

BÀI 7: TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CHẤT XÚC TÁC

Phần 1: Câu hỏi lý thuyết

Bài 1: Định nghĩa tốc độ phản ứng:

Hãy điền vào chỗ trống: Tốc độ phản ứng là _____ của sản phẩm hoặc _____ của chất phản ứng trong một đơn vị thời gian.

Bài 2: Hãy chọn đáp án đúng: Chất xúc tác là chất _____ trong phản ứng hóa học.

- A. làm tăng tốc độ phản ứng
- B. làm giảm tốc độ phản ứng
- C. không thay đổi sau phản ứng
- D. A và C đúng

Phần 2: Bài tập tính toán

Bài tập 1: Trong một phản ứng hóa học, 5 gam chất A phản ứng trong 10 phút và tạo ra 15 gam chất B. Tính tốc độ phản ứng của chất A. Tốc độ phản ứng là: _____ gam/phút.

Bài tập 2: Một phản ứng hóa học xảy ra trong 20 phút và sản phẩm thu được là 40 gam. Tính tốc độ phản ứng. Tốc độ phản ứng là: _____ gam/phút

Phần 3: Tình huống thực tế

Bài tập 3:

Một chất xúc tác được thêm vào phản ứng hóa học và làm giảm thời gian phản ứng từ 30 phút xuống còn 15 phút. Hãy cho biết chất xúc tác đã ảnh hưởng như thế nào đến tốc độ phản ứng. Chất xúc tác đã _____ tốc độ phản ứng.

Phần 4: Thí nghiệm ảo

Xem video trên youtube

Thí nghiệm 1:

Hãy chọn một phản ứng hóa học (ví dụ: phản ứng giữa giấm và baking soda) và quan sát sự thay đổi khí CO₂ sinh ra theo thời gian. Ghi lại nhận xét của bạn về tốc độ phản ứng.

Nhận xét của bạn là: _____.