1.рассчитайте относительные молекулярные массы следующих веществ :  
известняк,, мрамор, мел – СаСО3

малахит – (СuOH)2CO3 , сахар-рафинад , сахар – С12H22O11

железный купорос – FeSO4 \* 7H2O

2. Рассчитайте количество вещества 12.6 г азотной кислоты .

3. Сколько граммов составляют 2,5 моля сахара? Сколько молекул и атомов углерода в этом количестве сахара?

4. Сколько атомов кислорода содержится в 19,6 г фосфорной кислоты ?

6. вычислите массовую долю серы в сульфате железа (ll)

8. в каком из следующих веществ массовая доля железа больше : FeO; Fe2O3; Fe3O4; FeCI3