

Câu 54: Đường mía, đường củ cải, đường thốt nốt... là tên của các thương phẩm từ chất nào sau đây?

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

Câu 55: Tơ nitron (tơ olon) thuộc loại tơ nào sau đây?

- A. Tơ nhân tạo. B. Tơ bán tổng hợp. C. Tơ tổng hợp. D. Tơ thiên nhiên.

Câu 56: Chất nào sau đây **không** bị thủy phân trong môi trường axit?

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

Câu 57: Cho các chất: anđehit axetic, axit axetic, axit fomic, saccarozơ, glucozơ, xenlulozơ, fructozơ. Số chất tham gia phản ứng tráng bạc là

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

Câu 58: Cho hỗn hợp bột gồm Al, Cu vào dung dịch chứa AgNO_3 và $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$. Sau khi phản ứng hoàn toàn thu được chất rắn X gồm hai kim loại và dung dịch Y chứa 3 muối. Các cation trong dung dịch Y là

- A. Fe^{3+} , Ag^+ , Cu^{2+} . B. Al^{3+} , Fe^{3+} , Cu^{2+} . C. Al^{3+} , Fe^{2+} , Cu^{2+} . D. Al^{3+} , Fe^{3+} , Fe^{2+} .

Câu 59: Đốt cháy hoàn toàn một este no, đơn chức, mạch hở thì số mol CO_2 sinh ra bằng số mol O_2 đã phản ứng. Tên gọi của este đó là

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

Câu 60: Có 3 bình đựng 3 chất khí riêng biệt là metan, etilen và axetilen. Để phân biệt 3 bình đó cần sử dụng các thuốc thử là

- A. dung dịch brom, dung dịch kali pemanganat.
B. brom lỏng (có mặt bột sắt), dung dịch natri hidrôxít.
C. brom lỏng (có mặt bột sắt), dung dịch kali pemanganat.
D. dung dịch brom, dung dịch bạc nitrat trong amoniac.

Câu 61: Phát biểu nào sau đây **không** đúng?

- A. Gly-Ala-Gly có phản ứng màu biure.
B. Hầu hết polime là những chất rắn, không bay hơi, không có nhiệt độ nóng chảy xác định.
C. Xenlulozơ không tan trong nước và nhiều dung môi hữu cơ khác.
D. Ở điều kiện thường, các amino axit tồn tại ở trạng thái lỏng.

Câu 62: Cho 50,0 gam hỗn hợp X gồm Fe_3O_4 và Cu vào dung dịch HCl dư. Kết thúc phản ứng còn lại 20,4 gam chất rắn không tan. Phần trăm khối lượng của Cu trong hỗn hợp X là

- A. 53,6%. B. 20,4%. C. 40,0%. D. 40,8% .

Câu 63: Có 4 dung dịch đựng trong 4 lọ mất nhãn là $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, K_2SO_4 , NH_4NO_3 , KOH. Để nhận biết 4 dung dịch đó cần sử dụng dung dịch nào sau đây?

- A. BaCl_2 . B. NaOH. C. AgNO_3 . D. $\text{Ba}(\text{OH})_2$.

Câu 64: Đun nóng 14,6 gam Gly-Ala với lượng dư dung dịch NaOH. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là

- A. 16,8. B. 20,8. C. 18,6. D. 22,6.

Câu 65: Dẫn khí CO dư đi qua ống sứ nung nóng chứa hỗn hợp CuO, Al_2O_3 và MgO. Khi các phản ứng đã xảy ra hoàn toàn thu được chất rắn có thành phần nào sau đây?

- A. Cu, Al, MgO. B. Cu, Al_2O_3 , Mg. C. Cu, Al, Mg. D. Cu, Al_2O_3 , MgO.

Câu 66: Trung hòa hoàn toàn 4,44 gam một amin bậc một có mạch cacbon không phân nhánh bằng dung dịch HCl dư, thu được 8,82 gam muối. Công thức cấu tạo của amin đó là

- A. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$. B. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$.
C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$. D. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$.

Câu 67: Cặp chất nào sau đây **không** đồng thời tồn tại trong một dung dịch?

- A. H_2SO_4 và NaCl. B. HCl và FeSO_4 .
C. FeCl_2 và $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$. D. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ và KOH.

