

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

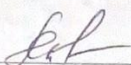
Министерство Просвещения КБР

Муниципальное учреждение "Управление образования"
администрации Баксанского муниципального района КБР

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

РАССМОТРЕНО

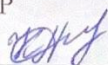
ШМО



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

СОГЛАСОВАНО

УВР



Картлыкова А.З.
31.08.2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор



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

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 8 класса

с.п. Жанхотеко 2023

Календарно - тематическое планирование по химии 8 класс(ФГОС)

Учебный предмет: химия

Учебник: Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман. Химия 8 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 -70 часов

Контрольных работ- 5

№ п/п	Тема урока	Количество часов	Домашнее задание	Дата проведения	
				План.	Факт.
Раздел 1. Первоначальные химические понятия.21ч.					
1.	Вводный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Вещества и их свойства.	1	§1, упр. 3,4,5.	05.09.	
2	Методы познания в химии.	1	§2, упр.2, тестовые задания.	07.09.	
3.	ТБ. Практическая работа №1. Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени.	1	§1,2,3	12.09.	
4.	Чистые вещества и смеси.	1	§4,5, упр.1-5	14.09.	
5.	ТБ. Практическая работа №2. Очистка загрязнённой поваренной соли.	1	Тестовые задания стр.18.	19.09.	
6.	Физические и химические явления. Химические реакции.	1	§6, упр.1-3, тестовые задания	21.09.	
7.	Атомы, молекулы и ионы. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	1	§7,8 упр.3-8	26.09.	
8.	Простые и сложные вещества. Химические элементы.	1	§9-10, упр.1-3, стр.36	28.09.	
9-10.	Относительная атомная масса химических элементов. Знаки химических элементов.	2	§11-12, упр.1-3, стр.41, выучить таблицу №2	03.10. 05.10.	
11.	Закон постоянства состава веществ.	1	§13, упр.1-3	10.10.	
12.	Химические формулы. Относительная молекулярная	1	§14, упр.1-5	12.10.	

	масса.				
13.	Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в соединении.	1	§15, упр. 4-8	17.10.	
14.	Валентность химических элементов. Определение валентности по формулам соединений.	1	§16, упр. 1-5. Тестовые задания.	19.10.	
15.	Составление химических формул по валентности.	1	§17, упр. 1-7, тестовые задания.	24.10	
16.	Контрольная работа №1. Первоначальные химические понятия.	1	§1-17.	26.10.	
17.	Атомно-молекулярное учение	1	§18, упр. 1-3	07.11.	
18.	Закон сохранения массы веществ.	1	§19, тестовые задания	09.11	
19-20.	Химические уравнения.	2	§20, упр. 1-6, тестовые задания	14.11. 16.11.	
21.	Типы химических реакций.	1	§21, упр 1-3	21.11.	
Раздел 2. Кислород. Горение. 7ч.					
22.	Кислород, его общая характеристика. Нахождение в природе и получение.	1	§22, упр. 4-7,	23.11.	
23.	Свойства кислорода.	1	§23, упр. 6-7, тестовые задания	28.11.	
24.	Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.	1	§24, 25, упр. 4, тестовые задания.	30.11.	
25.	ТБ. Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода.	1	§23-24	05.12.	
26.	Озон. Аллотропия кислорода.	1	§26, упр. 1-3	07.12.	
27.	Воздух и его состав.	1	§27, упр. 4-8.	12.12.	
28.	Контрольная работа №2. Первоначальные химические понятия. Кислород.	1	§18-27, тестовые задания стр. 92	14.12	
Раздел 3. Водород. 3ч.					
29.	Водород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение.	1	§28, упр. 1-5	19.12.	
30.	Свойства и применение водорода.	1	§29, 30, тестовые задания.	21.12.	

