

CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM HÓA 11

CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM HÓA 11.

CHƯƠNG 6: ANKEN – ANKADIEN – ANKIN.

ANKEN :

Câu 1: Anken là hidro cacbon có :

- a. công thức chung C_nH_{2n} b. một liên kết pi.
c. *một liên kết đôi, mạch hở.* d. một liên kết ba, mạch hở

Câu 2: $CH_2=CH-CH_2-CH_3$ có tên gọi thông thường là :

- a. butilen b. *α -butilen* c. β -butilen d. but-1-en

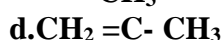
Câu 3: $CH_3-CH=CH-CH_3$ có tên gọi “thay thế “ là :

- a. butilen b. α -butilen c. β -butilen d. *but-2-en*

Câu 4: β -butilen có công thức cấu tạo là:



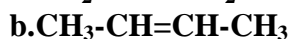
I



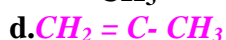
I



Câu 5: isobutilen có công thức cấu tạo là:



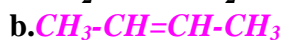
I



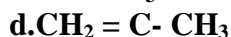
I



Câu 6: but-2-en có công thức cấu tạo là:



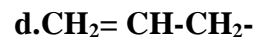
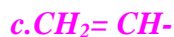
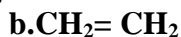
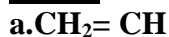
I



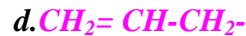
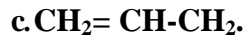
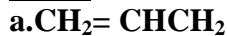
I



Câu 7: Nhóm vinyl có công thức là:



Câu 8: Nhóm anlyl có công thức là:



Câu 9 : $CH_3-CH=CH-CH_3$ có tên gọi “thay thế “ là :

a. β -butilen

b. 2-buten

c. buten-2

d. *but-2-en*

Câu 10: Trong phân tử eten, 2 nguyên tử cacbon đều ở dạng lai hóa :

a. SP

b. *SP²*

c. SP³

d. SP⁴

Câu 11: Trong phân tử anken, 2 nguyên tử cacbon mang nối đôi đều ở dạng lai hóa :

a. *tam giác.*

b. đường thẳng

c. lập thể

d. tứ giác.

Câu 12: Trong phân tử etilen, các nguyên tử cacbon và hidro nằm trong :

a. *cùng một mặt phẳng.*

c. hai mặt phẳng vuông góc.

b. hai mặt phẳng song song.

d. hai đường thẳng song song.

- Câu13:** Trong phân tử etilen , các liên kết xích – ma và liên kết Pi nằm trong :
 a.cùng một mặt phẳng. c.hai mặt phẳng vuông góc.
 b.hai mặt phẳng song song. d.hai đường thẳng song song.
- Câu14:** So sánh độ dài của liên kết đơn và liên kết đôi ta người ta thấy:
 a. liên kết đơn dài bằng liên kết đôi c. liên kết đôi dài hơn liên kết đơn
 b. *liên kết đơn dài hơn liên kết đôi* d. liên kết đơn dài gấp đôi liên kết đôi
- Câu15:** Anken có mấy loại đồng phân cấu tạo?
 a.1 b.2 c.3 d.4
- Câu16:** Trong phân tử etilen,các góc HCH và HCC hầu như bằng nhau và bằng :
 a. 102^0 b. 120^0 c. 109^05 d. 180^0
- Câu17:** Anken có mấy loại đồng phân (kể cả đồng phân lập thể)?
 a.1 b.2 c.3 d.4
- Câu18:** Số đồng phân (kể cả đồng phân lập thể) ứng với công thức C_4H_8 là :
 a.3 b.5 c.6 d.7
- Câu19:** anken C_4H_8 có số đồng phân cùng chức là :
 a.3 b.4 c.6 d.7
- Câu20:** anken C_4H_8 có số đồng phân cấu tạo cùng chức là :
 a.3 b.4 c.6 d.7
- Câu21:** Ứng với công thức C_5H_{10} có :
 a.3penten b.4 penten c.5 penten d.6 penten
- Câu22:** Số đồng phân cấu tạo ứng với công thức C_5H_{10} là :
 a.05 b.06 c.09 d.10.
- Câu23:** Xiclobutan và các buten là các đồng phân:
 a.mạch cacbon b.vị trí liên kết đôi. c.cis-trans. d.nhóm chức.
- Câu24:** but-1-en và các but-2-en là các đồng phân:
 a.mạch cacbon b.vị trí liên kết đôi. c.cis-trans. d.nhóm chức.
- Câu25:** but-1-en và các β -butilen là các đồng phân:
 a.mạch cacbon b.vị trí liên kết đôi. c.cis-trans. d.nhóm chức.
- Câu26:** Số đồng phân cấu tạo của anken (có công thức C_5H_{10} và mạch cacbon chính chứa tối đa 4cacbon) là :
 a.03 b.04 c.05 d.06.
- Câu27:** Số đồng phân cấu tạo của anken (có công thức C_6H_{12} và mạch cacbon chính chứa tối đa 5cacbon) là :
 a.05 b.07 c.09 d.10.
- Câu28:**Số đồng phân cấu tạo của anken(có công thức C_6H_{12} và mạch cacbon chính chứa 5cacbon) là :
 a.05 b.07 c.09 d.10.
- Câu29:** Số đồng phân cấu tạo của anken(có công thức C_6H_{12} và mạch cacbon chính chứa 4cacbon) là :
 a.03 b.04 c.05 d.06.
- Câu30:** Ở điều kiện thường anken là chất khí ,nếu trong phân tử có chứa số cacbon là :
 a.từ 2 đến 3. b.từ 2 đến 4. c.từ 2 đến 5. d.từ 2 đến 6.
- Câu31:** Các anken còn được gọi là:
 a.olefin b.parafin c.vadolin d.diolefin.
- Câu32:** Tính chất nào không phải là tính chất vật lí của anken :
 a.tan trong dầu mỡ b.nhẹ hơn nước c.chất không màu d.tan trong nước
- Câu33:** Anken có nhiều tính chất khác với ankan như : phản ứng cộng,trùng hợp,oxi hóa là do trong phân tử anken có chứa:
 a.liên kết xích-ma b.liên kết pi (II). c.liên kết pi (II) bền d..*liên kết pi kém bền.*
- Câu34:** Để phân biệt propen với propan ,ta dùng :
 a.dung dịch brom b.dung dịch thuốc tím c.dung dịch brom trong CCl_4 d.*cả a,b,c.*

Câu52: Từ etilen có thể điều chế được chất nào ?

a. etilenglicol b. etilenoxit c. andehit axetic **d. cả a, b, c**

Câu53: 3 anken kế tiếp A, B, C, có tổng khối lượng phân tử bằng 126 đv.c. A, B, C lần lượt là:

a. C_4H_8, C_3H_6, C_2H_4 **b. C_2H_4, C_3H_6, C_4H_8 .** c. C_2H_4, C_3H_8, C_4H_8 . d. C_2H_4, C_3H_6, C_4H_6 ,

Câu54: C_4H_7Cl mạch hở, có số đồng phân là:

a. 8 b. 9 c. 10 **d. 11**

Câu55: C_4H_7Cl mạch hở, có số đồng phân cấu tạo là:

a. 8 b. 9 c. 10 d. 11

Câu56: Hỗn hợp gồm propen và B (C_4H_8) tác dụng với nước có axit làm xúc tác, đun nóng tạo ra hỗn hợp có chứa ancol bậc 3. B là :

a. but-1-en b. but-2-en c. β -butilen. **d. i-butilen**

Câu57: Hỗn hợp gồm propen và B (C_4H_8) tác dụng với HBr, đun nóng tạo ra hỗn hợp có 3 sản phẩm.

Vậy B là :

a. but-1-en **b. but-2-en** c. α -butilen. d. i-butilen

Câu58: Để làm sạch metan có lẫn etilen ta cho hỗn hợp qua :

a. khí hidrocó Ni, t⁰. c. dung dịch $AgNO_3/NH_3$.

b. dung dịch Brom. d. khí hidroclo rua.

Câu59: Để làm sạch etilen có lẫn metan ta cho hỗn hợp tác dụng lần lượt với:

a. Zn, Brom b. $Ag[NH_3]OH, HCl$ c. HCl, $Ag[NH_3]OH$ **d. Brom, Zn.**

Câu60: Khử nước từ but-2-ol ta thu được sản phẩm chính là:

a. but-1-en **b. but-2-en** c. iso-butilen d. α -butilen.

Câu61: Cộng nước vào iso-butilen ta được sản phẩm gồm:

a. 1 ancol bậc 3 duy nhất. **c. 1 ancol bậc 1, 1 ancol bậc 3**

b. 1 ancol bậc 1, 1 ancol bậc 2 d. 1 ancol bậc 2, 1 ancol bậc 3

Câu62: Đề hidro hóa i-pentan ta được bao nhiêu anken có cấu tạo khác nhau?

a. 1 b. 2 **c. 3** d. 4

Câu63: Dẫn 2 mol một olefin A qua dung dịch brom dư, khối lượng bình sau phản ứng tăng 5,6 gam. Vậy công thức phân tử của A là:

a. C_2H_4 b. C_3H_6 c. C_4H_8 d. C_5H_{10}

Câu64: 5,6 gam một olefin A phản ứng vừa đủ với 16 gam brom. A tác dụng với HBr tạo ra 1 sản phẩm duy nhất. Vậy A là :

a. but-1-en **b. but-2-en** c. i-butilen d. α -butilen

Câu65: Một olefin X tác dụng với HBr cho hợp chất Y. X tác dụng với HCl cho chất Z.

Biết %C trong Z > %C trong Y là 16,85%. X là:

a. C_3H_6 b. C_5H_{10} **c. C_4H_8** d. C_6H_{12}

Câu 66: Đốt cháy hoàn toàn 1 lít khí hidrocarbon X cần 4,5 lít oxi, sinh ra 3 lít CO_2 (cùng điều kiện). X có thể làm mất màu dung dịch $KMnO_4$. Vậy X là:

a. propan. **b. propen.** c. propin. d. propa-dien.

Câu67: Một hỗn hợp anken A và H_2 có $d = 0,689$ cho qua niken, đun nóng để A bị hidro hóa hoàn toàn thì tỉ khối hỗn hợp mới là 1,034. Công thức phân tử A là:

a. C_3H_6 b. C_5H_{10} **c. C_4H_8** d. C_6H_{12}

Câu68: Phân tích 0,5 gam chất hữu cơ A chứa C, F ta được 0,78 gam Florua canxi.

1. Công thức nguyên của hợp chất A là:

a. $(CF_2)_n$ b. $(C_2F)_n$ c. $(CF_3)_n$ d. $(C_2F_3)_n$

2. Biết phân tử lượng của A : $90 < M_A < 110$. Công thức phân tử của A là:

a. C_2F_3 **b. C_2F_4** c. C_2F_6 d. C_2F_2

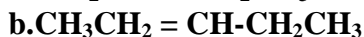
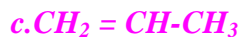
3. Tên gọi của A là:

a. teflon b. florua cacbon c. cacbon tetra flo **d. cacbon tetraforua**

Câu69: Sản phẩm trùng hợp của C_2F_4 là:

a. $(-CF_2-CF_2-)_n$ b. $[-CF_2-CF_2-)_n$ **c. $(-CF_2-CF_2-)_n$** d. $[-CF_2-CF_2-]_n$

Câu 70: Trong 1 bình kín, đốt 1 hỗn hợp gồm 1 thể tích anken, 1 lượng oxi có thể tích gấp 2 lần thể tích oxi cần dùng. Sau khi cho hơi nước ngưng tụ, đưa về đk ban đầu, thể tích giảm 25% so với hỗn hợp đầu. Cấu tạo olefin là:



d. cả a và b đều đúng

Câu 71: Trộn 30ml hỗn hợp gồm anken X và CO_2 với 40Cm^3 oxi (dư), đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp thu được 70Cm^3 hỗn hợp khí và hơi. Nếu dẫn hỗn hợp qua CaCl_2 còn lại 50Cm^3 , cho qua dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư còn lại 10Cm^3 . Công thức phân tử của X là :



Câu 72: Lấy 0,2 mol một anken X cho vào 50gam brom, sau phản ứng khối lượng hỗn hợp thu được bằng 64gam.

1. Anken X là:



Câu 73: Anken X là chất hữu cơ duy nhất sinh ra khi khử nước của ancol Y. Vậy ancol Y là:

a. pen-1-ol.

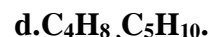
b. pen-2-ol.

c. pen-2-on.

d. pen-1-on.

Câu 74: A và B là 2 anken ở thể khí được trộn theo tỉ lệ thể tích 1:1 thì 8,4g hh cộng vừa đủ 32g brom.

Nếu A và B được trộn theo tỉ lệ 1:1 về khối lượng thì 5,6g hh cộng vừa đủ 0,3g hidro. Công thức phân tử của A, B lần lượt là:



Câu 75: Chất nào có đồng phân cis-trans?

a. 2-brom-3-Clo but-2-en.

c. but-1-en

b. 1,3-dibromprop-1-en.

d. pen-1-en

Câu 76: 3 hidro cacbon A, B, C, là đồng đẳng kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng. Phân tử lượng của C gấp đôi phân tử lượng của A. Vậy A, B, C thuộc dãy đồng đẳng :

a. ankan

b. anken

c. ankin

d. xicloankan

Câu 77: 3 hidro cacbon X, Y, Z, là đồng đẳng kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng. Phân tử lượng của X bằng một nửa phân tử lượng của Z. Vậy X, Y, Z có công thức phân tử lần lượt là :



Câu 78: Khi đốt cháy 1 thể tích hidro cacbon X mạch hở cần 6 thể tích oxi, tạo ra 4 thể tích khí CO_2 , X cộng HCl tạo ra 1 sản phẩm duy nhất. Vậy X là:

a. propen

b. but-1-en

c. but-2-en

d. i-butylen

Câu 79: Khi đốt cháy 1 thể tích hidro cacbon X mạch hở cần 6 thể tích oxi, tạo ra 4 thể tích khí CO_2 , X cộng HCl tạo ra 2 sản phẩm. Vậy X là:

a. but-1-en

b. i-butylen

c. propen

d. a, b đều đúng

Câu 80: Thực hiện phản ứng Crackinh hoàn toàn 6,6gam propan thu được hỗn hợp A gồm 2 hidro cacbon. Cho A qua bình chứa 125ml dung dịch brom có nồng độ x mol /lít, dung dịch brom bị mất màu. Khí thoát ra khỏi bình brom có tỉ khối đối với metan bằng 1,1875. Giá trị của x là:

a. 0,08M

b. 0,8M

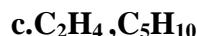
c. 0,8%

d. 0,18M

Câu 81: Hỗn hợp X gồm 1 ankan A và 1 anken B (đều ở thể khí). Số nguyên tử Cacbon trong B nhiều hơn trong A.

