**Здравствуйте ребята!**

**Новые задания на эту неделю.**

**Желаю успехов!**

**Задание 20**

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:

HCL + KCLO3  ***—>***  CL2 + KCL + H2O

Определите окислитель и восстановитель.

 **Задание 21**

К раствору сульфата алюминия массой 68,4 г и массовой долей 8% прилили избыток раствора хлорида бария. Вычислите массу образовавшегося осадка.

 **Задание 22**

Дана схема превращений:

 +О2  (избыт)

Na2S ***—>*** FeS ***—>***  H2S ----------------***>*** Х

Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для первого превращения составьте сокращённое ионное уравнение реакции.