

Giáo Viên Giải (ghi rõ họ và tên + số điện thoại zalo)**Nguyễn Thị Bích Nga****ĐỀ THI THỬ TỐT NGHIỆP THPT
LẦN 1****TRƯỜNG THPT LƯƠNG TÀI SỐ 2****NĂM HỌC: 2024 – 2025****Thời gian làm bài: 50 phút****Môn Hóa Học****ĐỀ CHÍNH THỨC – MÃ 101****Họ, tên thí sinh:.....****SBD:**** Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:*

H = 1; He = 4; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;

Ca = 40; Cr = 52; Mn = 55; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Ag = 108; Ba = 137.

** Các thể tích khí đều đo ở điều kiện chuẩn, giả thiết các khí sinh ra không tan trong nước.***PHẦN I. Câu trắc nghiệm nhiều phương án lựa chọn.** Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 18. Mỗi câu hỏi thí sinh chỉ chọn một phương án.**Câu 1.** Chất nào sau đây là hợp chất hữu cơ?**A.** NaHCO₃.**B.** CO₂.**C.** C₂H₆.**D.** HCl.**Câu 2:** Ở điều kiện thường, chất nào sau đây làm mất màu dung dịch nước Br₂?**A.** Butane.**B.** Methane.**C.** Ethylene.**D.** Propane.**Câu 3:** Công thức cấu tạo thu gọn của formaldehyde là**A.** HCOOH.**B.** HCHO.**C.** CH₃CHO.**D.** CH₂ = CHCHO.**Câu 4.** Công thức phân tử của glycerol là**A.** C₃H₈O.**B.** C₂H₆O₂.**C.** C₂H₆O.**D.** C₃H₈O₃.**Câu 5.** Ester nào sau đây tác dụng với dung dịch NaOH thu được sodium acetate?**A.** CH₃COOC₂H₅.**B.** C₂H₅COOCH₃.**C.** HCOOCH₃.**D.** HCOOC₂H₅.**Câu 6.** Công thức của triolein là**A.** (C₁₇H₃₃COO)₃C₃H₅.**B.** (C₁₇H₃₁COO)₃C₃H₅.**C.** (C₁₇H₃₅COO)₃C₃H₅.**D.** (C₁₅H₃₁COO)₃C₃H₅.**Câu 7.** Chất nào sau đây không là xà phòng?**A.** CH₃COOK**B.** C₁₇H₃₃COONa.**C.** C₁₅H₃₁COOK.**D.** C₁₇H₃₅COONa.**Câu 8:** Công thức phân tử của glucose là**A.** C₆H₁₂O₆**B.** C₆H₁₀O₅**C.** C₃H₆O₂**D.** C₁₂H₂₂O₁₁**Câu 9:** Một phân tử saccharose có**A.** một gốc β- glucose và một gốc β- fructose**B.** một gốc β- glucose và một gốc α- fructose**C.** hai gốc α- glucose**D.** một gốc α- glucose và một gốc β- fructose**Câu 10.** Cellulose có cấu tạo mạch không phân nhánh, mỗi đơn vị C₆H₁₀O₅ có 3 nhóm OH, nên có thể viết là**A.** [C₆H₅O₂(OH)₃]_n.**B.** [C₆H₈O₂(OH)₃]_n.**C.** [C₆H₇O₂(OH)₃]_n.**D.** [C₆H₇O₃(OH)₂]_n.**Câu 11:** Thủy phân hoàn toàn hỗn hợp gồm HCOOCH₃ và CH₃COOCH₃ trong dung dịch KOH thì thu được sản phẩm hữu cơ gồm**A.** 2 muối và 2 alcohol.**B.** 1 muối và 1 alcohol.**C.** 2 muối và 1 alcohol.**D.** 1 muối và 2 alcohol.**Câu 12:** Phát biểu nào sau đây là sai?**A.** Glucose và saccharose đều là carbohydrate.**B.** Trong dung dịch, glucose và fructose đều hòa tan được Cu(OH)₂.**C.** Glucose và saccharose đều có phản ứng tráng bạc.**D.** Glucose và fructose là đồng phân của nhau.

Mã Số 08 - Thi Thử THPT

Câu 13: Xà phòng hóa hoàn toàn m gam tristearin bằng dung dịch KOH dư, thu được 115,92 gam muối. Giá trị của m là

- A. 112,46. **B. 106,80.** C. 128,88. D. 106,08.

