

Họ và tên thí sinh: Số báo danh:

I. TRẮC NGHIỆM (6.0 điểm)

Câu 1. Đốt cháy hoàn toàn 6 gam este X thu được 8,8 g CO₂ (đktc) và 3,6 gam H₂O. Công thức phân tử của X là (C=12, H=1, O=16)

- A. C₅H₁₀O₂. B. C₂H₄O₂. C. C₃H₆O₂. D. C₄H₈O₂.

Câu 2. Thuỷ phân hoàn toàn 6,6 gam este đơn chức A bằng 200 ml dung dịch NaOH 0,375M thu được 5,1 g muối hữu cơ B. Công thức cấu tạo thu gọn A là

- A. HCOOCH₃. B. CH₃COOC₂H₅. C. HCOOC₃H₇. D. CH₃COOC₂H₃.

Câu 3. Dãy các chất sau được sắp xếp theo chiều nhiệt độ sôi tăng dần:

- A. CH₃CH₂CH₂OH, CH₃COOH, CH₃COOC₂H₅. B. CH₃COOH, CH₃COOC₂H₅, CH₃CH₂CH₂OH.
C. CH₃COOC₂H₅, CH₃CH₂CH₂OH, CH₃COOH. D. CH₃COOH, CH₃CH₂CH₂OH, CH₃COOC₂H₅.

Câu 4. Để chứng minh trong phân tử glucozo có nhiều nhóm hiđroxyl, người ta cho dung dịch glucozo phản ứng với

- A. Cu(OH)₂ trong NaOH, đun nóng. B. Cu(OH)₂ ở nhiệt độ thường.
C. AgNO₃/ NH₃, đun nóng. D. Natri hiđroxit.

Câu 5. Glucozo và Fructozo

- A. Đều có nhóm chức –CHO trong phân tử.
B. Đều tạo được dung dịch màu xanh lam khi tác dụng với Cu(OH)₂.
C. Là hai dạng thù hình của cùng một chất.
D. Đều tồn tại chủ yếu ở dạng mạch hở.

Câu 6. Cho các phát biểu sau:

- (a) Glucozo gọi là đường nho vì có nhiều trong quả nho chín.
(b) Chất béo là dieste của glicerol với axit béo.
(c) Glucozo và saccarozơ đều tác dụng với H₂ (xúc tác Ni, đun nóng) tạo sorbitol.
(d) Ở điều kiện thường, triolein ở trạng thái rắn.
(e) Trong mật ong có nhiều fructozo.
(f) Phân biệt glucozo và saccarozơ bằng phản ứng tráng gương.

Số phát biểu **đúng** là

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

Câu 7. Cho 20 ml dung dịch glucozo tác dụng với một lượng dư AgNO₃/NH₃, thu được 2,16 gam Ag. Nồng độ mol của dung dịch glucozo đã dùng là (Ag=108)

- A. 0,2M. B. 0,4M. C. 0,5M. D. 0,3M.

Câu 8. Cho sơ đồ chuyển hóa sau (mỗi mũi tên là một PTPU):

Glucozo → X → Y → vinyl axetat. Các chất X, Y trong sơ đồ trên lần lượt là

- A. C₂H₅OH, CH₃COOH. B. CH₃COOH, CH₃OH. C. CH₃COOH, C₂H₅OH. D. CH₃COOH, C₂H₂.

Câu 9. Este methyl fomat có công thức là

- A. CH₃COOCH₃. B. HCOOCH=CH₂. C. HCOOCH₃. D. HCOOC₂H₅.

Câu 10. Este nào sau đây có mùi chuối chín?

- A. etyl fomat. B. isopropyl axetat. C. isoamyl fomat. D. isoamyl axetat.

Câu 11. Este đơn chức no (E) mạch hở có tỉ khối hơi so với không khí là 3,034. Công thức phân tử của este (E) là (C=12, H=1, O=16)

- A. C₂H₄O₂. B. C₄H₈O₂. C. C₅H₁₀O₂. D. C₃H₆O₂.

Câu 12. Để phân biệt glucozo và fructozo người ta dùng dung dịch

- A. Cu(OH)₂/NaOH. B. AgNO₃/NH₃. C. Na. D. nước brom.

Câu 13. Tinh thể chất rắn X không màu, vị ngọt, dễ tan trong nước. X có nhiều trong cây mía, củ cải đường và hoa thốt nốt. Trong công nghiệp, X được chuyển hóa thành chất Y dùng để tráng gương, tráng ruột phích.

Tên gọi của X và Y lần lượt là

- A. glucozo và saccarozơ. B. saccarozơ và glucozo.
C. glucozo và fructozo. D. saccarozơ và sorbitol.

Câu 14. Hãy chọn nhận định đúng

A. Lipit là tên gọi chung của dầu mỡ động và thực vật.

B. Lipit là những hợp chất hữu cơ có trong tế bào sống, không hòa tan trong nước nhưng hòa tan trong dung môi hữu cơ không phân cực. Lipit bao gồm chất béo, sáp, steroit, photpholipit.

C. Lipit là chất béo.

D. Lipit là este của glixerol với các axit béo.

Câu 15. Hợp chất hữu cơ đơn chức mạch hở $C_4H_8O_2$ có tổng số đồng phân tác dụng được với dung dịch NaOH là

A. 6.

B. 3.

C. 4.

D. 5.

Câu 16. Đun nóng este $C_2H_5COOCH_3$ với một lượng vừa đủ dung dịch NaOH, sản phẩm thu được là

A. C_2H_5COONa và C_2H_5OH .

B. CH_3COONa và C_2H_5OH .

C. C_2H_5COONa và CH_3OH .

D. CH_3COONa và CH_3OH .

Câu 17. Chất nào sau đây thuộc loại disaccarit?

