|  |  |
| --- | --- |
| HỘI ĐỒNG THI**CỤM CÁC TRƯỜNG THPT** **HẢI DƯƠNG** *(Đề thi có 04 trang, 40 câu)* | **KỲ THI THỬ TỐT NGHIỆP THPT LẦN 3 NĂM 2023 Bài thi : KHOA HỌC TỰ NHIÊN** **Môn thi: HÓA HỌC***Thời gian làm bài: 50 phút (không kể thời gian phát đề)* |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Họ và tên: ............................................................................Số báo danh: ........................................................................ |  |

|  |
| --- |
| **Mã đề: 101** |

 |

***\**** *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, Fe = 56, Cu = 64, Zn = 65, Br = 80, Ag = 108, Ba = 137.*

*\* Các thể tích khí đều đo ở đktc, giả thiết các khí sinh ra không tan trong nước.*

**Câu 41:** Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím chuyển đỏ?

 **A.** Axit glutamic. **B.** Glyxin. **C.** Lysin. **D.** Metylamin.

**Câu 42:** Canxi hiđroxit được sử dụng rộng rãi trong nhiều ngành công nghiệp như sản xuất amoniac, clorua vôi, vật liệu xây dựng,... Công thức hóa học của canxi hiđroxit là

 **A.** CaCO3. **B.** CaSO4. **C.** CaO. **D.** Ca(OH)2.

**Câu 43:** Cho chất X thỏa mãn sơ đồ phản ứng sau: ****. Chất X là

 **A.** NaCl. **B.** Na2CO3. **C.** HCl. **D.** NaHSO4.

**Câu 44:** Ở trạng thái rắn, chất X tạo thành một khối trắng gọi là “nước đá khô”. Nước đá khô không nóng chảy mà thăng hoa, được dùng để tạo môi trường lạnh, bảo quản rau củ hay hải sản. Chất X là

 **A.** H2O. **B.** O2. **C.** CO2. **D.** N2.

**Câu 45:** Hematit đỏ là một loại quặng sắt quan trọng dùng để luyện gang, thép. Thành phần chính của quặng hematit đỏ là

 **A.** Fe2O3. **B.** Fe3O4. **C.** Fe2O3.nH2O. **D.** FeCO3.

**Câu 46:** Cacbohiđrat nào sau đây có độ ngọt lớn nhất?

 **A.** Glucozơ. **B.** Saccarozơ. **C.** Amilopectin. **D.** Fructozơ.

**Câu 47:** Để thu được kim loại Cu từ dung dịch CuSO4 bằng phương pháp thuỷ luyện, có thể dùng kim loại nào sau đây?

 **A.** Ag. **B.** Fe. **C.** Ca. **D.** Na.

**Câu 48:** Amin nào sau đây là amin bậc hai?

 **A.** (CH3)3N. **B.** (CH3)2NH. **C.** C2H5NH2. **D.** C6H5NH2.

**Câu 49:** Chất nào sau đây là chất béo?

 **A.** Xenlulozơ. **B.** Glixerol. **C.** Triolein. **D.** Axit stearic.

**Câu 50:** Chất nào sau đây có khả năng làm mềm nước có tính cứng toàn phần?

 **A.** NaOH. **B.** HCl. **C.** Ca(OH)2. **D.** Na3PO4.

**Câu 51:** Thành phần chính của một loại thuốc giảm đau dạ dày do thừa axit là natri hiđrocacbonat. Công thức của natri hiđrocacbonat là

