



# CHƯƠNG TRÌNH LIVE LỚP 11

Thứ 2, ngày 9 – 1 – 2023

## BÀI GIẢNG KIẾN THỨC VÀ CÁC DẠNG BÀI TẬP VỀ ANKEN

(Học sinh nghe giảng và ghi chép bài)

**Ví dụ 1:** Hợp chất  $C_6H_{12}$  mạch hở có bao nhiêu liên kết  $\delta$ ?

- A. 17.                      B. 15.                      C. 16.                      D. 14.

**Ví dụ 2:** Hợp chất  $C_5H_{10}$  mạch hở có bao nhiêu đồng phân cấu tạo?

- A. 4.                      B. 5.                      C. 6.                      D. 10.

**Ví dụ 3:** Hợp chất  $C_5H_{10}$  có bao nhiêu đồng phân anken?

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

**Ví dụ 4:** Cho các chất sau:  $CH_2=CH-CH_2-CH_2-CH=CH_2$ ,  $CH_2=CH-CH=CH-CH_2-CH_3$ ,  $CH_3-C(CH_3)=CH-CH_3$ ,  $CH_2=CH-CH_2-CH=CH_2$ . Chất nào có đồng phân hình học. Viết CTCT các đồng phân cis-trans của nó.

**Ví dụ 5:** Viết CTCT các anken có tên gọi sau:

- a) Butilen, 2-metylbut-2-en, pent-1-en, 2,3-đimetylpent-2-en, 2-metylpent-1-en

**Ví dụ 6:** Gọi tên các anken sau theo danh pháp thay thế

- a)  $CH_2=CH-CH_2-CH_3$ ,  $CH_2=C(CH_3)-CH_2-CH_3$ ,  $CH_3-C(CH_3)=C(CH_3)-CH_2-CH_3$ .  
b)  $CH_3-CH=CH-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$ .

**Ví dụ 7:** Cho hỗn hợp 2 anken lội qua bình đựng nước  $Br_2$  dư thấy khối lượng  $Br_2$  phản ứng là 8 gam. Tổng số mol của 2 anken là :

- A. 0,1.                      B. 0,05.                      C. 0,025.                      D. 0,005.

**Ví dụ 8:** Cho 3,36 lít hỗn hợp etan và etilen (đktc) đi chậm qua dung dịch brom dư. Sau phản ứng khối lượng bình brom tăng thêm 2,8 gam. Số mol etan và etilen trong hỗn hợp lần lượt là :

- A. 0,05 và 0,1.                      B. 0,1 và 0,05.                      C. 0,12 và 0,03.                      D. 0,03 và 0,12.

**Ví dụ 9:** Dẫn 3,36 lít (đktc) hỗn hợp X gồm 2 anken là đồng đẳng kế tiếp vào bình nước brom dư, thấy khối lượng bình tăng thêm 7,7 gam. CTPT của 2 anken là :

- A.  $C_2H_4$  và  $C_3H_6$ .                      B.  $C_3H_6$  và  $C_4H_8$ .                      C.  $C_4H_8$  và  $C_5H_{10}$ .                      D.  $C_5H_{10}$  và  $C_6H_{12}$ .

**Ví dụ 10:** Cho hỗn hợp X gồm anken và hiđro có tỉ khối so với heli bằng 3,33. Cho X đi qua bột niken nung nóng đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được hỗn hợp Y có tỉ khối so với heli là 4. CTPT của X là :

- A.  $C_2H_4$ .                      B.  $C_3H_6$ .                      C.  $C_4H_8$ .                      D.  $C_5H_{10}$ .

**Ví dụ 11:** Hỗn hợp khí X gồm  $H_2$  và  $C_2H_4$  có tỉ khối so với He là 3,75. Dẫn X qua Ni nung nóng, thu được hỗn hợp khí Y có tỉ khối so với He là 5. Hiệu suất của phản ứng hidro hoá là :

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

**Ví dụ 12:** Dẫn 1,68 lít hỗn hợp khí X gồm hai hidrocarbon vào bình đựng dung dịch brom (dư). Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, có 4 gam brom đã phản ứng và còn lại 1,12 lít khí. Nếu đốt cháy hoàn toàn 1,68 lít X thì sinh ra 2,8 lít khí  $CO_2$ . Công thức phân tử của hai hidrocarbon là (biết các thể tích khí đều đo ở đktc) :

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

----- HẾT -----