

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Luyện tập chương 1: Các loại hợp chất vô cơ](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 13: Luyện tập chương 1: Các loại hợp chất vô cơ](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 13 (Có đáp án) Luyện tập chương 1: Các loại hợp chất vô cơ** 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: Luyện tập chương 1: Các loại hợp chất vô cơ**

**Câu 1:** Có 3 lọ mất nhãn đựng riêng biệt 3 dung dịch của 3 chất: HCl, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaOH . Chỉ dùng một hóa chất nào sau đây để phân biệt chúng ?

- A. Dung dịch BaCl<sub>2</sub>
- B. Quỳ tím
- C. Dung dịch Ba(OH)<sub>2</sub>
- D. Zn

**Câu 2:** Khi cho từ từ dung dịch NaOH cho đến dư vào ống nghiệm đựng dung dịch hỗn hợp gồm HCl và một ít phenolphthalein. Hiện tượng quan sát được trong ống nghiệm là:

- A. Màu đỏ mất dần.
- B. Không có sự thay đổi màu
- C. Màu đỏ từ từ xuất hiện.
- D. Màu xanh từ từ xuất hiện.

**Câu 3:** Cho 0,1mol kim loại kẽm vào dung dịch HCl dư. Khối lượng muối thu được là:

- A. 13,6 g

B. 1,36 g

C. 20,4 g

D. 27,2 g

**Câu 4:** Cho 0,2 mol Canxi oxit tác dụng với 500ml dung dịch HCl 1M. Khối lượng muối thu được là:

A. 2,22 g

B. 22,2 g

C. 23,2 g

D. 22,3 g

**Câu 5:** Dung dịch axit clohidric tác dụng với sắt tạo thành:

A. Sắt (II) clorua và khí hiđrô.

B. Sắt (III) clorua và khí hiđrô.

C. Sắt (II) Sunfua và khí hiđrô.

D. Sắt (II) clorua và nước.

**Câu 6:** Dung dịch muối tác dụng với dung dịch axit clohidric là:

A.  $Zn(NO_3)_2$

B.  $NaNO_3$ .

C.  $AgNO_3$ .

D.  $Cu(NO_3)_2$ .

**Câu 7:** Axit sunfuric đặc nóng tác dụng với đồng kim loại sinh ra khí:

- A. CO<sub>2</sub>.
- B. SO<sub>2</sub>.
- C. SO<sub>3</sub>.
- D. H<sub>2</sub>S.

**Câu 8:** Dãy các kim loại đều tác dụng với dung dịch axit clohidric:

- A. Al, Cu, Zn, Fe.
- B. Al, Fe, Mg, Ag.
- C. Al, Fe, Mg, Cu.
- D. Al, Fe, Mg, Zn.

**Câu 9:** Thuốc thử để nhận biết dung dịch Ca(OH)<sub>2</sub> là

- A. K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- B. KCl
- C. KOH
- D. KNO<sub>3</sub>

**Câu 10:** Hòa tan 3,1 gam Na<sub>2</sub>O vào nước được 2 lít dung dịch. Nồng độ mol của dung dịch thu được là:

- A. 0,05 M
- B. 0,1 M
- C. 0,3M
- D. 0,4M

*Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 13: Luyện tập chương 1: Các loại hợp chất vô cơ*

**Câu 1:**

**Đáp án: B**

Sử dụng quỳ tím:

- + Quỳ tím chuyển sang màu đỏ → HCl
- + Quỳ tím chuyển sang màu xanh → NaOH
- + Quỳ tím không chuyển màu → Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.

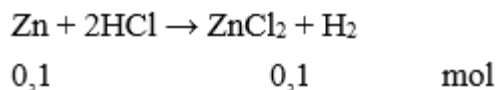
**Câu 2:**

**Đáp án: C**

Trong dung dịch sau phản ứng có NaOH dư làm cho phenolphthalein chuyển sang màu đỏ.

**Câu 3:**

**Đáp án: A**

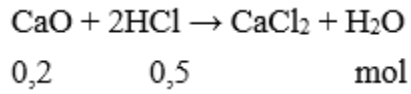


→  $m_{\text{muối}} = 0,1 \cdot (65 + 35,5 \cdot 2) = 13,6 \text{ gam.}$

**Câu 4:**

**Đáp án: B**

$$n_{\text{HCl}} = 0,5 \cdot 1 = 0,5 \text{ mol}$$

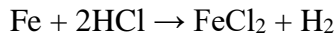


Có  $\frac{n_{\text{CaO}}}{1} < \frac{n_{\text{HCl}}}{2} \rightarrow$  có HCl dư; số mol muối = số mol CaO = 0,2 mol

$$m_{\text{muối}} = 0,2 \cdot (40 + 71) = 22,2 \text{ gam.}$$

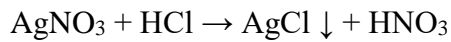
**Câu 5:**

**Đáp án: A**



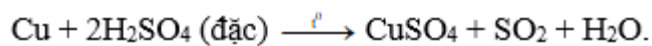
**Câu 6:**

**Đáp án: C**



**Câu 7:**

**Đáp án: B**



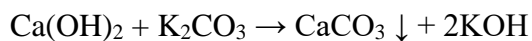
**Câu 8:**

**Đáp án: D**

Cu và Ag không tác dụng với axit HCl.

**Câu 9:**

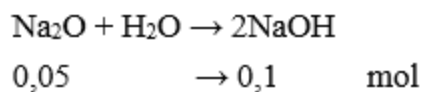
**Đáp án: A.**



**Câu 10:**

**Đáp án: A**

Số mol  $\text{Na}_2\text{O} = 3,1 : 62 = 0,05 \text{ mol}$



$$C_{M(\text{NaOH})} = \frac{n}{V} = \frac{0,1}{2} = 0,05\text{M}$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về Luyện tập chương 1: Các loại hợp chất vô cơ có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.