

(Đề có 04 trang)

Họ và tên thí sinh: .....

Mã đề 017

Số báo danh:.....

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố: H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40; Fe = 56; Cu = 64; Ag = 108; Ba = 137.

**Câu 41:** Thủy phân hoàn toàn m gam chất béo trong dung dịch NaOH dư thu được 9,12 gam muối và 0,92 gam glixerol. Giá trị của m là

- A. 10,44                      B. 10,04.                      C. 8,84.                      D. 9,64.

**Câu 42:** Phenol lỏng **không** có khả năng phản ứng với

- A. nước brom.                      B. dung dịch NaCl                      C. dung dịch NaOH.                      D. kim loại Na.

**Câu 43:** Lên men m gam tinh bột thành ancol etylic với hiệu suất 81% hấp thụ toàn bộ khí CO<sub>2</sub> sinh ra vào dung dịch Ba(OH)<sub>2</sub> thu được 49,25 gam kết tủa và dung dịch X. Đun kỹ dung dịch X thu thêm được 29,55 gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 40                      B. 30                      C. 25.                      D. 55.

**Câu 44:** Polime nào sau đây **không** có nguồn gốc tự nhiên?

- A. Amilopectin.                      B. Polietilen                      C. Amilozơ.                      D. Xenlulozơ.

**Câu 45:** Hỗn hợp E gồm chất X(C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>O<sub>3</sub>N) và chất Y(C<sub>5</sub>H<sub>14</sub>O<sub>4</sub>N<sub>2</sub>); trong đó X là muối của axit vô cơ và Y là muối của axit cacbonxylic hai chức. Cho 34,2 gam X tác dụng với 500 ml dung dịch NaOH 1M (phản ứng vừa đủ), thu được khí Z duy nhất (Z chứa C, H, N và làm quỳ tím ẩm) và dung dịch sau phản ứng chứa m gam hỗn hợp hai muối. Giá trị của m là

- A. 34,2.                      B. 32,8                      C. 36,7.                      D. 35,1.

**Câu 46:** Tiến hành thí nghiệm với các dung dịch X, Y, Z, T. Kết quả được ghi ở bảng sau:

Chất/ Thuốc thử	Y	Z	X	T
Dung dịch AgNO <sub>3</sub> /NH <sub>3</sub> , đun nhẹ	Xuất hiện kết tủa bạc trắng		Xuất hiện kết tủa bạc trắng	
Nước Br <sub>2</sub>	Nhạt màu			Xuất hiện kết tủa trắng

Các dung dịch X, Y, Z, T lần lượt là.

- A. glucozơ, fructozơ, phenol, glixerol                      B. fructozơ, glucozơ, glixerol, phenol  
C. phenol, glucozơ, glixerol, fructozơ                      D. fructozơ, glucozơ, phenol, glixerol

**Câu 47:** Chất nào sau đây **không phải** là chất hữu cơ

- A. CH<sub>4</sub>.                      B. C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>.                      C. CH<sub>3</sub>COONa.                      D. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

**Câu 48:** Este nào sau đây có phản ứng trùng hợp?

- A. CH<sub>3</sub>COOCH<sub>3</sub>.                      B. HCOOCH=CH<sub>2</sub>.                      C. HCOOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>.                      D. HCOOCH<sub>3</sub>

**Câu 49:** Cho các phát biểu sau:

- (a) Điện phân dung dịch NaCl (điện cực trơ), ở catot xảy ra quá trình khử ion Na<sup>+</sup>.  
(b) Cho CO dư qua hỗn hợp Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> và CuO đun nóng, thu được Al và Cu.  
(c) Nhúng thanh Zn vào dung dịch chứa CuSO<sub>4</sub> và H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, có xuất hiện ăn mòn điện hóa.  
(d) Kim loại có nhiệt độ nóng chảy thấp nhất là Hg, kim loại có nhiệt độ nóng chảy cao nhất là W.  
(e) Cho dung dịch AgNO<sub>3</sub> dư vào dung dịch FeCl<sub>2</sub>, thu được chất rắn gồm Ag và AgCl.

Số phát biểu **đúng** là

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

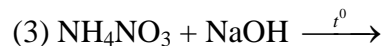
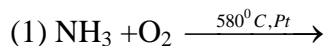
**Câu 50:** Khử m gam hỗn hợp X gồm các oxit CuO, FeO, Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>, và Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> bằng khí CO ở nhiệt độ cao, người ta thu được 40 gam hỗn hợp chất rắn Y và 13,2 gam khí CO<sub>2</sub>. Giá trị của m là

- A. 49,6.                      B. 53,2                      C. 44,8.                      D. 35,2.

