

Nội dung bài viết

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

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 9 (Có đáp án) Tính chất hóa học của muối** 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 muối***

**Câu 1:** Cho dung dịch axit sunfuric loãng tác dụng với muối natrisunfit ( $\text{Na}_2\text{SO}_3$ ). Chất khí nào sinh ra ?

- A. Khí hiđro
- B. Khí oxi
- C. Khí lưu huỳnh đioxit
- D. Khí hiđro sunfua

**Câu 2:** Cho 50 g  $\text{CaCO}_3$  vào dung dịch HCl dư thể tích  $\text{CO}_2$  thu được ở đktc là:

- A. 11,2 lít
- B. 1,12 lít
- C. 2,24 lít
- D. 22,4 lít

**Câu 3:** Cho dung dịch KOH vào ống nghiệm đựng dung dịch  $\text{FeCl}_3$ , hiện tượng quan sát được là:

- A. Có kết tủa trắng xanh.

- B. Có khí thoát ra.
- C. Có kết tủa đỏ nâu.
- D. Kết tủa màu trắng.

**Câu 4:** Hãy cho biết muối nào có thể điều chế bằng phản ứng của kim loại với dung dịch axit  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng ?

- A.  $\text{ZnSO}_4$
- B.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- C.  $\text{CuSO}_4$
- D.  $\text{MgSO}_3$

**Câu 5:** Cặp chất nào sau đây **không** thể tồn tại trong 1 dung dịch (do có phản ứng với nhau) ?

- A.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{MgSO}_4$
- B.  $\text{KCl}$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- C.  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{NaNO}_3$
- D.  $\text{ZnSO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$

**Câu 6:** Nếu chỉ dùng dung dịch  $\text{NaOH}$  thì có thể phân biệt được 2 dung dịch muối trong mỗi cặp chất sau:

- A.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  và  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- B.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  và  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- C.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  và  $\text{BaCl}_2$
- D.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  và  $\text{K}_3\text{PO}_4$

**Câu 7:** Nhỏ từ từ dung dịch NaOH vào dung dịch  $\text{CuCl}_2$  đến khi kết tủa không tạo thêm nữa thì dừng lại. Lọc kết tủa rồi đem nung đến khối lượng không đổi. Thu được chất rắn nào sau đây:

- A. Cu
- B. CuO
- C.  $\text{Cu}_2\text{O}$
- D.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ .

**Câu 8:** Cho 200g dung dịch KOH 5,6% vào dung dịch  $\text{CuCl}_2$  dư, sau phản ứng thu được lượng chất kết tủa là:

- A. 19,6 g
- B. 9,8 g
- C. 4,9 g
- D. 17,4 g

**Câu 9:** Trộn dung dịch có chứa 0,1mol  $\text{CuSO}_4$  và một dung dịch chứa 0,3 mol NaOH, lọc kết tủa, rửa sạch rồi đem nung đến khối lượng không đổi thu được m g chất rắn. Giá trị m là:

- A. 8 g
- B. 4 g
- C. 6 g
- D. 12 g

**Câu 10:** Trộn 2 dung dịch nào sau đây sẽ **không** xuất hiện kết tủa ?

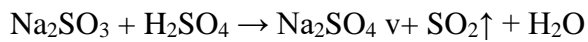
- A.  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- B.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- C.  $\text{BaCl}_2$ ,  $\text{AgNO}_3$

D. NaCl, K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

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

**Câu 1:**

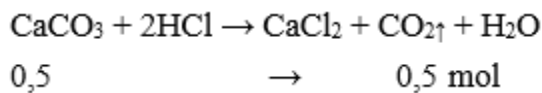
**Đáp án: C**



**Câu 2:**

**Đáp án: A**

Số mol CaCO<sub>3</sub> = 50 : 100 = 0,5 mol



→ V<sub>khí</sub> = n.22,4 = 0,5.22,4 = 11,2 lít.

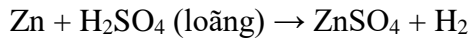
**Câu 3:**

**Đáp án: C**



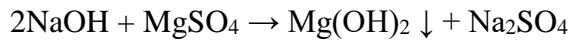
**Câu 4:**

**Đáp án: A**



**Câu 5:**

**Đáp án: A**



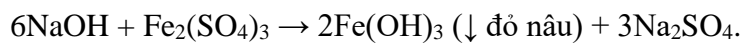
**Câu 6:**

**Đáp án: A**

Sử dụng NaOH có thể phân biệt được cặp  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  và  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

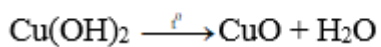
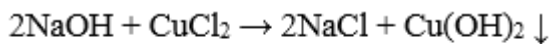
+ Nếu không có hiện tượng gì  $\rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4$

+ Nếu xuất hiện kết tủa đỏ nâu  $\rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$



**Câu 7:**

**Đáp án: B**

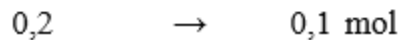
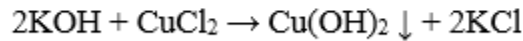


**Câu 8:**

**Đáp án: B**

$$m_{\text{KOH}} = \frac{m_{\text{dd}} \cdot C\%}{100\%} = \frac{200 \cdot 5,6\%}{100\%} = 11,2g$$

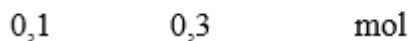
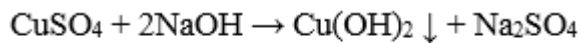
$$\rightarrow n_{\text{KOH}} = \frac{11,2}{5,6} = 0,2mol$$



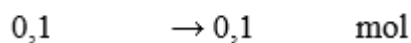
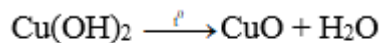
→ Khối lượng kết tủa:  $m_{\downarrow} = 0,1 \cdot (64 + 17 \cdot 2) = 9,8 \text{ gam}$ .

**Câu 9:**

**Đáp án: A**



Theo PTHH có NaOH dư → số mol  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  tính theo số mol  $\text{CuSO}_4$



→  $m = 0,1 \cdot 80 = 8 \text{ gam}$ .

**Câu 10:**

**Đáp án: D**

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