

## Практичне заняття .

### 1. Встановіть відповідність (з'єднайте правильні відповіді)

|                        |                                                          |
|------------------------|----------------------------------------------------------|
| Теоретичний вихід      | Маси чи об'єми продуктів, обчислені з урахуванням витрат |
| Практичний вихід       | Відношення маси практичної до маси теоретичної           |
| Вихід продукту реакції | Маси чи об'єми продуктів, обчислені за рівнянням реакції |

### 2. Вставте пропущені символи (символи рухаються)

|                   |  |
|-------------------|--|
| Кількість речовин |  |
| Маса              |  |
| Об'єм             |  |
| Вихід продукту    |  |

η                    m                    V                    n

### 3. Розв'яжіть задачі та напишіть відповіді (відповіді округлюємо до цілих чисел)

- Унаслідок каталітичного окиснення сульфур (IV) оксиду кількістю речовини 0,4 моль одержали 24 г сульфур (VI) оксиду. Обчисліть вихід (%)  $\text{SO}_3$ .

Відповідь:

- Унаслідок взаємодії азоту об'ємом 112 л з воднем одержали 40 л амоніаку. Виміри об'ємів виконано за однакових умов. Обчисліть вихід (%) амоніаку.

**Відповідь:**

- Обчисліть масу сульфатної кислоти, яку можна одержати із сульфур (VI)оксиду масою 200 г, якщо вихід кислоти становить 90%.

**Відповідь:**