

PHẦN I: LÝ THUYẾT

I – DẪN XUẤT HALOGEN

Câu 1/ Hợp chất $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{Cl})\text{CH}_3$ là dẫn xuất halogen bậc:

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

Câu 2/ Hợp chất nào dưới đây được dùng để tổng hợp ra PVC:

- A. $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{Cl}$ B. $\text{CH}_2=\text{CHBr}$ C. $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ D. $\text{CH}_2=\text{CHCl}$

Câu 3/ X là dẫn xuất clo của metan, trong phân tử X clo chiếm 83,52% khối lượng. Công thức của X là:

- A. CH_3Cl B. CH_2Cl_2 C. CHCl_3 D. CCl_4

Câu 4/ Chất nào là dẫn xuất halogen của hidrocarbon?

- A. $\text{Cl}-\text{CH}_2-\text{COOH}$ B. $\text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{Cl}$
C. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{Mg}-\text{Br}$ D. $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{Cl}$

Câu 5/ Chất nào **không phải** là dẫn xuất halogen của hidrocarbon?

- A. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Br}$ B. $\text{ClBrCH}-\text{CF}_3$
C. $\text{Cl}_2\text{CH}-\text{CF}_2-\text{O}-\text{CH}_3$ D. $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$

Câu 6/ Khi cho metan tác dụng với Cl_2 (đk askt) với tỉ lệ 1:3 ta sẽ thu được sản phẩm nào sau đây:

- A. clometan/ metyl clorua B. điclometan/ metylen clorua
C. triclometan/ clorofom D. cacbon tetraclorea/ tetraclometan

Câu 7/ Theo quy tắc Zai-xep, sản phẩm chính của phản ứng tách HCl ra khỏi phân tử 2-clobutan?

- A. But-2-en B. But-1-en
C. But-1,3-đien D. But-1-in

Câu 8/ Khi đun sôi hỗn hợp gồm $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ và KOH trong $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ thấy thoát ra một chất khí không màu. Dẫn khí này đi qua ống nghiệm đựng nước brom. Hiện tượng xảy ra là:

- A. xuất hiện kết tủa trắng B. Nước brom có màu đậm hơn
C. nước brom bị mất màu D. Không có hiện tượng gì xảy ra

Câu 9/ Số đồng phân của dẫn xuất halogen có công thức phân tử $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$ là:

- A. 4 B. 3 C. 2 D. 5

II – ANCOL- PHENOL:

Câu 1/ Chọn cụm từ đúng nhất để điền vào chỗ trống sau:

Rượu là hợp chất hữu cơ mà trong phân tử của chúng chứa một hay nhiều nhóm -OH liên kết với.....

- A. Gốc hidrocarbon. B. Gốc ankyl. C. Gốc anlyl. D. Gốc hidrocarbon no.

Câu 2/ Chọn cụm từ đúng nhất để điền vào chỗ trống sau:

Nhiệt độ sôi của rượu cao hơn hẳn nhiệt độ sôi của ankan tương ứng là vì giữa các phân tử rượu tồn tại.....

- A. Liên kết cộng hóa trị. B. Liên kết hiđro. C. Liên kết phối trí.
D. Liên kết ion.

Câu 3/ Khi cho một ít giọt dung dịch phenolphthalein vào một dung dịch chứa $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$ thì dung dịch có màu:

A. Đỏ. B. Hồng. C. Không đổi màu. D. Xanh.

Câu 4/ Dãy đồng đẳng của rượu etylic có công thức tổng quát là:

A. $C_nH_{2n+2}OH(n \geq 1)$. B. $C_nH_{2n-1}OH(n \geq 1)$. C. $C_nH_{2n+1}OH(n \geq 1)$.
D. $C_nH_{2n-2}O(n \geq 1)$.

Câu 5/ Công thức cấu tạo đúng của 2,2- Đimetyl butanol-1 là:

A. $(CH_3)_3C-CH_2-CH_2-OH$ B. $CH_3-CH_2-C(CH_3)_2-CH_2-OH$
C. $CH_3-CH(CH_3)-CH(CH_3)-CH_2-OH$ D. $CH_3-CH(CH_3)-CH(CH_3)-CH_2-OH$

