

Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa – Mã đề 205

Bộ [đề thi thử THPT Quốc gia 2020](#) môn Hóa mã đề 205 là đề thi tham khảo được Đọc Tài Liệu sưu tầm và biên soạn. Qua bộ đề sẽ giúp các em ôn tập kiến thức và rèn luyện kỹ năng giải đề thi thử môn hóa 2020.

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; P = 31; S = 32; Cl = 35,5;

K = 39; Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65; Br = 80; Rb = 85,5; Ag = 108; Ba = 137.

CÂU 1: Một hỗn hợp gồm 13 gam kẽm và 5,6 gam sắt tác dụng với dung dịch axit HCl dư. Thể tích khí hidro (đktc) được giải phóng sau phản ứng là

- A. 6,72 lít. B. 2,24 lít. C. 4,48 lít. D. 67,2 lít.

CÂU 2: Chất nào dưới đây chứa CaCO_3 trong thành phần hóa học?

- A. Cacnalit. B. Xiđerit. C. Pirit. D. Đolômit.

CÂU 3: Hiệu ứng nhà kính là hiện tượng Trái Đất nóng lên làm cho băng tan chảy nhanh và nhiều hiện tượng thiên nhiên khác. Một số khí là nguyên nhân chủ yếu gây ra hiện tượng này khi nồng độ của chúng vượt quá tiêu chuẩn cho phép. Nhóm khí đó là

- A. CH_4 và H_2O . B. N_2 và CO . C. CO_2 và CO . D. CO_2 và CH_4 .

CÂU 4: Este có khả năng tác dụng với dung dịch nước Br_2 là;

- A. $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$ B. HCHO C. triolein D. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$

CÂU 5: Axit nào sau đây là axit béo?

- A. Axit axetic. B. Axit benzoic. C. Axit stearic. D. Axit oxalic.

CÂU 6: Kim loại Cu *không* phản ứng với chất nào sau đây trong dung dịch?

- A. AgNO_3 . B. H_2SO_4 loãng C. HNO_3 . D. FeCl_3 .

CÂU 7: Chất nào sau đây *không* dẫn điện được?

- A. NaCl nóng chảy B. KCl rắn, khan
C. HCl hòa tan trong nước D. KOH nóng chảy

CÂU 8: Chất nào sau đây làm đổi màu quỳ tím?

- A. Gly B. Ala C. Val D. Lys

CÂU 9: Cho 4 dung dịch: HCl, AgNO_3 , NaNO_3 , NaCl. Chỉ dùng thêm một thuốc thử nào cho dưới đây để nhận biết được các dung dịch trên ?

- A. Quỳ tím. B. Phenolphatelein. C. dd NaOH. D. dd H_2SO_4 .

CÂU 10: Một mol chất nào sau đây tác dụng hoàn toàn với lượng dư AgNO_3 trong NH_3 thu được bốn mol bạc

- A. $\text{HOOC-CH}_2\text{-CHO}$ B. $\text{HO-CH}_2\text{-CHO}$ C. $\text{CH}_3\text{-CHO}$ D. HCHO

Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa – Mã đề 205

CÂU 11: Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp X gồm 2 amin đơn chức trong oxi được 0,09 mol CO_2 , 0,125 mol H_2O và 0,015 mol N_2 . Cho m gam hỗn hợp X tác dụng vừa đủ với dung dịch H_2SO_4 loãng được số gam muối là:

- A. 3,22 gam B. 2,488 gam C. 3,64 gam D. 4,25 gam

CÂU 12. Thủy phân hoàn toàn tripanmitin $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$ trong dung dịch NaOH (vừa đủ), thu được

- A. glixerol và muối của axit panmitic B. glixerol và axit panmitic
C. etylenglicol và axit panmitic D. etylenglicol và muối của axit panmitic

CÂU 13. Sắt là kim loại phổ biến và được con người sử dụng nhiều nhất. Trong công nghiệp, oxit sắt được luyện thành sắt diễn ra trong lò cao được thực hiện bằng phương pháp

- A. điện phân B. thủy luyện C. nhiệt luyện D. nhiệt nhôm

CÂU 14. Cho 10,8 gam hỗn hợp Mg và MgCO_3 (tỉ lệ mol 1:1) và dung dịch H_2SO_4 (dư), thu được V lít khí (đktc). Giá trị của V là

- A. 6,72 B. 4,48 C. 8,96 D. 2,24

CÂU 15: Có 4 dung dịch riêng biệt: CuSO_4 , ZnCl_2 , FeCl_3 , AgNO_3 . Nhúng vào mỗi dung dịch một thanh Ni. Số trường hợp xuất hiện ăn mòn điện hoá là

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

CÂU 16: Cho sơ đồ chuyển hoá: Glucozơ \longrightarrow X \longrightarrow Y \longrightarrow CH_3COOH . Hai chất X, Y lần lượt là

- A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ và $\text{CH}_2=\text{CH}_2$. B. CH_3CHO và $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$.
C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ và CH_3CHO . D. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ và CH_3CHO .

