

## Hướng dẫn lời giải chi tiết

Thực hiện: Ban chuyên môn của Loigiaihay

### Phần 1

1A	2C	3B	4B	5C	6A	7D	8B	9D	10A
11C	12C	13D	14D	15A	16C	17B	18A		

### Phần 2

Câu	Lệnh hỏi	Đúng/Sai	Câu	Lệnh hỏi	Đúng/Sai
1	a	S	2	a	S
	b	Đ		b	S
	c	Đ		c	Đ
	d	S		d	Đ
Câu	Lệnh hỏi	Đúng/Sai	Câu	Lệnh hỏi	Đúng/Sai
3	a	Đ	4	a	Đ
	b	S		b	Đ
	c	S		c	Đ
	d	S		d	S

### Phần 3

Câu	Đáp án
1	6900
2	46,9
3	4
4	1

**Câu 1:** Hợp chất X có công thức cấu tạo:  $C_2H_5COOCH_3$ . Tên gọi của X là:

- A. methyl propionate      B. methyl acetate.      C. ethyl acetate.      D. propyl acetate

#### Phương pháp

Dựa vào danh pháp của ester.

#### Lời giải

$C_2H_5COOCH_3$ : methyl propionate

**Câu 2:** Số đồng phân ester ứng với công thức phân tử  $C_4H_8O_2$  là

- A. 2      B. 3      C. 4      D. 6

#### Phương pháp

Dựa vào cấu tạo của ester.

#### Lời giải

$C_4H_8O_2$  có số đồng phân là:





Đáp án C

**Câu 3:** Một số ester được dùng trong hương liệu, mỹ phẩm, bột giặt ... là vì các ester



- A. là chất lỏng dễ bay hơi.
- B. có mùi thơm, an toàn với người.
- C. có thể bay hơi nhanh sau khi sử dụng.
- D. đều có nguồn gốc từ thiên nhiên.

#### Phương pháp

Dựa vào ứng dụng của ester.

#### Lời giải

Một số ester được dùng trong hương liệu, mỹ phẩm, bột giặt,... vì các ester có mùi thơm, an toàn với người.

Đáp án B

**Câu 4:** Chất béo là triester của acid béo với

- A. ethylene glycol.
- B. glycerol.
- C. ethanol.
- D. phenol.

#### Phương pháp

Dựa vào khái niệm của chất béo.

#### Lời giải

Chất béo là triester của acid béo với glycerol.

Đáp án B

**Câu 5:** Palmitic acid là một acid béo có trong mỡ động vật và dầu cọ. Công thức của palmitic acid là

- A.  $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$ .
- B.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ .
- C.  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$ .
- D.  $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$ .

#### Phương pháp

Dựa vào một số loại acid béo.

#### Lời giải

Palmitic acid là một acid béo có trong mỡ động vật và dầu cọ và có công thức là  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$ .

Đáp án C

**Câu 6:** Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Ở điều kiện thường, chất béo  $(C_{17}H_{33}COO)_3C_3H_5$  ở trạng thái rắn.  
 B. Ở điều kiện thường, chất béo  $(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$  ở trạng thái rắn.  
 C. Methyl acrylate, tripalmitin và tristearin đều là ester.  
 D. Thủy phân hoàn toàn chất béo luôn thu được glycerol.

**Phương pháp**

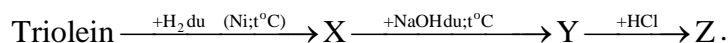
Dựa vào tính chất vật lí của chất béo.

**Lời giải**

Các chất béo no ở trạng thái rắn ở điều kiện thường, các chất béo không no ở trạng thái lỏng.

Đáp án A

**Câu 7:** Cho sơ đồ chuyển hoá:



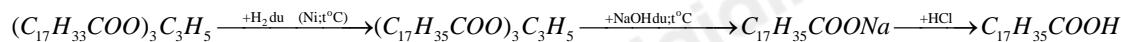
Tên của Z là

- A. linoleic acid.                      B. oleic acid.                      C. palmitic acid.                      D. stearic acid

**Phương pháp**

Dựa vào tính chất hóa học của chất béo.

