

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; S = 32; K = 39; Ca = 40; Fe = 56;  
Cu = 64; Ag = 108.

**Câu 1:** Tơ nào sau đây thuộc loại bán tổng hợp?

- A. Tơ visco.                      B. Len.                      C. Tơ tằm.                      D. Tơ nitron.

**Câu 2:** Cấu hình electron  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$  là của nguyên tử nguyên tố nào sau đây?

- A. K (Z = 19).                      B. F (Z = 9).                      C. Na (Z = 11).                      D. Cl (Z = 17).

**Câu 3:** Chất nào sau đây là este?

- A.  $C_2H_5OH$ .                      B.  $HCOOCH_3$ .                      C.  $HCOOH$ .                      D.  $CH_3COONa$ .

**Câu 4:** Tính chất vật lí nào sau đây là tính chất vật lí chung của kim loại?

- A. Khối lượng riêng.                      B. Tính cứng.                      C. Nhiệt độ nóng chảy.                      D. Tính dẻo.

**Câu 5:** Ở điều kiện thường, kim loại nào sau đây ở trạng thái lỏng?

- A. Zn.                      B. Al.                      C. Hg.                      D. Ag.

**Câu 6:** Công thức phân tử của dimetylamin là

- A.  $C_2H_7N$ .                      B.  $C_4H_{11}N$ .                      C.  $C_2H_8N_2$ .                      D.  $CH_6N_2$ .

**Câu 7:** Trường hợp nào sau đây, kim loại bị ăn mòn điện hóa học?

- A. Đốt dây sắt trong khí oxi khô.                      B. Kim loại sắt trong dung dịch  $HNO_3$  loãng.  
C. Thép cacbon để trong không khí ẩm.                      D. Kim loại kẽm trong dung dịch HCl.

**Câu 8:** Etylamin tác dụng được với chất nào sau đây trong dung dịch?

- A. NaOH.                      B. KCl.                      C.  $K_2SO_4$ .                      D. HCl.

**Câu 9:** Tơ nào sau đây thuộc loại tơ thiên nhiên?

- A. Tơ nitron.                      B. Tơ tằm.                      C. Tơ nilon-6,6.                      D. Tơ nilon-6.

**Câu 10:** Thủy phân chất nào sau đây trong dung dịch NaOH thì thu được ancol etylic?

- A. Metyl axetat.                      B. Etyl fomat.                      C. Metyl fomat.                      D. Benzyl axetat.

**Câu 11:** Số nguyên tử cacbon trong phân tử glucozơ là

- A. 6.                      B. 22.                      C. 12.                      D. 11.

**Câu 12:** Chất nào sau đây **không** bị thủy phân trong môi trường axit?

- A. Xenlulozơ.                      B. Tinh bột.                      C. Glucozơ.                      D. Saccarozơ.

**Câu 13:** Kim loại nào sau đây **không** phản ứng với nước ở điều kiện thường?

- A. K.                      B. Na.                      C. Cu.                      D. Ba.

**Câu 14:** Chất nào sau đây thuộc loại amin bậc một?

- A.  $CH_3CH_2NHCH_3$ .                      B.  $CH_3NHCH_3$ .                      C.  $(CH_3)_3N$ .                      D.  $CH_3NH_2$ .

