

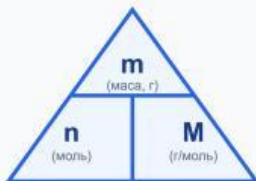
РОБОЧИЙ АРКУШ З ХІМІЇ

Тема: Молярна маса. Кількість речовини (8 клас)

Учень/Учениця: _____

Дата: _____

Пам'ятка-підказка



Основні формули:

- $m = n \times M$ (знайти масу)
- $n = m / M$ (знайти кількість речовини)
- $M = m / n$ (знайти молярну масу)

*Молярна маса (M) чисельно дорівнює відносній молекулярній масі (M_r) з Періодичної системи.

1 З'єднай лінією величину та її одиницю вимірювання:

Кількість речовини (n)	•	•	г (грамм)
Маса (m)	•	•	г/моль (грамм на моль)
Молярна маса (M)	•	•	моль

2 Обчисли молярну масу речовин (M):

Приклад 1 Вода (H_2O): $M(H_2O) = 1 \times 2 + 16 = 18$ г/моль

Приклад 2 Кисень (O_2): $M(O_2) = 16 \times 2 = 32$ г/моль

а) Вуглекислий газ (CO_2): $M(CO_2) = 12 + (16 \times 2) =$ **г/моль** ($A_r(C)=12$, $A_r(O)=16$)

б) Кухонна сіль ($NaCl$): $M(NaCl) = 23 + 35.5 =$ **г/моль** ($A_r(Na)=23$, $A_r(Cl)=35.5$)

3 Розв'яжи задачу за алгоритмом:

Умова: Обчисли масу кисню (O_2) кількістю речовини 2 моль.

Дано:

$n(O_2) = 2$ моль

$M(O_2) = 32$ г/моль

Знайти: $m(O_2) - ?$

Формула: $m = n \times M$

Розв'язання:

$m(O_2) = 2 \text{ моль} \times 32 \text{ г/моль} =$ **г**

Відповідь: **г**

Самооцінка (як тобі було виконувати завдання?)

☐ Легко!

☐ З допомогою

☐ Важко