

Химия

9 класс

№	ФИО учителя	Должность	Электронная почта	WhatsApp
1.	Павлова Г.С.	Учитель химии	galinapavlova-nov@mail.ru	+79284381652

Дата	Тема	Домашнее задание	Ссылка на материалы для самостоятельного изучения
14.04	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа. Соединения железа.	§48-49 выпишите химические свойства железа, выполните задания №2(§48) №1 и 3(§49) не тестовые	https://infourok.ru/videouroki/940 (инфоурок)
17.04	Практическая работа 7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».	Оформить практическую работу в тетради (вариант 1)	http://www.virtulab.net/index.php?option=com_content&view=article&id=283:2009-11-14-22-37-18&catid=57:2009-11-14-21-25-00&Itemid=108 (Виртуальная лаборатория)
21.04	Обобщение и систематизация знаний по теме «Металлы». Решение расчетных задач.	Пов. §39 – 49 решить задачи (Приложение 1)	https://infourok.ru/videouroki/940 (инфоурок) https://infourok.ru/videouroki/966 (инфоурок)
24.04	Контрольная работа 3 по теме «Металлы».	Пов. §39 – 49 выполнить контрольную работу в тетради (Приложение 2)	-
28.04	Органическая химия. Углеводороды. Предельные (насыщенные) углеводороды.	Прочитать §51-52, выполните задания №2 (§51-52)	https://infourok.ru/videouroki/836
08.05	Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.	Прочитать §53-54, сделать конспект	https://infourok.ru/videouroki/804 https://infourok.ru/videouroki/810
12.05	Производные углеводородов. Спирты. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.	Прочитать §55-56, выполнить задание 5 после §56	https://infourok.ru/videouroki/818
15.05	Углеводы.	Прочитать §57	https://infourok.ru/videouroki/833
19.05	Аминокислоты. Белки. Полимеры.	Прочитать §58, выполнить задания 2,3	https://infourok.ru/videouroki/842
22.05	Обобщающий урок по темам «Важнейшие углеводороды», «Важнейшие производные углеводородов».	Решить задачи 4-6 (Приложение 1)	-

Приложение 1

1. Вычислите объём углекислого газа (н. у.), который выделится при действии на избыток карбоната кальция 750 г 20%-ного раствора соляной кислоты.
2. При взаимодействии 9,0 г оксида серы(VI) с избытком раствора гидроксида калия получили 180 г раствора средней соли. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.
3. Вычислите объём аммиака (н. у.), необходимого для полной нейтрализации соляной кислоты массой 178 г и массовой долей HCl 10%.
4. В 80 г соляной кислоты с массовой долей 15% поместили избыток цинка. Вычислите объём выделившегося газа (н. у.).
5. К 50 г раствора хлорида бария с массовой долей растворённого вещества 4% добавили избыток раствора серной кислоты. Вычислите массу выпавшего осадка.
6. Рассчитайте массу осадка, который выпадет при взаимодействии избытка карбоната калия с 20 г раствора нитрата бария с массовой долей последнего 10%.

Приложение 2

Контрольная работа №3 по теме «Металлы»

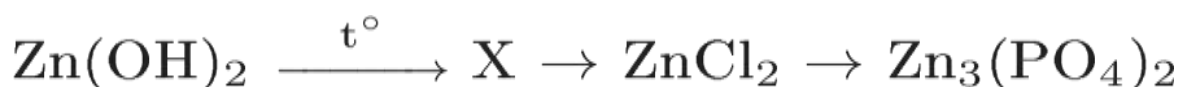
1. Железо реагирует с (напишите уравнение соответствующей реакции):

- 1) хлоридом кальция
- 2) бромом
- 3) оксидом натрия
- 4) гидроксидом натрия

2. Какой из указанных металлов вступает в реакцию с соляной кислотой? (напишите уравнение соответствующей реакции):

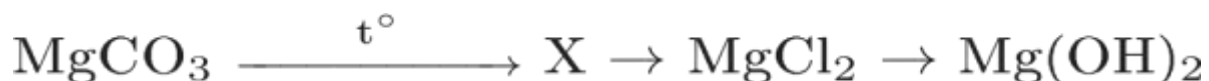
- 1) серебро
- 2) золото
- 3) алюминий
- 4) медь

3. Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для третьего превращения составьте сокращённое ионное уравнение реакции.

4. Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для третьего превращения составьте сокращённое ионное уравнение реакции.

5. Используя только реактивы из приведённого перечня, запишите молекулярные уравнения двух реакций, которые характеризуют химические свойства **нитрата серебра**, и укажите признаки их протекания.

Дан раствор нитрата серебра, а также набор следующих реактивов: водные растворы соляной кислоты, бромида калия, нитрата магния, ацетата свинца и уксусной кислоты.

6. Используя только реактивы из приведённого перечня, запишите молекулярные уравнения двух реакций, которые характеризуют химические свойства **металлической меди**, и укажите признаки их протекания.

Дана металлическая медь, а также набор следующих реактивов: водные растворы хлорида натрия, нитрата серебра, азотной кислоты, сульфата магния и фосфата натрия.

7. Используя только реактивы из приведённого перечня, запишите молекулярные уравнения двух реакций, которые характеризуют химические свойства **хлорида кальция**, и укажите признаки их протекания.

Дан раствор хлорида кальция, а также набор следующих реактивов: оксид железа(III), азотная кислота, растворы гидроксида калия, карбоната натрия и нитрата серебра.