

Комитет администрации Чарышского района по образованию  
Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Маралихинская средняя  
общеобразовательная школа»

«Согласовано» Ответственный по УВР _____ / ./«___» _____ 20__	«Утверждено» Директор МБОУ « Маралихинская СОШ» _____ /Домникова С.Н./ Приказ № 32 от «02» 06. 2022 г.
---------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

## **РАБОЧАЯ ПРОГРАММА**

### **ПО ХИМИИ**

наименование учебного предмета, курса)

#### **Естествознание**

образовательная область

#### **ОСНОВНОЕ ОБЩЕЕ ОБРАЗОВАНИЕ**

ступень обучения

#### **9 (девятый)**

(класс)

разработана на основе

Примерной рабочей программы основного общего образования

Химия 2021 год

(авторская программа, указать Ф.И.О. автора, издательство, год издания)

Срок реализации программы **2022-2023**

(учебный год)

Программу составил (а)

**Кишкина Т.Н., учитель географии, биологии, химии**

(Ф.И.О. учителя, должность)

**с.Маралиха, 2022г.**

## Пояснительная записка

Рабочая программа «Химия» для 9 класса составлена на основе:

1. Федерального закона от 29.12.2012г № 273-ФЗ п.6 ст.28 (ред. от 02.07.2021) «Об образовании в Российской Федерации»
2. Приказ Минпросвещения России от 31.05.2021 N 286 "Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта начального общего образования" (Зарегистрировано в Минюсте России 05.07.2021 N 64100) Приказ Минпросвещения России от 31.05.2021 N 287 "Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования"
3. Приказ Минобрнауки Алтайского края от 17.08.2021 № 1044 (ред. от 25.08.2021) «О введении федеральных государственных образовательных стандартов начального общего и основного общего образования в общеобразовательных организациях Алтайского края в 2021-2022 учебном году»
4. Приказ №61/1 от 01.09.2021г «Об утверждении основной образовательной программ ФГОС ООО»
5. Учебного плана МБОУ «Маралихинская СОШ» на 2022-2023 учебный год пр.№ 25/2 от 15.05.2022г.
6. Положения о рабочей программе МБОУ «Маралихинская СОШ» пр. № 22/1 от 18.04.2022г
7. Положения о текущем и промежуточном контроле МБОУ «Маралихинская СОШ» пр.№ 53/1 от 27.08.2021
8. Примерной рабочей программы основного общего образования «Химия» (базовый уровень) одобрена решением федерального учебно-методического объединения по общему образованию протокол №3/21 от 27.09.2021г.

Для реализации данной программы используется учебник :

Химия.9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций \ О.С. Габриелян, И.Г.

Остроумов, С.А.Сладков- М: Просвещение, 2019 г.

**Цель:** продолжить изучение состава, строения и свойств разных веществ, химических элементов – представителей отдельных групп главных и побочных подгрупп периодической системы химических элементов Д.И.Менделеева, их соединений, получения и применения.

**Задачи :**

- 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.

### Место предмета в УП

Учебный план МБОУ «Маралихинская СОШ» на изучение химии в 9 классе основной школы отводит 2 часа в неделю в течение каждого года обучения, всего 70 уроков в год.

### Формы организации учебного процесса:

Для достижения поставленных целей на уроках используются следующие методы обучения:

- беседа, лекции, рассказ, объяснение нового материала, деловые игры, проектный метод; формы занятий:

- классно-урочная, работа в группах, интегрированные уроки, обучение с использованием ИКТ, защита рефератов, защита проектов;

виды деятельности учащихся:

- коммуникативный, познавательный, практический, творческий;

формы аттестации:

- устные ответы на уроках, самостоятельные, проверочные работы, выполнение практических заданий, сообщения, проекты.

Поскольку уроки носят практический характер, то существуют следующие виды контроля:

текущий контроль, самоконтроль, взаимоконтроль, промежуточный, итоговый.

### Тематическое планирование по химии (9 класс)

№ урока	Раздел \ тема урока	Количество часов
<b>Вещество и химические реакции- 17 часов</b>		
Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса.-5 часов		
1	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	1
2-3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	2
4-5	Строение вещества	2
Основные закономерности химических реакций- 4 часа		
6	Классификация химических реакций по различным признакам	1
7	Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1
8	Обратимость химических реакций. Химическое равновесие	1
9	Механизм окислительно-восстановительных реакций	1
Химические реакции в растворах- 8 часов		
10	Электролитическая диссоциация. Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД)	1
11	Химические свойства кислот как электролитов	1
12	Химические свойства оснований как электролитов	1
13	Химические свойства солей как электролитов	1

14	Понятие о гидролизе солей	1
15	Качественные реакции на катионы и анионы	1
16	<b>Практическая работа №1</b> «Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	1
17	<b>Контрольная работа №1</b> по теме «Химические реакции в растворах электролитов»	1
<b>Неметаллы и их соединения- 24 часа + 1 час резерва</b>		
Общая характеристика химических элементов VII-A группы. Галогены- 4 часа		
18	Общая характеристика элементов VIIA- группы- галогенов.	1
19	Химические свойства галогенов на примере хлора	1
20	Соединения галогенов	1
21	<b>Практическая работа №2</b> «Получение соляной кислоты и изучение её свойств»	1
Общая характеристика химических элементов VI-A группы. Сера и её соединения- 5 часов		
22	Общая характеристика элементов VIA- группы- халькогенов. Сера.	1
23	Сероводород и сульфиды	1
24-25	Кислородосодержащие соединения серы	2
26	Химические загрязнения химическими соединениями серы. Способы их предотвращения	1
Общая характеристика химических элементов V-A группы. Азот, фосфор и их соединения-7 часов		
27	Общая характеристика химических элементов VA- группы. Азот	1
28	Аммиак. Соли аммония	1
29	<b>Практическая работа №3</b> «Получение аммиака и изучение его свойств»	1
30-31	Кислородные соединения азота	2
32	Фосфор и его соединения	1
33	Фосфорные и азотные удобрения	1
Общая характеристика химических элементов IV -A группы. Углерод и кремний и их соединения- 8 часов		
34	Общая характеристика элементов IVA- группы. Углерод.	1
35	Кислородные соединения углерода	1
36	<b>Практическая работа №4</b> «получение углекислого газа . качественные реакции на карбонат-ион»	1
37	Углеводороды.	1
38	Кислородосодержащие органические соединения	1
39	Кремний и его соединения	1
40	Силикатная промышленность	1
41	<b>Практическая работа №5</b> «решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы»	
42	<b>Контрольная работа №2</b> по теме «Неметаллы»	1
<b>Металлы и их соединения- 20 часов</b>		
Общие свойства металлов- 4 часа		
43	Общая характеристика металлов	1
44	Химические свойства металлов	1
45	Коррозия металлов и способы защиты от неё	1
46	Металлы в природе. Понятие о металлургии	1
Важнейшие металлы и их соединения- 16 часов		
47-49	Общая характеристика элементов IA- группы	3
50-52	Общая характеристика элементов IIA- группы	3



