

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

#### **8 (восьмой)**

(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 8 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. 8 класс: учеб. для общеобразоват. организаций \ О.С. Gabrielyan, И.Г. Остроумов, С.А.Сладков- М: Просвещение, 2019г.

**Цели:** сформировать у учащихся целостную естественно-научную картину мира в процессе познания системы важнейших понятий, законов и теории о составе, строении, свойствах и применении химических веществ

**Задачи:**

- Формирование у учащихся целостной естественно-научной картины мира.
- Развитие познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей учащихся в процессе изучения химической науки и ее вклада в современный научно-технический прогресс; формирование важнейших логических операций мышления (анализ, синтез, обобщение, конкретизация и др.) в процессе познания системы важнейших понятий, законов и теории о составе, строении, свойствах и применении химических веществ.

- Воспитание убежденности в том, что применение полученных знаний и умений по химии является объективной необходимостью для безопасной работы с веществами и материалами в быту и на производстве.
- Проектирование и реализация выпускниками основной школы личной образовательной траектории.
- Овладение ключевыми компетенциями: учебно-познавательными, информационными, ценностно-смысловыми, коммуникативными.

### Место предмета в УП

Учебный план МБОУ « Маралихинская СОШ» на изучение химии в 8 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 (8 класс)

Количество часов: на год   70   в неделю   2   час;

Из них: контрольных работ:   4  

Практических работ: 6

№ урока	Раздел \ тема урока	Количество часов
<b>Раздел 1. Начальные понятия и законы химии. (20 часов)</b>		
<b>Химия – важная область естествознания и практической деятельности- 5 часов</b>		
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека.. Вводный инструктаж по ТБ при работе в кабинете химии	1
2	Методы изучения химии Агрегатные состояния веществ	1
3	<b><u>Практическая работа №1.</u></b> <u>«Знакомство с лабораторным оборудованием. Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете».</u>	1
4	Физические явления- основа разделения смесей в химии	1

5	<b>Практическая работа №2. Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)</b>	1
<b>Вещества и химические реакции- 15 часов</b>		
6	Атомно-молекулярное учение. Химические элементы	1
7-8	Знаки химических элементов. Периодическая таблица Д.И. Менделеева	2
9-10	Химические формулы.	2
11-12	Валентность	2
13	Химические реакции. .	1
14-15	Химические уравнения.	2
16-18	Типы химических реакций	3
19	Повторение и обобщение темы. Подготовка к контрольной работе.	1
20	<b>Контрольная работа №1 «Начальные понятия химии»</b>	1
<b>Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ-30 часов</b>		
<b>Воздух. Кислород. Оксиды- 5 часов</b>		
21	Воздух и его состав.	1
22	Кислород.	1
23	<b>Практическая работа №3. Получение, собирание и распознавание кислорода.</b>	1
24	Оксиды	1
25	Тепловой эффект химической реакции. Экзо- и эндотермические реакции	1
<b>Водород. Состав кислот и солей-5 часов</b>		
26	Водород.	1
27	<b>Практическая работа № 4. Получение, собирание и распознавание водорода.</b>	1.
28-29	Кислоты	2
30	Соли	1
<b>Количественные отношения в химии- 4 часа</b>		
31-32	Количество вещества.	2
33	Молярный объём газов.	1
34	Расчёты по химическим уравнениям	1
<b>Вода. Растворы. Понятия об основаниях- 5 часов</b>		
35	Вода. Основания.	1
36	Растворы. Массовая доля растворенного вещества.	1.
37	<b>Практическая работа №5. Приготовление раствора с заданной долей растворённого вещества.</b>	1
38	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»	1
39	<b>Контрольная работа №2. «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии»</b>	1
<b>Основные классы неорганических соединений (11 часов)</b>		
40	Оксиды. Классификация и свойства.	1
41-42	Основания. Их классификация и свойства.	2
43-44	Кислоты: классификация и свойства	2
45-46	Соли. Классификация и свойства.	2
47	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	1
48	<b>Практическая работа №6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»</b>	1

49	Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений»	1
50	<b>Контрольная работа №3.</b> «Основные классы неорганических соединений»	1
<b>Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева и строение атома. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции. -15 часов</b>		
Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома.- 7 часов		
51	Естественные семейства химических элементов. Амфотерность.	1
52	Открытие периодического закона Д.И. Менделеевым .	1
53	Основные сведения о строении атомов	1
54	Строение электронных оболочек атомов	1
55	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	1
56	Характеристика химического элемента по его положения в периодической системе.	1
57	Значение Периодического закона и периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева.	1
Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции -8 часов.		
58	Ионная химическая связь.	1
59	Ковалентная химическая связь .	1
60	Ковалентная неполярная и полярная связь.	1
61	Металлическая химическая связь	1
62	Степень окисления.	1
63	Окислительно-восстановительные реакции.	1
64	Обобщение и систематизация знаний по темам «ПЗ и ПСХЭ Д.И. Менделеева и строение атома» и «химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».	1
65	Контрольная работа №4. «ПЗ и ПСХЭ Д.И. Менделеева и строение атома» и «химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».	1
Резервное время – 3 часов		

## ЛИСТ ВНЕСЕНИЯ ИЗМЕНЕНИЙ И ДОПОЛНЕНИЙ

### В РАБОЧУЮ ПРОГРАММУ

по предмету \_\_\_\_\_

учитель \_\_\_\_\_

Дата по журнал, когда была сделана	Номера уроков, которые были интегри	Тема урока после интеграции	Основания для корректировки	Подпись представителя администрации школы, контролирующе
------------------------------------	-------------------------------------	-----------------------------	-----------------------------	--

