



CHƯƠNG TRÌNH LIVE LỚP 11

Thứ 2, ngày 30 – 1 – 2023

BÀI GIẢNG KIẾN THỨC ANKADIEN & ANKIN

(Học sinh nghe giảng và ghi chép bài)

Ví dụ 1: Đốt cháy hoàn toàn V lít một ankin thu được 10,8 gam H_2O . Nếu cho tất cả sản phẩm cháy hấp thụ hết vào bình đựng nước vôi trong thì khối lượng bình tăng 50,4 gam. Giá trị của V là :

- A. 3,36 lít. B. 2,24 lít. C. 6,72 lít. D. 4,48 lít.

Ví dụ 2: Một hỗn hợp gồm 2 ankin khi đốt cháy cho ra 13,2 gam CO_2 và 3,6 gam H_2O . Khối lượng brom có thể cộng vào hỗn hợp trên là :

- A. 16 gam. B. 24 gam. C. 32 gam. D. 4 gam.

Ví dụ 3: Hỗn hợp X gồm hai ankin kế tiếp nhau trong cùng dãy đồng đẳng. Dẫn 5,6 lít hỗn hợp X (đktc) qua bình đựng dung dịch Br_2 dư thấy khối lượng bình tăng thêm 11,4gam.

Công thức phân tử của hai ankin đó là:

- A. C_2H_2 và C_3H_4 . B. C_3H_4 và C_4H_6 . C. C_4H_6 và C_5H_8 . D. C_5H_8 và C_6H_{10} .

Ví dụ 4: Chia hỗn hợp hai ankin thành 2 phần bằng nhau.

- Đốt cháy hoàn toàn phần 1, thu được 1,76 gam CO_2 và 0,54 gam hơi nước.

- Phần 2 tác dụng với dung dịch brom dư, khối lượng brom đã phản ứng là:

- A. 6,4 gam. B. 3,2 gam. C. 1,4 gam. D. 2,3 gam.

Ví dụ 5: Dẫn 17,4 gam hỗn hợp khí X gồm propin và but-2-in lội thật chậm qua bình đựng dung dịch $AgNO_3/NH_3$ dư thấy có 44,1 gam kết tủa xuất hiện. Phần trăm thể tích của mỗi khí trong X là :

- A. C_3H_4 80% và C_4H_6 20%. B. C_3H_4 25% và C_4H_6 75%.
C. C_3H_4 75% và C_4H_6 25%. D. Kết quả khác.

Ví dụ 6: Dẫn V (lít) ở đktc hỗn hợp X gồm axetilen và hiđro đi qua ống sứ đựng bột niken nung nóng, thu được khí Y. Dẫn Y vào lượng dư $AgNO_3$ (hoặc Ag_2O) trong dung dịch NH_3 thu được 12 gam kết tủa. Khí đi ra khỏi dung dịch phản ứng vừa đủ với 16 gam brom và còn lại khí Z. Đốt cháy hoàn toàn khí Z thu được 2,24 lít khí CO_2 (ở đktc) và 4,5 gam nước. Giá trị của V bằng:

- A. 8,96. B. 5,60. C. 13,44. D. 11,2.

----- HẾT -----