

Стартовый контроль 9 класс химия.

1 вариант

1. Составьте электронные формулы и найдите сколько протонов, электронов и нейтронов содержится в атомах кремния и калия.

2. Определите тип химической связи в веществах: CO, O₂, SO₂, ZnCl₂, Na, CaS, N₂, NO, MgO, Fe.

3. Определить класс и назвать вещества:

NO₂, H₂SO₄, CaSO₄, KOH, Na₂CO₃, SO₃, H₂SO₃, CuOH.

4. Написать уравнения с помощью которых можно осуществить данные превращения, определить тип хим. реакции:

ZnSO₄-----Zn-----ZnO-----ZnCO₃-----Zn(OH)₂

5. Составить уравнения по схеме:

Азот-----оксид азота (V)-----азотная-----нитрат

кислота кальция

2 вариант

1. Составьте электронные формулы и найдите сколько протонов, электронов и нейтронов содержится в атомах фосфора и кальция.

2. Определите тип химической связи в веществах:

P₂O₃, H₂, NO₂, CaCl₂, Cu, K₂O, F₂, SiO, NaCl, Zn.

3. Определить класс и назвать вещества:

N₂O, H₃PO₄, CaS, NaOH, CO, H₂S, FeSO₃, Mg(OH)₂.

4. Написать уравнения с помощью которых можно осуществить данные превращения, определить тип хим. реакции:

MgSO₃-----Mg-----MgO-----MgCO₃-----Mg(OH)₂

5. Составить уравнения по схеме:

сера-----оксид серы (IV)-----сернистая-----сульфит

кислота цинка