

<i>Дата</i>	<i>Класс</i>	<i>Предмет</i>	<i>Учитель</i>
<i>24.05.2022г.</i>	<i>9</i>	<i>химия</i>	<i>Сытникова И.В.</i>
<i>ТЕМА урока:</i>	<i>Контрольная работа №4 по темам «Металлы и их соединения», «Первоначальные сведения об органических веществах»</i>		

ЭТАПЫ УРОКА

1. Подпишите двойные листки в клетку на первой странице посередине:

**Контрольная работа №4
по химии
учащегося (-щейся) 9 класса
МБОУ г.Горловки
«Школа №62»**
Ф.И._____

раскройте листок и напишите дату
выполните задания в любом порядке

Тестовые задания

1 Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме магния:
 А. 2e, 2e. Б. 2e, 4e В. 2e, 3e. Г. 2e, 8e, 2e.

2 Число электронов на внешнем электронном слое у атомов щелочных металлов:

А.1. Б.2. В.3. Г.4.

3 Тип химической связи в простом веществе литии:

А. Ионная. Б. Ковалентная полярная.
 В. Ковалентная неполярная. Г. Металлическая.

4 Простое вещество с наиболее ярко выраженными металлическими свойствами:

А. Бериллий. В. Магний.
 Б. Кальций. Г. Стронций.

5 Радиус атомов элементов 3-го периода с увеличением заряда ядра от щелочного металла к галогену:

А. Изменяется периодически. Б. Не изменяется.
 В. Увеличивается. Г. Уменьшается.

6 Атом алюминия отличается от иона алюминия:

А. Зарядом ядра. В. Числом протонов.

Б. Радиусом частицы. Г. Числом нейтронов.

7 Наиболее энергично реагирует с водой:

А. Калий Б. Кальций В. Скандий Г. Магний.

8. С разбавленной серной кислотой не взаимодействует:

А. Железо Б. Никель В. Платина Г. Цинк

9 Гидроксид алюминия взаимодействует с веществом, формулa которого:

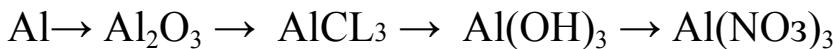
А. KOH_(p-p). В. KNO_{3(p-p)}.
Б. NaCl_(P-P). Г. BaSO₄.

10 . Ряд, в котором все вещества реагируют с железом:

А. HCl, O₂, H₂SO₄. В. KOH, HgO, H₃PO₄.
Б. CaO, HCl, HNO₃. Г. H₂, O₂, CO₂.

ЧАСТЬ Б. Задания со свободным ответом

11 Составьте уравнения химических реакций, необходимых для осуществления превращений. В **первой реакции** укажите окислитель и восстановитель, для **третьей** составьте полное и сокращенное ионное уравнение.

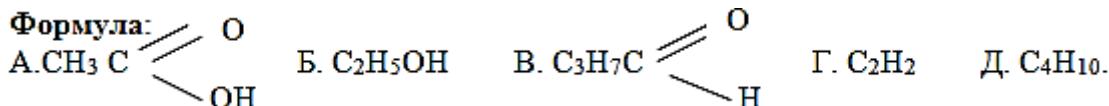


12 4,5 г сплава меди с магнием растворили в соляной кислоте. Объём выделившегося водорода составил 3,36 л (н.у.). Какова массовая доля магния в сплаве.

13. Установите соответствие.

Класс соединения:

1. Одноатомные спирты.
2. Карбоновые кислоты.
3. Альдегиды. – ответ В
4. Предельные углеводороды.



14. Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:



15. Дополните фразу: «Углеводороды – это ...».

Выполненные работы присылайте на адрес электронной почты isytnikova@mail.ru

Домашнее задание:

Не забывайте писать название темы после даты!

Выполненные работы присылайте на адрес электронной почты isytnikova@mail.ru