

Nội dung bài viết

1. [Bộ 16 bài tập trắc nghiệm: Anken có đáp án và lời giải chi tiết](#)
2. [Đáp án và lời giải chi tiết bộ 16 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 11 Bài 29: Anken](#)

Nội dung bộ **16 bài tập trắc nghiệm Hóa 11 Bài 29: Anken** 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 16 bài tập trắc nghiệm: Anken có đáp án và lời giải chi tiết

Câu 1: Chất X có công thức $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH} = \text{CH}_2$. Tên thay thế của X là

- A. 2-metylbut-3-en
- B. 3-metylbut-1-in.
- C. 3-metylbut-1-en
- D. 2-metylbut-3-in

Câu 2: Chất nào sau đây có đồng phân hình học?

- A. but-1-en
- B. but-2-en.
- C. 1,2-dicloetan
- D. 2-clopropen

Câu 3: Chất nào sau đây có đồng phân hình học?

- A. $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- B. $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{C}(\text{CH}_3)_2$.
- C. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- D. $(\text{CH}_3)_2 - \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$

Câu 4: Ứng với công thức phân tử C_4H_8 có bao nhiêu đồng phân cấu tạo mạch hở?

- A.2
- B. 4
- C. 3
- D. 5

Câu 5: Ứng với công thức phân tử C_4H_{10} có bao nhiêu đồng phân cấu tạo mạch hở?

- A.4
- B. 5
- C. 6
- D. 3

Câu 6: Số liên kết σ có trong một phân tử But -1-en là

- A.13
- B. 10
- C.12
- D. 11

Câu 7: Hidrocacbon nào sau đây khi phản ứng với dung dịch brom thu được 1,2- đibromtoluen?

- A. But -1-en
- B. butan
- C. But -2-en
- D. 2-metylpropen

Câu 8: 8. Anken X hợp nước tạo thành 3-ethylpentan-3-ol. Tên của X là

- A. 3-ethylpent-2-en
- B. 3-ethylpent-3-en
- C. 3-ethylpent-2-en
- D. 2-ethylpent-2-en

Câu 9: Để khử hoàn toàn 200 ml dung dịch KMnO_4 0,2M tạo thành chất rắn màu đen cần V lít khí C_2H_4 (đktc). Giá trị tối thiểu của V là

- A. 2,240
- B. 2,688
- C. 4,480
- D. 1,344

Câu 10: Trùng hợp m tấn etilen thu được 1 tấn polietilen (PE) với hiệu suất phản ứng bằng 80%. Giá trị của m là

- A. 1,25
- B. 0,80
- C. 1,80
- D. 2,00

Câu 11: Ba hidrocarbon X, Y, Z kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng, trong đó khối lượng phân tử Z gấp đôi khối lượng phân tử X. Đốt cháy 0,1 mol chất Y, sản phẩm khí hấp thụ hoàn toàn vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư, thu được số gam kết tủa là

- A. 30 gam
- B. 10gam
- C. 40 gam
- D. 20 gam

Câu 12: Dẫn từ từ 6,72 lit (đktc) hỗn hợp X gồm etilen và propilen vào dung dịch brom, dung dịch brom bị nhạt màu, và không có khí thoát ra. Khối lượng dung dịch sau phản ứng tăng 9,8 gam. Thành phần phần trăm theo thể tích của etilen trong X là

- A. 50,00%
- B. 66,67%
- C. 57,14%
- D. 28,57%

Câu 13: Đốt cháy hoàn toàn 0,2 mol hỗn hợp X gồm một ankan và một anken, thu được 0,35 mol CO_2 và 0,4 mol H_2O . Thành phần phần trăm số mol của anken có trong X là

- A. 40%
- B. 50%
- C. 25%
- D. 75%

Câu 14: Một hidrocarbon X cộng hợp với axit HCl theo tỷ lệ mol 1 : 1 tạo sản phẩm có thành phần khối lượng clo là 45,223 %. Công thức phân tử của X là

- A. C_4H_8
- B. C_3H_6
- C. C_3H_8
- D. C_2H_4

Câu 15: Cho Hidrocarbon X phản ứng với brom (trong dung dịch) theo tỷ lệ mol 1 : 1 thì được chất hữu cơ Y (chứa 74,08% brom về khối lượng). Khi X phản ứng với HBr thì thu được hai sản phẩm hữu cơ khác nhau. Tên gọi của X là

