

Họ, tên thí sinh:.....

Mã đề 0302

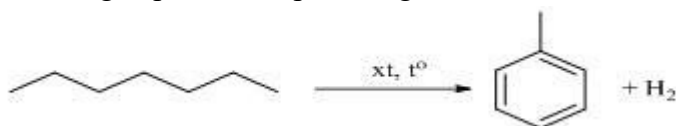
Số báo danh:.....

Cho biết nguyên tử khối: H = 1, C = 12, O = 16, Na = 23, S = 32, Fe = 56, Ni = 59, Cl=35,5. Hằng số Avogadro $N_A = 6,02.10^{23}$.

Các kí hiệu và chữ viết tắt: s: rắn; l: lỏng; g: khí; aq: dung dịch nước.

PHẦN I. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 18. Mỗi câu hỏi thí sinh chỉ chọn một phương án.

Câu 1. Reforming heptane theo phản ứng sau



Hệ số cân bằng trước H_2 của phương trình trên là

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

Câu 2. Cellulose là polysaccharide có nhiều trong gỗ, bông, đay, gai,...tập trung ở thành tế bào thực vật. Phát biểu nào sau đây **không** đúng về cellulose?

- A. Tan được trong nước và các dung môi thông thường.
B. Là thành phần chính của bông nõn.
C. Thủy phân hoàn toàn trong môi trường acid thu được glucose.
D. Được dùng làm vật liệu xây dựng, sản xuất đồ gỗ, vải sợi, giấy.

Câu 3. Nước muối sinh lí là dung dịch của chất X với nồng độ 0,9%, được dùng trong việc ngăn ngừa nguy cơ mất muối do đổ quá nhiều mồ hôi, sau phẫu thuật, mất muối do tiêu chảy hay các nguyên nhân khác. X là muối nào sau đây?

- A. NaCl. B. NaClO. C. Na_2SO_4 . D. $NaNO_3$.

Câu 4. Trong quá trình Solvay, ở giai đoạn tạo thành $NaHCO_3$ tồn tại cân bằng sau:



Khi làm lạnh dung dịch trên, muối bị tách ra khỏi dung dịch là

- A. $NaHCO_3$. B. NH_4Cl . C. NH_4HCO_3 . D. NaCl.

Câu 5. Một loại hợp kim của iron trong đó có nguyên tố C chiếm ít hơn 2,0% và một lượng rất ít các nguyên tố Cr, Mn, Si,... Hợp kim đó là

- A. gang xám. B. thép. C. gang trắng. D. duralumin.

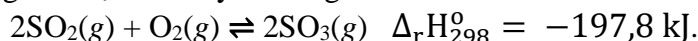
Câu 6. Phức chất cisplatin được dùng làm thuốc chữa bệnh ung thư có công thức phân tử là $[PtCl_2(NH_3)_2]$. Số loại phối tử trong phức chất là

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

Câu 7. Cách nào sau đây **không** làm mềm được nước có tính cứng vĩnh cửu?

- A. Dùng Na_2CO_3 . B. Đun nóng. C. Dùng nhựa cationite. D. Dùng Na_3PO_4 .

Câu 8. Cho cân bằng hoá học sau xảy ra trong bình kín:



Khi tác động một trong các yếu tố sau thì yếu tố nào sẽ làm cho cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận?

- A. Tăng thể tích bình. B. Tăng nhiệt độ. C. Thêm chất xúc tác. D. Tăng áp suất.

Câu 9. Khi phân cắt dị li liên kết C-X, tiểu phân trung gian mang điện tích dương trên nguyên tử carbon được gọi là carbocation. Độ bền của carbocation phụ thuộc vào cấu trúc của chúng. Carbocation chứa nguyên tử carbon mang điện tích dương liên kết với càng nhiều nhóm alkyl thì càng bền. Carbocation nào sau đây bền nhất?

- A. H_3C^+ . B. $(CH_3)_2HC^+$. C. $(CH_3)_3C^+$. D. $CH_3CH_2C^+$.

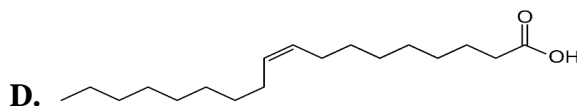
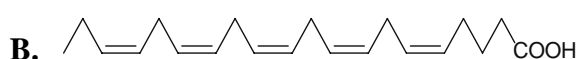
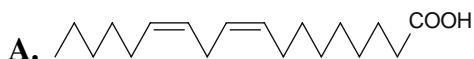
Câu 10. Phổ khối lượng (MS) là phương pháp để xác định phân tử khối của các hợp chất hữu cơ. Trên phổ khối lượng của ester X xác định được peak ion phân tử $[X^+]$ có giá trị m/z lớn nhất bằng 88. Chất X là

- A. methyl formate. B. vinyl acetate. C. ethyl acetate. D. methyl acetate.