 **A.** NaNO3. **B.** NaCl. **C.** Na2CO3. **D.** NaHCO3.

**Câu 52:** Cho ancol etylic tác dụng với kim loại Na, thu được khí H2 và chất nào sau đây?

 **A.** HCOONa. **B.** C2H5ONa. **C.** CH3ONa. **D.** CH3COONa.

**Câu 53:** Hợp chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

 **A.** Cr(OH)3. **B.** KOH. **C.** NaOH. **D.** CrCl3.

**Câu 54:** Este nào sau đây tác dụng với dung dịch NaOH thu được ancol etylic?

 **A.** HCOOCH3. **B.** CH3COOC2H5. **C.** C2H5COOCH3. **D.** CH3COOC3H7.

**Câu 55:** Kim loại nào sau đây **không** khử được ion Ag+ trong dung dịch AgNO3 thành kim loại Ag?

 **A.** Al. **B.** K. **C.** Mg. **D.** Fe.

**Câu 56:** Số electron hóa trị của các kim loại kiềm là

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

**Câu 57:** Loại polime nào sau đây có chứa nguyên tố halogen?

 **A.** Polibutađien. **B.** PVC. **C.** Tơ olon. **D.** PE.

**Câu 58:** Dung dịch chất nào sau đây **không** dẫn điện?

 **A.** NaCl. **B.** NaOH. **C.** C2H5OH. **D.** CH3COOH.

**Câu 59:** Trường hợp nào sau đây xảy ra ăn mòn điện hóa học?

 **A.** Gang, thép (hợp kim Fe - C) để lâu ngày trong không khí ẩm.

 **B.** Đốt kim loại Na trong không khí.

 **C.** Cho kim loại Zn nguyên chất tác dụng với dung dịch H2SO4.

 **D.** Cho kim loại Fe tác dụng với khí Cl2.

**Câu 60:** Cho 12,2 gam HCOOC6H5 (chứa vòng benzen) tác dụng với 300 ml dung dịch NaOH 1M. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được chất rắn có khối lượng là

 **A.** 18,4 gam. **B.** 6,8 gam. **C.** 24,2 gam. **D.** 22,4 gam.

**Câu 61:** Đun nóng xenlulozơ trong dung dịch H2SO4 70%, thu được chất hữu cơ X. Dẫn khí H2 vào dung dịch X đun nóng (xúc tác Ni), thu được chất hữu cơ Y. Các chất X, Y lần lượt là

 **A.** fructozơ, sobitol. **B.** glucozơ, saccarozơ. **C.** glucozơ, etanol. **D.** glucozơ, sobitol.

**Câu 62:** Trong công nghiệp, saccarozơ là nguyên liệu để thủy phân thành glucozơ và fructozơ dùng trong kĩ thuật tráng gương, ruột phích. Để thu được 27 kg glucozơ cần thủy phân m kg saccarozơ với hiệu suất phản ứng là 60%. Giá trị của m là

 **A.** 25,65 **B.** 51,30. **C.** 85,50. **D.** 42,75.

**Câu 63:** Kim loại X tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng tạo khí H2. Mặt khác, oxit của kim loại X bị H2 khử thành kim loại ở nhiệt độ cao. Kim loại X là

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

**Câu 64:** Khẳng định nào sau đây là **đúng**?

 **A.** Thủy phân vinyl axetat trong môi trường kiềm, thu được muối và ancol.

 **B.** Thủy phân metyl acrylat trong môi trường kiềm, thu được sản phẩm có phản ứng tráng gương.

 **C.** Thủy phân phenyl axetat trong môi trường axit là phản ứng thuận nghịch.

 **D.** Thủy phân phenyl fomat trong môi trường kiềm dư, thu được hai muối.

**Câu 65:** Cho 0,03 mol α-amino axit X (chứa 1 nhóm -COOH) tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch HCl 0,3M, thu được dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được 3,765 gam muối. Tên gọi của X là

 **A.** glyxin. **B.** lysin. **C.** valin. **D.** alanin.

**Câu 66:** Hỗn hợp A chứa 3 kim loại Fe, Ag và Cu ở dạng bột. Cho hỗn hợp A vào dung dịch B và khuấy kỹ cho đến khi kết thúc phản ứng thì thấy kim loại Fe và Cu tan hết và còn lại lượng Ag đúng bằng lượng Ag trong hỗn hợp A. Dung dịch B chứa chất nào sau đây?