TN1: Đốt 0,1mol hỗn hợp gồm amol A và bmol B thu được khối lượng CO_2 lớn hơn khối lượng của nước là 7,6gam.

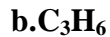
TN2: Đốt 0,1mol hỗn hợp gồm bmol A và amol B thu được khối lượng CO_2 lớn hơn khối lượng của nước là 6,2gam. Công thức phân tử của A, B lần lượt là:



Câu 82: Một hỗn hợp X gồm 2 olefin đồng đẳng kế tiếp có thể tích 1,792lít ($0^\circ\text{C}, 2,5\text{atm}$) sục qua dd KMnO_4 (dư), khối lượng bình tăng 70gam. Công thức phân tử của 2olefin là:



Câu 83: Trộn 400 ml hỗn hợp gồm hidro cacbon X và N_2 với 900Cm^3 oxi (dư), đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp thu được 1300Cm^3 hỗn hợp khí và hơi. Nếu dẫn hỗn hợp qua CaCl_2 còn lại 900Cm^3 , cho qua dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư còn lại 500Cm^3 . Công thức phân tử của X là :



Câu 84: Đốt cháy hoàn toàn agam hỗn hợp eten,propen,but-1-en thu được 1,2mol CO_2 và 1,2mol nước.

Giá trị của a là:

a. 18,8g

b. 18,6g

c. 16,8g

d. 16,4g

Câu 85: Đốt cháy hoàn toàn agam hỗn hợp eten,propen,but-2-en cần dùng vừa đủ b lít oxi ở đktc thu được 2,4mol CO_2 và 2,4 mol nước.

Giá trị của b là:

a. 92,4l

b. 94,2l

c. 29,4l

d. 24,9l

Câu 86: Đốt cháy hoàn toàn 2,24l etilen đktc ,rồi hấp thụ toàn bộ sản phẩm vào dd chứa 11,1g $Ca(OH)_2$,sau khi kết thúc phản ứng ,khối lượng dung dịch tăng hay giảm bao nhiêu gam?

a. tăng 2,4gam

b. tăng 4,2gam

c. giảm 2,4gam

d. giảm 4,2gam

Câu 87: Đốt cháy hoàn toàn 2,24l etilen đktc ,rồi hấp thụ toàn bộ sản phẩm vào dd chứa 11,1g $Ca(OH)_2$,sau khi kết thúc phản ứng ,khối lượng bình tăng hay giảm bao nhiêu gam?

a. tăng 2,8gam

b. tăng 4,2gam

c. giảm 2,4gam

d. giảm 4,2gam

Câu 88: Một hiđrocacbon A có tæ khối hõ ñoái vòuì hiñro baèng 14 .Coäng thòuc phaân tồ cuõa A laø:



Câu 89: Một hiđrocacbon A có tæ khối hõ ñoái vòuì Nitô baèng 1,5 .A coäng nõõuc taõ 2 ancol.Teân goii cuõa cuõa A laø:

a. xichclo propan

b. propan

c. propen

d. propin

Câu 90: Một hiđrocacbon A có tæ khối hõ ñoái vòuì Nitô baèng 1,5 .Tõø A coù theã ñieàu cheã hõip chaát ñial .Teân goii cuõa cuõa A laø:

a. xichclo propan

b. propan

c. propen

d. propin

Câu 100: Một hiđrocacbon X có tæ khối hõ ñoái vòuì etilen baèng 2 .Xcoäng HCl taõ 1 saün phaãm duy nhaát.

X laø:

a. but-1-en

b. but-3-en

c. but-2-en

d. i-butilen.

Câu 101: Một hiđrocacbon Y có tæ khối hõ ñoái vòuì etilen baèng 2 .Y coäng HCl taõ 2 saün phaãm.

Y laø:

a. but-1-en hoặç but-2-en

c. but-2-en hoặç i-butilen

b. i-butilen. hoặç but-3-en

d. but-1-en hoặç i-butilen

Câu 102: Một hiđrocacbon Y có tæ khối hõ ñoái vòuì khoáng khí baèng 2 ,4137.Y coù 2 ñoàng phaân laäp theã

Y laø:

a. pent-1-en

b. pent-2-en

c. 2-metylbut-1-en

d. 2-metylbut-2-en

Câu 103: Một hiđrocacbon Z có tæ khối hõ ñoái vòuì khoáng khí baèng 2 ,4137.Z coäng nõõuc taõ ra hoãn hõip trong ñòu coù 1 ancol baäc 3.Vaäy Z laø:

a. pent-1-en

b. pent-2-en

c. 2-metylbut-1-en

d. 2-metylbut-2-en

Câu 104: Một hiđrocacbon Y có số cacbon trong phân tử ≥ 2 và khi ñoát chàuy hoãntoãøn thu ñõõic số mol CO_2 baèng số mol nõõuc.Vaäy Y thuõäc ðaõy ñoàng ñaúng:

a. ankan

b. anken

c. ankin

d. xicloankan

Câu 105: $A \xrightarrow{Cl_2} B \xrightarrow{\text{nhiệt phân}} C \rightarrow \text{PVC}$.Vaäy A,B,C laàn löõit laø:

a. etilen ; 1,2-ñicloetan ; vinyl clorua .

b. etilen ; 1,1-ñicloetan ; vinyl clorua .

c. axetilen ; 1,1-ñicloetan ; vinyl clorua .

d. axetilen ; 1,2-ñicloetan ; vinyl clorua

Câu 107:

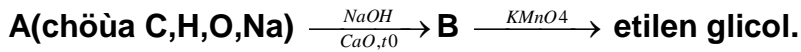
$A(C,H,O) \xrightarrow{x,t,0} B \rightarrow \text{anñehytaxetic}$.

Vaäy A,B,C laø:

- a. metanol , eten , metan.
b. axit axetic , metanol , eten

- c. etanol , eten , metan.
d. etanol , metanol , eten

Caâu 108:



A, B laàn lööit laø:

a. Natriaxetat , etanol.

c. Natriphenolat, etilen.

b. Natripropenat, etilen .

d. Natripropenat, etanol

.Caâu 109:

Craêckinh butan thu ñöôic hoãn hôip trong ñòu coù chöua 2 hiñrocacbon A, B (tæ khoái so vôi hiñro baèng 1,5.)

Vaäy A, B laàn lööit laø:

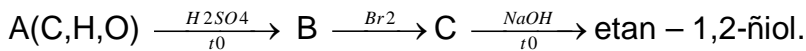
a. C_2H_4 , C_3H_6 .

b. C_3H_6 , C_2H_4 .

c. CH_4 , C_3H_6 .

d. C_2H_6 , C_3H_6 .

Caâu 110:



A, B, C laàn lööit laø:

a. etanol , etilen , 1,2-ñibrom etan.

b. metanol , etilen , 1,2-ñibrom etan.

c. etanol , etilen , 1,2-ñibrom eten.

d. etanol , etilen , 1,1 -ñibrom etan.

Caâu 111:

Ñóat chaùy hoøen toaøn 0,1 mol anken A .Daãn toaøn boä saün phaãm qua bình ñöing nöôuc voài trong coù dö thu ñöôic 40gam keát tuúa. A tauc düng vôi HCl taïo ra 1 saün phaãm duy nhaát. Vaäy A laø:

a. but-1- en

c. α -butilen

d. i-butilen

b. but-2- en

Caâu 112:

Ñóat chaùy hoøen toaøn 7gam anken A .Daãn toaøn boä saün phaãm qua bình ñöing nöôuc voài trong coù dö thu ñöôic 70gam keát tuúa. Vaäy A laø:

a. C_4H_8

c. C_7H_{14}

d. khoáng xaùc

b. C_6H_{12}

ñòn.

Caâu 113:

Ñóat chaùy hoøen toaøn moät lööing hiñrocacbon A roài daãn toaøn boä saün phaãm ñi qua bình ñöing nöôuc voài trong

Coù dö., khoái lööing bình taêng 18,6gam vaø coù 30gam keát tuúa. Theá tích oxi(ñk) tham gia phaün öùng laø:

a. 1,12l b. 2,24l c. 5,4l d. 10,08l

Caâu 114: Ñóat chaùy hoøen toaøn moät lööing hiñrocacbon A thu ñöôic CO_2 vaø nöôuc coù tæ læ veà khoái lööing laø: 22:9 . Neáu ñóat chaùy hoøen toaøn 0,1mol A roài daãn toaøn boä hoãn hôip qua bình ñöing nöôuc voài trong coù dö thu ñöôic 40gam keát tuúa. Coâng thöuc phaân töu cuúa A laø:

a. C_4H_8

c. C_6H_{12}

b. C_5H_{10}

d. C_7H_{14} .

Caâu 115: Ñeã phaân bieät but-1- en vaø butan ta coù theá düng 1 loaïi thuóc thöu laø :

a. dung dòch brom.

b. dung dòch quì tím.

c. dung dòch $AgNO_3/NH_3$.

d. dung dòch brom hoaëc quì tím

Caâu 116: Hiñrocacbon A coù coâng thöuc phaân töu C_5H_{10} , tauc düng ñöôic vôi nöôuc taïo ra hoãn hôip trong ñòu coù 1 ancol baäc 3. Teãn cuúa A laø:

a. pent-1-en

b. pent-2-en

c. 2-metylbut-1-en

d. 2-metylbut-2-en

Caâu 117: A,B laø hai hiñrocacbon khí ôû ñieàu kieän thöôøng :A coù coäng thöùc $C_{2x}H_y$,B : C_xH_{2x-2} .Tæ khhoái cuûa A ñoái vôùi khoâng khí baèng 2 ,cuûa B ñoái vôùi a baèng 0,482.Coäng thöùc phaân töû cuûa A laàn löôit baèng :

a. C_4H_{10} vaø C_2H_4

b. C_3H_6 vaø C_5H_{10}

c. C_4H_8 vaø C_3H_6

d. C_4H_8 vaø C_2H_4 .

Caâu 118:

Moät ñoain polietilen coù phaân töû khoá $M = 140000$ ñvc.Heä soá truong hôip laø:

a.500,00

b.5000,0

c.50000

d.50,00

Caâu 119: Moät anken A taùc düng vôùi oâxi taïo ra saün phaâm goàm a mol CO_2 b mol H_2O .Quan heä cuûa a vaø b laø:

a.a=2b

b.a<b

c.a>b

d.a=b

ANKAÑIEN

Caâu 120: Ankañien laø:

a.hiñroâcacbon coù 2 noái ñoái $C=C$ trong phaân töû.

b.hiñroâcacbon,maïch hôu coù 2 noái ñoái $C=C$ trong phaân töû.

c.hiñroâcacbon coù coäng thöùc laø C_nH_{2n-2} trong phaân töû.

d.hiñroâcacbon ,maïch hôu coù coäng thöùc laø C_nH_{2n-2} trong phaân töû.

Caâu 121: Ankañien lieân hôip laø:

a.ankañien coù 2 lieân keát ñoái $C=C$ lieân nhau.

b.ankañien coù 2 lieân keát ñoái $C=C$ caùch nhau 2 noái ñôn.

c.ankañien coù 2 lieân keát ñoái $C=C$ caùch nhau 1 noái ñôn.

d.ankañien coù 2 lieân keát ñoái $C=C$ caùch xa nhau.

Caâu 122: Ankañien $CH_2=CH-CH=CH_2$ coù teân goïi quoác teá laø:

a.ñivinyl

b.1,3-butañien

c.butañien-1,3

d.buta-1,3-ñien

Caâu 123:Ankañien $CH_2=CH-CH=CH_2$ coù teân goïi thoâng thöôøng laø:

a.ñivinyl

b.1,3-butañien

c.butañien-1,3

d.buta-1,3-ñien

Caâu 124: $CH_2=C-CH=CH_2$ coù teân goïi thay theá laø:

$\begin{array}{c} | \\ CH_3 \end{array}$

c.2-meâtyl-butañien-1,3

d.2-meâtylbuta-1,3-ñien

a.isopren

b. 2-meâtyl-1,3-butañien

Caâu 124: $CH_2=C-CH=CH_2$ coù teân thöôøng goïi laø:

$\begin{array}{c} | \\ CH_3 \end{array}$

a.isopren

b. 2-meâtyl-1,3-butañien

c.2-meâtyl-butañien-1,3

d.2-meâtylbuta-1,3-ñien

Caâu 125:Trong phaân töû buta-1,3-ñien , Cacbon ôû traïng thaùi lai hoau:

a.sp

b.sp²

c.sp³

d.sp³d²

Caâu 126:A(ñien lieân hôip) + $H_2 \xrightarrow{Ni,t^0}$ isopentan.Vaäy A laø:

a.isopren

b. 2-meâtyl-1,3-butañien

c.2-meâtyl-butañien-1,3

d.2-meâtylpenta-1,3-ñien

Caâu 127:Ñivinyl taùc düng coäng Broâm theo tæ leä mol 1:1 taïo ra saün phaâm :

a.coäng 1,2 vaø coäng 1,3.

c.coäng 1,2 vaø coäng 3,4.

b.coäng 1,2 vaø coäng 2,3.

d.coäng 1,2 vaø coäng 1,4.

Caâu 128: Isopren taùc düng coäng Broâm theo tæ leä mol 1:1 taïo ra saün phaâm :

a.coäng 1,2 ; coäng 3,4 vaø coäng 1,4.

c.coäng 1,2 ; coäng 3,4 vaø coäng 2,3.

b.coäng 1,2 ; coäng 2,3 vaø coäng 1,4.

d.coäng 1,2 vaø coäng 1,4.

