

NỘI DUNG HƯỚNG DẪN ÔN TẬP TẠI NHÀ

1. Xem lại bài tập đã giải phần ANKEN và ANKADIEN trong tài liệu đã phát.
2. Làm thêm 20 câu trắc nghiệm ANKEN bên dưới.
3. Xem trước bài tập phần ANKIN trong tài liệu đã phát.

TRẮC NGHIỆM ANKEN

1. Để phân biệt etan và eten, dùng phản ứng nào là thuận tiện nhất?
A. Phản ứng đốt cháy. B. Phản ứng cộng với hiđro.
C. Phản ứng với nước brom. D. Phản ứng trùng hợp.
2. Hợp chất $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \underset{\text{CH}_2}{\underset{\parallel}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ có tên là gì ?
A. 3-metylenpentan B. 1,1-đietylen
C. 2-etylbut-1-en D. 3-etylbut-3-en
3. Ứng với công thức phân tử C_5H_{10} có bao nhiêu anken?
A. 4 B. 5 C. 3 D. 7
4. Chất nào sau đây làm mất màu dung dịch brom ?
A. Butan B. But-1-en
C. Cacbon đioxit D. 2-metylpropan
5. Anken là
A. Hidrocacbon không no, trong phân tử có các liên kết bội.
B. Hidrocacbon không no, mạch hở, có 1 liên kết $\text{C}=\text{C}$.
C. Hidrocacbon không no, mạch hở, có nhiều liên kết $\text{C}=\text{C}$.
D. Hidrocacbon không no, trong phân tử có 2 liên kết $\text{C}=\text{C}$.
6. Cho các chất sau: (1) CH_4 ; (2) CH_3-CH_3 ; (3) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$; (4) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2$
Những chất có phản ứng trùng hợp là
A. 1,2,3 B. 3,4 C. 1,3,4 D. 2,3,4
7. Khí metan có lẫn tạp chất là etilen, dung dịch chất nào sau đây có thể dùng tinh chế metan?
A. Nước vôi trong. B. Dung dịch xút.
C. Nước brom. D. Nước biển
8. Hỗn hợp khí nào sau đây không làm phai màu dung dịch brom và dung dịch KMnO_4 ?
A. SO_2 , C_2H_2 , H_2 B. C_2H_4 , C_2H_6 , C_3H_8
C. CO_2 , NH_3 , C_2H_6 D. SO_2 , CO_2 , C_3H_8
9. C_3H_6 có tên gọi
A. propen B. propin
C. propan D. xiclopropan
10. Anken còn có tên gọi
A. Eten. B. Hidrocacbon không no.
C. Olefin. D. Hidrocacbon không bão hòa.

11. Với công thức phân tử C_4H_8 có tất cả bao nhiêu đồng phân cấu tạo?
- A. 3 đồng phân
B. 4 đồng phân
C. 6 đồng phân
D. 5 đồng phân
12. Etilen có lẫn tạp chất là các khí SO_2 , CO_2 và hơi nước. Có thể loại bỏ tạp chất bằng cách:
- A. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch nước brom dư.
B. Dẫn hỗn hợp qua dung dịch $NaCl$ dư.
C. Dẫn hỗn hợp lần lượt qua bình chứa dung dịch $NaOH$ dư và bình chứa dung dịch axit H_2SO_4 đặc.
D. Dẫn hỗn hợp lần lượt qua bình chứa dung dịch brom dư và bình chứa dung dịch axit H_2SO_4 đặc.
13. Ứng với công thức phân tử C_5H_{10} có bao nhiêu anken đồng phân cấu tạo?
- A. 4
B. 5
C. 3
D. 7
14. Chất $CH_3-CH=CH-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$ có tên gọi là:
- A. 4-ethylpent-2-en
B. 3-methylhex-4-en
C. 4-methylhex-2-en
D. 3-methylhexan
15. Hỗn hợp khí A chứa eten và hiđro. Tỉ khối của A đối với hiđro là 7,5. Dẫn A đi qua chất xúc tác Ni nung nóng thì A biến thành hỗn hợp khí có tỉ khối hơi đối với hiđro là 9,0. Hiệu suất phản ứng cộng hiđro của eten là
- A. 66,67%
B. 33,33%
C. 25%
D. 75%
16. Điều kiện để một chất hữu cơ mạch hở tham gia phản ứng trùng hợp là
- A. Hidrocacbon không no.
B. Có liên kết kép trong phân tử.
C. Hidrocacbon không no, mạch hở.
D. Hidrocacbon
17. Cho 0,896 lít (đktc) hỗn hợp hai anken là đồng đẳng liên tiếp lội qua dung dịch brom dư. Khối lượng bình brom tăng thêm 2,0 gam. Công thức phân tử 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_2H_4 và C_5H_{10}
18. Hidrat hóa 5,6 lít C_2H_4 (đkc) được 9,2g C_2H_5OH . Hiệu suất phản ứng là:
- A. 12,5%
B. 25%
C. 75%
D. 80%
19. Cho 7,2g C_5H_{12} vào 7g anken cùng số cacbon rồi đốt cháy hoàn toàn cho sản phẩm cháy qua nước vôi trong dư, khối lượng kết tủa là:
- A. 25g
B. 50g
C. 75g
D. 100g
20. Cho 14g hỗn hợp 2 anken kế tiếp nhau qua dd Br_2 thì phản ứng vừa đủ 320g dd Br_2 20%. 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_6H_{10} và C_6H_{12}