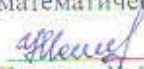


МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования и науки Курской области
муниципальный район «Большесолдатский район» Курской области
МКОУ «Нижнегридинская средняя общеобразовательная школа»

РАССМОТРЕНО

МО учителей физико -
математического цикла
 Исаева Н.Н.
Протокол № 1
от «24» августа 2023 г.

СОГЛАСОВАНО

Зам. директора по УР
 Лаконова Н.И.
«30» августа 2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор

 Полунина Р.Н.
Приказ № 45/2
от «31» августа 2023 г.



КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

учебного предмета «Химия»

для обучающихся 8 класса

д. Нижнее Гридино 2023

№ п/п	Тема урока	Кол -во час	Дата	
			План	Факт
Тема 1. Введение		6ч)		
1	Вводный инструктаж по ТБ при работе в кабинете химии. Предмет химии. Вещества.	1		
2	Превращения веществ. Роль химии в жизни человека.	1		
3	Практическая работа №1. «Приёмы обращения с лабораторным оборудованием» Инструктаж ТБ	1		
4	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Знаки химических элементов.	1		
5	Химические формулы. Относительная атомная и молекулярная масса.	1		
6	Практическая работа №2. «Наблюдение за горящей свечой» Инструктаж ТБ	1		
Тема 2. Атомы химических элементов.		7		
7	Основные сведения о строении атомов. Состав атомов. Изотопы.	1		
8	Строение электронных оболочек атомов.	1		
9	Ионы. Ионная химическая связь.	1		
10	Ковалентная связь.	1		
11	Металлическая химическая связь.	1		
12	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Атомы химических элементов»	1		
13	Контрольная работа №1 по теме: «Атомы химических элементов»	1		
Тема 3. Простые вещества.		5		
14	Простые вещества-металлы.	1		
15	Простые вещества -неметаллы. Аллотропия.	1		
16	Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1		
17	Молярный объём газов.	1		
18	Решение задач по темам: «Молярный объем газов, количество вещества».	1		
Тема 4. Соединение химических элементов.		16		
19	Степень окисления.	1		
20	Важнейшие классы бинарных соединений. Оксиды.	1		
21	Основания.	1		
22	Кислоты.	1		
23	Соли.	1		
24	Составление формул солей.	1		
25	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие классы бинарных соединений»	1		
26	Аморфные и кристаллические вещества. Кристаллические решетки.	1		
27	Чистые вещества и смеси.	1		

28	Практическая работа №3. «Анализ почвы и воды» Инструктаж ТБ	1		
29	Массовая доля компонентов в смеси.	1		
30	Решение задач на нахождение массовой доли компонентов смеси.	1		
31	Решение задач на нахождение массовой доли компонентов раствора.	1		
32	Практическая работа №4. «Приготовление раствора сахара с заданной массовой долей растворенного вещества» Инструктаж ТБ	1		
33	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Соединения химических элементов».	1		
34	Контрольная работа №2. по теме: «Соединения химических элементов».	1		
Тема 5. Изменения, происходящие с веществами.		12		
35	Физические явления в химии.	1		
36	Химические явления. Химические реакции.	1		
37	Закон сохранения массы вещества. Химические уравнения.	1		
38	Расчёты по химическим уравнениям.	1		
39	Решение расчетных задач по уравнению реакции.	1		
40	Решение расчетных задач на вычисление массы продукта реакции.	1		
41	Типы химических реакций.	1		
42	Типы химических реакций на примере свойств воды.	1		
43	Скорость химических реакций. Катализаторы.	1		
44	Практическая работа №5. «Признаки химических реакций» Инструктаж ТБ	1		
45	Обобщение и систематизация знаний по теме «Изменения, происходящие с веществами».	1		
46	Контрольная работа №3. по теме «Изменения, происходящие с веществами».	1		
47	Растворение как физико – химический процесс. Типы растворов. Повторный инструктаж по Т.Б.	1		
48	Электролитическая диссоциация (ЭД)	1		
49	Основные положения Теории ЭД. (ТЭД)	1		
50	Ионные уравнения реакций	1		
51	Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца	1		
52	Кислоты, их классификация.	1		
53	Свойства кислот.	1		
54	Основания, их классификация.	1		
55	Свойства оснований.	1		
56	Оксиды, их классификация и свойства.	1		

57	Соли, их свойства.	1		
58	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	1		
59	Практическая работа №6. «Свойства кислот оснований, оксидов и солей». Инструктаж ТБ	1		
60	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Растворение и растворы».	1		
61	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР).	1		
62	Составление электронного баланса в ОВР.	1		
63	Свойства простых и сложных веществ в свете ТЭД и ОВР	1		
64	Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач по теме: «ОВР» Инструктаж ТБ	1		
65	Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов, ионные уравнения, ОВР».	1		
66	Итоговая контрольная работа №4 за курс химии 8 класса	1		
67	Анализ итоговой контрольной работы.	1		
68	Портретная галерея великих химиков	1		