**8 класс**

**химия**

**Зачет №5. Срок окончательной подачи материала- по эл. почте** **marisy77@mail.ru** **21 мая:**

Выполнение заданий:

|  |  |
| --- | --- |
| параграф | Содержание задания  |
|  | Тест1. ***Оксид элемента Э с зарядом +15 соответствует общей формуле:***

А: ЭО В: Э2О5Б: ЭО2 Г: Э2О7*2.****Соответствуют кислоты следующим оксидам:*** А: оксид кальция В: оксид фосфора (V)Б: оксид марганца Г: оксид марганца (VII)1. ***Какие соединения обладают ионной связью:***

 А: оксид азота (V) В: водород Б: оксид натрия Г: хлорид калия*4* ***Сокращенное ионное уравнение 3Ag+ + PO43- → Ag3PO4 соответствует взаимодействию:***А: хлорида кальция и серной кислоты  Б: нитрата натрия и фосфорной кислоВ: нитрата серебра и фосфорной кислоты5 **В растворе массой 100 г содержится 20г хлорида бария . Какова массовая доля хлорида бария в растворе:**  А: 0,5 % В: 0,2% Б: 20% Г: 0,1 %1. ***Как называется процесс и сколько электронов в нём участвует***

*Сl20 → 2Cl+1:* А: восстановление, 1ē В: восстановление, 2 ē Б: окисление, 2 ē Г: окисление, 1 ē 1. ***С какими из указанных веществ реагирует железо:***

А: кислород В: серная кислота Б: оксид натрия Г: оксид углерода (IV)1. ***Строение внешнего энергетического уровня 4s24p5 соответствует атому элемента:***

 А: кальций В: бром Б: кислород Г: фтор1. ***Соединения с ковалентной полярной связью:***

А: сероводородная кислота В: азот Б: хлорид кальция Г: оксид серы (IV)***10 Напишите уравнения в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном видах*** *между* между **бромидом никеля (II) и гидроксидом натрия.**  |