тестовые задания
58.	Непределные (ненасыщенные) углеводороды	1	6.05.23		§53 № 5
59.	Полимеры	1	10.05.23		§54 № 1-2
60.	Производные углеводородов. Спирты	1	13.05.23		§55 № 1-2 Тестовые задания

61.	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры	1	13.05.23		§56 № 1-2 Тестовые задания
62.	Контрольная работа	1	17.05.23		
63.	Анализ контрольной работы. Аминокислоты. Белки	1	17.05.23		§57 № 4
64.	Классы в органической химии	1	24.05.23		Повторение
Обобщение знаний по химии за курс основной школы (7ч.)					
65.	Углеводы	1	24.05.23		§58 № 1-3
66.	Классификация химических реакций	1	24.05.23		4 типа реакций