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