

(Đề kiểm tra có 04 trang)

Họ, tên thí sinh:.....

Số báo danh:.....

Mã đề thi 913

* Cho biết nguyên tử khối 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; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Ag = 108.

* Các thể tích khí đều đo ở (đktc).

Câu 41. Trường hợp nào sau đây các ion **không** cùng tồn tại trong một dung dịch?

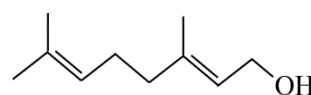
A. Al^{3+} , Ba^{2+} , Cl^- , NO_3^- .

B. K^+ , Na^+ , CO_3^{2-} , SO_4^{2-} .

C. H^+ , Na^+ , HCO_3^- , Cl^- .

D. K^+ , Mg^{2+} , SO_4^{2-} , NO_3^- .

Câu 42. Geraniol có trong tinh dầu hoa hồng (công thức cấu tạo thu gọn như hình bên) được sử dụng phổ biến trong công nghiệp hương liệu, thực phẩm,... vì có mùi thơm đặc trưng. Geraniol thuộc loại hợp chất hữu cơ nào sau đây?



A. Hidrocacbon.

B. Ancol.

C. Axit cacboxylic.

D. Andehit.

Câu 43. Glucozơ là chất dinh dưỡng được dùng làm thuốc tăng lực cho người già, trẻ em và người ốm. Trong máu người có một lượng nhỏ glucozơ với nồng độ hầu như không đổi khoảng

A. 0,1%.

B. 0,01%.

C. 1,0%.

D. 0,15%.

Câu 44. Chất nào sau đây có tính lưỡng tính?

A. CrCl_3 .

B. CrO .

C. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$.

D. $\text{Cr}(\text{OH})_3$.

Câu 45. Chất béo là trieste của axit béo với

A. ancol etylic.

B. ancol metylic.

C. glixerol.

D. etylen glicol.

Câu 46. Cặp kim loại nào sau đây đều có phản ứng với dung dịch HCl?

A. Mg và Ag.

B. Al và Mg.

C. Al và Cu.

D. Fe và Cu.

Câu 47. Thạch cao nung là chất rắn màu trắng, dễ nghiền thành bột mịn, thường được dùng để nặn tượng, đúc khuôn, làm phấn viết bảng, bó bột khi gãy xương,... Công thức của thạch cao nung là

A. $\text{CaSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$.

B. CaSO_4 .

C. $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.

D. $\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

Câu 48. Chất nào sau đây là một loại phân đạm?

A. $(\text{NH}_2)_2\text{CO}$.

B. KCl .

C. $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$.

D. K_2CO_3 .

Câu 49. Kim loại nhôm **không** tan được trong dung dịch nào sau đây?

A. H_2SO_4 đặc nguội.

B. HCl đặc.

C. NaOH loãng.

D. H_2SO_4 loãng.

Câu 50. Số nguyên tử cacbon trong phân tử etyl fomat là

A. 2.

B. 4.

C. 3.

D. 5.

Câu 51. Chất nào sau đây là amin bậc hai?

A. $\text{CH}_3\text{-NH}_2$.

B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{-NH}_2$.

C. $(\text{CH}_3)_3\text{N}$.

D. $\text{CH}_3\text{-NH-CH}_3$.

Câu 52. Khí hoặc hơi nào sau đây **không** gây ra hiệu ứng nhà kính?

A. O_2 .

B. CO_2 .

C. CH_4 .

D. H_2O .

Câu 53. Kim loại X là chất lỏng ở điều kiện thường. X được sử dụng trong nhiệt kế, áp kế và một số thiết bị khác. X là

A. Cr.

B. Hg.

C. Ag.

D. Al.

Câu 54. Để bảo vệ những vật bằng sắt khỏi bị ăn mòn, người ta tráng hoặc mạ lên những vật đó lớp thiếc hoặc lớp kẽm. Làm như vậy để chống ăn mòn kim loại theo phương pháp nào sau đây?

- (a) Sục khí SO₂ vào dung dịch H₂S;
- (b) Cho Na vào dung dịch CuSO₄;
- (c) Cho KMnO₄ vào dung dịch HCl đặc;
- (d) Sục khí CO₂ tới dư vào dung dịch NaOH;
- (e) Nhiệt phân Mg(NO₃)₂;
- (g) Cho Na₂SiO₃ vào dung dịch H₂SO₄.

Số thí nghiệm sinh ra đơn chất khí ở điều kiện thường là

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

Câu 72. Cho các chất hữu cơ no, mạch hở E (C₃H₄O₄) và F (C₅H₈O₅). Từ E, F thực hiện sơ đồ các phản ứng sau theo đúng tỉ lệ mol:

- (1) E + 2NaOH → X + Y + H₂O
- (2) F + 2NaOH → X + Y + Z + H₂O
- (3) X + HCl → M + NaCl
- (4) Y + HCl → T + NaCl

Biết X, Y, Z là các chất hữu cơ, Y và Z có cùng số nguyên tử cacbon. Cho các phát biểu sau:

- (a) Chất E là hợp chất hữu cơ tạp chức.
- (b) Chất Z có khả năng hòa tan Cu(OH)₂ ở điều kiện thường.
- (c) Chất X và Z đều có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc.
- (d) 1 mol chất T khi tác dụng với Na dư thu được tối đa 1 mol khí H₂.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 73. Nung nóng m gam hỗn hợp gồm Al và Fe₃O₄ trong điều kiện không có không khí. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được hỗn hợp chất rắn X. Cho X tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH thu được dung dịch Y, chất rắn Z và 2,688 lít H₂. Sục từ từ đến dư khí CO₂ vào Y thu được tối đa 15,6 gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 24,96. B. 15,84. C. 19,16. D. 12,36.