A. Glucozơ.

B. Xenlulozơ.

C. Fructozơ.

D. Saccarozơ.

Câu 18. Công thức của tristearin là

A. $(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$.

B. $(C_2H_5COO)_3C_3H_5$.

C. $(HCOO)_3C_3H_5$.

D. $(CH_3COO)_3C_3H_5$.

Câu 19. Thủy phân hoàn toàn m gam chất béo bằng dung dịch NaOH, đun nóng, thu được 9,2 gam glixerol và 91,8 gam muối. Giá trị của m là ($C=12$, $H=1$, $O=16$, $Na=23$)

A. 85 gam

B. 93 gam

C. 89 gam

D. 101 gam

Câu 20. Glucozơ thuộc loại

A. Polime.

B. Đa chức

C. Đơn chức.

D. Tạp chức

Câu 21. Dùng nguyên liệu chứa 80% glucozơ lên men thành ancol etylic với hiệu suất 75%. Khối lượng nguyên liệu cần dùng để thu được 2,3 lít ancol 40° . Biết khối lượng riêng của ancol etylic là 0,8 g/ml. ($C=12$, $H=1$, $O=16$)

A. 2,25 kg.

B. 3 kg.

C. 2,4 kg.

D. 1,68 kg.

Câu 22. Cho các chất sau: etyl fomat, vinyl axetat, saccarozơ, tripanmitin. Số chất bị thủy phân trong môi trường bazơ là

A. 3.

B. 4.

C. 2.

D. 1.

Câu 23. Cho 45g axit axetic tác dụng với 27,6g ancol etylic có mặt H_2SO_4 đặc. Hiệu suất của phản ứng là 75%, khối lượng etyl axetat tạo thành là ($C=12$, $H=1$, $O=16$)

A. 39,6g.

B. 52,8g.

C. 70,4g.

D. 88g.

Câu 24. Trộn 6,8g phenyl axetat với 150ml dung dịch NaOH 1M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, cô cạn dung dịch thu được bao nhiêu gam chất rắn khan? ($C=12$, $H=1$, $O=16$, $Na=23$)

A. 4,1g.

B. 8,1g.

C. 11,9g.

D. 10,2g.

II. TỰ LUẬN (4.0 điểm)

Câu 1: Este đơn chức no (E) mạch hở có tỉ khối hơi so với không khí là 3,034. CTPT của este (E) là ($C=12$, $H=1$, $O=16$)

Câu 2: Cho 20 ml dung dịch glucozơ tác dụng với một lượng dư $AgNO_3/NH_3$, thu được 2,16 gam Ag. Nồng độ mol của dung dịch glucozơ đã dùng là ($Ag=108$)

Câu 3: Thuỷ phân hoàn toàn 6,6 gam este đơn chức A bằng 200 ml dung dịch NaOH 0,375M thu được 5,1 g muối hữu cơ B. Công thức cấu tạo thu gọn A là

Câu 4: Viết phương trình thủy phân các chất sau trong môi trường bazơ(nếu có): etyl fomat, vinyl axetat, saccarozơ, tripanmitin.

HẾT

| Đề\câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 |
|--------|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 502 | B | C | C | B | B | D | C | A | C | D | B | D | B | B | A | C | D | A | C | D | C | A | A | C |

Đáp án tự luận

| | | |
|---|---|----------------------------------|
| Câu 1: Este đơn chức no (E) mạch hổ có tỉ khói hơi so với không khí là 3,034. CTPT của este (E) là (C=12, H=1, O=16) | $M_E=88$ $\rightarrow C_4H_8O_2$ | 0.5đ 0.5đ |
| Câu 2: Cho 20 ml dung dịch glucozơ tác dụng với một lượng dư $AgNO_3/NH_3$, thu được 2,16 gam Ag. Nồng độ mol của dung dịch glucozơ đã dùng là ($Ag=108$) | $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2Ag$ 0,01 0,02 mol $n_{Ag}= 0,02 mol$ $C_M \text{ glucoz} = 0,5M$ | 0.25đ 0.25đ 0.25đ 0.25đ |
| Câu 3: Thuỷ phân hoàn toàn 6,6 gam este đơn chức A bằng 200 ml dung dịch NaOH 0,375M thu được 5,1 g muối hữu cơ B. CTCT thu gọn A là | $.n_{NaOH}=0,075mol$ 0.25đ $RCOOR' + NaOH \rightarrow RCOONa + R'OH$ 0.25đ $M_{RCOONa} = 68$ \rightarrow $HCOONa$ 0.25đ $M_{RCOOR'}=88$ \rightarrow $HCOO-CH_2CH_2CH_3$ 0.25đ | |
| Câu 4: Viết phương trình thủy phân các chất sau trong môi trường bazơ (nếu có): etyl fomat, vinyl axetat, saccarozơ, tripanmitin. | $HCOOC_2H_5 + NaOH \xrightarrow{t^\circ} HCOONa + C_2H_5OH$ $CH_3COO-CH=CH_2 + NaOH \xrightarrow{t^\circ} CH_3COONa + CH_3CHO$ Saccarozơ không có phản ứng $(C_{15}H_{31}COO)_3C_3H_5 + 3NaOH \xrightarrow{t^\circ} 3C_{15}H_{31}COONa + C_3H_5(OH)_3$ | |