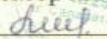



Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Башкирская гимназия № 25» городского округа город Салават
Республики Башкортостан

УТВЕРЖДАЮ
Директор МБОУ БГ № 25 г.Салавата
 Ф.А.Хисматуллина
Приказ от «01» сентября 2020 г. № 271

**Календарно - тематическое планирование
по учебному предмету
«Химия»
8 класс
2020 – 2021 учебный год**

Составитель:
Гадельшина Альфия Тагировна,
учитель химии высшей категории

СОГЛАСОВАНО
Протокол заседания МО
учителей биологии, географии, химии
от «27» августа 2020 г. № 01

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по УВР
 Исламгулова Д.Ш.
« 28 » августа 2020 г.

Салават
2020

№ урока	Тема урока	Дата проведения				Примечание
		План		Факт		
		8а	8б	8а	8б	
<i>Введение (6 часов)</i>						
1	Первичный и вводный инструктаж по технике безопасности. Предмет химии. Вещества. Л.опыт 1. Сравнение свойств твердых кристаллических веществ и растворов.	01.09	01.09			
2	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека. История химии. Л.опыт 2.Сравнение скорости испарения воды, одеколона и этилового спирта с фильтровальной бумаги.	02.09	02.09			
3	Периодическая система химических элементов Д. И.Менделеева.	08.09	08.09			
4	Знаки химических элементов.	09.09	09.09			
5	Химические формулы.	15.09	15.09			
6	Относительная атомная и молекулярная массы.	16.09	16.09			
<i>Тема 1. Атомы химических элементов (11 часов)</i>						
7	Основные сведения о строении атомов.	22.09	22.09			
8	Изменения в составе ядер атомов. Изотопы.	23.09	23.09			
9	Строение электронных оболочек атомов. Входной мониторинг учебных достижений.	29.09	29.09			

10	Изменения числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов.	30.09	30.09			
11	Ионы. Образование ионной связи	06.10	06.10			
12	Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой.	07.10	07.10			
13	Ковалентная полярная химическая связь. Л.опыт 4. Изготовление моделей молекул бинарных соединений.	13.10	13.10			
14	Металлическая химическая связь.	14.10	14.10			
15	Обобщение и систематизация знаний. Подготовка к контрольной работе	20.10	20.10			
16	Контрольная работа № 1 по теме «Атомы химических элементов»	21.10	21.10			
17	Инструктаж по ТБ. Практическая работа №1 «Приемы обращения с лабораторным оборудованием».	03.11	03.11			
Тема 2. Простые вещества (6 часов)						
18	Простые вещества – металлы. Л.опыт 5. Ознакомление с коллекцией металлов.	04.11	04.11			
19	Простые вещества – неметаллы. Л.опыт 6. Ознакомление с коллекцией неметаллов.	10.11	10.11			
20	Количество вещества.	17.11	17.11			
21	Молярная масса вещества.	18.11	18.11			
22	Молярный объем газов.	24.11	24.11			

23	Решение расчетных задач. Проверочная работа	25.11	25.11			
<i>Тема 3.Соединения химических элементов (13 часов)</i>						
24	Степень окисления. Бинарные соединения металлов и неметаллов.	01.12	01.12			
25	Оксиды. Л.опыт 7.Ознакомление с коллекцией оксидов. Л.опыт 8. Ознакомление со свойствами аммиака.	02.12	02.12			
26	Основания. Л.опыт 9.Качественная реакция на углекислый газ.	08.12	08.12			
27	Кислоты. Л..опыт 10.Определение рН растворов кислоты, щелочи и воды. Л.опыт 11. Определение рН лимонного и яблочного соков на срезе плодов.	09.12	09.12			
28	Соли. Л. опыт 12.Ознакомление с коллекцией солей.	15.12	15.12			
29	Соли.	16.12	16.12			
30	Классификация сложных веществ.	22.12	22.12			
31	Кристаллические решетки. Лабораторный опыт 13. Ознакомление с коллекцией веществ с разным типом кристаллической решетки. Изготовление моделей кристаллических решеток.	23.12	23.12			
32	Чистые вещества и смеси. Л.опыт 14.Ознакомление с образцами горной породы.	30.12	30.12			
33	Повторный инструктаж по технике безопасности. Массовая и объемная доли компонентов смеси.	12.01	12.01			

