

HỆ THỐNG CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM AXIT CACBOXYLIC

● Mức độ nhận biết

Câu 1: Axit fomic không phản ứng với chất nào trong các chất sau?

- A. C_6H_5OH . B. Na. C. Mg. D. CuO.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 3 – THPT Việt Yên – Bắc Giang, năm 2015)

Câu 2: Chất nào sau đây có phản ứng tráng bạc?

- A. CH_3CHO . B. C_2H_5OH . C. CH_3COOH . D. CH_3NH_2 .

(Đề thi minh họa kì thi THPT Quốc Gia, năm 2015)

Câu 3: Axit Benzoic được sử dụng như một chất bảo quản thực phẩm (kí hiệu là E-210) cho xúc xích, nước sốt cà chua, mù tạt, bơ thực vật ... Nó ức chế sự phát triển của nấm mốc, nấm men và một số vi khuẩn. Công thức phân tử axit benzoic là

- A. CH_3COOH . B. $HCOOH$. C. C_6H_5COOH . D. $(COOH)_2$.

Câu 4: Trong số các hợp chất sau, chất nào dùng để ngâm xác động vật ?

- A. dd $HCHO$. B. dd CH_3CHO . C. dd CH_3COOH . D. dd CH_3OH .

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 3 – THPT chuyên Nguyễn Huệ – Hà Nội, năm 2015)

Câu 5: Axit acrylic **không** phản ứng với chất nào sau đây?

- A. $CaCO_3$. B. HCl . C. $NaCl$. D. Br_2 .

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Sào Nam – Quảng Nam, năm 2015)

Câu 6: Chất nào không thể điều chế trực tiếp từ CH_3CHO :

- A. C_2H_2 . B. CH_3COOH . C. C_2H_5OH . D. CH_3COONH_4 .

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Sào Nam – Quảng Nam, năm 2015)

Câu 7: Axit cacboxylic trong giấm ăn có công thức cấu tạo thu gọn là:

- A. $HCOOH$. B. CH_3-COOH .
C. $HOOC-COOH$. D. $CH_3-CH(OH)-COOH$.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Yên Viên – Hà Nội, năm 2015)

● Mức độ thông hiểu

Câu 8: Công thức chung của axit no, hai chức, mạch hở là:

- A. $C_nH_{2n-2}O_4$ với n nguyên dương, $n \geq 3$. B. $C_nH_{2n}O_4$ với n nguyên dương, $n \geq 2$.
C. $C_nH_{2n-2}O_4$ với n nguyên dương, $n \geq 2$. D. $C_nH_{2n+2}O_4$ với n nguyên dương, $n \geq 2$.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên Đại học Vinh – Nghệ An, năm 2015)

Câu 9: Hai chất X và Y có cùng công thức phân tử $C_3H_4O_2$. X tác dụng với $CaCO_3$ tạo ra CO_2 . Y tác dụng với dung dịch $AgNO_3/NH_3$ tạo Ag. Công thức cấu tạo thu gọn phù hợp của X, Y lần lượt là:

- A. $CH_2=CHCOOH$, $OHC-CH_2-CHO$. B. CH_3CH_2COOH , $HCOOCH_2CH_3$.
C. $HCOOCH=CH_2$, CH_3COOCH_3 . D. $HCOOCH=CH_2$, CH_3CH_2COOH .

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Đa Phúc – Hà Nội, năm 2015)

Câu 10: Axit cacboxylic X mạch hở, chứa hai liên kết π trong phân tử. X tác dụng với $NaHCO_3$ (dư) sinh ra khí CO_2 có số mol bằng số mol X phản ứng. Chất X có công thức ứng với công thức chung là:

- A. $C_nH_{2n}(COOH)_2$ ($n \geq 0$). B. $C_nH_{2n+1}COOH$ ($n \geq 0$).
C. $C_nH_{2n-1}COOH$ ($n \geq 2$). D. $C_nH_{2n-2}(COOH)_2$ ($n \geq 2$).

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 3 – THPT Yên Định 2 – Thanh Hóa, năm 2015)

Câu 11: Trong phân tử axetanđehit có số liên kết xích ma (σ) là

- A. 7. B. 8. C. 6. D. 9.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 4 – THPT Việt Yên – Bắc Giang, năm 2015)

Câu 12: Trước đây người ta hay sử dụng chất này để bánh phở trắng và dai hơn, tuy nhiên nó rất độc với cơ thể nên hiện nay đã bị cấm sử dụng. Chất đó là :

- A. Axeton. B. Fomon.
C. Axetanđehit (hay anđehit axetic). D. Băng phiến.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 4 – THPT Việt Yên – Bắc Giang, năm 2015)

Câu 13: Axit terephthalic có bao nhiêu nguyên tử H?

