

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. 9А 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 9а 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 9а классе обучается 27 учащихся. Уровень подготовленности учащихся к освоению учебного предмета: по итогам прошлой годней промежуточной аттестации в форме итоговой тестовой работы 52 % 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		
<b>.Классификация химических реакций.</b>				
1	01.09		День знаний	1
2	07.09		Окислительно-восстановительные реакции	1
3	08.09		Составление окислительно-восстановительных реакций	1
4	14.09		Тепловые эффекты химических реакций.	1
5	15.09		Расчёты по термохимическим уравнениям	1
6	21.09		Скорость химических реакций	1
7	22.09		Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии	1
<b>Химические реакции в водных растворах</b>				
8	28.09		Сущность процесса электролитической диссоциации	1
9	29.09		Диссоциация кислот, оснований и солей	1
10	05.10		Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации	1
11	06.10		Реакции ионного обмена	1
12	12.10		Реакции ионного обмена	1
13	13.10		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	20.10		Тематическая контрольная работа 1 по теме «Классификация химических реакций. Химические реакции в водных растворах».	1
<b>Галогены.</b>				
16	26.10		Характеристика галогенов	1
17	09.11		Свойства хлора	1
18	10.11		Свойства и получение хлороводорода	1
19	16.11		Свойства соляной кислоты	1
20	17.11		Свойства хлоридов	1
<b>Кислород и сера.</b>				
21	23.11		Характеристика кислорода и серы	1
22	24.11		Свойства и применение серы	1
23	30.11		Свойства сероводорода	1
24	01.12		Свойства оксида серы (IV). Сернистая кислота .	1
25	07.12		Свойства оксида серы (VI). Серная кислота .	1
26	08.12		Практическая работа 2. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера»	1
<b>Азот и фосфор.</b>				
27	14.12		Характеристика азота и фосфора. Свойства азота.	1
28	15.12		Свойства аммиака	1

29	21.12		Практическая работа 3. Получение и изучение свойств аммиака	1
30	22.12		Свойства солей аммония	1
31	28.12		Свойства азотной кислоты	1
32	29.12		Свойства солей азотной кислоты	1
33	11.01		Свойства фосфора	1
34	12.01		Свойства оксида фосфора(V)и ортофосфорной кислоты.	1
<b>Углерод и кремний.</b>				
35	18.01		Характеристика углерода и кремния Аллотропия углерода.	1
36	19.01		Свойства углерода. Адсорбция	1
37	25.01		Свойства угарного газа	1
38	26.01		Свойства углекислого газа	1
39	01.02		Свойства угольной кислоты и ее солей	1
40	02.02		Практическая работа 4. Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов	1
41	08.02		Свойства кремния и оксида кремния	1
42	09.02		Свойства кремниевой кислоты и её солей.	1
43	15.02		Силикатная промышленность	1
44	16.02		Тематическая контрольная работа 2 по теме «Неметаллы».	1
<b>Металлы.</b>				
45	22.02		Характеристика металлов.Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.	1
46	01.03		Химические свойства металлов.	1
47	02.03		Свойства щелочных металлов.	1
48	09.03		Свойства магния и щелочноземельных металлов	1
49	15.03		Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды.	1
50	16.03		Свойства алюминия	1
51	22.03		Свойства соединений алюминия	1
52	05.04		Свойства железа	1
53	06.04		Свойства соединений железа	1
54	12.04		Практическая работа 5. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1
55	13.04		Тематическая контрольная работа 3 по теме «Металлы».	1
<b>Первоначальные представления об органических веществах</b>				
56	19.04		Свойства предельных углеводородов.	1
57	20.04		Свойства непредельных углеводородов.	1
58	26.04		Свойства спиртов	1
59	27.04		Свойства карбоновых кислот. Сложные эфиры.Жиры	1
60	03.05		Свойства углеводов	1
61	04.05		Свойства аминокислот и белков	1
62			Промежуточная аттестация в форме итоговой тестовой работы	1
63	11.05		Повторение	1

64	17.05		Повторение	1
65	18.05		Повторение	

**Лист корректировки**

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









