

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Nhôm](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 18: Nhôm](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 18 (Có đáp án) Nhôm** 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: Nhôm***

**Câu 1:** Nhôm là kim loại

- A. dẫn điện và nhiệt tốt nhất trong số tất cả kim loại.
- B. dẫn điện và nhiệt đều kém
- C. dẫn điện tốt nhưng dẫn nhiệt kém.
- D. dẫn điện và nhiệt tốt nhưng kém hơn đồng.

**Câu 2:** Người ta có thể dát mỏng được nhôm thành thìa, xoong, chậu, giấy gói bánh kẹo là do nhôm có tính:

- A. dẻo
- B. dẫn điện.
- C. dẫn nhiệt.
- D. ánh kim.

**Câu 3:** Nhôm bền trong không khí là do

- A. nhôm nhẹ, có nhiệt độ nóng chảy cao
- B. nhôm không tác dụng với nước.
- C. nhôm không tác dụng với oxi.

D. có lớp nhôm oxit mỏng bảo vệ.

**Câu 4:** Kim loại nhôm có độ dẫn điện tốt hơn kim loại:

A. Cu, Ag

B. Ag

C. Fe, Cu

D. Fe

**Câu 5:** Thả một mảnh nhôm vào ống nghiệm chứa dung dịch  $\text{CuSO}_4$ . Xảy ra hiện tượng:

A. Không có dấu hiệu phản ứng.

B. Có chất rắn màu trắng bám ngoài lá nhôm, màu xanh của dung dịch  $\text{CuSO}_4$  nhạt dần.

C. Có chất rắn màu đỏ bám ngoài lá nhôm, màu xanh của dung dịch  $\text{CuSO}_4$  nhạt dần.

D. Có chất khí bay ra, dung dịch không đổi màu

**Câu 6:** Không được dùng chậu nhôm để chứa nước vôi trong do

A. nhôm tác dụng được với dung dịch axit.

B. nhôm tác dụng được với dung dịch bazơ.

C. nhôm đẩy được kim loại yếu hơn nó ra khỏi dung dịch muối.

D. nhôm là kim loại hoạt động hóa học mạnh

**Câu 7:** Nguyên liệu sản xuất nhôm là quặng:

A. Hematit

B. Manhetit

C. Boxit

D. Pirit.

**Câu 8:** Cặp chất nào dưới đây có phản ứng?

A. Al + HNO<sub>3</sub> đặc, nguội

B. Fe + HNO<sub>3</sub> đặc, nguội

C. Al + HCl

D. Fe + Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>

**Câu 9:** Cho 10,8 g một kim loại M (hóa trị III) phản ứng với khí clo tạo thành 53,4g muối. Kim loại M là:

A. Na

B. Fe

C. Al

D. Mg.

**Câu 10:** Cho lá nhôm vào dung dịch axit HCl có dư thu được 3,36 lít khí hidro (ở đktc). Khối lượng nhôm đã phản ứng là :

A. 1,8 g

B. 2,7 g

C. 4,05 g

D. 5,4 g

*Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 18: Nhôm*

**Câu 1:**

**Đáp án: D**

**Câu 2:**

**Đáp án: A**

**Câu 3:**

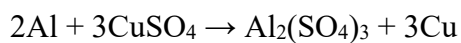
**Đáp án: D**

**Câu 4:**

**Đáp án: D**

**Câu 5:**

**Đáp án: C**



→ Có chất rắn màu đỏ bám ngoài lá nhôm, màu xanh của dung dịch  $\text{CuSO}_4$  nhạt dần.

**Câu 6:**

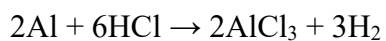
**Đáp án: B**

**Câu 7:**

**Đáp án: C**

**Câu 8:**

**Đáp án: C**

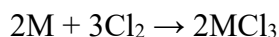


A và B sai vì Nhôm **không** tác dụng với  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc nguội và  $\text{HNO}_3$  đặc, nguội,

D sai vì Fe đứng sau Al trong dãy hoạt động hóa học của kim loại.

**Câu 9:**

**Đáp án: C**



Bảo toàn khối lượng có:

$$m_{Cl_2} = 53,4 - 10,8 = 42,6g$$

$$\rightarrow n_{Cl_2} = \frac{42,6}{71} = 0,6mol$$

Theo PTHH có:

$$n_M = \frac{2}{3} \cdot n_{Cl_2} = 0,4mol$$

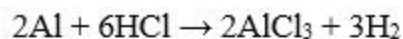
$$\rightarrow M_M = \frac{10,8}{0,4} = 27 (g/mol)$$

Vậy kim loại cần tìm là Al.

**Câu 10:**

**Đáp án: B.**

Ta có:  $n_{khí} = 3,36 : 22,4 = 0,15 mol$



$$0,1 \quad \leftarrow \quad 0,15 \quad mol$$

$$\rightarrow m_{Al} = 0,1 \cdot 27 = 2,7 gam.$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Nhôm** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.