Câu 14: Trong phân tử ester (X) no, đơn chức, mạch hở có thành phần carbon chiếm 48,65% khối lượng. Công thức phân tử của X là

- A. $C_2H_4O_2$. **B. $C_3H_6O_2$.** C. $C_4H_8O_2$. D. $C_5H_{10}O_2$.

Câu 15: Glucose hòa tan $Cu(OH)_2$ ở nhiệt độ thường tạo dung dịch xanh lam. Phản ứng này thể hiện tính chất của loại nhóm chức nào trong glucose

- A. Tính chất polyalcohol.** B. Tính chất aldehyde
C. Tính chất ketone. D. Tính chất nhóm $-OH$ hemiacetal.

Câu 16: Polysaccharide X là chất rắn, màu trắng, dạng sợi. Trong bông nõn có gần 98% chất X. Thủy phân X, thu được monosaccharide Y. Phát biểu nào sau đây đúng?

- A. Y có tính chất của alcohol đa chức.** B. X có phản ứng tráng bạc.
C. Phân tử khối của Y bằng 342. D. X dễ tan trong nước.

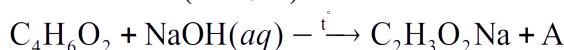
Câu 17 Cho các phát biểu sau đây:

- (a) Glucose được gọi là đường nho do có nhiều trong quả nho chín.
(b) Chất béo là diester của glycerol với acid béo.
(c) Phân tử amylopectin có cấu trúc mạch phân nhánh.
(d) Ở nhiệt độ thường, triolein ở trạng thái rắn.
(e) Fructose có nhiều trong mật ong.
(f) Tinh bột là một trong những lương thực cơ bản của con người.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 18. Phản ứng xà phòng hóa của ester X ($C_4H_6O_2$) như sau:



Vậy (X) và (A) có công thức cấu tạo là

- A. $CH_2=CHCOOCH_3$ và CH_3OH . **B. $CH_3COOCH=CH_2$ và CH_3CHO .**
C. $HCOOCH=CH_2CH_3$ và CH_3CHO . D. $HCOOCH_2CH=CH_2$ và $CH_2=CHOH$.

PHẦN II. Câu trắc nghiệm đúng sai. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 4. Trong mỗi ý a), b), c), d) ở mỗi câu, thí sinh chọn đúng hoặc sai.

Câu 1. Cho ester X có tên gọi là vinyl acetate

- a. Công thức của X là $CH_3COOCH=CH_2$.**
b. X làm mất màu nước Br_2
c. Đun nóng X với NaOH thu được sản phẩm là CH_3COONa và $HO-CH=CH_2$.
d. Ester X được điều chế bằng phản ứng ester hóa từ acid và alcohol tương ứng.

Câu 2. Khi đun nóng oxalic acid với methyl alcohol (xúc tác dung dịch H_2SO_4 đặc) thu được chất hữu cơ X là sản phẩm của phản ứng. X tác dụng được với $NaHCO_3$ thu được khí CO_2 và chất hữu cơ Y.

- a. Công thức phân tử của oxalic acid là $C_2H_2O_2$.
b. Methyl alcohol là alcohol no, đơn chức, mạch hở.
c. Chất X là hợp chất hữu cơ đa chức
d. Đốt cháy hoàn toàn 1 mol Y thu được 3 mol khí CO_2

Câu 3. Cho các phát biểu sau về tinh bột

- a. Tinh bột là chất rắn, ở dạng bột vô định hình, màu trắng và được tạo thành trong cây xanh nhờ quá trình quang hợp.**
b. Trong tinh bột có liên kết α -1,4-glycoside và β -1,6-glycoside.
c. Tinh bột phản ứng với I_2 tạo màu xanh tím
d. Ethanol có thể được sản xuất từ cellulose hoặc tinh bột. Từ 40 kg gạo chứa (chứa 81% tinh bột, phần còn lại là các chất trơ) có thể lên men để điều chế được 46 lít Ethanol 40°. Biết hiệu suất của quá trình lên men là 80%, khối lượng riêng của ethanol là 0,8 g/mL.