 **A.** Fe2(SO4)3. **B.** AgNO3. **C.** FeSO4. **D.** Cu(NO­3)2.

**Câu 67:** Phát biểu nào sau đây là **sai**?

 **A.** Trong phản ứng của Al với dung dịch NaOH, chất oxi hóa là nước.

 **B.** Có thể dùng Ba để khử ion Cu2+ trong dung dịch CuSO4 thành kim loại Cu.

 **C.** Nhôm bền trong môi trường không khí và nước là do có màng oxit Al2O3 bền bảo vệ.

 **D.** Cho Na2CO3 tác dụng với dung dịch HCl dư tạo khí CO2.

**Câu 68:** Cho 6,72 gam kim loại Fe tác dụng với khí O2, thu được 9,28 gam hỗn hợp X chỉ chứa ba oxit. Hòa tan X cần vừa đủ V ml dung dịch H2SO4 1M (loãng). Giá trị của V là

 **A.** 160. **B.** 120. **C.** 320. **D.** 80.

**Câu 69:** Cho dãy các polime sau: **polietilen**, xenlulozơ, **nilon-6,6**, amilozơ, **nilon-6**, **tơ nitron**, **polibutađien**, tơ visco. Số polime tổng hợp trong dãy là

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

**Câu 70:** Cho sơ đồ phản ứng sau: . Công thức của X, Y, Z lần lượt là

 **A.** HCl, AgNO3, (nh4)2CO3. **B.** Cl2, HNO3, CO2.

 **C.** Cl2, AgNO3, MgCO3. **D.** HCl, HNO3, Na2CO3.

**Câu 71:** Thực hiện các thí nghiệm sau:

(a) Nhỏ dung dịch Na2CO3 vào dung dịch BaCl2.

(b) Cho kim loại Al vào dung dịch AgNO3.

(c) Cho kim loại Na vào H2O.

(d) Cho kim loại Ag vào dung dịch H2SO4 loãng.

(e) Cho dung dịch Fe(NO3)2 vào dung dịch AgNO3.

Số thí nghiệm xảy ra phản ứng là

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

**Câu 72:** Cho các phát biểu sau:

(a) Glucozơ vừa có tính oxi hóa vừa có tính khử.

 (b) Dung dịch axit axetic tác dụng được với CaCO3.

 (c) Tristearin là este ở thể lỏng (điều kiện thường).

 (d) Cao su buna-N thuộc loại cao su thiên nhiên.

 (e) Hàm lượng glucozơ không đổi trong máu người bình thường khoảng 0,1%.

Số phát biểu **đúng** là

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

**Câu 73:** Một loại phân lân có thành phần chính là Ca(H2PO4)2 chiếm 71,72% (còn lại là các tạp chất không chứa P) có độ dinh dưỡng là a%. Giá trị của a là

 **A.** 87,04%. **B.** 19,00%. **C.** 21,76%. **D.** 43,52%.

**Câu 74:** Nung m gam hỗn hợp bột A gồm Al, Fe2O3 (trong điều kiện không có không khí, với hiệu suất 100%) thu được hỗn hợp B. Hòa tan hết B trong dung dịch HCl dư thu được 2,24 lít khí. Mặt khác, cũng cho lượng B trên phản ứng với dung dịch NaOH dư, kết thúc phản ứng thấy còn lại 8,8 gam chất rắn C. Giả sử chỉ xảy ra phản ứng khử Fe2O3 thành Fe. Giá trị của m là

 **A.** 9,35. **B.** 10,70. **C.** 13,90. **D.** 14,98.

**Câu 75:** Một loại khí gas dùng trong sinh hoạt có hàm lượng phần trăm theo khối lượng như sau: butan chiếm 98,4% còn lại là pentan. Nhiệt lượng tỏa ra khi đốt cháy 1 mol butan và 1 mol pentan lần lượt là 2654 kJ và 3600 kJ. Để nâng nhiệt độ của 1 gam nước lên 1oC cần cung cấp nhiệt lượng là 4,16 J. Khối lượng gas cần dùng để đun sôi 1 lít nước (d = 1 gam/ml) từ 35oC - 100oC là

 **A.** 5,90 gam **B.** 6,81 gam. **C.** 5,55 gam. **D.** 6,66 gam.

**Câu 76:** Điện phân dung dịch chứa m gam hỗn hợp CuSO4 và NaCl với điện cực trơ, màng ngăn xốp, cường độ dòng điện không đổi I = 3A. Khối lượng dung dịch giảm p gam theo thời gian điện phân t (giây) được biểu diễn như hình bên:

 

