

Nội dung bài viết

1. [Bộ 15 bài tập trắc nghiệm: Luyện tập chương 2: Kim loại](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 15 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 22: Luyện tập chương 2: Kim loại](#)

Nội dung bộ **15 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 22 (Có đáp án) Luyện tập chương 2: 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 15 bài tập trắc nghiệm: Luyện tập chương 2: Kim loại***

**Câu 1:** Trong các kim loại sau đây, kim loại dẫn điện tốt nhất là:

- A. Nhôm (Al)
- B. Bạc (Ag)
- C. Đồng (Cu)
- D. Magie (Mg)

**Câu 2:** Trong các kim loại sau đây, kim loại dẻo nhất là:

- A. Đồng (Cu)
- B. Chì (Pb)
- C. Bạc (Ag)
- D. Vàng (Au)

**Câu 3:** Để làm sạch mẫu chì bị lẫn kẽm, người ta ngâm mẫu chì này vào một lượng dư dung dịch:

- A.  $ZnSO_4$
- B.  $Pb(NO_3)_2$

C.  $\text{CuCl}_2$

D.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

**Câu 4:** Dung dịch  $\text{FeCl}_2$  có lẫn tạp chất là  $\text{CuCl}_2$  có thể dùng kim loại nào sau đây để làm sạch dung dịch  $\text{FeCl}_2$  trên:

A. Zn

B. Fe

C. Mg

D. Ag

**Câu 5:** Kim loại vừa tác dụng với dd HCl vừa tác dụng được với dung dịch KOH:

A. Fe, Al

B. Ag, Zn

C. Al, Cu

D. Al, Zn

**Câu 6:** Các kim loại tác dụng được với nước ở nhiệt độ thường tạo thành dung dịch kiềm và giải phóng khí hydro:

A. K, Ca

B. Zn, Ag

C. Mg, Ag

D. Cu, Ba

**Câu 7:** Khi thả một cây đinh sắt sạch vào dung dịch  $\text{CuSO}_4$  loãng, có hiện tượng sau:

A. Sủi bọt khí, màu xanh của dung dịch nhạt dần.

- B. Có một lớp đồng màu đỏ phủ lên đỉnh sắt, màu xanh của dung dịch đậm dần.
- C. Có một lớp đồng màu đỏ phủ lên đỉnh sắt, dung dịch không đổi màu.
- D. Có một lớp đồng màu đỏ phủ lên đỉnh sắt, màu xanh của dung dịch nhạt dần

**Câu 8:** Hoà tan hết 2,3g Na kim loại vào 97,8g nước thu được dung dịch có nồng độ:

- A. 2,4%.
- B. 4,0%.
- C. 23,0%.
- D. 5,8%.

**Câu 9:** Cho 4,6 g một kim loại M (hoá trị I) phản ứng với khí clo tạo thành 11,7g muối. M là kim loại nào sau đây:

- A. Li
- B. K
- C. Na
- D. Ag

**Câu 10:** Nhúng một lá sắt vào dung dịch đồng sunfat sau một thời gian lấy lá sắt ra khỏi dung dịch cân lại thấy nặng hơn ban đầu 0,2g. Khối lượng đồng bám vào lá sắt là:

- A. 0,2g
- B. 1,6g
- C. 3,2g
- D. 6,4g

**Câu 11:** Hoà tan 9 g hợp kim nhôm – magiê vào dung dịch  $H_2SO_4$  dư thu được 10,08 lít khí  $H_2$  (đktc). Thành phần % khối lượng của Al và Mg trong hợp kim lần lượt là:

- A. 50% và 50%
- B. 40% và 60%
- C. 60% và 40%
- D. 39% và 61%

**Câu 12:** Cho 22,4g Fe tác dụng vừa đủ với 200g dung dịch  $H_2SO_4$  loãng. Nồng độ % của dung dịch axit đã phản ứng là:

- A. 32%
- B. 54%
- C. 19,6%
- D. 18,5%

**Câu 13:** Dãy kim loại được sắp xếp theo chiều hoạt động hóa học tăng dần:

- A. K , Al , Mg , Cu , Fe
- B. Cu , Fe , Mg , Al , K
- C. Cu , Fe , Al , Mg , K
- D. K , Cu , Al , Mg , Fe

**Câu 14:** Có 3 lọ đựng 3 chất riêng biệt Mg, Al,  $Al_2O_3$  để nhận biết chất rắn trong từng lọ chỉ dùng 1 thuốc thử là:

- A. Nước
- B. Dung dịch HCl
- C. Dung dịch KOH

D. Dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng.

**Câu 15:** Cho một lá Fe vào dung dịch  $\text{CuSO}_4$ , sau một thời gian lấy lá sắt ra, khối lượng dung dịch thay đổi như thế nào?