Câu 6/ Công thức cấu tạo đúng của rượu *tert* - butylic là:

A. $(CH_3)_3COH$. B. $(CH_3)_3CCH_2OH$. C. $(CH_3)_2CHCH_2OH$
D. $CH_3CH(OH)CH_2CH_3$.

Câu 7/ Dung Cu(OH)₂ có thể nhận biết được chất nào:

A. ancol etylic B. Glixerol C. Đimetyl ete
D. metan .

Câu 8/ Rượu nào sau đây không tồn tại?

A. $CH_2=CH-OH$ B. $CH_2=CH-CH_2OH$. C. $CH_3CH(OH)_2$. D. Cả
A và C.

Câu 9/ Đốt cháy một rượu X, ta được hỗn hợp sản phẩm cháy trong đó $n_{CO_2} < n_{H_2O}$. Kết luận nào sau đây đúng:

A. (X) là rượu no B. (X) là ankadiol C. (X) là rượu 3 lần rượu D. Tất

Câu 10/ Công thức nào dưới đây là công thức của rượu no mạch hở?

A. $C_nH_{2n+2-x}(OH)_x$ B. $C_nH_{2n+2}O$ C. $C_nH_{2n+2}O_x$ D. $C_nH_{2n+1}OH$

Câu 11/ Cho biết sản phẩm chính của phản ứng khử nước của $(CH_3)_2CHCH(OH)CH_3$?

A. 2 - metylbut-1-en B. 3 - metylbut-1-en C. 2 - metylbut-2-en D. 3 - metylbut-2-en

Câu 12/ Anken sau: $CH_3-\underset{\text{CH}_3}{\underset{|}{CH}}-CH=CH_2$ là sản phẩm loại nước của rượu nào dưới đây:

A. 2-metylbutan-1-ol B. 2,2-đimetylpropan-1-ol C. 2-metylbutan-2-ol D. 3-
metylbutan-1-ol

Câu 13/ Một rượu no có công thức thực nghiệm $(C_2H_5O)_n$ vậy công thức phân tử của rượu là:

A. $C_6H_{15}O_3$ B. $C_4H_{10}O_2$ C. $C_6H_{14}O_3$ D. $C_4H_{10}O$

Câu 14/ Thuốc thử duy nhất có thể dùng để nhận biết 3 chất lỏng đựng trong 3 lọ mất nhãn : Phenol , Stiren ; Rượu benzylic là:

A. Na B. Dung dịch NaOH C. Quỳ tím D. Dung dịch
 Br_2

Câu 15/ Dãy gồm các chất đều phản ứng được với C_2H_5OH là:

A. Na, CuO, HBr B. NaOH, CuO, HBr C. Na, HBr, Mg D. CuO,
HBr, K_2CO_3

Câu 16/ Theo danh pháp IUPAC, hợp chất $HOCH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$ có tên gọi là:

A. 4-metylpentan-2-ol B. 2-metylpentan-2-ol
C. 4,4-đimetylbutan-2-ol D. 1,3-đimetylbutan-1-ol

Câu 17/ Ancol no, đa chức X có công thức đơn giản nhất là C_2H_5O . X có công thức phân tử là:

A. C_4H_5O B. $C_4H_{10}O_2$ C. $C_6H_{15}O_3$ D. $C_8H_{20}O_4$

Câu 18/ Đun nóng hỗn hợp 3 ancol no, đơn chức, mạch hở với H_2SO_4 đặc ở nhiệt độ thích hợp thì có thể thu được tối đa bao nhiêu ete?

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

Câu 19/ Khi oxi hóa ancol A bằng CuO, nhiệt độ, thu được andehit, vậy ancol A là:

A. ancol bậc 1 B. ancol bậc 2

C. ancol bậc 1 hoặc ancol bậc 2 D. ancol bậc 3

Câu 20/ Đun nóng một rượu X với H_2SO_4 đậm đặc ở nhiệt độ thích hợp thu được một olefin duy nhất.