6,45

4,05

Biết hiệu suất quá trình điện phân là 100%. Giá trị của m là

 **A.** 10,478. **B.** 13,110. **C.** 11,355. **D.** 8,310.

**Câu 77:** X, Y là hai axit cacboxylic no, mạch hở đồng đẳng kế tiếp (MX < MY); Z là este tạo bởi hai axit X, Y với ancol T mạch hở. Đốt cháy hoàn toàn 10,2 gam hỗn hợp E chứa X, Y, Z, T cần dùng 7,056 lít O2, thu được CO2 và 5,76 gam H2O. Mặt khác, đun nóng 10,2 gam hỗn hợp E với 390 ml dung dịch NaOH 0,5M (lấy dư 50% so với lượng phản ứng). Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được phần hơi ancol T và hỗn hợp rắn F. Cho toàn bộ lượng ancol T vào bình đựng kim loại Na dư thấy khối lượng bình tăng 4,45 gam, đồng thời thoát ra 1,68 lít khí H2. Phần trăm khối lượng của muối có khối lượng phân tử nhỏ hơn trong hỗn hợp F là

 **A.** 44,81%. **B.** 40,56%. **C.** 30,31%. **D.** 33,30%.

**Câu 78:** Cho các chất hữu cơ X, Y, Z, T, E thoả mãn các phương trình hoá học sau:

(1) C6H10O4 + 2NaOH X + Y + Z

(2) X + NaOH  CH4 + Na2CO3

(3) Y + CuO T + Cu + H2O

(4) T + 2AgNO3 + 3NH3 + H2O  CH3COONH4 + 2Ag + 2NH4NO3

(5) Z + HCl → M + NaCl

Cho các phát biểu sau:

(a) 1 mol M có khả năng phản ứng tối đa với 2 mol kim loại Na.

(b) Dung dịch M làm quỳ tím hóa đỏ.

(c) Khối lượng phân tử của Y là 60.

(d) Z là hợp chất hữu cơ đa chức.

Số nhận định **đúng** là

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

**Câu 79:** Hỗn hợp E gồm Fe, Fe3O4, Fe2O3 và Fe(NO3)2. Nung 23,84 gam hỗn hợp E trong môi trường trơ, thu được chất rắn X (chỉ gồm Fe và các oxit) và 0,12 mol khí NO2. Hòa tan hết X trong dung dịch HCl nồng độ 3,65%, thu được 672 ml khí H2 và dung dịch Y chỉ chứa muối. Cho tiếp dung dịch AgNO3 dư vào Y, thu được 102,3 gam kết tủa gồm Ag và AgCl. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Nồng độ phần trăm của muối FeCl2 trong dung dịch Y **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

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

**Câu 80:** Thủy phân hoàn toàn a mol triglixerit X trong dung dịch NaOH vừa đủ thu được glixerol và m gam hỗn hợp muối. Đốt cháy hoàn toàn a mol X cần vừa đủ 7,75 mol khí O2­ thu được H2O và 5,5 mol khí CO2. Mặt khác, cho a mol X tác dụng được tối đa với 0,2 mol Br2 trong dung dịch. Giá trị của m là

 **A.** 68,8. **B.** 66,8. **C.** 88,6. **D.** 86,8.

***------ HẾT ------***

***Lưu ý: Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm!***

***HƯỚNG DẪN GIẢI***

|  |  |
| --- | --- |
| HỘI ĐỒNG THI**CỤM CÁC TRƯỜNG THPT** **HẢI DƯƠNG** *(Đề thi có 04 trang, 40 câu)* | **KỲ THI THỬ TỐT NGHIỆP THPT LẦN 3 NĂM 2023 Bài thi : KHOA HỌC TỰ NHIÊN** **Môn thi: HÓA HỌC***Thời gian làm bài: 50 phút (không kể thời gian phát đề)* |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Họ và tên: ............................................................................Số báo danh: ........................................................................ |  |

|  |
| --- |
| **Mã đề: 101** |

 |

***\**** *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, Fe = 56, Cu = 64, Zn = 65, Br = 80, Ag = 108, Ba = 137.*

*\* Các thể tích khí đều đo ở đktc, giả thiết các khí sinh ra không tan trong nước.*