Mã Số 08 - Thi Thử THPT

Câu 4: Tiến hành thí nghiệm:

- *Bước 1:* Cho vào bát sứ nhỏ khoảng 2 mL dầu dừa và 6 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 rồi để nguội hỗn hợp.
- *Bước 3:* Rót thêm vào hỗn hợp 7 - 10 mL dung dịch NaCl bão hòa nóng, khuấy nhẹ rồi để yên hỗn hợp.

a. Thí nghiệm trên xảy ra phản ứng xà phòng hóa chất béo.

b. Ở bước 2, nếu không thêm nước cất, hỗn hợp bị cạn khô thì phản ứng thủy phân không xảy ra.

c. Thêm dung dịch NaCl bão hòa nóng để làm tăng hiệu suất phản ứng.

d. Trong thí nghiệm này, thay dầu dừa bằng dầu nhờn bôi trơn máy thì hiện tượng xảy ra tương tự nhau.

PHẦN III: Câu trắc nghiệm yêu cầu trả lời ngắn. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 6.

Câu 1. Cho dãy các dung dịch: glucose, fructose, saccharose, ethanol, glycerol. Có bao nhiêu dung dịch trong dãy hoà tan $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ở nhiệt độ thường tạo thành dung dịch có màu xanh lam?

Lời giải

Đáp án: 4

Câu 2. Cho 180 gam dung dịch glucose 1% vào lượng dư dung dịch dung dịch $\text{Ag}(\text{NH}_3)_2\text{OH}$, đun nóng nhẹ đến phản ứng hoàn toàn thu được m gam Ag. Giá trị của m là bao nhiêu?

Lời giải

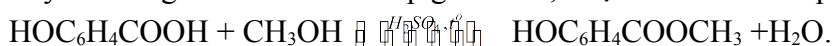
Đáp án: 2,16

Câu 3. Xà phòng hóa 8,8 gam ethyl acetate bằng 150 mL dung dịch NaOH 1M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, cô cạn dung dịch thu được chất rắn khan có khối lượng là bao nhiêu?

Lời giải

Đáp án: 10,2

Câu 4: Methyl salixylate dùng làm thuốc xoa bóp giảm đau, được điều chế theo phản ứng sau:



salixylic acid

methanol

methyl salixylate

Để sản xuất 7,6 triệu tuýp thuốc xoa bóp giảm đau cần tối thiểu m tấn salixylic acid. Biết mỗi tuýp thuốc chứa 2,7 gam methyl salixylate và hiệu suất phản ứng tính theo salixylic acid là 80%. Giá trị của m là bao nhiêu? (Kết quả làm tròn tới hàng phần chục)

Lời giải

Đáp án: 23,3

Câu 5. Nhà máy T sử dụng mỡ động vật để sản xuất bánh xà phòng. Trong một loại mỡ lợn X có chứa 44,5% khối lượng tristearin; 44,2% khối lượng triolein; 8,06% khối lượng tripanmitin và 3,24% tạp chất trơ. Dưới đây là bảng giá nguyên liệu và các chi phí:

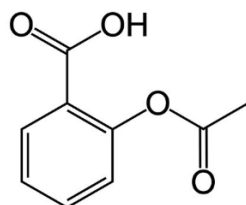
STT	Nội dung	Đơn giá
1	Mỡ lợn	30.000 đ/1kg
2	Dung dịch NaOH 40%	19.000 đ/1kg
3	Phụ gia + chất độn	100.000 đ/1kg
4	Nhân công, máy móc, chi phí khác	2.500 đ/100 gam thành phẩm

Biết hiệu suất phản ứng xà phòng hóa là 80%; tất cả các muối sinh ra từ phản ứng đều dùng làm xà phòng; khối lượng muối của acid béo trong xà phòng thành phẩm chiếm 75% về khối lượng còn lại là phụ gia và chất độn; mỗi bánh có khối lượng tịnh là 90 gam (khối lượng tịnh là khối lượng của một vật thể nhưng không tính bao bì kèm theo); X tác dụng với dung dịch NaOH (vừa đủ). Giá tiền của 1 bánh xà phòng mà nhà máy trên sản xuất ra là a nghìn VNĐ. Giá trị của a là bao nhiêu? (Chỉ làm tròn ở phép tính cuối cùng, làm tròn kết quả đến chữ số hàng phần chục)

Lời giải

Đáp án: 7,6

Câu 6. Aspirin là loại thuốc dùng để trị các chứng đau đầu, đau cơ, hạ sốt. Một viên nén thường chứa 325 mg aspirin và các tá dược khác. Biết công thức aspirin như sau:



Khối lượng KOH cần để tác dụng hết với aspirin có trong 2 viên nén là bao nhiêu miligam?

Lời giải

Đáp án: 606

----- HẾT -----

Tài liệu được chia sẻ bởi Website VnTeach.Com
<https://www.vnteach.com>