|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO NAM ĐỊNH****TRƯỜNG THPT TRẦN NHÂN TÔNG** | **Bµi kiÓm tra 1 tiÕt Sè 2****m«n: ho¸ häc**Thời gian làm bài 45 phút ( *Đề thi có 2 mặt* ) |

*Học sinh không được sử dụng Bảng Tuần Hoàn.*

**Cho biết khối lượng nguyên tử (theo đvC) của các nguyên tố:**

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Cr = 52;

 Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Ag = 108; Ba = 137.

**Câu 1:** Dãy gồm các chất được xếp theo chiều tính bazơ tăng dần từ trái qua phải là

**A.** NH3, CH3NH2, C6H5NH2. **B.** CH3NH2, C6H5NH2, NH3.

**C.** C6H5NH2, NH3, CH3NH2. **D.** CH3NH2, NH3, C6H5NH2.

**Câu 2:** Tơ nilon-6,6 được tổng hợp từ phản ứng

**A.** trùng hợp từ caprolactam **B.** trùng ngưng giữa axit ađipic và hexametylen điamin

**C.** trùng ngưng từ caprolactam **D.** trùng hợp giữa axit ađipic và hexametylen đi amin

**Câu 3:** Điều nào sau đây không đúng ?

**A.** Tơ capron thuộc loại tơ tổng hợp

**B.** Tơ capron là sản phẩm của sự trùng hợp

**C.** Tơ capron là sản phẩm của sự trùng ngưng.

**D.** Tơ capron được tạo thành từ monnome caprolactam

**Câu 4:** Số đồng phân Đipeptit tạo thành từ phân tử glyxin và phân tử alanin là

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

**Câu 5:** Cho các loại tơ: bông, tơ capron, tơ xenlulozơ axetat, tơ tằm, tơ nitron, nilon-6,6. Số tơ tổng hợp là

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

**Câu 6:** Các chất đều ***không*** bị thuỷ phân trong dung dịch H2SO4 loãng , nóng là

**A.** tơ capron; nilon-6,6, polietylen **B.** poli (vinyl axetat); polietilen, cao su buna

**C.** nilon-6,6; poli(etylen-terephtalat); polistiren **D.** polietylen; cao su buna; polistiren

**Câu 7:** Số đồng phân cấu tạo của amin bậc một có cùng công thức phân tử C4H11N là

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

**Câu 8:** Cho 17,8 gam amino axit (X) tác dụng với dung dịch NaOH dư thu được 22,2 gam muối khan . CTPT của (X) là

**A.** C3H5O2N **B.** C3H7O2N **C.** C5H9O2N **D.** C4H9O2N

**Câu 9:** Để tách riêng hỗn hợp khí CH4 và CH3NH2 ta dùng:

**A.** HCl. **B.** HCl , NaOH. **C.** NaOH , HCl. **D.** HNO2.

**Câu 10:** Để phân biệt 3 dung dịch H2NCH2COOH, CH3COOH và C2H5NH2 chỉ cần dùng một thuốc thử là

**A.** dung dịch NaOH. **B.** dung dịch HCl. **C.** natri kim loại. **D.** quỳ tím.

**Câu 11:** Polivinyl axetat là polime được điều chế bằng phản ứng trùng hợp

**A.** CH3COO-CH=CH2. **B.** CH2=CH-COO-CH3.

**C.** CH2=CH-COO-C2H5. **D.** C2H5COO-CH=CH2.

**Câu 12:** Khối lượng của một đoạn mạch tơ nilon-6,6 là 27346 đvC và của một đoạn mạch tơ capron

là 17176 đvC. Số lượng mắt xích trong đoạn mạch nilon-6,6 và capron nêu trên lần lượt là

**A.** 113 và 152. **B.** 113 và 114. **C.** 121 và 152. **D.** 121 và 114.

**Câu 13:** Axit glutamic là chất có tính

**A.** lưỡng tính. **B.** trung tính. **C.** axit **D.** Bazơ

**Câu 14:** Cho 2,1 gam hỗn hợp X gồm 2 amin no, đơn chức, kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng phản ứng hết với dung dịch HCl (dư), thu được 3,925 gam hỗn hợp muối. Công thức của 2 amin trong hỗn hợp X là

