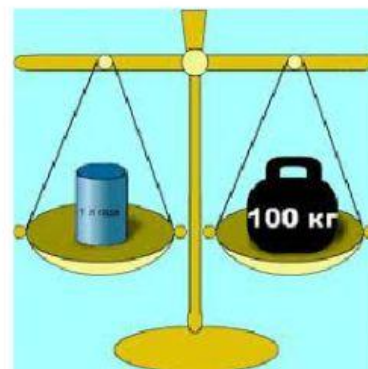




Розрахунки за хімічними формулами

Урок 4. Відносна густина газів.

1. Виберіть формулу, за якою обчислюють відносну густина газів



А) $M = \frac{m}{V}$ Б) $D = \frac{M_1}{M_2}$ В) $\rho = \frac{V}{V_{\text{ж}}}$ Г) $\rho = \frac{M}{V_{\text{ж}}}$

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

формули речовин $\mathcal{M}_{\text{H}_2}$

- | | |
|----------------------------------|------|
| 1. CO | А 16 |
| 2. SiH ₄ | Б 14 |
| 3. C ₂ H ₆ | В 32 |
| 4. SO ₂ | Г 15 |
| | Д 28 |