**Câu 51:** Khi đốt cháy hoàn toàn 1 amin no, đơn chức X, người ta thu được 12,6 gam H<sub>2</sub>O, 8,96 lít khí CO<sub>2</sub> và 2,24 lít N<sub>2</sub> (các thể tích khí đo được ở đktc). X có công thức phân tử là

- A. C<sub>4</sub>H<sub>11</sub>N.                      B. C<sub>3</sub>H<sub>9</sub>N.                      C. C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>N                      D. C<sub>5</sub>H<sub>13</sub>N.

**Câu 52:** Cho các phản ứng sau:



Có bao nhiêu phản ứng **không** tạo khí N<sub>2</sub>

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

**Câu 53:** Kim loại nào sau đây có tính khử mạnh nhất?

- A. Al.                      B. Ag.                      C. Fe.                      D. Cu

**Câu 54:** Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu xanh

- A. NaOH                      B. NaNO<sub>3</sub>.                      C. HCl.                      D. HNO<sub>3</sub>.

**Câu 55:** Cho 28,4 gam P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> vào 300 ml dung dịch KOH 1,5M, thu được dung dịch X. Cô cạn dung dịch X, thu được hỗn hợp gồm các chất là

- A. K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> và KOH.                      B. KH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> và H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>  
C. KH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> và K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>.                      D. K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub> và K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>.

**Câu 56:** Hai kim loại đều thuộc nhóm IIA trong bảng tuần hoàn là

- A. Sr, K.                      B. Na, Ba.                      C. Be, Al.                      D. Ca, Ba

**Câu 57:** Phát biểu nào sau đây là **sai**?

- A. Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> và Cr(OH)<sub>3</sub> đều là chất có tính lưỡng tính.  
B. Khi phản ứng với dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> loãng, nóng thì kim loại Cr bị khử thành cation Cr<sup>2+</sup>  
C. Trong môi trường kiềm, anion CrO<sub>2</sub><sup>-</sup> bị oxi hóa bởi Cl<sub>2</sub> thành anion CrO<sub>4</sub><sup>2-</sup>.  
D. CrO<sub>3</sub> tác dụng với dung dịch KOH tạo ra muối K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>.

**Câu 58:** Chọn câu trả lời đúng: Trong phản ứng hoá học, cacbon

- A. chỉ thể hiện tính oxi hoá.  
B. chỉ thể hiện tính khử.  
C. vừa thể hiện tính khử vừa thể hiện tính oxi hoá.  
D. không thể hiện tính khử và tính oxi hoá

**Câu 59:** Chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

- A. Al.                      B. MgCl<sub>2</sub>                      C. Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>.                      D. NaHCO<sub>3</sub>.

**Câu 60:** Cho các este: etyl fomat (1), vinyl axetat (2), triolein (3), metyl acrylat (4), phenyl axetat (5), benzyl axetat (6). Số chất phản ứng được với dung dịch NaOH (đun nóng) sinh ra ancol là

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

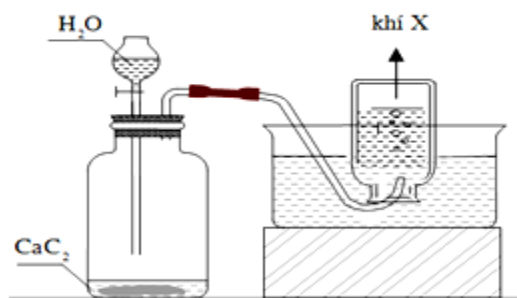
**Câu 61:** Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (a) Cho dung dịch chứa 4a mol HCl vào dung dịch chứa a mol NaAlO<sub>2</sub>.  
(b) Cho Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> vào lượng dư dung dịch NaOH.  
(c) Sục khí CO<sub>2</sub> đến dư vào dung dịch Ba(OH)<sub>2</sub>.  
(d) Cho Fe vào dung dịch Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> dư.  
(e) Cho dung dịch chứa a mol KHSO<sub>4</sub> vào dung dịch chứa a mol NaHCO<sub>3</sub>.  
(g) Cho Mg dư vào dung dịch HNO<sub>3</sub> (phản ứng không thu được chất khí).  
Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số thí nghiệm thu được dung dịch chứa hai muối là
- A. 2.                      B. 4.                      C. 5.                      D. 3

**Câu 62:** Tác nhân chủ yếu gây mưa axit là

- A. CO và CH<sub>4</sub>.                      B. SO<sub>2</sub> và NO<sub>2</sub>.                      C. CH<sub>4</sub> và NH<sub>3</sub>.                      D. CO và CO<sub>2</sub>

**Câu 63:** Đây là thí nghiệm điều chế và thu khí gì?



- A.  $C_2H_2$ .                      B.  $C_3H_8$ .                      C.  $CH_4$                       D.  $H_2$ .

