

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа №20»

Рассмотрено:
Школьным методическим объединением
Учителей биологии, географии и химии
Руководитель ШМО _____ Щелкунова С.Б.
Протокол №1 от 26.08. 2021 г.

Утверждено:
Приказом директора МБОУ «Средняя
общеобразовательная школа №20»
г. Черногорска от 26 .08. 2021г №69/1

Календарно-тематическое планирование

Химия 8Г класс

(название учебного предмета, обозначение класса)

2021--2022 учебный год

(срок действия)

Руденко Оксана Васильевна
(Ф.И.О. учителя)

высшая квалификационная категория, 29 лет

(квалификационная категория, педагогический стаж)

Пояснительная записка.

Календарно-тематическое планирование по химии адресовано учащимся 8г класса. В соответствии с учебным планом школы на изучение химии в 8 классе отводится 2 часа в неделю. Срок реализации КТП 1 год.

Особенности организации работы в классе:

В 8г классе обучается 28 человек.

Этнокультурный компонент.

Знания, полученные в 8 классе направлены на формирование у учащихся представлений о процессах, происходящих в неживой и живой природе Республики Хакасия, об их многообразии; осознание того, что человек - важный компонент окружающей среды и жизнь его подчинена законам природы. Развитие знаний об основных понятиях химии способствует формированию представлений о приготовлении растворов различных концентраций для борьбы с болезнями растений на садовых участках и в быту, очистки питьевой воды на водоочистительной станции г. Черногорска, применение полезных ископаемых в народном хозяйстве.

Развитие у учащихся понимания ценности жизни, составляющей базу для осознания экологических проблем Хакасии и путей их решения, призвано обеспечить реализацию права учащихся на выбор и способы продолжения образования.

Календарно тематическое планирование для 8 г класса.

№п/п	Дата		Тема урока	Количество часов
	план	факт		
Первоначальные химические понятия				
1	01.09		День знаний.	1
2	06.09		Предмет химии. Вещества и их свойства	1
3	08.09		Методы познания в химии	1
4	13.09		Практическая работа №1 Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.	1
5	15.09		Чистые вещества и смеси.	1
6	20.09		Практическая работа №2 Очистка загрязненной поваренной соли	1
7	22.09		Физические и химические явления. Химические реакции.	1
8	27.09		Атомы. Молекулы и ионы	1
9	29.09		Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	1
10	04.10		Простые и сложные вещества.	1
11	06.10		Химические элементы.	1
12	11.10		Относительная атомная масса химических элементов.	1
13	13.10		Знаки химических элементов.	1
14	18.10		Закон постоянства состава веществ.	1
15	20.10		Химические формулы. Относительная молекулярная масса	1
16	25.10		Массовая доля элемента в соединении.	1
17	27.10		Массовая доля элемента в соединении.	1
18	08.11		Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам их соединений.	1
19	10.11		Составление химических формул по валентности.	1
20	15.11		Атомно-молекулярное учение	1
21	17.11		Закон сохранения массы веществ	1
22	22.11		Химические уравнения.	1
23	24.11		Типы химических реакций.	1
24	29.11		Составление уравнений химических реакций	1

25	01.12		Тематическая контрольная работа 1 по теме «Первоначальные химические понятия»	1
Кислород. Горение.				
26	06.12		Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение.	1
27	08.12		Свойства кислорода	1
28	13.12		Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.	1
29	15.12		Озон. Аллотропия кислорода	1
30	20.12		Воздух и его состав.	1
Водород.				
31	22.12		Водород, его общая характеристика нахождение в природе и получение.	1
32	27.12		Свойства и применение водорода	1
Количественные отношения в химии.				
33	10.01		Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1
34	12.01		Вычисления с использованием понятий «количество вещества» и «молярная масса».	1
35	17.01		Закон Авогадро, молярный объем газов.	1
36	19.01		Объемные отношения газов при химических реакциях.	1
37	24.01		Решение задач по теме «Количественные отношения в химии».	1
Вода. Растворы.				
38	26.01		Вода. Методы определения состава воды.	1
39	31.01		Химические свойства и применение воды.	1
40	02.02		Вода – растворитель. Растворы.	1
41	07.02		Массовая доля растворённого вещества.	1
42	09.02		Решение задач на определение массовой доли растворённого вещества.	1
43	14.02		Вычисление массовой доли растворённого вещества по уравнению реакции.	1
44	16.02		Вычисление массовой доли растворённого вещества по уравнению реакции.	1
Важнейшие классы неорганических соединений				
45	21.02		Оксиды: классификация, свойства, получение и применение.	1
46	28.02		Гидроксиды. Основания :классификация, получение.	1
47	02.03		Химические свойства оснований	1
48	09.03		Свойства амфотерных соединений	1
49	14.03		Кислоты: классификация, применение.	1
50	16.03		Кислоты: физические и химические свойства.	1
51	21.03		Соли. Способы получения солей.	1

52	23.03		Соли: физические и химические свойства.	1
53	04.04		Генетическая связь между неорганическими веществами	1
54	06.04		Практическая работа №5. Решение экспериментальных задач по теме: Важнейшие классы неорганических соединений.	1
55	11.04		Тематическая контрольная работа 2 по теме «Растворы. Количественные отношения. Важнейшие классы неорганических соединений»	1
Периодический закон и строение атома.				
56	13.04		Классификация химических элементов.	1
57	18.04		Периодический закон Д. И. Менделеева и Периодическая таблица химических элементов	1
58	20.04		Строение атома.	1
59	25.04		Распределение электронов по энергетическим уровням.	1
Строение вещества. Химическая связь				
60	27.04		Электроотрицательность химических элементов.	1
61	04.05		Основные виды химической связи: ковалентная неполярная, ковалентная полярная, ионная	1
62	11.05		Степень окисления.	1
63	16.05		Окислительно-восстановительные реакции	1
64	18.05		Повторение	1
65			Промежуточная аттестация в форме итогового тестирования	1

Лист корректировки

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		

