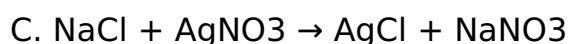
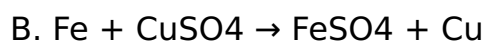
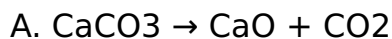


10 câu trắc nghiệm Hóa 11 Phản ứng hóa học

Câu 1 Phản ứng nào sau đây là phản ứng oxi hóa - khử?



Câu 2 Trong phản ứng: $\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$, vai trò của Cl_2 là gì?

A. Chất oxi hóa

B. Chất khử

C. Vừa là chất oxi hóa vừa là chất khử

D. Không phải chất oxi hóa cũng không phải chất khử

Câu 3 Phản ứng thu nhiệt (endothermic) là phản ứng nào?

A. Có $\Delta H < 0$

B. Giải phóng năng lượng ra môi trường

C. Hấp thụ năng lượng từ môi trường

D. Không có sự thay đổi năng lượng

Câu 4 Khi tăng nhiệt độ của một phản ứng hóa học, điều gì xảy ra?

A. Tốc độ phản ứng giảm

B. Tốc độ phản ứng tăng

C. Tốc độ phản ứng không đổi

D. Phản ứng dừng lại

Câu 5 Cho phản ứng thuận nghịch: $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$, $\Delta H < 0$. Để tăng hiệu suất tổng hợp NH_3 , cần điều kiện nào?

- A. Nhiệt độ cao và áp suất thấp
- B. Nhiệt độ thấp và áp suất cao
- C. Nhiệt độ cao và áp suất cao
- D. Nhiệt độ thấp và áp suất thấp

Câu 6 Chất xúc tác có vai trò gì trong phản ứng hóa học?

- A. Làm tăng ΔH của phản ứng
- B. Làm giảm năng lượng hoạt hóa
- C. Chuyển dịch cân bằng hóa học
- D. Làm tăng nồng độ sản phẩm

Câu 7 Phản ứng phân hủy nào sau đây là phản ứng oxi hóa - khử?

- A. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- B. $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- C. $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$

Câu 8 Trong phản ứng: $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$, chất nào bị oxi hóa?

- A. Zn
- B. H^+
- C. Cl^-
- D. H_2

Câu 9 Xét cân bằng sau: $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$, $\Delta H < 0$. Nếu tăng áp suất của hệ, cân bằng sẽ chuyển dịch theo chiều nào?

A. Chiều thuận

B. Chiều nghịch

C. Không chuyển dịch

D. Không xác định

Câu 10 Phương trình nhiệt hóa học: $\text{C(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g})$ $\Delta H = -394 \text{ kJ}$. Phát biểu nào đúng?

A. Phản ứng thu nhiệt

B. Phản ứng tỏa nhiệt

C. Năng lượng của CO_2 cao hơn C và O_2

D. $\Delta H > 0$

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?



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

diemdanh.app