Контрольная работа №1 “Повторение основных вопросов химии 7 класса. Количественные понятия» 8 класс

Вариант 1.

1.Из ряда веществ выписать простые вещества: CI2,H2SO4, Mg, O2, Na2CO3

2.Назовите вещества. Определите принадлежность к классу веществ.

HNO3,CuCl2,K2CO3, K2O, Fe(OH)3, P2O5, HCl, NaOH

3.Осуществите цепочку превращений Сu→CuO→CuCl2→Cu(OH)2→CuSO4 Определите тип химических реакций.

4.Кусочек натрия массой 4,6 г поместили в соляную кислоту. Найти массу полученной соли, объем и число молекул выделившегося газа.

5.Хватит ли 6,4 грамма кислорода на сжигание серы массой 3,2 грамма? Ответ обосновать.

Контрольная работа №1 8 класс

Вариант 2.

1.Из ряда веществ выписать cложные вещества: Cu, K2SO4, MgCI2, O2, NaOH

2.Назовите вещества. Определите принадлежность к классу веществ.

H2SO4, CuCl2, K2SiO3, CO2, Al(OH)3, N2O5, HCl, CaO

3.Осуществите цепочку превращений Ba→ BaO→BaCl2→Ba(OH)2 → BaSO4 Определите тип химических реакций.

4.Кусочек магния массой 4,8 г поместили в серную . Найти массу полученной соли, объем и число молекул выделившегося газа.

5.Хватит ли 10 граммов кислорода на сжигание фосфора массой 6,2 грамма?Ответ обосновать.

Контрольная работа №1 8 класс

Вариант 2.

1.Из ряда веществ выписать cложные вещества: Cu, K2SO4, MgCI2, O2, NaOH

2.Назовите вещества. Определите принадлежность к классу веществ.

H2SO4, CuCl2, K2SiO3, CO2, Al(OH)3, N2O5, HCl, CaO

3.Осуществите цепочку превращений Ba→ BaO→BaCl2→Ba(OH)2 → BaSO4 Определите тип химических реакций.

4.Кусочек магния массой 4,8 г поместили в серную . Найти массу полученной соли, объем и число молекул выделившегося газа.

5.Хватит ли 10 граммов кислорода на сжигание фосфора массой 6,2 грамма?Ответ обосновать

Контрольная работа №1 8 класс

Вариант 1.

1.Из ряда веществ выписать простые вещества: CI2,H2SO4, Mg, O2, Na2CO3

2.Назовите вещества. Определите принадлежность к классу веществ.

HNO3,CuCl2,K2CO3, K2O, Fe(OH)3, P2O5, HCl, NaOH

3.Осуществите цепочку превращений Сu→CuO→CuCl2→Cu(OH)2→CuSO4 Определите тип химических реакций.

4.Кусочек натрия массой 4,6 г поместили в соляную кислоту. Найти массу полученной соли, объем и число молекул выделившегося газа.

5.Хватит ли 6,4 грамма кислорода на сжигание серы массой 3,2 грамма? Ответ обосновать.

Контрольная работа №1 8 класс

Вариант 2.

1.Из ряда веществ выписать cложные вещества: Cu, K2SO4, MgCI2, O2, NaOH

2.Назовите вещества. Определите принадлежность к классу веществ.

H2SO4, CuCl2, K2SiO3, CO2, Al(OH)3, N2O5, HCl, CaO

3.Осуществите цепочку превращений Ba→ BaO→BaCl2→Ba(OH)2 → BaSO4 Определите тип химических реакций.

4.Кусочек магния массой 4,8 г поместили в серную . Найти массу полученной соли, объем и число молекул выделившегося газа.

5.Хватит ли 10 граммов кислорода на сжигание фосфора массой 6,2 грамма?Ответ обосновать.

Контрольная работа №1 8 класс

Вариант 1.

1.Из ряда веществ выписать простые вещества: CI2,H2SO4, Mg, O2, Na2CO3

2.Назовите вещества. Определите принадлежность к классу веществ.

HNO3,CuCl2,K2CO3, K2O, Fe(OH)3, P2O5, HCl, NaOH

3.Осуществите цепочку превращений Сu→CuO→CuCl2→Cu(OH)2→CuSO4 Определите тип химических реакций.

4.Кусочек натрия массой 4,6 г поместили в соляную кислоту. Найти массу полученной соли, объем и число молекул выделившегося газа.

5.Хватит ли 6,4 грамма кислорода на сжигание серы массой 3,2 грамма? Ответ обосновать.