**ÔN TẬP HÓA 11 CƠ BẢN (TUẦN TỪ 6/4 ĐẾN 11/4)**

**BÀI TẬP ÔN TẬP ANKEN – ANKADIEN - ANKIN**

1. C«ng thøc ph©n tö nµo phï hîp víi penten ?

A. C5H8 B. C5H10 C. C5H12 D. C3H6

1. Hîp chÊt nµo lµ ankin ?

A. C2H2 B. C8H8 C. C4H4 D. C6H6

1. Cho ph¶n øng crackinh : 

X cã c«ng thøc cÊu t¹o lµ

A. CH3 - CH = CH2 B. Xiclopropan

C. CH3 - CH2 - CH3 D. CH ≡ C - CH3

1. H·y chän kh¸i niÖm ®óng vÒ anken.

A. Nh÷ng hi®rocacbon cã 1 liªn kÕt ®«i trong ph©n tö lµ anken.

B. Nh÷ng hi®rocacbon m¹ch hë cã 1 liªn kÕt ®«i trong ph©n tö lµ anken.

C. Anken lµ nh÷ng hi®rocacbon cã liªn kÕt ba trong ph©n tö.

D. Anken lµ nh÷ng hi®rocacbon m¹ch hë cã liªn kÕt ba trong ph©n tö.

1. Cho s¬ ®å ph¶n øng : But-1-en → X → but-2-en

C«ng thøc cÊu t¹o cã thÓ cña X lµ

A. CH3 - CH2 - CH2 - CH3 B. CH3 - CH2 - CH2 - CH2Br

C. CH3 - CH2 - CHBr - CH3 D. CH2Br - CHBr - CH2 - CH3

1. Cho etilen t¸c dông víi dung dÞch H2SO4 ë nhiÖt ®é th­­êng. S¶n phÈm lµ

A. CH3CH2OH B. CH3CH2OSO3H

C. CH3CH2SO3H D. CH2 = CHSO4H

1. Khi dÉn mét luång khÝ etilen vµo n­íc brom (mµu n©u ®á) th× x¶y ra hiÖn t­îng g× ?

A. Kh«ng thay ®æi g×

B. T¹o kÕt tña ®á

C. Sñi bät khÝ

D. Dung dÞch mÊt mµu n©u ®á

1. Vinyl clorua cã thÓ tham gia ph¶n øng trïng hîp ®Ó t¹o ra mÊy lo¹i polime ?

A. 2 B. 3 C. 5 D. 6

1. Cho 2,24 lÝt anken léi qua b×nh ®ùng dung dÞch brom th× thÊy khèi luîng b×nh t¨ng 5,6 g. Anken cã c«ng thøc ph©n tö lµ

A. C2H4 B. C3H6 C. C4H8 D. C4H10

1. Ankan®ien liªn hîp lµ hi®rocacbon trong ph©n tö :

A. cã hai liªn kÕt ®«i c¸ch nhau mét liªn kÕt ®¬n.

B. cã hai liªn kÕt ®«i liÒn nhau.

C. cã hai liªn kÕt ®«i c¸ch nhau tõ 2 liªn kÕt ®¬n trë lªn.

D. cã hai liªn kÕt ba c¸ch nhau mét liªn kÕt ®¬n.

1. Hi®rocacbon nµo sau ®©y kh«ng cã ®ång ph©n *cis-trans* ?

A. CH3 - CH = CH - CH3 B. CH2 = C = C = CH2

C. CH3 - CH = C = CH - C2H5 D. CH2 = CH - CH = CH - CH3

1. §èt ch¸y hoµn toµn m gam hçn hîp 2 hi®rocacbon thu ®­îc 17,6 g CO2 vµ 14,4 g H2O. m cã gi¸ trÞ lµ

A. 32 g B. 6,4 g C. 12,8 g D. 16 g

1. §èt ch¸y hoµn toµn hi®rocacbon X thu ®­îc CO2 vµ H2O cã tØ lÖ sè mol t­¬ng øng lµ 1: 2. C«ng thøc ph©n tö cña X lµ

