Министерство образования Красноярского края

Саянский район

МКОУ Кулижниковская СОШ

РАССМОТРЕНО	СОГЛАСОВАНО	УТВЕРЖДЕНО
на педагогическом совете	заместитель директора по УВР	директор
_____МКОУ Кулижниковская СОШ	_____Веретенникова Е.П.	_____Троцкая Н.В.
Протокол № 1	Протокол №1	Приказ № 65-О
от 30.08.2022г.	от 30.08.22г.	от 31.08.2022г.

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ НА 2022 – 2023 УЧЕБНЫЙ ГОД

Предмет: химия
Класс _____9_____
Количество часов в неделю _2__, в год 68____
Уровень базовый,
Учитель: Гарцук Людмила Павловна, учитель, высшая категория

№ п/п	Тема урока	Количество часов	Дата проведения		Формы организации неаудиторных занятий	Домашнее задание
			план	факт		
Обобщение знаний по курсу 8-го класса.(5 ч.)						
1	Классификация неорганических веществ и их номенклатура	1	2.09			Конспект
2	Классификация химических реакций	1	6.09			Конспект
3	Классификация химических реакций	1	9.09			§1, в. 6,7
4	Понятие о скорости химической реакции. Катализ.	1	13.09			§1, в. 8
5	.	1	16.09			§2, в.6,9
Химические реакции в растворах (10 ч)						
6	Электролитическая диссоциация .	1	20.09			§3, в.3-5
7	Основные положения теории электролитической диссоциации (ТЭД)	1	23.09			§2, в.8, §3
8	Химические свойства кислот в свете теории электролитической диссоциации	1	27.09			§6, в. 4,5,!7,8
9	Химические свойства оснований в свете теории электролитической диссоциации	1	30.09		Интеллектуальная игра	§7, в. 4, !6,7
10	Химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации	1	4.10			§8, в. 4,5,!6,7
11	Понятие о гидролизе солей	1	7.10		Урок-игра	§9, в.4-6
12	Практическая работа № 1. Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	1	11.10			Стр. 52-53
13	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Общая характеристика химических элементов и химических реакций».	1	14.10			§1-9
14	Контрольная работа № 1 по теме: «Общая характеристика химических	1	18.10			§1-9

	элементов и химических реакций».					
15	Анализ контрольной работы по теме: «Общая характеристика химических элементов и химических реакций». Практикум по решению задач.	1	21.10			§1-9
Неметаллы и их соединения (28 ч)						
16	Общая характеристика неметаллов	1	25.10			§ 10, в.6,7
17	Общая характеристика элементов VIA группы — галогенов	1	28.10			§ 11 в. 6
18	Соединения галогенов. Использование галогенов при производстве продуктов бытовой химии .	1	8.11			§ 12, в.7,8
19	Практическая работа № 2. «Изучение свойств соляной кислоты»	1	11.11			Стр.72
20	Общая характеристика элементов VI A - халькогенов. Сера	1	15.11			§ 13 в.5
21	Сероводород и сульфиды	1	18.11			§ 14 в.4
22	Кислородные соединения серы	1	22.11		Исследовательская лаборатория	§ 15 в.6
23	Основы производства серной кислоты.	1	25.11			§ 27 в.5
24	Практическая работа № 3. «Изучение свойств серной кислоты»	1	29.11			Стр.86
25	Общая характеристика химических элементов VA группы. Азот	1	2.12		Исследовательская лаборатория	§ 15 в.4
26	Аммиак. Соли аммония.	1	6.12		Исследовательская лаборатория	§ 17 в.8
27	Основы производства аммиака.	1	9.12		Интеллектуальная игра	§ 27 в.6
28	Практическая работа № 4. «Получение аммиака и изучение его свойств»	1	13.12		Исследовательская лаборатория	Стр. 94
29	Кислородсодержащие соединения азота. Оксиды	1	16.12			§ 18 в.5
30	Азотная кислота, ее соли. Азотные	1	20.12			§ 18 в.6