**Câu 64:** Chất nào sau đây làm mất tính cứng của nước cứng tạm thời?

- A.  $HCl$                       B.  $NaNO_3$ .                      C.  $NaCl$ .                      D.  $Ca(OH)_2$ .

**Câu 65:** Cho butan qua xúc tác (ở nhiệt độ cao) thu được hỗn hợp X gồm  $C_4H_{10}$ ,  $C_4H_8$ ,  $C_4H_6$  và  $H_2$ . Tỉ khối của X so với butan là 0,4. Nếu cho 0,6 mol X vào dung dịch brom (dư) thì số mol brom tối đa phản ứng là

- A. 0,48 mol.                      B. 0,24 mol.                      C. 0,36 mol.                      D. 0,60 mol.

**Câu 66:** Cho 250ml dung dịch  $NaOH$  2M tác dụng với 150 ml dung dịch  $AlCl_3$  1M sau phản ứng thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 7,8.                      B. 19,5                      C. 11,7.                      D. 15,6.

**Câu 67:** Crom có số oxi hóa +2 trong hợp chất nào sau đây?

- A.  $Cr_2O_3$ .                      B.  $K_2Cr_2O_7$ .                      C.  $CrSO_4$                       D.  $NaCrO_2$ .

**Câu 68:** Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Thủy phân etyl axetat thu được ancol metylic.  
B. Ở điều kiện thường, triolein là chất lỏng  
C. Etyl fomat có phản ứng tráng bạc.  
D. Tristearin không phản ứng được với nước brom.

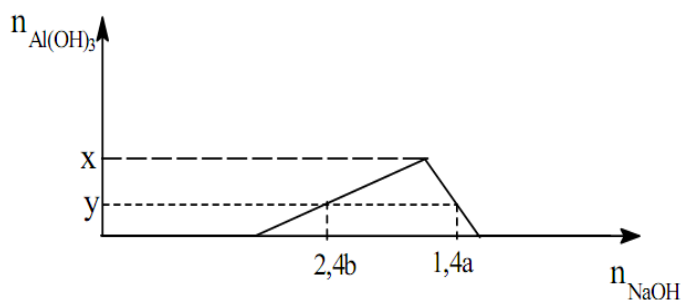
**Câu 69:** Cho dung dịch  $Fe(NO_3)_2$  lần lượt tác dụng với các dung dịch:  $Na_2S$ ,  $H_2SO_4$  loãng,  $NaNO_3$ ,  $NH_3$ ,  $AgNO_3$ ,  $Br_2$ ,  $HCl$ . Số trường hợp xảy ra phản ứng là

- A. 6.                      B. 4.                      C. 5.                      D. 7

**Câu 70:** Cho este đa chức X (có công thức phân tử  $C_6H_{10}O_4$ ) tác dụng với dung dịch  $NaOH$ , thu được sản phẩm gồm một muối của axit cacboxylic Y và một ancol Z. Biết X không có phản ứng tráng bạc. Số công thức cấu tạo phù hợp của X là

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

**Câu 71:** Cho từ từ đến dư dung dịch  $NaOH$  0,1M vào 300 ml dung dịch hỗn hợp gồm  $H_2SO_4$  a mol/lít và  $Al_2(SO_4)_3$  b mol/lít. Đồ thị dưới đây mô tả sự phụ thuộc của số mol kết tủa  $Al(OH)_3$  vào số mol  $NaOH$  đã dùng.



Tỉ số  $a/b$  gần với giá trị nào sau đây

- A. 3,3.                      B. 2,3.                      C. 1,7.                      D. 2,7.

**Câu 72:** Este X hai chức, mạch hở có công thức phân tử  $C_6H_8O_4$  không có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc, được tạo ra từ ancol Y và axit cacboxylic Z. Đun Y với  $H_2SO_4$  đặc ở  $170^\circ C$  không tạo ra được anken; Y không phản ứng với  $Cu(OH)_2$  ở điều kiện thường. Nhận xét nào sau đây **đúng**?

