

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Một số axit 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 4: Một số axit quan trọng](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 4 (Có đáp án) Một số axit 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 axit quan trọng có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Dung dịch axit clohidric tác dụng với sắt tạo thành:

- A. Sắt (II) clorua và khí hiđro.
- B. Sắt (III) clorua và khí hiđro.
- C. Sắt (II) Sunfua và khí hiđro.
- D. Sắt (II) clorua và nước.

Câu 2: Oxit tác dụng với axit clohidric là

- A. SO_2 .
- B. CO_2 .
- C. CuO .
- D. CO .

Câu 3: Muốn pha loãng axit sunfuric đặc ta phải:

- A. Rót nước vào axit đặc.
- B. Rót từ từ nước vào axit đặc.
- C. Rót nhanh axit đặc vào nước.

D. Rót từ từ axit đặc vào nước.

Câu 4: Axit sunfuric đặc nóng tác dụng với đồng kim loại sinh ra khí:

- A. CO_2 .
- B. SO_2 .
- C. SO_3 .
- D. H_2S .

Câu 5: Để nhận biết dung dịch axit sunfuric và dung dịch axit clohidric ta dùng thuốc thử:

- A. NaNO_3 .
- B. KCl .
- C. MgCl_2 .
- D. BaCl_2 .

Câu 6: Cặp chất tác dụng với dung dịch axit clohidric là

- A. NaOH , BaCl_2 .
- B. NaOH , BaCO_3 .
- C. NaOH , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$.
- D. NaOH , BaSO_4 .

Câu 7: Cho 5,6 g sắt tác dụng với axit clohidric dư, sau phản ứng thể tích khí H_2 thu được (ở đktc):

- A. 1,12 lít .
- B. 2,24 lít.
- C. 11,2 lít.

D. 22,4 lít.

Câu 8: Trung hoà 200g dung dịch HCl 3,65% bằng dung dịch KOH 1M . Thể tích dung dịch KOH cần dùng là:

A. 100 ml .

B. 300 ml.

C. 400 ml.

D. 200 ml.

Câu 9: Hoà tan hết 3,6 g một kim loại hoá trị II bằng dung dịch H_2SO_4 loãng được 3,36 lít H_2 (đktc). Kim loại là:

A. Zn .

B. Mg.

C. Fe.

D. Ca.

Câu 10: Trung hoà 100 ml dung dịch H_2SO_4 1M bằng V (ml) dung dịch NaOH 1M. V là:

A. 50 ml.

B. 200 ml.

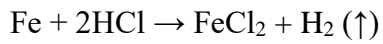
C. 300 ml.

D. 400 ml.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 4: Một số axit quan trọng

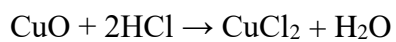
Câu 1:

Đáp án: A



Câu 2:

Đáp án: C

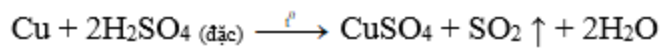


Câu 3:

Đáp án: D

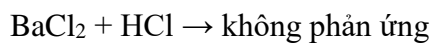
Câu 4:

Đáp án: B



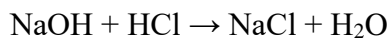
Câu 5:

Đáp án: D



Câu 6:

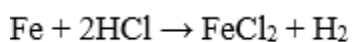
Đáp án: B



Câu 7:

Đáp án: B

$$n_{\text{Fe}} = 5,6 : 56 = 0,1 \text{ mol}$$



$$0,1 \qquad \qquad \qquad 0,1 \text{ mol}$$

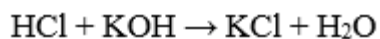
$$\rightarrow V_{\text{khí}} = 0,1 \cdot 22,4 = 2,24 \text{ lít.}$$

Câu 8:

Đáp án: D

$$m_{\text{HCl}} = \frac{m_{\text{dd}} \cdot C\%}{100\%} = \frac{200 \cdot 3,65\%}{100\%} = 7,3 \text{ gam}$$

$$\rightarrow n_{\text{HCl}} = \frac{m}{M} = \frac{7,3}{36,5} = 0,2 \text{ mol}$$



$$0,2 \rightarrow 0,2 \qquad \qquad \text{mol}$$

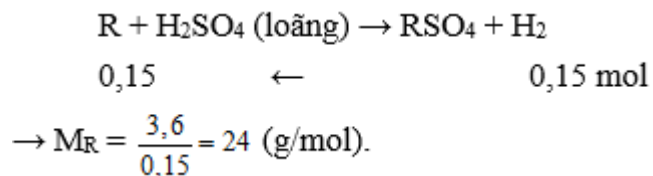
$$\rightarrow V_{\text{KOH}} = \frac{n}{C_M} = \frac{0,2}{1} = 0,2 \text{ lít} = 200 \text{ ml.}$$

Câu 9:

Đáp án: B

$$n_{\text{khí}} = 3,36 : 22,4 = 0,15 \text{ mol}$$

Gọi kim loại là R (hóa trị II)

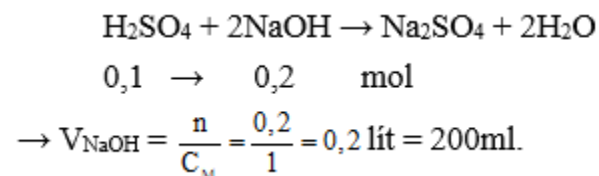


Vậy kim loại cần tìm là Magie (Mg).

Câu 10:

Đáp án: B

Số mol $H_2SO_4 = 0,1 \cdot 1 = 0,1 \text{ mol}$



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