

Nội dung bài viết

1. [Bộ 10 bài tập trắc nghiệm: Luyện tập chương 4 : Hidrocacbon - Nhiên liệu](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 42: Luyện tập chương 4 : Hidrocacbon - Nhiên liệu](#)

Nội dung bộ **10 bài tập trắc nghiệm Hóa 9 Bài 42 (Có đáp án) Luyện tập chương 4 : Hidrocacbon - Nhiên liệu** 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: Luyện tập chương 4 : Hidrocacbon - Nhiên liệu

Câu 1: Chất có khả năng làm mất màu dung dịch brom là

- A. CO_2 .
- B. C_2H_4 .
- C. C_2H_6 .
- D. CH_4 .

Câu 2: Khí tham gia phản ứng trùng hợp là

- A. CH_4 .
- B. C_2H_4 .
- C. C_3H_8 .
- D. C_2H_6 .

Câu 3: Chất khi tác dụng với nước sinh ra khí axetilen là

- A. Al_4C_3 .
- B. CaC_2 .
- C. CaO .
- D. Na_2S .

Câu 4: Phân biệt metan và etilen dùng dung dịch nào sau đây ?

- A. Br_2
- B. NaOH
- C. NaCl
- D. AgNO_3 trong NH_3

Câu 5: Benzen tác dụng với Br_2 theo tỷ lệ mol 1 : 1 (có mặt bột Fe), thu được sản phẩm hữu cơ là

- A. $\text{C}_6\text{H}_6\text{Br}_2$
- B. $\text{C}_6\text{H}_6\text{Br}_6$
- C. $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$
- D. $\text{C}_6\text{H}_6\text{Br}_4$

Câu 6: Khi đốt cháy hoàn toàn 0,25 mol metan người ta thu được một lượng khí CO_2 (đktc) có thể tích là

- A. 5,6 lít.
- B. 11,2 lít.
- C. 16,8 lít.
- D. 8,96 lít.

Câu 7: Trùng hợp 14 gam 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 8: Dẫn 0,05 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 9: Một hợp chất hữu cơ A có phân tử khối là 28 đvC. Vậy A là

A. axetilen.

B. metan.

C. etilen.

D. benzen.

Câu 10: Tính khối lượng benzen cần dùng để điều chế được 15,7 gam brombenzen ? Biết hiệu suất phản ứng là 80%

A. 15,6 gam.

B. 7,8 gam.

C. 9,75gam.

D. 16 gam.

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 10 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 9 Bài 42: Luyện tập chương 4 : Hidrocacbon - Nhiên liệu

Câu 1:

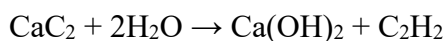
Đáp án: B

Câu 2:

Đáp án: B

Câu 3:

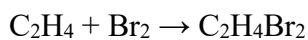
Đáp án: B



Câu 4:

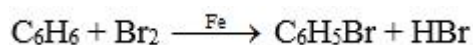
Đáp án: A

Khí etilen làm mất màu dung dịch brom ngay điều kiện thường, còn khí metan thì không.



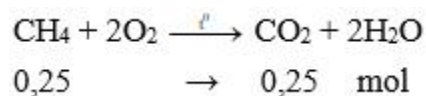
Câu 5:

Đáp án: C



Câu 6:

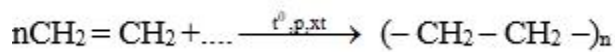
Đáp án: A



$$V_{\text{CO}_2} = 0,25 \cdot 22,4 = 5,6 \text{ lít.}$$

Câu 7:

Đáp án: B

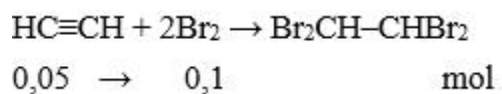


Bảo toàn khối lượng có:

$$m_{\text{trước}} = m_{\text{sau}} \Leftrightarrow m_{\text{poli etilen}} = m_{\text{etilen}} = 14 \text{ gam.}$$

Câu 8:

Đáp án: A



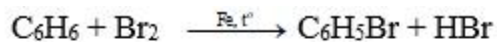
$$\rightarrow m_{\text{Brom pur}} = 0,1 \cdot 160 = 16 \text{ gam.}$$

Câu 9:

Đáp án: A.

Câu 10:

Đáp án: C



Ta có: $n_{\text{brombenzen}} = \frac{15,7}{157} = 0,1 \text{ mol}$

Theo PTHH có: $n_{\text{benzen}} = n_{\text{brombenzen}} = 0,1 \text{ mol}$

→ Khối lượng benzen theo lý thuyết: $m_{\text{LT}} = n \cdot M = 0,1 \cdot 78 = 7,8 \text{ gam}$.

Do hiệu suất phản ứng là 80% → khối lượng brom thực tế là:

$$m_{\text{tt}} = \frac{m_{\text{tt}}}{H\%} \cdot 100\% = \frac{7,8}{80\%} \cdot 100\% = 9,75 \text{ g}$$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 10 bài tập trắc nghiệm về **Luyện tập chương 4 : Hidrocacbon - Nhiên liệu** có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.