***Дополнительные задачи:***

1.Вычислите количество вещества оксида алюминия, образовавшегося в результате взаимодействия алюминия количеством вещества 0,27 моль с достаточным количеством кислорода (4Al+3O2=2Al2O3).

2. Вычислите количество вещества оксида натрия, образовавшегося в результате взаимодействия натрия количеством вещества 2,3 моль с достаточным количеством кислорода (4Na+O2=2Na2O).

3. Вычислите массу серы, необходимую для получения оксида серы (IV) количеством вещества 4 моль (S+O2=SO2).

4. Вычислите массу лития, необходимого для получения хлорида лития количеством вещества 0,6 моль (2Li+Cl2=2LiCl).

5.Какая масса хлороводорода образовалась при нагревании 0,5 моль хлора с водородом

6. Вычислите количество вещества сульфида натрия, если в реакцию с натрием вступает сера массой 12,8 г (2Na+S=Na2S).

7. Вычислите количество вещества образующейся меди, если в реакцию с водородом вступает оксид меди (II) массой 64 г (CuO+H2=Cu+H2O).

8. Рассчитайте массу и количество вещества оксида углерода (IV), образовавшегося при разложении 10 г карбоната кальция  СаСО3.

9. В реакции образовалось 49 г серной кислоты. Определите массу и количество вещества оксида серы (VI), вступившего в реакцию с водой.

10. Сколько граммов железа вступило в реакцию, если при взаимодействии его с серой образовалось 132 г сульфида железа (II)?

11. Какая масса хлорида ZnCl2 и какое количество вещества водорода выделится при взаимодействии 32,5 г цинка с кислотой?

12. Для получения ацетилена С2Н2 используют реакцию

СаС2+2Н2О = С2Н2 +Са(ОН)2

Какая масса ацетилена получится при взаимодействии с водой 100 г  технического карбида кальция СаС2, содержащего 4% примесей?