**Lời giải**



Z là stearic acid.

Đáp án D

**Câu 8:** Xà phòng hóa hoàn toàn m gam chất béo X với một lượng vừa đủ dung dịch NaOH. Cô cạn dung dịch sau phản ứng, thu được 1,84 gam glycerol và 18,36 muối khan. Giá trị của m là

- A. 19,12.                      B. 17,80.                      C. 19,04.                      D. 14,68.

**Phương pháp**

Dựa vào tính chất hóa học của chất béo.

**Lời giải**

$$n_{\text{glycerol}} = 1,84 : 92 = 0,02 \text{ mol}$$

$$n_{\text{NaOH}} = 0,02 \cdot 3 = 0,06 \text{ mol}$$

$$\text{Bảo toàn khối lượng ta có: } m_X + m_{\text{NaOH}} = m_{\text{glycerol}} + m_{\text{muối}}$$

$$\rightarrow m_X = 1,84 + 18,36 - 0,06 \cdot 40 = 17,8 \text{ g}$$

Đáp án B

**Câu 9:** Xà phòng được dùng để tẩy giặt là do

- A. vải được sạch bằng xà phòng.  
 B. xà phòng thấm được vải, làm cho sợi vải trương phồng.  
 C. xà phòng có tính chất hoạt động bề mặt, chúng có tác dụng giảm sức căng bề mặt của các vết bẩn dầu mỡ bám trên da, vải.  
 D. tất cả các đáp án trên đều đúng.

**Phương pháp**

Dựa vào đặc điểm của xà phòng.

**Lời giải**

Xà phòng được dùng để tẩy giặt là do có tính giặt rửa.

Đáp án D

**Câu 10:** Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau:

Bước 1: Cho vào cốc thủy tinh chịu nhiệt khoảng 5 gam dầu dừa và 10 mL dung dịch NaOH 40%.

Bước 2: Đun sôi nhẹ hỗn hợp, liên tục khuấy đều bằng đũa thủy tinh khoảng 30 phút và thỉnh thoảng thêm nước cất để giữ cho thể tích hỗn hợp không đổi. Để nguội hỗn hợp.

Bước 3: Rót vào hỗn hợp 15 - 20 mL dung dịch NaCl bão hòa, nóng, khuấy nhẹ rồi để yên.

Phát biểu nào sau đây về thí nghiệm trên **sai**?

A. Sau bước 3, thấy có lớp chất rắn màu trắng nổi lên là glycerol.

B. Ở bước 3, thêm dung dịch NaCl bão hòa là để tách muối của acid béo ra khỏi hỗn hợp.

C. Ở bước 2, việc thêm nước cất để đảm bảo phản ứng thủy phân xảy ra.

D. Trong thí nghiệm trên, có xảy ra phản ứng xà phòng hóa chất béo.

**Phương pháp**

Dựa vào điều chế xà phòng.

**Lời giải**

Ở bước 3, lớp rắn màu trắng nổi lên là xà phòng.

Đáp án A

**Câu 11:** Ở điều kiện thường, chất nào sau đây dễ tan trong nước?

A. Tristearin.

B. Cellulose.

C. Glucose.

D. Tinh bột.

**Phương pháp**

Dựa vào tính chất vật lí của carbohydrate.

**Lời giải**

Glucose là chất rắn, dễ tan trong nước.

Đáp án C

**Câu 12:** Mô tả nào dưới đây **không** đúng với glucose ?

A. Chất rắn, tan nhiều trong nước và có vị ngọt.

B. Có mặt trong hầu hết các bộ phận của cây, nhất là trong quả chín.

C. Còn có tên gọi là đường mật ong.

D. Có 80-130mg/dL trong máu người trưởng thành, khỏe mạnh và lúc đói.

**Phương pháp**

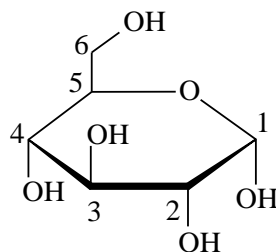
Dựa vào trạng thái tự nhiên của glucose.

