

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство Просвещения КБР

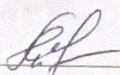
Муниципальное учреждение "Управление образования"

администрации Баксанского муниципального района КБР

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

РАССМОТРЕНО

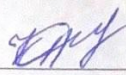
ШМО



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

СОГЛАСОВАНО

УВР



Картлыкова А.З.
от 31.08.2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор



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

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

учебного предмета «Химия. Базовый уровень»

для обучающихся 11 класса

с.п. Жанхотеко 2023

Календарно - тематическое планирование по химии 11 класс(ФГОС)

Учебный предмет: химия

Учебник: Г.Е.Рудзитис, Ф.Г.Фельдман. Химия 11 класс, учебник для общеобразовательных организаций. Рекомендовано Министерством образования и науки РФ. Москва «Просвещение» 2018

Авторская программа по химии для 10-11 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. Важнейшие химические понятия и законы (3 ч)					
1.	Химический элемент. Нуклиды. Изотопы.	1	§1, № 1-3, с.6	04.09.	
2.	Закон сохранения массы веществ, закон сохранения и превращения энергии при химических реакциях.	1	§2, упр. 1-4, тесты	06.09.	
3.	Закон постоянства состава. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	1	§2	11.09.	
Раздел 2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов (5 ч)					
4.	Периодический закон. Распределение электронов в атомах элементов малых периодов.	1	§3, упр. 3-4	13.09.	
5.	Распределение электронов в атомах элементов больших периодов.	1	§4, записи в тетради, упр. 4-5	18.09.	
6.	Положение в периодической системе водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов.	1	§5, упр. 1-2	20.09.	
7.	Валентность и валентные возможности атомов. Периодическое изменение валентности и размеров	1	§6, упр. 5-8	25.09.	

	атомов.				
8.	Решение задач. Вычисления массы, объема или количества вещества по известной массе, объему или количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получившихся в результате реакции.	1	Пов. §1-6, задачи 3,5	27.09	
Раздел 3. Строение вещества (7 ч)					
9.	Основные виды химической связи. Ионная и ковалентная связь.	1	§7, упр.3	02.10.	
10.	Металлическая и водородная связь.	1	§8, записи	04.10.	
11.	Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ.	1	§9, упр.4-5, тесты	09.10.	
12.	Типы кристаллических решеток и свойства веществ.	1	§10, упр. 1-5	16.10.	
13.	Причины многообразия веществ. Решение расчетных задач по теме: «Вычисление массы (количества вещества, объема) продукта реакции, если для его получения дан раствор с определенной массовой долей исходного вещества».	1	§11, упр, тесты	18.10.	
14.	Повторение и обобщение материала тем 1-3:	1	§ 1-11	23.10.	

	«Важнейшие химические понятия и законы. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов. Строение вещества».				
15.	Контрольная работа №1 по темам 1—3: «Важнейшие химические понятия и законы. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева на основе учения о строении атомов. Строение вещества».	1	Пов. Правила ТБ	25.10.	
Раздел 4. Химические реакции (7 ч)					
16.	<i>Анализ результатов к/р №1.</i> Сущность и классификация химических реакций.	1	§12, упр. 7-10, тесты	06.11.	
17.	Окислительно-восстановительные реакции.	1	§12	08.11.	
18.	Скорость химических реакций, ее зависимость от различных факторов. <i>Закон действующих масс.</i>	1	§13, упр. 6	13.11.	
19.	Катализ и катализаторы.	1	§14, тесты	15.11.	
20.	Практическая работа №1: Влияние различных факторов на скорость	1	Повторить §14	20.11.	

	химической реакции.				
21.	Химическое равновесие.	1	§15, упр.1	22.11.	
22.	Условия смещения химического равновесия. Принцип Ле Шателье.	1	§15, упр.3	27.11.	
Раздел 5. Растворы (8ч)					
23.	Дисперсные системы.	1	§16, упр.1-3	29.11.	
24.	Способы выражения концентрации растворов. Решение задач по растворам.	1	§17, 18 упр.1-4	04.12.	
25.	Практическая работа №2: Приготовление растворов с заданной концентрацией.	1	§16-18	06.12.	
26.	Электролитическая диссоциация. Водородный показатель (рН) раствора.	1	§19, тесты	11.12.	
27.	Реакции ионного обмена.	1	§20, упр. 1-4	13.12.	
28.	<i>Гидролиз органических и неорганических соединений.</i>	1	§21, ким 23 задание	18.12.	
29.	Обобщение и повторение изученного материала. Решение расчетных задач по теме: «Вычисления массы (количества вещества, объема) продукта реакции, если известна масса исходного вещества, содержащего определенную долю примесей».	1	Повторить §12-21	20.12.	
30.	Контрольная работа №2 по	1	Повторить §12-21	25.12.	

