**Контрольная работа по химии в рамках промежуточной аттестации за курс 8 класса**

1. Запишите формулы следующих веществ:

серная кислота, нитрат серебра, азотная кислота, оксид азота (III), гидроксид железа (III), сульфат алюминия, силикат калия, фосфат кальция, фосфорная кислота, оксид натрия, оксид фосфора (V).

2. Запишите молекулярное, полное ионное и сокращенное уравнения между:

хлоридом бария и серной кислотой

сульфатом алюминия и нитратом бария

нитратом серебра и хлоридом натрия

гидроксидом железа (III) и соляной кислотой

силикатом калия и соляной кислотой

3. Осуществите цепочку превращений. Напишите реакции в молекулярном виде, указав тип реакций:

кальций оксид кальция хлорид кальция

4. К 80 г раствора хлорида бария с массовой долей растворенного вещества 6,5% добавили раствор серной кислоты. Вычислите массу выпавшего осадка.