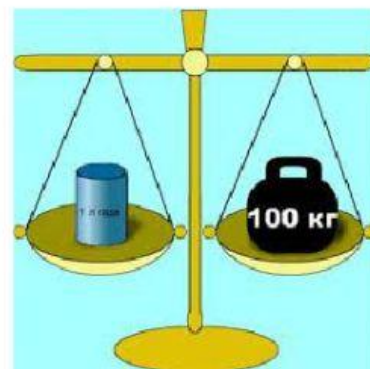




## Розрахунки за хімічними формулами

### 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  $\bar{M}_{\text{H}_2}$

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