**Контрольная работа № 2**

**«Металлы»**

1.С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать гидроксид натрия: оксид кальция, хлорид меди, азотная кислота, углекислый газ, вода, гидроксид алюминия. Составьте уравнения возможных реакций.

2.Напишите электронное строение атома калия.

3.Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ:

*Ca→Ca(OH)2→CaCO3 →CaCl2→Ca(NO3)2.*

Для четвёртого уравнения напишите полное и сокращённое ионное уравнение.

4. Расставьте коэффициенты методом электронного баланса, определите окислитель и восстановитель:

*Al + H2SO4(конц.) →Al2(SO4)3 + SO2 + H2O.*

5.При взаимодействии магния массой 1,2 г с раствором серной получили соль массой 5,5 г. Определите выход продукта реакции (%).

***Контрольную работу жду до 12 мая.***