

ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – ĐỀ SỐ 1**Môn: Hóa học 12****Bộ sách: Cánh diều****BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM****Mục tiêu**

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ giữa học kì I của chương trình sách giáo khoa Hóa học 12 Cánh diều
- Vận dụng linh hoạt lý thuyết đã học trong việc giải quyết các câu hỏi trắc nghiệm và tự luận Hóa 12.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dàn trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình Hóa 12.

Phần 1: Trắc nghiệm nhiều đáp án lựa chọn

Câu 1: Chất béo là thành phần chính trong dầu thực vật và mỡ động vật. Trong số các chất sau đây, chất nào là chất béo?

- A. $C_{17}H_{35}COOC_3H_5$ B. $(C_{17}H_{33}COO)_2C_2H_4$.
- C. $(C_{15}H_{31}COO)_3C_3H_5$. D. $CH_3COOC_6H_5$.

Câu 2: Người ta tổng hợp được hợp chất X có mùi thơm, có công thức CH_3COOCH_3 . Tên gọi của X là

- A. Ethyl acetate. B. Methyl acetate. C. Ethyl formate. D. Methyl formate.

Câu 3: Cho các ester có công thức như sau:

$C_2H_5COOCH_3$ (1) $CH_3CH_2CH_2COOC_2H_5$ (2)

CH_3COOCH_3 (3) $C_2H_5COOC_2H_5$ (4)

Sắp xếp các ester trên theo thứ tự tăng dần độ tan trong nước.

- A. (2), (4), (1), (3). B. (3), (1), (4), (2). C. (1), (2), (3), (4). D. (2), (4), (3), (1).

Câu 4: Chất béo là thành phần chính trong dầu thực vật và mỡ động vật, là nguồn cung cấp và dự trữ năng lượng ở người và động vật. Nhận xét nào không đúng về chất béo.

- A. Ở nhiệt độ thường, chất béo tồn tại ở trạng thái lỏng hoặc trạng thái rắn
- B. Các chất béo nhẹ hơn nước, tan trong nước và các dung môi hữu cơ kém phân cực
- C. Các chất béo chứa các gốc của acid béo không no tác dụng với oxygen ở điều kiện nhiệt độ và áp suất cao, có xúc tác tạo thành chất béo rắn
- D. Mỡ động vật, dầu thực vật có thể được dùng làm nguyên liệu để sản xuất xà phòng.

Câu 5: Saccharose có công thức phân tử $C_{12}H_{22}O_{11}$, cấu tạo từ một đơn vị α - glucose và một đơn vị β - fructose qua liên kết

- A. α - 1,2 – glycoside. B. α - 1,4 – glycoside. C. α - 1,6 – glycoside. D. β - 1,4 – glycoside.

Câu 6: Nhận xét nào dưới đây là không đúng khi nói về glucose và fructose?

- A. Điều tạo được dung dịch màu xanh lam khi tác dụng với $Cu(OH)_2$ trong môi trường kiềm
- B. Điều tạo được kết tủa đỏ gạch Cu_2O khi tác dụng với $Cu(OH)_2$ đun nóng trong môi trường kiềm
- C. Điều làm mất màu nước bromine
- D. Điều xảy ra phản ứng tráng bạc khi tác dụng với thuốc thử Tollens.

Câu 7: Tinh bột là polymer thiên nhiên, gồm amylose và amylopectin. Tinh bột có công thức phân tử là

- A. $C_{12}H_{22}O_{11}$. B. $C_2H_4O_2$. C. $(C_6H_{10}O_5)_n$. D. $C_6H_{12}O_6$.

Câu 8: Chất nào sau đây tác dụng với dung dịch NaOH thu được ethyl alcohol?

- A. $C_2H_5COOCH_3$ B. $HCOOCH_3$ C. $CH_3COOC_2H_5$ D. C_2H_5COOH

Câu 9: Cellulose trinitrate được dùng làm

- A. Xà phòng B. thuốc súng C. mì chính D. cao su

Câu 10: Tristearin có nhiều trong mỡ động vật như mỡ lợn, mỡ bò, mỡ gà. Số nguyên tử carbon trong phân tử tristearin là

- A. 54 B. 57 C. 18 D. 17

Câu 11: Xà phòng hóa hoàn toàn 53,04g triglyceride X bằng dung dịch NaOH dư, thu được m gam muối và 5,52 gam glycerol. Giá trị của m là

- A. 43,68 B. 49,92 C. 55,44 D. 54,72

Câu 12: Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Trong công nghiệp dược phẩm, saccharose được dùng để pha chế thuốc.
 B. Thủy phân hoàn toàn tinh bột thu được fructose.
 C. Cellulose là chất rắn vô định hình, dễ tan trong nước nóng.
 D. Dung dịch saccharose hòa tan được $\text{Cu}(\text{OH})_2$ tạo thành dung dịch màu vàng.