Câu 68: Hòa tan 5,6 gam Fe bằng dung dịch HNO₃ loãng, dư thì sinh ra V lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N⁺⁵, đktc). Giá trị của V là

- A. 6,72. B. 4,48. C. 3,36. D. 2,24.

Câu 69: Một đoạn mạch poli(vinyl clorua) có 1000 mắt xích. Khối lượng của đoạn mạch đó là

- A. 25000 đvC. B. 62550 đvC. C. 12500 đvC. D. 62500 đvC.

Câu 70: Cho C₂H₄(OH)₂ tác dụng với hỗn hợp gồm CH₃COOH và HCOOH trong dung dịch H₂SO₄ đặc, đun nóng, thu được tối đa bao nhiêu este hai chức?

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

Câu 71: Khi nói về các kim loại, phát biểu nào sau đây **không** đúng?

- A. Kim loại có khối lượng riêng nhỏ nhất là Li.
B. Kim loại dẫn điện tốt nhất là Cu.
C. Kim loại cứng nhất là Cr.
D. Kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất là W.

Câu 72: Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Cho Mg vào dung dịch Fe₂(SO₄)₃ dư
(b) Sục khí Cl₂ vào dung dịch FeCl₂
(c) Dẫn khí H₂ dư qua bột CuO nung nóng
(d) Cho Na vào dung dịch CuSO₄ dư
(e) Nhiệt phân AgNO₃
(g) Đốt FeS₂ trong không khí
(h) Điện phân dung dịch CuSO₄ với điện cực trơ

Sau khi kết thúc các phản ứng, số thí nghiệm thu được kim loại là

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

Câu 73: Kết quả thí nghiệm của các dung dịch X, Y, Z, T với thuốc thử được ghi ở bảng sau:

Mẫu thử	Thuốc thử	Hiện tượng
X, T	Quỳ tím	Quỳ tím chuyển màu xanh
Y	Dung dịch AgNO ₃ trong NH ₃ đun nóng	Kết tủa bạc trắng sáng
Y, Z	Cu(OH) ₂	Dung dịch xanh lam
X, T	Dung dịch FeCl ₃	Kết tủa nâu đỏ

X, Y, Z, T lần lượt là

- A. etylamin, glucozơ, saccarozơ, trimetylamin. B. anilin, etylamin, saccarozơ, glucozơ.
C. etylamin, saccarozơ, glucozơ, anilin. D. etylamin, glucozơ, mantozơ, trimetylamin.

Câu 74: Thể tích dung dịch NaOH 1M cần cho vào dung dịch chứa 0,15 mol Ba(HCO₃)₂ và 0,1 mol BaCl₂ để thu được kết tủa có khối lượng lớn nhất là

- A. 200 ml. B. 150 ml. C. 300 ml. D. 250 ml.

Câu 75: Lên men m gam tinh bột thành ancol etylic với hiệu suất quá trình là 81%. Toàn bộ lượng khí CO₂ sinh ra được hấp thụ vào nước vôi trong, thu được 27,5 gam kết tủa và dung dịch X. Đun nóng kĩ dung dịch X lại thu được thêm 15 gam kết tủa nữa. Giá trị của m là

- A. 45,0. B. 75,0. C. 37,5. D. 57,5.