- A. but-1-en
- B. etilen
- C. but-2-en.
- D. propilen

Câu 16: Hỗn hợp X gồm H_2 và C_2H_4 có tỷ khối so với He là 3,75. Dẫn X qua nung nóng, thu được hỗn hợp khí Y có khối lượng so với He là 5. Hiệu suất của phản ứng hidro hóa là

- A. 20%
- B. 25%
- C. 50%
- D. 40%

Đáp án và lời giải chi tiết bộ 16 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 11 Bài 29: Anken

Câu 1:

Đáp án: C

Câu 2:

Đáp án: B

Câu 3:

Đáp án: C

Câu 4:

Đáp án: C

Câu 5:

Đáp án: B

Câu 6:

Đáp án: D

Câu 7:

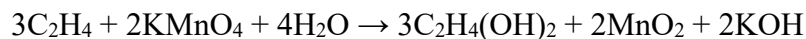
Đáp án: A

Câu 8:

Đáp án: A

Câu 9:

Đáp án: D



$$n_{\text{KMnO}_4} = 0,04 \text{ mol} \Rightarrow n_{\text{C}_2\text{H}_4} = 0,06 \text{ mol}$$

$$\rightarrow V = 0,06 \cdot 22,4 = 1,344 \text{ (lít)}$$

Câu 10:

Đáp án: A

$$m = 1 \cdot 100/80 = 1,25 \text{ (tấn)}$$

Câu 11:

Đáp án: A

Phân tử Z hơn phân tử X 2 nhóm $\text{CH}_2 \rightarrow M_Z = M_X + 28$

$\rightarrow M_Z = 2M_X \rightarrow 2M_X = M_X + 28 \rightarrow M_X = 28 \rightarrow X$ là C_2H_4

Câu 12:

Đáp án: B

C_2H_4 : x mol; C_3H_6 : y mol

$\Rightarrow x + y = 0,3$ mol (1)

mdung dịch sau phản ứng tăng = m_X

$\Rightarrow 28x + 42y = 9,8$ (2)

Từ (1)(2) $\Rightarrow x = 0,2$ mol; $y = 0,1$ mol

$\%V_{\text{C}_2\text{H}_4} = 0,2 : 0,3 \cdot 100\% = 66,67\%$

Câu 13:

Đáp án: D

$n_{\text{ankan}} = n_{\text{H}_2\text{O}} - n_{\text{CO}_2} = 0,4 - 0,35 = 0,05$ (mol)

$n_{\text{anken}} = 0,2 - 0,05 = 0,15$ mol $\rightarrow \%V_{\text{anken}} = 0,15/0,2 \cdot 100\% = 75\%$

Câu 14:

Đáp án: B

$X + \text{HCl} \rightarrow Y (\text{C}_x\text{H}_y\text{Cl})$

$35,5/M_Y \cdot 100\% = 45,223\% \rightarrow M_Y = 78,5 \rightarrow M_X = 78,5 - 36,5 = 42 (\text{C}_3\text{H}_6)$

Câu 15:

Đáp án: A

$X + \text{Br}_2 \rightarrow Y (\text{C}_x\text{H}_y\text{Br}_2)$

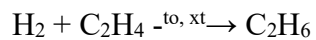
$80,2/M_Y \cdot 100\% = 74,08\% \rightarrow M_Y = 216 \rightarrow M_X = 216 - 160 = 56 (\text{C}_4\text{H}_8)$

Câu 16:

Đáp án: C

$M_X = 15 \Rightarrow n_{H_2} : n_{C_2H_4} = 1 : 1$ (Hiệu suất tính theo 1 trong 2)

Giả sử X có 1 mol H_2 và 1 mol C_2H_4



Bảo toàn khối lượng: $m_X = m_Y$

$\Rightarrow C_nH_{2n-2}$

$\Rightarrow n_Y = 2 : 4/3 = 1,5 \text{ mol}$

Ta có n khí giảm = $n_X - n_Y = n_{H_2 \text{ dư}} = 2 - 1,5 = 0,5 \text{ mol}$

$\Rightarrow H\% = 0,5 : 1 \cdot 100\% = 50\%$

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 16 bài tập trắc nghiệm về Anken có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.