**Câu 41:** Dung dịch chất nào sau đây làm quỳ tím chuyển đỏ?

 **A.** Axit glutamic. **B.** Glyxin. **C.** Lysin. **D.** Metylamin.

**Câu 42:** Canxi hiđroxit được sử dụng rộng rãi trong nhiều ngành công nghiệp như sản xuất amoniac, clorua vôi, vật liệu xây dựng,... Công thức hóa học của canxi hiđroxit là

 **A.** CaCO3. **B.** CaSO4. **C.** CaO. **D.** Ca(OH)2.

**Câu 43:** Cho chất X thỏa mãn sơ đồ phản ứng sau: ****. Chất X là

 **A.** NaCl. **B.** Na2CO3. **C.** HCl. **D.** NaHSO4.

**Câu 44:** Ở trạng thái rắn, chất X tạo thành một khối trắng gọi là “nước đá khô”. Nước đá khô không nóng chảy mà thăng hoa, được dùng để tạo môi trường lạnh, bảo quản rau củ hay hải sản. Chất X là

 **A.** H2O. **B.** O2. **C.** CO2. **D.** N2.

**Câu 45:** Hematit đỏ là một loại quặng sắt quan trọng dùng để luyện gang, thép. Thành phần chính của quặng hematit đỏ là

 **A.** Fe2O3. **B.** Fe3O4. **C.** Fe2O3.nH2O. **D.** FeCO3.

**Câu 46:** Cacbohiđrat nào sau đây có độ ngọt lớn nhất?

 **A.** Glucozơ. **B.** Saccarozơ. **C.** Amilopectin. **D.** Fructozơ.

**Câu 47:** Để thu được kim loại Cu từ dung dịch CuSO4 bằng phương pháp thuỷ luyện, có thể dùng kim loại nào sau đây?

 **A.** Ag. **B.** Fe. **C.** Ca. **D.** Na.

**Câu 48:** Amin nào sau đây là amin bậc hai?

 **A.** (CH3)3N. **B.** (CH3)2NH. **C.** C2H5NH2. **D.** C6H5NH2.

**Câu 49:** Chất nào sau đây là chất béo?

 **A.** Xenlulozơ. **B.** Glixerol. **C.** Triolein. **D.** Axit stearic.

**Câu 50:** Chất nào sau đây có khả năng làm mềm nước có tính cứng toàn phần?

 **A.** NaOH. **B.** HCl. **C.** Ca(OH)2. **D.** Na3PO4.

**Câu 51:** Thành phần chính của một loại thuốc giảm đau dạ dày do thừa axit là natri hiđrocacbonat. Công thức của natri hiđrocacbonat là

 **A.** NaNO3. **B.** NaCl. **C.** Na2CO3. **D.** NaHCO3.

**Câu 52:** Cho ancol etylic tác dụng với kim loại Na, thu được khí H2 và chất nào sau đây?

 **A.** HCOONa. **B.** C2H5ONa. **C.** CH3ONa. **D.** CH3COONa.

**Câu 53:** Hợp chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

 **A.** Cr(OH)3. **B.** KOH. **C.** NaOH. **D.** CrCl3.

**Câu 54:** Este nào sau đây tác dụng với dung dịch NaOH thu được ancol etylic?

 **A.** HCOOCH3. **B.** CH3COOC2H5. **C.** C2H5COOCH3. **D.** CH3COOC3H7.

**Câu 55:** Kim loại nào sau đây **không** khử được ion Ag+ trong dung dịch AgNO3 thành kim loại Ag?

 **A.** Al. **B.** K. **C.** Mg. **D.** Fe.

**Câu 56:** Số electron hóa trị của các kim loại kiềm là

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

**Câu 57:** Loại polime nào sau đây có chứa nguyên tố halogen?

 **A.** Polibutađien. **B.** PVC. **C.** Tơ olon. **D.** PE.

**Câu 58:** Dung dịch chất nào sau đây **không** dẫn điện?

 **A.** NaCl. **B.** NaOH. **C.** C2H5OH. **D.** CH3COOH.

**Câu 59:** Trường hợp nào sau đây xảy ra ăn mòn điện hóa học?

 **A.** Gang, thép (hợp kim Fe - C) để lâu ngày trong không khí ẩm.

 **B.** Đốt kim loại Na trong không khí.

 **C.** Cho kim loại Zn nguyên chất tác dụng với dung dịch H2SO4.

 **D.** Cho kim loại Fe tác dụng với khí Cl2.

**Câu 60:** Cho 12,2 gam HCOOC6H5 (chứa vòng benzen) tác dụng với 300 ml dung dịch NaOH 1M. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được chất rắn có khối lượng là

