

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Tính chất hóa học của kim loại](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 16: Tính chất hóa học của kim loại](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 16 (Có đáp án) Tính chất hóa học của kim loại** được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Tính chất hóa học của kim loại

Câu 1: Đơn chất tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng giải phóng khí hiđro là:

- A. Đồng
- B. Lưu huỳnh
- C. Kẽm
- D. Cacbon

Câu 2: Dung dịch $FeCl_2$ có lẫn tạp chất là $CuCl_2$ có thể dùng kim loại nào sau đây để làm sạch dung dịch $FeCl_2$ trên:

- A. Zn
- B. Fe
- C. Mg
- D. Ag

Câu 3: Đồng kim loại có thể phản ứng được với:

- A. Dung dịch HCl
- B. Dung dịch H_2SO_4 loãng

C. H_2SO_4 đặc, nóng

D. Dung dịch NaOH

Câu 4: Các kim loại tác dụng được với nước ở nhiệt độ thường tạo thành dung dịch kiềm và giải phóng khí hidro:

A. Na, Ca

B. Zn, Ag

C. Cu, Ag

D. Cu, Ba

Câu 5: Lấy một ít bột Fe cho vào dung dịch HCl vừa đủ rồi nhỏ từ từ dung dịch NaOH đến dư vào dung dịch. Hiện tượng xảy ra là:

A. Có khí bay ra và dung dịch có màu xanh lam.

B. Không thấy hiện tượng gì.

C. Ban đầu có khí thoát ra và dd có kết tủa trắng xanh rồi chuyển dần thành màu nâu đỏ.

D. Có khí thoát ra và tạo kết tủa màu xanh đến khi kết thúc.

Câu 6: Hiện tượng xảy ra khi đốt sắt trong bình khí clo là:

A. Khói màu trắng sinh ra.

B. Xuất hiện những tia sáng chói.

C. Tạo chất bột trắng bám xung quanh thành bình.

D. Có khói màu nâu đỏ tạo thành.

Câu 7: Nung 6,4g Cu ngoài không khí thu được 6,4g CuO. Hiệu suất phản ứng là:

A. 100%.

- B. 80%.
- C. 70%.
- D. 60%.

Câu 8: Hoà tan hết 12g một kim loại (hoá trị II) bằng dung dịch H_2SO_4 loãng thu được 6,72 lít khí H_2 (đktc). Kim loại này là:

- A. Zn
- B. Fe
- C. Ca
- D. Mg

Câu 9: Cho vào dung dịch HCl một cây đinh sắt , sau một thời gian thu được 11,2 lít khí hidro (đktc). Khối lượng sắt đã phản ứng là:

- A. 28 gam
- B. 12,5 gam
- C. 8 gam
- D. 36 gam

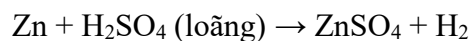
Câu 10: Cho 9,6 gam kim loại Magie vào 120 gam dung dịch HCl (vừa đủ). Nồng độ phần trăm của dung dịch sau phản ứng là:

- A. 29,32%
- B. 29,5%
- C. 22,53%
- D. 22,67%

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 16: Tính chất hóa học của kim loại

Câu 1:

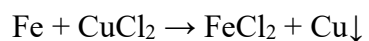
Đáp án: C



Câu 2:

Đáp án: B

Sử dụng một lượng dư kim loại Fe



Lọc bỏ kết tủa thu được dung dịch FeCl_2 tinh khiết.

Câu 3:

Đáp án: C

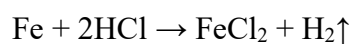


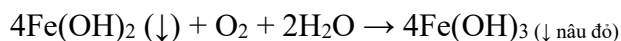
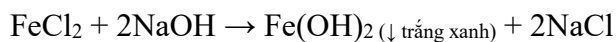
Câu 4:

Đáp án: A

Câu 5:

Đáp án: C





Câu 6:

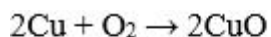
Đáp án: D



Câu 7:

Đáp án: B

$$n_{\text{Cu}} = 6,4 : 64 = 0,1 \text{ mol}$$



$$0,1 \quad \rightarrow \quad 0,1 \quad \text{mol}$$

Khối lượng CuO theo lý thuyết tạo thành là : $m_{\text{CuO}} = 0,1.80 = 8 \text{ gam}$.

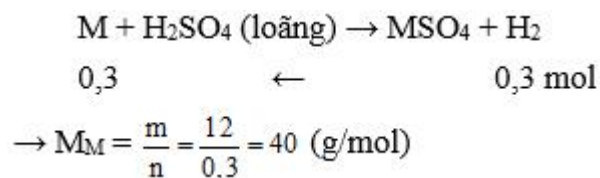
Hiệu suất phản ứng (tính theo CuO) là:

$$H = \frac{m_{\text{CuO}(tt)}}{m_{\text{CuO}(lt)}} \cdot 100\% = \frac{6,4}{8} \cdot 100\% = 80\%.$$

Câu 8:

Đáp án: C

Gọi kim loại là M, tính được $n_{\text{khí}} = 6,72 : 22,4 = 0,3 \text{ mol}$

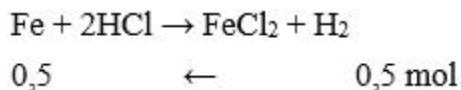


Vậy kim loại cần tìm là Ca.

Câu 9:

Đáp án: A

$$n_{\text{khí}} = 11,2 : 22,4 = 0,5 \text{ mol}$$

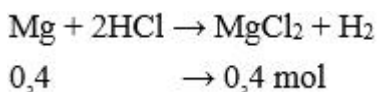


$$\rightarrow m_{Fe} = 0,5 \cdot 56 = 28 \text{ gam.}$$

Câu 10:

Đáp án: B

$$n_{Mg} = 9,6 : 24 = 0,4 \text{ mol}$$



Dung dịch sau phản ứng chứa $MgCl_2$: 0,4 mol

$$\begin{aligned}
 C\% &= \frac{m_{ct}}{m_{dd}} \cdot 100\% = \frac{m_{MgCl_2}}{m_{Mg} + m_{HCl} - m_{H_2}} \cdot 100\% \\
 &= \frac{0,4 \cdot 95}{9,6 + 120 - 0,4 \cdot 2} \cdot 100\% \\
 &= 29,5\%.
 \end{aligned}$$

▶▶ **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Tính chất hóa học của kim loại** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.