	<i>теме «Теоретические основы химии».</i>				
Раздел 6. Электрохимические реакции.(4ч)					
31.	Химические источники тока.	1	§22,упр.1-2	27.12.	
32.	Ряд стандартных электродных потенциалов.	1	§23,упр.7-9	10.01.	
33.	Коррозия металлов и ее предупреждение.	1	§24 ,упр.6	15.01.	
34.	Электролиз.	1	§23, упр.3-4,ким 22 задание	17.01.	
Раздел 7. Металлы (13 ч)					
35.	Общая характеристика и способы получения металлов.	1	§26,схема 7упр,4-5	22.01.	
36.	Обзор металлических элементов главных подгрупп.	1	§27,теблицы6,7,8	24.01.	
37.	Общий обзор металлических элементов побочных подгрупп.	1	§28,упр.1-4	29.01.	
38.	Медь.	1	§29,упр.3-4	31.01.	
39.	Цинк.	1	§30,упр.2-4	05.02.	
40.	Титан и хром.	1	§31.,упр. 3	07.02.	
41.	Железо,никель,платина.	1	§32,табл.9,10, упр.1	12.02.	
42.	Сплавы металлов.	1	§33	14.02.	
43.	Оксиды и гидроксиды металлов.	1	§34,табл.14,15	19.02.	
44.	<u>Решение расчетных задач</u>	1	§ 22-34	21.02.	

	по теме: «Расчеты по химическим уравнениям, связанные с массовой долей выхода продукта реакции от теоретически возможного»..				
45.	Практическая работа №3. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»	1	§ 22-35	26.02.	
46.	Обобщение и повторение изученного материала темы: « Металлы ».	1	Повторить § 22-35	28.02.	
47.	Контрольная работа №3 по теме: «Металлы».	1	§ 22-35	04.03.	
Раздел 8. Неметаллы (8 ч)					
48.	<i>Анализ результатов к/р №3.</i> Обзор неметаллов.	1	§36, упр.1-3	06.03.	
49.	Свойства и применение важнейших неметаллов.	1	§37, табл. 17,18,19,20	11.03.	
50.	Общая характеристика оксидов неметаллов и кислородсодержащих кислот.	1	§38, табл.21,22,23	13.03.	
51.	Окислительные свойства азотной и серной кислот.	1	§39, упр. 1-4	18.03.	
52.	Водородные соединения неметаллов.	1	§40, табл.24	20.03.	
53.	Генетическая связь неорганических и органических веществ	1	§41, упр.1	01.04.	
54.	Практическая работа №4: Решение	1	Повторить §36-42	03.04.	

	экспериментальных задач по теме «Неметаллы»				
55.	<i>Контрольная работа №4 по теме: «Неметаллы».</i>	1	Повторить §36-42	08.04.	
Раздел 7. Химия и жизнь.					
56.	<i>Анализ результатов к/р №4. Химия в промышленности. Принципы химического производства.</i>	1	§43	10.04.	
57.	Химико-технологические принципы промышленного получения металлов. Производство чугуна.	1	§44, упр.1-3	15.04.	
58.	Производство стали.	1	§45, упр.1-3	17.04.	
59.	Химия в быту.	1	§46, упр.1-3	22.04.	
60.	Химическая промышленность и окружающая среда.	1	§47, упр.1-3	24.04.	
61.	Производство серной кислоты контактным способом.	1	записи	29.04.	
62.	Обобщение темы «Химия и жизнь»	1	§ 43- 47	01.05	
63.	Обобщение и повторение изученного материала по теме: «Генетическая связь неорганических и органических веществ.	1	записи	06.05	
64.	Контрольное тестирование по курсу: «ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ	1	§ 1-47	08.05.	

	ОСНОВЫ ХИМИИ» в формате ЕГЭ.				
65.	Резерв времени. Решение расчетных задач разных типов.	1	Записи	13.05.	
66.	Резерв времени. Решение качественных задач.	1	Записи	15.05	
67.	Резерв времени. Решение расчетных задач разных типов.	1	Записи	20.05	
68.	Резерв времени. Решение качественных задач.	1	Записи	22.05.	

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

- Егоров А.С. Все виды расчетных задач по химии для подготовки к ЕГЭ. - Ростов н/Д: Феникс, 2003.
- Лидин Р.А. Тесты по химии для обучения и текущего контроля знаний: 11 кл.: Кн. Для учителя / Р.А.
- Хомченко И.Г. Решение задач по химии. - М.: ООО «Изд-во Новая Волна»: Издатель Умеренков, 2002.
- Химия. Пособие-репетитор для поступающих в вузы // четв. издание - Ростов н/Д: изд-во «Феникс», 2002.
- **Интернет – ресурсы:** ЭОР, ЦОР, образовательные сайты: прошколу.ру, <http://school-collection.edu.ru/>, tuva_school_123s@mail.ru, <http://www.dnevnik.ru>