

LUYỆN TẬP: PHẢN ỨNG OXI HOÁ – KHỬ

4.21. Theo quan niệm mới, sự khử là

- A. sự thu electron.
- B. sự nhường electron.
- C. sự kết hợp với oxi.
- D. sự khử bỏ oxi.

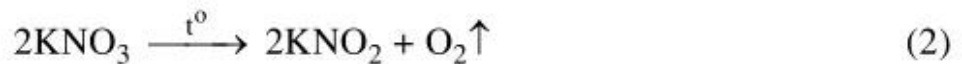
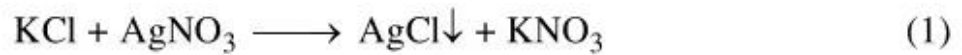
Chọn đáp án đúng.

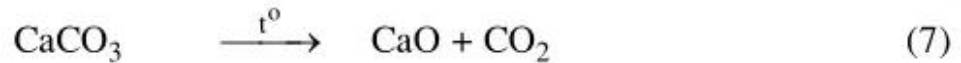
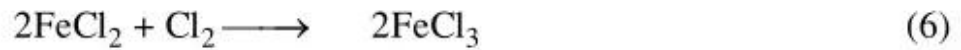
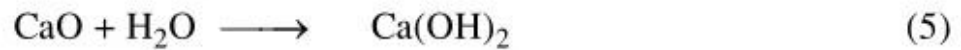
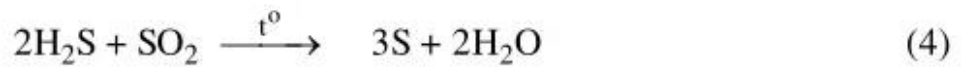
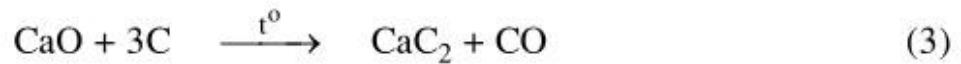
4.22. Trong các phản ứng hoá học, các nguyên tử kim loại

- A. chỉ thể hiện tính khử.
- B. chỉ thể hiện tính oxi hoá.
- C. có thể thể hiện tính oxi hoá hoặc thể hiện tính khử.
- D. không thể hiện tính khử hoặc tính oxi hoá.

Chọn đáp án đúng.

4.23. Cho các phản ứng sau :

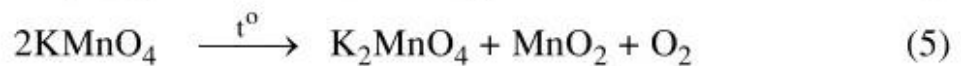
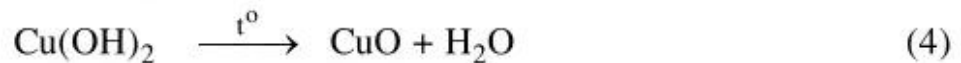
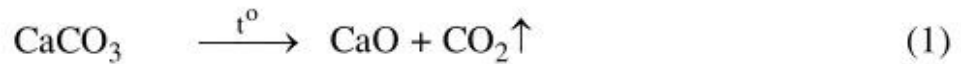




Dãy nào sau đây chỉ gồm các phản ứng oxi hoá – khử ?

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

4.24. Cho các phản ứng :

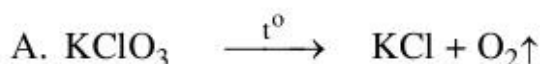


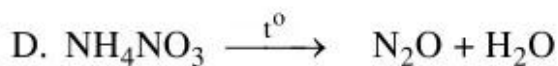
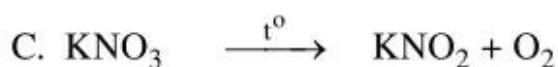
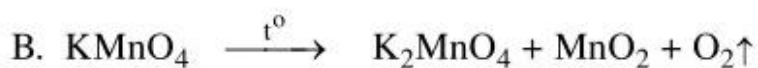
Các phản ứng thuộc loại phản ứng oxi hoá – khử là

- A. (1), (2), (3).
- B. (4), (5), (6).
- C. (3), (5).
- D. (4), (6).

Chọn đáp án đúng.

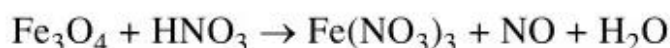
4.25. Cho sơ đồ của các phản ứng oxi hoá – khử sau đây :





Hãy cho biết, ở phản ứng nào chỉ xảy ra sự thay đổi số oxi hoá của một nguyên tố ?

4.26. Cho sơ đồ phản ứng :



Trong PTHH của phản ứng trên, các hệ số tương ứng với phân tử các chất là dãy số nào sau đây ?

A. 3, 14, 9, 1, 7.

B. 3, 28, 9, 1, 14.

C. 3, 26, 9, 2, 13.

D. 2, 28, 6, 1, 14.

4.27. Cho 2,24 g sắt tác dụng với dung dịch HCl dư. Khí sinh ra cho đi qua ống đựng 4,2 g CuO được đốt nóng. Xác định khối lượng của chất rắn ở trong ống sau phản ứng.

4.28. Nguyên tố nitơ trong các hợp chất có số oxi hoá thấp nhất là -3 và cao nhất là $+5$. Xác định số oxi hoá của nitơ trong các hợp chất sau và xét xem trong hợp chất nào nitơ chỉ có tính oxi hoá, trong hợp chất nào nitơ chỉ có tính khử ?

a) NH_3 , N_2O , HNO_3 , NO_2 .

b) NH_4Cl , NO , HNO_2 , N_2O_5 .

4.29. Nhúng thanh kẽm vào 100 ml dung dịch AgNO_3 0,1M. Tính khối lượng bạc kim loại được giải phóng và khối lượng kẽm đã tan vào dung dịch.

4.30. Cho 2,6 g bột kẽm vào 100 ml dung dịch CuCl_2 0,75M. Lắc kĩ cho đến khi phản ứng kết thúc. Xác định số mol của các chất trong dung dịch thu được.