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 _____8_____
Количество часов в неделю 2 , в год 68
Уровень базовый,
Учитель: Гарцук Людмила Павловна,
учитель высшей квалификационной категории

Календарно-тематическое планирование составлено в соответствие с рабочей программой по химии утвержденной приказом № 65-О от 31.08.2022г.

№ урока	Название раздела, тема урока	Количество часов	Дата по плану	Дата по факту	Формы организации неаудиторных занятий
Первоначальные химические понятия (20 ч)					
1.	Предмет химии. Роль химии в жизни человека.	1	5.09		
2.	Методы изучения химии.	1	7.09		
3.	Агрегатные состояния веществ.	1	12.09		
4.	Практическая работа № 1 «Правила техники безопасности и некоторые виды работ в кабинете химии». Домашний эксперимент. Практическая работа № 2 «Наблюдение за горящей свечой».	1	14.09		
5.	Физические явления – основа разделения смесей в химии.	1	19.09		
6.	Практическая работа № 3 «Анализ почвы».	1	21.09		
7.	Атомно-молекулярное учение. Химические элементы.	1	26.09		
8.	Знаки химических элементов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	1	28.09		
9.	Знаки химических элементов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	1	3.10		
10.	Химические формулы.	1	5.10		
11.	Химические формулы. Выполнение упражнений.	1	10.10		
12.	Валентность.	1	12.10		
13.	Валентность. Выполнение упражнений.	1	17.10		
14.	Химические реакции.	1	19.10		
15.	Химические уравнения.	1	24.10		
16.	Химические уравнения. Выполнение упражнений.	1	26.10		
17.	Типы химических реакций.	1	7.11		
18.	Типы химических реакций.	1	9.11		
19.	Повторение и обобщение темы. Подготовка к контрольной работе.	1	14.11		
20.	Контрольная работа № 1 по теме «Начальные понятия и законы химии».	1	16.11		
Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии (18 ч)					
21.	Воздух и его состав.	1	21.10		
22.	Кислород.	1	23.11		
23.	Практическая работа № 4 «Получение, собирание и распознавание кислорода».	1	28.11		
24.	Оксиды.	1	30.11		
25.	Водород.	1	5.12		
26.	Практическая работа № 5 «Получение, собирание и распознавание водорода».	1	7.12		
27.	Кислоты.	1	12.12		
28.	Соли.	1	14.12		
29.	Количество вещества.	1	19.12		

30.	Количество вещества.	1	21.12		
31.	Молярный объем газов.	1	26.12		
32.	Расчеты по химическим уравнениям.	1	28.12		
33.	Расчеты по химическим уравнениям.	1	29.12		
34.	Вода. Основания.	1	9.01		
35.	Растворы. Массовая доля растворенного вещества.	1	11.01		
36.	Практическая работа № 6 «Приготовление раствора с заданной массовой долей растворенного вещества».	1	16.01		
37.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии».	1	18.01		
38.	Контрольная работа № 2 по теме «Важнейшие представители неорганических веществ. Количественные отношения в химии».	1	23.01		
Основные классы неорганических соединений (10 ч)					
39.	Оксиды, их классификация и химические свойства.	1	25.01		
40.	Основания, их классификация и химические свойства.	1	30.01		
41.	Кислоты, их классификация и химические свойств.	1	1.02		
42.	Кислоты, их классификация и химические свойств.	1	6.02		
43.	Соли, их классификация и химические свойства.	1	8.02		
44.	Соли, их классификация и химические свойства.	1	13.02		
45.	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	1	15.02		
46.	Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»».	1	20.02		
47.	Обобщение и систематизация знаний по теме «Основные классы неорганических соединений».	1	22.02		
48.	Контрольная работа № 3 по теме «Основные классы неорганических соединений».	1	27.02		
Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома. (9 ч)					
49.	Естественные семейства химических элементов. Амфотерность.	1	1.03		
50.	Открытие периодического закона Д.И. Менделеевым.	1	6.03		
51.	Основные сведения о строении атомов.	1	13.03		
52.	Строение электронных оболочек атомов.	1	15.03		
53.	Строение электронных оболочек атомов.	1	20.03		
54.	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	1	22.03		
55.	Характеристика элемента по его положению в периодической системе.	1	3.04		
56.	Характеристика элемента по его положению в периодической системе.	1	5.04		

57.	Значение периодического закона и периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева.	1	10.04		
Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции (10 ч)					
58.	Ионная химическая связь.	1	12.04		
59.	Ковалентная химическая связь.	1	17.04		
60.	Ковалентная неполярная и полярная химическая связь.	1	19.04		
61.	Металлическая химическая связь.	1	24.04		
62.	Степень окисления.	1	26.04		
63.	Степень окисления.	1	3.05		
64.	Окислительно-восстановительные реакции.	1	10.05		
65.	Окислительно-восстановительные реакции.	1	15.05		
66.	Контрольная работа № 4 по темам «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома» и «Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».	1	17.05		
67.	**Промежуточная аттестация. Тестирование**.	1	22.05		
Повторение (1 ч)					
68.	Обобщение и систематизация знаний по темам «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Строение атома» и «Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции».	1	24.05		