Câu 13: Saccharose là nguyên liệu để thủy phân thành glucose và fructose dùng trong kỹ thuật tráng gương, tráng ruột phích. Thủy phân 171 gam saccharose với hiệu suất 62,5% thu được hỗn hợp sản phẩm X. Cho X tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO_3 trong NH_3 , sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được m gam Ag. Giá trị của m là

- A. 135,0 B. 67,5 C. 84,4 D. 216,0

Câu 14: Thực hiện phản ứng ester hóa 4,6 gam ethyl alcohol và 12 gam acid acetic với hiệu suất đạt 80% thì khối lượng ester thu được là

- A. 3,52 gam. B. 7,04 gam. C. 14,08 gam. D. 10,56 gam.

Câu 15: Xà phòng hoá hoàn toàn 178 gam tristearin trong dung dịch KOH thu được m gam potassium stearate. Giá trị của m là

- A. 200,8. B. 183,6. C. 211,6. D. 193,2.

Câu 16: Cho các phát biểu sau:

- (a) Hydrogen hóa hoàn toàn glucose tạo ra acid gluconic.
 (b) Ở điều kiện thường, glucose và saccharose đều là những chất rắn, dễ tan trong nước.
 (c) Cellulose trinitrate là nguyên liệu để sản xuất tơ nhân tạo và chế tạo thuốc súng không khói
 (d) Amylopectin trong tinh bột chỉ có các liên kết α -1,4-glycoside.
 (e) Saccharose bị hóa đen trong H_2SO_4 đặc.
 (f) Trong công nghiệp dược phẩm, saccharose được dùng để pha chế thuốc.

Trong các phát biểu trên, số phát biểu đúng là

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

Câu 17: Để thu được 2,2 tấn cellulose trinitrate được điều chế từ phản ứng giữa nitric acid với cellulose (hiệu suất phản ứng 60% tính theo cellulose). Thì lượng cellulose cần dùng là

- A. 3,67 tấn. B. 2,97 tấn. C. 1,10 tấn. D. 2,00 tấn

Câu 18: Xà phòng hóa ester X có công thức phân tử $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ bằng dung dịch NaOH dư thu được muối Y và alcohol Z (bậc II). Công thức cấu tạo thu gọn của X là

- A. $\text{HCOOCH}(\text{CH}_3)_2$. B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$.
 C. $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$. D. $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$.

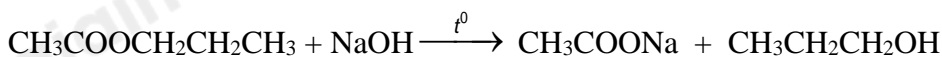
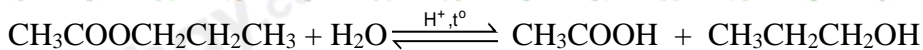
Phần 2: Câu hỏi đúng, sai

Câu 1: Propyl ethanoate là ester có mùi đặc trưng của quả lê, còn methyl butanoate là ester có mùi đặc trưng của quả táo.

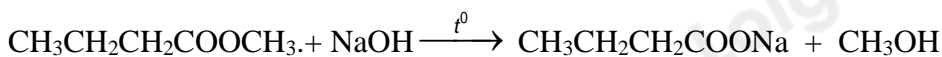
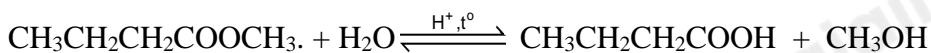
a. Công thức cấu tạo của propyl ethanoate: $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ và methyl butanoate:

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_3$.

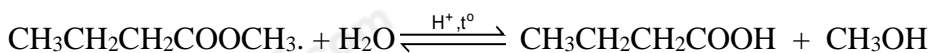
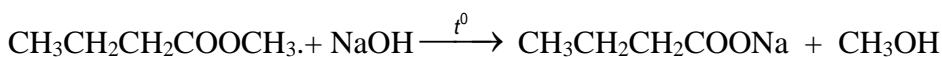
b. Phương trình hoá học của phản ứng thủy phân propyl ethanoate trong môi trường acid và môi trường base lần lượt là



c. Phương trình hoá học của phản ứng thủy phân methyl butanoate trong môi trường acid và môi trường base lần lượt là



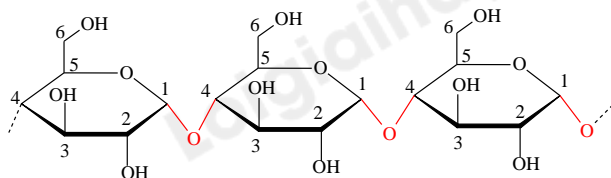
d. Phương trình hoá học của phản ứng thủy phân methyl butanoate trong môi trường acid và môi trường base lần lượt là



Câu 2: Chất béo và acid béo là một trong những nguồn cung cấp dinh dưỡng thiết yếu cho cơ thể và nguyên liệu để sản xuất một số sản phẩm trong đời sống.

