

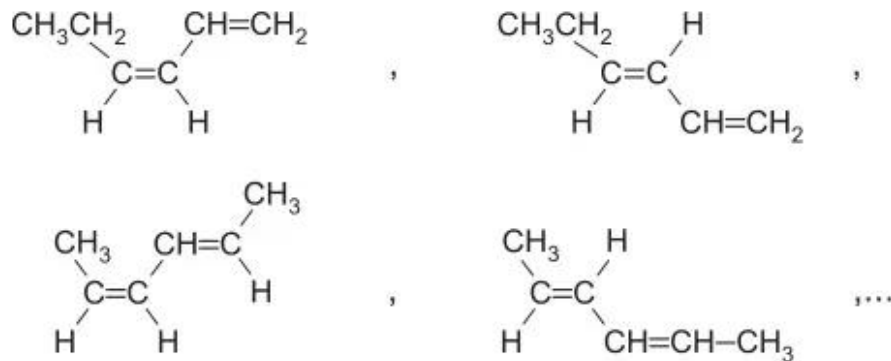
Bài 41. ANKADIEN

6.16 Đáp án C.

6.17 C_5H_8 :



C_6H_{10} :



HS tự gọi tên và tự viết tiếp các đồng phân khác.

6.18 *Gợi ý* : a) Tạo sản phẩm cộng 1,2 : butadien tạo ra 1 sản phẩm ; C_5H_8 có 2 đồng phân ankadien liên hợp tạo ra 4 sản phẩm.

b) Xem SGK.

Thêm phản ứng của pentan tách hiđro tạo penta-1,3-dien.

6.19 B đúng.

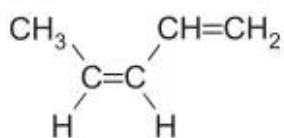
6.20 a) A có công thức C_xH_{2x-2} , khi bị đốt cháy theo phương trình hoá học



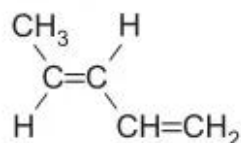
$$n_C = n_{CO_2} = 0,50 \text{ (mol)} ; m_C = 6,00 \text{ (g)} ; m_H = 0,80 \text{ (g)} ; n_H = 0,80 \text{ (mol)}.$$

Ta có tỉ lệ $x : (2x - 2) = 0,50 : 0,80 = 5 : 8$. Từ đó ta được $x = 5$.

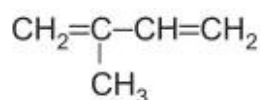
A có công thức phân tử C_5H_8 ứng với các công thức cấu tạo



cis-penta-1,3-đien



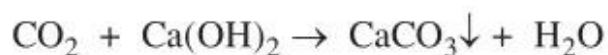
trans-penta-1,3-đien



metylbuta-1,3-đien (isopren)

b) Số mol nước là 0,40 mol, nên độ tăng khối lượng bình (1) chính là khối lượng nước = $0,40 \cdot 18 = 7,20 \text{ (g)}$.

Khí CO_2 tạo kết tủa ở bình (2).



$$n_{CaCO_3} = 0,50 \text{ mol.}$$

Khối lượng kết tủa là : $m = 0,50 \cdot 100 = 50 \text{ (g)}$.