10 клас

1.Складіть йонно-молекулярні рівняння реакцій, що відповідають таким молекулярним рівнянням:

а)Mn(NO3)2+Ba(OH)2=Mn(OH)2↓+Ba(NO3)2

б)2Al(OH)3+3H2SO4=Al2(SO4)3+6H2O

2.Складіть молекулярні рівняння ,що відповідають таким йонно-молекулярним рівнянням:

а)Ag++Cl- =AgCl↓

б)Cu2++2OH- =Cu(OH)2↓

3.Яку масу солі та води потрібно взяти для приготування 300г розчину солі з масовою часткою розчиненої речовини 20%.

4.До 200 г розчину кухонної солі з масовою часткою розчиненої речовини 10% долили 30 мл води. Обчисліть масову частку кухонної солі в розчині, який утворився.

5.Складіть рівння окисно-відновної реакції за наведеною схемою, використавши метод електронного балансу:

H2S+HNO3→ S+NO+H2O

6.Під час згорання 15,5 г фосфору в надлишку кисню виділилось 373 кДж теплоти. Складіть термохімічне рівняння.

7.Написати рівняння реакції взвємодії етанової кислоти з натрій карбонатом, кальцієм.

8.Який об’єм кисню витрачається на згорання 4л етилену?