

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Axetilen](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 38: Axetilen](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 38 (Có đáp án) Axetilen** 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: Axetilen***

**Câu 1:** Trong phân tử axetilen, giữa hai nguyên tử cacbon có

- A. một liên kết đơn.
- B. một liên kết đôi.
- C. một liên kết ba.
- D. hai liên kết đôi.

**Câu 2:** Axetilen có tính chất vật lý nào sau đây

- A. là chất khí không màu, mùi xốc, ít tan trong nước, nặng hơn không khí.
- B. là chất khí không màu, không mùi, ít tan trong nước, nhẹ hơn không khí.
- C. là chất khí không màu, không mùi, tan nhiều trong nước, nhẹ hơn không khí .
- D. là chất khí không màu, mùi hắc, ít tan trong nước, nặng hơn không khí.

**Câu 3:** Khí axetilen *không* có tính chất hóa học nào sau đây?

- A. Phản ứng cộng với dung dịch brom.
- B. Phản ứng cháy với oxi.
- C. Phản ứng thế với clo ngoài ánh sáng.

D. Phản ứng cộng với hiđro.

**Câu 4:** Phương pháp hiện đại để điều chế axetilen hiện nay là

- A. nhiệt phân etilen ở nhiệt độ cao.
- B. nhiệt phân benzen ở nhiệt độ cao.
- C. nhiệt phân canxi cacbua ở nhiệt độ cao.
- D. nhiệt phân metan ở nhiệt độ cao.

**Câu 5:** Một hidrocarbon ở thể khí thường được dùng làm nhiên liệu để hàn cắt kim loại, đó là

- A. metan.
- B. etilen.
- C. axetilen.
- D. etan.

**Câu 6:** Dãy các chất nào sau đây đều làm mất màu dung dịch brom?

- A.  $\text{CH}_4$ ;  $\text{C}_6\text{H}_6$ .
- B.  $\text{CH}_4$ ;  $\text{C}_2\text{H}_6$ .
- C.  $\text{CH}_4$ ;  $\text{C}_2\text{H}_4$ .
- D.  $\text{C}_2\text{H}_4$ ;  $\text{C}_2\text{H}_2$ .

**Câu 7:** Dẫn 0,1 mol khí axetilen qua bình đựng dung dịch nước brom dư. Khối lượng brom tham gia phản ứng là

- A. 16,0 gam.
- B. 20,0 gam.

C. 26,0 gam.

D. 32,0 gam.

**Câu 8:** Thể tích không khí cần dùng để đốt cháy hoàn toàn 1 mol axetilen là (các khí đo ở đktc, biết rằng oxi chiếm 20% thể tích không khí) ?

A. 300 lít.

B. 280 lít.

C. 240 lít.

D. 120 lít.

**Câu 9:** Trong điều kiện thích hợp 1 mol khí axetilen tác dụng hoàn toàn với 2 mol khí hiđro, thu được chất khí là

A.  $C_3H_6$ .

B.  $C_2H_6$ .

C.  $C_3H_4$ ,

D.  $C_2H_4$ .

**Câu 10:** Cho 0,56 lít (đktc) hỗn hợp khí metan và axetilen tác dụng với dung dịch brom dư, lượng brom đã tham gia phản ứng là 5,6 gam. Thành phần phần trăm về thể tích của axetilen trong hỗn hợp ban đầu lần lượt là

A. 20%.

B. 70%.

C. 40%.

D. 60%.

*Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 38: Axetilen*

**Câu 1:**

**Đáp án: C**

**Câu 2:**

**Đáp án: B**

**Câu 3:**

**Đáp án: C**

**Câu 4:**

**Đáp án: D**

**Câu 5:**

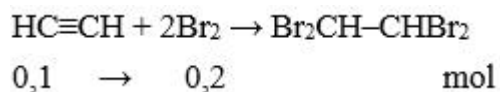
**Đáp án: C**

**Câu 6:**

**Đáp án: D**

**Câu 7:**

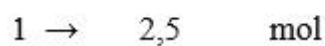
**Đáp án: D**



$\rightarrow m_{\text{Brom pu}} = 0,2 \cdot 160 = 32 \text{ gam.}$

**Câu 8:**

**Đáp án: B**



$$\rightarrow V_{\text{O}_2 \text{ dư}} = 2,5 \cdot 22,4 = 56 \text{ lít} \rightarrow V_{\text{kk}} = 56 \cdot 5 = 280 \text{ lít.}$$

**Câu 9:**

**Đáp án: B**

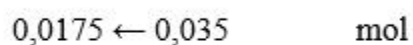
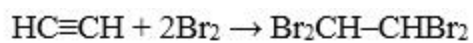


**Câu 10:**

**Đáp án: B**

$$\text{Ta có: } n_{\text{Br}_2 \text{ dư}} = \frac{5,6}{160} = 0,035 \text{ mol}$$

Cho hỗn hợp khí qua dung dịch brom dư chỉ có axetilen phản ứng



$$\%V_{\text{axetilen}} = \frac{0,0175 \cdot 22,4}{0,56} \cdot 100\% = 70\%.$$

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