

Контрольная работа по теме «Входящий контроль знаний»

Вариант 1

1. Напишите уравнения всех возможных реакций между следующими веществами: оксид магния, гидроксид натрия, серная кислота, оксид углерода (IV).
2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ: фосфор \longrightarrow оксид фосфора (V) \longrightarrow фосфорная кислота \longrightarrow фосфат калия \longrightarrow фосфат кальция \longrightarrow фосфорная кислота.
3. Дайте характеристику электронно-графического строения атома химического элемента № 12

Контрольная работа по теме «Входящий контроль знаний»

Вариант 2

1. Напишите уравнения всех возможных реакций между следующими веществами: оксид бария, гидроксид натрия, азотная кислота, оксид серы (VI).
2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ: натрий \longrightarrow гидроксид натрия \longrightarrow сульфид натрия \longrightarrow хлорид натрия \longrightarrow сульфат натрия \longrightarrow сульфат бария.
3. Дайте характеристику электронно-графического строения атома химического элемента № 15

Контрольная работа по теме «Входящий контроль знаний»

Вариант 1

1. Напишите уравнения всех возможных реакций между следующими веществами: оксид магния, гидроксид натрия, серная кислота, оксид углерода (IV).
2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ: фосфор \longrightarrow оксид фосфора (V) \longrightarrow фосфорная кислота \longrightarrow фосфат калия \longrightarrow фосфат кальция \longrightarrow фосфорная кислота.
3. Дайте характеристику электронно-графического строения атома химического элемента № 12

Контрольная работа по теме «Входящий контроль знаний»

Вариант 2

1. Напишите уравнения всех возможных реакций между следующими веществами: оксид бария, гидроксид натрия, азотная кислота, оксид серы (VI).
2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ: натрий \longrightarrow гидроксид натрия \longrightarrow сульфид натрия \longrightarrow хлорид натрия \longrightarrow сульфат натрия \longrightarrow сульфат бария.
3. Дайте характеристику электронно-графического строения атома химического элемента № 15

Контрольная работа по теме «Входящий контроль знаний»

Вариант 1

1. Напишите уравнения всех возможных реакций между следующими веществами: оксид магния, гидроксид натрия, серная кислота, оксид углерода (IV).
2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ: фосфор \longrightarrow оксид фосфора (V) \longrightarrow фосфорная кислота \longrightarrow фосфат калия \longrightarrow фосфат кальция \longrightarrow фосфорная кислота.
3. Дайте характеристику электронно-графического строения атома химического элемента № 12

Контрольная работа по теме «Входящий контроль знаний»

Вариант 2

1. Напишите уравнения всех возможных реакций между следующими веществами: оксид бария, гидроксид натрия, азотная кислота, оксид серы (VI).
2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ: натрий \longrightarrow гидроксид натрия \longrightarrow сульфид натрия \longrightarrow хлорид натрия \longrightarrow сульфат натрия \longrightarrow сульфат бария.
3. Дайте характеристику электронно-графического строения атома химического элемента № 15