

## PHÂN LOẠI PHẢN ỨNG TRONG HOÁ HỌC VÔ CƠ

**4.13.** Trong 4 phản ứng dưới đây, phản ứng nào không có sự thay đổi số oxi hoá của các nguyên tố ?

- A. Sự tương tác của natri clorua và bạc nitrat trong dung dịch.
- B. Sự tương tác của sắt với clo.
- C. Sự hoà tan kẽm trong dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng.
- D. Sự phân huỷ kali pemanganat khi đun nóng.

30

**4.19.** Trong phản ứng :  $\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$ , phân tử clo

- A. bị oxi hoá.
- B. bị khử.
- C. không bị oxi hoá, không bị khử.
- D. vừa bị oxi hoá, vừa bị khử.

Chọn đáp án đúng.

**4.20.** Số oxi hoá của clo trong axit pecloric  $\text{HClO}_4$  là

- A. +3.
- B. +5.
- C. +7.
- D. -1.

Chọn đáp án đúng.

4.14. Trong phản ứng :  $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{Cu}$ ,  $\text{Cu}^{2+}$  trong đồng (II) clorua

- A. bị oxi hoá.
- B. bị khử.
- C. vừa bị oxi hoá, vừa bị khử.
- D. không bị oxi hoá, không bị khử.

Chọn đáp án đúng

4.15. Trong các phản ứng sau, ở phản ứng nào  $\text{NH}_3$  đóng vai trò chất oxi hoá ?

- A.  $2\text{NH}_3 + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{NaNH}_2 + \text{H}_2$
- B.  $2\text{NH}_3 + 3\text{Cl}_2 \rightarrow \text{N}_2 + 6\text{HCl}$
- C.  $2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{MnSO}_4 \rightarrow \text{MnO}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- D.  $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$

4.16. Phản ứng nào dưới đây thuộc loại phản ứng oxi hoá – khử ?

- A.  $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{O}$
- B.  $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH}$
- C.  $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$
- D.  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

4.17. Dựa vào dấu hiệu nào để nhận biết một phản ứng hoá học có phải là phản ứng oxi hoá – khử hay không ?

Viết PTHH của 3 phản ứng oxi hoá – khử.

Viết PTHH của 3 phản ứng không phải là phản ứng oxi hoá – khử.

4.18. Trong các phản ứng dưới đây, phản ứng nào không phải là phản ứng oxi hoá – khử ?

- A.  $\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
- B.  $\text{FeS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S} \uparrow$
- C.  $2\text{FeCl}_3 + \text{Cu} \rightarrow 2\text{FeCl}_2 + \text{CuCl}_2$
- D.  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$