**Lời giải**

Glucose còn được gọi là đường nho vì có nhiều trong quả nho chín.

Đáp án C

**Câu 13:** Trong công thức cấu tạo dạng mạch vòng  $\alpha$  - glucose như sau:

 $\alpha$  - glucose

Nhóm –OH hemiacetal là –OH gắn ở carbon số mấy?

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

### Phương pháp

Nhóm – OH hemiacetal có tính khử, có khả năng mở vòng.

### Lời giải

Nhóm – OH hemiacetal ở vị trí carbon số 1.

Đáp án D

**Câu 14:** Cho các phát biểu sau về ứng dụng và trạng thái tự nhiên của tinh bột và cellulose

- (a) Cả tinh bột và cellulose đều là chất rắn, màu trắng.  
 (b) Cellulose thành phần chính tạo nên màng tế bào thực vật.  
 (c) Tinh bột là nguyên liệu để sản xuất ethanol, chế tạo thuốc nổ, thuốc súng không khói.  
 (d) Tinh bột là chất rắn vô định hình, màu trắng, hầu như không tan trong nước lạnh và nước nóng.

Số phát biểu **đúng** là:

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

### Phương pháp

Dựa vào trạng thái tự nhiên và ứng dụng của tinh bột và cellulose.

### Lời giải

- a) đúng  
 b) đúng  
 c) sai, tinh bột không phải là nguyên liệu để sản xuất thuốc nổ, thuốc súng không khói.  
 d) sai, cellulose là chất rắn vô định hình, màu trắng, hầu như không tan trong nước lạnh và nước nóng.

Đáp án D

**Câu 15:** Có một số nhận xét về cacbohydrate như sau:

- (1) Saccharose, tinh bột và cellulose đều có thể bị thủy phân



- b) Amylopectin mạch thẳng không phân nhánh  
 c) Cellulose có cấu trúc mạch nhánh do có liên kết  $\beta - 1,4 - \text{glycoside}$ .  
 d) Số nhóm  $-\text{OH}$  trong phân tử maltose là 8

Số phát biểu đúng là

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

### Phương pháp

Dựa vào cấu tạo của cellulose.

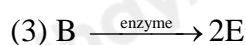
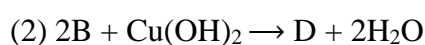
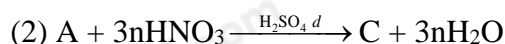
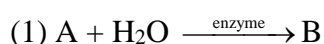
### Lời giải

- a) sai, fructose là đường khử.  
 b) sai, amylopectin mạch nhánh  
 c) sai, cellulose có cấu trúc mạch thẳng.  
 d) đúng

Đáp án A

### Phần 2: Câu hỏi đúng, sai

**Câu 1:** Cho sơ đồ phản ứng sau theo đúng tỉ lệ mol:



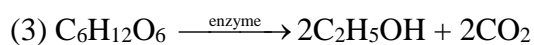
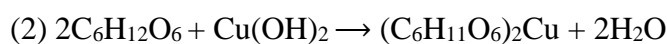
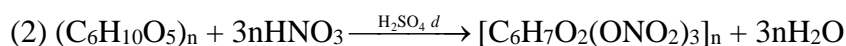
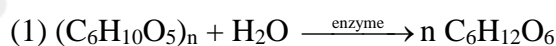
Biết chất A dùng để dệt vải cotton, sản xuất giấy.

- a. Phản ứng (2) chứng tỏ chất B thể hiện tính chất của một aldehyde.  
 b. Chất E là hợp chất hữu cơ đơn chức.  
 c. Chất C có tính chất cháy nhanh, không khói, không tàn.  
 d. Phản ứng (1) có thể thay enzyme bằng dung dịch NaOH, đun nóng.

### Phương pháp

Dựa vào tính chất hóa học của cellulose.

### Lời giải



- a. sai, phản ứng (2) chứng tỏ chất B thể hiện tính chất của một poly alcohol.  
 b. đúng  
 c. đúng

d. sai, cellulose không thủy phân trong môi trường base.

