

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Các oxit của cacbon](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 28: Các oxit của cacbon](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 28 (Có đáp án) Các oxit của cacbon** 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: Các oxit của cacbon

Câu 1: Nhóm gồm các chất khí đều khử được CuO ở nhiệt độ cao là

- A. CO, H₂.
- B. Cl₂, CO₂.
- C. CO, CO₂.
- D. H₂, C.

Câu 2: Phản ứng nào sau đây là sai?

- A. $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{t^{\circ}} \text{Cu} + \text{CO}_2$
- B. $\text{CO} + \text{PbO} \xrightarrow{t^{\circ}} \text{Pb} + \text{CO}_2$
- C. $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{t^{\circ}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- D. $\text{CO} + \text{MgO} \xrightarrow{t^{\circ}} \text{Mg} + \text{CO}_2$

Câu 3: Đốt cháy 11,2 lít CO (đktc). Thể tích không khí cần cho phản ứng trên là (Biết: $V_{O_2} = \frac{1}{5} V_{kk}$)

- A. 21,4 lít.
- B. 24 lít.

C. 26 lít.

D. 28 lít.

Câu 4: Quá trình nào sau đây làm giảm CO₂ trong khí quyển?

A. Sự hô hấp của động vật và con người.

B. Cây xanh quang hợp.

C. Đốt than và khí đốt.

D. Quá trình nung vôi.

Câu 5: Cho 1 mol Ba(OH)₂ phản ứng với 1 mol CO₂. Muối tạo thành là

A. BaCO₃.

B. Ba(HCO₃)₂.

C. BaCO₃ và Ba(HCO₃)₂.

D. BaCO₃ và Ba(OH)₂ dư.

Câu 6: Khử hoàn toàn 4,8 gam đồng (II) oxit bằng khí CO. Thể tích khí CO cần dùng (đktc) là

A. 1,344 lít.

B. 1,12 lít.

C. 6,72 lít.

D. 4,48 lít.

Câu 7: Người ta dùng 22 gam CO₂ hấp thụ 20 gam NaOH. Khối lượng muối tạo thành là

A. 45 gam.

B. 44 gam.

C. 43 gam.

D. 42 gam.

Câu 8: Khử hoàn toàn 3,2 gam Fe_2O_3 bằng khí CO dư. Sản phẩm khí thu được cho vào bình đựng nước vôi trong dư được a gam kết tủa màu trắng. Giá trị của a là

A. 5,0.

B. 6,0.

C. 4,0.

D. 3,0.

Câu 9: Khí CO dùng làm chất đốt trong công nghiệp có lẫn tạp chất là CO_2 và SO_2 . Có thể làm sạch CO bằng

A. CuSO_4 khan.

B. H_2SO_4 đặc.

C. dung dịch BaCl_2 .

D. dung dịch nước vôi trong.

Câu 10: Để tạo muối KHCO_3 duy nhất thì tỉ lệ CO_2 sục vào dung dịch KOH là bao nhiêu ?

A. 1 : 3

B. 1 : 2

C. 1 : 1

D. 2 : 3

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 28: Các oxit của cacbon

Câu 1:

Đáp án: A

Câu 2:

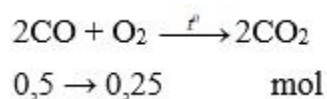
Đáp án: D

CO chỉ khử được oxit của những kim loại đứng sau nhôm trong dãy hoạt động hóa học.

Câu 3:

Đáp án: D

Số mol CO: $n_{\text{CO}} = 11,2 : 22,4 = 0,5 \text{ mol}$



Thể tích oxi cần dùng: $V_{\text{oxi}} = 0,25 \cdot 22,5 = 5,6 \text{ lít}$

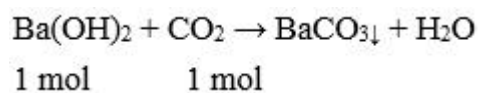
→ Thể tích không khí cần dùng: $V_{\text{kk}} = 5,6 \cdot 5 = 28 \text{ lít}$.

Câu 4:

Đáp án: B

Câu 5:

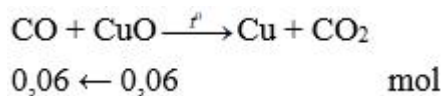
Đáp án: A



Câu 6:

Đáp án: A

Số mol CuO là: $n_{\text{CuO}} = 4,8 : 80 = 0,06 \text{ mol}$



$\rightarrow V_{\text{CO}_{\text{pur}}} = 0,06.22,4 = 1,344 \text{ lít.}$

Câu 7:

Đáp án: D

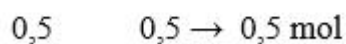
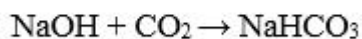
Ta có:

$$n_{\text{CO}_2} = \frac{22}{44} = 0,5 \text{ mol};$$

$$n_{\text{NaOH}} = \frac{20}{40} = 0,5 \text{ mol}$$

$$T = \frac{n_{\text{NaOH}}}{n_{\text{CO}_2}} = \frac{0,5}{0,5} = 1$$

Phương trình hóa học xảy ra:



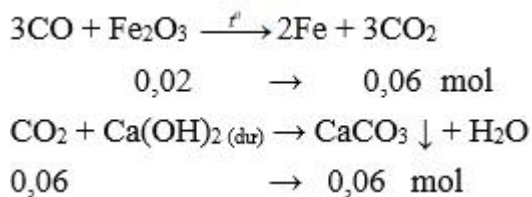
$\rightarrow m_{\text{muối}} = 0,5.84 = 42 \text{ gam.}$

Câu 8:

Đáp án: B

Số mol Fe₂O₃ là $3,2 : 160 = 0,02 \text{ mol}$

Phương trình hóa học:

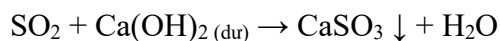
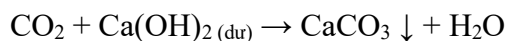


Vậy $a = 0,06.100 = 6$ gam.

Câu 9:

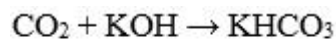
Đáp án: D

Cho hỗn hợp khí qua lượng dư nước vôi trong; CO_2 và SO_2 phản ứng với nước vôi trong bị giữ lại; CO không phản ứng thoát ra khỏi dung dịch thu được CO tinh khiết.



Câu 10:

Đáp án: C



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