Caâu 129:Ñivinyl taùc düng coäng HBr theo tæ leä mol 1:1,ôû -80°C taïo ra saün phaâm chính laø:

a.3-broâm-but-1-en*

b..3-broâm-but-2-en

c.1-broâm-but-2-en

d..2-broâm-but-3-en

Caâu 130: Ñivinyl taùc ñuõng coãng HBr theo tæ leã mol 1:1, ôû 40°C taïo ra saûn phaãm chính laø:

- a. 3-broâm-but-1-en
- b. 3-broâm-but-2-en
- c. 1-broâm-but-2-en*
- d. 2-broâm-but-3-en

Caâu 131: Saûn phaãn truøng hôïp A → Cao subuNa. Vaäy A laø:

- a. 2-meãtyl-butañien-1,3
- b. 1,3-butañien
- c. butañien-1,3
- d. buta-1,3-ñien*

Caâu 132: Saûn phaãn truøng hôïp B → Cao su isopren. Vaäy B laø:

- a. isopren*
- b. 2-meãtyl-1,3-butañien
- c. 2-meãtyl-butañien-1,3
- d. 2-meãtylpenta-1,3-ñien

Caâu 133: Saûn phaãm truøng hôïp cuûa ñivinyl coù teân goïi laø:

- a. poly(butañien)
- b. polybutañien*
- c. poly(isopren)
- d. polyisopren

Caâu 134: Saûn phaãm truøng hôïp cuûa isopren coù teân goïi laø:

- a. poly(butañien)
- b. polybutañien
- c. poly(isopren)
- d. polyisopren*

Caâu 135: Saûn phaãm truøng hôïp cuûa: $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CCl}=\text{CH}_2$ coù teân goïi laø:

- a. Cao subuNa
- b. Cao isopren
- c. Cao subuNa-S
- d. Cao cloropren*

Caâu 136: Ñeà hiõroã hoau hidroãcacbon no A thu ñoõic ñivinyl. Vaäy A laø:

- a. n-butan*
- b. iso butan
- c. but-1-en
- d. but-2-en

Caâu 137: Ñeà hiõroã hoau hidroãcacbon no A thu ñoõic isopren. Vaäy A laø:

- a. n-pentan
- b. iso pentan*
- c. pen-1-en
- d. pen-2-en

caâu 138: Chaát hoõu cô X chõua C, H, O $\xrightarrow[t0]{xt}$ ñivinyl + ? + ? Vaäy X laø:

- a. etanal
- b. etanol*
- c. metanol
- d. metanal

Caâu 139: Soá ñoàng phaãn maïch hôu õùng vòu coãng thõuc C_4H_6 coù laø:

- a. 3
- b. 4
- c. 5*
- d. 6

Caâu 140: Nien C_4H_6 còu soá ñoàng phaân caáu taïo cuøng chòuc laø:

a.3*

b.4

c.5

d.6

Caâu 141: ÖÙng vòui coång thòuc C_5H_8 còu soá ñoàng phaân maïch hôu laø:

a.4

b.6

c.8

d.9*

Caâu 142: ÖÙng vòui coång thòuc nien C_5H_8 còu soá ñoàng phaân maïch hôu laø:

a.5

b.6*

c.7

d.8

Caâu 143: ÖÙng vòui coång thòuc nien ,maïch thaúng C_5H_8 còu soá ñoàng phaân maïch hôu laø:

a.4*

b.6

c.7

d.8

Caâu 144: Nivinyl tauc ñuïng coång Br_2 theo tæ leä mol 1:1, ôu $-80^\circ C$ taïo ra saün phaïm chính laø:

a.3,4-ñibroâm-but-1-en*

b.3,4-ñibroâm-but-2-en

c.1,4-ñibroâm-but-2-en

d.1,4-ñibroâm-but-1-en

Caâu 145: Nivinyl tauc ñuïng coång Br_2 theo tæ leä mol 1:1, ôu $40^\circ C$ taïo ra saün phaïm chính laø:

a.3,4-ñibroâm-but-1-en

b.3,4-ñibroâm-but-2-en

c.1,4-ñibroâm-but-2-en*

d.1,4-ñibroâm-but-1-en

Caâu 146: Ñeá nhaän bieát butan vaø buta-1.3-ñien ta còu theá ñuøng thuoác thòu:

a.dd broâm

b.dd thuoác tím

c.khí H_2

d.dd brom hoaëc thuoác tím

Caâu 147: Ñeá nhaän bieát but-1-en vaø buta-1.3-ñien ta còu theá ñuøng thuoác thòu:

a.dd broâm vaø phöông phaùp ñònh tính

b.dd broâm vaø phöông phaùp ñònh löõing

c.khí H_2 vaø phöông phaùp ñònh tính

d.dd thuoác tím vaø phöông phaùp ñònh tính

Caâu 148: Cho sô ñoà phaün öùng etilen $\rightarrow A(C,H,O) \rightarrow B \rightarrow$ Cao su buNa. Vaäy A ; B laàn löõit laø:

a.but-1,3-ñien ; etanol

b.etanol ; buta-1,3-ñien*

c.etanol ; buta-1,2-ñien

d.etanal ; buta-1,3-ñien

Caâu 149: Cho sô ñoà phaün öùng 3-metyl-but-1-en $\rightarrow A \rightarrow B \rightarrow$ Cao su isopren. A , B laàn löõit laø:

- a. isopren ; isopentan
- b. isopentan ; isopren .*
- c. isopenten ; isopren
- d. isobutan ; but-1,3-ñien

Caâu 150: Cho số ñoà phaûn òùng axetilen $\rightarrow A \rightarrow B \rightarrow$ Cao su buNa. Vaäy A , B laàn löôit laø:

- a. buta-1,3-ñien ; etanol
- b. etanol ; buta-1,3-ñien
- c. vinyl axetilen , buta-1,3-ñien,
- d. buta-1,3-ñien, vinyl axetilen*

Caâu 151: Moät hoãn hôïp A goàm 0,3mol hiñro vaø 0,2mol etilen . Cho hhA qua boät Ni nung noùng ñoôic hoãn hôïp khí B. Hoãn hôïp B phaûn òùng vöøa ñuù vôi 1,6gam brom. Hieäu suaát phaûn òùng hiñrohoùa laø:

- a. 95% b. 59% c. 95,5% d. 50%

Caâu 152: Hai anken khí ôù ñieàu kieän thoøng coäng nöôuc cho hoãn hôïp goàm 2 ancol. Vaäy 2 anken ñoù laø:

- a. etilen vaø propen.
- b. etilen vaø pent-1-en.
- c. etilen vaø but-1-en.
- d. etilen vaø but-2-en*

Caâu 153: Bieát khoái löôing rieâng ancol etilic baèng 0,8g/ml , hieäu suaát phaûn òùng ñaët 60%.

Töø 240lít ancol 96⁰ ñieàu cheá ñoôic moät löôing buta-1,3-ñien laø:

- a. 64913,4gam.*
- b. 69413,4gam.
- c. 64931,4gam.
- d. 64193,4gam.

Caâu 154: Cho 1 mol isopren taùc düng vôi 2mol brom. Sau phaûn thu döôic:

- a. 1 ñaãn xuaát brom.*
- b. 2 ñaãn xuaát brom.
- c. 3 ñaãn xuaát brom.
- d. 4 ñaãn xuaát brom.

Caâu 155: Cho 1 mol ñivinyl taùc düng vôi 2mol brom. Sau phaûn thu döôic:

- a. 1 ñaãn xuaát brom.*
- b. 2 ñaãn xuaát brom.
- c. 3 ñaãn xuaát brom.
- d. 4 ñaãn xuaát brom.

Caâu 156: A(C₄H₆O₂) . Töø A baèng 3 phaûn òùng lieân tieáp ñieàu cheá ñoôic cao su buna. A coù theá laø hôïp chaát :

- a. ñiol hoaëc ñion
- b. ñial hoaëc ñion
- c. ñiol hoaëc ñial
- d. ñiol , ñial hoaëc ñion*

Caâu 157: Ñoát chaùy hoaøn toaøn hiñro cacbon khí X thu ñoôic saûn phaâm chöù 76,52 % CO₂ veà khoái löôing. Coâng thöuc phaûn töù cuûa X laø:

- a. C₂H₆
- b. C₃H₆
- c. C₄H₆*
- d. C₄H₈

Caâu 158: 4,48 l (ñkct) moät hirocacbon A ôu theá khí trong ñieàu kieän thöôøng taùc ñuïng vöøa ñuù vôi 100ml ddbrom 1M thu ñöôic saün phaám chöôï, 562 % Br veà khoái löôïng. Coâng thöùc phaân töü cuûa A laø:

- a. C_2H_6
- b. C_3H_6
- c. $C_4H_6^*$
- d. C_4H_8

Caâu 159: Ñoát chaùy hoaøn toaøn m gam hoãn hôïp goàm buta-1,3-ñien vaø isopren thu ñöôic 0,9 mol CO_2 vaø 12,6g nöôùc. Giaù trò cuû m baèng:

- a. 12,1g
- b. 12,2g*
- c. 12,3g
- d. 12,4g

Caâu 160: Ñoát chaùy hoaøn toaøn agam hoãn hôïp goàm buta-1,3-ñien vaø isopren thu ñöôic 20,16l CO_2 ñkct vaø 12,6g nöôùc. Theá tích oxi caàn ñuøng ôu ñtc laø:

- a. 28lit.*
- b. 29lit
- c. 18lit
- d. 27lit

Caâu 161: X, Y, Z laø 3 ñoàng ñaúng keá teáp. Phaân töü khoái cuûa Z gaáp 3laàn X. X laøm maát maøu dd brom. X, Y, Z thuoác ñaõy ñoàng ñaúng :

- a. anken*
- b. ankain
- c. xicloankan
- d. ankañien.

Caâu 162: khi ñoát chaùy hoaøn toaøn hoãn hôïp X goàm 1anken vaø 1ankan thu ñöôic 8,28gam nöôùc vaø 12,32gam CO_2 . Soá mol ankan trong hoãn hôïp laø:

- a. 0,06
- b. 0,09.
- c. 0,12
- d. 0,18*

163/ Ñoát 0,05 mol chaát A(C,H) thu ñöôic 0,2 mol H_2O . Bieát A trøøng hôïp cho B coù tính ñaøn hoài. Vaây A laø:

- a. buta-1,3-ñien
- b. 2-metylbuta-1,3-ñien
- c. 2-metylbuta-1,2-ñien
- d. 2-metylbuta-1,3-ñien*

164/ Moät Hiñroâcacbon A chöua 14,29% H veà khoái löôïng. A coäng dd broâm taïo ñaãn xuaát chöua 85,11% broâm veà khoái löôïng. Coâng thöùc caáu taïo cuûa B laø:

- a. CH_3CHBr_2
- b. $CHBr_2-CHBr_2$
- c. $CH_2Br-CH_2Br^*$
- d. $CH_3CHBr-CH_2Br$

165/ Ñeã taùch etan, eten ra khoûi hoãn hôïp cuûa chuùng ta laàn löôit thöic hieän phaün öùng:

- a. Taùc ñuïng vôi Zn, t^0 , dd Br_2
- b. Coäng H_2 , ñun vôi H_2SO_4 ñaëc
- c. Taùc ñuïng vôi dd Br_2 , Zn, t^0 *
- d. Taùc ñuïng vôi dd thuoác tím, H_2SO_4 ñaëc, t^0

166/ Ankañien A + Brom(dd) $\rightarrow CH_3C(CH_3)Br-CH=CH-CH_2Br$. Vaây A laø:

- a. 2-metylpenta-1,3-ñien.
- b. 2-metylpenta-2,4-ñien.*

c. 4-methylpenta-1,3-ñien.

d. 2-methylbuta-1,3-ñien.

167/ Ankañien B + Chaát voá cô \rightarrow $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_3$. Vaäy A laø:

a. 2-methylpenta-1,3-ñien.*

b. 4-methylpenta-2,4-ñien.

c. 2-methylpenta-1,4-ñien.

d. 4-methylpenta-2,3-ñien.

168/ Cho 1 Ankañien A + Brom(dd) \rightarrow 1,4-ñibroâm,2-methylbut-2-en. Vaäy A, laø:

a. 2-methylbuta-1,3-ñien.*

b. 3-methylbuta-1,3-ñien.

c. 2-methylpenta-1,3-ñien.

d. 3-methylpenta-1,3-ñien.

