

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:

- 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: