

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Axit cacbonic và muối cacbonat](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 29: Axit cacbonic và muối cacbonat](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 29 (Có đáp án) Axit cacbonic và muối cacbonat** 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: Axit cacbonic và muối cacbonat

Câu 1: Dãy các chất nào sau đây là muối axit ?

- A. NaHCO_3 , BaCO_3 , Na_2CO_3 .
- B. $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$, NaHCO_3 , $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$.
- C. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$, MgCO_3 .
- D. $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$, $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$, CaCO_3 .

Câu 2: Dãy gồm các muối đều tan trong nước là

- A. CaCO_3 , MgCO_3 , $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$, K_2CO_3 .
- B. CaCO_3 , NaHCO_3 , $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$, Na_2CO_3 .
- C. CaCO_3 , Na_2CO_3 , NaHCO_3 , MgCO_3 .
- D. Na_2CO_3 , $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$, K_2CO_3 .

Câu 3: Dãy gồm các chất bị phân hủy bởi nhiệt là

- A. Na_2CO_3 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, BaCO_3 .
- B. MgCO_3 , BaCO_3 , $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, NaHCO_3 .
- C. K_2CO_3 , KOH , MgCO_3 , $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$.

D. NaHCO_3 , KHCO_3 , Na_2CO_3 , K_2CO_3 .

Câu 4: Dãy gồm các chất đều phản ứng với dung dịch HCl ở điều kiện thường là

A. Na_2CO_3 , CaCO_3 .

B. K_2SO_4 , Na_2CO_3 .

C. Na_2SO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$.

D. Na_2SO_3 , KNO_3 .

Câu 5: Cặp chất nào sau đây có thể cùng tồn tại trong dung dịch ?

A. HCl và KHCO_3 .

B. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ và $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$.

C. K_2CO_3 và CaCl_2 .

D. K_2CO_3 và Na_2SO_4 .

Câu 6: Cho 4 gam CaCO_3 tác dụng với một lượng vừa đủ dung dịch HCl 2M. Thể tích dung dịch HCl đã dùng là

A. 0,05 lít.

B. 0,04 lít.

C. 0,75 lít.

D. 0,15 lít.

Câu 7: Cho phương trình hóa học sau: $\text{X} + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$. X là

A. C.

B. NaHCO_3 .

C. CO.

D. KHCO₃.

Câu 8: Khối lượng kết tủa tạo ra, khi cho 10,6 gam Na₂CO₃ tác dụng vừa đủ với dung dịch Ca(OH)₂ là

A. 5 gam.

B. 10 gam.

C. 15 gam.

D. 20 gam.

Câu 9: Có 2 dung dịch K₂SO₄ và K₂CO₃ thuộc thử nào sau đây có thể nhận biết 2 dung dịch trên ?

A. Dung dịch BaCl₂.

B. Dung dịch HCl.

C. Dung dịch NaOH.

D. Dung dịch Pb(NO₃)₂.

Câu 10: Nung hoàn toàn hỗn hợp 2 muối CaCO₃ và MgCO₃ thu được 76 gam hai oxit và 33,6 lít CO₂ (đktc). Khối lượng hỗn hợp muối ban đầu là

A. 142 gam.

B. 124 gam.

C. 141 gam.

D. 140 gam.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 29: Axit cacbonic và muối cacbonat

Câu 1:

Đáp án: B

Câu 2:

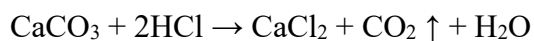
Đáp án: D

Câu 3:

Đáp án: B

Câu 4:

Đáp án: A



Câu 5:

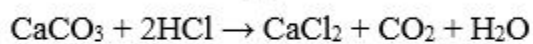
Đáp án: D

Dung dịch K_2CO_3 không phản ứng với dung dịch Na_2SO_4 .

Câu 6:

Đáp án: B

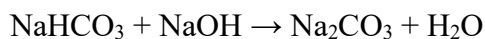
Số mol CaCO_3 là: $n = \frac{4}{100} = 0,04 \text{ mol}$



$\rightarrow V_{\text{HCl}} = \frac{0,08}{2} = 0,04 \text{ lít.}$

Câu 7:

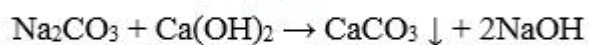
Đáp án: B



Câu 8:

Đáp án: B

Số mol Na_2CO_3 là $n = \frac{10,6}{106} = 0,1 \text{ mol}$



→ Khối lượng kết tủa: $m = 0,1 \cdot 100 = 10 \text{ gam}$.

Câu 9:

Đáp án: B

Sử dụng dung dịch HCl

+ Có khí thoát ra → K_2CO_3

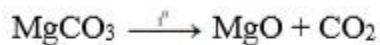
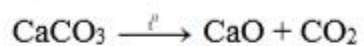


+ Không hiện tượng là K_2SO_4 .

Câu 10:

Đáp án: A

$$n_{\text{khi}} = \frac{33,6}{22,4} = 1,5 \text{ mol}$$



Bảo toàn khối lượng có:

$$m_{\text{muối}} = m_{\text{oxit}} + m_{\text{khi}}$$

$$= 76 + 1,5 \cdot 44$$

$$= 142 \text{ gam.}$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Axit cacbonic và muối cacbonat** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.