**Контрольная работа №2**

**Вариант I**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции.Укажите окислитель и восстановитель.

HBrO3 +SO2 + H2O → HBr + H2SO4 .

2. В растворе массой 250 г. содержится сульфат натрия массой 50 г. Определите массовую долю соли в растворе.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O б) AlCl3 +KOH → Al(OH)3 +KCl

4. Даны: железо, хлор, соляная кислота, сера .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант I**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции.Укажите окислитель и восстановитель.

HBrO3 +SO2 + H2O → HBr + H2SO4 .

2. В растворе массой 250 г. содержится сульфат натрия массой 50 г. Определите массовую долю соли в растворе.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O б) AlCl3 +KOH → Al(OH)3 +KCl

4. Даны: железо, хлор, соляная кислота, сера .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант I**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

HBrO3 +SO2 + H2O → HBr + H2SO4 .

2. В растворе массой 250 г. содержится сульфат натрия массой 50 г. Определите массовую долю соли в растворе.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O б) AlCl3 +KOH → Al(OH)3 +KCl

4. Даны: железо, хлор, соляная кислота, сера .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант I**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

HBrO3 +SO2 + H2O → HBr + H2SO4 .

2. В растворе массой 250 г. содержится сульфат натрия массой 50 г. Определите массовую долю соли в растворе.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O б) AlCl3 +KOH → Al(OH)3 +KCl

4. Даны: железо, хлор, соляная кислота, сера .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант I**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

HBrO3 +SO2 + H2O → HBr + H2SO4 .

2. В растворе массой 250 г. содержится сульфат натрия массой 50 г. Определите массовую долю соли в растворе.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O б) AlCl3 +KOH → Al(OH)3 +KCl

4. Даны: железо, хлор, соляная кислота, сера .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант I**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

HBrO3 +SO2 + H2O → HBr + H2SO4 .

2. В растворе массой 250 г. содержится сульфат натрия массой 50 г. Определите массовую долю соли в растворе.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O б) AlCl3 +KOH → Al(OH)3 +KCl

4. Даны: железо, хлор, соляная кислота, сера .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант I**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

HBrO3 +SO2 + H2O → HBr + H2SO4 .

2. В растворе массой 250 г. содержится сульфат натрия массой 50 г. Определите массовую долю соли в растворе.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O б) AlCl3 +KOH → Al(OH)3 +KCl

4. Даны: железо, хлор, соляная кислота, сера .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант I**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

HBrO3 +SO2 + H2O → HBr + H2SO4 .

2. В растворе массой 250 г. содержится сульфат натрия массой 50 г. Определите массовую долю соли в растворе.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O б) AlCl3 +KOH → Al(OH)3 +KCl

4. Даны: железо, хлор, соляная кислота, сера .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант II**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

S + HNO3 → H2SO4 + NO2 +H2O

2. Желудочный сок представляет собой 5%-ную соляную кислоту. Определите массу HCl в 1 кг. желудочного сока.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) K2CO3 + HCl → KCl +H2O +CO2 б) MgSO4+ K3PO4→ Mg3(PO4)2 +K2SO4

4. Даны: аммиак, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант II**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

S + HNO3 → H2SO4 + NO2 +H2O

2. Желудочный сок представляет собой 5%-ную соляную кислоту. Определите массу HCl в 1 кг. желудочного сока.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) K2CO3 + HCl → KCl +H2O +CO2 б) MgSO4+ K3PO4→ Mg3(PO4)2 +K2SO4

4. Даны: аммиак, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант II**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

S + HNO3 → H2SO4 + NO2 +H2O

2. Желудочный сок представляет собой 5%-ную соляную кислоту. Определите массу HCl в 1 кг. желудочного сока.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) K2CO3 + HCl → KCl +H2O +CO2 б) MgSO4+ K3PO4→ Mg3(PO4)2 +K2SO4

4. Даны: аммиак, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант II**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

S + HNO3 → H2SO4 + NO2 +H2O

2. Желудочный сок представляет собой 5%-ную соляную кислоту. Определите массу HCl в 1 кг. желудочного сока.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) K2CO3 + HCl → KCl +H2O +CO2 б) MgSO4+ K3PO4→ Mg3(PO4)2 +K2SO4

4. Даны: аммиак, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант II**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

S + HNO3 → H2SO4 + NO2 +H2O

2. Желудочный сок представляет собой 5%-ную соляную кислоту. Определите массу HCl в 1 кг. желудочного сока.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) K2CO3 + HCl → KCl +H2O +CO2 б) MgSO4+ K3PO4→ Mg3(PO4)2 +K2SO4

4. Даны: аммиак, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант II**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

S + HNO3 → H2SO4 + NO2 +H2O

2. Желудочный сок представляет собой 5%-ную соляную кислоту. Определите массу HCl в 1 кг. желудочного сока.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) K2CO3 + HCl → KCl +H2O +CO2 б) MgSO4+ K3PO4→ Mg3(PO4)2 +K2SO4

4. Даны: аммиак, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант II**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

S + HNO3 → H2SO4 + NO2 +H2O

2. Желудочный сок представляет собой 5%-ную соляную кислоту. Определите массу HCl в 1 кг. желудочного сока.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) K2CO3 + HCl → KCl +H2O +CO2 б) MgSO4+ K3PO4→ Mg3(PO4)2 +K2SO4

4. Даны: аммиак, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота .Напишите уравнения реакций между этими веществами.

**Контрольная работа №2**

**Вариант II**

1.Используя метод электронного баланса, подберите коэффициенты для всех участников реакции. Укажите окислитель и восстановитель.

S + HNO3 → H2SO4 + NO2 +H2O

2. Желудочный сок представляет собой 5%-ную соляную кислоту. Определите массу HCl в 1 кг. желудочного сока.

3. Составьте молекулярные, полные и сокращенные ионно-молекулярные уравнения реакций ионного обмена между:

а) K2CO3 + HCl → KCl +H2O +CO2 б) MgSO4+ K3PO4→ Mg3(PO4)2 +K2SO4

4. Даны: аммиак, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота .Напишите уравнения реакций между этими веществами.