Входная контрольная работа для 9 кл

  1. К кислотам относится каждое из двух веществ

а) H2S, Na2CO3      б)K2SO4, Na2SO4 в) Н3 РO4, НNO3   г) KOН, Н2SО3

 2.Гидроксиду меди(II)  cоответствует формула

а) Си2O                    б) Си(O Н)2 в) СиO                   г) СиOН

3.Оксид углерода (IV)реагирует с

  а) гидроксидом бария         б) серной кислотой в) кислородом      г) оксидом серы (IV)

4. Гидроксид натрия реагирует

а) НСl                    б) Na2O              в)  Fe(O Н)2                 г) Na2 CO3

5. Распределение электронов по электронным слоям 2;8;1 соответствует атому

а) алюминия                  б) магния             в)  лития                 г) натрия

6. Среди приведенных ниже элементов наименьший радиус имеет атом

а) F                  б) Сl       в)  Br    г) I

7. В цепочке превращений

                    Na2O→Х→ ВaSO4

вещестом Х является

а) NaOН                б) Na       в) Na2SO4    г) ВaСl2

**При выполнении задания 8 выберите два правильных ответа**

8. В результате взаимодействия серной кислоты и нитрата бария образуются вещества, относящиеся к классам/группам

1. Кислотный оксид

2. Основный оксид

3. Кислота

4.Основание

5. Соль

9. Установите соответствие между формулой исходных веществ и продуктами реакции

          Формулы веществ                Продукты взаимодействия

А) Zn+Н2SО4→                              1. Zn(OН)2+ Сl2

Б) ZnО+НСl→                                2. Zn Сl2+ Н2О

В) Zn(OН)2+ НСl→                        3. ZnSO4 + Н2О

                                                         4. ZnS+ Н2О

                                                         5. ZnSO4 + Н2

10.Какая масса карбоната кальция образуется при взаимодействии 21,2г карбоната натрия с избытком раствора гидроксида кальция?