**Демоверсия контрольной работы по теме «Железо и его соединения»**

1.Напишите уравнения реакций взаимодействия железа с водой, кислородом, бромом, разбавленной серной кислотой. Покажите переход электронов, укажите окислитель и восстановитель.

2.К какой группе оксидов относятся оксиды железа (II), (III), (VI)? Напишите уравнения реакций, подтверждающие свойства этих оксидов.

3.Осуществите превращения:

FeCl3→ Fe → FeCl3 → Fe(NO3)3 → Fe(OH)3 → Fe2O3 → FeO → FeS →

→ FeCl2 → Fe(OH)2 → Fe(OH)3 → Fe2(SO4)3

Задача: При восстановлении порции железной окалины Fe3O4 массой 464г углем образовалось 302,4 г железа. Вычислите массовую долю Fe3O4 в данной порции железной окалины и массовую долю примесей в ней.