- A. Tăng so với ban đầu
- B. Giảm so với ban đầu
- C. Không tăng, không giảm so với ban đầu
- D. Tăng gấp đôi so với ban đầu

*Đáp án và lời giải chi tiết bộ 15 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 22: Luyện tập chương 2: Kim loại*

**Câu 1:**

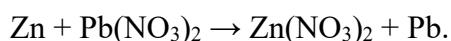
**Đáp án: B**

**Câu 2:**

**Đáp án: D**

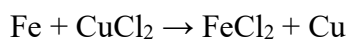
**Câu 3:**

**Đáp án: B**



**Câu 4:**

**Đáp án: B**



Câu 5:

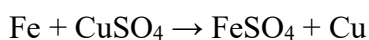
Đáp án: D

Câu 6:

Đáp án: A

Câu 7:

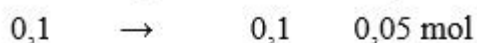
Đáp án: D



Hiện tượng: Có một lớp đồng màu đỏ phủ lên đinh sắt, màu xanh của dung dịch nhạt dần

Câu 8:

Đáp án: B

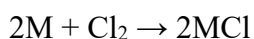


Dung dịch sau phản ứng là NaOH

$$\begin{aligned} C\% &= \frac{m_{ct}}{m_{dd}} \cdot 100\% \\ &= \frac{m_{\text{NaOH}}}{m_{\text{Na}} + m_{\text{H}_2\text{O}} - m_{\text{H}_2}} \cdot 100\% \\ &= \frac{0,1 \cdot 40}{2,3 + 97,8 - 0,05 \cdot 2} \cdot 100\% \\ &= 4\%. \end{aligned}$$

Câu 9:

Đáp án: C



Bảo toàn khối lượng có :

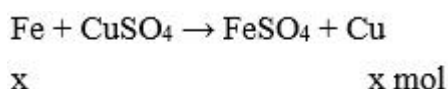
$$m_{\text{clo}} = 11,7 - 4,6 = 7,1 \text{ gam} \rightarrow n_{\text{clo}} = 7,1 : 71 = 0,1 \text{ mol}$$

Theo PTHH có  $n_{\text{M}} = 2 \cdot n_{\text{clo}} = 0,2 \text{ mol} \rightarrow M_{\text{M}} = 4,6 : 0,2 = 23 \text{ (g/mol)}$ .

Vậy kim loại cần tìm là Na.

**Câu 10:**

**Đáp án: B**



Khối lượng lá sắt tăng =  $m_{\text{Cu sinh ra}} - m_{\text{Fe phản ứng}} \rightarrow 64x - 56x = 0,2 \rightarrow x = 0,025 \text{ mol}$

$m_{\text{Cu sinh ra}} = 64 \cdot 0,025 = 1,6 \text{ gam}$ .

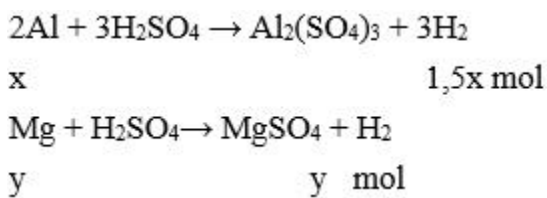
**Câu 11:**

**Đáp án: C**

Gọi số mol của Al và Mg là x và y mol

$m_{\text{hợp kim}} = 9 \text{ gam} \rightarrow 27x + 24y = 9 \text{ (1)}$

PTHH:



Theo bài ra có  $n_{\text{H}_2} = 0,45 \text{ mol} \rightarrow 1,5x + y = 0,45 \text{ (2)}$

Từ (1) và (2) có:  $x = 0,2$  và  $y = 0,15 \text{ mol}$

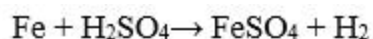
$$\%m_{\text{Al}} = \frac{0,2 \cdot 27}{9} \cdot 100\% = 60\%$$

$$\%m_{\text{Mg}} = 100\% - 60\% = 40\%$$

**Câu 12:**

**Đáp án: C**

Số mol Fe =  $22,4 : 56 = 0,4$  mol



$m_{\text{axit}} = 0,4.98 = 39,2$  gam

$$\rightarrow C\%_{\text{axit}} = \frac{m_{\text{ct}}}{m_{\text{dd}}} \cdot 100\% = \frac{0,4.98}{200} \cdot 100\% = 19,6\%.$$

**Câu 13:**

**Đáp án: C**

**Câu 14:**

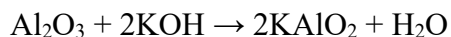
**Đáp án: C**

Sử dụng dung dịch KOH

+ Nếu chất rắn tan và có khí thoát ra  $\rightarrow$  Al



+ Nếu chất rắn tan, không có khí thoát ra  $\rightarrow$   $\text{Al}_2\text{O}_3$



+ Nếu chất rắn không tan là Mg.

**Câu 15:**

**Đáp án: B**

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 15 bài tập trắc nghiệm về **Luyện tập chương 2: Kim loại** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.