A. C2H6 B. CH4 C. C2H4 D. C3H6

1. Hi®rocacbon A cã 75% C vÒ khèi l­îng. CTPT cña A lµ

A. CH4 B. C2H4 C. C2H6 D. C3H8

1. Sè ®ång ph©n cÊu t¹o cña C4H6 lµ

A. 8 B. 9

C. 10 D. 11

1. Cho ph¶n øng : CH≡CH + KMnO4 + H2O  H2C2O4 + MnO2 + KOH

HÖ sè c©n b»ng trong ph­¬ng tr×nh hãa häc cña ph¶n øng trªn lÇn l­ît lµ

A. 3; 8; 6; 3; 8; 8 B. 3; 8; 2; 3; 8; 8

C. 3 ; 8; 8; 3; 8; 8 D. 3; 8; 4; 3; 8; 8

17. Số đồng phân thuộc loại ankađien ứng với công thức phân tử C5H8 là

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

18. Cho phản ứng giữa buta-1,3-đien và HBr ở -80oC (tỉ lệ mol 1:1), sản phẩm chính của phản ứng là

**A.** CH3CHBrCH=CH2. **B.** CH3CH=CHCH2Br.

**C.** CH2BrCH2CH=CH2. **D.** CH3CH=CBrCH3.

19. Trùng hợp đivinyl tạo ra cao su Buna có cấu tạo là ?

**A.** (-C2H-CH-CH-CH2-)n. **B.** (-CH2-CH=CH-CH2-)n.

**C.** (-CH2-CH-CH=CH2-)n. **D.** (-CH2-CH2-CH2-CH2-)n.

20. Có bao nhiêu ankin ứng với công thức phân tử C5H8 ?

**A.** 1. **B.** 2. **C.** 3. **D.** 4

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu 21:** Cho ankin X có công thức cấu tạo sau :  Tên của X là |  |

**A.** 4-metylpent-2-in. **B.** 2-metylpent-3-in. **C.** 4-metylpent-3-in. **D.** 2-metylpent-4-in.

**Câu 22:** Trong số các hiđrocacbon mạch hở sau: C4H10, C4H6, C4H8, C3H4, những hiđrocacbon nào có thể tạo kết tủa với dung dịch AgNO3/NH3 ?

**A.** C4H10 ,C4H8. **B.** C4H6, C3H4. **C.** Chỉ có C4H6. **D.** Chỉ có C3H4.

Đốt cháy hoàn toàn V lít (đktc) hỗn hợp X gồm CH4, C2H4 thu được 0,15 mol CO2 và 0,2 mol H2O. Giá trị của V là:

**A.** 2,24. **B.** 3,36. **C.** 4,48. **D.** 1,68.

**Câu 23:** Cho 1 Ankađien A + brom(dd)  1,4-đibrom-2-metylbut-2-en. Vậy A là

**A.** 2-metylbuta-1,3-đien. **C.** 3-metylbuta-1,3-đien.

**B.** 2-metylpenta-1,3-đien. **D.** 3-metylpenta-1,3-đien.

**Câu 24:** Câu nào sau đây sai ?

**A.** Ankin có số đồng phân ít hơn anken tương ứng.

**B.** Ankin tương tự anken đều có đồng phân hình học.

**C.** Hai ankin đầu dãy không có đồng phân.

**D.** Butin có 2 đồng phân vị trí nhóm chức.

**Câu 25:** Đốt cháy 1 hiđrocacbon A được 22,4 lít khí CO2 (đktc) và 27 gam H2O. Thể tích O2 (đktc) (l) tham gia phản ứng là:

**A.** 24,8. **B.** 45,3. **C.** 39,2. **D.** 51,2.

**Câu 26:** Áp dụng quy tắc Maccopnhicop vào trường hợp nào sau đây ?

**A.** Phản ứng cộng của Br2 với anken đối xứng. **B.** Phản ứng cộng của HX vào anken đối xứng.

**C.** Phản ứng cộng của HX vào anken bất đối xứng. **D.** Phản ứng trùng hợp của anken.

**Câu 27:** Anken X có công thức cấu tạo: CH3–CH­2–C(CH3)=CH–CH3.Tên của X là

**A.** isohexan. **B.** 3-metylpent-3-en. **C.** 3-metylpent-2-en. **D.** 2-etylbut-2-en.

**Câu 28:** Ba hiđrocacbon X, Y, Z là đồng đẳng kế tiếp, khối lượng phân tử của Z bằng 2 lần khối lượng phân tử của X. Các chất X, Y, Z thuộc dãy đồng đẳng

**A.** ankin. **B.** ankan. **C.** ankađien. **D.** anken.

**Câu 29:** Khi cho but-1-en tác dụng với dung dịch HBr, theo qui tắc Maccopnhicop sản phẩm nào sau đây là sản phẩm chính ?

**A.** CH3-CH2-CHBr-CH2Br. **C.** CH3-CH2-CHBr-CH3.

**B.** CH2Br-CH2-CH2-CH2Br . **D.** CH3-CH2-CH2-CH2Br.

**Câu 30:** 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.** C2H4 và C3H6. **B.** C3H6 và C4H8. **C.** C4H8 và C5H10. **D.** C5H10 và C6H12.