МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования и науки Курской области

муниципальный район «Большесолдатский район» Курской области

МКОУ «Нижнегридинская средняя общеобразовательная школа»

РАССМОТРЕНО	СОГЛАСОВАНО	УТВЕРЖДЕНО
МО учителей физико - математического цикла	Зам. директора по УР	Директор
Исаева Н.Н.	Лакомова Н.И.	Полунина Е.Н.
Протокол № 1 от «29» августа 2023 г.	«30» августа 2023 г.	Приказ № 45/2 от «31» августа 2023 г.

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

учебного предмета «Химия»

для обучающихся 9 класса

д. Нижнее Гридино 2023

Календарно – тематическое планирование

№ п/п	Тема урока	Кол-во ч	Дата	
			План	
1.	Характеристика химического элемента			
2.	Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете ТЭД			
3.	Амфотерные оксиды и гидроксиды			
4.	Периодическийзакон и Периодическая система Д. И. Менделеева			
5.	Химическаяорганизация живой и неживой природы			
6.	Классификацияхимических реакций по различным основаниям			
7.	Понятие о скорости химической реакции			
8.	Катализаторы			
9.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение»			
10.	**Контрольная работа№1** по теме «Введение»			
11.	Металлы, их строение и свойства.			
12.	Химические свойства металлов			
13.	Металлы в природе. Общиеспособы ихполучения			
14.	Решение расчетных задач с понятием *массовая доля выхода продукта*			
15.	Понятие о коррозии металлов			
16.	Щелочные металлы: общая характеристика			
17.	Соединения щелочных металлов			
18.	Щелочноземельные металлы: общая характеристика			
19.	Соединения щелочноземельных металлов			
20.	Алюминий и его свойства			
21.	Соединения алюминия — оксид и гидроксид, их амфотерный характер.			
22.	**Практическая работа №1** Осуществление цепочки химических превращений			
23.	Железо и её свойства			
24.	Соединения железа +2,+3 их качественное определение. Генетические ряды Fe^{+2} и Fe^{+3}.			
25.	**Практическая работа №2**Получение и свойства соединений металлов			
26.	**Практическая работа №3**Решение экспериментальных задач на распознавание и получение соединений металлов			
27.	Обобщение знаний по теме «Металлы»			
28.	**Контрольная работа №2**по теме «Металлы»			
29.	Общая характеристика неметаллов			
30.	Свойстванеметаллов. Их получение и применение.			
31.	Водород			
32.	Вода			
33.	Галогены: общая характеристика			
34.	Соединения галогенов			
35.	**Практическая работа №4**			

	Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа галогенов»			
36.	Кислород			
37.	Сера, ее физичекие и химические свойства			
38.	Соединения серы			
39.	Серная кислота как электролит и ее соли			
40.	Серная кислота как окислитель. Получение и применение серной кислоты			
41.	**Практическая работа №5** Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода»			
42.	Азот и его свойства			
43.	Аммиак и его соединения. Соли аммония			
44.	Оксиды азота			
45.	Азотная кислота как электролит, её применение			
46.	Азотная кислота как окислитель, её получение			
47.	Фосфор. Соединения фосфора. Понятие о фосфорных удобрениях			
48.	Углерод			
49.	Оксиды углерода			
50.	Угольная кислота и её соли. Жесткость воды и способы её устранения			
51.	Кремний			
52.	Соединения кремния			
53.	Силикатная промышленность			
54.	**Практическая работа №6** Получение, собирание и распознавание газов			
55.	Обобщение по теме «Неметаллы»			
56.	**Контрольная работа №3** по теме «Неметаллы»			
57.	Периодический закон и Периодическая система Д. И. Менделеева в свете теории строения атома			
58.	Значение Периодическогозакона			
59.	Виды химических связей и типы кристаллических решеток.			
60.	Классификацияхимических реакций по различным признакам.			
61.	Скоростьхимических реакций			
62.	Классификация неорганических веществ			
63.	Свойства неорганических веществ			
64.	Генетическиеряды металла,неметалла и переходного металла			
65.	Тренинг-тестирование по вариантам ГИА прошлых лет и демоверсии			
66.	**Контрольная работа №4**Решение ГИА			
67	Итоговое повторение			
68	Итоговое повторение			