	удобрения					
31	Фосфор	1	23.12			§ 19 в.4
32	Кислородные соединения фосфора.	1	27.12			§ 19 в.6
33	Общая характеристика элементов IV А-группы. Углерод	1	30.12		Урок-игра	§ 20 в.7
34	Кислородсодержащие соединения углерода	1	10.01		Урок-практикум	§ 21в.7
35	Практическая работа № 5. «Получение углекислого газа и изучение его свойств»	1	13.01			Стр.115
36	Углеводороды. Применение предельных углеводородов.	1	17.01			§ 22 в.6
37	Кислородсодержащие органические соединения	1	20.01		Исследовательская лаборатория	§ 23 в.6
38	Кремний	1	24.01		Урок-игра	§ 24 в.5
39	Кислородные соединения кремния. Силикатная промышленность.	1	27.01			§ 24,25 в.3
40	Получение неметаллов. Технология получения водорода.	1	31.01			§ 26 в.8
41	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Неметаллы и их соединения»	1	3.02		Исследовательская лаборатория	§ 10-27
42	Контрольная работа № 2 по теме: «Неметаллы и их соединения»	1	7.02			§10-27
43	Анализ контрольной работы по теме: «Неметаллы и их соединения» Практикум по решению задач.	1	10.02			§10-27
Металлы и их соединения (16 ч)						
44	Положение металлов в Периодической системе, строение атомов и кристаллов	1	14.02		Урок-игра	§28, в.8
45	Химические свойства металлов. Взаимодействие с простыми веществами.	1	17.02			§29, в. 4
46	Химические свойства металлов.	1	21.02			§ 29, в. 5

	Взаимодействие со сложными веществами.					
47	Общая характеристика щелочных металлов	1	28.02			§ 30,в. 3,4
48	Общая характеристика щелочноземельных металлов	1	3.03			§ 31, в. 5
49	Жёсткость воды и способы её устранения	1	7.03			§ 32, в.7
50	Практическая работа № 6. «Получение жесткой воды и способы её устранения»	1	10.03			Стр.166
51	Алюминий и его соединения	1	14.03			§ 33, в. 5,6
52	Железо и его соединения	1	17.03			§ 34, в. 4,5
53	Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1	21.03		Урок-игра	Стр. 177-178
54	Коррозия металлов и способы защиты. Меры борьбы с коррозией.	1	24.03		Исследовательская лаборатория	§ 35, в.9(домашний эксперимент)
55	Металлы в природе.	1	4.04		Интеллектуальная игра	§ 36, в. 3
56	Понятие о металлургии. Получение стали на химических предприятиях.	1	7.04			§ 36, в. 4,9
57	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Металлы»	1	11.04		Интеллектуальная игра	§ 28-36
58	Контрольная работа № 3 по теме: «Металлы»	1	14.04		Урок-игра	§ 28-36
59	Анализ контрольной работы по теме: «Металлы». Практикум по решению задач.	Количество часов	18.04			§ 28-36
Химия и окружающая среда (2 ч.)						

60	Химическая организация планеты Земля	1	21.04			§37
61	Охрана окружающей среды от химического загрязнения.	1	25.04		Интеллектуальная игра	§ 38
Обобщение знаний по химии за курс основной школы. (7ч.)						
62	Вещества	1	28.04			§ 39, в. 1-12
63	Химические реакции	1	2.05		Интеллектуальная игра	§ 40, в. 1-10
64	Основы неорганической химии	1	5.05			§ 41, в. 1-10
65	Обобщение и систематизация знаний по курсу основной школы	1	12.05			§1-36
66	**Промежуточная аттестация. Тестирование.**	1	16.05			§1-36
67	Анализ итоговой контрольной работы. Практикум по решению задач.	1	19.05			§1-36
68	Повторение основных вопросов курса.	1	23.05			

9 КЛАСС

(2 ч в неделю, всего 70, из них 4 ч — резервное время)