

Đề thi thử THPT Quốc gia môn Hóa học năm 2018 Sở GD&ĐT Hà Nội

UBND THÀNH PHỐ HÀ NỘI
SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO

KỶ KIỂM TRA KHẢO SÁT HỌC SINH LỚP 12 THPT
NĂM HỌC 2017 - 2018
Bài kiểm tra: KHOA HỌC TỰ NHIÊN
Môn kiểm tra thành phần: HÓA HỌC
Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề

ĐỀ CHÍNH THỨC
(Đề kiểm tra có 04 trang)

Họ, tên thí sinh: [REDACTED]
Số báo danh: [REDACTED]

Mã đề kiểm tra 974

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; Br = 80; Ag = 108; Ba = 137.

Câu 41: Kim loại nào sau đây có thể tan trong dung dịch HNO_3 đặc, nguội ?
A. Cr. B. Cu. C. Fe. D. Al.

Câu 42: Cho các chất sau : CH_3COOH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, C_2H_6 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$. Chất có nhiệt độ sôi thấp nhất là
A. CH_3COOH . B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. C. C_2H_6 . D. $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$.

Câu 43: Chất nào sau đây vừa tác dụng với dung dịch HCl, vừa tác dụng với dung dịch NaOH ?
A. $\text{Al}(\text{OH})_3$. B. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$. C. KNO_3 . D. CuCl_2 .

Câu 44: Phenol không có khả năng phản ứng với chất nào sau đây ?
A. Dung dịch NaCl. B. Nước Br_2 . C. Dung dịch NaOH. D. Kim loại Na.

Câu 45: Tính chất nào sau đây không phải là tính chất vật lý chung của kim loại ?
A. Dẫn nhiệt. B. Cứng. C. Dẫn điện. D. Ánh kim.

Câu 46: “Nước đá khô” không nóng chảy mà dễ thăng hoa nên được dùng để tạo môi trường lạnh và khô, rất tiện cho việc bảo quản thực phẩm. “Nước đá khô” là
A. CO rắn. B. SO_2 rắn. C. CO_2 rắn. D. H_2O rắn.

Câu 47: Phương trình hóa học nào sau đây không đúng ?
A. $\text{SiO}_2 + 2\text{C} \xrightarrow{\quad} \text{Si} + 2\text{CO}$. B. $\text{SiO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{SiCl}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$.
C. $\text{SiO}_2 + 2\text{Mg} \xrightarrow{\quad} 2\text{MgO} + \text{Si}$. D. $\text{SiO}_2 + 4\text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$.

Câu 48: Cho các chất sau : but-2-en ; propen ; etan ; propin. Chất có đồng phân hình học là
A. but-2-en. B. etan. C. propin. D. propen.

Câu 49: Nhỏ vài giọt dung dịch chứa chất X vào ống nghiệm đựng dung dịch hồ tinh bột thấy xuất hiện màu xanh. Chất X là
A. Cl_2 . B. I_2 . C. Br_2 . D. HI.

Câu 50: Chất nào sau đây không phải là hợp chất hữu cơ ?
A. CH_4 . B. CH_3COOH . C. HCN. D. HCOONa .

Câu 51: Cho m gam hỗn hợp X gồm Mg và Al vào dung dịch HCl dư thu được 8,96 lít khí. Mặt khác, cho m gam hỗn hợp X tác dụng với dung dịch NaOH dư, thu được 6,72 lít khí. Thể tích khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn. Giá trị của m là
A. 7,80. B. 14,55. C. 6,45. D. 10,20.

Câu 52: Thêm từ từ V ml dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 0,1M vào 120 ml dung dịch HNO_3 1M, cở cạn dung dịch sau phản ứng, làm khô thu được 17,37 gam chất rắn khan. Giá trị của V là
A. 700. B. 500. C. 600. D. 300.

Câu 53: Phát biểu nào sau đây không đúng ?
A. Tính dẫn điện của kim loại bạc tốt hơn kim loại đồng.
B. Các kim loại kiềm (nhóm IA) đều có trục mạng tinh thể lập phương tâm khối.
C. Từ P và HNO_3 đặc, nóng có thể điều chế được H_3PO_4 .
D. Có thể dùng CaO để làm khô khí HCl có lẫn hơi nước.

Câu 54: Cho m gam hỗn hợp X gồm CuO , Fe_2O_3 , FeO tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch chứa H_2SO_4 1M và HCl 1M. Thể tích (ở đktc) hỗn hợp khí CO và H_2 tối thiểu cần dùng để khử hoàn toàn m gam hỗn hợp X là

- A. 3,36 lít. B. 6,72 lít. C. 1,12 lít. D. 4,48 lít.

