

Hóa học 11 Bài 16: Hợp chất của cacbon

Câu 1: Phản ứng nào sau đây được sử dụng để điều chế CO trong phòng thí nghiệm

- A. $\text{HCOOH (xt H}_2\text{SO}_4 \text{ đặc)} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}$
- B. $\text{C} + \text{H}_2\text{O (hơi)} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
- C. $\text{C} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{CO}$
- D. $2\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$

Câu 2: Quặng nào sau đây chứa CaCO_3 ?

- A. Dolomit.
- B. Cacnalit.
- C. Pirit.
- D. Xiderit.

Câu 3: CO không khử được các oxit trong nhóm nào sau đây?

- A. Fe_2O_3 , MgO
- B. MgO , Al_2O_3
- C. Fe_2O_3 , CuO
- D. ZnO , Fe_2O_3 ,

Câu 4: Nhóm nào sau đây gồm các muối không bị nhiệt phân?

- A. CaCO_3 , Na_2CO_3 , KHCO_3
- B. Na_2CO_3 , K_2CO_3 , Li_2CO_3
- C. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$, KHCO_3
- D. K_2CO_3 , KHCO_3 , Li_2CO_3

Câu 5: Phản ứng nào sau đây được sử dụng để điều chế CO_2 trong phòng thí nghiệm

- A. $\text{CaCO}_3 + \text{HCl}$
- B. CaCO_3 (t° cao)
- C. $\text{C} + \text{O}_2$ (t° cao)
- D. $\text{CO} + \text{O}_2$ (t° cao)

Câu 6: Một loại đá vôi chứa 80% CaCO_3 còn lại là tạp chất trơ. Nung m gam đá này một thời gian thu được 0,78m gam chất rắn. Hiệu suất phân hủy CaCO_3 là

- A. 78%.
- B. 50%.
- C. 62,5%.
- D. 97,5%.

Câu 7: Nung 34,6 gam hỗn hợp gồm $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, NaHCO_3 và KHCO_3 , thu được 3,6 gam H_2O và m gam hỗn hợp các muối cacbonat. Giá trị của m là

- A. 31,0.
- B. 22,2.
- C. 17,8.
- D. 26,6.

Câu 8: Cho 11,6 gam hỗn hợp gồm oxit và muối cacbonat của kim loại kiềm R. Hòa tan hết hỗn hợp trên cần vừa đủ 0,2 mol HCl. Kim loại R là

- A. Na.
- B. Li.
- C. Cs.
- D. K.

Câu 9: Trong bình kín chứa 0,5 mol CO và m gam Fe_3O_4 . Đun nóng bình cho tới khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì khí trong bình có tỉ khối so với khí CO ban đầu là 20,4. Giá trị của m là

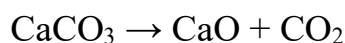
- A. 17,4.
- B. 11,6.
- C. 22,8.
- D. 23,2.

Đáp án Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 11

1. A	2. A	3. B	4. B	5. A	6. C	7. B	8. D	9. D
------	------	------	------	------	------	------	------	------

Câu 6:

$$m_{\text{CaCO}_3} = 0,8m$$



$$44a = m - 0,78m \Rightarrow a = 0,005m$$

$$\text{H}\% = \frac{100.0,005m.100\%}{0,8m} = 62,5\%$$