A. 6.

B. 8.

C. 4.

D. 10.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 2 – THPT chuyên Long An, năm 2015)

Câu 14: Axit acrylic có thể tác dụng với tất cả các chất trong dãy nào sau đây?

A. Na, H₂ (xt: Ni, t^o), dd Br₂, dd NH₃, dd NaHCO₃, CH₃OH (xt: H₂SO₄ đặc).

B. Cu, H₂ (xt: Ni, t^o), dd Cl₂, dd NH₃, dd NaCl, CH₃OH (H₂SO₄ đặc).

C. Cu, H₂, dd Br₂, dd NH₃, dd Na₂SO₄, CH₃OH (H₂SO₄ đặc).

D. Na, Cu, dd Br₂, dd NH₃, dd NaHCO₃, CH₃OH (H₂SO₄ đặc).

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Quảng Xương 3 – Thanh Hóa, năm 2015)

Câu 15: Andehit X no, mạch hở có công thức đơn giản là C₂H₃O. Số CTCT đúng với X là:

A. 1.

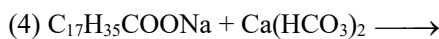
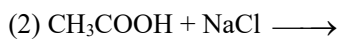
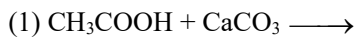
B. 3.

C. 2.

D. 4.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 2 – THPT Phan Bội Châu, năm 2015)

Câu 16: Cho các phản ứng:



Phản ứng **không** xảy ra được là

A. (3) và (4).

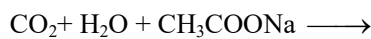
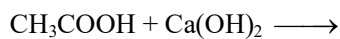
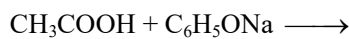
B. (2) và (4).

C. (2)

D. (1) và (2).

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Tĩnh Gia 2 – Thanh Hóa, năm 2015)

Câu 17: Cho các chất sau đây tác dụng với nhau:



Số phản ứng xảy ra đồng thời chứng minh được lực axit của axit axetic mạnh hơn axit cacbonic là

A. 2.

B. 3.

C. 4.

D. 5.

Câu 18: Cho 4 chất: X (C₂H₅OH); Y (CH₃CHO); Z (HCOOH); G (CH₃COOH). Nhiệt độ sôi được sắp xếp theo thứ tự tăng dần là:

A. Y < X < Z < G.

B. Z < X < G < Y.

C. X < Y < Z < G.

D. Y < X < G < Z.

Câu 19: X có công thức phân tử là C₃H₆O₂. X phản ứng với AgNO₃ trong dung dịch NH₃ nhưng không phản ứng với dung dịch NaOH. Vậy công thức cấu tạo của X là

A. CH₃COOCH₃.

B. HCOOC₂H₅.

C. CH₃CH₂COOH.

D. HOCH₂CH₂CHO.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Đình Chương Dương – Thanh Hóa, năm 2015)

Câu 20: Dãy nào gồm các chất đều tác dụng được với Na và NaOH

A. phenol, etyl axetat, o- crezol.

B. axit axetic, phenol, etyl axetat.

C. axit axetic, phenol, o-crezol.

D. axit axetic, phenol, ancol etylic.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Trần Bình Trọng – Phú Yên, năm 2015)

Câu 21: Độ linh động của nguyên tử H trong nhóm OH của các chất C₂H₅OH, C₆H₅OH, H₂O, HCOOH, CH₃COOH tăng dần theo thứ tự:

A. H₂O < C₆H₅OH < C₂H₅OH < CH₃COOH < HCOOH.

B. CH₃COOH < HCOOH < C₆H₅OH < C₂H₅OH < H₂O.

C. C₂H₅OH < H₂O < C₆H₅OH < HCOOH < CH₃COOH.

D. C₂H₅OH < H₂O < C₆H₅OH < CH₃COOH < HCOOH.

Câu 22: Cho các phát biểu sau:

- (1) Fomandehit, axetanđehit đều là những chất tan tốt trong nước;
- (2) Khử andehit hay xeton bằng H_2 (xúc tác Ni, đun nóng) đều tạo sản phẩm là các ancol cùng bậc;
- (3) Oxi hóa axetanđehit bằng O_2 (xúc tác Mn^{2+} , t°) tạo ra sản phẩm là axit axetic;
- (4) Oxi hóa fomandehit bằng dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3 dư thì sản phẩm oxi hóa sinh ra có thể tạo kết tủa với dung dịch $CaCl_2$;
- (5) Axetanđehit có thể điều chế trực tiếp từ etilen, axetilen, hay etanol;
- (6) Axeton có thể điều chế trực tiếp từ propin, propan-2-ol.

