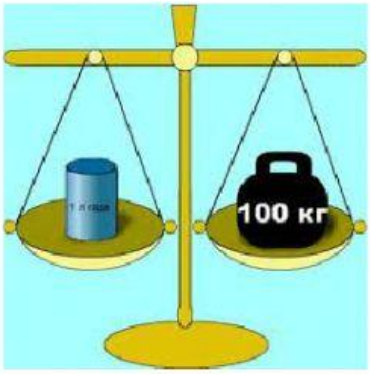


Розрахунки за хімічними формулами



Урок 4. Відносна густина газів.

1. Виберіть формулу, за якою обчислюють відносну густину газів

А) $M = \frac{m}{\nu}$ Б) $Д = \frac{M_1}{M_2}$ В) $\upsilon = \frac{V}{V_м}$ Г) $\rho = \frac{M}{V_м}$

2. Укажіть число, що відповідає молярній масі повітря:

А) $6{,}02 \cdot 10^{23}$. Б) 22,4 л/моль В) 29 г/моль Г) 44,8 л.

3. Укажіть формулу газу, важчого за кисень:

А) C_3H_8 Б) N_2 В) He Г) H_2

4. Позначте формули газів, важчих за повітря.

1. CO_2 2. NO 3. SO_2

4. CH_4 5. NO_2 6. NH_3

5. Встановіть відповідність між формулами речовин і їх відносною густиною газів за воднем

LIVEWORKSHEETS

формули речовин	D_{H2}
	А 16
1. CO	Б 14
2. SiH_4	В 32
3. C_2H_6	Г 15
4. SO_2	Д 28

LIVEWORKSHEETS