

№	№	Дата запл.	Дата фактич	Тема урока
1	1			Строение атома 6 час Инструктаж по охране труда. Строение атома
2	2			Строение электронных оболочек атомов химических элементов малых периодов
3	3			Строение электронных оболочек атомов химических элементов больших периодов
4	4			Изотопы. Повторение изученного о строении атома
5	5			Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева
6	6			Контрольная работа по теме «Строение атома»
7	1			Строение вещества 26 час Типы химической связи
8	2			Ионная связь. Ионная кристаллическая решетка
9	3			Ковалентная связь. Атомная кристаллическая решетка
10	4			Ковалентная связь. Молекулярная кристаллическая решетка
11	5			Металлическая связь. Металлическая кристаллическая решетка.
12	6			Водородная связь.
13	7			Единая природа химических связей
14	8			Закон постоянства состава вещества.
15	9			Расчеты, связанные с понятием «массовая доля элемента в веществе»
16	10			Основные понятия химии ВМС
17	11			Классификация полимеров
18	12			Полимеры неорганические и органические
19	13			Газообразное состояние вещества.
20	14			Природные газообразные смеси: воздух и природный газ
21	15			Представители газов : водород и кислород
22	16			Представители газов: углекислый газ и аммиак
23	17			Практическая работа №1 Получение и распознавание газов
24	18			Жидкое состояние вещества.
25	19			Массовая доля растворенного вещества
26	20			Решение задач с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе»
27	21			Решение задач на смешивание растворов
28	22			Способы выражения концентрации растворов
29	23			Твердое состояние вещества.
30	24			Обобщение изученного по теме «Строение вещества»
31	25			Зачёт по теме «Строение вещества»
32	26			Дисперсные системы.
33	1			Химические реакции 16 часов Классификация химических реакций
34	2			Скорость химических реакций
35	3			Факторы, влияющие на скорость химической реакции

36	4			Обратимость химических реакций
37	5			Химическое равновесие и условия, влияющие на его смещение
38	6			Принцип Ле –Шателье.
39	7			Решение задач по теме «Скорость химических реакций»
40	8			Гидролиз органических и неорганических веществ
41	9			Гидролиз солей
42	10			Практикум по теме «Гидролиз солей»
43	11			Важнейшие окислители и восстановители
44	12			Метод электронного баланса
45	13			Окислительно – восстановительные реакции в неорганической химии
46	14			Окислительно – восстановительные реакции в органической химии
47	15			Обобщение изученного о химических реакциях.
48	16			Обобщение изученного по теме «Химические реакции »
49	1			Вещества 18 час. Общая характеристика металлов
50	2			Способы получения металлов. Электролиз расплавов
51	3			Электролиз растворов
52	4			Химические свойства металлов
53	5			Общая характеристика неметаллов.
54	6			Неметаллы – простые вещества
55	7			Классификация неорганических соединений.
56	8			Химические свойства важнейших классов неорганических соединений
57	9			Неорганические и органические кислоты
58	10			Неорганические и органические основания
59	11			Неорганические и органические соли
60	12			Генетический ряд металла и неметалла
61	13			Расчёты по химическим уравнениям
62	14			Классификация органических соединений.
63	15			Генетическая связь между классами органических соединений. Решение задач на вывод формул органических соединений
64	16			Практическая работа №2 по теме «Идентификация неорганических и органических веществ»
65	17			Контрольная работа по темам «Химические реакции», «Вещества и их свойства»
66	18			Промежуточная аттестация

Муниципальное общеобразовательное учреждение

«Шараповская средняя школа»

«Согласовано»:

Заместитель директора по УВР
_____ А.И. Каравашкина
«27» августа 2019 г.

«Утверждаю»:

Директор МОУ «Шараповская СШ»:
_____ В.Н. Вшивкин
Приказ от «28» августа 2020 г № 121

Календарно-тематическое планирование

по химии для 11 класса

на 2020-2021 учебный год

Учитель: Каравашкина Альбина Ивановна

с. Шарапово, 2020 год

Лист корректировки

[illegible]