Trong các phát biểu trên, có bao nhiêu phát biểu là sai?

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

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 3 – THPT Chúc Động – Hà Nội, năm 2015)

Câu 23: Hiện nay, nguồn nguyên liệu chính để sản xuất andehit axetic trong công nghiệp là

- A. etanol. B. etan. C. axetilen. D. etilen.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia – Sở GD & ĐT TP.HCM, năm 2015)

Câu 24: Khi bị ong đốt, để giảm đau, giảm sưng, kinh nghiệm dân gian thường dùng chất nào sau đây để bôi trực tiếp lên vết thương?

- A. nước vôi. B. nước muối. C. Cồn. D. giấm.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 2 – THPT chuyên Hà Giang, năm 2015)

Câu 25: Điều nào sau đây là chưa chính xác ?

- A. Công thức tổng quát của một andehit no, mạch hở bất kỳ là $C_nH_{2n+2-2k}O_k$ (k: số nhóm –CHO).
- B. Một andehit đơn chức mạch hở bất kỳ, cháy cho số mol H_2O nhỏ hơn số mol CO_2 phải là một andehit chưa no.
- C. Bất cứ một andehit đơn chức nào khi tác dụng với lượng dư dung dịch $AgNO_3/NH_3$ cũng tạo ra số mol Ag gấp đôi số mol andehit đã dùng.
- D. Một ankanal bất kỳ cháy cho số mol H_2O luôn bằng số mol CO_2 .

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Phan Đăng Luru – TP.HCM, năm 2015)

Câu 26: Cho lần lượt Na, dung dịch NaOH vào các chất phenol, axit axetic, andehit axetic, ancol etylic. Số lần có phản ứng xảy ra là

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

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Hương Khê – Hà Tĩnh, năm 2015)

Câu 27: Để loại bỏ lớp cặn trong ấm đun nước lâu ngày, người ta có thể dùng dung dịch nào sau đây?

- A. Giấm ăn. B. Nước vôi. C. Muối ăn. D. Cồn 70° .

(Đề thi minh họa kì thi THPT Quốc Gia, năm 2015)

Câu 28: Một số axit cacboxylic như axit oxalic, axit tactic... gây ra vị chua cho quả sấu xanh. Trong quá trình làm món sấu ngâm đường, người ta sử dụng dung dịch nào sau đây để làm giảm vị chua của quả sấu?

- A. Nước vôi trong. B. Giấm ăn. C. Phèn chua. D. Muối ăn.

(Đề thi minh họa kì thi THPT Quốc Gia, năm 2015)

Câu 29: Chất X có công thức phân tử là $C_5H_{10}O_2$. Biết X tác dụng với Na và $NaHCO_3$. Có bao nhiêu công thức cấu tạo thỏa mãn?

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

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên Nguyễn Chí Thanh – Đắk Nông, năm 2015)

Câu 30: Trong công nghiệp phương pháp hiện đại nhất dùng để điều chế axit axetic đi từ chất nào sau đây?

- A. Etanol. B. Andehit axetic. C. Butan. D. Metanol.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Bắc Đông Quan – Thái Bình, năm 2015)

Câu 31: Cho các chất sau: dung dịch $KMnO_4$, O_2/Mn^{2+} , H_2/Ni , t° , $AgNO_3/NH_3$. Số chất có khả năng phản ứng được với CH_3CHO là:

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

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên Hùng Vương – Phú Thọ, năm 2015)

Câu 32: Đốt cháy hoàn toàn a mol axit cacboxylic X no, mạch hở thu được a mol H_2O . Mặt khác, cho a mol X tác dụng với $NaHCO_3$ dư thu được 2a mol CO_2 . Tổng số nguyên tử có trong phân tử X là:

- A. 6. B. 8. C. 7. D. 5.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên Hùng Vương – Phú Thọ, năm 2015)

Câu 33: Dung dịch axit acrylic ($\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOH}$) không phản ứng được với chất nào sau đây?

- A. $\text{Cu}(\text{OH})_2$. B. MgCl_2 . C. Br_2 . D. Na_2CO_3 .