169/ 2,24 lit Anken A(ñkct)tauc duing CuO ñun noùng.Sau khi phaün öùng xaüy ra hoaøn toaøn,boät CuO giaüm 14,4 g.Coäng thöuc phaün töü cuüa A laø:

a. C_2H_4

b. C_3H_6 *

c. C_4H_8

d. C_5H_{10}

170/ Hoãn hôiïp X goàm propen laø ñoàng ñaúng theo tæ leä theá tích 1:1.Ñoát 1 theá tích hoãn hôiïp X caàn 3,75 theá tích oxi(cuøng ñk).Vaäy B laø:

a.eten*

b.propan

c.buten

d.penten

171/ Ñoát hoaøn toaøn 0,2 mol hoãn hôiïp CH_4 ; C_4H_{10} ; C_2H_4 thu ñöôic 0,28 mol CO_2 vaø 8,28 ml H_2O .Soá mol ankan vaø anken trong hoãn hôiïp laàn löôit laø:

a.0,02 vaø 0,18

b.0,16 vaø 0,04

c.0,18 vaø 0,02*

d.0,04 vaø 0,16

172/ Cho hoãn hôiïp X goàm 2 olefin qua bình ñöing dd brom,khi phaün öùng xong coù 16 g brom tham gia phaün öùng .Toäng soá mol cuüa 2 anken laø:

a.0,01

b.0,5

c.0,05

d.0,1*

173/ Moät hoãn hôiïp khí A goàm 1 ankan,1 anken coù cuøng soá cacbon vaø ñaúng mol .Cho a g hoã hôiïp A phaün öùng vöøa ñuü vöüi 120 g dd Br_2 20% trong CCl_4 .Ñoát a g hoãn hôiïp treân thu ñöôic 20,16 lít CO_2 (ñkct).Coäng thöuc phaün töü cuüa ankan , anken laàn löôit laø:

a. C_3H_8 vaø C_3H_6 *

b. C_3H_8 vaø C_3H_6

c. C_2H_6 vaø C_2H_4

d. C_4H_{10} vaø C_4H_8

174/ m gam hoãn hôiïp goàm C_3H_6 ; C_2H_4 vaø C_2H_2 chaüy hoaøn toaøn thu ñöôic 4,48 lít khí CO_2 (ñkct).Neáu Hiñro hoàu hoaøn toaøn m g hoãn hôiïp treân ,roài ñoát chaüy heát hoãn hôiïp thu ñöôic V(ml) CO_2 (ñkct).Giaù trò cuüa V?

a. 22,4

b.22400*

c.44,80

d.33600

175/ Nối chất hoàn toàn m g etanol thu 3,36 lít CO₂ (đktc). Nếu đun m g etanol với H₂SO₄ đặc ; 180° C rồi nối chất đun sâu phẩm thu được a g H₂O. Giá trị của a là:

- a. 2,7 g*
- b. 7,2 g
- c. 1,8 g
- d. 5,4 g

Câu 176/ Ankin là hiđrocacbon:

- a. có dạng C_nH_{2n-2}, mạch hở
- b. có dạng C_nH_{2n+1}, mạch hở
- c. Mạch hở ; 1 liên kết ba trong phân tử*
- d. (a); (c) đều đúng.

Câu 177/ Dãy nào là đúng của axetilen có công thức chung là:

- a. C_nH_{2n+2} (n ≥ 2)
- b. C_nH_{2n-2} (n ≥ 1)
- c. C_nH_{2n-2} (n ≥ 3)
- d. C_nH_{2n-2} (n ≥ 2)*

Câu 178/ A, B, C là 3 ankin kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng của toluen khối lượng 162 g. Công thức A, B, C là:

- a. C₂H₂; C₃H₄; C₄H₆
- b. C₃H₄; C₄H₆; C₅H₈*
- c. C₄H₆; C₃H₄; C₅H₈
- d. C₄H₆; C₅H₈; C₆H₁₀

179/ A, B là 2 ankin đồng đẳng của etin, trong đó khối lượng của B so với A bằng 1,35. Vậy A, B là:

- a. etin; propin
- b. etin; butin
- c. propin; butin*
- d. propin; pentin

180/ Ankin A có chứa 11,11% H về khối lượng. Vậy A là:

- a. C₂H₂
- b. C₃H₄
- c. C₄H₆*
- d. C₅H₈

181/ Ankin B có chứa 90% C về khối lượng, mạch thẳng, có phân tử khối 100. Vậy B là:

- a. axetilen
- b. propin*
- c. but-1-in
- d. but-2-in

182/ Các ankin có đồng phân vòng thì số cacbon trong phân tử lớn hơn hoặc bằng:

- a. 2
- b. 3
- c. 4*
- d. 5

183/ C₅H₈ có số đồng phân cấu tạo của ankin là:

- a. 2
- b. 3*
- c. 4
- d. 5

184/ Theo IUPAC CH₃-C≡C-CH₃-CH₃; có tên gọi là:

- a. etylmetylaxetilen

b.pent-3-in

c.pent-2-in*

d.pent-1-in

185/ Theo IUPAC $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3$; còu teân goïi laø:

a.isobutylaxetilen

b.2-metylpent-2-in

c.4-metylpent-1-in*

d.4-metylpent-1,2-in

186/ Theo IUPAC $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3$; còu teân goïi laø:

a.4-ñimetylhex-1-in

b. 4,5-ñimetylhex-1-in

c. 4,5-ñimetylhex-2-in*

d. 2,3-ñimetylhex-4-in

187/ Theo IUPAC $\text{CH}_3-\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$; còu teân goïi laø:

a.3,6-ñimetylnon-4-in*

b.2-etyl,5-metyloct-3-in

c.7-etyl,6-metyloct-5-in

d.5-metyl,2-etyloct-3-in

188/ Ankin $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_3$ còu teân goïi laø:

a.3-etyl,2-metylpent-4-in

b.2-metyl,3-etylpent-4-in

c.4-metyl,3-etylpent-1-in

d.3-etyl,4-metylpent-1-in*

189/ Caáu taïo còu theá còu cuûa ankin C_4H_6 laø:

a.1

b.2*

c.3

d.4

190/ Trong phaân töû axetilen lieân keát ba giöõa 2 Cacbon goàm:

a.1 lieân keát pi vaø 2 lieân keát xich-ma

b.2 lieân keát pi vaø 1 lieân keát xich-ma*

c. 3 lieân keát pi

d.3 lieân keát xich-ma

191/ Trong phaân töû ankin hai nguyêân töû Cacbon mang noái ba ôu daïng lai hoàu:

a.sp*

b.sp²

c.sp³

d.sp³d²

192/ Noä daøi cuûa lieân keát ba,lieân keát ñoái,lieân keát ñôn giöõa 2 nguyêân töû C taêng theo thòu töi:

a.ba,ñôn,ñoái

b.ñôn,ba,ñoái

c. ñoái,ñôn,ba

d. ba,ñoái,ñôn*

193/ Noä beàn cuûa lieân keát ba,lieân keát ñoái,lieân keát ñôn taêng theo thòu töi:

a.ba,ñôn,ñoái

b.ñôn,ñoái,ba*

c. ñoái,ñôn,ba

d. ba,ñoái,ñôn

194/ Caùc ankin baét ñaàu còu ñoàng phaân maïch C khi soá C trong phaân töû:

a. ≥ 2

b. ≥ 3

c. ≥ 4

d. $\geq 5^*$

195/ Một trong những loại ñoàng phân nhóm chức của ankin là:

a.ankan

b.anken

c.ankañien*

d.aren

196/ Ñeå chuyeån hoàu ankin thaønh anken ta thöïc hieån phaûn öùng coäng H_2 trong ñieàu kieån coù xuùc taùc:

a.Ni/ t^0

b.Mn/ t^0

c.Pd/ $PbCO_3^*$

d.Pb/ $PdCO_3$

197/ Ñeå chuyeån hoàu ankin thaønh ankan ta thöïc hieån phaûn öùng coäng H_2 trong ñieàu kieån coù xuùc taùc:

a.Ni/ t^{0*}

b.Mn/ t^0

c.Pd/ $PbCO_3$

d.Pb/ $PdCO_3$

198/ Ñeå phaân bieät etan,eten,etin ta duøng 1 thuoaác thöü duy nhaát laø:

a.dd Brom

b.dd $AgNO_3/NH_3$

c.dd HCl

d.dd $Ca(OH)_2$

199/ Phaûn öùng ankin + dd Brom xaûy ra 2 giai ñoain,muoán phaûn öùng döøng laii ôu giai ñoain 1,ta phaûi tieán haønh phaûn öùng ôu nhieät ñoä:

a.thaáp*

b.trung bình

c.cao

d.raát cao

200/ Dietylaxetilen taùc döïng vöüi nöôùc Brom ôu nhieät ñoä thaáp taïo ra saûn phaåm:

a.3,3,4,4-tetrabromhexan

b.3,4-ñibromhex-3-en*

c.3,4-ñibromhex-2-en

d. 3,3,4,4-tetrabromheptan

201/ Cho but-2-in taùc döïng vöüi nöôùc brom dö ta thu ñöôïc saûn phaåm laø:

a.2,3-ñibrombut-2-in

b.2,3-ñibrombut-2-in

c.1,2,3,4-tetrabrombutan

d.2,2,3,3-tetrabrombutan*

202/ Cho axetilen taùc döïng vöüi HCl trong ñieàu kieån coù xuùc taùc $HgCl_2$ ôu 150-200°C,ta thu ñöôïc saûn phaåm coäng laø:

a.vinylclorua*

b.etylclorua

c.1,2-ñicloetan

d.1,1-ñicloetan

203/ Cho axetilen taùc döïng vöüi HCl trong ñieàu kieån khoâng coù xuùc taùc,ta thu ñöôïc saûn phaåm coäng laø:

a.vinylclorua

b.etylclorua

c.1,2-ñicloetan

d.1,1-ñicloetan*

204/ Phaûn òùng coång nõðuc vaø propin trong ñieàu kieån coù xuùc taùc $\text{HgSO}_4/\text{H}_2\text{SO}_4$ ôû 80°C taïo ra saûn phaåm:

a. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ *

b. CH_3COCH_3

c. $\text{CH}_3\text{-C(OH)=CH}_2$

d. $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2\text{-OH}$

205/ Cho axetilen taùc ñuõng vòui H_2O \rightarrow A.Vaäy caáu taïo cuûa A :

a. CH_3CHO *

b. $\text{CH}_2=\text{CH-OH}$

c. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

d. CH_3COOH

206/ $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_3$ coång nõðuc ($\text{HgSO}_4/\text{H}_2\text{SO}_4 / 80^\circ\text{C}$) taïo ra saûn phaåm:

a. $\text{CH}_3\text{-CH=C(OH)-CH}_3$

b. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$

c. $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_2\text{CH}_3$ *

d. $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$

207/ Cho A taùc ñuõng vòui nõðuc $\rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$.Vaäy A laø:

a.but-1-in*

b. but-2-in

c. but-1-en

d. but-2-en

208/ Trong ñieàu kieån thích hôïp veà xuùc taùc vaø nhieät ñoã,axetilen tham gia phaûn òùng nhò hôïp taïo ra:

a.but-1,3-ñien

b.but-1,3-ñin

c.Vinylaxetilen*

d.xiclobuten

209/ Trong ñieàu kieån thích hôïp ($\text{C}; 600^\circ\text{C}$),axetilen tham gia phaûn òùng tam hôïp taïo thaønh phaân töû:

a.stiren

b.benzen*

c.toluen

d.hexen

210/ Propin tham gia phaûn òùng tam hôïp taïo ra saûn phaåm:

a.1,2,3-trimetylbenzen

b. 2,4,6-trimetylbenzen

c. 1,3,5-trimetylbenzen*

d.etyl,metylbenzen

211/ Trong ñieàu kieån thích hôïp pent-2-in tam hôïp thaønh saûn phaåm:

a.1,2,3-trietyl-4,5,6-trimetylbenzen

b. 1,2,4-trietyl-3,5,6-trimetylbenzen

c. 1,3,5-trietyl-2,4,6-trimetylbenzen*

d. 4,5,6-trimetyl-1,2,3-trietyl-benzen

212/ Axetilen + CH_3COOH \rightarrow (xt) A.Vaäy A laø:

a.etylaxetat

b.vinylaxetat*

c.etilenglicol

d.metylacrylat

213/ Etin + $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (xt, t^o) \rightarrow B.Vaäy B laø:

- a. etylvinylete*
- b. etylvinyleste
- c. vinyletylete
- d. vinyletyleste

214/ Axetilen + A → vinylaxetat. Vaäy A laø:

- a. ancoletylic
- b. anñehytaxetic
- c. axit axetic*
- d. ancolvinylic

215/ Axetilen + B → etylvinylete. Vaäy B laø:

- a. anñehytaxetic
- b. axit axetic
- c. ancolvinylic
- d. ancoletylic*

216/ Cho caùc chaát (1)but-1-in (2)but-2-in (3)propin (4)buta-1,3-ñin. Caùc chaát coù phaün öùng vôi dd $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ taïo keát tuûa vaøng nhaït laø:

- a. (1),(3),(4)*
- b. (2),(3),(4)
- c. (1),(2),(3)
- d. (1),(2),(4)

217/ $\text{HC}\equiv\text{CH} + [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2](\text{OH})_2 \rightarrow \text{A} + \text{B} + \text{H}_2\text{O}$. Vaäy A, B laàn löôit laø:

- a. $\text{HC}\equiv\text{CAg}; \text{NH}_3$
- b. $\text{AgC}\equiv\text{CAg}; \text{NH}_3^*$
- c. $\text{AgC}\equiv\text{CAg}; \text{NH}_4\text{NO}_3$
- d. $\text{HC}\equiv\text{CAg}; \text{NH}_4\text{NO}_3$

218/ $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH} + [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2](\text{OH})_2 \rightarrow \text{A}$. Caát taïo cuûa A laø:

- a. $\text{AgCH}_2\text{-C}\equiv\text{CH}\downarrow$
- b. $\text{AgCH}_2\text{-C}\equiv\text{CAg}\downarrow$
- c. $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CAg}\downarrow^*$
- d. $\text{CH}_3\text{-CAg}\equiv\text{CAg}\downarrow$

219/ Cho A(C_4H_6)coù phaün öùng vôi $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ taïo keát tuûa vaøng nhaït. A laø:

- a. But-2-in
- b. But-1-in
- c. But-2-en
- d. But-1-in*

220/ $\text{R-C}\equiv\text{CH} + \text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \downarrow \text{A} + \text{B}$. A, B laàn löôit laø:

- a. $\text{R-C}\equiv\text{CAg}\downarrow^*$
- b. $\text{R-C}\equiv\text{CAg}\downarrow; \text{NH}_4\text{NO}_3$
- c. $\text{Ag}\downarrow; \text{NH}_4\text{NO}_3$
- d. $\text{R-CAg}=\text{CAg}\downarrow; \text{NH}_4\text{NO}_3$

221/ 1 chaát höõu cô A + $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2](\text{OH})_2$ taïo ra keát tuûa vaäy A laø:

- a. anñehyt
- b. axit cacboxylic
- c. ank-1-in
- d. anñehyt hoaëc ank-1-in *

222/ 1 Chaát höõu cô B + $\text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \downarrow$ vaøng nhaït. Vaäy B thuoác loaïi höïp chaát:

- a. anñehyt
- b. HCOOR
- c. ankin

d.ank-1-in*

223/ Một hỗn hợp X gồm 1 g propin và 2,7 g ankin B(C₄H₆) tác dụng với dd AgNO₃/NH₃ dư tạo 3,675 g kết tủa. Vậy B là:

a.but-1-in

b.but-2-in*

c.ñivinyl

d. but-1-in hoặc but-2-in

224/ A(C₄H₆) + dd AgNO₃/NH₃ tạo kết tủa. A là:

a. ñivinyl

b. but-1-in*

c. but-2-in

d. but-1-en

225/ Một chất hydrocarbon 1 ankin ta ñôic :

a. Số mol CO₂ < H₂O*

b. Số mol CO₂ > H₂O

c. n_{CO2} = n_{H2O} + 1

d. n_{CO2} = n_{H2O} - 1

226/ Một chất hydrocarbon 0,2 mol ankin A → 0,4 mol H₂O. Hiđro hóa hoàn toàn 0,2 mol ankin A rồi đốt hết sản phẩm tạo thành thu ñôic a mol H₂O. Giá trị của A là:

a.0,8*

b.0,6

c.1,25

d.2,5

227/ Một chất V(l) (ñkct) một ankin A → 21,6 g H₂O. Nếu cho toàn bộ sản phẩm cháy hấp thụ hoàn toàn vào bình ñông dd ñôic vôi trong dư , thì khối lượng bình tăng 100,8 g .V có giá trị là:

a.6,72l

b.4,48l

c.3,36l

d.13,44l*

228/ Một chất V(l) (ñkct) một ankin ôu thể khí thu ñôic CO₂ và H₂O có tổng khối lượng bằng 50,4 g. Nếu cho sản phẩm cháy qua bình ñông ñôic vôi trong dư thì thu ñôic 90 g kết tủa. V có giá trị là:

a.6,72l*

b.4,48l

c.3,36l

d.13,44l

229/ Một chất a mol ankin → b mol CO₂ và c mol H₂O. Quan hệ giữa a,b,c là:

a. b>c và a= b-c*

b. b<c và a= b-c

c. b>c và a= b+c

d. b>c và a= c-b

230/ Một chất hydrocarbon 0,2 mol hỗn hợp 2 hiđrocacbon có M hơn kém nhau 28 ñvC ta thu ñôic 17,92 lít CO₂ (ñkct) và 14,4 g H₂O. Công thức phân tử của 2 HC là:

a. C₃H₆ và C₅H₁₀ *

b. C₃H₈ và C₅H₁₂

c. C₂H₄ và C₄H₈

d. C₄H₈ và C₆H₁₂

231/ Một chất hydrocarbon 0,2 mol hỗn hợp 2 hiđrocacbon A,B có M hơn kém nhau 14 ñvC thu ñôic 15,68 lít CO₂ (ñkct) và 12,6 g H₂O. CTPT của A và B là:

a. C₃H₆ và C₄H₈ *

- b. C_2H_4 vaø C_3H_6
- c. C_4H_8 vaø C_5H_{10}
- d. C_5H_{10} vaø C_6H_{12}

232/ Nat chay hoaøn toaøn 4 g ankin A \rightarrow 6,72 l CO_2 (nktc) vaø 3,6 ml H_2O (long).Cong thuc phan tu A laø:

- a. C_2H_2
- b. C_3H_4 *
- c. C_4H_6
- d. C_5H_8

233/ Ankin B (mach thang)co tyu khoi nai vui H_2 laø 17,khong phan ng vui dd $AgNO_3/NH_3$.Vay B laø:

- a.but-1-in
- b.but-2-in*
- c.butin-1
- d.1-butin

234/ Nat chay het 5,4 g Hirocacbon X(C_nH_{2n-2}) thu nic 0,4 mol CO_2 vaø 0,3 mol H_2O .X tac dng vui dd $AgNO_3/NH_3$ tao ket tua vaøng nhat.Vay X laø:

- a.But-1-in*
- b.but-2-in
- c.buta-1,2-nien
- d. buta-1,3-nien

235/ Cho 1,3 g ankin A chaát khi u nk thng tac dng vui dd $AgNO_3/NH_3$ tao 12 g keát tua vaøng nhat.Vay CTPT cua A laø:

- a. C_2H_2 *
- b. C_3H_6
- c. C_3H_4
- d. C_4H_8

236/ / Cho 2 g ankin B chaát khi u nk thng tac dng vui dd $AgNO_3/NH_3$ tao 7,35 g keát tua vaøng nhat.Vay CTPT cua B laø:

- a. C_2H_2
- b. C_3H_6
- c. C_3H_4 *
- d. C_4H_8

237/ Cho s n: Khi thien nhien \rightarrow A + HCl \rightarrow B \rightarrow P.V.C Vay A,B laàn lit laø:

- a.axetilen;vinylclorua*
- b. vinylclorua; axetilen
- c. axetilen;1,1-nicloetan
- d. axetilen;1,2-nicloetan

238/ Cho s n: Nu voi \rightarrow A \rightarrow B \rightarrow C \rightarrow D \rightarrow P.V.C A,B,C,D laàn lit laø:

- a.Canxioxit;etin;n n;vinylaxetat
- b. n;Canxioxit;etin; vinylaxetat
- c. Canxicacbua;etin;n n;vinylaxetat
- d. Canxioxit n; n;etin; vinylaxetat*

239/ Cho s n: $CH_4 \rightarrow$ A \rightarrow B \rightarrow D \rightarrow Caosu BuNa A,B,D laàn lit laø:

- a.axetilen;vinylaxetilen;buta-1,3-nien*
- b. axetilen;vinylaxetilen;butaien-1,3
- c. vinylaxetilen;axetilen; buta-1,3-nien
- d. axetilen;but-2-en;buta-1,3-nien

240/ Cho s n: $C_2H_2 \rightarrow$ A \rightarrow B \rightarrow CH₃COOH A,B laàn lit laø:

- a.eten;etanal
- b. etanal;etanol*

c. etilen; etanol

d. a, b, c ñeàu ñuùng

241/ Cho số ñoà: $\text{CaC}_2 \rightarrow \text{A} \rightarrow \text{B} \rightarrow \text{CH}_3\text{CHO}$ A, B laàn löôit laø:

a. C_2H_2 ; $\text{CH}_2=\text{CH}_2$

b. C_2H_2 ; $\text{CH}_2=\text{CHCl}$

c. C_2H_2 ; CH_3CHCl_2

d. a, b, c ñeàu ñuùng*

242/ Cho axetilen + HCN \rightarrow saün phaám A. Vaäy A coù caáu taïo laø:

a. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$

b. $\text{HC}\equiv\text{C-CN}$

c. $\text{CH}_2=\text{CH-CN}^*$

d. $\text{CN-C}\equiv\text{C-CN}$

243/ Cho số ñoà propin \rightarrow A + dd $\text{KMnO}_4 \rightarrow$ B. A, B laàn löôit laø:

a. propen; propan-1,2-ñiol*

b. propen; propan-1,3-ñiol

c. propan-1,3-ñiol; propen

d. propan-1,2-ñiol; propen

244/ Ñeå phaân bieät propan; propen; propin ta duøng 1 thuoác thoû laø:

a. dd $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$

b. dd Brom*

c. dd NaOH

d. dd HCl

245/ Ñeå taùch C_2H_2 ; C_2H_6 ra khoûi hoãn hôïp cuûa chuùng ta laàn löôit thoïc hieän phaün öùng vôi caùc chaát :

a. dd $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$; dd HCl*

b. dd HCl ; dd $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$

c. dd Br_2 ; Zn

d. Zn ; dd Br_2

246/ Ankin A coù coâng thoüc $(\text{C}_4\text{H}_7)_n$. Coâng thoüc phaân töû cuûa A laø:

a. $\text{C}_{12}\text{H}_{21}$

b. C_5H_8

c. C_8H_{10}

d. $\text{C}_8\text{H}_{14}^*$

247/ Axetilen ñöôïc ñieàu cheá baèng caùch:

a. ñhieät phaân khí metan

b. cho ñaát ñeøn hôïp nöôùc

c. ñeå hiñrohoà etilen

d. a, b, c ñeàu ñuùng.*

248/ Phaün öùng naøo cuûa axetilen ñöôïc duøng trong haøn caét kim loaïi?

a. coäng nöôùc

b. ñoát chaùy trong oxi khoáng khí.

c. coäng H_2

d. ñoát chaùy trong oxi nguyeân chaát.*

249/ Haøm löôïng axetilen trong khoáng khí coù theå gaây chaùy noá laø:

a. 1,5%

b. 2,5%*

c. 3,5%

d. 4,5%

250/ Caùch ñôn giaün ñeå coù theå phaân bieät etan, etilen, etin baèng 1 thuoác thoû laø:

a. Br_2^*

b. Cl_2

c.H₂

d. AgNO₃/NH₃

251/ ÖÜng vöüi coång thöüc C₆H₁₀ coù bao nhieâu caáu taïo ankin?

a.5

b.6

c.7*

d.8

252/ Ñeå phaân bieät but-2-in vaø buta-1,3-ñien ta duøng 1 thuoc thöu laø:

a.Br₂*

b.Cl₂

c.H₂

d. AgNO₃/NH₃

253/ Ngoïn löüa ñeøn xì oxi-axetilen duøng trong haøn vaø caét kim loaïi coù theå ñaït töüi nhieät ñoä:

a.1000°C

b. 2000°C

c. 3000°C*

d. 4000°C

254/ Ñoát chaùy hoaøn toaøn 2 ankin keá tieáp nhau trong daõy ñoàng ñaúng roài daãn saün phaün qua dd Ca(OH)₂ dö thu ñöôic 50 g keát tuûa .Coång thöüc phaân töü cuûa 2 ankin laø:

a.C₂H₂ vaø C₃H₄ *

b. C₃H₄ vaø C₄H₆

c. C₄H₆ vaø C₅H₈

d. C₅H₈ vaø C₆H₁₀

255/ Cho 13,2 g hoãn hõp 2 ankin A vaø B keá tieáp nhau trong daõy ñoàng ñaúng;M_A <M_B

phaün öüng töü ña vöüi dd chöüa 0,8 mol Br₂ .Coång thöüc phaân töü cuûa A;B laàn löôit laø:

a. C₃H₄ vaø C₄H₆

b. C₂H₂ vaø C₃H₄ *

c. C₄H₆ vaø C₅H₈

d. C₅H₈ vaø C₆H₁₀

256/ A laø 1 ankin ñöüng tröôüc B trong daõy ñoàng ñaúng .Hoãn hõp khí goàm 2 g A vaø 5,4 g B coù theå tích 3,36 lít(ñktc).Coång thöüc phaân töü cuûa A;B laàn löôit laø:

a.C₂H₂ vaø C₃H₄

b. C₃H₄ vaø C₄H₆ *

c. C₄H₆ vaø C₅H₈

d. C₅H₈ vaø C₆H₁₀

257/ 1.6 g hoãn hõp propin vaø ankin B(C₄H₆) taüc düng vöüi dd AgNO₃/NH₃ (dö)taïo 3,675 g keát tuûa vaøng nhaït.Vaãy CTPT cuûa B laø:

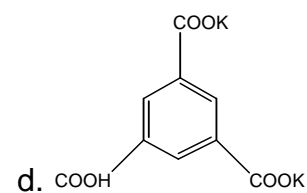
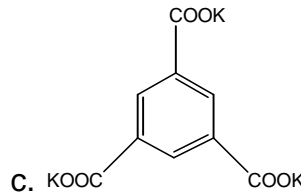
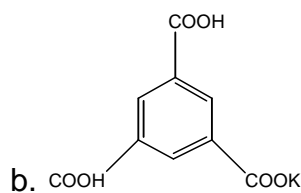
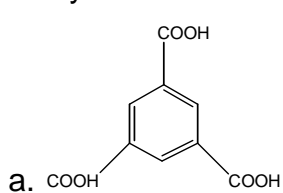
a.but-1-in

b.but-2-in*

c.butin-1

d.butin-2

258/ Cho sô ñoä C₃H₄ →C(daãn xuaát benzen) $\xrightarrow{ddKMnO_4}$ D.1 mol D chaùy cho 207 g chaát raén .vaãy D laø:



259/ Ankin A pöü vöüi dd KMnO₄ /KOH theo phöông trìn:

A + KMnO₄ + KOH → CH₃COOK + K₂CO₃ + MnO₂ + H₂O Vaãy A laø:

- a. axetilen
- b. propin*
- c. but-1-in
- d. but-2-in

260/ Cho 1 l  ng ankin l ng    n  th  ng vào bình n ng dd $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ d  sau ph n  ng kho  l ng bình t ng th m 20,5 g vào c u 47,25 g kết t a .Co ng th c ph n t u c a ankin l :

- a. C_3H_4
- b. C_4H_6
- c. C_5H_8
- d. C_6H_{10} *

261/ P.V.C n  c n u che  theo s  n a $\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_3\text{Cl} \rightarrow \text{P.V.C}$ N a n u che  31,25 kg P.V.C(hie  suất chung của qu  tr nh n u che  n it 80%)th  l ng C_2H_2 c n d ng l :

- a. 13kg
- b. 26kg
- c. 16,52 kg
- d. 16,25kg*

262/ P.V.C n u che  theo s  n a: $\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_3\text{Cl} \rightarrow \text{P.V.C}$ Hie  suất chung của qu  tr nh n u che  n it 80%)th  l ng P.V.C thu n  c l :

- a. 10kg*
- b. 12,5kg
- c. 15,625kg
- d. 31,5kg

263/ 1 g ankin A c u so  $\text{C} \geq 3$ t c d ng v u dd $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ d  thu n  c 3,675 g k t t a .Co ng th c ph n t u c a ankin l :

- a. C_3H_4 *
- b. C_4H_6
- c. C_5H_8
- d. C_6H_{10}

264/ $\text{A}(\text{C}_3\text{H}_4) \xrightarrow{\text{AgNO}_3/\text{NH}_3} \downarrow \text{B} \xrightarrow{\text{HCl}} \downarrow \text{D}$ B;D l n l it l :

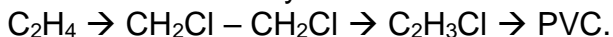
- a. $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CAg}; \text{AgCl}$ *
- b. $\text{AgCH}_2\text{-C}\equiv\text{CAg}; \text{AgCl}$
- c. $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CAg}; \text{Ag}$
- d. $\text{AgCl}; \text{AgCH}_2\text{-C}\equiv\text{CAg}$

Ca u 265. Hie n nay PVC n  c n u che  theo s  n a sau: $\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl} \rightarrow \text{V.C} \rightarrow \text{PVC}$.

