



Відносна атомна та молекулярна маса

Робочий аркуш з хімії

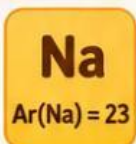
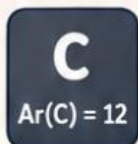
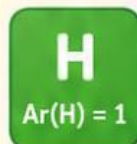
Прізвище, ім'я: _____

Хімія — це просто, коли є підказки!



1 Запам'ятай!

Відносна атомна маса (A_r) — показує масу одного атома.



Підказка: значення A_r шукаємо в Періодичній таблиці.

2 Знайди A_r

З'єднай елемент із його відносною атомною масою.

H

•

• 16

O

•

• 1

C

•

• 12

Na

•

• 23

Відповідь:

H → _____

O → _____

C → _____

Na → _____

3 Обчисли молекулярну масу

Запам'ятай правило:

$$M_r = A_{r1} + A_{r2} + \dots$$

Приклад: H_2O



У воді є:
2 атоми H і 1 атом O.

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 2 \times 1 + 16 = 18$$

Відповідь: $M_r(\text{H}_2\text{O}) = 18$

4 Спробуй сам

1. CO_2

C = 12, O = 16

$$M_r(\text{CO}_2) = 12 + 2 \times 16 = \underline{\hspace{2cm}}$$

☐ 28

☐ 32

☐ 44



2. O_2

O = 16

$$M_r(\text{O}_2) = 2 \times 16 = \underline{\hspace{2cm}}$$

☐ 16

☐ 32

☐ 34



3. H_2

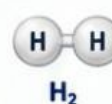
H = 1

$$M_r(\text{H}_2) = 2 \times 1 = \underline{\hspace{2cm}}$$

☐ 2

☐ 1

☐ 3



5 Допоможи хіміку

Хімік забув обчислити масу речовини!



NaCl — кухонна сіль

Na = 23 Cl = 35,5

$$M_r(\text{NaCl}) = 23 + 35,5 = \underline{\hspace{2cm}}$$

☐ 58,5

☐ 57,5

☐ 60,5



NaCl

6 Обери правильну відповідь

Яка формула має $M_r = 18$?

☐ H_2O

☐ O_2

☐ CO_2



$M_r = 18$

Яка формула має $M_r = 44$?

☐ H_2O

☐ CO_2

☐ NaCl



$M_r = 44$

Моя відповідь: _____

7 Розфарбуй правильну відповідь

O

$A_r(\text{O}) =$

☐ 8

☐ 16

☐ 32

C

$A_r(\text{C}) =$

☐ 6

☐ 12

☐ 24

H

$A_r(\text{H}) =$

☐ 1

☐ 2

☐ 10

8 Моє маленьке досягнення

Сьогодні я навчився/навчилася:

☐ знаходити A_r

☐ знаходити M_r

☐ користуватися таблицею

☐ обчислювати масу молекули



Як було виконувати завдання?



Легко



Трохи складно



Потрібна допомога

♥ Ти можеш! У тебе все вийде!