**СЕМИНАР «Решение задач по уравнению реакции» для обучающихся 8 класса**

Работу выполнить в тетради для семинаров и сдать

8 а,в – 10 февраля, 8 б – 09 февраля.

1. Какая масса меди образуется при взаимодействии водорода с 240 г оксида меди(II)?
2. Вычислите объем и количество вещества кислорода, вступившего в реакцию с 3 моль кальция.
3. Вычислите, сколько водорода (в л) выделится, если в реакцию с водой вступит калий массой 7,8 г?
4. Вычислите массу хлорида алюминия, если в реакцию с алюминием вступит хлор объемом 6,72 л.
5. В водном растворе массовая доля пероксида водорода (Н2О2) составляет 5%. Какую массу кислорода можно получить из 170 г такого раствора?
6. На нейтрализацию раствора гидроксида натрия затрачено 45 г раствора соляной кислоты с массовой долей НСl 1,46 %. Рассчитайте массу полученной соли.
7. К цинку прибавили 150 г раствора соляной кислоты с массовой долей кислоты 20 %. Какой объем водорода получится при этом?
8. При нагревании 50 г карбоната кальция, содержащего 10 % примесей, выделился углекислый газ. Рассчитайте его объем.
9. Какой объем углекислого газа получится из 40 л метана, содержащего 5 % примесей?
10. При полном сжигании 80 г углерода получили 112 л оксида углерода (4) (н.у.). Какова массовая доля негорючих примесей в данном образце углерода?