**Câu 2:** Tinh bột  $(C_6H_{10}O_5)_n$  cũng bị thủy phân nhờ các enzyme trong nước bọt (amylase) thành dextrin  $(C_6H_{10}O_5)_x$  ( $x < n$ ), maltose. Ở ruột, dextrin, maltose tiếp tục bị thủy phân tạo thành glucose nhờ enzyme trong dịch ruột. Cho hai loại gạo sau đây:

Loại gạo	Gạo trắng	Gạo lứt
Chỉ số đường huyết trung bình GI (Glycemic Index)	73	68

- a. Trong máu người trưởng thành, khỏe mạnh vào lúc đói có hàm lượng glucose cao hơn sau khi ăn cơm.  
b. Khi ăn cơm, nhai kỹ cơm không có vị.  
c. Người bị bệnh tiểu đường, thừa cân, béo phì nên sử dụng gạo lứt tốt hơn gạo trắng.  
d. Trong cơ thể người, sau khi thủy phân tinh bột tạo thành glucose được sử dụng để cung cấp năng lượng cho tế bào.

### Phương pháp

Dựa vào ứng dụng của tinh bột.

### Lời giải

- a. Sai. Hàm lượng glucose trong máu người trưởng thành, khỏe mạnh vào lúc đói thấp hơn sau khi ăn cơm  
b. Sai. Khi ăn cơm, nhai kỹ cơm sẽ có vị ngọt do tinh bột bị thủy phân thành đường  
c. Đúng. Gạo lứt có chỉ số đường huyết (GI) thấp hơn gạo trắng, nên người bị bệnh tiểu đường, thừa cân, béo phì nên sử dụng gạo lứt tốt hơn gạo trắng  
d. Đúng. Trong cơ thể người, sau khi thủy phân tinh bột tạo thành glucose được sử dụng để cung cấp năng lượng cho tế bào

**Câu 3:** Isopropyl formate là một ester có trong cà phê Arabica (còn gọi là cà phê chè).

- a. Công thức của isopropyl formate là  $HCOOCH(CH_3)_2$ .  
b. Isopropyl formate là ester không no (có  $1C=C$ ), đơn chức, mạch hở.  
c. Phần trăm khối lượng oxygen trong isopropyl formate là 37,5%.  
d. Isopropyl formate được điều chế từ propyl alcohol và formic acid.

### Phương pháp

Dựa vào cấu tạo của ester.

### Lời giải

- a. Đúng  
b. sai, isopropyl formate là ester no, đơn chức, mạch hở.  
c. sai, phần trăm khối lượng oxygen trong isopropyl formate là 36,36%.  
d. sai, isopropyl formate được điều chế từ isopropyl alcohol và formic acid.

**Câu 4:** Thành phần chính của chất giặt rửa tổng hợp điển hình là các muối:  $CH_3[CH_2]_{10}CH_2OSO_3Na$  (1) hoặc  $CH_3[CH_2]_{11} - C_6H_4 - SO_3Na$  (2).

- a. Chất giặt rửa tổng hợp được sản xuất từ paraffin dầu mỏ theo sơ đồ như sau: Dầu mỏ  $[R - SO_3H; R - OSO_3H]$   $[R - SO_3Na; R - OSO_3Na]$ .



- b.** Phần ưa nước trong phân tử chất giặt rửa tổng hợp (1) và (2) là:  $-\text{SO}_3\text{Na}$  và  $-\text{OSO}_3\text{Na}$ .  
**c.** Ưu điểm của chất giặt rửa tổng hợp và dùng được với nước cứng vì không bị kết tủa bởi các ion  $\text{Ca}^{2+}$  và  $\text{Mg}^{2+}$ . Giá thành thấp.  
**d.** Các chất giặt rửa tổng hợp có gốc hydrocarbon phân nhánh hoặc chứa vòng benzene ít gây ô nhiễm môi trường do chúng bị vi sinh vật phân hủy.