Câu 55: Dung dịch nào sau đây có khả năng làm nhạt màu dung dịch KMnO_4 trong môi trường H_2SO_4 ?

- A. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$. B. CuSO_4 . C. FeSO_4 . D. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$.

Câu 56: Cho các phát biểu sau :

- (1) Để một miếng gang (hợp kim sắt - cacbon) ngoài không khí ẩm, sẽ xảy ra sự ăn mòn điện hóa.
- (2) Kim loại cứng nhất là W (vonfam).
- (3) Hòa tan Fe_3O_4 bằng dung dịch HCl vừa đủ, thu được dung dịch chứa hai muối.
- (4) Khi điện phân NaCl nóng chảy (điện cực trơ), tại catot xảy ra sự oxi hóa ion Na^+ .
- (5) Không thể dùng khí CO_2 để dập tắt đám cháy magie hoặc nhôm.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 57: Có các phát biểu sau :

- (1) Glucozơ không tham gia phản ứng cộng hiđro (xúc tác Ni, đun nóng).
- (2) Metylamin làm giấy quỳ ẩm đổi sang màu xanh.
- (3) Đa số các polime không tan trong các dung môi thông thường.
- (4) Muối natri hoặc kali của axit béo được dùng để sản xuất xà phòng.

Các phát biểu đúng là

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

Câu 58: Trong công nghiệp, nhôm được sản xuất bằng phương pháp

- A. điện phân nóng chảy AlCl_3 . B. điện phân nóng chảy Al_2O_3 .
C. dùng CO khử Al_2O_3 ở nhiệt độ cao. D. dùng Mg khử Al^{3+} trong dung dịch.

Câu 59: Tơ nitron dai, bền với nhiệt, giữ nhiệt tốt, thường được dùng để dệt vải và may quần áo ấm. Trùng hợp chất nào sau đây tạo thành polime dùng để sản xuất tơ nitron ?

- A. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$. B. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$.
C. $\text{H}_2\text{N}-[\text{CH}_2]_3-\text{COOH}$. D. $\text{H}_2\text{N}-[\text{CH}_2]_6-\text{NH}_2$.

Câu 60: Tiến hành thí nghiệm với các chất hữu cơ X, Y, Z, T đều trong dung dịch. Kết quả được ghi ở bảng sau :

Mẫu thử	Thuốc thử	Hiện tượng
X	Nước brom	Có kết tủa trắng
Y, Z	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	Tạo thành dung dịch màu xanh lam
Y, T	Dung dịch AgNO_3 trong NH_3 , đun nóng	Tạo thành kết tủa màu trắng bạc

Các chất X, Y, Z, T có thể lần lượt là

- A. Phenol, glucozơ, glixerol, etyl axetat.
B. Anilin, glucozơ, glixerol, etyl fomat.
C. Phenol, saccarozơ, lòng trắng trứng, etyl fomat.
D. Glixerol, glucozơ, etyl fomat, metanol.

Câu 61: Phát biểu nào sau đây là đúng ?

- A. Trong phân tử peptit mạch hở chứa n gốc α -amino axit (chứa 1 nhóm NH_2 , 1 nhóm COOH) có (n-1) liên kết peptit.
B. Trong phân tử các α -amino axit chỉ có 1 nhóm amino.
C. Tất cả các peptit đều ít tan trong nước.
D. Tất cả các dung dịch amino axit đều không làm đổi màu quỳ tím.

Câu 62: Cho các chất : NaHCO_3 , CO , $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, CO_2 , NH_4Cl . Số chất tác dụng được với dung dịch NaOH ở nhiệt độ thường là

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

Câu 63: Khi cho kim loại sắt vào lượng dư dung dịch chứa chất X, sau khi kết thúc phản ứng thu được sản phẩm là muối sắt (II). Chất X có công thức hóa học là