CÂU 17: Cho các phát biểu nào sau đây :

- A. Bột nhôm tự bốc cháy khi tiếp xúc với khí clo
B. Mg cháy trong khí CO_2 ở nhiệt độ cao.
C. Phèn chua có công thức $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$
B. Kim loại xesi được dùng để chế tạo tế bào quang điện.

Số phát biểu **đúng** là ?

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

CÂU 18: Cho hỗn hợp gồm 0,1 mol HCHO và 0,1 mol HCOOH tác dụng với lượng dư Ag_2O (hoặc AgNO_3) trong dung dịch NH_3 , đun nóng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, khối lượng Ag tạo thành là

- A. 43,2 gam. B. 10,8 gam. C. 64,8 gam. D. 21,6 gam.

CÂU 19: Cho dãy các chất: phenol, anilin, phenylamoni clorua, natri phenolat, etanol. Số chất trong dãy phản ứng được với NaOH (trong dung dịch) là

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

CÂU 20. Trung hòa 9 gam một axit no, đơn chức, mạch hở X bằng dung dịch KOH, thu được 14,7 gam muối. Công thức của X là

Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa – Mã đề 205

A. C_3H_7COOH B. $HCOOH$ C. CH_3COOH D. C_2H_5COOH

CÂU 21: Thủy phân hết một tấn mùn cưa chứa 80% xenlulozo rồi cho lên men rượu với hiệu suất 60%. Biết khối lượng riêng của C_2H_5OH nguyên chất là 0,8g/ml. Thể tích rượu 40⁰ thu được là

A. 640,25 lit B. 851,85 lit C. 912,32 lit D. 732,34 lit

CÂU 22: Cho các chất sau: $HCHO$, $HCOOCH_2CH_3$, triolein, glucozơ, fructozơ, axit acrylic, alanin. Tổng số chất có thể làm nhạt màu nước Br_2 là?

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

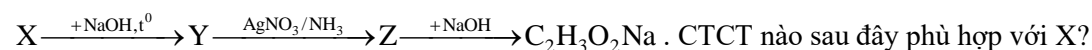
CÂU 23: Cho 27,75 gam chất hữu cơ A có công thức phân tử $C_3H_{11}N_3O_6$ tác dụng vừa đủ với 450 ml dung dịch $NaOH$ 1M tạo thành nước, 1 chất hữu cơ đa chức bậc một và m gam hỗn hợp muối vô cơ. Giá trị gần đúng nhất của m là

A. 28,6. B. 25,45. C. 21,15. D. 8,45

CÂU 24: Cho các chất: Al , Al_2O_3 , $Al_2(SO_4)_3$, $Zn(OH)_2$, $NaHS$, K_2SO_3 , $(NH_4)_2CO_3$. Số chất đều phản ứng được với dung dịch HCl và dung dịch $NaOH$ là :

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

CÂU 25: Biết X là este có công thức phân tử là $C_4H_nO_2$. Thực hiện dãy chuyển hóa



A. $CH_2=CHCOOCH_3$. B. $CH_3COOCH=CH_2$.
C. $HCOOC_3H_7$. D. $HCOOCH=CH-CH_3$.

CÂU 26. Cho các phát biểu sau:

- (a) Thủy phân vinyl axetat bằng $NaOH$ đun nóng, thu được muối và ancol.
- (b) PVC được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng.
- (c) Ở điều kiện thường, anilin là chất khí.
- (d) Xenlulozơ thuộc loại polisaccarit.
- (e) Thủy phân hoàn toàn anbumin thu được hỗn hợp α -amino axit.
- (g) Ở điều kiện thích hợp, triolein tham gia phản ứng cộng H_2 .
- (f) Các aminoaxit có nhiệt độ nóng chảy và nhiệt độ sôi cao.

