

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Tính chất hóa học của 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 3: Tính chất hóa học của axit](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 3 (Có đáp án) Tính chất hóa học của 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: Tính chất hóa học của axit có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Chất tác dụng với dung dịch HCl tạo thành chất khí nhẹ hơn không khí là

- A. Mg
- B. CaCO_3
- C. MgCO_3
- D. Na_2SO_3

Câu 2: Dãy gồm các kim loại tác dụng được với dung dịch H_2SO_4 loãng là:

- A. Fe, Cu, Mg.
- B. Zn, Fe, Cu.
- C. Zn, Fe, Al.
- D. Fe, Zn, Ag

Câu 3: Dãy oxit tác dụng với dung dịch HCl tạo thành muối và nước là

- A. CO_2 , SO_2 , CuO.
- B. SO_2 , Na_2O , CaO.

C. CuO, Na₂O, CaO.

D. CaO, SO₂, CuO.

Câu 4: Chất phản ứng được với dung dịch HCl tạo ra một chất khí có mùi hắc, nặng hơn không khí và làm đục nước vôi trong:

A. Zn

B. Na₂SO₃

C. FeS

D. Na₂CO₃

Câu 5: MgCO₃ tác dụng với dung dịch HCl sinh ra:

A. Chất khí cháy được trong không khí

B. Chất khí làm vẩn đục nước vôi trong.

C. Chất khí duy trì sự cháy và sự sống.

D. Chất khí không tan trong nước.

Câu 6: Cho phản ứng: $\text{BaCO}_3 + 2\text{X} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{Y} + \text{CO}_2$

X và Y lần lượt là:

A. H₂SO₄ và BaSO₄

B. HCl và BaCl₂

C. H₃PO₄ và Ba₃(PO₄)₂

D. H₂SO₄ và BaCl₂

Câu 7: Cho 4,8 gam kim loại magie tác dụng vừa đủ với dung dịch axit sunfuric loãng. Thể tích khí Hydro thu được ở đktc là:

- A. 44,8 lít
- B. 4,48 lít
- C. 2,24 lít
- D. 22,4 lít

Câu 8: Cho 21 gam $MgCO_3$ tác dụng với một lượng vừa đủ dung dịch HCl 2M.

Thể tích dung dịch HCl đã dùng là:

- A. 2,5 lít
- B. 0,25 lít
- C. 3,5 lít
- D. 1,5 lít

Câu 9: Cho 0,2 mol Canxi oxit tác dụng với 500ml dung dịch HCl 1M. Khối lượng muối thu được là:

- A. 2,22 g
- B. 22,2 g
- C. 23,2 g
- D. 22,3 g

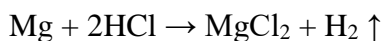
Câu 10: Hòa tan hết 4,6 gam Na vào H_2O được dung dịch X. Thể tích dung dịch HCl 1M cần để phản ứng hết với dung dịch X là:

- A. 100 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 3: Tính chất hóa học của axit

Câu 1:

Đáp án: A



Khí H_2 nhẹ hơn không khí.

Câu 2:

Đáp án: C

Cu, Ag không phản ứng với H_2SO_4 loãng \rightarrow đáp án C thỏa mãn.

Câu 3:

Đáp án: C

Cu, Ag không phản ứng với H_2SO_4 loãng \rightarrow đáp án C thỏa mãn.

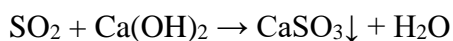
Câu 4:

Đáp án: B



SO_2 là khí có mùi hắc, nặng hơn không khí $(d_{\text{SO}_2/\text{KK}} = \frac{64}{29} \approx 2,2)$

SO_2 làm đục nước vôi trong theo phản ứng:



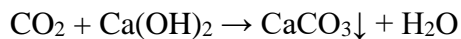
Câu 5:

Đáp án: B



CO₂ là khí không cháy, không duy trì sự cháy, sự sống.

Khí CO₂ tan ít trong nước và làm đục nước vôi trong theo phản ứng:



Câu 6:

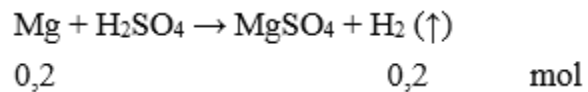
Đáp án: B



Câu 7:

Đáp án: B

$$n_{\text{Mg}} = 4,8 : 24 = 0,2 \text{ mol}$$

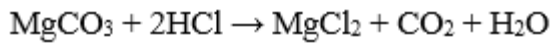


$$\rightarrow V_{\text{khí}} = 0,2 \cdot 22,4 = 4,48 \text{ lít.}$$

Câu 8:

Đáp án: B

$$n_{MgCO_3} = \frac{21}{84} = 0,25 \text{ mol}$$



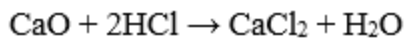
$$0,25 \rightarrow 0,5 \quad \text{mol}$$

$$\rightarrow V_{HCl} = \frac{n}{C_M} = \frac{0,5}{2} = 0,25 \text{ (lit.)}$$

Câu 9:

Đáp án: B

$$n_{HCl} = 0,5 \cdot 1 = 0,5 \text{ mol}$$



$$0,2 \quad 0,5 \quad \quad \quad \text{mol}$$

$$\text{Có } \frac{n_{CaO}}{1} < \frac{n_{HCl}}{2} \rightarrow \text{HCl dư, số mol muối tính theo số mol CaO}$$

Theo PTHH có số mol muối = số mol CaO = 0,2 mol

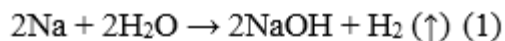
$$\rightarrow m_{\text{muối}} = 0,2 \cdot (40 + 71) = 22,2 \text{ gam.}$$

Câu 10:

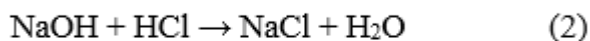
Đáp án: B

$$n_{Na} = 4,6 : 23 = 0,2 \text{ mol}$$

Các PTHH xảy ra:



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



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

$$\rightarrow V_{HCl} = \frac{n}{C_M} = \frac{0,2}{1} = 0,2 \text{ (lit)} = 200 \text{ ml.}$$

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