- a. Chất béo là nguồn cung cấp và dự trữ năng lượng ở người và động vật.
- b. Ngày nay, một số loại dầu thực vật còn được dùng để sản xuất nhiên liệu sinh học (biodiesel).
- c. Nhiều vitamin như A, D, E và K hòa tan tốt trong chất béo nên chúng được vận chuyển, hấp thụ cùng với chất béo.
- d. Chất béo là nguyên liệu cho ngành công nghiệp thực phẩm, sản xuất xà phòng và glycerol,...

Câu 3: Tinh bột là một polysaccharide gồm nhiều gốc α -glucose liên kết với nhau tạo ra hai dạng mạch amylose và amylopectin, dưới đây là cấu tạo của một trong hai dạng này.



- a. Đoạn mạch trên là cấu tạo của dạng amylose trong tinh bột.
- b. Các gốc α -glucose trong đoạn mạch trên liên với nhau bởi liên kết α -1,6-glycoside.
- c. Công thức mỗi gốc α -glucose là $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$.
- d. Đoạn mạch trên có cấu tạo phân nhánh ở liên kết α -1,6-glycoside.

Câu 4: Tinh bột và cellulose đều là polysaccharide (polymer thiên nhiên)

- a. Có công thức phân tử và công thức cấu tạo giống nhau.
- b. Điều cho phản ứng thủy phân trong môi trường acid.
- c. Trong nước nóng, tinh bột tan tạo dung dịch keo nhớt, gọi là hồ tinh bột.
- d. Tinh bột và cellulose là hai chất đồng phân của nhau.

Phần 3: Câu trả lời ngắn

Câu 1: Chỉ số acid của chất béo là số miligram KOH cần dùng để trung hòa acid béo tự do có trong 1 gam chất béo. Chỉ số xà phòng hóa là tổng số miligram KOH cần để xà phòng hóa triglyceride và trung hòa acid béo tự do trong 1 gam chất béo. Chất béo E gồm triglyceride X và acid béo Y có chỉ số xà phòng hóa là 191,61 và chỉ số acid là 6,18. Khi xà phòng hóa hoàn toàn E bằng dung dịch KOH, thu được dung dịch chỉ chứa một muối. Khối lượng của Y trong 9,06 gam E là m miligram. Giá trị của m là bao nhiêu? (làm tròn kết quả đến hàng đơn vị)

Câu 2: Cho các chất sau đây: $\text{CH}_3[\text{CH}_2]_{14}\text{COOK}$, $\text{CH}_3[\text{CH}_2]_{10}\text{CH}_2\text{OSO}_3\text{Na}$, $\text{CH}_3[\text{CH}_2]_{16}\text{COONa}$, $\text{CH}_3[\text{CH}_2]_{11}\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{Na}$, CH_3COOK , $\text{CH}_3[\text{CH}_2]_3\text{COONa}$, $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$. Có bao nhiêu chất không phải là chất giặt rửa tổng hợp?

Câu 3: Ethanol có thể được sản xuất từ cellulose hoặc tinh bột. Loại ethanol này được dùng để sản xuất xăng E5 (xăng chứa 5% ethanol về thể tích). Lượng ethanol thu được từ 1 tấn củ mì (chứa 50% tinh bột, phần còn lại là các chất trơ) có thể dùng để pha chế bao nhiêu lít xăng E5? Biết hiệu suất quá trình sản xuất ethanol từ tinh bột là 60% và ethanol có khối lượng riêng là 0,8 g/mL. Làm tròn đến chữ số hàng chục.

Câu 4: Trong y học, glucose làm thuốc tăng lực cho người bệnh, dễ hấp thu và cung cấp khá nhiều năng lượng. Phản ứng oxi hóa glucose tạo thành CO_2 và H_2O cung cấp năng lượng cho cơ thể. Một người bệnh được truyền hai chai chứa 250 ml dung dịch glucose 5%. Tính năng lượng tối đa bệnh nhân nhận được từ các chai truyền glucose đó. Biết nhiệt tạo thành của glucose $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, CO_2 và H_2O lần lượt là $-1\,271$ kJ/mol, $-393,5$ kJ/mol và $-285,8$ kJ/mol; dung dịch glucose 5% có khối lượng riêng là 1,019 g/ml.