

Câu 1. Tốc độ phản ứng của một phản ứng hóa học là

- A. đại lượng đặc trưng cho sự biến thiên nồng độ của chất phản ứng trong một đơn vị thời gian.
- B. đại lượng đặc trưng cho sự biến thiên nồng độ của chất sản phẩm trong một đơn vị thời gian.
- C. đại lượng đặc trưng cho sự biến thiên tốc độ chuyển động của chất phản ứng hoặc sản phẩm trong một đơn vị thời gian.
- D. đại lượng đặc trưng cho sự biến thiên nồng độ của một trong các chất phản ứng hoặc sản phẩm trong một đơn vị thời gian.

Câu 2. Hằng số tốc độ phản ứng không chỉ phụ thuộc vào

- A. bản chất của phản ứng;
- B. nồng độ các chất;
- C. nhiệt độ;
- D. Cả A và C;

Câu 3. Cho phản ứng đơn giản xảy ra trong bình kín: $2\text{CO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO}_2(\text{g})$.

Tốc độ phản ứng thay đổi như thế nào nếu tăng nồng độ CO gấp 2 lần, nồng độ O_2 không đổi.

- A. 1463 M / giây;
- B. $6,8 \cdot 10^{-4}$ M / giây;
- C. $8,6 \cdot 10^{-4}$ M / giây;
- D. $6,8 \cdot 10^4$ M / giây.

Câu 4. Khi đốt than trong lò, đậy nắp lò sẽ giữ than cháy được lâu hơn.

Yếu tố ảnh hưởng đến tốc độ phản ứng được vận dụng trong ví dụ trên là

- A. nhiệt độ;
- B. nồng độ;
- C. chất xúc tác;
- D. diện tích bề mặt tiếp xúc;

Câu 5. Cho hiện tượng sau: Tàn đóm đỏ bùng lên khi cho vào bình oxygen nguyên chất.

Hiện tượng trên thể hiện ảnh hưởng của yếu tố nào đến tốc độ phản ứng?

- A. nhiệt độ;
- B. nồng độ;
- C. chất xúc tác;
- D. diện tích bề mặt tiếp xúc;