

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство Просвещения КБР

Муниципальное учреждение "Управление образования"

администрации Баксанского муниципального района КБР

МОУ СОШ им.Малкарова Х.Ш. с.п. Жанхотеко

РАССМОТРЕНО

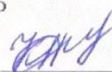
ШМО



Кодзокова Р.Т.
Протокол №1 от 30.08.2023г.

СОГЛАСОВАНО

УВР



Картлыкова А.З.
31.08.2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор



Секретарь Н.И.
Приказ №66 от 31.08.2023г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 9 класса

с.п. Жанхотеко 2023

Календарно - тематическое планирование по химии 9 класс(ФГОС)

Учебный предмет: химия

Учебник: Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман. Химия 9 класс, учебник для общеобразовательных организаций. Рекомендовано Министерством образования и науки РФ. Москва «Просвещение» 2018

Авторская программа по химии для 8-9 классов общеобразовательных учреждений. Н.Н.Гара. Предметная линия учебников: Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман. Москва «Просвещение» 2018

Недельная нагрузка- 2 н/ч

Годовая учебная нагрузка -68 часов

Контрольных работ- 5

№ п/п	Тема урока	Количество часов	Домашнее задание	Дата проведения	
				План.	Факт.
Раздел 1. Классификация химических реакций.6ч.					
1.	Вводный инструктаж по ТБ. Повторение курса 8 класса.	1	§1, упр. 3,4,5.	04.09	
2.	Окислительно-восстановительные реакции.		§2. Упр. 3.4	07.09	
3.	Тепловые эффекты химических реакций.		§2	11.09.	
4.	Скорость химических реакций.		§3, упр.3.4	14.09.	
5.	Практическая работа №1. Изучение влияния проведения химической реакции на её скорость.		§4, тестовые задания	18.09.	
6.	Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.		§5, упр1, тестовые задания	21.09.	
Раздел 2. Химические реакции в водных растворах.8ч.					
7.	Сущность процесса ЭД.		§6, упр.4	25.09.	
8.	ЭД кислот, оснований и солей.		§7. упр3, тестовые задания	28.09.	
9.	Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.		§8, тестовые задания	02.10.	
10.	Реакции ионного обмена.		§9, упр4-6, тестовые задания	05.10.	
11.	Гидролиз солей.		§10, тестовые задания	09.10.	
12.	Практическая работа №2.		§11	12.10.	

	Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, солей и оснований как электролитов»				
13.	Повторение тем «Классификация химических реакций. Химические реакции в водных растворах.»		§1-11	16.10.	
14.	Контрольная работа №1. Классификация химических реакций. Химические реакции в водных растворах.		§1-11	19.10.	
Раздел 3. Галогены.4ч.					
15.	Характеристика галогенов.		§12. Упр, 1-5	23.10.	
16.	Хлор. Хлороводород: получение и свойства.		§13,14, упр 4-6	26.10.	
17.	Соляная кислота и её соли.		§15, тестовые задания	30.10.	
18.	Практическая работа №3.Получение соляной кислоты и изучение её свойств.		§16	06.11.	
Раздел 4. Кислород и сера.7ч.					
19.	Характеристика кислорода и серы.		§17, тестовые задания	09.11.	
20.	Свойства и применение серы.		§18, упр. 3-4	13.11.	
21.	Сероводород. Сульфиды.		§19. Тестовые задания	16.11.	
22.	Оксид серы (IV). Сернистая кислота.		§20, тестовые задания	20.11.	
23.	Оксид серы (VI). Серная кислота.		§21, упр. 3-6	23.11.	
24.	Практическая работа №4.Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».		§22	27.11.	
25.	Контрольная работа №2. Галогены. Кислород и сера.		§12-22	30.11.	

