

Hóa học 11 Bài 25: Ankan (tiếp)

Câu 1: Ankan X có chứa 14 nguyên tử hiđrô trong phân tử. Số nguyên tử cacbon trong một phân tử X là

- A. 4
- B. 5
- C. 6
- D. 7.

Câu 2: Ankan X có chứa 82,76% cacbon theo khối lượng. Số nguyên tử hiđrô trong một phân tử X là

- A. 6
- B. 8
- C. 10
- D. 12.

Câu 3: Ankan X có chứa 20% hiđrô theo khối lượng. tổng số nguyên tử trong một phân tử X là

- A. 8
- B. 11
- C. 6
- D. 14.

Câu 4: Đốt cháy hoàn toàn 2,9 gam ankan X, thu được 4,48 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 5: Đốt cháy hoàn toàn một hiđrocacbon X thu được 0,11 mol CO_2 và 0,132 mol H_2O . Khi X tác dụng với khí clo (theo tỉ lệ số mol 1 : 1) thu được một sản phẩm hữu cơ duy nhất . Tên gọi của X là

- A. 2,2-đimetylpropan
- B. etan
- C. 2-metylpropan
- D. 2- metylbutan

Câu 6: Đốt cháy hoàn toàn một thể tích khí thiên nhiên gồm metan, etan, propan bằng oxi không khí (trong không khí, oxi chiếm 20% thể tích), thu được 7,84 lít khí CO_2

(đktc) và 9,9 gam nước. thể tích không khí (đktc) nhỏ nhất cần dùng để đốt cháy hoàn toàn lượng khí thiên nhiên trên là

- A. 70,0 lít
- B. 78,4 lít
- C. 84,0 lít
- D. 56,0 lít.

Câu 7:. Clo hóa ankan X theo tỉ lệ mol 1 : 1 tạo sản phẩm dẫn xuất monoclo có thành phần khối lượng clo là 45,223%. Công thức phân tử của X là

- A. C_4H_{10}
- B. C_3H_8
- C. C_3H_6
- D. C_2H_6 .

Câu 8: Khí brom hóa một ankan chỉ thu được một dẫn xuất monobrom duy nhất có tỉ khối hơi đối với hiđro là 75,5. Tên của ankan là

- A. 3,3-đimetylhean
- B. 2,2-đimetylpropan
- C. isopentan
- D. 2,2,3-trimethylpentan.

Đáp án Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 11

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

Câu 2:

Đặt CTPT X là C_nH_{2n+2}

$$12n/(14n+2) \cdot 100\% = 82,76 \Rightarrow n = 4$$

$\Rightarrow$ CTPT: C_4H_{10}

Câu 3: Đặt CTPT X là C_nH_{2n+2}

$$12n/(14n+2) \cdot 100\% = 20 \Rightarrow n = 2$$

$\Rightarrow$ CTPT: C_2H_6

Câu 4: Đặt CTPT X là C_nH_{2n+2}

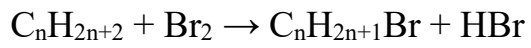
$$2,9n/(14n+2) = 4,48/22,4 \Rightarrow n = 4$$

$\Rightarrow$ CTPT: C_4H_{10}

Câu 7: $C_nH_{2n+2} + Cl_2 \rightarrow C_nH_{2n+1}Cl + HCl$

$\Rightarrow$ CTPT: C_3H_8

Câu 8:



$$\Rightarrow 14n + 81 = 75,5.2 \Rightarrow n = 5 \Rightarrow \text{CTPT: C}_5\text{H}_{12}$$