***Приложение2.***

**Контрольный тест по теме «Классификация химических реакций в неорганической и органической химии» 11 класс**

**1 вариант**

1. **Сокращённое ионное уравнение**

**Cu2+ + 2OH– → Cu(OH)2**

**соответствует взаимодействию:**

1. **CuSO4 + KOH⭢**
2. **CuS + NaOH ⭢**
3. **CuCl2 + Mg(OH)2 ⭢**
4. **Cu(NO3)2 + Fe(OH)2 ⭢**
5. **Бром является восстановителем в реакции, схема которой**
6. **HBr + O2 ⭢ H2O + Br2**
7. **Br2 + Zn ⭢ ZnBr2**
8. **HBr + Mg ⭢ MgBr2 + H2**
9. **Br2 + KI ⭢ I2 + KBr**
10. **бром является только окислителем**
11. **Окислительно-восстановительной реакцией не является, уравнение которой:**
12. **Ca + 2H2O ⭢ Ca(OH)2 + H2**
13. **CuO + H2 ⭢ Cu + H2O**
14. **NH3 + HCl ⭢ NH4Cl**
15. **2KMnO4 ⭢ K2MnO4 + MnO2 + O2**
16. **В реакции : Zn + 2H2SO4 ⭢ ZnSO4 + SO2 + 2H2O**

**Восстановитель:**

1. **Zn0  2) S+6 3) H+ 4) Zn2+**
2. **Реакция: K2SO4 + BaCl2 ⭢**
3. **замещения**
4. **ионного обмена**
5. **соединения**
6. **нейтрализации**
7. **Найдите соответствие:**
8. **C2H6 + Br2 ⭢ C2H5Br + HBr A)реакция гидратации**
9. **nCH2 = CH2 ⭢ (…-CH2- CH2-…)n B)реакция замещения**
10. **C2H4 + H2O ⭢ C2H6O C)реакция этерификации**
11. **CH3COOH + OHC2H5 ⭢ CH3COOC2H5+ H2O D)реакция полимеризации**
12. **Решите задачу.**

**При растворении сульфида железа (II) в избытке соляной кислоты выделилось 5,6 л (н.у.) газа. Масса сульфида железа (II) равна \_\_\_\_\_\_\_\_г. (Запишите число с точностью до целых.)**

**Контрольный тест по теме «Классификация химических реакций в неорганической и органической химии» 11 класс**

**2 вариант**

1. **Сокращённому ионному уравнению :**

**Ba2+ + SO42- ⭢ BaSO4**

**соответствует взаимодействие веществ:**

1. **BaO + H2SO4 ⭢**
2. **Ba + H2SO4 ⭢**
3. **BaCO3 + H2SO4 ⭢**
4. **Ba(NO3)2 + H2SO4 ⭢**
5. **В реакции: 2KClO3 ⭢2KCl + 3O2**

**Окислитель:**

**1)Cl+5 2) Cl- 3) O-2 4) O20**

 **3. Окислительно-восстановительной реакцией не является:**

 **1) FeO+ C ⭢ Fe + CO**

 **2) Zn + 2HCl ⭢ ZnCl2 + H2**

 **3) CO2 + H2O ⭢ H2CO3**

 **4) 2Na + 2H2O ⭢ 2NaOH + H2**

 **4. Реакция: HCl + Fe(OH)3 ⭢**

 **1)замещения**

 **2) соединения**

 **3) разложения**

 **4) ионного обмена**

 **5. Фтор является восстановителем в реакции:**

 **1) F2+ O2 ⭢ OF2 5) фтор является только окислителем**

 **2) F2 + NaCl ⭢ NaF +Cl2**

**3) F2 + H2O ⭢ HF + O2**

 **4) Zn + F2 ⭢ ZnF2**

 **6. Найдите соответствие:**

 **1) С3H6 + Br2 ⭢C3H6Br2 A) реакция гидрирования**

 **2)3C2H2 ⭢ C6H6 B) реакция галогенирования**

 **3)C2H2 + H2⭢ C2H4 C) реакция тримеризации**

 **4) HCOOH + OHCH3 ⭢ HCOOCH3 + H2O D) реакция этерификации**

 **7. Решите задачу. Какой объём (н.у.) водорода необходим для синтеза 100 л аммиака?**