

1. Хімічна формула — це:

- А) короткий умовний запис складу речовини
- Б) спосіб вимірювання маси
- В) позначення атома
- Г) схема реакції

2. У формулі (H_2O) число «2» означає:

- А) кількість молекул води
- Б) кількість атомів Гідрогену в молекулі
- В) кількість атомів Оксигену в молекулі
- Г) масу води

3. Число, яке пишуть малим шрифтом унизу справа від символу елемента, називається:

- А) валентністю
- Б) коефіцієнтом
- В) індексом
- Г) зарядом

4. У формулі (CO_2):

- А) 1 атом Карбону і 2 атоми Оксигену
- Б) 2 атоми Карбону й 1 атом Оксигену
- В) 3 атоми Оксигену
- Г) 3 атоми Карбону

5. Сумарна кількість атомів у молекулі ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$)

- А) 6
- Б) 12
- В) 24
- Г) 3

6. Об'єднайте лініями формули речовин та кількість атомів Гідрогену:

Формула	Кількість Н
H_2O	1
NH_3	2
CH_4	3
HCl	4

7. Установіть відповідність між частиною формули та її значенням:

Запис	Пояснення
індекс	позначення хімічного елемента
хімічний символ	показує кількість атомів елемента

8. Порахуйте кількість атомів у формулі $\text{Ca}(\text{OH})_2$

9. Скільки атомів Оксигену містить формула H_2SO_4 ?

10. У молекулі (CH_3COOH) скільки атомів Карбону?
