

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Tính chất hóa học của bazơ](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 7: Tính chất hóa học của bazơ](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 7 (Có đáp án) Tính chất hóa học của bazơ** 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 bazơ***

**Câu 1:** Dung dịch KOH phản ứng với dãy oxit nào sau đây?

- A.  $\text{CO}_2$ ;  $\text{SO}_2$ ;  $\text{P}_2\text{O}_5$ ;  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- B.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ;  $\text{SO}_2$ ;  $\text{SO}_3$ ;  $\text{MgO}$
- C.  $\text{P}_2\text{O}_5$ ;  $\text{CO}_2$ ;  $\text{SO}_2$ ;  $\text{SO}_3$
- D.  $\text{P}_2\text{O}_5$ ;  $\text{CO}_2$ ;  $\text{CuO}$ ;  $\text{SO}_3$

**Câu 2:** Dãy các bazơ bị nhiệt phân hủy tạo thành oxit bazơ tương ứng và nước là

- A.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ;  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ;  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ;  $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- B.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ;  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ;  $\text{Al}(\text{OH})_3$ ;  $\text{NaOH}$
- C.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ;  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ;  $\text{KOH}$ ;  $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- D.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ;  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ;  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ;  $\text{Mg}(\text{OH})_2$

**Câu 3:** Dung dịch KOH **không** có tính chất hoá học nào sau đây?

- A. Làm quỳ tím hoá xanh
- B. Tác dụng với oxit axit tạo thành muối và nước

- C. Tác dụng với axit tạo thành muối và nước
- D. Bị nhiệt phân huỷ tạo ra oxit bazơ và nước

**Câu 4:** Để nhận biết dd KOH và dd Ba(OH)<sub>2</sub> ta dùng thuốc thử là:

- A. Phenolphthalein
- B. Quỳ tím
- C. dd H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- D. dd HCl

**Câu 5:** Để điều chế dung dịch Ba(OH)<sub>2</sub>, người ta cho:

- A. BaO tác dụng với dung dịch HCl
- B. BaCl<sub>2</sub> tác dụng với dung dịch Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- C. BaO tác dụng với dung dịch H<sub>2</sub>O
- D. Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> tác dụng với dung dịch Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

**Câu 6:** Cặp chất **không tồn tại** trong một dung dịch (chúng xảy ra phản ứng với nhau) là

- A. CuSO<sub>4</sub> và KOH
- B. CuSO<sub>4</sub> và NaCl
- C. MgCl<sub>2</sub> và Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- D. AlCl<sub>3</sub> và Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

**Câu 7:** Cho 100ml dung dịch Ba(OH)<sub>2</sub> 0,1M vào 100ml dung dịch HCl 0,1M. Dung dịch thu được sau phản ứng:

- A. Làm quỳ tím hoá xanh

- B. Làm quỳ tím hoá đỏ
- C. Phản ứng được với magiê giải phóng khí hiđrô
- D. Không làm đổi màu quỳ tím

**Câu 8:** Nhiệt phân hoàn toàn  $x$  gam  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  đến khối lượng không đổi thu được 24g chất rắn. Giá trị của  $x$  là:

- A. 16,05g
- B. 32,10g
- C. 48,15g
- D. 72,25g

**Câu 9:** Nhỏ một giọt quỳ tím vào dung dịch KOH, dung dịch có màu xanh, nhỏ từ từ dung dịch HCl cho tới dư vào dung dịch có màu xanh trên thì:

- A. Màu xanh vẫn không thay đổi.
- B. Màu xanh nhạt dần rồi mất hẳn
- C. Màu xanh nhạt dần, mất hẳn rồi chuyển sang màu đỏ
- D. Màu xanh đậm thêm dần

**Câu 10:** Sục 2,24 lít khí  $\text{CO}_2$  vào dung dịch chứa 0,2 mol NaOH. Dung dịch thu được sau phản ứng chứa:

- A.  $\text{NaHCO}_3$
- B.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- C.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  và NaOH
- D.  $\text{NaHCO}_3$  và NaOH

*Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 7: Tính chất hóa học của bazơ*

**Câu 1:**

**Đáp án: C**

$P_2O_5$ ;  $CO_2$ ;  $SO_2$ ;  $SO_3$  là các oxit axit nên phản ứng được với  $KOH$ .

**Câu 2:**

**Đáp án: A**

$Cu(OH)_2$ ;  $Zn(OH)_2$ ;  $Al(OH)_3$ ;  $Mg(OH)_2$  là các bazơ không tan nên bị nhiệt phân hủy.

**Câu 3:**

**Đáp án: D**

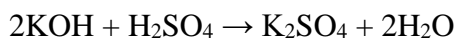
$KOH$  là bazơ tan nên không bị nhiệt phân hủy.

**Câu 4:**

**Đáp án: C**

Sử dụng dung dịch  $H_2SO_4$

+ Nếu không có hiện tượng gì xuất hiện là  $KOH$

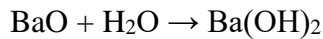


+ Nếu có kết tủa trắng xuất hiện là  $Ba(OH)_2$



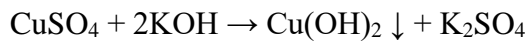
**Câu 5:**

**Đáp án: C**



**Câu 6:**

**Đáp án: A**

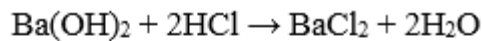


**Câu 7:**

**Đáp án: A**

Số mol  $\text{Ba(OH)}_2 = 0,1.0,1 = 0,01$  mol;

số mol  $\text{HCl} = 0,1.0,1 = 0,01$  mol



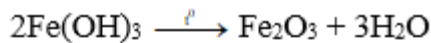
0,01      0,01    mol

Ta có:  $\frac{n_{\text{Ba(OH)}_2}}{1} > \frac{n_{\text{HCl}}}{2}$

→  $\text{Ba(OH)}_2$  dư, dung dịch sau phản ứng làm quỳ tím chuyển sang màu xanh.

**Câu 8:**

Đáp án: B



Theo bài ra:

$$n_{\text{Fe}_2\text{O}_3} = \frac{24}{160} = 0,15\text{mol}$$

$$\rightarrow n_{\text{Fe}(\text{OH})_3} = 2 \cdot n_{\text{Fe}_2\text{O}_3} = 0,3\text{mol}$$

$$\rightarrow x = 0,3 \cdot (56 + 17 \cdot 3) = 32,1 \text{ gam.}$$

Câu 9:

Đáp án: C

Câu 10:

Đáp án: B

$$n_{\text{CO}_2} = \frac{2,24}{22,4} = 0,1\text{mol}$$

$$\rightarrow T = \frac{n_{\text{NaOH}}}{n_{\text{CO}_2}} = \frac{0,2}{0,1} = 2$$

Vậy sau phản ứng  $\text{CO}_2$  và  $\text{NaOH}$  đều hết, sản phẩm thu được là  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .

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