**Приложение 1**

**Домашнее задание № 1**

1. Расставьте степени окисления элементов в каждом веществе и сделайте проверку – правильно вы сделали или нет.

CaO H2S SO2 Cu2O NaCL

2. Какая формула правильна:

ALCL3 ALCL2 ALCL

3. Вам дано вещество, состоящее из атомов H2SO4.

 Задание.

Найдите степени окисления всех элементов в сложном веществе. Неизвестную степень окисления элемента возьмите за Х.

Составьте уравнение с одним неизвестным, приравняв сумму степеней окисления к 0.

**Домашнее задание № 2**

1. Расставьте степени окисления элементов в каждом веществе и сделайте проверку – правильно вы сделали или нет.

 ZnO K2S SO3 Cu O KCL

 2. Какая формула правильна:

 CaCL3 CaCL2 CaCL

 3. Вам дано вещество, состоящее из атомов H N O3.

Задание.

 Найдите степени окисления всех элементов в сложном веществе.: Неизвестную степень окисления элемента возьмите за Х.

 Составьте уравнение с одним неизвестным, приравняв сумму степеней окисления к 0.

**Домашнее задание № 3**

1. Расставьте степени окисления элементов в каждом веществе и сделайте проверку – правильно вы сделали или нет.

CaO Na2S SO2 P2O5 FeCL3

2. Какая формула правильна:

 K2O KO2 KO

3. Вам дано вещество, состоящее из атомов H2 S O3.

 Задание.

 Найдите степени окисления всех элементов в сложном веществе. Неизвестную степень окисления элемента возьмите за Х.

Составьте уравнение с одним неизвестным, приравняв сумму степеней окисления к 0.