Công thức tổng quát của X là :

A. $C_nH_{2n+1}CH_2OH$ B. RCH_2OH C. $C_nH_{2n+1}OH$ D. $C_nH_{2n+2}O$

Câu 21/ Thuốc thử để phân biệt glixerol, etanol và phenol là:

A. Na, dung dịch brom B. Dung dịch brom, $Cu(OH)_2$
C. $Cu(OH)_2$, dung dịch NaOH D. Dung dịch brom, quì tím

Câu 22/ Số đồng phân rượu của C_3H_7OH là:

A. 2 B. 3 C. 4 D. 5

Câu 23/ Trong dãy đồng đẳng rượu no đơn chức, khi mạch cacbon tăng, nói chung:

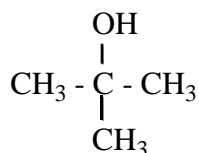
A. Nhiệt độ sôi tăng, khả năng tan trong nước giảm B. Nhiệt độ sôi tăng, khả năng tan trong nước tăng

C. Nhiệt độ sôi giảm, khả năng tan trong nước giảm D. Nhiệt độ sôi giảm, khả năng tan trong nước tăng

Câu 24/ Số đồng phân rượu của C_4H_9OH là:

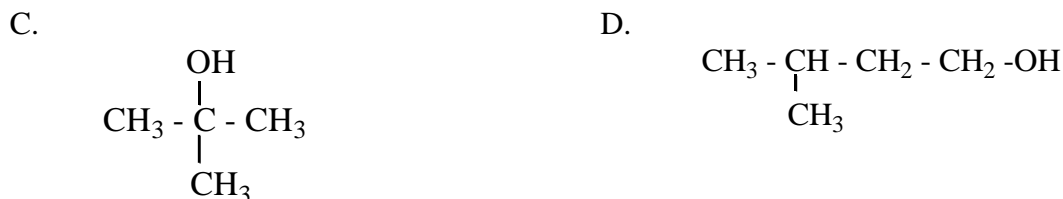
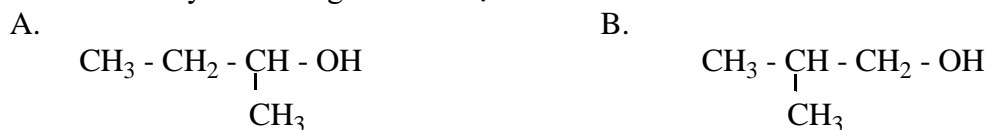
A. 2 B. 3 C. 4 D. 5

Câu 25/ Chất có tên là gì ?



A. 1,1- đimetyletanol B. 1,1 –đimetyletan-1-ol
C. isobutan-2-ol D. 2-metylpropan-2-ol

Câu 26/ Ancol isobutylic có công thức cấu tạo nào?



Câu 27/ Trong phòng thí nghiệm, người ta thường dùng phương pháp nào sau đây để điều chế rượu etylic?

A. Cho glucosơ lên men rượu
B. Thủy phân dẫn xuất halogen trong môi trường kiềm
C. Cho C_2H_4 tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng, nóng
D. Cho CH_3CHO hợp H_2 có xúc tác Ni, đun nóng.

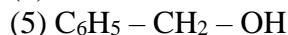
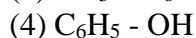
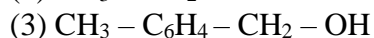
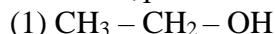
Câu 28/ Phát biểu nào sau đây là đúng:

A. Rượu thơm là chất có công thức tổng quát $C_6H_6(OH)_Z$
B. Rượu thơm là chất trong phân tử có nhân benzen và có nhóm hidroxyl.

C. Rượu thơm là chất có nhóm hydroxyl gắn trên mạch nhánh của hidrocarbon thơm.

D. Rượu thơm là chất có nhân benzen, mùi thơm hạnh nhân.

Câu 29/ Cho các hợp chất:



Những chất nào sau đây là rượu thơm?

