**Контрольная работа. 11 профиль.**

**Химия растворов. Неметаллы: водород, неметаллы 1-а – 7-а групп и их соединений.**

**1.**Напишите формулы веществ

Поташа, галита, калийной соли, марганцовки, нашатыря, аммиака, озона, сероводорода.

2. Напишите уравнения реакций взаимодействия. Две реакции в ионном виде, две с точки зрения ОВР.

А) Азотная к. ( конц) + Ag= в) качественную р. на ион аммония.

Б) Серная к. (конц) + Mg= Г) фосфат натрия + нитрат серебра=

Д) Хлорид калия +иод = д) горения аммиака без катализатора

**2**..Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения**:  H2S → S → SO2→SO3 → Na2SO4  → BaSO4**

Для реакций 1 и 2 составьте электронный баланс, для реакций 4 и 5 – ионные уравнения в краткой форме. Назовите полученные вещества.

**3**.В растворе объемом 0,5 дм3 содержится 2,45г. серной кислоты. Рассчитайте молярную концентрацию ионов водорода и рН раствора.

**4**. Какую массу раствора азотной кислоты можно получить из аммиака объёмом 15,68 л, если массовая доля HNO3 в полученном растворе равна 70%, а выход кислоты из-за производственных потерь составил 80%.

**5**.Газовая смесь, состоящая из водорода и хлора, объемом 6,72 дм3 имеет массу 7,5 г. Определите объемную долю хлора в смеси.

**Контрольная работа. 11 профиль.**

**Химия растворов. Неметаллы: водород, неметаллы 1-а – 7-а групп и их соединений.**

**1.**Напишите формулы веществ

Поташа, галита, калийной соли, марганцовки, нашатыря, аммиака, озона, сероводорода.

2. Напишите уравнения реакций взаимодействия. Две реакции в ионном виде, две с точки зрения ОВР.

А) Азотная к. ( конц) + Ag= в) качественную р. на ион аммония.

Б) Серная к. (конц) + Mg= Г) фосфат натрия + нитрат серебра=

Д) Хлорид калия +иод = д) горения аммиака без катализатора

**2**..Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения**:  H2S → S → SO2→SO3 → Na2SO4  → BaSO4**

Для реакций 1 и 2 составьте электронный баланс, для реакций 4 и 5 – ионные уравнения в краткой форме. Назовите полученные вещества.

**3**.В растворе объемом 0,5 дм3 содержится 2,45г. серной кислоты. Рассчитайте молярную концентрацию ионов водорода и рН раствора.

**4**. Какую массу раствора азотной кислоты можно получить из аммиака объёмом 15,68 л, если массовая доля HNO3 в полученном растворе равна 70%, а выход кислоты из-за производственных потерь составил 80%.

**5**.Газовая смесь, состоящая из водорода и хлора, объемом 6,72 дм3 имеет массу 7,5 г. Определите объемную долю хлора в смеси.

**Контрольная работа. 11 профиль.**

**Химия растворов. Неметаллы: водород, неметаллы 1-а – 7-а групп и их соединений.**

**1.**Напишите формулы веществ:

Поташа, галита, калийной соли, марганцовки, нашатыря, аммиака, озона, сероводорода.

**2**. Напишите уравнения реакций взаимодействия. Две реакции в ионном виде, две с точки зрения ОВР.

А) Азотная к. ( конц) + Ag= г) качественную р. на ион аммония.

Б) Серная к. (конц) + Mg= д) фосфат натрия + нитрат серебра=

в) Хлорид калия +иод = е) горения аммиака без катализатора

**2**..Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения**:  H2S → S → SO2→SO3 → Na2SO4  → BaSO4**

Для реакций 1 и 2 составьте электронный баланс, для реакций 4 и 5 – ионные уравнения в краткой форме. Назовите полученные вещества.

**3**.В растворе объемом 0,5 дм3 содержится 2,45г. серной кислоты. Рассчитайте молярную концентрацию ионов водорода и рН раствора.

**4**. Какую массу раствора азотной кислоты можно получить из аммиака объёмом 15,68 л, если массовая доля HNO3 в полученном растворе равна 70%, а выход кислоты из-за производственных потерь составил 80%.

**5**.Газовая смесь, состоящая из водорода и хлора, объемом 6,72 дм3 имеет массу 7,5 г. Определите объемную долю хлора в смеси.

