

**Муниципальное общеобразовательное учреждение**

**«Шараповская средняя школа»**

«Согласовано»:

Заместитель директора по УВР

\_\_\_\_\_ А.И. Каравашкина

«27» августа 2020 г.

«Утверждаю»:

Директор МОУ «Шараповская СШ»:

\_\_\_\_\_ В.Н. Вшивкин

Приказ от «28» августа 2020 г № 121

**Календарно-тематическое планирование**

**по химии для 9 класса**

на 2020-2021 учебный год

Учитель: Каравашкина Альбина Ивановна

**с. Шарапово, 2020 год**

**КАЛЕНДАРНО - ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ ХИМИИ В 9 КЛАССЕ  
(Рудзитис, Фельдман) (2 ЧАСА В НЕДЕЛЮ).**

№	№	Дата запл	Дата факт	Тема урока
1	1			<b>Раздел 1. Многообразие химических реакций. 15 час</b> Окислительно-восстановительные реакции
2	2			Расстановка коэффициентов методом электронного баланса
3	3			Тепловой эффект химических реакций.
4	4			Скорость химических реакций.
5	5			<b>Практическая работа №1.</b> Изучение влияния условий проведения химической реакции на её скорость
6	6			Классификация химических реакций по различным признакам
7	7			Сущность процесса электролитической диссоциации
8	8			Диссоциация кислот, оснований и солей.
9	9			Сильные и слабые электролиты.
10	10			Реакции ионного обмена.
11	11			Химические свойства основных классов неорганических соединений в свете ТЭД
12	12			<b>Практическая работа №2</b> «Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов»
13	13			Гидролиз солей.
14	14			Обобщение изученного о химических реакциях
15	15			<b>Контрольная работа №1</b> по темам «Классификация химических реакций» и «Электролитическая диссоциация».
16	1			<b>Тема «Многообразие веществ» 43 часа+3ч резервного времени</b> Характеристика галогенов
17	2			Хлор. Свойства и применение хлора
18	3			Хлороводород: получение и свойств
19	4			Соляная кислота и её соли.
20	5			<b>Практическая работа №3.</b> Получение соляной кислоты и изучение её свойств
21	6			Характеристика халькогенов – кислорода и серы
22	7			Свойства и применение серы
23	8			Сероводород. Сульфиды
24	9			Оксид серы(IV). Сернистая кислота
25	10			Оксид серы (VI). Серная кислота
26	11			Окислительные свойства концентрированной серной кислоты.
27	12			Решение расчётных задач по теме «Кислород и сера»
28	13			<b>Практическая работа №4.</b> Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»
29	14			Физические и химические свойства азота
30	15			Аммиак: свойства, получение, применение
31	16			<b>Практическая работа № 5.</b> Получение аммиака и изучение его свойств.

32	17			Соли аммония
33	18			Азотная кислота.
34	19			Свойства концентрированной азотной кислоты.
35	20			Соли азотной кислоты. Азотные удобрения.
36	21			Фосфор: аллотропия, физические и химические свойства.
37	22			Оксид фосфора (V), фосфорная кислота и ее соли.
38	23			Характеристика углерода и кремния
39	24			Химические свойства углерода.
40	25			Оксиды углерода
41	26			Угольная кислота и её соли
42	27			<b>Практическая работа №6 .</b> Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.
43	28			Кремний и его соединения.
44	29			Решение расчётных задач по теме «Неметаллы»
45	30			Обобщение изученного по теме «Неметаллы».
46	31			<b>Контрольная работа №2</b> по теме «Неметаллы».
47	1			<b>Тема «Металлы» 15 часов</b> Характеристика металлов
48	2			Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.
49	3			Химические свойства металлов: Электрохимический ряд напряжений металлов.
50	4			Сплавы металлов.
51	5			Щелочные металлы.
52	6			Соединения щелочных металлов.
53	7			Щелочноземельные металлы
54	8			Соединения щёлочно-земельных металлов.
55	9			Алюминий и его свойства.
56	10			Важнейшие соединения алюминия
57	11			Железо- химический элемент и простое вещество
58	12			Соединения железа
59	13			<b>Практическая работа №7 .</b> Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».
60	14			Обобщающее повторение изученного по теме «Металлы»
61	15			<b>Контрольная работа №3</b> по теме «Металлы».
62	1			<b>Краткий обзор важнейших органических веществ 5 ч</b> Органическая химия
63	2			Предельные (насыщенные) углеводороды
64	3			Непредельные (ненасыщенные) углеводороды. Спирты.
65	4			Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Углеводы (глюкоза).
66	5			Полимеры природные и синтетические. Аминокислоты. Белки Промежуточная аттестация

### Лист корректировки

Дата	Тема урока	Причина корректировки	Способ корректировки