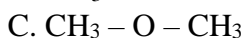
A. (2) và (3)

B. (3), (5) và (6)

C. (4), (5) và (6)

D. (1), (3), (5) và (6)

Câu 30/ Chất hữu cơ nào sau đây là chất lỏng ở điều kiện thường



D. Tất cả đều là chất lỏng

Câu 31/ Một ancol đơn chức X mạch hở tác dụng với HBr được dẫn xuất Y chứa 58,4% brom về khối lượng. Đun X với H_2SO_4 đặc ở 170°C được 3 anken. Tên X là

A. 2 – metyl propan – 2 – ol . B. pentan – 1 – ol . C. butan – 2 – ol . D. butan – 1 – ol .

Câu 32/ Khi đốt cháy một rượu thu được tỉ lệ số mol $\text{nH}_2\text{O} : \text{nCO}_2 = 1:1$. kết luận nào sau đây về rượu đã cho là đúng?

A. Rượu no, đơn chức

B. Rượu có một liên kết đôi, đơn chức

C. Rượu có một liên kết ba, đơn chức

D. Rượu thơm

Câu 33: Phenol lỏng và rượu etylic đều phản ứng được với

A. dd Na_2CO_3 .

B. kim loại Na.

C. dd HBr.

D. dd NaOH.

Câu 34/ Các ancol có t°_{nc} , $t^\circ_{\text{sôi}}$, độ tan trong H_2O của ancol đều cao hơn so với hidrocarbon vì:

A. Các ancol có nguyên tử O trong phân tử

B. Các ancol có khối lượng phân tử lớn

C. Các ancol có khối lượng phân tử lớn hơn hidrocarbon và có khả năng hình thành liên kết hidro với H_2O

D. Giữa các phân tử ancol tồn tại liên kết hidro liên phân tử đồng thời có sự tương đồng với cấu tạo của H_2O

Câu 35/ Số lượng đồng phân có nhóm $-\text{OH}$ của $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$ là:

A. 4

B. 8

C. 5

D. 7

Câu 36/ Tên gọi của $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-CH}_2\text{OH}$ là:

A. 1,2- đihidroxiyl propen

B. Propan-2,3-điol

C. Propan-1,2- diol

D. 1- Metyl etandiol.

Câu 37/ Khi oxihoá ancol X thu được anđehit đơn chức, vậy CTCT của X có dạng:

A. R-OH

B. R-CH(OH)-R'

C. $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{CH}_2\text{OH}$

D. $\text{R-CH}_2\text{-OH}$

Câu 38/ Khi đốt cháy ancol X thu được số mol nước lớn hơn số mol CO_2 . Điều đó cho biết, X là

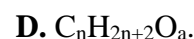
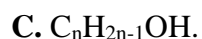
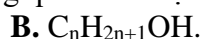
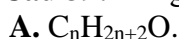
A. Ancol no, mạch hở

B. Ancol no đơn chức

C. Ancol có 1 liên kết π

D. Ancol đa chức

Câu 39: Công thức tổng quát của rượu no đơn chức là



Câu 40: Rượu no đơn chức là hợp chất hữu cơ mà

A. có một nhóm $-\text{OH}$ liên kết với gốc hidrocarbon no.

B. có một nhóm $-\text{OH}$ liên kết với gốc hidrocarbon.

C. có nhóm $-\text{OH}$ liên kết với gốc hidrocarbon no.

D. có nhóm $-\text{OH}$ liên kết với gốc hidrocarbon.

Câu 41: Rượu etylic ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) tác dụng được với tất cả các chất nào trong các dãy sau

