

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Luyện tập: Tính chất hóa học của oxit và axit 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 5: Luyện tập: Tính chất hóa học của oxit và axit](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 5 (Có đáp án) Luyện tập: Tính chất hóa học của oxit và axit** 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: Tính chất hóa học của oxit và axit có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Oxit axit là

- A. Những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.
- B. Những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.
- C. Những oxit không tác dụng với dung dịch bazơ và dung dịch axit.
- D. Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

Câu 2: Oxit trung tính là

- A. Những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.
- B. Những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.
- C. Những oxit không tác dụng với axit, bazơ, nước.
- D. Những oxit chỉ tác dụng được với muối.

Câu 3: Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch axit là:

- A. CaO
- B. BaO
- C. Na₂O
- D. SO₃.

Câu 4: Dãy oxit tác dụng với dung dịch axit clohidric (HCl) là

- A. CuO, Fe₂O₃, CO₂, FeO.
- B. Fe₂O₃, CuO, ZnO, Al₂O₃.
- C. CaO, CO, N₂O₅, ZnO.
- D. SO₂, MgO, CO₂, Ag₂O.

Câu 5: Hoà tan 23,5 g kali oxit vào nước được 0,5 lít dung dịch A. Nồng độ mol của dung dịch A là:

- A. 0,25M.
- B. 0,5M
- C. 1M.
- D. 2M.

Câu 6: Dãy các chất không tác dụng được với dung dịch H₂SO₄ loãng là:

- A. Zn, ZnO, Zn(OH)₂.
- B. Cu, BaSO₄, CuCl₂.
- C. Na₂O, NaOH, Na₂CO₃.
- D. MgO, MgCO₃, Mg(OH)₂.

Câu 7: Để phân biệt 2 dung dịch HCl và H₂SO₄ loãng. Ta dùng một kim loại là

- A. Mg
- B. Ba
- C. Cu
- D. Zn

Câu 8: Kim loại X tác dụng với HCl sinh ra khí hidro. Dẫn khí hidro qua oxit của kim loại Y đun nóng thì thu được kim loại Y. Hai kim loại X và Y lần lượt là:

- A. Cu , Ca
- B. Pb , Cu .

C. Pb , Ca

D. Ag , Cu

Câu 9: 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 10: Hòa tan hết hỗn hợp gồm CaO và CaCO₃ cần vừa đủ 100 ml dung dịch HCl 3M. Khối lượng muối thu được là

A. 16,65 g

B. 15,56 g

C. 166,5 g

D. 155,6g

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 5: Luyện tập: Tính chất hóa học của oxit và axit

Câu 1:

Đáp án: D

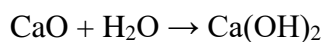
Câu 2:

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

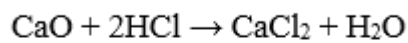
Câu 7:

Đáp án: D

Câu 8:

Đáp án: A

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



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

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

Khối lượng dung dịch HCl:

$$m_{\text{dd}} = \frac{m_{\text{ct}}.100\%}{C\%} = \frac{7,3.100\%}{14,6\%} = 50 \text{ gam.}$$

Câu 9:

Đáp án: B



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

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

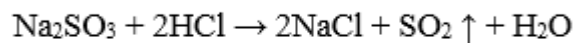
Do hiệu suất phản ứng là 95% nên lượng CaCO_3 cần dùng là:

$$H\% = \frac{m_{\text{h}}}{m_{\text{tt}}} . 100\% \rightarrow m_{\text{tt}} = \frac{m_{\text{h}}.100\%}{H\%} = \frac{10.100\%}{95\%} = 10,5 \text{ tấn.}$$

Câu 10:

Đáp án: A

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



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

$$\rightarrow V = 0,1.22,4 = 2,24 \text{ lít.}$$

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