

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):

- ☐ 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 M
 - ☐ Відносна молекулярна маса карбон (IV) оксиду дорівнює 44 г/моль
 - ☐ Відносна молекулярна маса не має розмірності
 - ☐ Молекулярна маса має розмірність г/моль
- Молярні маси атома Оксигену й молекули кисню однакові – 16 г/моль.

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



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

1 $M_r(\text{CO}_2)$

2 $m(\text{CO}_2)$

3 $M(\text{CO}_2)$

4 $n(\text{CO}_2)$

А 44 г

Б 44 г/моль

В 44 моль

Г 44

Д 44 л

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: $n = \frac{V}{V_M}$