

Nội dung bài viết

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

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 2 (Có đáp án) Một số oxit 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 oxit quan trọng có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Oxit được dùng làm chất hút ẩm (chất làm khô) trong phòng thí nghiệm là

- A. CuO
- B. ZnO
- C. PbO
- D. CaO

Câu 2: Sản phẩm của phản ứng phân hủy canxi cacbonat bởi nhiệt là:

- A. CaO và CO
- B. CaO và CO₂
- C. CaO và SO₂
- D. CaO và P₂O₅

Câu 3: Để phân biệt 2 lọ mất nhãn đựng CaO và MgO ta dùng:

- A. HCl
- B. H₂O, quỳ tím.

C. HNO_3

D. không phân biệt được.

Câu 4: Cặp chất tác dụng với nhau sẽ tạo ra khí lưu huỳnh đioxit là

A. CaCO_3 và HCl

B. Na_2SO_3 và H_2SO_4

C. CuCl_2 và KOH

D. K_2CO_3 và HNO_3

Câu 5: Chất nào sau đây góp phần nhiều nhất vào sự hình thành mưa axit ?

A. CO_2

B. SO_2

C. N_2

D. O_3

Câu 6: Dãy các chất tác dụng với lưu huỳnh đioxit là

A. Na_2O , CO_2 , NaOH , Ca(OH)_2

B. CaO , K_2O , KOH , Ca(OH)_2

C. HCl , Na_2O , Fe_2O_3 , Fe(OH)_3

D. Na_2O , CuO , SO_3 , CO_2

Câu 7: Vôi sống có công thức hóa học là

A. Ca

B. Ca(OH)_2

C. CaCO_3

D. CaO

Câu 8: Hòa tan hết 5,6 gam CaO vào dung dịch HCl 14,6% . Khối lượng dung dịch HCl đã dùng là:

A. 50 gam

B. 40 gam

C. 60 gam

D. 73 gam

Câu 9: Để thu được 5,6 tấn vôi sống với hiệu suất phản ứng đạt 95% thì lượng CaCO_3 cần dùng là

A. 9,5 tấn

B. 10,5 tấn

C. 10 tấn

D. 9,0 tấn

Câu 10: Hòa tan 12,6 gam natrisunfit vào dung dịch axit clohidric dư. Thể tích khí SO_2 thu được ở đktc là:

A. 2,24 lít

B. 3,36 lít

C. 1,12 lít

D. 4,48 lít

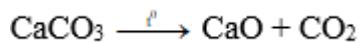
Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 2: Một số oxit quan trọng

Câu 1:

Đáp án: D

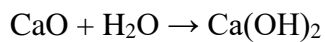
Câu 2:

Đáp án: B



Câu 3:

Đáp án: B

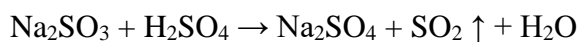


Ca(OH)₂ (dd) làm xanh quỳ tím.

- MgO không phản ứng với nước, không tan trong nước, không làm quỳ tím chuyển màu.

Câu 4:

Đáp án: B



Câu 5:

Đáp án: B

Câu 6:

Đáp án: B

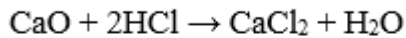
Câu 7:

Đáp án: D

Câu 8:

Đáp án: A

$$n_{CaO} = \frac{5,6}{56} = 0,1 \text{ mol}$$



$$0,1 \rightarrow 0,2 \quad \text{mol}$$

$$\rightarrow m_{HCl} = n.M = 0,2.36,5 = 7,3 \text{ gam}$$

Khối lượng dung dịch HCl:

$$m_{dd} = \frac{m_{ct} \cdot 100\%}{C\%} = \frac{7,3 \cdot 100\%}{14,6\%} = 50 \text{ gam.}$$

Câu 9:

Đáp án: B



$$100 \text{ g} \rightarrow 56 \text{ g}$$

$$10 \text{ tấn} \leftarrow 5,6 \text{ tấn}$$

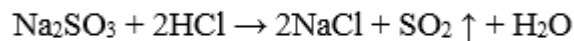
Do hiệu suất phản ứng là 95% nên lượng $CaCO_3$ cần dùng là:

$$H\% = \frac{m_u}{m_{tt}} \cdot 100\% \rightarrow m_u = \frac{m_u \cdot 100\%}{H\%} = \frac{10 \cdot 100\%}{95\%} = 10,5 \text{ tấn.}$$

Câu 10:

Đáp án: A

$$n_{Na_2SO_3} = \frac{12,6}{126} = 0,1 \text{ mol}$$



$$0,1 \quad \rightarrow \quad 0,1 \text{ mol}$$

$$\rightarrow V = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24 \text{ lít.}$$

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