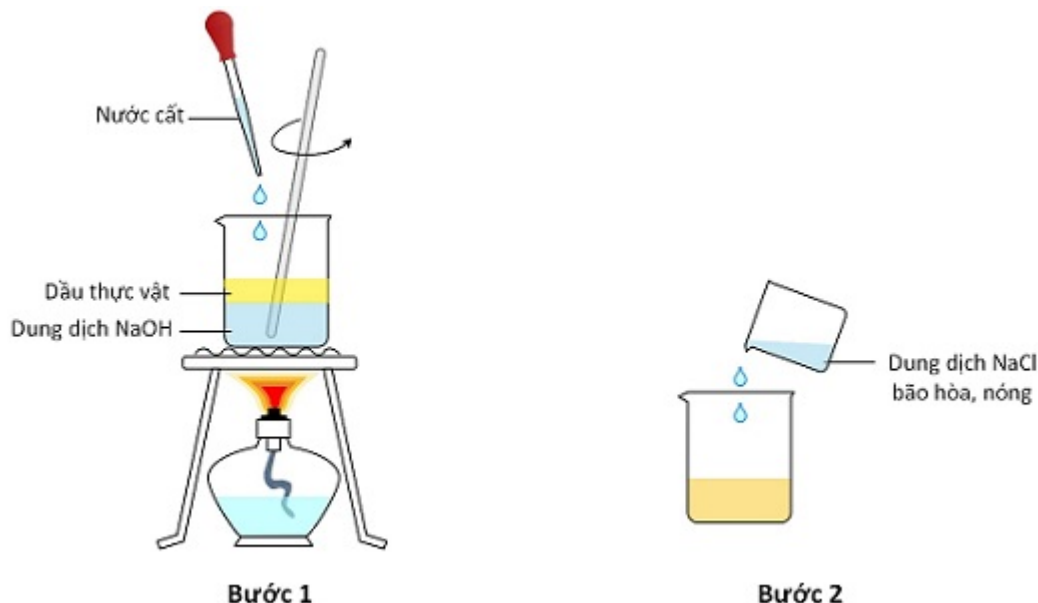
Câu 76: Hỗn hợp X gồm CuSO₄, Fe₂(SO₄)₃, MgSO₄, trong X oxi chiếm 47,76% khối lượng. Hòa tan hết 26,8 gam hỗn hợp X vào nước được dung dịch Y, cho dung dịch Ba(OH)₂ dư vào dung dịch Y thấy xuất hiện m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 61,0. B. 57,6. C. 55,9. D. 46,6.

Câu 77: Người ta thực hiện phản ứng xà phòng hóa theo các bước sau (hình minh họa):

Bước 1: Cho vào cốc thủy tinh 1 gam dầu thực vật và 2,5 ml dung dịch NaOH 40%. Đun sôi nhẹ hỗn hợp và liên tục khuấy đều. thỉnh thoảng cho thêm vài giọt nước cất để giữ cho thể tích của hỗn hợp không đổi.

Bước 2: Sau 10 phút, rót thêm vào hỗn hợp 5 ml dung dịch NaCl bão hòa, nóng, khuấy nhẹ.



Sau thí nghiệm, để nguội hỗn hợp trong cốc và quan sát. Khi nói về thí nghiệm trên, nhận xét nào sau đây **không** đúng?

- A. Khi đã nguội, hỗn hợp trong cốc tách thành hai lớp.
- B. Khi đã nguội, có một lớp xà phòng nổi lên trên bề mặt hỗn hợp.
- C. Phản ứng xảy ra trong thí nghiệm là phản ứng thủy phân este trong môi trường kiềm.
- D. Dung dịch NaCl bão hòa là xúc tác cho phản ứng xà phòng hóa.

Câu 78: Hòa tan 1,8 gam muối sunfat khan của một kim loại hóa trị II trong nước, rồi thêm nước cho đủ 50 ml dung dịch. Để phản ứng với 10 ml dung dịch cần vừa đủ 20 ml dung dịch BaCl_2 0,15M. Công thức hóa học của muối sunfat là

- A. MgSO_4 .
- B. CuSO_4 .
- C. ZnSO_4 .
- D. FeSO_4 .

Câu 79: Có bốn dung dịch riêng biệt được đánh số: (1) KNO_3 1M, (2) HCl 1M; (3) H_2SO_4 1M và (4) HNO_3 1M. Lấy ba trong bốn dung dịch trên trộn với nhau theo tỉ lệ thể tích là 1 : 1 : 1 rồi thêm bột Cu dư vào, đun nhẹ, thu được khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N^{+5}). Hỏi trộn với tổ hợp nào sau đây thì cùng một thể tích dung dịch thu được thể tích khí NO lớn nhất?

- A. (1), (3) và (4).
- B. (1), (2) và (4).
- C. (1), (2) và (3).
- D. (2), (3) và (4).

Câu 80: Hòa tan hoàn toàn 25,3 gam hỗn hợp X gồm Mg, Al và Zn bằng dung dịch HNO_3 . Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch Y và 4,48 lít khí Z (đktc, gồm hai hợp chất khí không màu) có khối lượng 7,4 gam. Cô cạn dung dịch Y thu được 122,3 gam hỗn hợp muối. Số mol HNO_3 đã tham gia phản ứng **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 1,91 mol.
- B. 1,8 mol.
- C. 1,95 mol.
- D. 1,81 mol.

----- HẾT -----