Тесты по химии для 8 класса

1. Какая из предложенных реакций представляет собой реакцию замещения?

А) FeO + H2SO4 = FeSO4 + H2O

Б) Fe + H2SO4 = FeSO4 + H2

В) 3Fe + 2O2 = Fe3O4

Г) FeCO3 = FeO + CO2

2. Вещество, называемое оксидом фосфора (V), имеет формулу:

А) P2O3

Б) P2O5

В) PO5

Г) P5O2

3.Вещество с полярной ковалентной связью имеет формулу:

А) BaCl2

Б) PCl3

В) Cl2

Г) Ba

4. Гидроксид кальция- это

А) Оксид

Б) Соль

В )Кислота

Г) Основание

5.Атом кислорода содержит на внешнем уровне

А) 4 электрона

Б) 6 электронов

В) 16 электронов

Г) 32 электрона

6.Нитрат кальция- это

А) соль гидроксида кальция и азотной кислоты

Б)основание

В) соль гидроксида кальция и азотистой кислоты

Г) кислота

7. Выберите среди приведенных формул формулу сульфата натрия

А) Na2SO3

Б) NaHSO4

В) Na2SO4

Г) Na2S

8.Относительная молекулярная масса серной кислоты равна:

А) 49

Б) 98

В)56

Г) 100

9. Раствор серной кислоты окрашивает лакмус

А) в синий цвет

Б) в красный цвет

В) в зеленый цвет

Г) в коричневый цвет