A. Na, HBr, CuO.

B. Na, HBr, Fe.

C. CuO, KOH, HBr.

D. Na, HBr, NaOH.

Câu 42 Phản ứng nào sau đây **không** tạo ra rượu etylic

A. lên men glucơzơ ($C_6H_{12}O_6$).

B. thủy phân etylclorua (C_2H_5Cl).

C. nhiệt phân metan (CH_4).

D. cho etilen (C_2H_4) hợp nước.

Câu 43: Rượu (ancol) etylic có thể được tạo thành trực tiếp từ

A. etilen.

B. glucơzơ.

C. etylclorua.

D. tất cả đều đúng.

Câu 44: Rượu tách nước tạo thành anken (olefin) là rượu

A. no đa chức.

B. no, đơn chức mạch hở.

C. mạch hở.

D. đơn chức mạch hở.

Câu 45: Công thức phân tử $C_4H_{10}O$ có số đồng phân

A. 2 đồng phân thuộc chức ete.

B. 3 đồng phân thuộc chức rượu (ancol).

C. 2 đồng phân rượu (ancol) bậc 1.

D. tất cả đều đúng.

Câu 46: C_4H_9OH có số đồng phân rượu là

A. 2.

B. 3.

C. 4.

D. 5.

Câu 47: Cho một rượu X có công thức cấu tạo như sau $CH_3-CH-OH$. Rượu X có tên gọi là



A. propanol-1.

B. rượu n-propylic.

C. rượu iso-propylic.

D. rượu propanol.

Câu 48: Rượu etylic 40⁰ có nghĩa là

A. trong 100 gam dung dịch rượu có 40 gam rượu C_2H_5OH nguyên chất.

B. trong 100ml dung dịch rượu có 60 gam nước.

C. trong 100ml dung dịch rượu có 40ml C_2H_5OH nguyên chất.

D. trong 100 gam rượu có 60ml nước.

Câu 49: Khi cho rượu tác dụng với kim loại kiềm thấy có khí H_2 bay ra. Phản ứng này chứng minh

A. trong rượu có liên kết O-H bền vững.

B. trong rượu có O.

C. trong rượu có OH linh động.

D. trong rượu có H linh động.

Câu 50: Khi đun nóng rượu etylic với H_2SO_4 đặc ở 170⁰C thì sẽ tạo ra sản phẩm chính là

A. $C_2H_5OC_2H_5$.

B. C_2H_4 .

C. CH_3CHO .

D. CH_3COOH .

Câu 51: Khi đun nóng rượu etylic với H_2SO_4 đặc ở 140⁰C thì sẽ tạo ra

A. C_2H_4 .

B. CH_3CHO .

C. $C_2H_5OC_2H_5$.

D. CH_3COOH .

Câu 52: Đun nóng hỗn hợp etanol và metanol với H_2SO_4 đặc ở 140⁰C có thể thu được tối đa bao nhiêu sản phẩm

A. 1.

B. 2.

C. 3.

D. 4.

Câu 53: Các rượu (ancol) no đơn chức tác dụng được với CuO nung nóng tạo ra andehit là

A. rượu bậc 1 và rượu bậc 2.

B. rượu bậc 3.

C. rượu bậc 2.

D. rượu bậc 1.

Câu 54: Chất nào sau đây khi tác dụng với H_2 (Ni, t⁰) tạo ra rượu etylic?

A. $HCOOCH_3$.

B. $C_2H_5OC_2H_5$.

C. CH_3CHO .

D. $CH_2=CHCHO$.

Câu 55: Rượu X khi đun nóng với H_2SO_4 đặc ở 180⁰C cho 3 anken đồng phân (kể cả đồng phân hình học) là

A. pentanol-1.

B. butanol-2.

C. propanol-2.

D. butanol-1.

Câu 56: Đun rượu có công thức $CH_3-CH(OH)-CH_2-CH_3$ với H_2SO_4 đặc ở 170⁰C, thu được sản phẩm chính có công thức cấu tạo như sau

A. $CH_2=C(CH_3)_2$.

B. $CH_3-CH=CH-CH_3$.

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

D. $CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_3$.

A. 2,2 đimetyl propanol-1. B. 2 meyl butanol-1.
C. 3 metyl butanol-1. D. 2 metyl butanol-2.

Câu 58: Đun hỗn hợp 2 rượu với dung dịch H_2SO_4 đặc ở nhiệt độ 180°C thu được hỗn hợp 2 anken (olefin) kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng. Hỗn hợp 2 rượu đó là 2 rượu
A. gồm 1 rượu no đơn chức và 1 rượu không no 1 nối đôi đơn chức.
B. không no 1 liên kết đôi đơn chức liên tiếp.
C. no đơn chức kế tiếp.
D. tất cả sai.