- A. H_2SO_4 đặc, nóng. B. HNO_3 . C. FeCl_3 . D. MgSO_4 .
- Câu 64:** Isoamyl axetat là một este có mùi chuối chín, công thức cấu tạo thu gọn của este này là
 A. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$. B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$.
 C. $\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$. D. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$.
- Câu 65:** Dung dịch chất nào sau đây không làm quỳ tím đổi thành màu đỏ?
 A. CH_3COOH . B. HOCH_2COOH .
 C. $\text{HOOCCH}_2\text{CH}_2(\text{NH}_2)\text{COOH}$. D. $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$.
- Câu 66:** Cho dãy các chất sau: etilen, hexan, hex-1-en, anilin, cumen, but-1-in, benzen, stiren, metyl metacrylat. Số chất trong dãy trên tác dụng được với nước brom ở điều kiện thường là
 A. 5. B. 7. C. 8. D. 6.
- Câu 67:** Chất hữu cơ X có công thức phân tử $\text{C}_4\text{H}_{11}\text{O}_4\text{N}$. Khi cho chất X tác dụng với dung dịch NaOH, đun nóng, thu được sản phẩm gồm chất Y, $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ và CH_4O . Chất Y là muối natri của α -amino axit Z (chất Z có cấu tạo mạch hở và có mạch cacbon không phân nhánh). Số công thức cấu tạo phù hợp của X là
 A. 1. B. 2. C. 3. D. 4.
- Câu 68:** Cracking khí butan một thời gian thì thu được hỗn hợp khí X gồm CH_4 , C_2H_6 , C_2H_4 , C_2H_2 , C_4H_{10} dư. Cho toàn bộ hỗn hợp X đi qua dung dịch nước Br_2 dư thì khối lượng bình brom tăng lên 0,91 gam và có 4 gam Br_2 phản ứng, đồng thời có hỗn hợp khí Y thoát ra khỏi bình Br_2 (thể tích của Y bằng 54,54% thể tích của X). Để đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp Y cần vừa đủ V lít O_2 (ở đktc). Giá trị của V là
 A. 2,184. B. 4,368. C. 2,128. D. 1,736.
- Câu 69:** Cho từ từ dung dịch HCl vào dung dịch chứa a mol $\text{Ba}(\text{AlO}_2)_2$ và b mol $\text{Ba}(\text{OH})_2$. Số mol $\text{Al}(\text{OH})_3$ tạo thành phụ thuộc vào số mol HCl được biểu diễn bằng đồ thị hình bên. Tỷ lệ a : b tương ứng là
-
- A. 9:4. B. 4:9. C. 7:4. D. 4:7.
- Câu 70:** Cho hơi nước đi qua than nóng đỏ, sau phản ứng thu được V lít (ở đktc) hỗn hợp khí X gồm CO, CO_2 và H_2 . Dẫn toàn bộ hỗn hợp X qua dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ thu được 2 gam kết tủa và khối lượng dung dịch sau phản ứng giảm 0,68 gam so với khối lượng dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ban đầu; khí còn lại thoát ra gồm CO và H_2 có tỉ khối hơi so với H_2 là 3,6. Giá trị của V là
 A. 2,688. B. 3,136. C. 2,912. D. 3,360.
- Câu 71:** Cho m gam bột Fe vào 200 ml dung dịch chứa HCl 0,4M và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 0,2M. Lắc đều cho các phản ứng xảy ra hoàn toàn, sau phản ứng thu được hỗn hợp chất rắn có khối lượng bằng 0,75m gam và V lít (ở đktc) khí NO (sản phẩm khử duy nhất của N^{+5}). Giá trị của m và V lần lượt là
 A. 3,84 và 0,448. B. 5,44 và 0,896. C. 5,44 và 0,448. D. 9,13 và 2,24.
- Câu 72:** Đốt cháy hoàn toàn m gam photpho trong oxi dư. Cho toàn bộ sản phẩm tạo thành vào 500 ml dung dịch chứa hỗn hợp NaOH 0,1M và KOH 0,2M đến khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, cô cạn dung dịch sau phản ứng, làm khô các chất thu được 9,448 gam chất rắn khan. Giá trị của m là
 A. 1,426. B. 1,085. C. 1,302. D. 1,395.
- Câu 73:** Hỗn hợp X gồm 1 mol amin no, mạch hở A và 2 mol amino axit no, mạch hở B tác dụng vừa đủ với 4 mol HCl hoặc 4 mol NaOH. Nếu đốt cháy một phần hỗn hợp X (nặng a gam) cần vừa đủ 38,976 lít O_2 (đktc) thu được 5,376 lít khí N_2 (đktc). Mặt khác, cho a gam hỗn hợp X tác dụng với dung dịch HCl dư, sau phản ứng thu được m gam muối. Giá trị của m là
 A. 70. B. 60. C. 40. D. 50.
- Câu 74:** Đun nóng 26,56 gam hỗn hợp X gồm 3 ancol đều no, mạch hở, đơn chức với H_2SO_4 đặc, ở 140°C , sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 22,24 gam hỗn hợp 6 ete có số mol bằng nhau. Biết trong các ete tạo thành có 3 ete có phân tử khối bằng nhau. Công thức cấu tạo thu gọn của các ancol là

- A. CH_3OH , $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$.
 B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.
 C. CH_3OH , $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$, $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$.
 D. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$, $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$.

