Самостійна робота

Кількість речовини. Стала Авогадро. Молярна маса.

1. Виберіть правильне закінчення твердження : Кількість речовини визначає…. :

А масу речовини ; **Б** об'єм ;

В кількість частинок; **Г** густину.

2.Якщо відома кількість речовини, то число структурних частинок можна знайти за формулою :

А $m=V*M$; **Б** $N= V*N_A$; **В** $V= N/N_A$; .

3. Укажіть молярну масу Калій сульфату K_2SO_4:

А 158 ; **Б** 174 ;

В 119; **Г** 110.

4. Укажіть молярну масу Карбон (II) оксиду CO :

А 28; **Б** 44 ; **В** 56; **Г** 14 .

5. Укажіть кількість речовини ортофосфатної кислоти (H_3PO_4), маса якої становить 4,9г :

А 1моль ; **Б** 1,5 моль; **В** 0,5 моль ; **Г** 0,05моль .

6. Укажіть масу вуглекислого газу CO_2 , кількість речовини якого становить0,3моль:

А 13,2г ; **Б** 44г; **В** 22г; **Г** 132г.

7. Укажіть кількість атомів у молекулі $Cu(NO_3)_2$:

А 3; **Б** 9; **В** 6 ; **Г** $6,02*10^{23}$.

8. Укажіть який запис позначає кількість речовини водню:

А $V(H_2O)$; **Б** $N(H_2)$; **В** $V(O_2)$; **Г** $V(H_2)$.

9. Укажіть правильне закінчення твердження: «В 1 моль будь-якої речовини міститься стільки частинок, скільки є атомів у 0,012 кг:

А C^{12}; **Б** O^{16}; **В** N^{15}.

10. Установіть відповідність між назвами фізичних величин та їх позначеннями:

А маса речовини ;	1 V
Б кількість речовини ;	2 N
В число молекул.	3 m
	4 N_A