Ne  hie  su t n it 80% th  l ng PVC thu n  c từ 280kg etilen l :

- a. 50kg
- b. 500kg*
- c. 55kg
- d. 781,25kg

Ca u 266. Hie n nay PVC n  c n u che  theo s  n a sau:



Ne  hie  su t n it 80% th  l ng C_2H_4 c n d ng n a s n x t 5000kg PVC l :

- a. 28kg
- b. 1792kg
- c. 2800kg*
- d. 179,2kg

Ca u 267. Tro n 300ml ho n h p hidroc bon (X) v u 500ml oxi (d ) roài n t ch y thu nước 750ml ho n h p kh  v  h i. L m l nh ho n h p c n l i 650ml, tiếp tục cho qua dung dịch KOH d  c n l i 450ml. Co ng th c ph n t u của X l :

- a. $C_2H_2^*$
- b. C_2H_4
- c. C_2H_6
- d. C_3H_6

Caâu 268. Nhoát 0,2mol A(C_xH_y) baèng moät lööing oxi vöøa ñuù thu ñöôic 17,92 lít hoän hôip khí ôu 273⁰C; 3 atm. Tæ khoái hôi cuûa hoän hôip ñoái vôi H_2 baèng $\frac{53}{3}$. Coäng thöuc phaân töu

cuûa A laø:

- a. C_2H_2
- b. $C_4H_4^*$
- c. C_6H_6
- d. C_8H_8

Caâu 269. A(C_4H_2) coù chöua 1 lieân keát ñôn C – C , taùc düng vôi dung dòch $AgNO_3/NH_3$ taïo keát tuûa. Cho 2,3kg A taùc düng vôi dd $AgNO_3/NH_3$ dö taïo ra m(g) keát tuûa. Giaù trò cuûa m laø:

- a. 11000
- b. 12000
- c. 13000*
- d. 13050

Caâu 270. A (coù chöua C, H) phaân öùng ñöôic vôi dd $AgNO_3/NH_3$ dö taïo ra m(g) keát tuûa. Vaäy A laø hôip chaát:

- a. Ankin
- b. Ank – 1 – in
- c. Coù 1 lieân keát $-C \equiv C-$ ñaàu maïch*
- d. Coù 2 lieân keát $-C \equiv C-$ ñaàu maïch

Caâu 271. Nhoát chaùy hoæøn toæøn 100ml A(C_xH_y) trong moät lööing oxi vöøa ñuù thu ñöôic 500ml hoän hôip khí vaø hôi. Laøm laïnh hôi coøn laïi 300ml (caùc theá tích khí ñ ôu cuøng ñieàu kieän). Coäng thöuc phaân töu cuûa A laø:

- a. $C_3H_4^*$
- b. C_3H_6
- c. C_2H_2
- d. C_4H_2

Caâu 272. Nhoát chaùy hoæøn toæøn 1 chaát hööu cô A chæ thu ñöôic saün phaâm goàm CO_2 vaø H_2O . Tæ khoái hôi cuûa A ñoái vôi CH_4 laø 1,625. Coäng thöuc phaân töu cuûa A laø:

- a. C_2H_4
- b. C_2H_6
- c. $C_2H_2^*$
- d. C_4H_2

Caâu 273. Anken A (C_4H_8), coù ñoàng phaân cis – trans. Vaäy A laø:

- a. But – 1 – en
- b. But – 2 – en
- c. 2 – metyl prop – 1 – en
- d. 2 – buten

Caâu 274: Anken (X) (C_5H_{10}), coù ñoàng phaân laäp theá. Vaäy A laø:

- a. but – 1 – en
- b. 2 – metyl pro– 1 – en
- c. but – 2 – en*
- d. 3 – metyl but – 1 – en

Caâu 275: A (C, H, O, Na) + NaOH → Etylen + ... Vaäy A laø:

- a. Natri axetat
- b. Natri propionat

c.Natri metacrylat

d.Natri acrylat*

Caâu 276. Soá ñoàng phaân caáu taïo thoûa maõn ñieàu kieän: coù moät noái ba, coâng thöùc phaân töû laø C_6H_{10} , maïch daøi nhaát coù chöùa 5 cacbon laø:

a.3*

b.6

c.4

d.5

Caâu 277. Soá ñoàng phaân caáu taïo thoûa maõn ñieàu kieän: coù moät noái ba, coâng thöùc phaân töû laø C_6H_{10} , maïch daøi nhaát coù chöùa 5 cacbon laø:

a.2

b.3

c.4*

d.5

Caâu 278. Soá ñoàng phaân caáu taïo thoûa maõn ñieàu kieän: coù moät noái ba, coâng thöùc phaân töû laø C_6H_{10} , maïch daøi nhaát coù chöùa 4 cacbon laø:

a.1*

b.2

c.3

d.4

Caâu 279. Daõy caùc chaát ñeàu coù phaûn öùng vôùi axetilen (ôù ñieàu kieän thích hôïp) laø:

a. H_2O , $AgNO_3/NH_3$, Br_2 , C_2H_2 , H_2 *

b. H_2O , $NaOH$, Br_2 , C_2H_2

c. H_2O , Br_2 , H_2 , CaO , $KMnO_4$

d. Br_2 , H_2 , HCl , CH_3COOH , $NaOH$

Caâu 280. 0,1 mol $A(C_xH_y)$, chaát khí ôù ñieàu kieän thöôøng, chaùy hoaøn toaøn taïo 0,3 mol H_2O , phaûn öùng vôùi Br_2 theo tæ leä 1 : 2. A laø:

a. C_2H_6

b. C_3H_6

c. C_4H_6 *

d.Butin

Caâu 281. $A(C_xH_y)$. 2,7g A coù theá tích baèng theá tích cuûa 0,8g CH_4 ôù 25^0C , 740mmHg. A laø:

a. C_2H_2

b. C_2H_6

c. C_3H_6

d. C_4H_6 *

Caâu 282. $A(C_2H_4) + Cl_2 \rightarrow$ sp B (coù ñoàng phaân cis – trans). Vaãy B laø:

a. $CHCl_2 - CHCl_2$

b. $CH_2Cl - CH_2Cl$

c. CH_3CHCl_2

d. $CHCl = CHCl$ *

Caâu 283. Coâng thöùc toång quaùt cuûa moïi hidrocaùbon laø $C_nH_{2n+2-2k}$. Giaù trò cuûa haèng soá k cho bieát:

a.Soá lieân keát pi

b.Soá vaøng no

c.Soá lieân keát ñoài

d.Soá lieân keát pi + vaøng no*

Caâu 284. Coâng thöùc toång quaùt cuûa hidrocaùbon maïch hôù laø $C_nH_{2n+2-2a}$. Giaù trò cuûa a cho bieát:

a.Soá vaøng no

- b. Soá lieân keát pi*
- c. Soá lieân keát ñoài
- d. Soá lieân keát pi hoaëc lieân keát ñoài.

Caâu 285. Cho công thöïc $C_nH_{2n+2-2k}$. ÖÙng vöüi ankin thì giaù trò cuûa n vaø k phaûi thoûa maõn:

- a. $n \geq 1, k \geq 2$
- b. $n \geq 1, k \geq 1$
- c. $n \geq 2, k \geq 2^*$
- d. $n \geq 2, k \geq 3$

Caâu 286. A cou daïng $C_nH_{2n+2-2k}$. Ñeã A laø anken thì giaù trò cuûa n vaø k phaûi thoûa maõn:

- a. $n \geq 2, k \geq 2$
- b. $n \geq 2, k \geq 1^*$
- c. $n \geq 2, k \geq 0$
- d. $n \geq 1, k \geq 2$

Caâu 287. Cho a(g) $CaC_2 + H_2O$ (dö) \rightarrow V(lit) khí vaø dung dòch A. Ñeã trung hoøa dung dòch A caàn vöøa ñuù dung dòch chöùa 0,2 mol HCl

1. Giaù trò cuûa V (ñktc) laø:

- a. 1,12 (l)
- b. 2,24 (l)*
- c. 3,36 (l)
- d. 4,48 (l)

2. Giaù trò cuûa a baèng:

- a. 6,4g*
- b. 10g
- c. 12,8g
- d. 18,2g

3. Khoái löôïng nöôùc tham gia phaûn öùng laø:

- a. 6,4g
- b. 4,6g
- c. 3,6g*
- d. 6,3g

288/ $CH_3-C \equiv CH \xrightarrow{HCl} A \xrightarrow{Cl_2} B$ (A; B laø saûn phaåm chính). Vaäy A; B laø:

- a. $CH_3-CCl=CH_2$; $CH_3-CH_2-CH_2-Cl^*$
- b. $CH_3-CH=CHCl$; $CH_3-CHCl-CH_2-Cl$
- c. $CH_3-CCl_2-CH_2Cl$; $CH_3-CHCl=CH_2$
- d. $CH_3-CHCl-CHCl_2$; $CH_3-CH=CH-Cl$

289/ Cho 20 g $CaC_2 + H_2O$ (dö) \rightarrow Khí A $\xrightarrow{C, 600^\circ C}$ 4,68 g benzen

Bieát hieäu suaát phaûn öùng taïo benzen laø 60%. Ñoã tinh khieát ñeát ñeøn laø:

- a. 90%
- b. 92%
- c. 94%
- d. 96%*

290/ Oxi hoàu chaát höõu cô A böüi $CuO, t^\circ C$, (khoâng cou khoâng khí) cho saûn phaåm qua dd $Ca(OH)_2$ dö. Sau phaûn öùng bình taêng 8,4 g vaø cou 15 g keát tuûa. Khoái löôïng CuO giaûm 6,4 g. Công thöïc nguyêân cuûa A laø:

- a. $(CH)_n$
- b. $(C_3H_4)_n^*$
- c. $(C_4H_7)_n$
- d. $(C_5H_8)_n$

291/ Nối tiếp 2 ankin A, B kế tiếp thu nước V hơi H₂O hấp 0,6 lít thể tích CO₂ ở điều kiện. Công thức A, B lần lượt là:

- a. C₂H₂ và C₃H₄*
- b. C₃H₄ và C₄H₆
- c. C₄H₆ và C₅H₈
- d. C₄H₆ và C₃H₄

292/ Cho hỗn hợp gồm 2 ankin C₂H₂ a mol và C₃H₄ b mol. Tính giá trị số C trung bình của 2 ankin trên:

- a. 2,5
- b. 2a+3b
- c. (2a+3b)/5
- d. (2a+3b)/(a+b)*

293/ Cho 2 HC C_xH_y (a mol) và C_nH_m (b mol). Số H trung bình của 2 HC trên là:

- a. (y+m)/2
- b. ay+bm
- c. (ay+bm)/(x+n)
- d. (ay+bm)/(a+b)

294/ 50 g natri nơon công nước → 18,5 lít C₂H₂ (20°C; 740 mmHg). Hiệu suất 100% (còn lại chất). % còn lại chất trong natri nơon là:

- a. 92%
- b. 29%
- c. 8%*
- d. 95%

295/ Cho 2 g ankin A phản ứng với nước brom 10% tạo hỗn hợp chất no. CTPT của A là:

- a. C₂H₂
- b. C₂H₆*
- c. C₄H₆
- d. C₅H₈

296/ Phân tích 0,02 mol A (chứa C và Ag) thu được 17,6 g CO₂ và 5,74 g AgCl. Công thức phân tử của A là:

- a. C₂Ag₂*
- b. C₃H₃Ag
- c. C₃H₄Ag
- d. C₃H₂Ag₂

297/ Cho 2 ankin A, B có M_A < M_B. Tỉ khối hơi của B so với A là 1,35. Vậy A, B lần lượt là:

- a. axetilen; propin
- b. propin; axetilen
- c. butin; propin
- d. propin; butin*

298/ Cho 4,1 g 1 ankin A (loãng, không độc) tác dụng với dd AgNO₃/NH₃ loãng, sau phản ứng thu được chất hữu cơ nặng hơn ankin gốc là 5,35 g. Công thức phân tử của ankin là:

- a. C₄H₆
- b. C₅H₈
- c. C₆H₁₀*
- d. C₇H₁₂

299/ Trong phân tử benzen, các nguyên tử C đều ở trạng thái lai hóa:

- a. sp
- b. sp²*

c.sp³

d.sp²d

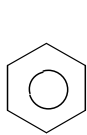
300/ Trong vòng benzen mỗi nguyên tử C dùng 1 orbital p chia tham gia lai hoá để tạo ra :

- a. 2 liên kết pi riêng lẻ
- b. 2 liên kết pi riêng lẻ
- c. 1 hệ liên kết pi chung cho 6 C*
- d. 1 hệ liên kết sigma chung cho 6 C

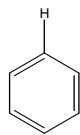
301/ Trong phân tử benzen:

- a. 6 nguyên tử H và 6 C nằm trên 1 mặt phẳng.
- b. 6 nguyên tử H nằm trên cùng 1 mặt phẳng khác với mp của 6 C
- c. Chạy cầu 6 C nằm trong cùng 1 mặt phẳng.*
- d. Chạy cầu 6 H nằm trong cùng 1 mặt phẳng.