**Phương pháp**

Dựa vào ưu nhược điểm của chất giặt rửa tổng hợp

**Lời giải**

- a.** Đúng.  
**b.** Đúng  
**c.** Đúng  
**d.** Sai vì Chất giặt rửa tổng hợp khó phân hủy sinh học

**Phần 3: Trả lời ngắn**

**Câu 1:** Hiện nay, xăng sinh học E5 (xăng chứa 5% ethanol về thể tích) đang được sử dụng ở nước ta để thay thế một phần xăng truyền thống. Trong một nhà máy, ethanol được sản xuất từ cellulose theo sơ đồ sau (với hiệu suất của cả quá trình là 60%):



Toàn bộ lượng ethanol thu được từ 1,62 tấn mùn cưa (chứa 50% cellulose) dùng để pha chế thành V L xăng E5.

Biết ethanol có khối lượng riêng là 0,8 g/mL. Giá trị của V bằng bao nhiêu? (lấy số nguyên gần nhất)

**Phương pháp**

Dựa vào tính chất hóa học của tinh bột.

**Lời giải**

Khối lượng cellulose là:  $1,62 \cdot 50\% = 0,81$  tấn



162

92

0,81

 $\xrightarrow{H=60\%}$ 

0,276 tấn

$$V_{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} = \frac{m}{D} = \frac{0,276 \cdot 10^6}{0,8} = 345000 \text{ mL}$$

Thể tích xăng sinh học E5 là:  $345000 : 5\% \cdot 10^{-3} = 6900 \text{ L}$

Đáp án 6900

**Câu 2:** Xà phòng hoá hoàn toàn 34,48 gam chất béo cần vừa đủ 0,12 mol KOH. Lấy muối thu được đem sản xuất xà phòng. Khối lượng xà phòng (chứa 80% muối) sản xuất được có giá trị bằng bao nhiêu gam?

**Phương pháp**

Dựa vào tính chất hóa học của chất béo.

**Lời giải**

$$3 \cdot n_{\text{glycerol}} = n_{\text{KOH}} \rightarrow n_{\text{glycerol}} = 0,12 : 3 = 0,04 \text{ mol}$$

Bảo toàn khối lượng ta có:  $m_{\text{chất béo}} + m_{\text{KOH}} = m_{\text{muối}} + m_{\text{glycerol}}$

$$\rightarrow m_{\text{muối}} = 34,48 + 0,12 \cdot 56 - 0,04 \cdot 92 = 37,52 \text{ g}$$

Khối lượng xà phòng sản xuất là:  $37,52 : 80\% = 46,9\text{g}$

Đáp án 46,9

**Câu 3:** Ester X không no, mạch hở, có tỉ khối so với oxygen bằng 3,125 và khi tham gia phản ứng xà phòng hoá tạo ra một aldehyde và một muối của acid hữu cơ. Có bao nhiêu đồng phân cấu tạo phù hợp với X?

**Phương pháp**

Dựa vào cấu tạo của ester.

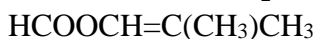
**Lời giải**

$$M_X = 3,125 \cdot 32 = 100 \text{amu}$$

Ester không no mạch hở và thu được aldehyde  $\rightarrow C_nH_{2n-2}O_2$

Ta có:  $n = 5 \rightarrow$  Công thức phân tử là:  $C_5H_8O_2$ .

Các đồng phân X thoả mãn là:



Đáp án 4

**Câu 4:** Đun nóng 100 ml dung dịch glucose a mol/l với lượng dư dung dịch  $AgNO_3$  trong  $NH_3$ . Sau khi phản ứng hoàn toàn thu được 21,6 gam kết tủa. Tính giá trị của a.

**Phương pháp**

Dựa vào tính chất hóa học của glucose.

**Lời giải**

$$n_{Ag} = 21,6 : 108 = 0,2 \text{ mol} \rightarrow n_{Glucose} = 0,1 \text{ mol}$$

$$\rightarrow CM_{glucose} = 0,1 : 0,1 = 1M$$

Đáp án 1