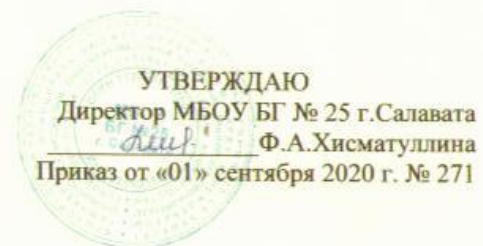


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Башкирская гимназия № 25» городского округа город Салават
Республики Башкортостан



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

Составитель:
Гадельшина Альфия Тагировна,
учитель высшей категории

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

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

Салават
2020

№ ур ок а	Тема урока	Дата проведения						Примечание
		План			Факт			
		9а	9б	9в	9а	9б	9в	
<i>Повторение основных вопросов курса химии 8 класса и введение в курс 9 класса (8 часов)</i>								
1	Вводный инструктаж по ТБ. Оксиды, их классификация и свойства.	02.09	02.09	02.09				
2	Основания, их классификация и свойства.	03.09	03.09	03.09				
3	Кислоты, их классификация и свойства.	09.09	09.09	09.09				
4	Соли, их классификация и свойства.	10.06	10.06	10.06				
5	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	16.09	16.09	16.09				
6	Окислительно - восстановительные реакции.	17.09	17.09	17.09				
7	Типы химических реакций. Ионные уравнения реакций.	23.09	23.09	23.09				
8	Решение расчетных задач. <i>Входной мониторинг учебных достижений.</i>	24.09	24.09	24.09				
<i>Тема 1. Общая характеристика химических элементов и химических реакций (8 часов)</i>								
9	Характеристика химического элемента на основании положения его в Периодической системе Д.И. Менделеева.	30.09	30.09	30.09				

10	Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образуемых им соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Л.опыт 1. Получение гидроксида цинка и исследование его свойств.	01.10	01.10	01.10				
11	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Л.опыт 2. Моделирование построения Периодической системы Д.И.Менделеева.	07.10	07.10	07.10				
12	Химическая организация природы.	08.10	08.10	08.10				
13	Химические реакции. Скорость химических реакций. Л.опыт 3. Замещение железом меди в растворе сульфата меди (2). Л.опыты 3-8. Зависимость скорости химических реакций от природы, концентрации, температуры, площади соприкосновения реагирующих веществ, моделирование «кипящего слоя».	14.10	14.10	14.10				
14	Катализаторы и катализ. Л. опыты 9-11. Разложение пероксида водорода, обнаружение каталазы в пищевых продуктах, ингибирование взаимодействия кислот с металлами уротропином.	15.10	15.10	15.10				
15	Решение расчетных задач. Обобщение знаний.	21.10	21.10	21.10				
16	Контрольная работа № 1 по теме «Повторение основных вопросов курса 8 класса. Введение в курс 9 класса»	22.10	22.10	22.10				

Тема 1. Металлы (20 часов)

17	Век медный, бронзовый, железный. Положение металлов в Периодической системе Д.И.Менделеева и строение их атомов.	04.11	04.11	04.11				
18	Физические свойства металлов.	05.11	05.11	05.11				
19	Сплавы.	11.11	11.11	11.11				
20	Химические свойства металлов.	12.11	12.11	12.11				
21	Электрохимический ряд напряжений металлов. Л. опыт 12. Взаимодействие растворов кислот и солей с металлами.	18.11	18.11	18.11				
22	Получение металлов. Л. опыт 13. Ознакомление с рудами железа.	19.11	19.11	19.11				
23	Коррозия металлов.	25.11	25.11	25.11				
24	Щелочные металлы. Л. опыт 14.Окрашивание пламени солями щелочных металлов.	26.11	26.11	26.11				
25	Соединения щелочных металлов.	02.12	02.12	02.12				
26	Бериллий, магний и щелочноземельные металлы. Л. опыт 15.Получение гидроксида кальция и исследование его свойств.	03.12	03.12	03.12				
27	Соединения щелочноземельных металлов.	09.12	09.12	09.12				
28	Алюминий. Л. опыт 16. Получение гидроксида алюминия и исследование его свойств.	10.12	10.12	10.12				
29	Железо. Л.опыт 17. Взаимодействие железа с соляной кислотой.	16.12	16.12	16.12				

