Самостоятельная работа

1 Вариант 2 Вариант

№1.Физическое явление-это… №1. Химические явления-это…

А) ржавление железа А) горение магния

Б) горение древесины Б) испарение бензина

В) плавление свинца В) плавление льда

№2.Уравнение реакции обмена: №2.Уравнение реакции разложения:

А) CaO+SiO2=CaSiO3 А) CaO+SiO2=CaSiO3

Б) FeS+2HCl=FeCl2+H2S Б) FeS+HCl=FeCl2+H2S

В) 2KClO3=2KCl+3O2 В) 2KNO3=2KNO2+O2

№3.Из нескольких простых или №3.Из одного сложного вещества образуется

сложных веществ образуется два или несколько новых веществ в реакции:

одно или более сложное вещество в реакции: А) замещение Б) обмена

А) замещение Б) обмена В)разложение Г) соединение

В) разложение Г) соединение

№4.Расставьте коэффициенты и укажите типы №4.Расставьте коэффициенты и укажите типы

химических реакций: химических реакций:

 Li+O2=Li2O Zn+O2=ZnO

 Fe2O3=Fe+O2 CuO+HCl=CuCl2+H2O