Câu 11. Để điều chế kim loại barium (Ba) từ hợp chất $BaCl_2$, phương pháp nào sau đây là phù hợp nhất?

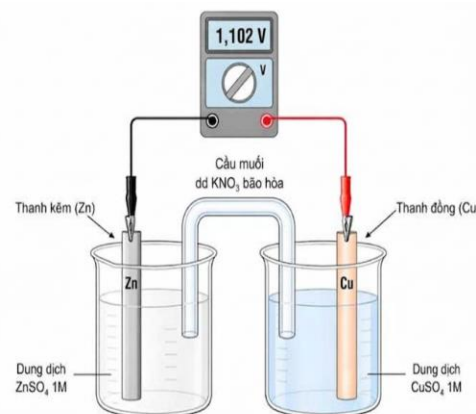
- A. Điện phân dung dịch. B. Nhiệt luyện. C. Điện phân nóng chảy. D. Thủy luyện.

Câu 12. Acid béo omega-3 và omega-6 là các acid béo không no với liên kết đôi đầu tiên ở vị trí số 3 và 6 khi đánh số từ nhóm methyl. Acid béo omega-3 và omega-6 đều có vai trò quan trọng đối với cơ thể, giúp phòng ngừa nhiều loại bệnh. Chất nào sau đây thuộc loại acid béo omega-3?



Sử dụng dữ kiện cho dưới đây để trả lời các câu 13 - 14:

Thiết lập pin Galvani gồm thanh Cu nhúng vào cốc đựng dung dịch CuSO_4 1M và thanh Zn nhúng vào cốc đựng dung dịch ZnSO_4 1M, ở 25°C . Nối hai thanh bằng dây dẫn, lắp một vôn kế để đo hiệu điện thế. Đóng kín mạch bằng cầu muối dung dịch KNO_3 bão hoà. Sơ đồ của pin Zn – Cu được mô tả như hình sau:



Câu 13. Vai trò của cầu muối KNO_3 là

- A. trung hòa điện tích ở hai dung dịch khi pin hoạt động
- B. chuyển các ion Cu^{2+} từ dung dịch cathode sang dung dịch anode.
- C. chuyển ion SO_4^{2-} từ dung dịch anode sang dung dịch cathode.
- D. chuyển electron từ cathode sang anode.

Câu 14. Cho các kết luận sau:

- (a) Nếu thế điện cực chuẩn của cặp Cu^{2+}/Cu là 0,34V thì thế điện cực chuẩn của cặp Zn^{2+}/Zn là 0,762V.
- (b) Sức điện động của pin duy trì ổn định trong suốt thời gian pin hoạt động.
- (c) Khi pin hoạt động, khối lượng dung dịch của hai điện cực không thay đổi.
- (d) Trong quá trình pin hoạt động, khối lượng thanh Zn giảm và khối lượng thanh Cu tăng.

Số kết luận **đúng** là

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

Câu 15. Sulfur được dùng để sản xuất sulfuric acid, phân bón, thuốc trừ sâu, lưu hoá cao su, diêm, dược phẩm và là nguyên tố cần thiết cho cơ thể sinh vật. Nguyên tử của nguyên tố sulfur có 16 electron. Ở trạng thái cơ bản, sulfur có số orbital chứa electron là

- A. 8.
- B. 10.
- C. 6.
- D. 9.

Câu 16. Tyrosine là một trong những loại amino acid cần thiết và có thể bổ sung cho cơ thể thông qua các thực phẩm ăn uống hàng ngày. Tyrosine làm tăng mức độ chất dẫn truyền thần kinh dopamine, adrenaline và norepinephrine giúp điều chỉnh tâm trạng, cải thiện trí nhớ, giúp tỉnh táo đầu óc và tăng khả năng tập trung. Với mỗi môi trường có giá trị pH bằng 0,10; 5,65; 9,59 và 12,90, coi tyrosine chỉ tồn tại ở dạng cho dưới đây:

pH	0,10	5,65	9,59	12,90
Dạng tồn tại	<chem>Oc1ccc(cc1)C[C@@H](N)C(=O)O</chem> Dạng (I)	<chem>Oc1ccc(cc1)C[C@@H](N)C(=O)[O-]</chem> Dạng (II)	<chem>Oc1ccc(cc1)C[C@@H](N)C(=O)[O-]</chem> Dạng (III)	<chem>[O-]c1ccc(cc1)C[C@@H](N)C(=O)[O-]</chem> Dạng (IV)

Trong quá trình điện di, ion sẽ chuyển về phía điện cực trái dấu với ion. Giá trị pH bằng bao nhiêu thì tyrosine hầu như không di chuyển trong điện trường?