30	Соединения железа. Л.опыт 18 .Получение гидроксидов железа () и () и изучение их свойств.	17.12	17.12	17.12				
31	<i>Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 1 «Осуществление цепочки химических превращений металлов».</i>	23.12	23.12	23.12				
32	<i>Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 «Получение и свойства соединений металлов».</i>	24.12	24.12	24.12				
33	<i>Инструктаж по ТБ. Практическая работа №3 «Экспериментальные задачи по распознаванию и получению соединений металлов».</i>	30.12	30.12	30.12				
34	Решение расчетных задач.	31.12	31.12	31.12				
35	Повторный инструктаж по ТБ. Обобщение по теме «Металлы», подготовка к контрольной работе.	13.01	13.01	13.01				
36	<i>Контрольная работа № 2 по теме «Металлы».</i>	14.01	14.01	14.01				
Тема 2. Неметаллы (24 часа)								
37	Анализ контрольной работы. Неметаллы: атомы и простые вещества. Кислород, озон, воздух.	20.01	20.01	20.01				
38	Водород. Л. опыт 19. Получение и распознавание водорода.	21.01	21.01	21.01				
39	Вода. Вода в жизни человека. Л. опыты 20-25.Исследование поверхностного натяжения воды, растворение перманганата калия в воде,	27.01	27.01	27.01				

	гидратация обезвоженного сульфата меди (), изготовление гипсового отпечатка, ознакомление с коллекцией бытовых фильтров, с составом минеральной воды.							
40	Галогены.	28.01	28.01	28.01				
41	Соединения галогенов. Л.опыт 26.Качественная реакция на галогенид-ионы.	03.02	03.02	03.02				
42	Получение галогенов. Биологическое значение и применение галогенов и их соединений.	04.02	04.02	04.02				
43	Кислород. Сера. Л. опыт 27. Получение и распознавание кислорода. Л. опыт 28. Горение серы на воздухе и в кислороде.	10.02	10.02	10.02				
44	Контрольная работа за 2 триместр.	11.02	11.02	11.02				
45	Соединения серы. Л. опыт 29. Свойства разбавленной серной кислоты.	17.02	17.02	17.02				
46	Производство серной кислоты.	18.02	18.02	18.02				
47	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 4 Экспериментальные задачи по теме «Подгруппа кислорода».	03.03	03.03	03.03				
48	Азот. Аммиак. Л. опыт 30. Изучение свойств аммиака. Соли аммония. Л. опыт 31. Распознавание солей аммония.	04.03	04.03	04.03				
49	Кислородные соединения азота. Л. опыт 32. Свойства разбавленной азотной кислоты. Л.опыт 33. Взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью.	10.03	10.03	10.03				
50	Фосфор и его соединения. Л. опыт 34.Горение фосфора на воздухе и в кислороде. Л. опыт 35. Распознавание фосфатов.	11.03	11.03	11.03				

51	Углерод. Л. опыт 36. Горение угля в кислороде.	17.03	17.03	17.03				
52	Кислородные соединения углерода. Л. опыт 37. Получение угольной кислоты и изучение его свойств. Л. опыт 38. Переход карбонатов в гидрокарбонаты. Л. опыт 39. Разложение гидрокарбоната натрия.	18.03	18.03	18.03				
53	Кремний и его соединения. Л. опыт 40. Получение кремниевой кислоты и изучение его свойств.	24.03	24.03	24.03				
54	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 5 Экспериментальные задачи по теме «Подгруппы азота и углерода».	25.03	25.03	25.03				
55	Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 6 «Получение, собиране и распознавание газов».	31.03	31.03	31.03				
56	Углеводороды.	01.04	01.04	01.04				
57	Кислородсодержащие органические соединения.	07.04	07.04	07.04				
58	Решение расчетных задач.	08.04	08.04	08.04				
59	Обобщение знаний по теме «Неметаллы», подготовка к контрольной работе.	21.04	21.04	21.04				
60	Контрольная работа № 3 по теме «Неметаллы»	22.04	22.04	22.04				
Тема 4. Обобщение знаний по химии за курс основной школы (8 часов)								
61	Анализ контрольной работы. Периодическая система Д.И.Менделеева и строение атома.	28.04	28.04	28.04				

	Электроотрицательность. Степень окисления. Строение вещества.							
62	Классификация химических реакций. Скорость химических реакций.	29.04	29.04	29.04				
63	Диссоциация электролитов в водных растворах. Ионные уравнения реакций.	05.05	05.05	05.05				
64	Окислительно-восстановительные реакции	06.05	06.05	06.05				
65	Неорганические вещества, их номенклатура и классификация. Характерные химические свойства неорганических веществ.	12.05	12.05	12.05				
66	«Итоговая контрольная работа за курс основной школы»	13.05	13.05	13.05				
67	Анализ итоговой контрольной работы. Химия и жизнь.	19.05	19.05	19.05				
68	Природные и антропогенные источники веществ-загрязнителей окружающей среды. Охрана окружающей среды	20.05	20.05	20.05				