Số phát biểu đúng là

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

CÂU 27: Hòa tan hoàn toàn 2,4 gam kim loại Mg vào dung dịch HNO_3 loãng, chỉ thu được V lít khí N_2 sản phẩm khử duy nhất (đktc). Giá trị của V là

A. 0,672 lít. B. 6,72lít. C. 0,448 lít. D. 4,48 lít.

CÂU 28: Cho 7,84 gam Fe tan hết trong HNO_3 thu được 0,12 mol khí NO và dung dịch X. Cho dung dịch chứa HCl (vừa đủ) vào X thu được khí NO (spk duy nhất) và dung dịch Y. Khối lượng muối có trong Y gần nhất với?

Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa – Mã đề 205

A. 31,75

B. 30,25

C. 35,65

D. 30,12

CÂU 29. Số hợp chất đồng phân cấu tạo của nhau có công thức phân tử $C_8H_{10}O$, trong phân tử có vòng benzen, tác dụng được với Na, không tác dụng được với NaOH là :

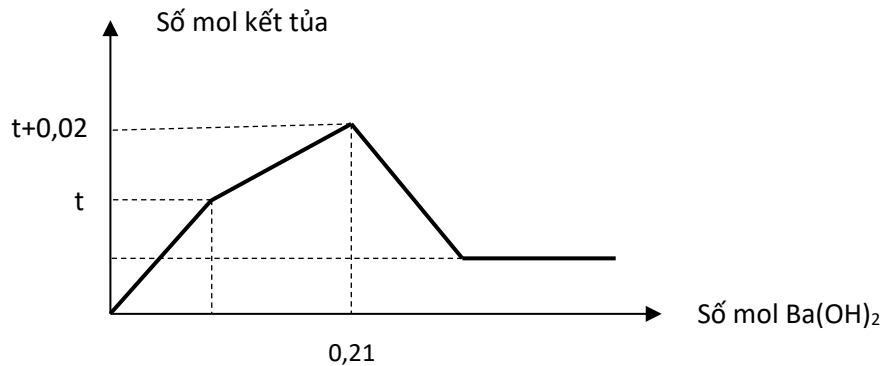
A. 4.

B. 6.

C. 7.

D. 5.

CÂU 30: Cho từ từ dung dịch $Ba(OH)_2$ đến dư vào dung dịch chứa $AlCl_3$ x (mol) và $Al_2(SO_4)_3$ y (mol). Phản ứng được biểu diễn theo đồ thị sau:



Giá trị của x + y là?

A. 0,07

B. 0,06

C. 0,09

D. 0,08

CÂU 31: Cho các chất sau: $NaHCO_3$, Al, $(NH_4)_2CO_3$, Al_2O_3 , ZnO, $Sn(OH)_2$, $Cr(OH)_3$, Ala, axit glutamic. Số chất có tính lưỡng tính là:

A. 5

B. 7

C. 8

D. 6

CÂU 32: Cho các phát biểu sau:

- (1). Các amin đều phản ứng được với dung dịch HCl.
- (2). Tripanmitin, tristearin đều là chất rắn ở điều kiện thường.
- (3). Phản ứng thủy phân chất béo trong (NaOH, KOH) là phản ứng xà phòng hóa.
- (4). Sản phẩm trùng ngưng metylmetacrylat được dùng làm thủy tinh hữu cơ.
- (5). Các peptit đều có phản ứng màu biure.
- (6). Tơ nilon – 6 có chứa liên kết peptit.
- (7). Dùng H_2 oxi hóa glucozơ hay fructozơ đều thu được sobitol.

Tổng số phát biểu đúng là:

A. 6

B. 3

C. 4

D. 5

CÂU 33: Cho các thí nghiệm sau:

- | | |
|--|---|
| (1). Cho NO_2 vào dung dịch NaOH. | (2). Cho HCl vào dung dịch $K_2Cr_2O_7$ |
| (3). Cho HCl vào dung dịch $Fe(NO_3)_3$ | (4). Cho $BaCl_2$ vào dung dịch K_2CrO_4 |
| (5). Cho Cu vào dung dịch hỗn hợp KNO_3 và HCl | (6). Đốt Ag ở nhiệt độ cao ngoài không khí. |

Số thí nghiệm xảy ra phản ứng oxi hóa khử là:

Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa – Mã đề 205

A. 3

B. 4

C. 5

D. 2

CÂU 34: Cho a gam hỗn hợp gồm Fe, Cu tác dụng hết với dung dịch chứa x mol CuSO_4 và 0,1 mol H_2SO_4 loãng, sau phản ứng hoàn toàn thu được khí H_2 , a gam chất rắn và dung dịch chỉ chứa một chất tan duy nhất. Giá trị của x là

