



МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РЕСПУБЛИКИ ДАГЕСТАН
МКОУ « АГАЧКАЛИНСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА»
Россия, республика Дагестан, 368213, Буйнакский район, сел.Агачкалаул.К.Курбанова4
mkou_agachkalinskaya@e-dag.ru

РАССМОТРЕНО

Педсовет
Протокол №1
от «27» 08 2024г

СОГЛАСОВАНО

заместитель директора
по УВР
 Умарова У.У.
от «27» 08 2024г

УТВЕРЖДЕНО

Директор
Абдурахманов Б.Д.
Приказ №25
от «27» 08 2024г



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
учебного предмета «Химия»
для обучающихся 9 класса

Буйнакский район 2024г

Дата	Тема	Домашнее задание
04.09	Строение атома. Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	не задано
09.09	Классификация, номенклатура и свойства неорганических веществ	не задано
11.09	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	не задано
18.09	Контрольная работа № 1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	не задано
23.09	Классификация химических реакций по различным признакам	Повт. Классификацию х. Р-й,уч.8 кл.
25.09	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	По интернету.
30.09	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	По конспекту.
02.10	Окислительно-восстановительные реакции	&6. Стр. 39-40.
07.10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	По конспекту.
09.10	Электролитическая диссоциация кислот, оснований и солей	Стр 180-182. Зад. 3,4,5.
14.10	Ионные уравнения реакций	Стр. 180-182
16.10	Химические свойства кислот в свете представлений об электролитической диссоциации	Стр183-185.1-6.
21.10	Химические свойства оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	Стр. 183-185. Вопр. 4-6.
23.10	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	Стр. 183-187,1-4.
06.11	Понятие о гидролизе солей	не задано
Химия 9 УП 9 класс группа, Химия		

Учитель: Пахрутдинова Зоя Ивановна 04.09.2024-06.11.2024

Копия электронного журнала верна:

Директор _____

Заместитель директора по УВР _____

Дата	Тема	Домашнее задание
11.11	Обобщение и систематизация знаний по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	Повт. Ок-восст. Р-и. Степень окисления.
13.11	Практическая работа «Решение экспериментальных задач»	Повт. Электролит. Дис-ю. Гидролиз.
18.11	Контрольная работа № 2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	Задание-3,4. Стр. 185.
20.11	Общая характеристика элементов VIIA-группы	Повт. Ионные уравнения.
25.11	Строение и физические свойства простых веществ – галогенов	Стр. 78-93. Зад. 4.
27.11	Химические свойства галогенов	Повторить химические свойства галогенов.
02.12	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	Стр. 82-83. Зад. 4,7-8.
04.12	Практическая работа № 2 «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	&18. Стр. 83-86.
09.12	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	Закончить задачу. &18-19.
11.12	Общая характеристика элементов VIA-группы	Зад. 26-28. Вар-т28.
16.12	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	Стр. 98-100.
18.12	Сероводород, строение, физические и химические свойства	Стр. 100-103. Зад. Стр 102.
23.12	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	Стр. 100-107. &22.
25.12	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	Стр. 100-107.
13.01	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	не задано
Химия 9 УП 9 класс группа, Химия		

Учитель: Пахрутдинова Зоя Ивановна 11.11.2024-13.01.2025

Копия электронного журнала верна:

Директор _____

Заместитель директора по УВР _____

Дата	Тема	Домашнее задание
15.01	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	Стр. 104-107. Зад. 5.
20.01	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	Стр. 107-111. Вопр. 2,4.
22.01	Соли аммония, их физические и химические свойства	&24. Стр. 111-114. Зад. 5.
27.01	Практическая работа № 3 «Получение аммиака, изучение его свойств»	&24. Стр. 116-118. Зад. 4.
29.01	Азотная кислота, её физические и химические свойства	Оформить работу.
03.02	Соли азотной кислоты	Стр. 109-117. Зад. 2,5,6.
05.02	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	Стр. 182. Зад. 1-9.
10.02	Использование нитратов, фосфатов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды соединениями азота и фосфора	не задано
12.02	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	не задано
17.02	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода(IV)	не задано
19.02	Угольная кислота и её соли	не задано
24.02	Практическая работа № 4 "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	не задано
26.02	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	не задано
03.03	Кремний и его соединения	не задано
05.03	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	не задано
10.03	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	не задано
Химия 9 УП 9 класс группа, Химия		

Учитель: Пахрутдинова Зоя Ивановна 15.01.2025-10.03.2025

Копия электронного журнала верна:

Директор _____

Заместитель директора по УВР _____

Дата	Тема	Домашнее задание
12.03	Контрольная работа № 3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	не задано
17.03	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	не задано
19.03	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	не задано
02.04	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	не задано
07.04	Понятие о коррозии металлов	не задано
09.04	Щелочные металлы	не задано
14.04	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	не задано
16.04	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	не задано
21.04	Важнейшие соединения кальция. Жёсткость воды и способы её устранения	не задано
23.04	Практическая работа № 6 "Жёсткость воды и методы её устранения"	не задано
28.04	Алюминий	не задано
30.04	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	не задано
05.05	Железо	не задано
07.05	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III)	не задано
12.05	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	не задано
14.05	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	не задано
19.05	Обобщение и систематизация знаний по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	не задано
Химия 9 УП 9 класс группа, Химия		

Учитель: Пахрутдинова Зоя Ивановна 12.03.2025-19.05.2025

Копия электронного журнала верна:

Директор_____

Заместитель директора по УВР_____

Дата	Тема	Домашнее задание
21.05	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	не задано