

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Một số bazơ quan trọng](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 8: Một số bazơ quan trọng](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 8 (Có đáp án) Một số bazơ quan trọng** 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: Một số bazơ quan trọng

Câu 1: Thuốc thử để nhận biết dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ là

- A. Na_2CO_3
- B. KCl
- C. NaOH
- D. NaNO_3

Câu 2: Nhóm các dung dịch có $\text{pH} > 7$ là:

- A. HCl , NaOH
- B. H_2SO_4 , HNO_3
- C. NaOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- D. BaCl_2 , NaNO_3

Câu 3: Nếu rót 200 ml dung dịch NaOH 1M vào ống nghiệm đựng 100 ml dung dịch H_2SO_4 1M thì dung dịch tạo thành sau phản ứng sẽ:

- A. Làm quỳ tím chuyển đỏ
- B. Làm quỳ tím chuyển xanh

- C. Làm dung dịch phenolphthalein không màu chuyển đỏ.
- D. Không làm thay đổi màu quỳ tím.

Câu 4: Dung dịch NaOH phản ứng với tất cả các chất trong dãy:

- A. $\text{Fe}(\text{OH})_3$, BaCl_2 , CuO , HNO_3 .
- B. H_2SO_4 , SO_2 , CO_2 , FeCl_2
- C. HNO_3 , HCl , CuSO_4 , KNO_3
- D. Al , MgO , H_3PO_4 , BaCl_2

Câu 5: Dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ phản ứng với tất cả các chất trong dãy chất nào sau đây?

- A. NaCl , HCl , Na_2CO_3 , KOH
- B. H_2SO_4 , NaCl , KNO_3 , CO_2
- C. KNO_3 , HCl , KOH , H_2SO_4
- D. HCl , CO_2 , Na_2CO_3 , H_2SO_4

Câu 6: Sau khi làm thí nghiệm, có những khí thải độc hại: HCl , H_2S , CO_2 , SO_2 . Dùng chất nào sau đây để loại bỏ chúng là tốt nhất?

- A. Muối NaCl
- B. Nước vôi trong
- C. Dung dịch HCl
- D. Dung dịch NaNO_3

Câu 7: Cặp chất đều làm đục nước vôi trong $\text{Ca}(\text{OH})_2$ là

- A. CO_2 , Na_2O .

B. CO_2 , SO_2 .

C. SO_2 , K_2O

D. SO_2 , BaO .

Câu 8: Cho 2,24 lít khí CO_2 (đktc) hấp thụ hoàn toàn bởi 200 ml dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ chỉ thu được muối CaCO_3 . Nồng độ mol của dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ cần dùng là:

A. 0,5M

B. 0,25M

C. 0,1M

D. 0,05M

Câu 9: Trung hòa 200 ml dung dịch NaOH 1M bằng dung dịch H_2SO_4 10%. Khối lượng dung dịch H_2SO_4 cần dùng là:

A. 98 g

B. 89 g

C. 9,8 g

D. 8,9 g

Câu 10: Hòa tan 6,2 gam Na_2O vào nước được 2 lít dung dịch. Nồng độ mol của dung dịch thu được là:

A. 0,1M

B. 0,2 M

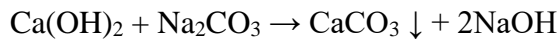
C. 0,3M

D. 0,4M

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 8: Một số bazơ quan trọng

Câu 1:

Đáp án: A.



Câu 2:

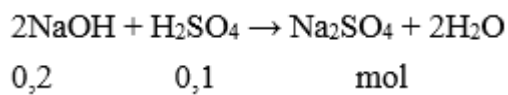
Đáp án: C.

Các dung dịch bazơ (NaOH; Ca(OH)₂...) có pH > 7.

Câu 3:

Đáp án: D

$n_{\text{NaOH}} = 0,2 \cdot 1 = 0,2 \text{ mol}$; số mol $\text{H}_2\text{SO}_4 = 0,1 \cdot 1 = 0,1 \text{ mol}$



Theo PTHH, sau phản ứng NaOH và H₂SO₄ đều hết, dung dịch thu được Na₂SO₄ không làm đổi màu quỳ tím.

Câu 4:

Đáp án: B

Câu 5:

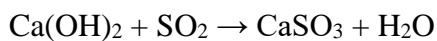
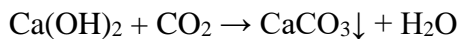
Đáp án: D

Câu 6:

Đáp án: B

Câu 7:

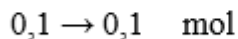
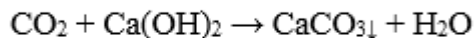
Đáp án: B.



Câu 8:

Đáp án: A

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

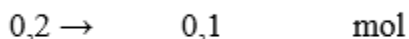
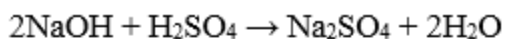


$$\rightarrow C_{M(\text{Ca(OH)}_2)} = \frac{0,1}{0,2} = 0,5M.$$

Câu 9:

Đáp án: A

$$n_{\text{NaOH}} = 0,2.1 = 0,2 \text{ mol}$$

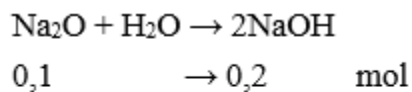


$$\rightarrow m_{\text{ddH}_2\text{SO}_4} = \frac{m_{\text{ct}} \cdot 100\%}{C\%} = \frac{0,1.98.100\%}{10\%} = 98 \text{ gam.}$$

Câu 10:

Đáp án: A

Số mol $\text{Na}_2\text{O} = 6,2 : 62 = 0,1 \text{ mol}$



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

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