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Đoàn Thượng – Hải Dương, năm 2015)

Câu 34: Cho anđehit X tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO_3 trong NH_3 (t°) thu được muối Y. Biết muối Y vừa có phản ứng tạo khí với dung dịch NaOH , vừa có phản ứng tạo khí với dung dịch HCl . Công thức của X là

- A. CH_3CHO . B. HCHO . C. $(\text{CHO})_2$. D. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CHO}$.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Đoàn Thượng – Hải Dương, năm 2015)

Câu 35: Formalin là dung dịch chứa khoảng 40%:

- A. Fomanđehit. B. Anđehit axetic. C. Benzandehit. D. Axeton.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Đa Phúc – Hà Nội, năm 2015)

● **Mức độ vận dụng**

Câu 36: Công thức của một anđehit no mạch hở A là $(\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_2)_n$. Công thức có mang nhóm chức của A là:

- A. $\text{C}_2\text{H}_3(\text{CHO})_2$. B. $\text{C}_6\text{H}_9(\text{CHO})_6$. C. $\text{C}_4\text{H}_6(\text{CHO})_4$. D. $\text{C}_{2n}\text{H}_{3n}(\text{CHO})_{2n}$.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Phú Dực – Thái Bình, năm 2015)

Câu 37: Hợp chất X no, mạch hở, chứa 2 loại nhóm chức đều có khả năng tác dụng với Na giải phóng H_2 , X có công thức phân tử là $(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_3)_n$ (n nguyên dương). Phát biểu **không** đúng về X là

- A. Trong X có 3 nhóm hydroxyl.
B. $n = 2$.
C. Có 2 công thức cấu tạo thỏa mãn điều kiện của X.
D. Khi cho Na_2CO_3 vào dung dịch X dư thì phản ứng xảy ra theo tỉ lệ mol là 1 : 1.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 3 – THPT chuyên Đại học Vinh – Nghệ An, năm 2015)

Câu 38: Cho X, Y, Z, T là các chất khác nhau trong số 4 chất: CH_3COOH , CH_3OH , CH_3CHO , HCOOH và các tính chất được ghi trong bảng sau:

Chất	X	Y	Z	T
Nhiệt độ sôi ($^\circ\text{C}$)	64,7	100,8	21,0	118,0
pH (dung dịch nồng độ 0,001M)	7,00	3,47	7,00	3,88

Chuyển hóa nào sau đây **không** thực hiện được bằng 1 phản ứng trực tiếp?

- A. $\text{X} \rightarrow \text{Y}$. B. $\text{Z} \rightarrow \text{T}$. C. $\text{X} \rightarrow \text{T}$. D. $\text{Z} \rightarrow \text{Y}$.

Câu 39: Thứ tự sắp xếp theo sự tăng dần tính axit của CH_3COOH ; $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$; CO_2 và $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ là:

- A. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} < \text{CO}_2 < \text{CH}_3\text{COOH} < \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} < \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} < \text{CO}_2 < \text{CH}_3\text{COOH}$.
C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} < \text{CO}_2 < \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} < \text{CH}_3\text{COOH}$. D. $\text{CH}_3\text{COOH} < \text{C}_6\text{H}_5\text{OH} < \text{CO}_2 < \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Đa Phúc – Hà Nội, năm 2015)

Câu 40: Đun nóng etylen glicol với hỗn hợp ba axit hữu cơ đơn chức, số loại dieste tối đa thu được là

- A. 9. B. 8. C. 6. D. 7.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Đồng Đậu – Vĩnh Phúc, năm 2015)

Câu 41: Cho các dung dịch sau: HCHO , HCOOH , CH_3COOH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. Dùng thuốc thử nào sau đây có thể nhận biết được các dung dịch trên bằng phương pháp hoá học?

- A. Dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$; Na. B. Dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$; quỳ tím.
C. Dung dịch brom; Na. D. Dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$; Cu.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 3 – THPT Việt Yên – Bắc Giang, năm 2015)

Câu 42: X là hợp chất mạch hở (chứa C, H, O) có phân tử khối bằng 90. Cho X tác dụng với Na dư thu được số mol H_2 bằng số mol X phản ứng. Mặt khác, X có khả năng phản ứng với NaHCO_3 . Số công thức cấu tạo của X có thể là.

