**BÀI KIỂM TRA HỌC KÌ I**

**Họ và tên**:................................................ **Môn: HÓA HỌC**

**Lớp:** 12...... Thời gian làm bài 45 phút

Điểm...........................

 **Câu 1.** Chất béo là trieste của axit béo với.

 **A.** Ancol etylic. **B.** Etylen glicol. **C.** Glixerol. **D.** Ancol metylic.

 **Câu 2.** Phản ứng nào sau đây là phản ứng thủy phân este trong môi trường bazơ.

 **A.** H2N-CH2-COOH + NaOH H2N-CH2-COONa + H2O.

 **B.** CH3COOC2H5 + H2OCH3COOH + C2H5OH.

 **C.** CH3COOC2H5 + NaOH  CH3COONa + C2H5OH.

 **D.** CH3NH2 + HClCH3NH3Cl.

 **Câu 3.**  Chất ***không*** hòa tan được Cu(OH)2 là:

 **A.**  Tinh bột. **B.**  Saccarozơ. **C.** Mantozơ. **D.** Glucozơ.

 **Câu 4.** Chất nào sau đây là đipeptit:

 **A.** Gly-Ala. **B.** Gly-Gly-Ala. **C.** Gly-Ala-Val. **D.** Ala-Gly-Val-Ala.

 **Câu 5.** Chất nào sau đây là polime ?

 **A.** C4H6. **B. (**-HN-[CH2]5-CO-)n. **C.** C6H12O6. **D.** C12H22O11.

 **Câu 6.** Số đồng phân amin ứng với công thức phân tử C2H7N là:

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

 **Câu 7.** PVC là chất rắn vô định hình, cách điện tốt, bền với axit, được dùng làm vật liệu cách điện, ống dẫn nước, vải che mưa,... PVC được tổng hợp trực tiếp từ monome nào sau đây?

 **A.** Vinyl axetat. **B.** Acrilonitrin. **C.** Propilen. **D.** Vinyl clorua.

 **Câu 8.**Công thức tổng quát của este no, đơn chức, mạch hở là:

 **A.** CnH2n-2O4. **B.** CnH2nO2. **C.** CnH2nO4. **D.** CnH2n-2O2.

 **Câu 9.** Chấtnào sau đây phản ứng với dung dịch I2 cho màu xanh tím?

 **A.** Tinh bột. **B.** Glucozơ. **C.**  Mantozơ. **D.** Saccarozơ.

 **Câu 10.**Poime nào sau đây thuộc loại polime thiên nhiên?

 **A.** Cao su buna. **B.** Tơ nilon-6,6. **C.** Poli(vinyl clorua). **D.** Xenlulozơ.

 **Câu 11.** Khả năng dẫn điện của kim loại nào sau đây là tốt nhất?

 **A.** Cu. **B.** Au. **C.** Al. **D.** Ag.

 **Câu 12.** Chất nào sau đây thuộc loại amino axit:

 **A.** CH3COOC2H5. **B.** H2N-CH2-COOH. **C.** CH3CH2NH2. **D.** CH3COOH.

 **Câu 13.**Chất nào sau đây có phản ứng tráng gương?

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

 **Câu 14.** Trong môi trường kiềm , protein có khả năng phản ứng màu biure với :

 **A.** Cu(OH)2.**B.** NaCl. **C.** Al(OH)3. **D.** KCl.

 **Câu 15.** Kim loại nào sau đây không phản ứng được với dung dịch HCl?

 **A.** Al. **B.** Na. **C.** Cu. **D.** Mg.

 **Câu 16.** Chất nào sau đây ***không*** thủy phân trong môi trường axit?

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

 **Câu 17.** Kim loại nào sau đây dẻo nhất?

 **A.** Cr. **B.** Au. **C.** Fe. **D.** Ag.

 **Câu 18.** Metyl axetat có công thức là:

 **A.** C2H5COOCH3. **B.** CH3COOCH=CH2. **C.** CH3COOCH3. **D.** HCOOC2H5.

 **Câu 19.** Kim loại nào sau đây ***không*** phản ứng được với dung dịch CuSO4?

 **A.** Al. **B.** Fe. **C.** Zn. **D.**  Ag.

 **Câu 20.** Chất nào sau đây ***không*** phải là este?

 **A.** CH3COOH. **B.**  HCOOC6H5. **C.** HCOOCH=CH2. **D.** CH3COOC2H5.

 **Câu 21.**Số đồng phân este có công thức phân tử C3H6O2 là:

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

 **Câu 22.** Thủy phânmột este có công thức phân tử C4H8O2 thu được C2H5OH. Công thức cấu tạo của C4H8O2 là:

 **A.** C2H5COOCH3. **B.** C3H7COOH. **C.** CH3COOC2H5. **D.** HCOOC3H7.

 **Câu 23.**Chất nào sau đây thuộc amin bậc I ?

 **A.** CH3NHCH3. **B.** CH3NH2. **C.** C2H5-NH-CH3. **D.** (CH3)3N.

 **Câu 24.** Chất nào sau đây có khả năng làm quỳ tím ẩm hóa xanh ?

 **A.** CH3COOH. **B.** C2H5OH. **C.** CH3COOC2H5. **D.** CH3NH2.

 **Câu 25.** Cho 5,6 gam Fe tác dụng hết với dung dịch CuSO4 thu được m gam Cu. Giá trị của m là:

 **A.** 5,6. **B.** 3,2. **C.** 12,8. **D.** 6,4.

 **Câu 26.** Để tráng một tấm gương, người ta phải dùng 5,4 gam glucozơ. Khối lượng Ag bám trên tấm gương là:

 **A.** 6,48 gam. **B.** 3,24 gam. **C.** 7,29 gam. **D.** 3,645 gam.

 **Câu 27.** Đốt cháy hoàn toàn 17,4 gam hỗn hợp Mg và Al trong khí oxi (dư) thu được 30,2 gam hỗn hợp 2 oxit. Thể tích oxi (đktc) đã tham gia phản ứng là:

 **A.** 4,48 lít. **B.** 8,96 lít. **C.** 19,72 lít. **D.** 11,2 lít.

 **Câu 28.**Đốt cháy hoàn toàn m (gam) glucozơ thu được 23,76 gam CO2. Giá trị của m là:

 **A.** 97,2 gam. **B.** 11,22 gam. **C.** 16,2 gam. **D.** 21,78 gam.

 **Câu 29.**Cho 7,5 gam axit aminoaxetic (H2N-CH2-COOH) phản ứng hết với dung dịch HCl. Sau phản ứng, khối lượng muối thu được là:

 **A.**  44,00 gam. **B.**  11,05 gam. **C.** 43,00 gam. **D.** 11,15 gam.

 **Câu 30.** Cho 20 gam hỗn hợp Mg và Fe tác dụng với dung dịch HCl dư thấy có 11,2 lít khí H2 (đktc) thoát ra. Nếu đem cô cạn dung dịch sau phản ứng thì thu được bao nhiêu gam muối?

 **A.** 55,5 gam.**B.**50 gam. **C.** 60 gam. **D.** 60,5 gam.

Đáp án

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