 **A.** 18,4 gam. **B.** 6,8 gam. **C.** 24,2 gam. **D.** 22,4 gam.

Số mol HCOOC6H5=12,2:122=0,1 mol

=>mchất rắn=12,2+0,3\*40-0,1\*18=22,4

**Câu 61:** Đun nóng xenlulozơ trong dung dịch H2SO4 70%, thu được chất hữu cơ X. Dẫn khí H2 vào dung dịch X đun nóng (xúc tác Ni), thu được chất hữu cơ Y. Các chất X, Y lần lượt là

 **A.** fructozơ, sobitol. **B.** glucozơ, saccarozơ. **C.** glucozơ, etanol. **D.** glucozơ, sobitol.

(Vô lý H2 tác dụng với dung dịch glucozơ!!!)

**Câu 62:** Trong công nghiệp, saccarozơ là nguyên liệu để thủy phân thành glucozơ và fructozơ dùng trong kĩ thuật tráng gương, ruột phích. Để thu được 27 kg glucozơ cần thủy phân m kg saccarozơ với hiệu suất phản ứng là 60%. Giá trị của m là

 **A.** 25,65 **B.** 51,30. **C.** 85,50. **D.** 42,75.

m=27\*180\*342:0,6=85,5

**Câu 63:** Kim loại X tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng tạo khí H2. Mặt khác, oxit của kim loại X bị H2 khử thành kim loại ở nhiệt độ cao. Kim loại X là

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

**Câu 64:** Khẳng định nào sau đây là **đúng**?

 **A.** Thủy phân vinyl axetat trong môi trường kiềm, thu được muối và ancol.

 **B.** Thủy phân metyl acrylat trong môi trường kiềm, thu được sản phẩm có phản ứng tráng gương.

 **C.** Thủy phân phenyl axetat trong môi trường axit là phản ứng thuận nghịch.

 **D.** Thủy phân phenyl fomat trong môi trường kiềm dư, thu được hai muối.

**Câu 65:** Cho 0,03 mol α-amino axit X (chứa 1 nhóm -COOH) tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch HCl 0,3M, thu được dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được 3,765 gam muối. Tên gọi của X là

 **A.** glyxin. **B.** lysin. **C.** valin. **D.** alanin.

0,03(MX+36,5)=3,765=>MX=89

**Câu 66:** Hỗn hợp A chứa 3 kim loại Fe, Ag và Cu ở dạng bột. Cho hỗn hợp A vào dung dịch B và khuấy kỹ cho đến khi kết thúc phản ứng thì thấy kim loại Fe và Cu tan hết và còn lại lượng Ag đúng bằng lượng Ag trong hỗn hợp A. Dung dịch B chứa chất nào sau đây?

 **A.** Fe2(SO4)3. **B.** AgNO3. **C.** FeSO4. **D.** Cu(NO­3)2.

**Câu 67:** Phát biểu nào sau đây là **sai**?

 **A.** Trong phản ứng của Al với dung dịch NaOH, chất oxi hóa là nước.

 **B.** Có thể dùng Ba để khử ion Cu2+ trong dung dịch CuSO4 thành kim loại Cu.

 **C.** Nhôm bền trong môi trường không khí và nước là do có màng oxit Al2O3 bền bảo vệ.

 **D.** Cho Na2CO3 tác dụng với dung dịch HCl dư tạo khí CO2.

**Câu 68:** Cho 6,72 gam kim loại Fe tác dụng với khí O2, thu được 9,28 gam hỗn hợp X chỉ chứa ba oxit. Hòa tan X cần vừa đủ V ml dung dịch H2SO4 1M (loãng). Giá trị của V là