34	<i>Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 «Анализ почвы и воды».</i>	13.01	13.01			
35	<i>Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 3 «Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в растворе».</i>	19.01	19.01			
36	Обобщение и систематизация знаний. Подготовка к контрольной работе.	20.01	20.01			
37	<i>Контрольная работа № 2 по теме «Соединения химических элементов».</i>	25.01	25.01			
Тема 4. Изменения, происходящие с веществами (14 часов)						
38	Физические явления. Анализ контрольной работы	27.01	27.01			
39	<i>Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4 «Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание».</i>	02.02	02.02			
40	Химические реакции..	03.02	03.02			
41	Химические уравнения. Реакции разложения.	09.02	09.02			
42	Реакции соединения. Л.опыт 15. Прокаливание меди в пламени спиртовки.	10.02	10.02			
43	Контрольная работа за 2 триместр.	16.02	16.02			
44	Реакции замещения. Л. опыт 16. Замещение меди в растворе хлорида меди (II) железом. Анализ контрольной работы.	17.02	17.02			
45	Реакции обмена.	02.03	02.03			

46	Типы химических реакций на примере свойств воды.	03.03	03.03			
47	<i>Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 5 «Признаки химических реакций».</i>	09.03	09.03			
48	Расчеты по химическим уравнениям.	10.03	10.03			
49	Решение расчетных задач.	16.03	16.03			
50	Обобщение знаний, подготовка к контрольной работе.	17.03	17.03			
51	<i>Контрольная работа № 3 по теме «Изменения, происходящие с веществами».</i>	23.03	23.03			
Тема 5. Растворение. Растворы. свойства растворов электролитов (20 часов)						
52	Анализ контрольной работы. Растворение как физико-химический процесс.	24.03	24.03			
53	Электролитическая диссоциация.	30.03	30.03			
54	Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД).	31.03	31.03			
55	Ионные уравнения реакций. Л.опыт 17. Взаимодействие растворов хлорида натрия и нитрата серебра. Л.опыт 18. Получение нерастворимого гидроксида и взаимодействие его с кислотами.	06.04.	06.04.			
56	Кислоты, их классификация и свойства. Л.опыт 19. Взаимодействие кислот с основаниями Л.опыт 20. Взаимодействие кислот с оксидами металлов.	07.04	07.04			

57	Кислоты, их классификация и свойства. Л.опыт 21. Взаимодействие кислот с металлами. Л.опыт 22. Взаимодействие кислот с солями.	20.04	20.04			
58	Основания, их классификация и свойства. Л.опыт 23. Взаимодействие щелочей с кислотами. Л.опыт 24. Взаимодействие щелочей с оксидами неметаллов. Л.опыт 25. Взаимодействие щелочей с солями. Л.опыт 26. Получение и свойства нерастворимых оснований.	21.04	21.04			
59	Оксиды, их классификация и свойства. Л.опыт 27. Взаимодействие основных оксидов с кислотами. Л.опыт 28. Взаимодействие основных оксидов с водой. Л.опыт 29. Взаимодействие кислотных оксидов с щелочами. Л.опыт 30. Взаимодействие кислотных оксидов с водой.	27.04	27.04			
60	Соли, их классификация и свойства. Л.опыт 31. Взаимодействие солей с кислотами. Л.опыт 32. Взаимодействие солей с щелочами. Л.опыт 33. Взаимодействие солей с солями.	28.04	28.04			
61	Соли, их классификация и свойства. Л.опыт 34. Взаимодействие растворов солей с металлами.	04.05	04.05			
62	Инструктаж по ТБ. Практическая работа №6 «Свойства кислот, оснований, оксидов и солей»	05.05	05.05			
63	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач».	11.05	11.05			
64	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	12.05	12.05			
65	Обобщение знаний, подготовка к контрольной работе.	18.05	18.05			

66	<i>Контрольная работа № 4 «Итоговая за курс 8 класса».</i>	19.05	19.05			
67	Анализ контрольной работы. Окислительно-восстановительные реакции.	25.05	25.05			
68	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций.	26.05	26.05			