- A. 0,10.
- B. 9,59.
- C. 12,90.
- D. 5,65.

Câu 17. Bậc của amine được tính bằng số gốc hydrocarbon liên kết trực tiếp với nguyên tử N. Amine nào sau đây là amine bậc ba?

- A. $(\text{CH}_3)_3\text{N}$.
- B. $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$.
- C. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$.
- D. CH_3NH_2 .

Câu 18. Insulin là hoocmon của cơ thể có tác dụng điều tiết lượng đường trong máu. Thủy phân một phân insulin thu được heptapeptide (X). Khi thủy phân không hoàn toàn X thu được hỗn hợp các peptide trong đó có các peptide sau: Ser-His-Leu; Val-Glu-Ala; His-Leu-Val; Gly-Ser-His. Nếu đánh số amino acid đầu N trong X là số 1 thì amino acid ở vị trí số 3 và số 7 lần lượt là

- A. His và Ala.
- B. Gly và Leu.
- C. Val và His.
- D. Ser và Glu.

PHẦN II. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 4. Trong mỗi ý a), b), c), d) ở mỗi câu, thí sinh chọn đúng hoặc sai.

Câu 1. Aspirin (hay acetylsalicylic acid) là một dẫn xuất của salicylic acid được sử dụng để hạ sốt và giảm đau nhẹ đến trung bình do tình trạng đau nhức cơ, răng, cảm lạnh đầu đầu và sưng tấy do viêm khớp. Một nhóm học sinh thực hiện tổng hợp Aspirin trong phòng thí nghiệm theo các bước:

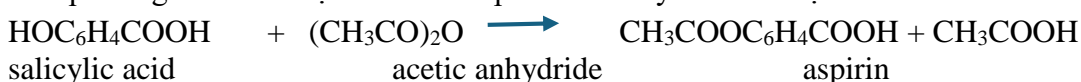
Bước 1: Cho 55,0 gam salicylic acid khan và 80,0 mL acetic anhydride ($d = 1,08 \text{ g/mL}$) vào bình cầu 250 mL; thêm 4,0 ml sulfuric acid đặc vào và lắc kĩ. Sau đó, khuấy khối phản ứng ở $50 - 60^\circ\text{C}$ trong khoảng 45 phút cho đến khi tan hết phần chất rắn.

Bước 2: Dùng nước đá để làm lạnh hỗn hợp phản ứng đến nhiệt độ nhỏ hơn 10°C . Cho hỗn hợp vào cốc lớn, thêm từ từ 750 ml nước cất và khuấy kỹ, aspirin sẽ kết tủa. Lọc lấy sản phẩm bằng phễu lọc Buchner.

Bước 3: Hòa tan aspirin thô trong 100 ml ethanol 90° , đun nóng để tan hoàn toàn, sau đó đổ dung dịch này từ từ vào 450 ml nước nóng khoảng 50°C , đun nóng nhẹ cho chất rắn tan hết. Để nguội dung dịch thu được đến nhiệt độ phòng. Aspirin kết tinh dưới dạng tinh thể, lọc và hút hết nước, sấy khô ở 50°C .

Bước 4: Cân sản phẩm thu được 52,4 gam aspirin.

Biết phương trình hóa học điều chế aspirin từ salicylic acid được biểu diễn như sau



a) Hiệu suất của quá trình tổng hợp aspirin ở thí nghiệm trên đạt 73%. (kết quả làm tròn đến hàng đơn vị)

b) Phương pháp tách và tinh chế aspirin ở trên là phương pháp kết tinh.

c) Aspirin có khả năng tham gia phản ứng với dung dịch NaOH dư theo tỉ lệ mol 1:2.

d) Aspirin tan trong nước nhiều hơn salicylic acid.

Câu 2. Nhựa là một loại vật liệu có nhiều ứng dụng trong đời sống. Dưới đây chai hoặc các vật dụng bằng nhựa thường có kí hiệu các con số. Số 3 là loại đang được sử dụng để sản xuất đồ nhựa như ống dẫn nước, vải che mưa... Ở nhiệt độ cao, nhựa số 3 bị phân hủy, có mùi hôi và gây ngộ độc. Số 2 là loại nhựa mềm, nóng chảy trên 110°C , có tính khá trơ với môi trường acid, kiềm, dầu mỡ, được dùng phổ biến làm màng mỏng, bình chứa...



