

Hoá 11

Câu 1 Yếu tố nào sau đây luôn làm tăng tốc độ phản ứng hóa học?

- A. Giảm nhiệt độ
- B. Tăng nồng độ chất phản ứng
- C. Tăng thể tích bình phản ứng
- D. Thêm chất xúc tác âm

Câu 2 Cho cân bằng: $N_2(k) + 3H_2(k) \rightleftharpoons 2NH_3(k)$, $\Delta H < 0$. Cân bằng chuyển dịch theo chiều nghịch khi

- A. giảm nhiệt độ
- B. tăng nhiệt độ
- C. tăng áp suất
- D. thêm xúc tác

Câu 3 Hằng số cân bằng K_C của phản ứng $aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$ (các chất ở trạng thái dung dịch/khí) được biểu diễn là

- A. $K_C = \frac{[A]^a[B]^b}{[C]^c[D]^d}$
- B. $K_C = \frac{[C]^c[D]^d}{[A]^a[B]^b}$
- C. $K_C = \frac{[A]^a + [B]^b}{[C]^c + [D]^d}$
- D. $K_C = \frac{[C]^c + [D]^d}{[A]^a + [B]^b}$

Câu 4 Cho cân bằng: $2SO_2(k) + O_2(k) \rightleftharpoons 2SO_3(k)$. Khi tăng áp suất chung của hệ, cân bằng sẽ

- A. chuyển dịch theo chiều thuận
- B. chuyển dịch theo chiều nghịch
- C. không chuyển dịch
- D. chuyển dịch theo chiều tạo SO_2

Câu 5 Chất xúc tác có tác dụng nào sau đây?

- A. Chỉ làm tăng tốc độ phản ứng thuận
- B. Chỉ làm tăng tốc độ phản ứng nghịch
- C. Làm tăng tốc độ cả phản ứng thuận và nghịch, không làm chuyển dịch cân bằng
- D. Làm chuyển dịch cân bằng theo chiều thuận

Câu 6 Cho cân bằng: $\text{CaCO}_3(\text{r}) \rightleftharpoons \text{CaO}(\text{r}) + \text{CO}_2(\text{k})$. Hằng số cân bằng K_C của phản ứng là

- A. $K_C = \frac{[\text{CaO}][\text{CO}_2]}{[\text{CaCO}_3]}$
- B. $K_C = [\text{CO}_2]$
- C. $K_C = \frac{[\text{CaCO}_3]}{[\text{CaO}][\text{CO}_2]}$
- D. $K_C = \frac{[\text{CaO}]}{[\text{CaCO}_3]}$

Câu 7 Tốc độ phản ứng trung bình của phản ứng $A \rightarrow B$ được tính theo biểu thức

- A. $v = \frac{\Delta [A]}{\Delta t}$
- B. $v = -\frac{\Delta [A]}{\Delta t} = \frac{\Delta [B]}{\Delta t}$
- C. $v = \Delta [A] \cdot \Delta t$
- D. $v = \frac{\Delta [B]}{\Delta [A]}$

Câu 8 Phản ứng tỏa nhiệt là phản ứng

- A. có $\Delta H > 0$
- B. có $\Delta H < 0$
- C. thu nhiệt từ môi trường
- D. không có sự thay đổi enthalpy

Câu 9 Cân bằng hóa học là trạng thái của phản ứng thuận nghịch khi

- A. phản ứng dừng lại hoàn toàn
- B. tốc độ phản ứng thuận bằng tốc độ phản ứng nghịch
- C. nồng độ các chất thay đổi không ngừng
- D. chỉ còn chất sản phẩm

Câu 10 Cho phản ứng: $H_2(k) + I_2(k) \rightleftharpoons 2HI(k)$
\$. Biểu thức hằng số cân bằng K_C là

- A. $K_C = \frac{[HI]^2}{[H_2][I_2]}$
- B. $K_C = \frac{[H_2][I_2]}{[HI]^2}$
- C. $K_C = \frac{[HI]}{[H_2][I_2]}$
- D. $K_C = \frac{[H_2] + [I_2]}{[HI]^2}$

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?



Quét QR hoặc truy cập: diemdanh.app/tao-bai-trac-nghiem

diemdanh.app