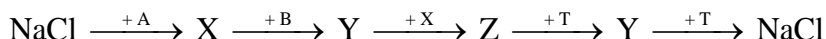
Câu 74. Khí biogas (giả thiết chỉ chứa CH₄) và khí gas (chứa C₃H₈, C₄H₁₀ theo tỉ lệ mol 1:1) được dùng phổ biến làm nhiên liệu. Nhiệt lượng tỏa ra khi đốt cháy hoàn toàn 1 mol các chất được cho trong bảng sau:

Chất	CH ₄	C ₃ H ₈	C ₄ H ₁₀
Nhiệt lượng tỏa ra (kJ)	890	2220	2850

Giả sử hiệu suất sử dụng các loại nhiên liệu như nhau, khi dùng khí biogas để làm nhiên liệu đốt cháy thay thế khí gas thì lượng khí CO₂ thải ra môi trường sẽ

- A. giảm 21,36%. B. giảm 18,62%. C. tăng 18,62%. D. tăng 21,36%.

Câu 75. Cho sơ đồ chuyển hóa:



Biết: A, B, X, Y, Z, T là các hợp chất khác nhau; X, Y, Z có chứa natri; M_X + M_Z = 118; mỗi mũi tên ứng với một phương trình hóa học của phản ứng xảy ra giữa 2 chất tương ứng; các điều kiện phản ứng coi như có đủ. Phân tử khối của chất nào sau đây đúng?

- A. M_T = 98. B. M_X = 84. C. M_Y = 56. D. M_A = 171.

Câu 76. Hỗn hợp X gồm 1 mol amino axit no, mạch hở và 1 mol amin no, mạch hở. X có khả năng phản ứng tối đa với 5 mol HCl hoặc 1 mol NaOH. Đốt cháy hoàn toàn X thu được x mol CO₂, 10,5 mol H₂O và y mol N₂. Giá trị của x và y tương ứng là

- A. 6 và 2,5. B. 7 và 2,5. C. 6 và 2,0. D. 7 và 2,0.

Câu 77. Hỗn hợp X gồm 2 chất hữu cơ mạch hở, no đều chứa C, H, O; trong phân tử mỗi chất có 2 nhóm chức trong số các nhóm chức -OH; -CHO; -COOH. Cho m gam X phản ứng hoàn toàn với lượng dư dung

dịch AgNO_3 trong NH_3 thu được 2,16 gam Ag và 2,79 gam một muối amoni hữu cơ. Cho toàn bộ lượng muối amoni này vào dung dịch NaOH dư, đun nóng thu được 0,03 mol NH_3 . Giá trị của m là

- A. 2,64. B. 1,96. C. 2,88. D. 2,12.

Câu 78. Hỗn hợp E gồm este X ba chức và este Y hai chức với tỉ lệ mol tương ứng là 1 : 3. Xà phòng hóa hoàn toàn a mol E cần dung dịch chứa 3,25a mol NaOH, đun nóng thu được dung dịch F và a mol một ancol duy nhất. Đốt cháy hoàn toàn ancol cần 0,24 mol O_2 . Cô cạn F được hỗn hợp rắn G, đốt cháy hoàn toàn G cần 0,66 mol O_2 thu được Na_2CO_3 , 0,57 mol CO_2 và 0,25 mol H_2O . Phần trăm khối lượng của X trong E gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 41%. B. 32%. C. 46%. D. 31%.

Câu 79. Hòa tan hết 5,26 gam hỗn hợp X gồm Mg, Fe, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ bằng dung dịch chứa 0,21 mol HCl và a mol NaNO_3 thu được dung dịch Y chỉ chứa 11,06 gam hỗn hợp muối clorua và 0,67 gam hỗn hợp Z gồm 4 khí không màu (trong đó 3 khí có số mol bằng nhau). Dung dịch Y phản ứng tối đa với 0,205 mol KOH thu được 6,8 gam kết tủa. Phần trăm thể tích của khí có phân tử khối nhỏ nhất trong Z là

- A. 12,5%. B. 20,0%. C. 25,0%. D. 17,5%.

Câu 80. Điện phân dung dịch X chứa a mol CuSO_4 , b mol H_2SO_4 , c mol NaCl với điện cực trơ, màng ngăn xốp, cường độ dòng điện không đổi 5A, hiệu suất điện phân là 100%. Kết quả thí nghiệm được ghi trong bảng sau:

Thời gian điện phân (giây)	t	2t	2t + 2702
Tổng số mol khí ở 2 điện cực (mol)	0,04	0,07	x
Khối lượng catot tăng (gam)	2,56	y	6,4
Dung dịch sau điện phân	Y	Z	T

Dung dịch Z có khả năng hòa tan tối đa 2,72 gam CuO. Giá trị của x và b lần lượt là

- A. 0,215 và 0,034. B. 0,215 và 0,014. C. 0,155 và 0,014. D. 0,155 và 0,034.

----- HẾT -----