- Câu 15:** Este  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$  có tên gọi là  
 A. metyl acrylat.      B. vinyl fomat.      C. metyl axetat.      D. etyl axetat.
- Câu 16:** Hợp chất  $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{NH}_2)\text{-COOH}$  có tên là  
 A. glyxin.      B. alanin.      C. lysin.      D. valin.
- Câu 17:** Trong các polime sau: sợi bông, tơ visco, tơ nilon-6, tơ nitron. Polime có nguồn gốc từ xenlulozơ là  
 A. tơ nilon-6, sợi bông và tơ nitron.      B. sợi bông và tơ visco.  
 C. sợi bông, tơ visco và tơ nilon-6.      D. tơ visco và tơ nilon-6.
- Câu 18:** Thủy phân tripanmitin có công thức  $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$  trong dung dịch NaOH thu được glixerol và muối X. Công thức của X là  
 A.  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COONa}$ .      B.  $\text{HCOONa}$ .      C.  $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COONa}$ .      D.  $\text{CH}_3\text{COONa}$ .
- Câu 19:** Phát biểu nào sau đây **sai**?  
 A. Tơ nilon-6,6 được điều chế từ axit adipic và hexametylendiamin.  
 B. Vinyl clorua và isopren đều tham gia được phản ứng trùng ngưng.  
 C. Tơ nitron được điều chế bằng cách trùng hợp acrilonitrin.  
 D. Cao su buna-S và cao su buna-N đều thuộc loại cao su tổng hợp.
- Câu 20:** Cacbohidrat X được sinh ra trong quá trình quang hợp của cây xanh. Ở nhiệt độ thường, X tạo với dung dịch iot hợp chất có màu xanh tím. Chất X là  
 A. xenlulozơ.      B. saccarozơ.      C. tinh bột.      D. Glucozơ.
- Câu 21:** Cho các dung dịch:  $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{NH}_2)\text{-COOH}$ ,  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{NH}_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2$ ,  $\text{HOOC-CH}_2\text{-CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{-COOH}$ ,  $\text{H}_2\text{N-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}(\text{NH}_2)\text{-COOH}$ . Số dung dịch làm quỳ tím hóa xanh là  
 A. 2.      B. 5.      C. 4.      D. 3.
- Câu 22:** Kim loại Fe **không** phản ứng với chất nào sau đây trong dung dịch?  
 A.  $\text{CuSO}_4$ .      B.  $\text{FeCl}_3$ .      C.  $\text{AgNO}_3$ .      D.  $\text{MgCl}_2$ .
- Câu 23:** Chất hữu cơ X (có công thức phân tử dạng  $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$ ) đơn chức, có tỉ khối hơi so với  $\text{H}_2$  bằng 37. X có thể phản ứng được với dung dịch NaOH. Số chất X thỏa mãn điều kiện trên là  
 A. 4.      B. 5.      C. 2.      D. 3.
- Câu 24:** Chất X là loại đường phổ biến nhất, có trong nhiều loại thực vật, có nhiều nhất trong cây mía, củ cải đường và hoa thốt nốt. Thủy phân X, thu được chất Y. Trong mật ong chất Y có tới 40% làm cho mật ong có vị ngọt sắc. Hai chất X, Y lần lượt là:  
 A. xenlulozơ và fructozơ.      B. saccarozơ và xenlulozơ.  
 C. saccarozơ và fructozơ.      D. xenlulozơ và glucozơ.
- Câu 25:** Cho 6,675 gam glyxin ( $\text{H}_2\text{N-CH}_2\text{-COOH}$ ) tác dụng hoàn toàn với lượng dư dung dịch NaOH thu được **m** gam muối. Giá trị của **m** là  
 A. 8,325.      B. 10,235.      C. 8,722.      D. 8,633.
- Câu 26:** Cho dãy các chất:  $\text{CH}_2=\text{CHCl}$ ,  $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ,  $\text{CH}_2=\text{CH-CH}=\text{CH}_2$ ,  $\text{CH}_3\text{COO-CH}=\text{CH}_2$ . Số chất trong dãy có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp là  
 A. 3.      B. 4.      C. 2.      D. 1.
- Câu 27:** Kim loại nào sau đây có tính khử yếu hơn kim loại Fe?  
 A. Cu.      B. K.      C. Zn.      D. Mg.
- Câu 28:** Peptit nào sau đây **không** có phản ứng màu biure?  
 A. Gly-Ala-Gly.      B. Ala-Gly-Gly.      C. Gly-Ala.      D. Ala-Gly-Ala-Gly.

