

Hóa học 11 Bài 26: Xicloankan

Câu 1: Hợp chất $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3$ có tên gọi là

- A. neopentan
- B. 2-metylbutan
- C. isobutan
- D. 1,2-đimetylpropan.

Câu 2: Khi được chiếu sáng, hidrocarbon nào sau đây tham gia phản ứng với clo theo tỉ lệ mol 1 : 1, thu được ba dẫn xuất monoclo là đồng phân cấu tạo của nhau?

- A. isopentan
- B. pentan
- C. pentan
- D. butan.

Câu 3: Hidrocarbon mạch hở X trong phân tử chỉ chứa liên kết σ và có hai nguyên tử cacbon bậc ba trong một phân tử. Đốt cháy hoàn toàn một thể tích X sinh ra 6 thể tích CO_2 (ở cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất). khi cho X tác dụng với Cl_2 (theo tỉ lệ số mol 1 : 1), số dẫn xuất monoclo tối đa sinh ra là

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

Câu 4: Hai ankan X và Y kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng, có tổng khối lượng phân tử bằng 74. X và Y lần lượt là

- A. propan, butan
- B. etan, propan
- C. metan, etan
- D. metan, butan.

Câu 5: Khi cho ankan X (trong phân tử có phần trăm khối lượng cacbon bằng 83,72%) tác dụng với clo theo tỉ lệ số mol 1 : 1 (trong điều kiện chiếu sáng) chỉ thu được 2 dẫn xuất monoclo đồng phân của nhau. Tên của X là

- A. 2-metylpropan
- B. 2,3-đimetylbutan
- C. butan
- D. 3-metypentan.

Câu 6: Đốt cháy hoàn toàn 3,6 gam ankan X, thu được 5,6 lít CO_2 (đktc). Công thức phân tử của X là

- A. C_3H_8
- B. C_4H_{10}
- C. C_5H_{10}
- D. C_5H_{12} .

Câu 7: Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X gồm hai hiđrocacbon kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng thu được 2,24 lít CO_2 (đktc) và 3,24 gam H_2O . hai hiđrocacbon trong X là

- A. C_2H_6 và C_3H_8
- B. CH_4 và C_2H_6 .
- C. C_2H_2 và C_3H_4
- D. C_2H_4 và C_3H_6

Câu 8: Đốt cháy hoàn toàn 2,24 lít hỗn hợp X (đktc) gồm CH_4 , C_2H_6 và C_3H_8 thu được V lít khí CO_2 (đktc) và 6,3 gam H_2O . Giá trị của V là

- A. 5,60
- B. 7,84
- C. 4,48
- D. 10,08.

Đáp án Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 11

1. B	2. B	3. C	4. B	5. B	6. D	7. B	8. A
------	------	------	------	------	------	------	------

Câu 4:

$$M_X + M_Y = 74 \rightarrow M_X + (M_X + 14) = 74 \rightarrow M_X = 30 (\text{C}_2\text{H}_6)$$

$$M_Y = 44 (\text{C}_3\text{H}_8) \rightarrow \text{etan, propan.}$$

Câu 5:

Đặt CTPT X là $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$

$$\Rightarrow 12n / (14n+2) \cdot 100\% = 83,27\% \Rightarrow n = 6 \rightarrow \text{CTPT: } \text{C}_6\text{H}_{14}$$

Câu 6:

Đặt CTPT X là $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$

$$\Rightarrow 3,6n / (14n+2) = 5,6/22,4 \Rightarrow n = 5 \rightarrow \text{CTPT: } \text{C}_5\text{H}_{12}$$

Câu 8:

$$n_X = 0,1 \text{ mol}; n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,35 \text{ mol}$$

$$n_X = n_{\text{H}_2\text{O}} - n_{\text{CO}_2} \Rightarrow n_{\text{CO}_2} = 0,35 - 0,1 = 0,25 \text{ mol}$$

$$\rightarrow V = 22,4.0,25 = 5,6 \text{ lít}$$