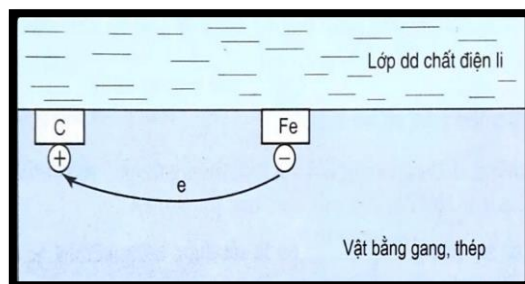
a) Khi chịu tác dụng của nhiệt độ hoặc áp lực bên ngoài, hai loại nhựa trên bị biến dạng và vẫn giữ nguyên sự biến dạng đó khi thôi tác dụng.

b) Trong 1,875 gam nhựa số 3 có khoảng $1,806 \cdot 10^{20}$ mắt xích.

c) Nhựa số 3 điều chế từ phản ứng trùng ngưng vinyl chloride và nhựa số 2 điều chế từ phản ứng trùng ngưng 6 - aminohexanoic acid.

d) Nhựa số 2 được đánh giá an toàn cho sức khỏe, có thể sản xuất đồ dùng đựng thực phẩm.

Câu 3. Sau một thời gian sử dụng các lan can bằng thép bắt đầu xuất hiện lớp gỉ nâu đỏ. Quan sát kĩ cho thấy trên bề mặt kim loại luôn có một lớp nước mỏng do hơi ẩm ngưng tụ, trong đó đã hòa tan O_2 và CO_2 . Lớp nước này tạo môi trường điện li, làm phát sinh nhiều pin điện hóa rất nhỏ trên bề mặt lan can, khiến sắt bị oxi hóa dần và hình thành gỉ. Hình ảnh bên cạnh mô tả về sự ăn mòn của gang, thép trong không khí ẩm.



a) Quá trình ăn mòn tạo nên vô số pin điện hóa rất nhỏ mà anode là carbon và cathode là sắt.

b) Tại cathode xảy ra quá trình khử: $\text{O}_2(g) + 2\text{H}_2\text{O}(l) + 4e^- \rightarrow 4\text{OH}^-(aq)$.

c) Lớp gỉ sắt có thành phần chính là $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$.

d) Các đồ vật bằng gang, thép để trong không khí khô, quá trình ăn mòn xảy ra tương tự khi để trong không khí ẩm.

Câu 4. Một kỹ sư hóa học làm việc tại một nhà máy luyện kim đang kiểm tra chất lượng của một lô quặng sắt trước khi đưa vào lò cao. Anh ta lấy 6 gam mẫu chứa Fe_3O_4 , Fe_2O_3 và các tạp chất trơ. Hòa tan mẫu vào lượng dư dung dịch H_2SO_4 10% thu được dung dịch A. Pha loãng dung dịch A đến thể tích 50 mL.

Thí nghiệm 1: Cho 10 mL dung dịch A tác dụng với dung dịch NaOH dư thu được 2,59 gam kết tủa.

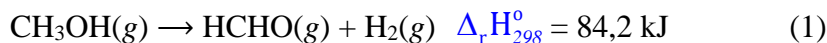
Thí nghiệm 2: Lấy 10 mL dung dịch A đem đi chuẩn độ bằng dung dịch chuẩn KMnO_4 0,1 M. Thực hiện chuẩn độ 3 lần. Kết quả đạt được như sau:

Lần chuẩn độ	1	2	3
Thể tích dung dịch KMnO_4 (mL)	10,0	10,1	10,0

- a) Thời điểm kết thúc chuẩn độ ở thí nghiệm 2 là dung dịch trong bình tam giác xuất hiện màu hồng nhạt, bền trong trong khoảng 20s.
- b) Phần trăm khối lượng Fe_2O_3 trong mẫu ban đầu là 56 %. (kết quả làm tròn đến hàng đơn vị)
- c) Quan sát màu sắc kết tủa trong thí nghiệm 1 thấy màu trắng hơi xanh.
- d) Có thể thay dung dịch H_2SO_4 bằng dung dịch acid mạnh như HCl , HNO_3 nhưng phải đảm bảo lượng H^+ dư sau phản ứng.

PHẦN III. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 6.

Câu 1. Formaldehyde là một hoá chất quan trọng, có thể điều chế bằng phương pháp dehydrogen hoá methanol (trong điều kiện nhiệt độ khoảng 700°C , sử dụng chất xúc tác thích hợp).