302/ Cho các CT :



(1)



(2)



(3)

Cấu tạo nào là của benzen:

- a. (1) và (2)
- b. (1) và (3)
- c. (2) và (3)
- d. (1) ; (2) và (3)*

303/ Dãy nào là của benzen có công thức chung là:

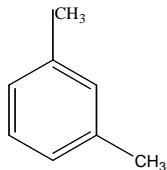
- a. C_nH_{2n+6} ; n ≥ 6
- b. C_nH_{2n-6} ; n ≥ 3
- c. C_nH_{2n-6} ; n ≤ 6
- d. C_nH_{2n-6} ; n ≥ 6*

304/ Cho các chất C₆H₅CH₃ (1) p-CH₃C₆H₄C₂H₅ (2) C₆H₅C₂H₃ (3) o-CH₃C₆H₄CH₃ (4)

Dãy gồm các chất là đồng đẳng của benzen là:

- a. (1);(2) và (3)
- b. (2);(3) và (4)
- c. (1);(3) và (4)*
- d. (1);(2) và (4)

305/ Cho cấu tạo sau: Có tên gọi gì sau đây:



- a. o-xilen
- b. m-xilen*
- c. p-xilen
- d. 1,5-đimetylbenzen

306/ CH₃C₆H₂C₂H₅ có tên gọi là:

- a. etyl, metylbenzen
- b. metyl, etylbenzen
- c. p-etyl, metylbenzen*
- d. p-metyl, etylbenzen

307/ (CH₃)₂CHC₆H₅ có tên gọi là:

- a. propylbenzen
- b. n-propylbenzen

c.i-propylbenzen*

d.ñimetylbenzen

308/ Ankylbenzen laø HC cou chöua :

a.voøng benzen

b.goác ankyl vaø voøng benzen

c.goác ankyl vaø 1 benzen

d.goác ankyl vaø 1 voøng benzen*

309/ Ñieàu naøo sau ñieàu khoâng ñieàu khí noùi veà 2 vò trí treân 1 voøng benzen:

a. vò trí 1,2 goii laø ortho

b. 1,4-para

c. 1,3-meta

d. 1,5-ortho*

310/ Ñoát chaùy 16,2 g 1 chaát hööu cô (A) thu ñöôic 1,2 mol CO₂ ; 0,9 mol H₂O. 150 < M_A < 170.Coâng thöüc phaân töü cuüa A laø:

a.C₈H₁₀

b.C₉H₁₂

c.C₁₀H₁₄

d.C₁₂H₁₈*

311/Moät ankylbenzen A (C₁₂H₁₈)caáu taio cou tính ñoái xöùng cao.A laø:

a.1,3,5-tri etylbenzen

b. 1,2,4-tri etylbenzen

c. 1,2,3-tri metylbenzen

d. 1,2,3,4,5,6-hexaetylbenzen*

312/ Ñoát chaùy hoørn toaørn m (g) A (C_xH_y)→ m g H₂O 150 < M_A < 170. Coâng thöüc phaân töü cuüa A laø:

a.C₄H₆

b.C₈H₁₂

c.C₁₆H₂₄

d.C₁₂H₁₈*

313/ Ñoát chaùy hoørn toaørn a (g) höip chaát hööu cô A chæ thu ñöôic CO₂ vaø H₂O.Trong ñoù khoái lööing H₂O baèng a g.Coâng thöüc nguyeân cuüa A laø:

a.(CH)_n

b.(C₂H₃)_n*

c.(C₃H₄)_n

d.(C₄H₇)_n

313. C₇H₈ cou soá ñoàng phaân thöüm laø:

a.1*

b.2

c.3

d.4

314. A laø ñoàng ñaúng cuüa benzen cou coâng thöüc nguyeân laø: (C₃H₄)_n. Coâng thöüc phaân töü cuüa A laø:

a.C₃H₄

b.C₆H₈

c.C₉H₁₂*

d.C₁₂H₁₆

315. ÖÜng vöüi coâng thöüc C₉H₁₂ cou bao nhieàu ñoàng phaân cou caáu taio chöua voøng benzen?

a.6

b.7

c.8*

d.9

Caâu 316. Moät ankylbenzen A coù coâng thöùc C_9H_{12} , caáu taïo coù tính ñoái xöùng cao. Vaäy A laø:

- a. 1, 2, 3 – trimetyl benzen
- b. n – propyl benzen
- c. i- propyl benzen
- d. 1, 3, 5 – trimetyl benzen*

Caâu 317. A laø daãn xuaát benzen coù coâng thöùc nguyêân $(CH)_n$. 1 mol A coäng toái ña 4 mol H_2 hoaëc 1 mol Br_2 (dd). Vaäy A laø:

- a. etyl benzen
- b. metyl benzen
- c. vinyl benzen*
- d. ankyl benzen

Caâu 318. Caùc chaát benzen, toluen, etyl benzen coù nhieät ñoä noùng chaûy:

- a. baèng nhau
- b. $C_6H_6 < C_6H_5CH_3 < C_6H_5C_2H_5$
- c. $C_6H_6 > C_6H_5CH_3 > C_6H_5C_2H_5$
- d. $C_6H_6 < C_6H_5CH_3 = C_6H_5C_2H_5^*$

Caâu 319. Tính chaát naøo sau ñaây khoâng phaûi cuûa ankyl benzen

- a. Khoâng maøu saéc
- b. Khoâng muøi vò*
- c. Khoâng tan trong nöôùc
- d. Tan nhieàu trong caùc dung moâi höõu cô

Caâu 320. Hoaït tính sinh hoïc cuûa benzen, toluen laø:

- a. Gaây haïi cho söùc khoûe*
- b. Khoâng gaây haïi cho söùc khoûe
- c. Gaây aùnh höõuïng toát cho söùc khoûe
- d. Tuøy thuoác vaøo nhieät ñoä coù theå gaây haïi hoaëc khoâng gaây haïi

Caâu 321. Tính chaát naøo khoâng phaûi cuûa benzen?

- a. Taùc düïng vôùi dung dòch Br_2 (Fe)
- b. Taùc düïng vôùi HNO_3 / H_2SO_4 (ñ)
- c. Taùc düïng vôùi dung dòch $KMnO_4^*$
- d. Taùc düïng vôùi Cl_2 (as)

Caâu 322. Tính chaát naøo khoâng phaûi cuûa toluen?

- a. Taùc düïng vôùi dung dòch Br_2 (Fe)
- b. Taùc düïng vôùi Cl_2 (as)
- c. Taùc düïng vôùi dung dòch $KMnO_4$, t^0
- d. Taùc düïng vôùi dung dòch Br_2^*

Caâu 323. So vôùi benzen, toluen + dd HNO_3/H_2SO_4 (ñ):

- a. Deã hôn, taïo ra o – nitro toluen vaø p – nitro toluen*
- b. Khoù hôn, taïo ra o – nitro toluen vaø p – nitro toluen
- c. Deã hôn, taïo ra o – nitro toluen vaø m – nitro toluen
- d. Deã hôn, taïo ra m – nitro toluen vaø p – nitro toluen

Caâu 324. Toluene + Cl_2 (as) xaûy ra phaûn öùng:

- a. Coäng vaøo voøng benzen
- b. Theá vaøo voøng benzen, deã daøng hôn
- c. Theá ôû nhaùnh, khoù khaên hôn CH_4
- d. Theá ôû nhaùnh, deã daøng hôn CH_4^*

Caâu 325. Tieán haønh thí nghiệãm cho nitro benzen taùc düïng vôùi HNO_3/H_2SO_4 (ñ), noùng ta thaáy:

- a. Khoâng coù phaûn öùng xaûy ra

b. Phaân òùng deã hôn benzen, òu tieân vò trí meta

c. Phaân òùng khoù hôn benzen, òu tieân vò trí meta*

d. Phaân òùng khoù hôn benzen, òu tieân vò trí ortho

Caâu 326. Daõy caùc nhòùm theá laøm cho phaân òùng theá vaøo voøng benzen deã daøng hôn vaø òu tieân vò trí o- vaø p- laø:

a. C_nH_{2n+1} , -OH, -NH₂, *

b. -OCH₃, -NH₂, -NO₂

c. -CH₃, -NH₂, -COOH

d. -NO₂, -COOH, -SO₃H

Caâu 327. Daõy goàm caùc nhòùm theá laøm cho phaân òùng theá vaøo voøng benzen deã daøng hôn vaø òu tieân vò trí m- laø:

a. C_nH_{2n+1} , -OH, -NH₂

b. -OCH₃, -NH₂, -NO₂

c. -CH₃, -NH₂, -COOH

d. -NO₂, -COOH, -SO₃H*

Caâu 328. i-propyl benzen coøn goïi laø:

a. Toluen

b. Stiren

c. Cumen*

d. Xilen

Caâu 329. Phaân òùng naøo sau ñaây khoâng xaùy ra:

a. Benzen + Cl₂ (as)

b. Benzen + H₂ (Ni, t⁰)

c. Benzen + Br₂ (dd)*

d. Benzen + HNO₃ /H₂SO₄(ñ)

Caâu 330. Cho benzen + Cl₂ (as) ta thu ñöôïc daãn xuaát clo A. Vaäy A laø:

a. C₆H₅Cl

b. p-C₆H₄Cl₂

c. C₆H₆Cl₆*

d. m-C₆H₄Cl₂

Caâu 331. $A + 4 H_2 \xrightarrow{Ni, t^o}$ etyl xiclo hexan. Caáu taïo cuûa A laø:

a. C₆H₅CH₂CH₃

b. C₆H₅CH₃

c. C₆H₅CH₂CH=CH₂

d. C₆H₅CH=CH₂*

Caâu 332. $B + 3H_2 \xrightarrow{Ni, t^o}$ etyl benzen. B laø:

a. etyl benzen*

b. metyl benzen

c. vinyl benzen

d. ankyl benzen

Caâu 333. Ñeã phaân bieät benzen, toluen, stiren ta chæ duøng 1 thuóc thöü duy nhaát laø:

a. Brom (dd)

b. Br₂ (Fe)

c. KMnO₄ (dd)*

d. Br₂ (dd) hoaëc KMnO₄(dd)

Caâu 334. Ñoát chaùy hoaøn toaøn 10,8g moät ankyl benzen A thu ñöôïc 39,6g CO₂. Coâng thöùc phaân töü cuûa A laø:

a. C₆H₆

b. C₈H₈

c. C₈H₁₀

d. C₉H₁₂

Caâu 335. Ñoát chaùy 10,8g A (C_xH_y) \rightarrow 10,8g H_2O . A coù chòua 1 vøng benzen. Coâng thòuc phaân töù cuûa A laø:

- a. C_3H_4
- b. C_6H_8
- c. C_9H_{12}
- d. $C_{12}H_{16}$

Caâu 336. Tính chaát naøo khoâng phaûi cuûa benzen?

- a. Deã theá
- b. Khoù coäng
- c. Beàn vôùi chaát oxi hoùa
- d. Keùm beàn vôùi caùc chaát oxi hoùa

Caâu 337. A $\xrightarrow{xt, t^o}$ toluen + $4H_2$. Vaäy A laø:

- a. metyl xiclo hexan
- b. metyl xiclo hexen
- c. n-hexan
- d. n-heptan

Caâu 338. Benzen + X \rightarrow etyl benzen. Vaäy X laø

- a. axetilen
- b. etilen
- c. etyl clorua
- d. etan

Caâu 339. $C_6H_6 + Y \xrightarrow{xt, t^o}$ etyl benzen + 4 HCl. Vaäy Y laø:

- a. CH_2Cl-CH_2Cl
- b. $CH_2=CHCl$
- c. CH_3CH_2Cl
- d. $CH_2=CH-CH_2Cl$

Caâu 340. ÖÙng duïng naøo benzen khoâng coù:

- a. Laøm dung môi
- b. Toáng hõip monome
- c. Laøm nhieân lieäu
- d. Duøng tröïc tieáp laøm döôic phaâm

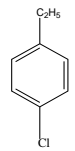
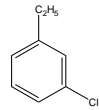
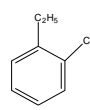
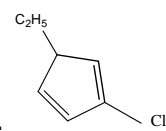
Caâu 341. Thuoác noá TNT ñöôic ñieàu cheá tröïc tieáp töø

- a. benzen
- b. metyl benzen
- c. vinyl benzen
- d. p-xilen

Caâu 342/ Chaát naøo sau ñaây coù theá chòua vøng benzen:

- a. $C_{10}H_{16}$
- b. $C_9H_{14}BrCl$
- c. $C_8H_6Cl_2^*$
- d. C_7H_{12}

Caâu 343/ Caáu taïo cuûa 4-cloetylbenzen laø:

- a. 
- b. 
- c. 
- d. 

Caâu 344/ ÖÙng vôùi coâng thòuc phaân töù C_8H_{10} coù bao nhieâu caáu taïo chòua vøng benzen?

- a. 2
- b. 3*
- c. 4

d.5

Caâu 345/ Chaát naøo sau ñây khoâng theá chöua voøng benzen

- a. C_8H_{10}
- b. $C_6H_8^*$
- c. C_8H_{10}
- d. C_9H_{12}

Caâu 346/ Phaân òùng chöùng minh tính chaát no; khoâng no cuûa benzen laàn löõit laø:

- a. theá, coäng*
- b. coäng, nitro hoaù
- c. chaùy, coäng
- d. coäng, brom hoaù

Caâu 347/ Ñeå phaân bieät ñöõic caùc chaát Hex-1-in, Toluën, Benzen ta duøng 1 thuoaác thöu duy nhaát laø:

- a. dd $AgNO_3/NH_3$
- b. dd Brom
- c. dd $KMnO_4^*$
- d. dd HCl

Caâu 348/ Deå phaân bieät deå daøng Hex-1-in, Hex-1-en, benzen ta chæ duøng 1 thuoaác thöu duy nhaát laø:

- a. dd Brom *
- b. dd $AgNO_3/NH_3$
- c. dd $[Ag(NH_3)_2]OH$
- d. dd HCl

Caâu 349/ Phaân òùng naøo sau ñây khoâng duøng ñeå ñieàu cheá Benzen:

- a. tam hôïp axetilen
- b. khöu H_2 cuûa xiclohexan
- c. khöu H_2 , ñòùng voøng n-hexan
- d. tam hôïp etilen*

Caâu 350/ Phaân òùng Benzen taùc duïng vôùi clo taïo $C_6H_6Cl_6$ xaùy ra trong ñieàu kieän:

- a. coù boät Fe xuùc taùc
- b. coù aùnh saùnh khuyeách taùn*
- c. coù dung moâi nöõuc
- d. coù dung moâi CCl_4

Caâu 351/ Phaân òùng naøo khoâng ñieàu cheá ñöõic Toluën?

