

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 M		

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.		

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