Раздел 5. Азот и фосфор.9ч.					
26.	Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.		§23. Упр 4	04.12.	
27.	Аммиак.		§24, тесты	07.12.	
28.	Практическая работа №5. Получение аммиака и изучение его свойств.		§25	11.12.	
29.	Соли аммония.		§26, упр. 6	14.12.	
30.	Азотная кислота.		§27, упр6-7	18.12.	
31.	Соли азотной кислоты.		§28, таблица 17	21.12.	
32.	Фосфор.		§29, упр.1-4	25.12.	
33.	Оксид фосфора (V). Фосфорная кислота и её соли.		§30, таблица 21, тестовые задания	28.12.	
34.	Повторение темы «Азот и фосфор».		§23-30	11.01.	
Раздел 6. Углерод и кремний.10ч.					
35.	Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода.		§31, тестовые задания	15.01.	
36.	Химические свойства углерода. Адсорбция.		§32, упр. 1-7	18.01.	
37.	Оксид углерода (II)-угарный газ.		§33, тестовые задания	22.01.	
38.	Оксид углерода (II)-угарный газ.		§34, упр.3-4	25.01.	
39.	Угольная кислота и её соли. Круговорот углерода в природе.		§35, упр4	29.01.	
40.	Практическая работа №6. Получение оксида углерода и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.		§36	01.02.	
41.	Кремний. Оксид кремния (IV).		§37, упр,1-3	05.02. 08.02	
42.	Кремниевая кислота и её		§38. Упр1-5	12.02.	

	соли. Стекло. Цемент.				
43.	Повторение темы «Азот и фосфор. Углерод и кремний»		§23-38	15.02.	
44.	Контрольная работа №3 по теме «Азот и фосфор. Углерод и кремний»		§23-38	19.02.	
Раздел 7. Металлы.13ч.					
45.	Характеристика металлов.		§39, упр.1-6	22.02.	
46.	Нахождение металлов в природе и общие способы их получения.		§40, упр.103	26.02.	
47.	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.		§41, упр,3	29.02.	
48.	Сплавы.		§42, упр,1-2	04.03.	
49.	Щелочные металлы.		§43, тестовые задания	07.03	
50.	Магний. Щелочноземельные металлы.		§44, упр1-5	11.03.	
51.	Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды.		§45, упр,4-5	14.03.	
52.	Алюминий.		§46, тестовые задания	18.03.	
53.	Важнейшие соединения алюминия.		§47, упр. 3-5	21.03.	
54.	Железо.		§48, тестовые задания	01.04.	
55.	Соединения железа.		§49, упр.1-4	04.04.	
56.	Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»		§50	08.04.	
57.	Контрольная работа№4 по теме «Металлы.»		§39-50	11.04.	
Раздел 8. Первоначальные представления об органических веществах.11ч.					
58.	Органическая химия.		§51, упр.1-6	15.04.	
59.	Предельные(насыщенные) углеводороды.		§52, тестовые, упр4	18.04.	

60.	Непредельные углеводороды.		§53, упр1-3	22.04.	
61.	Полимеры.		§54, упр. 1	25.04.	
62.	Производные углеводов. Спирты.		§55, упр.1-3	29.04.	
63.	Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.		§56. тестовые, упр5,6	02.05.	
64.	Углеводы.		§57, упр.1-2	06.05.	
65.	Аминокислоты. Белки.		§58, упр.3	13.05.	
66.	Повторение темы «Органические вещества»		§51-58	16.05.	
67.	Контрольная работа №5 по теме «Органические вещества»		§51-58	20.05.	
68.	Повторение курса 9 класса.		§1-58	23.05.	

2. Средства обучения (учебно - наглядные пособия, интернет-ресурсы, электронные ресурсы, карты, карточки и т.д.)

- Радецкий А.М., Горшкова В.П., Кругликова Л.Н. Дидактический материал по химии для 8-9 классов: пособие для учителя. – М.: Просвещение, 2004. – 79 с.
- Хомченко И.Г. Решение задач по химии. – М.: ООО «Издательство Новая Волна», 2005. – 256с.
- Химия. Мультимедийное учебное пособие нового образца. – М.: ЗАО Просвещение-МЕДИА, 2005.
- «Единая коллекция Цифровых Образовательных Ресурсов» (набор цифровых ресурсов к учебникам О.С. Габриеляна) (<http://school-collection.edu.ru/>).
- <http://him.1september.ru/index.php> – журнал «Химия».
- <http://him.1september.ru/urok/>- Материалы к уроку. Все работы, на основе которых создан сайт, были опубликованы в журнале «Химия».
- 15. www.edios.ru – Эйдос – центр дистанционного образования
- www.km.ru/education - учебные материалы и словари на сайте «Кирилл и Мефодий»
- <http://djvu-inf.narod.ru/> - электронная библиотека