A. 0,35.

B. 0,70.

C. 0,67.

D. 0,75.

CÂU 35: Cho 8,905 gam Ba tan hết vào V ml dung dịch $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,1M. Sau khi các phản ứng kết thúc thấy khối lượng dung dịch giảm 7,545 gam so với ban đầu. Giá trị của V **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

A. 210

B. 160

C. 260

D. 310

CÂU 36: Đốt cháy hoàn toàn 6,75 gam hỗn hợp E chứa 3 este đều đơn chức, mạch hở cần vừa đủ 8,904 lít O_2 (đktc) thu được CO_2 và 4,95 gam H_2O . Mặt khác, thủy phân hoàn toàn lượng E trên bằng dung dịch chứa NaOH (vừa đủ) thu được 2 ancol (no, đồng đẳng liên tiếp) và hai muối X, Y có cùng số C ($M_X > M_Y$ và $n_X < n_Y$). Đốt cháy hoàn toàn lượng ancol trên cần vừa đủ 0,18 mol O_2 . Tỷ số $n_X:n_Y$ là?

A. 11:17

B. 4:9

C. 3:11

D. 6:17

CÂU 37: Cho m gam hỗn hợp chứa KCl và CuSO_4 vào nước thu được dung dịch X. Điện phân dung dịch X trong thời gian t giây thu được dung dịch Y có khối lượng dung dịch giảm đi 9,3 gam. Nếu điện phân dung dịch X trong thời gian 2t giây thu được dung dịch có khối lượng giảm 12,2 gam và thoát ra 0,05 mol khí ở catot. Giá trị của m là:

A. 24,94

B. 23,02

C. 22,72

D. 30,85

CÂU 38: Hòa tan hoàn toàn m gam hỗn hợp X chứa Fe, Mg, Fe_2O_3 và $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ trong dung dịch chứa 0,01 mol HNO_3 và 0,51 mol HCl thu được dung dịch Y chỉ chứa (m + 14,845) gam hỗn hợp muối và 1,12 lít hỗn hợp khí Z (đktc) gồm hai đơn chất khí với tổng khối lượng là 0,62 gam. Cho NaOH dư vào Y thu được 17,06 gam kết tủa. Phần trăm khối lượng của Fe_2O_3 có trong X là:

A. 18,92%

B. 30,35%

C. 24,12%

D. 26,67%

CÂU 39. Đốt cháy hoàn toàn 19,32 gam hỗn hợp E gồm hai peptit mạch hở, hơn kém nhau hai nguyên tử cacbon, đều được tạo từ Gly và Ala ($M_X < M_Y$) cần dùng 0,855 mol O_2 , sản phẩm cháy gồm CO_2 , H_2O và N_2 được dẫn qua dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư, thấy khối lượng bình tăng 42,76 gam. Phần trăm khối của X trong E gần nhất?

A. 32,2%.

B. 38,8%.

C. 35,3%.

D. 40,4%.

CÂU 40: X là este no, hai chức; Y là este tạo bởi glyxerol và một axit cacboxylic đơn chức, không no chứa một liên kết $\text{C}=\text{C}$ (X, Y đều mạch hở và không chứa nhóm chức khác). Đốt cháy hoàn toàn 17,02 gam hỗn hợp E chứa X, Y thu được 18,144 lít CO_2 (đktc). Mặt khác đun nóng 0,12 mol E cần dùng 570 ml dung dịch NaOH 0,5 M; cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được hỗn hợp chứa 3 muối trong đó có hai muối no (Z, T) và hai ancol có cùng số nguyên tử cacbon. Số cặp (Z, T) thỏa mãn là?

A. 2

B. 5

C. 6

D. 7

Đề thi thử THPT Quốc gia 2020 môn Hóa – Mã đề 205

ĐÁP ÁN

Câu	Đáp án	Câu	Đáp án	Câu	Đáp án	Câu	Đáp án
1	A	11	A	21	B	31	C
2	D	12	A	22	A	32	B
3	D	13	C	23	A	33	A
4	C	14	B	24	C	34	B
5	C	15	A	25	B	35	A
6	B	16	C	26	A	36	C
7	B	17	B	27	C	37	A
8	D	18	C	28	A	38	D
9	A	19	B	29	D	39	D
10	D	20	C	30	D	40	C

-----HẾT-----

Trên đây là bộ **đề thi thử THPT quốc gia 2020 môn Hóa có đáp án Mã đề 205** giúp các em ôn tập lại các kiến thức đã học, đánh giá năng lực làm bài của mình và chuẩn bị cho kì kiểm tra THPT sắp tới được tốt hơn với số điểm cao như mong muốn.

Chúc các em thi tốt!