

Bộ 6 bài tập trắc nghiệm: Thực hành: Phản ứng oxi hóa khử có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Cho một viên kẽm nhỏ vào ống nghiệm đựng khoảng 2 ml dung dịch axit sunfuric loãng. Hiện tượng xảy ra là

- A. viên kẽm tan, không có khí thoát ra.
- B. viên kẽm tan, thoát ra khí không màu, nhẹ hơn không khí.
- C. viên kẽm tan, thoát ra khí không màu, mùi trứng thối.
- D. viên kẽm tan, thoát ra khí không màu, mùi hắc, nặng hơn không khí.

Đáp án: B

Câu 2: Cho một viên kẽm nhỏ vào ống nghiệm đựng khoảng 2 ml dung dịch axit sunfuric đặc, đun nóng. Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Kẽm là chất khử, axit sunfuric là chất oxi hóa.
- B. Kẽm là chất oxi hóa, axit sunfuric vừa là chất khử.
- C. Kẽm là chất khử, axit sunfuric vừa là chất oxi hóa, vừa là môi trường.
- D. Kẽm là chất oxi hóa, axit sunfuric vừa là chất khử, vừa là môi trường.

Đáp án: C

Câu 3: Cho một đinh sắt vào ống nghiệm đựng khoảng 2 ml dung dịch CuSO_4 loãng. Hiện tượng xảy ra là

- A. đinh sắt tan ra.
- B. có một lớp đồng đỏ bám ngoài đinh sắt.
- C. màu xanh của dung dịch đậm lên.
- D. dung dịch chuyển sang màu vàng.

Đáp án: B

Câu 4: Cho một đinh sắt vào ống nghiệm đựng khoảng 2 ml dung dịch CuSO_4 loãng. Phát biểu nào sau đây sai?

- A. Phản ứng xảy ra trong ống nghiệm là phản ứng thế.
- B. Sắt là chất khử.
- C. Đồng sunfat à chất oxi hóa.
- D. Sản phẩm là sắt (III) sunfat.

Đáp án: D

Câu 5: Đốt một bang magie rồi cho vào bình chứa khí CO_2 thì thấy phản ứng tiếp tục xảy ra và sản phẩm tạo thành là bột trắng và muối đen.

Phát biểu nào sau đây sai?

- A. bột trắng là MgO
- B. muối đen là cacbon (C)
- C. Mg chuyển từ số oxi hóa 0 đến -2
- D. Cacbon (C) chuyển từ số oxi hóa +4 đến 0

Đáp án: C

Câu 6: Nhỏ từng giọt dung dịch KMnO_4 vào ống nghiệm chứa 3 ml dung dịch hỗn hợp FeSO_4 và H_2SO_4 , lắc nhẹ.

Mô tả nào sau đây đúng?

- A. màu tím biến mất, dung dịch đổi sang màu vàng nhạt.
- B. xuất hiện kết tủa bột đen.
- C. dung dịch đổi sang màu hồng.
- D. xuất hiện kết tủa màu trắng, dung dịch đổi sang màu xanh.

Đáp án: A

