

ĐỀ ÔN TẬP SỐ 3
Phần: ANKADIEN

***Hướng dẫn làm bài và nộp bài :**

- Các em làm bài, sau đó gửi đáp án bằng file Word theo mẫu bảng bên dưới qua email thầy Ân để nhận bài sửa (hoangan.hgbt@gmail.com)

Câu	Đáp án
1	
2	
3	
...	

- Lưu ý câu nào không chọn đáp án sẽ không sửa.

Câu 1: Công thức tổng quát của dãy đồng đẳng ankadien là

- A. C_nH_{2n-2} ($n \geq 2$). B. C_nH_{2n-2} ($n \geq 3$). C. C_nH_{2n+2} ($n \geq 3$). D. C_nH_{2n+2} ($n \geq 2$).

Câu 2: Chất nào sau đây **không** thể là ankadien?

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

Câu 3: Tên thay thế của hợp chất $CH_3-CH=CH-CH=C(CH_3)_2$ là

- A. 5-methylhexa-2,4-đien. B. hexa-2,4-đien.
C. hepta-2,4-đien. D. 2-methylhexa-2,4-đien.

Câu 4: Số đồng phân ankadien (không kể đồng phân hình học) của chất C_5H_8 là

- A. 3. B. 4. C. 5. D. 6.

Câu 5: Trong phân tử buta-1,3-đien có

- A. 9 liên kết σ và 2 liên kết π . B. 6 liên kết σ và 2 liên kết π .
C. 2 liên kết σ và 9 liên kết π . D. 2 liên kết σ và 6 liên kết π .

Câu 6: Divinyl là tên thông thường của

- A. 2-metylbuta-1,3-đien. B. buta-1,3-đien.
C. penta-1,3-đien. D. propadien.

Câu 7: Isopren là tên thông thường của

- A. 2-metylbuta-1,3-đien. B. buta-1,3-đien.
C. penta-1,3-đien. D. 3-methylpenta-1,3-đien.

Câu 8: Chất nào sau đây **không** thuộc loại ankadien liên hợp ?

- A. buta-1,3-đien. B. 3-methylpenta-1,3-đien.
C. penta-1,4-đien. D. 2-methylhexa-2,4-đien.

Câu 9: Có thể phân biệt ankan và ankadien bằng chất nào sau đây?

- A. dung dịch NaOH. B. giấy quỳ tím.
C. dung dịch $KMnO_4$. D. dung dịch $AgNO_3/NH_3$.

Câu 10: Cho phản ứng: $CH_2=CH-CH=CH_2 + Br_2 \xrightarrow{40^\circ C} X$ (sản phẩm chính). Công thức cấu tạo của chất X là

- A. $CH_3-CH=CH-CH_2Br$. B. $CH_2Br-CH=CH-CH_2Br$.
C. $CH_3Br-CHBr-CH=CH_2$. D. $CH_3-CHBr-CH=CH_2$.

Câu 11: Cho phản ứng: $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \xrightarrow{-80^\circ\text{C}} \text{X}$ (sản phẩm chính). Công thức cấu tạo của chất X là

- A. $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Br}$. B. $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Br}$.
C. $\text{CH}_3\text{Br}-\text{CHBr}-\text{CH}=\text{CH}_2$. D. $\text{CH}_3-\text{CHBr}-\text{CH}=\text{CH}_2$.

Câu 12: Cho isopren tác dụng với HBr (tỉ lệ mol 1 : 1) ở -80°C thì thu được sản phẩm chính là

- A. 1-brom-3-metylbut-2-en. B. 3-brom-3-metylbut-1-en.
C. 3,4-đibrom-3-metylbut-1-en. D. 1,4-đibrom-2-metylbut-2-en.

Câu 13: Khi cho buta-1,3-đien và isopren tác dụng với H_2 dư (xúc tác Ni, t°) thì thu được các sản phẩm là

- A. butan và pentan. B. but-1-en và isopentan.
C. butan và isopentan. D. but-1-en và pent-1-en.

Câu 14: Ankađien A có cacbon chiếm 88,23% về khối lượng. Vậy công thức phân tử của A là

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

Câu 15: Khi đốt cháy hoàn toàn một hidrocarbon mạch hở thì thu được số mol H_2O nhỏ hơn số mol CO_2 . Hidrocarbon này là

- A. ankan. B. anken. C. ankađien. D. ankađien hoặc ankin.

Câu 16: Cao su thiên nhiên là

- A. một loại hidrocarbon no mạch hở.
B. một loại hidrocarbon không no đơn phân tử.
C. một loại hidrocarbon không no cao phân tử.
D. một loại hidrocarbon không no mạch hở.

Câu 17: 12,3 gam một ankađien phản ứng vừa đủ với 200 gam dung dịch brom 24%. Công thức phân tử của ankađien là

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

Câu 18: Đốt cháy 10,2 gam ankađien liên hợp thu được 10,8 gam H_2O . Công thức cấu tạo đúng của ankađien là

- A. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$. B. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$.
C. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$. D. $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$.

Câu 19: Để sản xuất 648 gam polibutađien phải tách hidro từ V lít butan (ở đktc) rồi đem trùng hợp, biết hiệu suất chung của quá trình là 80%. Giá trị của V là

- A. 268,8. B. 672. C. 336. D. 448.

Câu 20: Đốt cháy hoàn toàn 0,336 lít (đktc) một ankađien liên hợp X. Sản phẩm cháy được hấp thụ hoàn toàn vào 40 ml dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 1,5M, thu được 8,865 gam kết tủa. Công thức phân tử của X là

- A. C_3H_4 B. C_4H_6 C. C_5H_8 D. C_3H_4 hoặc C_5H_8

Cho biết: $H = 1$; $C = 12$; $O = 16$; $Br = 80$; $Ba = 137$.