- a. $C_6H_6 + CH_3Cl \xrightarrow{AlCl_3; t^o}$
- b. khöu H_2 , ñòùng voøng benzen
- c. khöu H_2 metylxiclohexan
- d. tam hôïp propin*

Caâu 352/ Goác $C_6H_5-CH_2-$ coù teân goïi laø:

- a. Phenyl
- b. Vinyl
- c. anlyl
- d. benzyl*

Caâu 353/ Cho benzen vaøo 1 löi ñöõing Cl_2 dö roài ñöa ra asaùng .Sau khi phaân òùng xaùy ra hoøøn toaøn thu ñöõic 5,82 kg benzen. Teân cuûa saùn phaøm vaø khoái löõing benzen tham gia phaân òùng laø:

- a. clobenzen; 1,56kg
- b. hexacloxiclohexan; 1,65kg
- c. hexacloran; 1,56kg*
- d. hexaclobenzen; 6,15kg

Caâu 354/ Nhoát chaùy heát 9,18 g 2 ñoàng ñaúng cuûa benzen A,B thu ñoôic 8,1 g H₂O vaø V (l) CO₂ (ñktc).Giàu trò cuûa V laø:

- a.15,654
- b.15,465
- c.15,546
- d.15,456*

Caâu 355/ Nhoát chaùy heát 9,18 g 2 ñoàng ñaúng cuûa benzen A,B thu ñoôic 8,1 g H₂O vaø CO₂.Daãn toaøn boã löôing CO₂ vaøo 100ml dd NaOH 1M thu ñoôic m g muoái.Giàu trò cuûa m vaø thaønh phaàn cuûa muoái:

- a.64,78 g (2 muoái)*
- b.64,78g (Na₂CO₃)
- c.31,92g(NaHCO₃)
- d.10,6g (Na₂CO₃)

Caâu 356/ Nhoát chaùy heát 9,18 g 2 ñoàng ñaúng cuûa benzen A,B thu ñoôic H₂O vaø 30,36 g CO₂ .Coäng thòuc phaân töû cuûa A vaø B laàn löôit laø:

- a.C₈H₁₀ ; C₉H₁₄
- b. C₈H₁₀ ; C₉H₁₂*
- c. C₈H₁₂ ; C₉H₁₄
- d. C₈H₁₄ ; C₉H₁₆

Caâu 357/ Nhoát chaùy hoaøn toaøn 12 g chaát höõu cô A , ñoàng ñaúng cuûa benzen thu ñoôic 20,16 lít CO₂ (ñktc)

Coäng thòuc phaân töû cuûa A laø:

- a. C₉H₁₂*
- b. C₈H₁₀
- c. C₇H₈
- d. C₁₀H₁₄

Caâu 358/ Nhoát chaùy hoaøn toaøn m g A ñoàng ñaúng cuûa benzen thu ñoôic 20,16 lít CO₂ (ñktc) vaø 10,8 ml H₂O (loûng).Coäng thòuc cuûa A laø:

- a. C₇H₈
- b. C₈H₁₀
- c. C₉H₁₂*
- d. C₁₀H₁₄

Caâu 359/ Nhoát chaùy hoaøn toaøn 0,1 mol C_xH_y thu ñoôic 20,16 lít CO₂ (ñktc) vaø 10,8 g H₂O (loûng).Coäng thòuc cuûa C_xH_y laø:

- a. C₇H₈
- b. C₈H₁₀
- c. C₁₀H₁₄
- d. C₉H₁₂*

Caâu 360/ Cho caùc chaát (1)benzen ; (2) toluen; (3)xiclohexan;(4)hex-5-trien; (5)xilen;(6) Cumen Daõy goàm caùc HC thôm laø:

- a.(1);(2);(3);(4)
- b. (1);(2);(5);(6)*
- c. (2);(3);(5) ;(6)
- d. (1);(5);(6);(4)

Caâu 361/ 1 mol Toluene + 1 mol Cl₂ \xrightarrow{as} A . A laø:

- a.C₆H₅CH₂Cl*
- b. p-ClC₆H₄CH₃
- c. o-ClC₆H₄CH₃
- d.B vaø C ñeàu ñuùng

Caâu 362/ 1 mol nitrobenzen + 1 mol HNO₃ ñ $\xrightarrow[t^o]{H_2SO_4}$ B + H₂O. B laø:

- a.m-ñinitrobenzen

b. o-nitrobenzen

c. p-nitrobenzen

d. B và C đều đúng.

Caâu 363/ A(C_xH_y) là chất lỏng ô nhiễm khi đốt cháy hoàn toàn. A cháy $\rightarrow m_{CO_2} : m_{H_2O} = 4,9 : 1$. Công thức phân tử của A là:

a. C_7H_8

b. $C_6H_6^*$

c. $C_{10}H_{14}$

d. C_9H_{12}

Caâu 364/ Stiren không phản ứng với những chất nào sau đây:

a. dd Br_2

b. khí H_2 , Ni, t°

c. dd $KMnO_4$

d. dd NaOH

Caâu 365/ Nếu hiđro hoá etylbenzen ta được stiren; trùng hợp stiren ta được polistiren với hiệu suất chung 80%. Khối lượng etylbenzen cần dùng để sản xuất 10,4 tấn polistiren là:

a. 13,52 tấn

b. 10,6 tấn

c. 13,25 tấn*

d. 8,48 tấn

Caâu 366/ Nếu cháy hoàn toàn hỗn hợp A(C_xH_y) thu được 8 lít CO_2 và cần dùng 10,5 lít oxy. Công thức phân tử của A là:

a. C_7H_8

b. $C_8H_{10}^*$

c. $C_{10}H_{14}$

d. C_9H_{12}

Caâu 367/ Nếu cháy hoàn toàn 1,3 g A(C_xH_y) \rightarrow 0,9 g H_2O . Công thức nguyên tử của A là:

a. $(CH)_n^*$

b. $(C_2H_3)_n$

c. $(C_3H_4)_n$

d. $(C_4H_7)_n$

Caâu 368/ A tạo 1 hỗn hợp chất lỏng với các thành phần sơ bộ trùng hợp axetilen, dA/kk là 3,59. Công thức phân tử A là:

a. $C_8H_8^*$

b. C_6H_6

c. $C_{10}H_{14}$

d. C_4H_4

Caâu 369/ A có công thức phân tử là C_8H_8 , tác dụng với dd $KMnO_4$ ở nhiệt độ thường tạo ra ancol 2 chức.

1 mol A tác dụng tối đa với:

a. 4 mol H_2 ; 1 mol brom*

b. 3 mol H_2 ; 1 mol brom

c. 3 mol H_2 ; 3 mol brom

d. 4 mol H_2 ; 4 mol brom

Caâu 370/ 5,2 g stiren đã bị trùng hợp 1 phần tác dụng với 0,0125 mol brom. Tỷ lệ stiren đã bị trùng hợp là:

a. 25%

b. 50%

c. 52%

d. 75%*

Caâu 371/ 1 ankybenzen A(C₉H₁₂), taùc düng vôùi HNO₃ ñaëc (coù xt H₂SO₄ ñ) theo tæ leä mol 1:1 taïo ra 1 daãn xuaát mononitro duy nhaát . Vaäy A laø:

- a. n-propylbenzen
- b.p-etyl,metylbenzen
- c.i-propylbenzen
- d.1,3,5-trimetylbenzen*

Caâu 372/ Cho phaün öùng A $\xrightarrow{\text{trung / hop}}$ 1,3,5-trimetylbenzen .A laø:

- a.axetilen
- b.metyl axetilen *
- c.etyl axetilen
- d.ñimetyl axetilen

Caâu 373/ Cho A(C_xH_y) laø 1 chaát khí ôû ñkthöøng .Ñóát chaùy hoøen toaøn 1 lööïng chaát A thu ñöôïc 1 saün phaám chöua 76,52% CO₂ veà khoái lööïng.Coâng thöüc phaân töù cuûa A laø:

- a. C₂H₆
- b. C₃H₆
- c. C₄H₆*
- d. C₆H₆

Caâu 373/ A laø 1 HC maïch hôu , chaát khí ôû ñieàu kieän thöøng .4,48 lít khí A ôû ñkct taùc düng vöøa ñuù vôùi 0,4 mol Brom taïo ra saün phaám B chöua 85,562% brom veà khoái lööïng. Coâng thöüc phaân töù cuûa A laø:

- a. C₂H₆
- b. C₃H₆
- c. C₄H₆*
- d. C₆H₆

Caâu 374/ Coâng thöüc toång quaùt cuûa hiñrocacbon C_nH_{2n+2-2a}.Ñóái vôùi stiren ,giaù trò cuûa n vaø a laàn lööit laø:

- a. 8 vaø 5
- b.5 vaø 8
- c.8 vaø 4
- d.4 vaø 8

Caâu 375/ Coâng thöüc toång quaùt cuûa hiñrocacbon C_nH_{2n+2-2a}.Ñóái vôùi naptalen ,giaù trò cuûa n vaø a laàn lööit laø:

- a.10 vaø 5
- b.10 vaø 6
- c.10 vaø 7*
- d.10 vaø 8

Caâu 376/ Benzen → A → o-brom-nitrobenzen.Coâng thöüc cuûa A laø:

- a.nitrobenzen
- b.brombenzen*
- c.aminobenzen
- d.o-ñibrombenzen

Caâu 377/ C₂H₂ → A → B → m-brombenzen .A vaø B laàn lööit laø:

- a.benzen ; nitrobenzen*
- b.benzen,brombenzen
- c. nitrobenzen ; benzen
- d. nitrobenzen; brombenzen

Caâu 378/ Phaün öùng ñoàng truøng hôïp giöøa stiren vaø buta-1,3-ñien taïo ra saün phaám laø:

- a.cao su buna
- b.cao su buna-N
- c.cao su buna-S*
- d.cao su isopren

Caâu 379/ Hoãn hõip goàm C_2H_2 vaø HCl coù tæ leä mol töông òùng 1:1,5 ñoái vôùi 1 hoãn hõip ,trong ñieàu kieän thích hõip ,hieäu suaát 100%;sau phaün òùng taïo ra chaát gì?

- a. 1mol C_2H_3Cl ; 0,5 mol HCl
- b. 1mol C_2H_3Cl ; 0,5 mol $C_2H_4Cl_2$
- c. 0,5mol C_2H_3Cl ; 0,5 mol $C_2H_4Cl_2^*$
- d. 0,5mol C_2H_3Cl ; 1 mol $C_2H_4Cl_2$

Caâu 380/ Hoãn hõip C_6H_6 vaø Cl_2 coù tæ leä mol 1:1,5.Trong ñieàu kieän coù xuùc taùc boät Fe,t^o ,hieäu suaát 100%.Sau phaün òùng thu ñöôïc chaát gì ? bao nhieäu mol?

- a. 1 mol C_6H_5Cl ; 1 mol HCl ; 1 mol $C_6H_4Cl_2$
- b. 1,5 mol C_6H_5Cl ; 1,5 mol HCl ; 0,5mol $C_6H_4Cl_2^*$
- c. 1 mol C_6H_5Cl ; 1,5 mol HCl ; 0,5 mol $C_6H_4Cl_2$
- d. 0,5 mol C_6H_5Cl ; 1,5 mol HCl ; 1 mol $C_6H_4Cl_2$

Caâu 381/ Cho m g HC (A) chaùy thu ñöôïc 0,396 g CO_2 vaø 0,108 g H_2O .Truong hõip 3 phaân töû A thu ñöôïc chaát B laø ñoàng ñaúng cuûa benzen.A vaø B thuoác daõy naøo sau?

- a.A,B ñeàu laø ankin
- b.A,B ñeàu laø ankylbenzen
- c.A:ankylbenzen;B:ankin
- d. A:ankin ; B:ankylbenzen*

Caâu 382/ Cho a g chaát A(C_xH_y) chaùy thu ñöôïc 13,2 g CO_2 vaø 3,6 g H_2O .Tam hõip A thu ñöôïc B,moät ñoàng ñaúng cuûa ankin benzen.Coâng thòuc phaân töû cuûa A vaø B laàn löôit laø:

- a. C_3H_6 vaø C_9H_8
- b. C_2H_2 vaø C_6H_6
- c. C_3H_4 vaø $C_9H_{12}^*$
- d. C_9H_{12} vaø C_3H_4

Caâu 383/ 1 mol HC A(C_6H_6) taùc duïng vôùi dd $AgNO_3/NH_3$ theo tæ leä mol $n_A : n_{AgNO_3} = 1:2$.Vaây A laø:

- a.benzen
- b.hexañien
- c.hexañiin*
- d.xiclohexin

Caâu 384/ Moät chaát höõu cô A coù $m_C:m_H:m_{Cl} = 1,2 : 0,1 : 3,55$.Phaân töû coù voøng 6 caïnh.Vaây A laø:

- a.hexacolran
- b.hexacloxiclohexan
- c.hexaclobenzen
- d.a,b,c ñeàu ñuùng

Caâu 385/ Ñoát 0,13 g moãi chaát A vaø B ñeàu cuøng thu ñöôïc 0,01 mol CO_2 vaø 0,09 g H_2O .d A/B laø 3; d B/ C_2H_4 laø 0,5.Coâng thòuc cuûa A vaø B laàn löôit laø:

- a. C_2H_2 vaø C_6H_6
- b. C_6H_6 vaø $C_2H_2^*$
- c. C_2H_2 vaø C_4H_4
- d. C_6H_6 vaø C_8H_8

Caâu 386/ 1,3 g chaát höõu cô A chaùy hoaøn toaøn thu ñöôïc 4,4 g CO_2 vaø 0,9 g H_2O .Tæ khoái hõi cuûa A ñoái vôùi oxi(d) thoaõ maõn ñieàu kieän $3 < d < 3,5$.Coâng thòuc phaân töû cuûa A laø:

- a. C_2H_2
- b. $C_8H_8^*$
- c. C_4H_4
- d. C_6H_6

Caâu 387/ Cho 120 ñaát ñeøn khoâng nguyêân chaát taùc ñuïng hoøøn toaøn vôùi H_2O thu ñöôïc khí A. Chuyeån khí A thaønh benzen vôùi hieäu suaát 60%, thu ñöôïc 26 ml benzen ($d=0,9 \text{ g/ml}$)%
khoái löôïng taïp chaát trong ñaát ñeøn laø:

a. 10%

b. 20%*

c. 30%

d. 40%