



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.

H $A_r(\text{H}) = 1$	C $A_r(\text{C}) = 12$	O $A_r(\text{O}) = 16$	Na $A_r(\text{Na}) = 23$
---------------------------------	----------------------------------	----------------------------------	------------------------------------



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

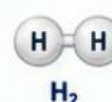


3. H_2

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!