**Контрольная работа по химии (переводной экзамен ) 8 класс**

**Вариант I**

1. Составьте формулы следующих веществ:

а) гидроксид бария

б) соляная кислота

в) нитрат железа (III)

г) оксид алюминия

2. Назовите вещества и определите степень окисления

а) Cr2O3; б ) K2S; в) H2SO3; г) Fe(NO3)3

3. Запишите уравнения реакций соединения, протекающих согласно схемам:

а) Ca→CaO→Ca(OH)2

б) P→P2O3→P2O5→H3PO4

4. В 400 г 7,3% - го раствора хлороводорода поместили избыток магния. Какой объем водорода при этом образовался?

**Вариант II**

1. Составьте формулы следующих веществ:

а) оксид натрия

б) серная кислота

в) силикат натрия

г) гидроксид железа (III)

2. Назовите вещества и определите степень окисления

а) N2O3; б )H2SiO3; в ) Ba(OH)2; г ) Na2SO3

3. Запишите уравнения следующих реакций замещения:

а) оксид железа (III) + алюминий →

б) бромид меди (II) + алюминий →

в) оксид свинца (IV) + углерод →

г) бромид железа (III) + хлор →

д) оксид железа (III) + водород →

4. Вычислите массу оксида кальция, которая получится при разложении 250 кг карбоната кальция, содержащего 15% примесей?