**Câu 29:** Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Nhúng thanh Fe vào dung dịch  $\text{FeCl}_3$ .
- (b) Nhúng thanh Fe vào dung dịch  $\text{CuSO}_4$ .
- (c) Nhúng thanh Cu vào dung dịch  $\text{FeCl}_3$ .
- (d) Cho thanh Fe tiếp xúc với thanh Cu rồi nhúng vào dung dịch HCl.

Số trường hợp xuất hiện ăn mòn điện hoá là

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

**Câu 30:** Cho 14,8 gam metyl axetat vào 250 ml dung dịch KOH 1M, đun nóng đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch X. Cô cạn dung dịch X thu được **m** gam chất rắn khan. Giá trị của **m** là

- A. 16,4.                                      B. 22,8.                                      C. 22,4.                                      D. 19,6.

**Câu 31:** Cho các phát biểu sau:

- (a) Glucozơ được dùng làm thuốc tăng lực trong y học.
- (b) Thủy phân hoàn toàn xenlulozơ hay tinh bột đều thu được glucozơ.
- (c) Fructozơ, glucozơ, saccarozơ đều tham gia phản ứng tráng gương ở điều kiện thường.
- (d) Thủy phân hoàn toàn saccarozơ và tinh bột đều thu được một loại monosaccarit.
- (e) Sobitol là sản phẩm của phản ứng giữa glucozơ với dung dịch dư  $\text{AgNO}_3$  trong  $\text{NH}_3$ .

Số phát biểu đúng là

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

**Câu 32:** Lên men 45 gam glucozơ để tạo thành ancol etylic với hiệu suất phản ứng 80%, thu được V lít khí  $\text{CO}_2$  (đktc). Giá trị của V là

- A. 4,48.                                      B. 5,60.                                      C. 8,96.                                      D. 14,00.

**Câu 33:** Cho dãy các kim loại: Al, Cu, Fe, Ag. Số kim loại trong dãy phản ứng được với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng là

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

**Câu 34:** Cho m gam Fe tác dụng hoàn toàn với dung dịch  $\text{CuSO}_4$  dư, thu được 19,2 gam Cu. Giá trị của m là

- A. 16,8.                                      B. 14,0.                                      C. 8,4.                                      D. 11,2.

**Câu 35:** Phân tử khối trung bình của polietilen là 420.000. Hệ số polime hoá của polietilen là

- A. 15.000.                                      B. 17.000.                                      C. 12.000.                                      D. 13.000.

**Câu 36:** Khi thủy phân chất béo X trong dung dịch NaOH, thu được glixerol và hỗn hợp hai muối  $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COONa}$ ,  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COONa}$  có khối lượng hơn kém nhau gần bằng 2,201 lần. Trong phân tử X có

- A. 1 gốc  $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO}^-$ .    B. 2 gốc  $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO}^-$ .    C. 2 gốc  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO}^-$ .    D. 3 gốc  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO}^-$ .

**Câu 37:** Cho 2,24 gam bột sắt vào 200 ml dung dịch hỗn hợp gồm  $\text{AgNO}_3$  0,1M và  $\text{Cu(NO}_3)_2$  0,5M. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch X và **m** gam chất rắn Y. Giá trị của **m** là

- A. 4,08.                                      B. 2,16.                                      C. 2,80.                                      D. 0,64.

**Câu 38:** Cho 5 chất:  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (loãng),  $\text{Ba(OH)}_2$ ,  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{Cl}_2$ , Zn. Số chất tác dụng được với dung dịch  $\text{Fe(NO}_3)_2$  là

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

**Câu 39:** Đốt cháy hoàn toàn 0,1 mol este X no, đơn chức, mạch hở, dẫn sản phẩm cháy vào dung dịch  $\text{Ca(OH)}_2$  dư thu được 40 gam kết tủa. Mặt khác, 0,1 mol X tác dụng với dung dịch KOH vừa đủ thu được 9,8 gam muối. Tên gọi của X là

- A. propyl fomat.                      B. etyl axetat.                      C. etyl fomat.                      D. metyl axetat.

