

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 26.08.2021 № 69/1

Календарно-тематическое планирование

Химия. 9В 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 9в класса. В соответствии с учебным планом школы на изучение химии в 9 классе отводится 2 часа в неделю. Срок реализации КТП 1 год.

Этнокультурный компонент.

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

Особенности организации работы в классе :

В 9в классе обучается 29 учащихся.

Уровень подготовленности учащихся к освоению учебного предмета: по итогам прошлой промежуточной аттестации в форме итоговой тестовой работы 10 % учащихся справились с работой на «4-5». При изучении данного курса химии особое внимание необходимо обратить на изучение свойств основных классов неорганических соединений, составление уравнений химических реакций, решение задач по уравнению 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		Составление окислительно-восстановительных реакций	1
4	14.09		Тепловые эффекты химических реакций.	1
5	16.09		Расчёты по термохимическим уравнениям	1
6	21.09		Скорость химических реакций	1
7	23.09		Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии	1
Химические реакции в водных растворах				
8	28.09		Сущность процесса электролитической диссоциации	1
9	30.09		Диссоциация кислот, оснований и солей	1
10	05.10		Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1
11	07.10		Реакции ионного обмена	1
12	12.09		Реакции ионного обмена	1
13	14.09		Качественные реакции на ионы	1
14	19.10		Практическая работа 1. Решение экспериментальных задач по теме Свойства кислот, оснований и солей как электролитов.	1
15	21.10		Тематическая контрольная работа 1 по теме «Классификация химических реакций. Химические реакции в водных растворах».	1
Галогены.				
16	26.10		Характеристика галогенов	1
17	28.10		Свойства хлора	1
18	09.11		Свойства и получение хлороводорода	1
19	11.11		Свойства соляной кислоты и её солей.	1
20	16.11		Практическая работа 2 Получение соляной кислоты и её свойств.	1
Кислород и сера.				
21	18.11		Характеристика кислорода и серы	1
22	23.11		Свойства и применение серы	1
23	25.11		Свойства сероводорода	1
24	30.11		Свойства оксида серы (IV). Сернистая кислота .	1
25	02.12		Свойства оксида серы (VI). Серная кислота .	1
26	07.12		Практическая работа 3. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»	1

Азот и фосфор.				
27	09.12		Характеристика азота и фосфора. Свойства азота.	1
28	14.12		Свойства аммиака	1
29	16.12		Практическая работа 4. Получение аммиака и изучение его свойств	1
30	21.12		Свойства солей аммония	1
31	23.12		Свойства азотной кислоты	1
32	28.12		Свойства солей азотной кислоты	1
33	11.01		Свойства фосфора	1
34	13.01		Свойства оксида фосфора(V) и ортофосфорной кислоты.	1
Углерод и кремний.				
35	18.01		Характеристика углерода и кремния Аллотропия углерода.	1
36	20.01		Свойства углерода. Адсорбция	1
37	25.01		Свойства угарного газа	1
38	27.01		Свойства углекислого газа	1
39	01.02		Свойства угольной кислоты и ее солей	1
40	03.02		Практическая работа 5. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов	1
41	08.02		Свойства кремния и оксида кремния	1
42	10.02		Свойства кремниевой кислоты и её солей.	1
43	15.02		Силикатная промышленность	1
44	17.02		Тематическая контрольная работа 2 по теме «Неметаллы».	1
Металлы.				
45	22.02		Характеристика металлов.	1
46	24.02		Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1
47	01.03		Химические свойства металлов.	1
48	03.03		Сплавы	1
49	10.03		Свойства щелочных металлов.	1
50	15.03		Свойства магния и щелочноземельных металлов	1
51	17.03		Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды.	1
52	22.03		Свойства алюминия	1
53	24.03		Свойства соединений алюминия	1
54	05.04		Свойства железа	1
55	07.04		Свойства соединений железа	1
56	12.04		Практическая работа 5. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1
57	14.04		Тематическая контрольная работа 3 по теме «Металлы».	1
Первоначальные представления об органических веществах				
58	19.04		Свойства предельных углеводородов.	1
59	21.02		Свойства непредельных углеводородов.	1
60	26.04		Свойства спиртов	1

61	28.04		Свойства карбоновых кислот. Сложные эфиры.Жиры	1
62	05.05		Свойства углеводов	1
63	12.05		Свойства аминокислот и белков	1
64	17.05		Повторение	1
65	19.05		Повторение	1
66			Промежуточная аттестация в форме итоговой тестовой работы	1

Лист корректировки

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

