**Контрольная работа по химии 8 класс**

**1 вариант**

1. Составьте уравнения химических реакций:

а)магний + соляная кислота= хлорид магния + водород

б) хлорид железа(2) + нитрат серебра= хлорид серебра + нитрат железа(2)

в) гидроксид магния = оксид магния + вода

г) оксид серы (6) + вода = серная кислота

 2. Написать формулы веществ и определить их класс:

 Фосфорная кислота –

 Оксид цинка-

 Сульфат меди (2)-

 Гидроксид железа (3) –

 Нитрат серебра-

 Азотная кислота-

1. Решить задачу. Вычислите массу полученной соли, если в реакцию

вступило 10 граммов натрия с хлором.

**2 вариант**

1.Составьте уравнения химических реакций:

а) цинк + серная кислота = сульфат цинка + водород

б) гидроксид железа(3) = оксид железа(3) + вода

в) сульфат меди(2) + гидроксид натрия = гидроксид меди(2)+ сульфат натрия

г) оксид кальция + оксид углерода(4)= карбонат кальция

2.Написать формулы веществ и определить их класс:

Угольная кислота-

Карбонат магния-

Гидроксид магния-

Оксид фосфора (5)-

Нитрат меди (2)

Хлорид алюминия-

3.Решить задачу: Вычислите объем выделившегося газа, если в реакцию вступило 50 граммов

магния с серной кислотой.