 **A.** C2H5NH2 và C3H7NH2. **B.** CH3NH2 và C2H5NH2.

 **C.** CH3NH2 và (CH3)3N. **D.** C3H7NH2 và C4H9NH2.

**Câu 15:** Axit amino axetic phản ứng với ancol etylic (xúc tác axit) , tạo ra este X và H2O . CTCT của X là :

**A.** H2N-CH2-COOC2H5 **B.** H2N-CH2-COOCH3

**C.** H2N-CH2-CH2-COOCH3 **D.** H2N-CH2-CH2-COOC2H5

**Câu 16:** Trung hòa 11,4 gam một amin đơn chức cần 200 ml dung dịch HCl 1M . CTPT của X là

**A.** C2H5N **B.** CH5N **C.** C3H9N **D.** C3H7N

**Câu 17:** Số đồng phân amino axit có công thức phân tử C4H9O2N là:

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

**Câu 18:** Để chứng minh (X) H2N-CH2-COOH lưỡng tính , ta cho X tác dụng với

**A.** HCl , NaOH **B.** NaOH , NH3 **C.** Na2CO 3, HCl **D.** HNO3 , CH3COOH

**Câu 19:** Khi thủy phân một protein (X) thu được hỗn hợp gồm 2 aminoaxit no kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng. Biết mỗi chất đều chứa một nhóm – NH2 và một nhóm – COOH. Đốt cháy hoàn toàn 0,2 mol hỗn hợp 2 aminoaxit rồi cho sản phẩm cháy qua bình đựng dung dịch NaOH dư, thấy khối lượng bình tăng 32,8 gam. Công thức cấu tạo của 2 aminoaxit là

**A.** H2NCH2COOH, H2NCH(CH3)COOH. **B.** H2NCH(CH3)COOH, C2H5CH(NH2)COOH.

**C.** H2NCH(CH3)COOH, H2N(CH2)3COOH. **D.** H2NCH­2COOH, H2NCH2CH2COOH.

**Câu 20:** Hợp chất CH3 - CH(NH2) - COOH có tên là:

**A.** Alanin. **B.** Axit β - amino propanoic.

**C.** Axit α - amino propanoic **D.** Axit 2 - amino propionic.

**Câu 21:** Glixin không tác dụng với

**A.** H2SO4 loãng. **B.** NaCl. **C.** CaCO3. **D.** C2H5OH.

**Câu 22:** Trong số các loại tơ sau: tơ tằm ; tơ visco ; tơ nilon-6,6 ; tơ axetat ; tơ capron ; tơ enang . Những loại tơ nào thuộc loại tơ nhân tạo ?

**A.** Tơ tằm và tơ enang. **B.** Tơ visco và tơ nilon-6,6.

**C.** Tơ visco và tơ axetat. **D.** Tơ nilon-6,6 và tơ capron.

**Câu 23:** Trong phân tử aminoaxit X có một nhóm amino và một nhóm cacboxyl. Cho 15,0 gam X tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH, cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 19,4 gam muối khan. Công thức của X là:

**A.** H2NC4H8COOH. **B.** H2NC3H6COOH. **C.** H2NC2H4COOH. **D.** H2NCH2COOH.

**Câu 24:** Dãy gồm các chất đều có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp là:

**A.** stiren; clobenzen; isopren; but-1-en.

**B.** 1,2-điclopropan; vinylaxetilen; vinylbenzen; toluen.

**C.** buta-1,3-đien; cumen; etilen; *trans*-but-2-en.

**D.** 1,1,2,2-tetrafloeten; propilen; stiren; vinyl clorua.

**Câu 25:** Các dung dịch phản ứng được với Cu(OH)2 ở nhiệt độ thường là

A. glixeron, axit axetic, glucozơ B. lòng trắng trứng, fructozơ, axeton

C. anđêhit axetic, saccarozơ, axit axetic D. fructozơ, axit acrylic, ancol etylic

**Câu 26:** Cho 10,3 gam aminoaxit X tác dụng với axit HCl dư thu được 13,95 gam muối khan. Công thức cấu tạo của X là

**A.** H2NCH2CH2COOH. **B.** H2NCH2COOH.

**C.** CH3CH(NH2)COOH. **D.** CH3CH2CH(NH2)COOH.

**Câu 27:** Thuỷ phân 1250 gam protein X thu được 425 gam alanin. Nếu phân tử khối của X bằng 100.000 đvC thì số mắt xích alanin có trong phân tử X là

**A.** 328. **B.** 453. **C.** 479. **D.** 382.

**Câu 28:** Tơ lapsan thuộc loại tơ

**A.** tơ axetat **B.** tơ visco **C.** poli este **D.** poli amit

**Câu 29:** Cho 2 chất X và Y có cùng công thức C2H7O2N. Cho X và Y tác dụng hết với NaOH dư thấy thoát ra 4,48lít 2 khí (đktc) làm quỳ tím hóa xanh và dung dịch Z. Tỉ khối hơi của 2 khí đó so với H2 là 13,75. Cô cạn dung dịch Z khối lượng muối thu được là:

 A. 11,2g B. 14,3g C. 15,7g D. 17,5g

**Câu 30:** Polime nào sau đây được tổng hợp bằng phản ứng trùng ngưng ?

**A.** poliacrilonitrin **B.** poli(metyl metacrylat)

**C.** polistiren **D.** poli(etylen - terephtalat)

---------- HẾT ---------

**ĐÁP ÁN: 0,33Đ/CÂU**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 - C | 9 - B | 17 - C | 25 - A |
| 2- B | 10 - D | 18 - A | 26 - C |
| 3 - D | 11 - A | 19 - A | 27 - D |
| 4 - B | 12 - C | 20 - A | 28 - C |
| 5 - A | 13 - A | 21 - B | 29 - B |
| 6 - D | 14 - B | 22 - C | 30 -D |
| 7 - A | 15 - A | 23 - D |  |
| 8 - B | 16 - D | 24 - D |  |