Контрольная  работа по теме « Вещества и их свойства»

Химия 11 класс

**Часть А**

1.Кислотными оксидами являются:

  а)ZnO и  CaO             б) СO2 и  CrO3           в) MgO  и  FeO        г)CO и CO2

2.Общую формулу  ROH имеют:

    а) альдегиды    б) спирты    в) карбоновые кислоты   г) простые эфиры

3.Наименьшими  металлическими свойствами обладает:

   а) Mg             б) Na             в) S                 г) K

4.С водой при комнатной температуре взаимодействует:

    а) K                б) Zn               в) Cu            г) Ag

5.Чтобы защитить изделие из цинка от коррозии, надо:

    а) присоединить к нему Мg     б) присоединить к нему Сu

    в) погрузить в кислоту         г) погрузить в воду

6. Даны: озон, кислород,  графит, фуллерен, алмаз. Количество элементов, образующих эти

   вещества:    а) 1      б) 2     в) 3        г) 4

7. В  реакции  Н2 + S = Н2S  восстановителем является:

   а) водород   б) сера   в) оба элемента

8.Серная кислота (разб.)  реагирует c:

    а) CuO               б) SO2            в) С               г)Ag

9.Основанием НЕ является:

  а) Cu(OH)2           б) СН3NH2       в) С2Н5OH      г) КОН

**ЧАСТЬ Б**

1. **Осуществить цепочку превращений:**

С2H6  →  С2H4  → СО2  →  СаСО3  →  СаСL2 → Са3(РО4)2

**2.** Найдите массу серной кислоты, необходимой для нейтрализации 200 г. 20% раствора гидроксида натрия.

Контрольная  работа по теме « Вещества и их свойства»

Химия 11 класс

**Часть А**

1.Кислотными оксидами являются:

  а)ZnO и  CaO             б) СO2 и  CrO3           в) MgO  и  FeO        г)CO и CO2

2.Общую формулу  RCOOH имеют:

    а) альдегиды    б) спирты    в) карбоновые кислоты   г) простые эфиры

3.Наименьшими  металлическими свойствами обладает:

   а) Mg             б) Na             в) S                 г) K

4.С водой при комнатной температуре взаимодействует:

    а) K                б) Zn               в) Cu            г) Ag

5.Чтобы защитить изделие из цинка от коррозии, надо:

    а) присоединить к нему Мg     б) присоединить к нему Сu

    в) погрузить в кислоту         г) погрузить в воду

6. Даны: озон, кислород,  графит, фуллерен, алмаз. Количество элементов, образующих эти

   вещества:    а) 1      б) 2     в) 3        г) 4

7. В  реакции  Н2 + S = Н2S  окислителем является:

   а) водород   б) сера   в) оба элемента

8.Соляная кислота  реагирует c:

    а) CuO               б) SO2            в) С               г)Ag

9.Основанием НЕ является:

  а) Cu(OH)2           б) СН3NH2       в) СН3OH      г) КОН

**ЧАСТЬ Б**

1. **Осуществить цепочку превращений:**

СаС2  → С2Н2 → СН3СОН → СН3СООН → СН3СООNa

1. Найдите массу сернистой кислоты, необходимой для нейтрализации 200 г. 20% раствора гидроксида натрия.