

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Hợp kim sắt: Gang thép](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 20: Hợp kim sắt: Gang, thép](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 20 (Có đáp án) Hợp kim sắt: Gang thép** 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: Hợp kim sắt: Gang thép

Câu 1: Thép là hợp kim của sắt với cacbon và một số nguyên tố khác trong đó hàm lượng cacbon chiếm:

- A. Trên 2%
- B. Dưới 2%
- C. Từ 2% đến 5%
- D. Trên 5%

Câu 2: Gang là hợp kim của sắt với cacbon và một lượng nhỏ các nguyên tố khác như: Si, Mn, S,... trong đó hàm lượng cacbon chiếm:

- A. Từ 2% đến 6%
- B. Dưới 2%
- C. Từ 2% đến 5%
- D. Trên 6%

Câu 3: Nguyên liệu chính để sản xuất thép là:

- A. Gang, sắt phế liệu, oxi.
- B. Than đá, gang.

C. Quặng sắt, than cốc.

D. Quặng sắt, SiO_2 , CaO .

Câu 4: Nguyên tắc luyện thép từ gang là

A. dùng O_2 oxi hóa các tạp chất C, Si, P, S, Mn,.. trong gang để thu được thép.

B. dùng chất khử CO khử oxit sắt thành sắt ở nhiệt độ cao

C. dùng CaO hoặc CaCO_3 để khử tạp chất Si, P, S, Mn,.. trong gang để thu được thép.

D. tăng thêm hàm lượng cacbon trong gang để thu được thép

Câu 5: Có các nguyên liệu:

(1). Quặng sắt.

(2). Quặng Cromit.

(3). Quặng Boxit.

(4). Than cốc.

(5). Than đá.

(6). CaCO_3 .

Những nguyên liệu dùng để luyện gang là:

A. (1), (3), (4), (5).

B. (1), (4),

C. (1), (3), (5).

D. (1), (4), (6).

Câu 6: Có thể dùng dung dịch nào sau đây để hòa tan hoàn toàn một mẫu gang?

A. Dung dịch HCl

- B. Dung dịch NaOH
- C. Dung dịch H_2SO_4
- D. Không có dung dịch nào.

Câu 7: Trong các chất sau đây chất nào chứa hàm lượng sắt nhiều nhất?

- A. FeS_2
- B. FeO
- C. Fe_2O_3
- D. Fe_3O_4

Câu 8: Một loại quặng sắt có chứa 81,2% Fe_3O_4 . Khối lượng Fe có trong 1 tấn quặng là:

- A. 858 kg
- B. 885 kg
- C. 588 kg
- D. 724 kg

Câu 9: Khối lượng quặng hematit chứa 60% Fe_2O_3 cần thiết để sản xuất được 1 tấn gang chứa 95% sắt là? Biết hiệu suất của quá trình là 80%.

- A. 2,5 tấn.
- B. 2,2 tấn.
- C. 2,8 tấn.
- D. 2,9 tấn.

Câu 10: Những hợp kim có tính chất nào sau đây được ứng dụng để chế tạo tên lửa, tàu vũ trụ, máy bay

- A. Những hợp kim nhẹ, bền, chịu được nhiệt độ cao, áp suất cao
- B. Những hợp kim không gỉ, có tính dẻo cao
- C. Những hợp kim có tính cứng cao
- D. Những hợp kim có tính dẫn điện tốt

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 20: Hợp kim sắt: Gang, thép

Câu 1:

Đáp án: B

Câu 2:

Đáp án: C

Câu 3:

Đáp án: A

Câu 4:

Đáp án: A

Câu 5:

Đáp án: D

Câu 6:

Đáp án: D

Câu 7:

Đáp án: B

$$\%m_{\text{Fe}}(\text{Fe}_2\text{O}_3) = \frac{56}{72} \cdot 100\% = 77,78\%$$

Câu 8:

Đáp án: C

Khối lượng Fe_3O_4 có trong 1 tấn quặng là $\frac{1.81,2}{100} = 0,812$ tấn

$$\begin{aligned} \text{Có } n_{\text{Fe}} &= 3 \cdot n_{\text{Fe}_3\text{O}_4} \rightarrow m_{\text{Fe (quặng)}} = 3 \cdot \frac{0,812}{232} \cdot 56 \\ &= 0,588 \text{ tấn} \\ &= 588 \text{ kg.} \end{aligned}$$

Câu 9:

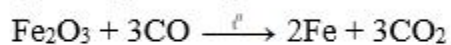
Đáp án: C

1 tấn = 1000kg

Trong 1 tấn gang chứa 95% Fe có:

$$m_{\text{Fe}} = \frac{1000 \cdot 95}{100} = 950 \text{ kg.}$$

Phương trình phản ứng:



160kg Fe_2O_3 tạo ra 2.56kg Fe

x kg Fe_2O_3 tạo ra 950 kg Fe

$$\rightarrow x = \frac{160 \cdot 950}{112} = 1357,14 \text{ kg}$$

Hiệu suất đạt 80% nên thực tế khối lượng Fe_2O_3 cần dùng:

$$\frac{1357,14 \cdot 100}{80} = 1696,425 \text{ kg.}$$

Khối lượng quặng hematit chứa 60% Fe_2O_3 cần dùng

$$\frac{1696,425 \cdot 100}{60} \approx 2827,375 \text{ kg. } (\approx 2,827 \text{ tấn})$$

Câu 10:

Đáp án: A

▶▶ **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Hợp kim sắt: Gang, thép** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.