

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 28.08.2020 № 45

Календарно-тематическое планирование

Химия. 9Б 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 9б класса. Срок реализации КТП 1 год.

Этнокультурный компонент.

Знания, получаемые в 9 классе, способствуют формированию у учащихся целостного представления о металлах и неметаллах встречающихся на территории республики Хакасия. Через региональное содержание учащихся научиться видеть и понимать целесообразность применения металлов и неметаллов в различных отраслях хозяйственной деятельности.

Особенности организации работы в классе :

В 9б классе обучается 30 учащихся. Уровень подготовленности учащихся к освоению учебного предмета: по итогам прошлогодней промежуточной аттестации в форме итоговой тестовой работы 56 % учащихся справились с работой на «4-5». При изучении данного курса химии особое внимание необходимо обратить на свойства основных классов неорганических соединений, составление уравнений химических реакций.

Календарно-тематическое планирование

№п/п	Дата		Тема урока	Количество часов
	план	факт		
.Классификация химических реакций.				
1	01.09		День знаний	1
2	02.09		Окислительно-восстановительные реакции	1
3	08.09		Составление окислительно-восстановительных реакций	1
4	09.09		Тепловые эффекты химических реакций.	1
5	15.09		Расчёты по термохимическим уравнениям	1
6	16.09		Скорость химических реакций	1
7	22.09		Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии	1
Химические реакции в водных растворах				
8	23.09		Сущность процесса электролитической диссоциации	1
9	29.09		Диссоциация кислот, оснований и солей	1
10	30.09		Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1
11	06.10		Реакции ионного обмена	1
12	07.10		Реакции ионного обмена	1
13	13.10		Качественные реакции на ионы	1
14	14.10		Практическая работа 1. Решение экспериментальных задач по теме Свойства кислот, оснований и солей как электролитов.	1
15	20.10		Тематическая контрольная работа 1 по теме «Классификация химических реакций. Химические реакции в водных растворах».	1
Галогены.				
16	21.10		Характеристика галогенов	1
17	10.11		Свойства хлора	1
18	11.11		Свойства и получение хлороводорода	1
19	17.11		Свойства соляной кислоты	1
20	18.11		Свойства хлоридов	1
Кислород и сера.				
21	24.11		Характеристика кислорода и серы	1
22	25.11		Свойства и применение серы	1
23	01.12		Свойства сероводорода	1
24	02.12		Свойства оксида серы (IV). Сернистая кислота .	1
25	08.12		Свойства оксида серы (VI). Серная кислота .	1
26	09.12		Практическая работа 2. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»	1
Азот и фосфор.				
27	15.12		Характеристика азота и фосфора. Свойства азота.	1
28	16.12		Свойства аммиака	1

29	22.12		Практическая работа 3. Получение и изучение свойств аммиака	1
30	23.12		Свойства солей аммония	1
31	29.12		Свойства азотной кислоты	1
32	12.01		Свойства солей азотной кислоты	1
33	13.01		Свойства фосфора	1
34	19.01		Свойства оксида фосфора(V)и ортофосфорной кислоты.	1
Углерод и кремний.				
35	20.01		Характеристика углерода и кремния Аллотропия углерода.	1
36	26.01		Свойства углерода. Адсорбция	1
37	27.01		Свойства угарного газа	1
38	02.02		Свойства углекислого газа	1
39	03.02		Свойства угольной кислоты и ее солей	1
40	09.02		Практическая работа 4. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов	1
41	10.02		Свойства кремния и оксида кремния	1
42	16.02		Свойства кремниевой кислоты и её солей.	1
43	17.02		Силикатная промышленность	1
44	24.02		Тематическая контрольная работа 2 по теме «Неметаллы».	1
Металлы.				
45	02.03		Характеристика металлов.Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1
46	03.03		Химические свойства металлов.	
47	09.03		Свойства щелочных металлов.	1
48	10.03		Свойства магния и щелочноземельных металлов	1
49	16.03		Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды.	1
50	17.03		Свойства алюминия и его соединений	1
51	06.04		Свойства соединений алюминия	1
52	07.04		Свойства железа	1
53	13.04		Свойства соединений железа	1
54	14.04		Практическая работа 5. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1
55	20.04		Тематическая контрольная работа 3 по теме «Металлы».	1
Первоначальные представления об органических веществах				
56	21.04		Свойства предельных углеводородов.	1
57	27.04		Свойства непредельных углеводородов.	1
58	28.04		Свойства спиртов	1
59	04.05		Свойства карбоновых кислот. Сложные эфиры.Жиры	1
60	05.05		Свойства углеводов	1
61	11.05		Свойства аминокислот и белков	1
62			Промежуточная аттестация в форме итоговой тестовой работы	1
63	12.05			1

64	18.05		Повторение	1
65	19.05		Повторение	1

Лист корректировки

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