- A. Chất Z không làm mất màu dung dịch brom.
- B. Trong X có ba nhóm  $-CH_3$ .
- C. Chất Y là ancol etylic.
- D. Trong phân tử chất Z có số nguyên tử cacbon bằng số nguyên tử oxi

**Câu 73:** Hòa tan hết hỗn hợp kim loại (Mg, Al, Zn) trong dung dịch  $HNO_3$  loãng vừa đủ thu được dung dịch X và không có khí thoát ra. Cô cạn cẩn thận dung dịch X thu được m gam muối khan (trong đó oxi chiếm 61,364% về khối lượng). Nung m gam muối khan nói trên tới khối lượng không đổi thu được 19,2 gam chất rắn. Giá trị của m **gần nhất với giá trị** nào sau đây?

- A. 70.
- B. 65.
- C. 80.
- D. 75.

**Câu 74:** Hỗn hợp X gồm các peptit mạch hở, đều được tạo thành từ các amino axit có dạng  $H_2NC_mH_nCOOH$  Đun nóng 4,63 gam X với dung dịch KOH dư, thu được dung dịch chứa 8,19 gam muối. Nếu đốt cháy hoàn toàn 4,63 gam X cần 4,2 lít  $O_2$  (đktc) Dẫn toàn bộ sản phẩm cháy ( $CO_2$ ,  $H_2O$ ,  $N_2$ ) vào dung dịch  $Ba(OH)_2$  dư, sau phản ứng thu được m gam kết tủa và khối lượng dung dịch giảm 21,87 gam. Giá trị của m **gần giá trị nào nhất** sau đây?

- A. 32.
- B. 28
- C. 30,0.
- D. 35,0.

**Câu 75:** Hỗn hợp X gồm Al, Mg, FeO,  $Fe_3O_4$  trong đó oxi chiếm 20,22% khối lượng hỗn hợp. Cho 25,32 gam hỗn hợp X tác dụng với dung dịch  $HNO_3$  dư thu được 3,584 lít hỗn hợp khí NO và  $N_2O$  (đktc) có tỉ khối so với hiđro là 15,875 và dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được m gam muối khan. Nung muối khan này trong không khí đến khối lượng không đổi 30,92 gam chất rắn khan. Giá trị **gần nhất** của m là

- A. 106.
- B. 107
- C. 105.
- D. 103.

**Câu 76:** Đun nóng m gam hỗn hợp X gồm hai este đơn chức với lượng dư dung dịch KOH thì có tối đa 11,2 gam KOH phản ứng, thu được ancol Y và dung dịch chứa 24,1 gam muối. Đốt cháy hoàn toàn Y thu được 8,96 lít  $CO_2$  (đktc) và 9 gam  $H_2O$ . Giá trị của m là

- A. 22,1
- B. 12,9.
- C. 20,3.
- D. 21,2.

**Câu 77:** Hỗn hợp X gồm Na, Ba,  $Na_2O$ , BaO. Hòa tan hoàn toàn 21,9 gam X vào nước, thu được 1,12 lít khí  $H_2$  và dung dịch Y, trong đó có 5,6 gam NaOH. Cho toàn bộ Y tác dụng với 100 ml dung dịch  $Al_2(SO_4)_3$  0,5M thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là.

- A. 1,56
- B. 36,51.
- C. 27,96.
- D. 29,52.

**Câu 78:** Tiến hành điện phân dung dịch chứa x mol  $Cu(NO_3)_2$  và y mol NaCl bằng điện cực trơ, với cường độ dòng điện không đổi  $I = 5A$  trong thời gian 2895 giây thì dừng điện phân, thu được dung dịch X. Cho 0,125 mol bột Fe vào dung dịch X, kết thúc phản ứng, thấy thoát ra 0,504 lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất ở đktc); đồng thời còn lại 5,43 gam rắn không tan. Tỉ lệ x : y gần nhất là

- A. 1,80
- B. 1,90.
- C. 1,95.
- D. 1,75.

**Câu 79:** Cho các chất sau: metan, etilen, buta-1,3-đien, benzen, toluen, stiren, phenol, metyl acrylat. Số chất tác dụng được với nước brom ở điều kiện thường là

- A. 4.
- B. 7
- C. 5.
- D. 6.

**Câu 80:** Hỗn hợp X gồm etylamin và dimetylamin. Đốt cháy hoàn toàn m gam X bằng  $O_2$ , thu được V lít  $N_2$  (đktc). Cho m gam X phản ứng vừa đủ với dung dịch HCl, sau phản ứng thu được 16,3 gam muối. Giá trị của V là

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

----- HẾT -----