

Самостійна робота по темі "Молярний об'єм"

1. Стала Авогадро дорівнює:

а) $60,2 \cdot 10^{23}$

б) $6,02 \cdot 10^{23}$

в) $3,01 \cdot 10^{23}$

2. Одиниці вимірювання молярної маси речовини:

а) г

б) моль

в) г/моль

г) л/моль

3. Маса 1 моль речовини позначається:

а) N

б) M

в) Mr

4. Кількість речовини – це...

а) відношення маси речовини до молярної маси;

б) відношення числа частинок до числа Авогадро;

в) добуток числа частинок на число Авогадро;

г) добуток маси на число Авогадро.

5. Молярна маса Карбон (IV) оксиду дорівнює:

а) 62 г/моль;

б) 64 г/моль;

в) 44 г/моль;

г) 44 л/моль

6. Укажіть формули речовин, що мають однакове число значення молярної маси:

а) H_2O ; б) H_2S ; в) SO_2 ; г) PH_3

7. Укажіть формулу для обчислення кількості речовини:

А. $n = n \cdot M$;

Б. $N = n \cdot N_A$;

В. $n = m/M$;

Г. $n = V/V_m$

8. Встановити відповідність: між хімічною формулою речовини та її молярною масою:

Хімічна формула

Молярна маса

1. NH_3

А. 32 г/моль

2. CH_4

Б. 36,5 г/моль

3. O_2

В. 17 г/моль

4. HCl

Г. 16 г/моль

9. Укажіть масу $18,06 \cdot 10^{23}$ молекул кисню O_2 .

А. 32 г

Б. 96 г

В. 48 г

Г. 64 г

10. Укажіть масу силану SiH_4 кількістю речовини 3 моль.

А. 0,09 г

Б. 10,7 г

В. 96 г

Г. 32 г

11. Визначити кількість молекул у 100 г азоту (N_2)