**Câu 40:** Hỗn hợp X gồm 3 amin đơn chức. Trung hòa vừa đủ  $a$  gam X với dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  thu được  $(a + 4,9)$  gam muối trung hòa. Nếu đốt cháy hoàn toàn  $a$  gam X, thu được  $V$  lít khí  $\text{N}_2$  (đktc). Giá trị của  $V$  là

- A. 4,48.                      B. 2,24.                      C. 1,12.                      D. 3,36.

----- HẾT -----

Thí sinh không được sử dụng tài liệu. Giám thị không giải thích gì thêm.

Họ và tên thí sinh:..... Số báo danh: .....

Chữ ký của giám thị 1: ..... Chữ ký của giám thị 2: .....

**SỞ GD&ĐT HẬU GIANG****(ĐỀ CHÍNH THỨC)**

Mã đề	Câu	Đáp án
201	1	A
201	2	A
201	3	B
201	4	D
201	5	C
201	6	A
201	7	C
201	8	D
201	9	B
201	10	B
201	11	A
201	12	C
201	13	C
201	14	D
201	15	D
201	16	B
201	17	B
201	18	A
201	19	B
201	20	C
201	21	A
201	22	D
201	23	D
201	24	C
201	25	D
201	26	B
201	27	A
201	28	C
201	29	B
201	30	C
201	31	D
201	32	C
201	33	D
201	34	A
201	35	A
201	36	B
201	37	A
201	38	D
201	39	B
201	40	C

**HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA HỌC KÌ I****NĂM HỌC 2022 – 2023****MÔN HÓA HỌC – LỚP 12 (THPT & GDTX)**

Mã đề	Câu	Đáp án
202	1	A
202	2	C
202	3	D
202	4	D
202	5	B
202	6	D
202	7	A
202	8	C
202	9	D
202	10	C
202	11	A
202	12	C
202	13	B
202	14	B
202	15	A
202	16	B
202	17	C
202	18	C
202	19	D
202	20	A
202	21	B
202	22	A
202	23	B
202	24	D
202	25	D
202	26	A
202	27	C
202	28	B
202	29	C
202	30	D
202	31	A
202	32	C
202	33	D
202	34	B
202	35	B
202	36	A
202	37	C
202	38	B
202	39	D
202	40	A

**SỞ GD&ĐT HẬU GIANG****(ĐỀ CHÍNH THỨC)****HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA HỌC KÌ I****NĂM HỌC 2022 – 2023****MÔN HÓA HỌC – LỚP 12 (THPT & GDTX)**

<b>Mã đề</b>	<b>Câu</b>	<b>Đáp án</b>	<b>Mã đề</b>	<b>Câu</b>	<b>Đáp án</b>
203	1	D	204	1	C
203	2	C	204	2	A
203	3	B	204	3	A
203	4	D	204	4	B
203	5	B	204	5	A
203	6	A	204	6	B
203	7	B	204	7	A
203	8	A	204	8	C
203	9	C	204	9	C
203	10	A	204	10	B
203	11	C	204	11	D
203	12	B	204	12	D
203	13	A	204	13	C
203	14	D	204	14	D
203	15	D	204	15	B
203	16	C	204	16	D
203	17	A	204	17	C
203	18	C	204	18	B
203	19	B	204	19	D
203	20	B	204	20	A
203	21	A	204	21	A
203	22	B	204	22	A
203	23	D	204	23	D
203	24	D	204	24	C
203	25	C	204	25	B
203	26	A	204	26	D
203	27	D	204	27	C
203	28	C	204	28	B
203	29	D	204	29	C
203	30	B	204	30	B
203	31	C	204	31	A
203	32	B	204	32	B
203	33	A	204	33	D
203	34	C	204	34	D
203	35	D	204	35	C
203	36	A	204	36	A
203	37	D	204	37	C
203	38	B	204	38	D
203	39	A	204	39	B
203	40	C	204	40	A

**-----HẾT-----**