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 (%) SO_3.

Відповідь: ☐

Created by Universal Document Converter

- 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 масою200 г, якщо вихід кислоти становить 90%.

Відповідь:

Created by Universal Document Converter