

Trắc nghiệm: TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG HÓA HỌC

Câu 1: Tốc độ phản ứng là:

- A. Độ nhanh, chậm của phản ứng trong 1 giờ.
- B. Thời gian để phản ứng xảy ra hoàn toàn.
- C. Độ biến thiên nồng độ một chất phản ứng hoặc sản phẩm trong 1 đơn vị thời gian.
- D. Số mol chất tham gia phản ứng.

Câu 2: Đối với các phản ứng có chất khí, khi tăng áp suất các chất phản ứng thì:

- A. Tốc độ phản ứng giảm dần.
- B. Tốc độ phản ứng tăng.
- C. Tốc độ phản ứng không phụ thuộc vào áp suất.
- D. Tốc độ phản ứng tăng, sau một thời gian sẽ giảm.

Câu 3: Chất xúc tác là:

- A. Chất làm tăng tốc độ phản ứng, tham gia phản ứng.
- B. Chất làm tăng tốc độ phản ứng và mất đi sau phản ứng.
- C. Chất làm tăng tốc độ phản ứng và còn lại nguyên vẹn sau phản ứng.
- D. Chất làm tăng tốc độ phản ứng và giảm nồng độ sau phản ứng.

Câu 4: Tốc độ phản ứng không phụ thuộc yếu tố nào sau đây?

- A. Thời gian xảy ra phản ứng.
- B. Bề mặt tiếp xúc giữa các chất phản ứng.
- C. Nồng độ các chất tham gia phản ứng.
- D. Chất xúc tác.

Câu 5: Khi cho cùng một lượng magiê vào cốc đựng dung dịch axit HCl, tốc độ phản ứng sẽ lớn nhất khi dùng magiê ở dạng

- A. Viên nhỏ
- B. Bột mịn, khuấy đều.
- C. Lá mỏng.
- D. Thỏi lớn.

Câu 6: Khi bắt đầu phản ứng, nồng độ một chất là 0,024 mol/l. Sau 10 giây xảy ra phản ứng, nồng độ của chất đó là 0,022 mol/l. (Biết hệ số tỉ lượng của chất đó trong phản ứng là 1) Tốc độ phản ứng trong trường hợp này là:

- A. 0,0003 mol/l.s
- B. 0,0004 mol/l.s
- C. 0,0001 mol/l.s
- D. 0,0002 mol/l.s

Câu 7: Cho phản ứng $\text{Br}_2 + \text{HCOOH} \rightarrow 2\text{HBr} + \text{CO}_2$. Nồng độ ban đầu của Br_2 là a mol/l, sau 50 giây nồng độ của Br_2 còn lại là 0,01 mol/l. Tốc độ trung bình của phản ứng trên tính theo Br_2 là $4 \cdot 10^{-5}$ mol/(l.s). Giá trị của a là:

- A. 0,018
- B. 0,016
- C. 0,012
- D. 0,014

Câu 8: Tốc độ phản ứng thường phụ thuộc vào mấy yếu tố?

- A. 2
- B. 3
- C. 4
- D. 5

Câu 9: So sánh tốc độ của 2 phản ứng sau (thực hiện ở cùng nhiệt độ, thành phần Zn như nhau): (1) $\text{Zn} + \text{dd H}_2\text{SO}_4 1\text{M}$; (2) $\text{Zn} + \text{dd H}_2\text{SO}_4 2\text{M}$. Kết quả thu được là:

- A. 1 nhanh hơn 2
- B. 2 nhanh hơn 1
- C. Như nhau
- D. Không xác định

Câu 10: Yếu tố không làm ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng là:

- A. Nhiệt độ
- B. Ánh sáng
- C. Áp suất
- D. Nồng độ