**8 класс**

**химия**

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

Выполнение заданий:

|  |  |
| --- | --- |
| параграф | Содержание задания |
|  | Тест   1. ***Оксид элемента Э с зарядом +15 соответствует общей формуле:***   А: ЭО В: Э2О5  Б: 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 кисло  В: нитрата серебра и фосфорной кислоты  5 **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: фтор   1. ***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.** |