

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Свияжская вечерняя (сменная) общеобразовательная Школа» Зеленодольского
муниципального района Республики Татарстан

Рассмотрено
На заседании МС
Протокол №1 « 1 » 09 2023г.
Руководитель МС

Утверждено
Приказом директора
Директор
А.Н. Коршунов



09 2023г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
ПО ХИМИИ**

Количество часов – 68 (2 часа в неделю)

2023-2024 учебный год

12 класс

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
ПО ХИМИИ

Количество часов – 68 (2 часа в неделю)

2023-2024 учебный год

12 класс

Составитель:

В.П. Лабутин

№ урока	№ темы	Тема урока	Дата	
			План	Факт
<u>Тема №1 Важнейшие химические понятия (4 часа)</u>				
1	1	Классификация простых и сложных веществ. Оксиды и гидроксиды		
2	1	Кислоты и соли		
3	1	Генетическая связь между классами неорганических веществ		
4	1	Входной контроль. Самостоятельная работа		
<u>Тема №2 Периодический закон и периодическая система химических элементов на основе учения о строение атомов (8 часов)</u>				
5	1	Особенности размещения электронов по орбиталям в атомах малых и больших периодов		
6	1	Энергетические уровни, подуровни.		
7	1	Связь периодического закона и периодической системы химических элементов с теорией строения атома		
8	1	Положение в периодической системе химических элементов Д.И.Менделеева водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов.		
9	1	Валентность и валентные возможности атомов. Периодическое изменение валентности и размеров атомов.		
10	1	Значение периодического закона для развития науки и диалектно-материалистического понимания природы		
11	1	Решение задач по теме		
12	1	Решение задач по теме		
<u>Тема №3 Строение вещества (15 часов)</u>				
13	1	Основные виды и механизмы образования химической связи		
14	1	Характеристики химической связи		
15	1	Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ		
16	1	Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ		
17	1	Типы кристаллических решеток и свойства веществ		

19	1	Решение расчетных задач. «Вычисление массы (кол-во вещества, объема) продукта реакции		
20	1	Решение расчетных задач. «Вычисление массы (кол-во вещества, объема) продукта реакции		
21	1	Дисперсные системы		
22	1	Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией Пр.з. №1		
23	1	Повторение и обобщение		
24	1	Контрольная работа №1		
25	1	Анализ контрольной работы		
26	1	Зачет №1		
27	1	Зачет №1		
<u>Тема №4 Химические реакции (16 часов)</u>				
28	1	Классификация химических реакций		
29	1	Окислительно – восстановительные реакции		
30	1	Скорость химических реакций, ее зависимость от различных факторов Закон действующих масс		
31	1	Катализ. Катализаторы		
32	1	Влияние различных факторов на скорость химических реакций Пр.з. №2		
33	1	Химическое равновесие. Условия смещения химического равновесия. Принципы Ле Шателье		
34	1	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Водородный показатель (рН) раствора		
35	1	Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Водородный показатель (рН) раствора		
36	1	Реакция ионного обмена		
37	1	Реакция ионного обмена		
38	1	Гидролиз органических и неорганических веществ		
39	1	Гидролиз органических и неорганических веществ		
40	1	Подготовка к контрольной работе №2		
41	1	Контрольная работа №2 «Теоретические основы химии»		
42	1	Зачет №2		
43	1	Зачет №2		

Тема №5 Металлы (8 часов)

44	1	Общая характеристика металлов. Физические свойства		
45	1	Химические свойства металлов		
46	1	Общие свойства получения металлов		
47	1	Электролиз растворов и расплавов веществ		
48	1	Металлы главных подгрупп (А-группа) Периодической системы химических элементов. Химические свойства		
49	1	Металлы побочных подгрупп (Б-группы) Периодической системы химических элементов. Химические свойства. Сплавы		
50	1	Подготовка к контрольной работе №3		
51	1	Контрольная работа №3 «Металлы»		

Тема №6 Неметаллы (6 часов)

52	1	Неметаллы. Строение и свойства простых веществ - неметаллов		
53	1	Водородные соединения неметаллов Оксиды неметаллов		
54	1	Решение качественных и расчетных задач, схем превращений		
55	1	Решение качественных и расчетных задач, схем превращений		
56	1	Зачет №3		
57	1	Зачет №3		

Тема №7 Металлургия (6 часов)

58	1	Производство чугуна		
59	1	Производство стали		
60	1	Производство серной кислоты		
61	1	Производство аммиака		
62	1	Производство метанола		
63	1	Принципы организации химического производства		

58	1	Производство чугуна		
59	1	Производство стали		
60	1	Производство серной кислоты		
61	1	Производство аммиака		
62	1	Производство метанола		
63	1	Принципы организации химического производства		

Тема №8 Химия и экология (2 часа)

64	1	Проблема загрязнения окружающей среды		
65	1	Охрана окружающей среды		

Тема №9 Обобщение химических знаний (5 часов)

66	1	Вещество – материальная основа мира		
67	1	Химические реакции – природные процессы		
68	1	Химическая наука и развитие производства и цивилизации		
69	1	Подведение итогов		
70	1	Подведение итогов		