

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Sắt](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 19: Sắt](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 19 (Có đáp án) Sắt** 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: Sắt***

**Câu 1:** Cho dây sắt quấn hình lò xo (đã được nung nóng đỏ) vào lọ đựng khí clo. Hiện tượng xảy ra là:

- A. Sắt cháy tạo thành khói trắng dày đặt bám vào thành bình.
- B. Không thấy hiện tượng phản ứng
- C. Sắt cháy sáng tạo thành khói màu nâu đỏ
- D. Sắt cháy sáng tạo thành khói màu đen

**Câu 2:** Hoà tan hỗn hợp gồm Fe và Cu vào dung dịch HCl (vừa đủ). Các chất thu được sau phản ứng là:

- A. FeCl<sub>2</sub> và khí H<sub>2</sub>
- B. FeCl<sub>2</sub>, Cu và khí H<sub>2</sub>
- C. Cu và khí H<sub>2</sub>
- D. FeCl<sub>2</sub> và Cu

**Câu 3:** Kim loại được dùng để làm sạch dung dịch FeSO<sub>4</sub> có lẫn tạp chất là CuSO<sub>4</sub> là

- A. Fe
- B. Zn

C. Cu

D. Al

**Câu 4:** Trong các chất sau đây chất nào chứa hàm lượng sắt nhiều nhất?

A.  $\text{FeS}_2$

B.  $\text{FeO}$

C.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

D.  $\text{Fe}_3\text{O}_4$

**Câu 5:** Để chuyển  $\text{FeCl}_3$  thành  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ , người ta dùng dung dịch:

A.  $\text{HCl}$

B.  $\text{H}_2\text{SO}_4$

C.  $\text{NaOH}$

D.  $\text{AgNO}_3$

**Câu 6:** Phản ứng tạo ra muối sắt (III) sunfat là:

A. Sắt phản ứng với  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc, nóng.

B. Sắt phản ứng với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng

C. Sắt phản ứng với dung dịch  $\text{CuSO}_4$

D. Sắt phản ứng với dung dịch  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

**Câu 7:** Hoà tan 16,8g kim loại vào dung dịch  $\text{HCl}$  dư, sau phản ứng thu được 6,72 lít khí  $\text{H}_2$  (đktc). Kim loại đem hoà tan là (Biết trong muối thu được sau phản ứng kim loại có hóa trị II)

A. Mg

B. Zn

C. Pb

D. Fe

**Câu 8:** Một tấn quặng manhetit chứa 81,2%  $\text{Fe}_3\text{O}_4$ . Khối lượng Fe có trong quặng là:

A. 858 kg

B. 885 kg

C. 588 kg

D. 724 kg

**Câu 9:** Clo hoá 33,6g một kim loại A ở nhiệt độ cao thu được 97,5g muối  $\text{ACl}_3$ . A là kim loại:

A. Al

B. Cr

C. Au

D. Fe

**Câu 10:** Chất nào dưới đây không tác dụng với Fe?

A. HCl.

B.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng.

C.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc, nóng.

D.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc, nguội.

*Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 19: Sắt*

**Câu 1:**

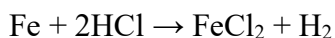
**Đáp án: C**



**Câu 2:**

**Đáp án: B**

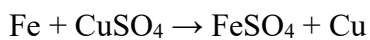
Cu không phản ứng với HCl



**Câu 3:**

**Đáp án: A**

Sử dụng một lượng dư kim loại Fe



Lọc bỏ kim loại thu được dung dịch FeSO<sub>4</sub> tinh khiết.

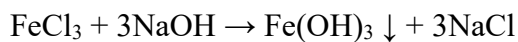
**Câu 4:**

**Đáp án: B**

$$\%m_{\text{Fe}}(\text{FeO}) = \frac{56}{72} \cdot 100\% = 77,78\%$$

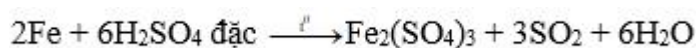
**Câu 5:**

**Đáp án: C**



**Câu 6:**

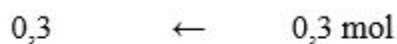
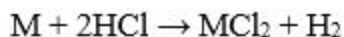
**Đáp án: A**



**Câu 7:**

**Đáp án: D**

Ta có:  $n_{\text{khí}} = 6,72 : 22,4 = 0,3 \text{ mol}$ , gọi kim loại là M



$$M_M = \frac{16,8}{0,3} = 56 \text{ (g/mol)}.$$

Vậy kim loại cần tìm là Fe.

**Câu 8:**

**Đáp án: C**

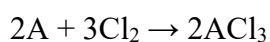
Khối lượng  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  có trong 1 tấn quặng là:  $\frac{1.81,2}{100} = 0,812 \text{ tấn}$

Có  $n_{Fe} = 3 \cdot n_{Fe_3O_4}$

$$\begin{aligned} \rightarrow m_{Fe} (\text{quặng}) &= 3 \cdot \frac{0,812}{232} \cdot 56 = 0,588 \text{ tấn} \\ &= 588 \text{ kg.} \end{aligned}$$

**Câu 9:**

**Đáp án: D**



Bảo toàn khối lượng có:

$$m_{Cl_2} = 97,5 - 33,6 = 63,9 \text{ gam}$$

$$\rightarrow n_{Cl_2} = 0,9 \text{ mol}$$

Theo PTHH có:

$$n_A = \frac{2}{3} \cdot n_{Cl_2} = 0,6 \text{ mol}$$

$$\rightarrow M_A = \frac{33,6}{0,6} = 56 \text{ (g/mol)}$$

Vậy kim loại cần tìm là Fe.

**Câu 10:**

**Đáp án: D**

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