## Кількість речовини. Моль – одиниця кількості речовини. Молярна маса. Молярний об'єм газів

**Заповнити пусті клітинки таблиці**

| Поняття | Позначення | Одиниця вимірювання / значення |
|---|---|---|
| Кількість речовини | n | |
| Молярна маса | | г/моль |
| | $V_m$ | 22,4 л/моль (для газів при н.у.) |
| Маса | | |

Позначте правильні твердження (так, ні):

| Твердження | Так | Ні |
|---|---|---|
| Молярна маса води дорівнює 18 г/моль | | |
| Один моль кисню займає 22,4 л за нормальних умов | | |
| Молярна маса чисельно дорівнює відносній молекулярній масі | | |
| Чисельно молярна маса води більша, ніж відносна молекулярна маса води | | |
| Молярну масу позначають буквою М | | |

LIVEWORKSHEETS

| | | |
|---|---|---|
| Відносна молекулярна маса карбон (IV) оксиду дорівнює 44 г/моль | | |
| Об'єм позначається V | | |
| Молекулярна маса має розмірність г/моль | | |
| Молярні маси атома Оксигену й молекули кисню однакові – 16 г/моль. | | |

Послуговуючись Періодичною системою хімічних елементів, обчисліть молярні маси речовин за хімічними формулами:

$H_2O$ $H_2SO_4$ $CuCl_2$ $C_6H_{12}O_6$

Поєднай величини з лівого стовпчика та їх можливе значення з правого:

| | | | |
|---|---|---|---|
| **1** | $M_r(CO_2)$ | **А** | 44 г |
| **2** | $m(CO_2)$ | **Б** | 44 г/моль |
| **3** | $M(CO_2)$ | **В** | 44 моль |
| **4** | $n(CO_2)$ | **Г** | 44 |
| | | **Д** | 44 л |

LIVEWORKSHEETS

Яка кількість речовини (в молях) міститься у 8,8 г вуглекислого газу ($CO_2$)? Підказка: $n = \frac{m}{M}$

Яка кількість речовини (в молях) міститься у 11,2 л азоту ($N_2$) за нормальних умов? Підказка: $n = \frac{V}{V_M}$

LIVEWORKSHEETS