Nhiệt độ duy trì phản ứng (1) được lấy từ phản ứng giữa H_2 với O_2 của không khí theo phản ứng:



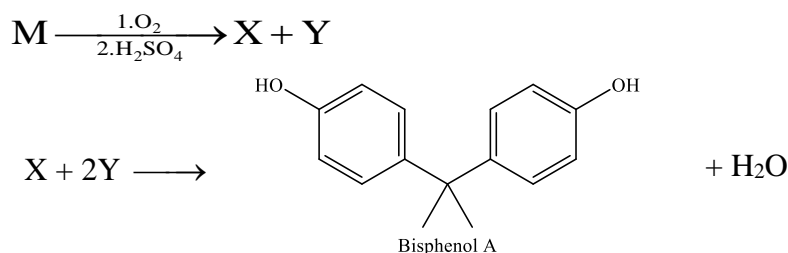
Tính % thể tích methanol trong hỗn hợp gồm methanol và không khí đưa vào để phản ứng (1) tự duy trì ở 700°C . Biết rằng oxygen chiếm 20% thể tích không khí và phản ứng hết; lượng nhiệt mà nitrogen đã hấp thụ chiếm 34% lượng của phản ứng (2). (Không làm tròn kết quả các phép tính trung gian, chỉ làm tròn kết quả cuối cùng đến hàng phần mười).

Câu 2. Thực hiện các thí nghiệm về tính chất của một số hợp chất hữu cơ, được đánh số thứ tự như sau:

- (1) Cho vài giọt dung dịch aniline loãng vào ống nghiệm chứa nước bromine.
- (2) Thêm vài giọt dung dịch HNO_3 đặc vào ống nghiệm chứa 2 mL dung dịch lòng trắng trứng.
- (3) Nhỏ vài giọt iodine vào ống nghiệm chứa 2 mL dung dịch hồ tinh bột 1%.
- (4) Cho 2 mL dung dịch glucose 2% vào ống nghiệm chứa dung dịch AgNO_3 trong NH_3 , đun nhẹ.

Hãy gán số thứ tự của các thí nghiệm trên lần lượt theo các hiện tượng của phản ứng: a) chất rắn màu vàng; b) màu xanh tím; c) kết tủa trắng; d) lớp kim loại sáng bóng bám lên thành ống nghiệm. (Sắp xếp theo trình tự thành dãy bốn số, ví dụ 1234, 4321...).

Câu 3. Bisphenol A được dùng nhiều trong công nghiệp điều chế nhựa epoxy và được điều chế theo sơ đồ sau:



Hydrocarbon M có công thức đơn giản nhất là C_3H_4 . Sự hiện diện bất thường của X trong nước tiểu người là một dấu hiệu của bệnh tiểu đường và được phát hiện qua việc xét nghiệm **chỉ số KET** (viết tắt của **KETONE**). Tổng phân tử khối của M và Y là bao nhiêu?

Câu 4. Số liên kết cho – nhận mà nguyên tử trung tâm Fe^{3+} tạo được với phối tử aqua trong phức chất $[\text{Fe}(\text{OH}_2)_6]^{3+}$ là bao nhiêu?

Câu 5. Một trong những phương pháp thông dụng để bảo vệ kim loại khỏi sự ăn mòn đó là phủ lên kim loại cần bảo vệ một lớp kim loại khác, đó là phương pháp mạ kim loại. Người ta muốn mạ một lớp kim loại nickel (Ni) có bề dày 200 μm lên bề mặt một thanh kim loại hình trụ có bán kính 20 mm và chiều cao 0,5 m bằng phương pháp điện phân. Bình điện phân được thiết kế cho thí nghiệm này chứa 5,4025 kg $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ và 7,2 lít nước với cathode là thanh kim loại cần mạ và anode là điện cực graphite. Cho biết khối lượng riêng của Ni là 8,9 g/cm^3 ; khối lượng riêng của nước là 1,0 g/cm^3 ; $\pi = 3,14$; hiệu suất điện phân là 100%; 1 $\mu\text{m} = 10^{-4} \text{ cm}$. Giả sử quá trình điện phân lượng nước bay hơi không đáng kể. Xác định nồng độ % của dung dịch NiSO_4 trong bình điện phân tại thời điểm kết thúc điện phân. (Không làm tròn kết quả các phép tính trung gian, chỉ làm tròn kết quả cuối cùng đến hàng phần mười).

Câu 6. Giá trị phần trăm khối lượng của C trong phân tử sodium stearate là bao nhiêu? (làm tròn đến phần mười).

-- Hết --