**8 класс Домашние задачи по теме «Моль. Масса. Объем. Число частиц».**

1. Масса (в граммах) 3 моль воды равна: а) 18; б) 36; в) 54; г) 72.
2. Объем (в литрах) 2 моль углекислого газа равен: а) 11,2; б) 22,4; в)33,6; г) 44,8.
3. Сколько атомов содержит 1 моль метана (СН4): а)3\*1024; б) 6\*1023; в) 5; г) 4.
4. В какой массе сульфата меди CuSO4 содержится 0,2 моль этого вещества:

 а) 50; б) 100; в) 32; г) 16.

1. Масса (в граммах) 2,24 л (н.у.) оксида серы (4) SO2 равна: а) 3,2; б) 6,4; в) 48; г) 64.
2. Число атомов водорода в 1,12 л этана (н.у.) C2H6 равно:

 а) 1,8\*1022; б) 3,0\*1022; в) 1,8\*1023; г) 3,0 \* 1023.

1. Масса кислорода объемом 10 л равна: а) 14,3; б) 13,6; в) 16,4; г) 13,0.
2. Число молей атомов озона в 3,2 г озона равно: а) 1,0; б) 0,75; в) 0,5; г) 0,25.
3. Относительная молекулярная масса газа, 1 л которого при н.у. имеет массу 1,25 г равна: а) 64; б) 125; в) 14; г) 28.
4. Число атомов кислорода одинаково в равных массах:

 а) CaO и K2O; б) CO2 и SO2; в) Fe(OH)3 и Al2O3; г) MgO и NaOH.