 **A.** 160. **B.** 120. **C.** 320. **D.** 80.

V=(9,28-6,72):16:1=0,16 lít=160 ml

**Câu 69:** Cho dãy các polime sau: **polietilen**, xenlulozơ, **nilon-6,6**, amilozơ, **nilon-6**, **tơ nitron**, **polibutađien**, tơ visco. Số polime tổng hợp trong dãy là

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

**Câu 70:** Cho sơ đồ phản ứng sau: . Công thức của X, Y, Z lần lượt là

 **A.** HCl, AgNO3, (nh4)2CO3. **B.** Cl2, HNO3, CO2.

 **C.** Cl2, AgNO3, MgCO3. **D.** HCl, HNO3, Na2CO3.

**Câu 71:** Thực hiện các thí nghiệm sau:

**(a) Nhỏ dung dịch Na2CO3 vào dung dịch BaCl2.**

**(b) Cho kim loại Al vào dung dịch AgNO3.**

**(c) Cho kim loại Na vào H2O.**

(d) Cho kim loại Ag vào dung dịch H2SO4 loãng.

**(e) Cho dung dịch Fe(NO3)2 vào dung dịch AgNO3.**

Số thí nghiệm xảy ra phản ứng là

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

**Câu 72:** Cho các phát biểu sau:

 **(a) Glucozơ vừa có tính oxi hóa vừa có tính khử.**

 **(b) Dung dịch axit axetic tác dụng được với CaCO3.**

 (c) Tristearin là este ở thể lỏng (điều kiện thường).

 (d) Cao su buna-N thuộc loại cao su thiên nhiên.

 **(e) Hàm lượng glucozơ không đổi trong máu người bình thường khoảng 0,1%.**

Số phát biểu **đúng** là

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

**Câu 73:** Một loại phân lân có thành phần chính là Ca(H2PO4)2 chiếm 71,72% (còn lại là các tạp chất không chứa P) có độ dinh dưỡng là a%. Giá trị của a là

 **A.** 87,04%. **B.** 19,00%. **C.** 21,76%. **D.** 43,52%.

a=71,72\*142:234=43,52..

**Câu 74:** Nung m gam hỗn hợp bột A gồm Al, Fe2O3 (trong điều kiện không có không khí, với hiệu suất 100%) thu được hỗn hợp B. Hòa tan hết B trong dung dịch HCl dư thu được 2,24 lít khí. Mặt khác, cũng cho lượng B trên phản ứng với dung dịch NaOH dư, kết thúc phản ứng thấy còn lại 8,8 gam chất rắn C. Giả sử chỉ xảy ra phản ứng khử Fe2O3 thành Fe. Giá trị của m là

 **A.** 9,35. **B.** 10,70. **C.** 13,90. **D.** 14,98.

8,8:56=0,157….>0,1=>B: Al2O3;Fe2O3; Fe

m=8,8+0,05\*102=13,9

**Câu 75:** Một loại khí gas dùng trong sinh hoạt có hàm lượng phần trăm theo khối lượng như sau: butan chiếm 98,4% còn lại là pentan. Nhiệt lượng tỏa ra khi đốt cháy 1 mol butan và 1 mol pentan lần lượt là 2654 kJ và 3600 kJ. Để nâng nhiệt độ của 1 gam nước lên 1oC cần cung cấp nhiệt lượng là 4,16 J. Khối lượng gas cần dùng để đun sôi 1 lít nước (d = 1 gam/ml) từ 35oC - 100oC là

 **A.** 5,90 gam **B.** 6,81 gam. **C.** 5,55 gam. **D.** 6,66 gam.



**Câu 76:** Điện phân dung dịch chứa m gam hỗn hợp CuSO4 và NaCl với điện cực trơ, màng ngăn xốp, cường độ dòng điện không đổi I = 3A. Khối lượng dung dịch giảm p gam theo thời gian điện phân t (giây) được biểu diễn như hình bên:

 