31.	ТБ. Практическая работа №4. Получение водорода и исследование его свойств.	1	§28-30	26.12.	
Раздел 4. Вода. Растворы. 5ч.					
32.	Вода.	1	§31, упр. 1-5	28.12.	
33.	Химические свойства и применение воды.	1	§32, тесты	09.01.	
34.	Вода –растворитель. Растворы.	1	§33, упр. 1-5	11.01	
35.	Массовая доля растворённого вещества.	1	§34,35 упр. 4-9	16.01.	
36.	ТБ. Практическая работа №5. Приготовление раствора с определённой массовой долей растворённого вещества.	1	§34-35	18.01.	
Раздел 5. Количественные отношения в химии. 6ч.					
37.	Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1	§36, упр. 5, тестовые задания.	23.01.	
38.	Вычисления с использованием понятий «количество вещества и «молярная масса»»	1	§37, упр. 1-3	25.01.	
39.	Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1	§38, упр. 1-3	30.01.	
40.	Объемные отношения газов при химических реакциях.	1	§39, тестовые задания.	01.02.	
41.	Расчеты по химическим уравнениям реакций.	1	Тестовые задания	06.02.	
42.	Контрольная работа №3. Водород. Вода. Количественные отношения.	1	§28-39.	08.02.	
Раздел 6. Важнейшие классы неорганических соединений. 13ч.					
43.	Оксиды.	1	§40 до стр. 133, упр.1	13.02.	
44.	Химические свойства оксидов.	1	§40, упр. 2-4	15.02.	
45.	Гидроксиды. Основания.	1	§41, упр.1-3	20.02.	
46.	Химические свойства оснований.	1	§42, упр. 2, тестовые задания	22.02.	

47.	Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1	§43, упр. 4-5	27.02.	
48.	Кислоты.	1	§44, упр.1-4	29.02.	
49.	Химические свойства кислот.	1	§45, упр. 3-5	04.03.	
50.	Соли.	1	§46, упр1-5	07.03.	
51.	Химические свойства солей.	1	§47, упр.1-4	12.03.	
52.	Генетическая связь основных классов неорганических соединений.	1	§40-48, тестовые задания.	14.03.	
53.	ТБ. Практическая работа №6. Решение задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»	1	§48	19.03.	
54.	Повторение и обобщение темы «Важнейшие классы неорганических соединений.»	1	§40-48	21.03.	
55.	Контрольная работа №4. Важнейшие классы неорганических соединений	1	§40-48	02.04.	
Раздел 7. Периодический закон и строение атома.7ч.					
56.	Классификация химических элементов.	1	§49, упр. 1-6	04.04.	
57.	Периодический закон Д.И.Менделеева.	1	§50, упр. 1-3	09.04.	
58.	Периодическая таблица химических элементов.	1	§51, тестовые задания	11.04.	
59.	Строение атома.	1	§52, упр. 1-3	16.04.	
60.	Распределение электронов по энергетическим уровням.	1	§53, упр.2, тестовые задания.	18.04	
61.	Значение периодического закона.	1	§54, упр. 1-3	23.04.	
62.	Повторение темы «Периодический закон и строение атома»	1	§49-54	25.04.	
Раздел 8.Строение вещества. Химическая связь. 8ч.					
63.	Электроотрицательность химических элементов.		§55, тестовые задания	30.04.	
64.	Основные виды химической связи.	1	§56, упр. 1-4	07.05.	

65.	Степень окисления.	1	§57, упр.1-4	14.05.	
66.	Повторение тем «Периодический закон и строение атома. Строение вещества. Химическая связь.»	1	§49-57	16.05.	
67.	Контрольная работа №5. Периодический закон и строение атома. Строение вещества. Химическая связь.	1	§49-57	21.05.	
68.	Повторение и обобщение курса химии за 8 класс.	1	§1-57	23.05	
69.	Повторение и обобщение курса химии за 8 класс.	1	§1-57,записи	28.05.	
70.	Повторение и обобщение курса химии за 8 класс.	1	§1-57,записи	30.05	

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