Câu 59: Đốt cháy hoàn toàn m gam một rượu X, thu được số mol CO_2 nhỏ hơn số mol H_2O . Rượu X thuộc loại
A. rượu no hai chức, mạch hở. B. rượu no, mạch hở.
C. rượu no đơn chức, mạch hở. D. rượu no đa chức, mạch hở.

Câu 60: Cho một rượu X tác dụng với CuO nung nóng, thu được một andehit no đơn chức, mạch hở. Công thức tổng quát của rượu là
A. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}$. B. $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$. C. $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{CH}_2\text{OH}$. D. $\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{CH}_2\text{OH}$.

Câu 61: Đun nóng một rượu no, đơn chức X với H_2SO_4 đặc thu được một chất Y. X có tỷ khối hơi so với Y lớn hơn 1. Y là
A. ete. B. anken. C. etan. D. metan.

Câu 62: Đun nóng một rượu no, đơn chức X với H_2SO_4 đặc thu được một chất Y. X có tỷ khối hơi so với Y nhỏ hơn 1. Y là
A. ete. B. anken. C. metan. D. etan.

Câu 63: Công thức tổng quát của rượu no, đa chức, mạch hở là
A. $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_a$. B. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2-m}(\text{OH})_m$. C. $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_a$. D. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}\text{O}_m$.

Câu 64: Khi nghiên cứu về phenol người ta có nhận xét sau. Nhận xét nào đúng
A. phenol là một axit mạnh, làm đổi màu quì tím.
B. phenol là một axit yếu, không làm đổi màu quì tím.
C. phenol là một axit yếu, làm đổi màu quì tím.
D. phenol là một axit trung bình.

Câu 65: Phenol ($\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$) tác dụng được với tất cả các chất trong dãy nào sau đây?
A. Na, NaOH, HCl. B. K, KOH, Br_2 .
C. NaOH, Mg, Br_2 . D. Na, NaOH, Na_2CO_3 .

Câu 66 Phenol là những hợp chất hữu cơ mà phân tử của chúng có nhóm hiđroxyl
a.liên kết với nguyên tử cacbon no của gốc hiđrocacbon.
b.liên kết trực tiếp với nguyên tử cacbon của vòng benzen.
c.gắn trên nhánh của hiđrocacbon thơm.
d.liên kết với nguyên tử cacbon no của gốc hiđrocacbon không no.

Câu 67Số đồng phân thơm có cùng công thức phân tử $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}$ là
A. 4. B. 5. C. 6. D. 7.

Câu 68 Một chất tác dụng với dung dịch natri phenolat ($\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$) tạo thành phenol ($\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$) là
A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. B. NaCl. C. Na_2CO_3 . D. CO_2 .

Câu 69: Phản ứng chứng minh nguyên tử H trong nhóm -OH của phenol ($\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$) linh động hơn rượu là
A. dd Br_2 . B. dd kiềm. C. Na kim loại. D. O_2 .

Câu 70: Ảnh hưởng của nhóm -OH đến nhân thơm C_6H_5 trong phân tử phenol làm cho phenol
A. dễ tham gia phản ứng thế trong nhân thơm. B. khó tan trong nước.

C. tác dụng được với dung dịch kiềm.

D. có tính độc.

Câu 71: Ảnh hưởng của nhân thơm C_6H_5- đến nhóm $-OH$ trong phân tử phenol làm cho phenol

A. dễ tham gia phản ứng thế trong nhân thơm.

B. khó tan trong nước.

C. tác dụng được với dung dịch kiềm.

D. có tính độc.

Câu 72: Để phân biệt phenol (C_6H_5OH) và rượu etylic (C_2H_5OH) người ta dùng

A. Na.

B. NaOH.

C. dd Br_2 .

D. HCl.

PHẦN II: BÀI TẬP

Dạng 1: Ancol phản ứng với kim loại kiềm Na, K:

Câu 1: Cho 204,24 gam 1 ancol X phản ứng hoàn toàn với Na dư thu được 30,912 lít H_2 (đktc). Vậy X là

A. CH_3OH .

B. C_2H_5OH .

C. C_3H_7OH .

D. C_4H_9OH .

Câu 2: Cho 204,24 gam 1 ancol X phản ứng vừa đủ với Na thu được H_2 và 344,655 gam muối. Vậy X là

A. CH_4O .

B. C_2H_6O .

C. C_3H_8O .

D. $C_4H_{10}O$.

Câu 3: Cho 81,696 gam 1 ancol đơn chức no mạch hở X phản ứng vừa đủ với 40,848 gam Na. Vậy X là

A. metanol.

B. etanol.

C. propan-1-ol.

D. butan-2-ol.

Câu 4: Cho 1 ancol X phản ứng vừa đủ với Na thu được 75,276 gam muối và 8,7822 lít H_2 (đktc). Vậy X là

A. ancol metylic.

B. ancol etylic.

C. ancol propylic.

D. ancol

butylic.

Câu 5: Cho 72,036 gam 1 ancol đơn chức Y phản ứng với K dư thu được 13,9104 lít H_2 (đktc). Vậy Y là

A. C_2H_5OH .

B. C_3H_5OH .

C. C_7H_7OH .

D. CH_3OH .

Câu 6: Cho 68,913 gam 1 ancol hai chức Z phản ứng hết với Na thu được 24,8976 lít H_2 (đktc). Vậy Z là

A. $C_2H_6O_2$.

B. $C_3H_8O_2$.

C. $C_4H_{10}O_2$.

D. $C_5H_{10}O_2$.

Câu 7: Cho 0,8 mol hỗn hợp A gồm 3 ancol có công thức phân tử lần lượt là $C_2H_6O_2$, $C_3H_8O_2$ và $C_8H_{10}O_2$ phản ứng vừa đủ với Na, phản ứng xong thu được V lít H_2 (đktc). Vậy giá trị của V là

A. 4,48.

B. 8,96.

C. 17,92.

D. 35,84.

Câu 8: Cho 826,367 gam 1 ancol no mạch hở Z phản ứng hoàn toàn với Na dư thu được 27,094 gam H_2 . Biết phân tử khối của Z nhỏ hơn 125 đv.c. Vậy Z là

A. C_2H_5OH .

B. $C_2H_4(OH)_2$.

C. $C_3H_6(OH)_2$.

D. $C_4H_6(OH)_4$.

Câu 9: Cho 717,991 gam 1 ancol T phản ứng với Na dư thu được 15,6085 gam H_2 . Biết số mol Na phản ứng gấp ba lần số mol muối tương ứng tạo thành. Vậy T là

A. $C_2H_4(OH)_2$.

B. $C_4H_7(OH)_3$.

C. $C_3H_5(OH)_3$.

D. $C_3H_6(OH)_2$.

Câu 10: Cho metanol phản ứng vừa đủ với kim loại kiềm M thu được 416,556 gam muối và 3,857 mol H_2 . M là

A. Li (7).

B. Na (23).

C. K (39).

D. Rb (85).

Câu 11: Cho 10,1 gam hỗn hợp X gồm 2 ancol đồng đẳng liên tiếp phản ứng với Na dư thu được 2,8 lít H_2 (đktc). Vậy công thức của 2 ancol trong hỗn hợp X là

A. CH_3OH và C_2H_5OH . B. C_2H_5OH và C_3H_7OH . C. C_3H_7OH và C_4H_9OH . D. C_4H_9OH và $C_5H_{11}OH$.

Câu 12: Cho m gam hỗn hợp M gồm metanol, etanol và propenol phản ứng vừa đủ với Na thu được V lít H_2 (đktc) và $(m + 3,52)$ gam muối. Vậy giá trị của V là

A. 3,584.

B. 1,792.

C. 0,896.

D. 0,448.

