

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 27.08. 2020 г.

Утверждено:
Приказом директора МБОУ «Средняя
общеобразовательная школа №20»
г. Черногорска от 28 .08. 2020г №45

Календарно-тематическое планирование

Химия. 8В класс

(название учебного предмета, обозначение класса)

2020--2021 учебный год

(срок действия)

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

высшая квалификационная категория, 28 лет

(квалификационная категория, педагогический стаж)

Пояснительная записка.

КТП разработано для учащихся 8 в класса. Срок реализации КТП 1 год.

Особенности организации работы в классе :

В 8а классе обучается 27 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 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.

Этнокультурное содержание: Роль отечественных ученых в становлении химической науки - работы М. В. Ломоносова, Д. И. Менделеева(Учёные Хакасии); химические загрязнения окружающей среды ;производство металлов ;приготовление растворов различных концентраций для борьбы с болезнями растений на садовых участках и в быту; очистка питьевой воды на водоочистительной станции г. Черногорска ;полезные ископаемые РХ ;уровень заболеваемости населения республики.

Календарно тематическое планирование для 8 в класса.

№п/п	Дата		Тема урока	Количество часов
	план	факт		
Первоначальные химические понятия				
1	04.09		Предмет химии. Вещества и их свойства	1
2	07.09		Практическая работа №1 Приёмы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.	1
3	11.09		Чистые вещества и смеси.	1
4	14.09		Практическая работа №2 Очистка загрязненной поваренной соли	1
5	18.09		Физические и химические явления.	1
6	21.09		Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Атомно-молекулярное учение.	1
7	25.09		Простые и сложные вещества.	1
8	28.09		Химические элементы. п 10, вопросы 1-3, тест ,выучить знаки химических элементов	1
9	02.10		Относительная атомная масса химических элементов.	1
10	05.10		Закон постоянства состава веществ.	1
11	09.10		Химические формулы. Относительная молекулярная масса	1
12	12.10		Массовая доля элемента в соединении.	1
13	16.10		Массовая доля элемента в соединении.	1
14	19.10		Валентность химических элементов.	1
15	23.10		Составление химических формул по валентности.	1
16	26.10		Закон сохранения массы веществ	1
17	09.11.		Химические уравнения. Типы химических реакций	1
18	13.11		Составление уравнений химических реакций	1
19	16.11		Тематическая контрольная работа 1 по теме «Первоначальные химические понятия»	1
Кислород				
20	20.11		Кислород, нахождение в природе и получение	1
21	23.11		Свойства кислорода	1
22	27.11		Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.	1
23	30.11		Озон. Аллотропия кислорода	1

24	04.12		Воздух и его состав.	1
Водород.				
25	07.12		Водород, нахождение в природе и получение.	1
26	11.12		Свойства и применение водорода	1
Количественные отношения в химии.				
27	14.12		Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1
28	18.12		Вычисления по химическим уравнениям реакций	1
29	21.12		Закон Авогадро, молярный объем газов.	1
30	25.12		Объемные отношения газов при химических реакциях.	1
31	28.12		Решение задач по теме «Количественные отношения в химии».	1
Вода.Растворы.				
32	11.01		Вода. Методы определения состава воды.	1
33	15.01		Физические и химические свойства воды.	1
34	18.01		Вода – растворитель. Растворы.	1
35	22.01		Массовая доля растворённого вещества.	1
36	25.01		Решение задач на определение массовой доли растворённого вещества.	1
37	29.01		Вычисление массовой доли растворённого вещества по уравнению реакции.	1
38	01.02		Вычисление массовой доли растворённого вещества по уравнению реакции.	1
39	05.02		Вычисление массовой доли растворённого вещества по уравнению реакции.	1
Важнейшие классы неорганических соединений				
40	08.02		Оксиды: классификация, свойства, получение и применение.	1
41	12.02		Свойства оксидов	1
42	15.02		Основания :классификация, получение.	1
43	19.02		Основания:физические и химические свойства. Реакция нейтрализации.	1
44	22.02		Кислоты: классификация, применение.	1
45	26.02		Кислоты: физические и химические свойства.	1
46	01.03		Соли. Способы получения солей.	1
47	05.03		Соли: физические и химические свойства.	1
48	12.03		Свойства амфотерных соединений	1
49	15.03		Свойства амфотерных соединений	1
50	19.03		Генетическая связь между неорганическими веществами	1
51	22.03		Генетическая связь между неорганическими веществами	1

52	02.04		Составление уравнений химических реакций по схеме.	1
53	05.04		Составление уравнений химических реакций по схеме.	1
54	09.04		Практическая работа №3. Решение экспериментальных задач по теме: Важнейшие классы неорганических соединений.	1
55	12.04		Тематическая контрольная работа 2 по теме «Растворы. Количественные отношения. Важнейшие классы неорганических соединений»	1
Периодический закон и строение атома.				
56	16.04		Классификация химических элементов.	1
57	19.04		Периодический закон Д. И. Менделеева. Значение периодического закона.	1
58	23.04		Периодическая таблица химических элементов	1
59	26.04		Строение атома.	1
60	30.04		Распределение электронов по энергетическим уровням.	1
Строение вещества. Химическая связь				
61	03.05		Электроотрицательность химических элементов.	1
62	07.05		Основные виды химической связи: ковалентная неполярная, ковалентная полярная, ионная	1
63	14.05		Степень окисления. Правила определения степени окисления	1
64	17.05		Окислительно-восстановительные реакции	1
65			Промежуточная аттестация в форме итогового тестирования	1
66	21.05			1
67	24.05		Повторение	1
68	28.05		Повторение	1

Лист корректировки

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