Câu 75: E là trieste mạch hở, tạo bởi glixerol và ba axit cacboxylic đơn chức. Đốt cháy hoàn toàn x mol chất E thu được y mol CO_2 và z mol H_2O . Biết $y = z + 5x$ và khi cho x mol chất E phản ứng vừa đủ với 72 gam Br_2 trong nước, thu được 110,1 gam sản phẩm hữu cơ. Nếu cho x mol chất E phản ứng hết với dung dịch KOH, cô cạn dung dịch sau phản ứng, làm khô sản phẩm thu được m gam muối khan. Giá trị của m là

- A. 24,75. B. 8,25. C. 9,90. D. 49,50.

Câu 76: Hợp chất X có chứa vòng benzen và có công thức phân tử là $\text{C}_7\text{H}_6\text{Cl}_2$. Thủy phân chất X trong NaOH đặc, ở nhiệt độ cao, áp suất cao thu được chất Y có công thức $\text{C}_7\text{H}_7\text{O}_2\text{Na}$. Số công thức cấu tạo phù hợp của X là

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

Câu 77: Cho 23 gam hỗn hợp X gồm Cu, Fe, Cu_2S , CuS, FeS_2 và FeS tác dụng hết với dung dịch HNO_3 (đặc nóng, dư) thu được V lít (ở đktc) khí NO_2 duy nhất và dung dịch Y. Nếu cho toàn bộ Y vào một lượng dư dung dịch BaCl_2 , thu được 58,25 gam kết tủa. Mặt khác khi cho toàn bộ Y tác dụng với dung dịch NaOH dư thu được 25,625 gam chất kết tủa. Giá trị của V là

- A. 16,8. B. 38,08. C. 24,64. D. 47,6.

Câu 78: Cho 7,488 gam hỗn hợp rắn X gồm Fe, Fe_2O_3 và $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ vào dung dịch chứa 0,3 mol HCl và 0,024 mol HNO_3 , khuấy đều cho các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch Y (không chứa NH_4^+) và 0,032 mol hỗn hợp khí Z gồm NO và N_2O . Cho dung dịch AgNO_3 đến dư vào dung dịch Y, sau phản ứng thấy thoát ra 0,009 mol NO (sản phẩm khử duy nhất của N^{+5}), đồng thời thu được 44,022 gam kết tủa. Phần trăm khối lượng Fe trong hỗn hợp X có giá trị gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 46,6%. B. 37,8%. C. 35,8%. D. 49,6%.

Câu 79: Xà phòng hoá hoàn toàn 0,1 mol một este E đơn chức, mạch hở bằng 26 gam dung dịch MOH 28% (M là kim loại kiềm) rồi tiến hành chưng cất sản phẩm thu được 26,12 gam chất lỏng và 12,88 gam chất rắn khan Y. Nung chất rắn Y trong bình kín với lượng oxy vừa đủ, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được khí CO_2 , hơi nước và 8,97 gam một muối duy nhất.

Cho các phát biểu liên quan tới bài toán:

- (1) Thể tích CO_2 (ở đktc) thu được là 5,264 lít.
- (2) Tổng số nguyên tử C, H, O có trong một phân tử E là 21.
- (3) Este E tạo bởi ancol có phân tử khối là 74.
- (4) Este E có khả năng tham gia phản ứng tráng bạc.

Trong các phát biểu trên, số phát biểu đúng là

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

Câu 80: Este X tạo bởi một α -amino axit có công thức phân tử $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{O}_2\text{N}$, hai chất Y và Z là hai peptit mạch hở, tổng số liên kết peptit của hai phân tử Y và Z là 7. Đun nóng 63,5 gam hỗn hợp E chứa X, Y, Z với dung dịch NaOH vừa đủ, thu được dung dịch chứa 2 muối (của glyxin và alanin) và 13,8 gam ancol. Đốt cháy toàn bộ hỗn hợp muối ở trên cần dùng vừa đủ 2,22 mol O_2 , sau phản ứng thu được Na_2CO_3 , CO_2 , H_2O và 7,84 lít khí N_2 (đktc). Thành phần phần trăm theo khối lượng của peptit có phân tử khối lớn trong hỗn hợp E là

- A. 46,05%. B. 8,35%. C. 50,39%. D. 7,23%.

Đáp án Đề thi thử THPT Quốc gia môn Hóa

41	B	51	A	61	A	71	B
42	C	52	A	62	D	72	C
43	A	53	D	63	C	73	B
44	A	54	A	64	A	74	D
45	B	55	C	65	D	75	D
46	C	56	A	66	D	76	C
47	B	57	D	67	B	77	D
48	A	58	B	68	A	78	B
49	B	59	A	69	C	79	C
50	C	60	B	70	C	80	D

Xem thêm các bài tiếp theo tại:

<https://vndoc.com/thi-thpt-quoc-gia-mon-hoa-hoc>