**Контрольная работа. 11 профиль.**

**Химия растворов. Неметаллы: водород, неметаллы 1-а – 7-а групп и их соединений.**

**1.**Напишите формулы веществ

Поташа, галита, калийной соли, марганцовки, нашатыря, аммиака, озона, сероводорода.

**2.** Напишите уравнения реакций взаимодействия. Две реакции в ионном виде, две с точки зрения ОВР.

А) Азотная к. ( конц) + Ag= г) качественную р. на ион аммония.

Б) Серная к. (конц) + Mg= д) фосфат натрия + нитрат серебра=

в) Хлорид калия +иод = е) горения аммиака без катализатора

**2**..Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения**:  H2S → S → SO2→SO3 → Na2SO4  → BaSO4**

Для реакций 1 и 2 составьте электронный баланс, для реакций 4 и 5 – ионные уравнения в краткой форме. Назовите полученные вещества.

**3**.В растворе объемом 0,5 дм3 содержится 2,45г. серной кислоты. Рассчитайте молярную концентрацию ионов водорода и рН раствора.

**4**. Какую массу раствора азотной кислоты можно получить из аммиака объёмом 15,68 л, если массовая доля HNO3 в полученном растворе равна 70%, а выход кислоты из-за производственных потерь составил 80%.

**5**.Газовая смесь, состоящая из водорода и хлора, объемом 6,72 дм3 имеет массу 7,5 г. Определите объемную долю хлора в смеси.

**Контрольная работа. 11 профиль.**

**Химия растворов. Неметаллы: водород, неметаллы 1-а – 7-а групп и их соединений.**

**1.**Напишите формулы веществ:

Поташа, галита, калийной соли, марганцовки, нашатыря, аммиака, озона, сероводорода.

**2**. Напишите уравнения реакций взаимодействия. Две реакции в ионном виде, две с точки зрения ОВР.

А) Азотная к. ( конц) + Ag= Г) качественную р. на ион аммония.

Б) Серная к. (конц) + Mg= Д) фосфат натрия + нитрат серебра=

В) Хлорид калия +иод = Е) горения аммиака без катализатора

**2**..Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения**:  H2S → S → SO2→SO3 → Na2SO4  → BaSO4**

Для реакций 1 и 2 составьте электронный баланс, для реакций 4 и 5 – ионные уравнения в краткой форме. Назовите полученные вещества.

**3**.В растворе объемом 0,5 дм3 содержится 2,45г. серной кислоты. Рассчитайте молярную концентрацию ионов водорода и рН раствора.

**4**. Какую массу раствора азотной кислоты можно получить из аммиака объёмом 15,68 л, если массовая доля HNO3 в полученном растворе равна 70%, а выход кислоты из-за производственных потерь составил 80%.

**5**.Газовая смесь, состоящая из водорода и хлора, объемом 6,72 дм3 имеет массу 7,5 г. Определите объемную долю хлора в смеси.

**Контрольная работа. 11 профиль.**

**Химия растворов. Неметаллы: водород, неметаллы 1-а – 7-а групп и их соединений.**

**1.**Напишите формулы веществ:

Поташа, галита, калийной соли, марганцовки, нашатыря, аммиака, озона, сероводорода.

**2**. Напишите уравнения реакций взаимодействия. Две реакции в ионном виде, две с точки зрения ОВР.

а) Азотная к. ( конц) + Ag= г) качественную р. на ион аммония.

б) Серная к. (конц) + Mg= д) фосфат натрия + нитрат серебра=

в) Хлорид калия +иод = е) горения аммиака без катализатора

**2**..Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения**:  H2S → S → SO2→SO3 → Na2SO4  → BaSO4**

Для реакций 1 и 2 составьте электронный баланс, для реакций 4 и 5 – ионные уравнения в краткой форме. Назовите полученные вещества.

**3**.В растворе объемом 0,5 дм3 содержится 2,45г. серной кислоты. Рассчитайте молярную концентрацию ионов водорода и рН раствора.

**4**. Какую массу раствора азотной кислоты можно получить из аммиака объёмом 15,68 л, если массовая доля HNO3 в полученном растворе равна 70%, а выход кислоты из-за производственных потерь составил 80%.

**5**.Газовая смесь, состоящая из водорода и хлора, объемом 6,72 дм3 имеет массу 7,5 г. Определите объемную долю хлора в смеси.