6,45

4,05

Biết hiệu suất quá trình điện phân là 100%. Giá trị của m là

 **A.** 10,478. **B.** 13,110. **C.** 11,355. **D.** 8,310.

(3860-1930)\*3:96500=0,06 mol; (6,45-4,05):80\*2=0,06 mol

=>m=4,05:135\*(160+2\*58,5)+0,03\*160=13,11

**Câu 77:** X, Y là hai axit cacboxylic no, mạch hở đồng đẳng kế tiếp (MX < MY); Z là este tạo bởi hai axit X, Y với ancol T mạch hở. Đốt cháy hoàn toàn 10,2 gam hỗn hợp E chứa X, Y, Z, T cần dùng 7,056 lít O2, thu được CO2 và 5,76 gam H2O. Mặt khác, đun nóng 10,2 gam hỗn hợp E với 390 ml dung dịch NaOH 0,5M (lấy dư 50% so với lượng phản ứng). Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được phần hơi ancol T và hỗn hợp rắn F. Cho toàn bộ lượng ancol T vào bình đựng kim loại Na dư thấy khối lượng bình tăng 4,45 gam, đồng thời thoát ra 1,68 lít khí H2. Phần trăm khối lượng của muối có khối lượng phân tử nhỏ hơn trong hỗn hợp F là

 **A.** 44,81%. **B.** 40,56%. **C.** 30,31%. **D.** 33,30%.

Mancol=(4,45+0,15)\*k:0,15=92k:3=>k=3;Mancol=92 (C3H5(OH)3)

Số mol CO2=(10,2+7,056:22,4\*32-5,76):44=0,33 mol

Số mol O/E=(10,2-0,33\*12-0,32\*2):16=0,35 mol

Số mol chức -COO- và -COOH=0,39\*0,5:1,5=0,13 mol

0,13n+0,05\*3=0,33=>n=18/13

%HCOONa=0,13\*(2-18/13)\*68\*100:(0,13\*954/13+0,13\*0,5\*40)=44,8105….

**Câu 78:** Cho các chất hữu cơ X, Y, Z, T, E thoả mãn các phương trình hoá học sau:

(1) C6H10O4 + 2NaOH X + Y + Z

(2) X + NaOH  CH4 + Na2CO3

(3) Y + CuO T + Cu + H2O

(4) T + 2AgNO3 + 3NH3 + H2O  CH3COONH4 + 2Ag + 2NH4NO3

(5) Z + HCl → M + NaCl

Cho các phát biểu sau:

**(a) 1 mol M có khả năng phản ứng tối đa với 2 mol kim loại Na.**

**(b) Dung dịch M làm quỳ tím hóa đỏ.**

(c) Khối lượng phân tử của Y là 60.

(d) Z là hợp chất hữu cơ đa chức.

Số nhận định **đúng** là

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

X: CH3COONa; Y: C2H5OH; T: CH3CHO; Z là muối có 1 chức muối

C6H10O4 =>CH3COOCH2COOC2H5; Z: HOCH2COONa; M : HOCH2COOH

**Câu 79:** Hỗn hợp E gồm Fe, Fe3O4, Fe2O3 và Fe(NO3)2. Nung 23,84 gam hỗn hợp E trong môi trường trơ, thu được chất rắn X (chỉ gồm Fe và các oxit) và 0,12 mol khí NO2. Hòa tan hết X trong dung dịch HCl nồng độ 3,65%, thu được 672 ml khí H2 và dung dịch Y chỉ chứa muối. Cho tiếp dung dịch AgNO3 dư vào Y, thu được 102,3 gam kết tủa gồm Ag và AgCl. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Nồng độ phần trăm của muối FeCl2 trong dung dịch Y **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

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

Gọi x là số mol FeCl2/Y





**Cách khác :**

Y: FeCl2(x mol); FeCl3(y mol)

395x+3\*143,5y=102,3

2x+3y-2\*(23,84-0,12\*46-56x-56y):16=0,03\*2

=>x=0,15; y=0,1



**Câu 80:** Thủy phân hoàn toàn a mol triglixerit X trong dung dịch NaOH vừa đủ thu được glixerol và m gam hỗn hợp muối. Đốt cháy hoàn toàn a mol X cần vừa đủ 7,75 mol khí O2­ thu được H2O và 5,5 mol khí CO2. Mặt khác, cho a mol X tác dụng được tối đa với 0,2 mol Br2 trong dung dịch. Giá trị của m là

 **A.** 68,8. **B.** 66,8. **C.** 88,6. **D.** 86,8.

Gọi x là số mol H2O





**Cách khác**





***------ HẾT ------***

***Lưu ý: Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm!***