

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. 9В 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 9в 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 9в классе обучается 30 учащихся. Уровень подготовленности учащихся к освоению учебного предмета: по итогам прошлогодней промежуточной аттестации в форме итоговой тестовой работы 33 % 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	02.09		Окислительно-восстановительные реакции	1
2	07.09		Составление окислительно-восстановительных реакций	1
3	09.09		Тепловые эффекты химических реакций.	1
4	14.09		Расчёты по термохимическим уравнениям	1
5	16.09		Скорость химических реакций	1
6	21.09		Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии	1
Химические реакции в водных растворах				
7	23.09		Сущность процесса электролитической диссоциации	1
8	28.09		Диссоциация кислот, оснований и солей	1
9	30.09		Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1
10	05.10		Реакции ионного обмена	1
11	07.10		Реакции ионного обмена	1
12	12.10		Качественные реакции на ионы	1
13	14.10		Практическая работа 1. Решение экспериментальных задач по теме Свойства кислот, оснований и солей как электролитов.	1
14	19.10		Тематическая контрольная работа 1 по теме «Классификация химических реакций. Химические реакции в водных растворах».	1
Галогены.				
15	21.10		Характеристика галогенов	1
16	26.10		Свойства хлора	1
17	09.11		Свойства и получение хлороводорода	1
18	11.11		Свойства соляной кислоты	1
19	16.11		Свойства хлоридов	1
Кислород и сера.				
20	18.11		Характеристика кислорода и серы	1
21	23.11		Свойства и применение серы	1
22	25.11		Свойства сероводорода	1
23	30.11		Свойства оксида серы (IV). Сернистая кислота .	1
24	02.12		Свойства оксида серы (VI). Серная кислота .	1
25	07.12		Практическая работа 2. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»	1
Азот и фосфор.				
26	09.12		Характеристика азота и фосфора. Свойства азота.	1
27	14.12		Свойства аммиака	1
28	16.12		Практическая работа 3. Получение и изучение свойств аммиака	1
29	21.12		Свойства солей аммония	1

30	23.12		Свойства азотной кислоты	1
31	28.12		Свойства солей азотной кислоты	1
32	11.01		Свойства фосфора	1
33	13.01		Свойства оксида фосфора(V) и ортофосфорной кислоты.	1
Углерод и кремний.				
34	18.01		Характеристика углерода и кремния Аллотропия углерода.	
35	20.01		Свойства углерода. Адсорбция	1
36	25.01		Свойства угарного газа	1
37	27.01		Свойства углекислого газа	1
38	01.02		Свойства угольной кислоты и ее солей	1
39	03.02		Практическая работа 4. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов	1
40	08.02		Свойства кремния и оксида кремния	1
41	10.02		Свойства кремниевой кислоты и её солей.	1
42	15.02		Силикатная промышленность	1
43	17.02		Тематическая контрольная работа 2 по теме «Неметаллы».	1
Металлы.				
44	22.02		Характеристика металлов. Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1
45	24.02		Химические свойства металлов.	1
46	01.03		Свойства щелочных металлов.	1
47	03.03		Свойства магния и щелочноземельных металлов	1
48	10.03		Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды.	1
49	15.03		Свойства алюминия	1
50	17.03		Свойства соединений алюминия	1
51	22.03		Свойства железа	1
52	05.04		Свойства соединений железа	1
53	07.04		Практическая работа 5. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1
54	12.04		Тематическая контрольная работа 3 по теме «Металлы».	1
Первоначальные представления об органических веществах				
55	14.04		Свойства предельных углеводородов.	1
56	19.04		Свойства непредельных углеводородов.	1
57	21.04		Свойства спиртов	1
58	26.04		Свойства карбоновых кислот. Сложные эфиры. Жиры	1
59	28.04		Свойства углеводов	1
60	03.05		Свойства аминокислот и белков	1
61			Промежуточная аттестация в форме итоговой тестовой работы	1
62	05.05		Повторение	1
63	12.05		Повторение	1
64	17.05		Повторение	1

65	19.05		Повторение	
----	-------	--	------------	--

Лист корректировки

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

