Bài 30.

ANKAĐIEN

6.15. Cho isopren (2-metylbuta-1,3-đien) phản ứng cộng với brom theo tỉ lệ 1:1 về số mol. Hỏi có thể thu được tối đa mấy sản phẩm có cùng công thức phân tử $C_5H_8Br_2$

A. 1. B. 2

C. 3 D. 4.

6.16. Trong các chất dưới đây, chất nào được gọi tên là *đivinyl* ?

A. $CH_2 = C = CH - CH_3$ C. $CH_2 = CH - CH_2 - CH = CH_2$

B. $CH_2 = CH - CH = CH_2$ D. $CH_2 = CH - CH = CH - CH_3$

6.17. Các nhận xét sau đây đúng hay sai ?

1. Các chất có công thức C_nH_{2n-2} đều là ankađien.
2. Các ankađien đều có công thức C_nH_{2n-2}.
3. Các ankađien đều có 2 liên kết đôi.
4. Các chất có 2 liên kết đôi đều là ankađien.

6.18. Viết công thức cấu tạo của :

1. 2,3-đimetylbuta-1,3-đien ;
2. 3-metylpenta-1,4-đien.

6.19. Chất A là một ankađien liên hợp có mạch cacbon phân nhánh. Để đốt cháy hoàn toàn 3,40 g A cần dùng vừa hết 7,84 lít O_2 lấy ở đktc.

Hãy xác định công thức phân tử, công thức cấu tạo và tên của chất A.

6.20. Hỗn hợp khí A chứa một ankan và một ankađien. Để đốt cháy hoàn toàn 6,72 lít A phải dùng vừa hết 28 lít O_2 (các thể tích lấy ở đktc). Dẫn sản phẩm cháy qua bình thứ nhất đựng H_2SO_4 đặc, sau đó qua bình thứ hai đựng dung dịch NaOH (lấy dư) thì khối lượng bình thứ nhất tăng p gam và bình thứ hai tăng 3,52 g.

1. Xác định công thức phân tử và phần trăm theo thể tích của từng chất trong hỗn hợp A.
2. Tính giá trị p.