

## CHƯƠNG 4: PHẢN ỨNG OXI HÓA - KHỬ

### Phản ứng oxi hóa khử

**Câu 1:** Cho phản ứng:  $\text{Ca} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$ .

Kết luận nào sau đây đúng?

- A. Mỗi nguyên tử Ca nhận 2e.
- B. Mỗi nguyên tử Cl nhận 2e.
- C. Mỗi phân tử  $\text{Cl}_2$  nhường 2e.
- D. Mỗi nguyên tử Ca nhường 2e.

**Câu 2:** Phản ứng nào sau đây là phản ứng oxi hóa – khử?

- A.  $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$
- B.  $\text{H}_2\text{S} + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
- C.  $4\text{NH}_3 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- D.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$

**Câu 3:** Trong phản ứng:  $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ , nguyên tố cacbon

- A. chỉ bị oxi hóa.
- B. chỉ bị khử.
- C. vừa bị oxi hóa, vừa bị khử.
- D. không bị oxi hóa, cũng không bị khử.

**Câu 4:** Trong phản ứng:  $\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{NO}$ , nguyên tố nitơ

- A. chỉ bị oxi hóa.
- B. chỉ bị khử.
- C. vừa bị oxi hóa, vừa bị khử.
- D. không bị oxi hóa, cũng không bị khử.

**Câu 5:** Trong phản ứng:  $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ (đặc, nóng)} \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ , axit sunfuric

- A. là chất oxi hóa.
- B. vừa là chất oxi hóa, vừa là chất tạo môi trường.
- C. là chất khử.

D. vừa là chất khử, vừa là chất tạo môi trường.

**Câu 6:** Chất nào sau đây trong các phản ứng chỉ đóng vai trò là chất oxi hóa?

A. S   B. F<sub>2</sub>   C. Cl<sub>2</sub>   D. N<sub>2</sub>

**Câu 7:** Chất nào sau đây trong các phản ứng chỉ đóng vai trò là chất khử?

A. cacbon

B. kali

C. hidro

D. hidro sunfua

**Câu 8:** Cho phương trình ion thu gọn:  $\text{Cu} + 2\text{Ag}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Ag}$ .

Kết luận nào sau đây sai?

A. Cu<sup>2+</sup> có tính oxi hóa mạnh hơn Ag<sup>+</sup>.

B. Cu có tính khử mạnh hơn Ag.

C. Ag<sup>+</sup> có tính oxi hóa mạnh hơn Cu<sup>2+</sup>.

D. Cu bị oxi hóa bởi ion Ag<sup>+</sup>.

**Đáp án**

1. D	2. C	3. D	4. C	5. B	6. B	7. B	8. A
------	------	------	------	------	------	------	------