

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Tính chất hóa học của oxit. Khái quát về sự phân loại oxit 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 1: Tính chất hóa học của oxit. Khái quát về sự phân loại oxit](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 1 (Có đáp án) Tính chất hóa học của oxit. Khái quát về sự phân loại oxit** 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 oxit. Khái quát về sự phân loại oxit có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là

- A. CO_2 .
- B. Na_2O .
- C. SO_2 .
- D. P_2O_5 .

Câu 2: Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch axit là

- A. K_2O .
- B. CuO .
- C. P_2O_5 .
- D. CaO .

Câu 3: Công thức hoá học của sắt (III) oxit là:

- A. Fe_2O_3 .
- B. Fe_3O_4 .
- C. FeO .
- D. Fe_3O_2 .

Câu 4: 0,05 mol FeO tác dụng vừa đủ với:

- A. 0,02 mol HCl.
- B. 0,1 mol HCl.
- C. 0,05 mol HCl.
- D. 0,01 mol HCl.

Câu 5: Dãy chất nào sau đây là oxit lưỡng tính?

- A. Al_2O_3 , ZnO , PbO , Cr_2O_3 .
- B. Al_2O_3 , MgO , PbO , SnO_2 .
- C. CaO , ZnO , Na_2O , Cr_2O_3 .
- D. PbO_2 , Al_2O_3 , K_2O , SnO_2 .

Câu 6: Hai oxit tác dụng với nhau tạo thành muối là:

- A. CO_2 và BaO .
- B. K_2O và NO .
- C. Fe_2O_3 và SO_3 .
- D. MgO và CO .

Câu 7: Một oxit của photpho có thành phần phần trăm của P bằng 43,66%. Biết phân tử khối của oxit bằng 142 đvC. Công thức hoá học của oxit là:

- A. P_2O_3 .
- B. P_2O_5 .
- C. PO_2 .
- D. P_2O_4 .

Câu 8: Khí CO bị lẫn tạp chất là khí CO_2 . Cách làm nào sau đây có thể thu được CO tinh khiết?

- A. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư.
- B. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch PbCl_2 dư

C. Dẫn hỗn hợp qua NH_3 .

D. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.

Câu 9: Cho 7,2 gam một loại oxit sắt tác dụng hoàn toàn với khí hiđro cho 5,6 gam sắt. Công thức oxit sắt là:

A. FeO .

B. Fe_2O_3 .

C. Fe_3O_4 .

D. FeO_2 .

Câu 10: Hoà tan 2,4 g một oxit kim loại hoá trị II cần dùng 30g dung HCl 7,3%. Công thức của oxit kim loại là:

A. CaO .

B. CuO .

C. FeO .

D. ZnO .

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 1: Tính chất hóa học của oxit. Khái quát về sự phân loại oxit

Câu 1:

Đáp án: B

Na_2O là oxit bazơ nên tác dụng với nước được dung dịch bazơ.

PTHH:

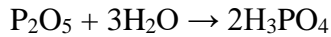


Câu 2:

Đáp án: C

P_2O_5 là oxit axit nên tác dụng với nước được dung dịch axit.

PTHH:

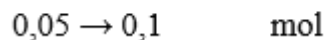
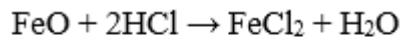


Câu 3:

Đáp án: A

Câu 4:

Đáp án: B

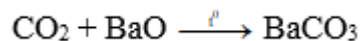


Câu 5:

Đáp án: A

Câu 6:

Đáp án: A.



Câu 7:

Đáp án: B.

Đặt công thức hóa học của oxit là P_xO_y .

Theo bài ra: $31x + 16y = 142$ (1)

$$\%m_P = 43,66\%$$

$$\rightarrow \frac{31x}{142} \cdot 100\% = 43,66\%$$

$$\rightarrow x = 2$$

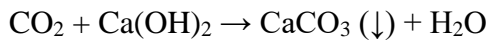
Thay $x = 2$ vào (1) được $y = 5$.

Vậy công thức hóa học của oxit là P_2O_5 .

Câu 8:

Đáp án: A.

Dẫn hỗn hợp khí qua bình đựng dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư; CO_2 phản ứng bị giữ lại trong bình, CO không phản ứng thoát ra khỏi bình thu được CO tinh khiết.



Câu 9:

Đáp án: A

Đặt oxit sắt là Fe_xO_y

$$n_{\text{Fe (oxit)}} = n_{\text{Fe}} = \frac{m}{M} = \frac{5,6}{56} = 0,1 \text{ mol}$$

$$m_{\text{O (oxit)}} = m_{\text{oxit}} - m_{\text{Fe (oxit)}} = 7,2 - 5,6 = 1,6 \text{ gam}$$

$$\rightarrow n_{\text{O (oxit)}} = \frac{m}{M} = \frac{1,6}{16} = 0,1 \text{ mol}$$

$$\text{Có } x : y = n_{\text{Fe (oxit)}} : n_{\text{O (oxit)}} = 0,1 : 0,1 = 1 : 1.$$

Vậy oxit là FeO .

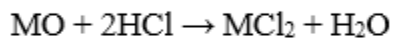
Câu 10:

Đáp án: B

$$m_{\text{HCl}} = \frac{m_{\text{dd HCl}} \cdot C\%}{100\%} = \frac{30,7,3\%}{100\%} = 2,19 \text{ gam}$$

$$\rightarrow n_{\text{HCl}} = \frac{m}{M} = \frac{2,19}{36,5} = 0,06 \text{ mol}$$

Gọi công thức oxit là MO



$$0,03 \leftarrow 0,06 \quad \text{mol}$$

$$\rightarrow M_{\text{oxit}} = \frac{m}{n} = \frac{2,4}{0,03} = 80 \text{ (g/mol)}$$

$$\rightarrow M + 16 = 80$$

$$\rightarrow M = 64 \text{ (g/mol)}$$

Vậy oxit là CuO .

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