**Контрольная работа для 9 класса по теме «Металлы»**

*Вариант-1*

1. Что собой представляет химическая коррозия? Приведите примеры.
2. Осуществите химическое превращение и для реакции №1- составьте электронный баланс : Cu 🡪 CuO 🡪 CuSO4 🡪 Cu(OH)2
3. C какими из перечисленных веществ: O2 , S, CO2, H2SO4, Mg, NaOH , Br2, FeCl3 вступает во взаимодействие **калий**? Запишите уравнения возможных реакций.
4. К железу массой 2.6г прибавили серу массой 2,8г. Рассчитайте массу получившегося сульфида железа.

**Контрольная работа для 9 класса по теме «Металлы»**

*Вариант-2*

1. Что собой представляет электрохимическая коррозия? Приведите примеры.
2. Осуществите химическое превращение и для реакции №3 составьте ионное уравнение : Al 🡪 Al2O3 🡪 Al(OH)3 🡪 Al2 (SO4)3
3. C какими из перечисленных веществ: O2 , S, CO2, H2SO4, Ca, NaOH , Br2, FeCl3 вступает во взаимодействие **магний**? Запишите уравнения возможных реакций.
4. К 50 см3 раствора с массовой долей хлороводорода 10% ( р = 1,047 г/см3) прилили раствор гидроксида натрия. Какова масса полученной соли?

**Контрольная работа для 9 класса по теме «Металлы» .**

*Вариант-3*

1. Чем химическая коррозия отличается от электрохимической коррозии?
2. Осуществите химическое превращение и для реакции №1- составьте электронный баланс : Mg 🡪 MgCl2 🡪 Mg(NO3)2🡪 Mg(OH)2
3. C какими из перечисленных веществ: O2 , S, CO2, H2SO4, Ca, NaOH , Br2, FeCl3 вступает во взаимодействие **цинк**? Запишите уравнения возможных реакций.
4. При сжигании 20г технической серы, содержащей 5% примесей. образовался газ. Рассчитайте объём выделившегося газа.

**Контрольная работа для 9 класса по теме «Металлы»**

*Вариант-4*

1. Укажите меры защиты металлов от коррозии.
2. Осуществите химическое превращение и для реакции №3 составьте ионное уравнение : K 🡪 K2O 🡪 KOH 🡪 K3 PO4
3. C какими из перечисленных веществ: O2 , S, CO2, H2SO4, Mg, NaOH , Br2, FeCl3 вступает во взаимодействие **алюминий**? Запишите уравнения возможных реакций.
4. В реакцию с медью вступило 45г кислорода. Какой оксид и сколько его образовалось?