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

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Can Lộc – Hà Tĩnh, năm 2015)

Câu 43: Ba chất hữu cơ có cùng chức có công thức phân tử lần lượt là: CH_2O_2 , $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$, $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$. Cả ba chất này **không** đồng thời tác dụng với

- A. NaHCO_3 . B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. C. $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$. D. $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên Hùng Vương – Phú Thọ, năm 2015)

Câu 44: Số hợp chất hữu cơ đơn chức chứa C, H, O, tác dụng với Na, có số nguyên tử cacbon trong phân tử không quá 2 là

- A. 4. B. 6. C. 2. D. 5.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Thanh Chương 1 – Nghệ An, năm 2015)

Câu 45: Cho Na dư tác dụng với các chất (có cùng số mol): Glixerol, axit oxalic, ancol etylic, axit axetic. Chất có phản ứng tạo ra khí lớn nhất là:

- A. axit axetic B. glixerol. C. axit oxalic. D. ancol etylic.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Đặng Thúc Hứa – Nghệ An, năm 2015)

Câu 46: Cho X, Y, Z, T là các chất khác nhau trong số 4 chất: CH₃COOH, C₆H₅COOH (axit benzoic), C₂H₅COOH, HCOOH và giá trị nhiệt độ sôi được ghi trong bảng sau:

Chất	X	Y	Z	T
Nhiệt độ sôi (°C)	100,5	118,2	249,0	141,0

Nhận xét nào sau đây là đúng ?

- A. T là C₆H₅COOH. B. X là C₂H₅COOH.
 C. Y là CH₃COOH. D. Z là HCOOH.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên Đại học Vinh – Nghệ An, năm 2015)

Câu 47: Có 4 chất X, Y, Z, T có công thức phân tử dạng C₂H₂O_n (n ≥ 0)

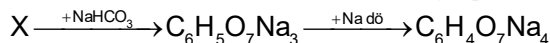
- X, Y, Z đều tác dụng được với dung dịch AgNO₃/NH₃.
- Z, T tác dụng được với NaOH.
- X tác dụng được với nước.

Giá trị n của X, Y, Z, T lần lượt là

- A. 3, 4, 0, 2. B. 4, 0, 3, 2. C. 0, 2, 3, 4. D. 2, 0, 3, 4.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT chuyên Nguyễn Chí Thanh – Đắk Nông, năm 2015)

Câu 48: X là axit xitric có trong quả chanh có công thức phân tử là C₆H₈O₇, thỏa mãn sơ đồ sau:



Biết rằng axit Xitric có cấu trúc đối xứng. Khi cho X tác dụng với CH₃OH (H₂SO₄ đặc, t^o) thì thu được tối đa bao nhiêu este ?

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

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 1 – THPT Phụ Dực – Thái Bình, năm 2015)

Câu 49: Hợp chất X chứa vòng benzen và có công thức phân tử C₉H₈O₂. X tác dụng dễ dàng với dung dịch brom thu được chất Y có công thức phân tử là C₉H₈O₂Br₂. Mặt khác, cho X tác dụng với NaHCO₃ thu được muối Z có công thức phân tử là C₉H₇O₂Na. Số đồng phân X thỏa mãn là

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

Câu 50: Hợp chất hữu cơ X có công thức tổng quát là (C₃H₆O₂)_n. Biết a mol X phản ứng với Na dư thu được 1 mol H₂. Đốt cháy hết a mol X thu được 6 mol CO₂. Tên gọi của X là

- A. Axit hexanoic. B. Axit propanoic.
 C. Ancol anlylic. D. Axit adipic.

Câu 51: Cho X, Y, Z, T là các chất khác nhau trong số 4 chất: HCOOH; CH₃COOH; HCl; C₆H₅OH. Giá trị pH của các dung dịch trên cùng nồng độ 0,01M, ở 25°C đo được như sau:

Chất	X	Y	Z	T
pH	6,48	3,22	2,00	3,45

Nhận xét nào sau đây đúng?

- A. Y tạo kết tủa trắng với nước brom.
 B. X được điều chế trực tiếp từ ancol etylic.
 C. T có thể cho phản ứng tráng gương.
 D. Z tạo kết tủa trắng với dung dịch AgNO₃.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 2 – THPT chuyên Hà Giang, năm 2015)

Câu 52: Để tách được CH₃COOH từ hỗn hợp gồm CH₃COOH và C₂H₅OH ta dùng hóa chất nào sau đây?

- A. Ca(OH)₂ và dung dịch H₂SO₄. B. CuO (t^o) và AgNO₃/NH₃ dư.

C. Na và dung dịch HCl.

D. H₂SO₄ đặc.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 2 – THPT chuyên Hà Giang, năm 2015)

Câu 53: Có bao nhiêu đồng phân mạch hở ứng với CTPT C₄H₈O tác dụng với H₂ (Ni, t^oC) tạo ra butan-1-ol.

A. 3.

B. 1.

C. 6.

D. 4.

(Đề thi thử THPT Quốc Gia lần 2 – THPT Phan Bội Châu, năm 2015)