

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Etilen](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 37: Etilen](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 37 (Có đáp án) Etilen** 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: Etilen

Câu 1: Trong phân tử etilen giữa hai nguyên tử cacbon có

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

Câu 2: Etilen có tính chất vật lý nào sau đây?

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

Câu 3: Khi đốt cháy khí etilen thì số mol CO_2 và H_2O được tạo thành theo tỉ lệ

- A. 2 : 1.
- B. 1 : 2.
- C. 1 : 3.

D. 1 : 1.

Câu 4: Trong quá trình chín trái cây đã thoát ra một lượng nhỏ khí nào sau đây?

A. metan.

B. etan.

C. etilen.

D. axetilen.

Câu 5: Khí CH_4 và C_2H_4 có tính chất hóa học giống nhau là

A. tham gia phản ứng cộng với dung dịch brom.

B. tham gia phản ứng thế với brom khi chiếu sáng.

C. tham gia phản ứng trùng hợp.

D. tham gia phản ứng cháy với khí oxi sinh ra khí cacbonic và nước.

Câu 6: Khí metan có lẫn một lượng nhỏ khí etilen. Để thu được metan tinh khiết, ta dẫn hỗn hợp khí qua

A. dung dịch brom.

B. dung dịch phenolphtalein.

C. dung dịch axit clohidric.

D. dung dịch nước vôi trong.

Câu 7: Phản ứng đặc trưng của khí etilen là

A. phản ứng cháy.

B. phản ứng thế.

C. phản ứng cộng.

D. phản ứng phân hủy.

Câu 8: Trong phòng thí nghiệm, người ta đun rượu etylic với chất xúc tác là H_2SO_4 đặc, ở nhiệt độ 170°C để điều chế khí X. Khí X là

A. Cl_2 .

B. CH_4 .

C. C_2H_4 .

D. C_2H_2 .

Câu 9: Trùng hợp 1 mol etilen (với hiệu suất 100 %) ở điều kiện thích hợp thì thu được khối lượng polietilen là

A. 7 gam.

B. 14 gam.

C. 28 gam.

D. 56 gam.

Câu 10: Đốt cháy hoàn toàn 5,6 lít khí etilen ở đktc cần dùng lượng oxi (ở đktc) là

A. 11,2 lít.

B. 16,8 lít.

C. 22,4 lít.

D. 33,6 lít.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 37: Etilen

Câu 1:

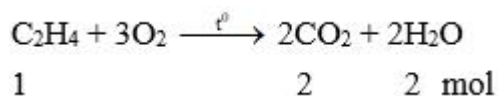
Đáp án: B

Câu 2:

Đáp án: B

Câu 3:

Đáp án: D



Khi đốt cháy khí etilen thu được số mol CO₂ bằng số mol nước.

Câu 4:

Đáp án: C

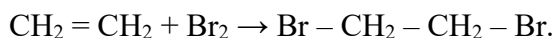
Câu 5:

Đáp án: D

Câu 6:

Đáp án: A

Dẫn hỗn hợp khí qua dung dịch brom. Khí etilen phản ứng với brom bị giữ lại trong dung dịch.



Khí metan không phản ứng thoát ra khỏi dung dịch, thu được metan tinh khiết.

Câu 7:

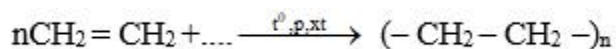
Đáp án: C

Câu 8:

Đáp án: C

Câu 9:

Đáp án: C



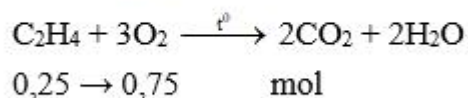
Bảo toàn khối lượng có:

$$m_{\text{trước}} = m_{\text{sau}} \Leftrightarrow m_{\text{poli etilen}} = m_{\text{etilen}} = 1.28 = 28 \text{ gam.}$$

Câu 10:

Đáp án: B

Ta có: $n_{\text{etilen}} = \frac{5,6}{22,4} = 0,25 \text{ mol}$



$$\rightarrow V_{\text{O}_2} = 0,75.22,4 = 16,8 \text{ lít.}$$

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