**Дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Класс\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Тема: Контрольная работа №3 по теме «Металлы»**

**Цели урока:** проверить ЗУН по пройденной теме «Металлы».

**Ход работы**

**1. Организационный момент урока.**

**2. Выполнение контрольной работы.**

1. Запишите уравнения тех реакций, которые идут в действительности.

Укажите условия протекания, где это необходимо.

Fe + CuCl2 →

K + O2 →

Ag + CuCl2 →

Mg + HCl →

Na + H2O →

Ag + HCl →

Ca + Cl2 →

Al + S →

Уравнение реакции (Al + S →) рассмотрите с точки зрения окисления-восстановления.

2. Напишите уравнения химических реак­ций, с помощью которых можно

    осуществить превра­щения веществ:

Al →  Al2O3  →  AlCl3  →  Al(OH)3  →  Al2(SO4)3

↓ + Fe2O3

 ?

     Уравнение реакции Al(OH)3  →  Al2(SO4)3запишите в полном и сокращенном ионном видах.

3. Вычислите массу хлорида железа (II), образующегося при взаимодействии 10 г железа с раствором, содержащим 7,3 г хлороводорода.

4. Вычислите массу углерода, необходимого для полного восстановления  200 кг железной руды – оксида железа (III), с массовой долей не содержащих железо примесей, равной 10%.

**3. Домашнее задание.**

Повторить тему «Металлы»