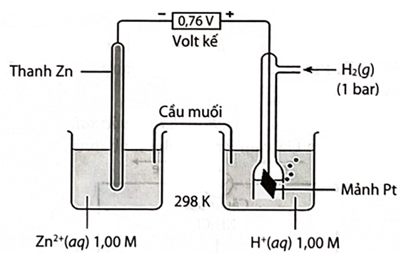
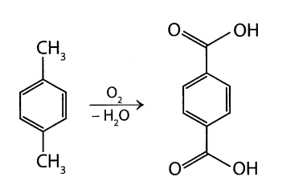
# TOP 10 đề thi Học kì 1 Hóa 12 (Cánh diều) năm 2024 có đáp án

Chỉ từ 70k mua trọn bộ Đề thi Học kì 1 Hóa 12 Cánh diều bản word có lời giải chi tiết:  
B1: Gửi phí vào tài khoản 0711000255837 - NGUYEN THANH TUYEN - Ngân hàng Vietcombank **(QR)**  
B2: Nhắn tin tới zalo Vietjack Official - nhấn vào đây để thông báo và tài liệu.  
Xem thử tài liệu tại đây: Link tài liệu  
**Bộ đề thi Học kì 1 Hóa 12 (Cánh diều) có đáp án**  
**Sở Giáo dục và Đào tạo ...**  
**Đề thi Học kì 1 - Cánh diều**  
**Năm học ...**  
**Môn: Hóa học 12**  
*Thời gian làm bài: phút*  
**(Đề 1)**  
**PHẦN I.** **Câu trắc nghiệm nhiều phương án lựa chọn.** *Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 18. Mỗi câu hỏi thí sinh chỉ chọn một phương án.*  
**Câu 1.** Amino acid nào sau đây có khối lượng phân tử là 89 amu?  
**A.** Glycine.   
**B.** Alanine.   
**C.** Valine.   
**D.** Lysine.  
**Câu 2.** Số liên kết peptide trong phân tử peptide Ala-Val-Ala-Gly-Ala là  
**A.** 4.   
**B.** 5.   
**C.** 3.   
**D.** 2.  
**Câu 3.** Thuốc thử để phân biệt methylamine và trimethylamine là  
**A.** quỳ tím.   
**B.** HCl.   
**C.** HNO2.   
**D.** FeCl3.  
**Câu 4.** Loại polymer nào sau đây có chứa nguyên tố nitrogen?  
**A.** Polyethylene.  
**B.** Poly(vinyl chloride).  
**C.** Polyisoprene.  
**D.** Tơ olon.  
**Câu 5.** Trùng hợp propylene thu được polymer có tên gọi là  
**A.** polystyrene.  
**B.** polyethylene.   
**C.** polypropylene.   
**D.** poly(vinyl chloride).   
**Câu 6.** Trên các sản phẩm làm từ chất dẻo thường có kí hiệu gồm các mũi tên tạo hình tam giác cho biết vật liệu có thể tái chế (mã tái chế) và một số đi kèm mô tả loại nhựa cấu thành sản phẩm (mã nhận diện nhựa). Ví dụ trong mã tái chế dưới đây có số 3 là kí hiệu của nhựa poly(vinyl chloride). Tên của monomer dùng để điều chế loại polymer này là  
  
**A.** methylbenzene.   
**B.** vinyl chloride.   
**C.** vinylbenzene.   
**D.** cyclohexane.  
**Câu 7.** Tơ capron thuộc loại tơ  
**A.** vinylic.   
**B.** polyester.   
**C.** polyamide.   
**D.** thiên nhiên.  
**Câu 8.** Cho các chất: methylmethacrylate (1), toluene (2), acrylonitrile (3), valine (4), styrene (5). Các chất có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp tạo polymer là  
 **A.** (1), (2) và (3).   
**B.** (1), (2) và (5).   
**C.** (1), (3) và (5).   
**D.** (3), (4) và (5).  
**Câu 9.** Cho các polymer sau: poly(vinyl chloride), polystyrene, polyethylene, polybuta-1,3-diene, polyisoprene, tơ capron. Trong số các polymer trên, có bao nhiêu chất có thể tham gia phản ứng cộng trong điều kiện thích hợp?  
**A.** 1.   
**B.** 2.   
**C.** 3.   
**D.** 4.  
**Câu 10.** Phát biểu nào sau đây là **không** đúng khi nói về tơ?  
**A.** Theo nguồn gốc, tơ được chia thành 3 loại: tơ tự nhiên, tơ tổng hợp và tơ bán tổng hợp.  
**B.** Tơ là những vật liệu polymer hình sợi, mạch dài, thường phân nhánh.  
**C.** Tơ tằm thuộc loại polypeptide.  
**D.** Tơ là vật liệu kém bền trong môi trường acid cũng như trong môi trường base.  
**Câu 11.** Nguồn điện hoá học nào sau đây **không** dựa vào các phản ứng hoá học?  
**A.** Pin Galvani.   
**B.** Pin nhiên liệu.   
**C.** Acquy.   
**D.** Pin mặt trời.  
**Câu 12.** Cho thứ tự sắp xếp các cặp oxi hoá – khử trong dãy điện hoá: Mg2+/Mg, H2O/H2, OH-, 2H+/H2, Ag+/Ag. Cặp oxi hoá/khử có giá trị thế điện cực chuẩn lớn nhất trong dãy là  
**A.** 2H+/H2.   
**B.** Ag+/Ag.   
**C.** H2O/H2,OH-.   
**D.** Mg2+/Mg.  
**Câu 13.** Kí hiệu cặp oxi hoá - khử ứng với quá trình khử: Fe3+ + 1e → Fe2+ là  
**A.** Fe3+/Fe2+.   
**B.** Fe2+/Fe.   
**C.** Fe3+/Fe.   
**D.** Fe2+/Fe3+.  
**Câu 14.** Cho dãy sắp xếp các kim loại theo chiều giảm dần tính khử: Na, Mg, Al, Zn. Trong số các cặp oxi hoá - khử sau, cặp nào có giá trị thế điện cực chuẩn nhỏ nhất?  
**A.** Mg2+/Mg.   
**B.** Zn2+/Fe.   
**C.** Na+/Na.   
**D.** Al3+/Al.  
**Câu 15.** Cho phản ứng hoá học:   
Fe + Cu2+ → Fe2+ + Cu  
Phát biểu nào sau đây về phản ứng trên là đúng?  
 **A.** Cu2+ khử Fe thành Fe2+.   
 **B.** Fe2+ có tính oxi hoá mạnh hơn Cu2+.  
 **C.** Fe có tính khử yếu hơn Cu.   
 **D.** Fe là chất khử, Cu2+ là chất oxi hoá.  
**Câu 16.** Cho thế điện cực chuẩn của các cặp oxi hoá– khử: Fe2+/Fe, K+/K, Ag+/Ag, Mg2+/Mg, Cu2+/Cu lần lượt là -0,44V, -2,924V, +0,799V, -2,353V, +0,340V. Ở điều kiện chuẩn, kim loại Cu khử được ion kim loại nào sau đây?  
**A.** Na+.   
**B.** Mg2+.   
**C.** Ag+.   
**D.** Fe2+.  
**Câu 17.** Cho biết: EoFe2+/Fe=−0,440 V;E0Cu2+/Cu=+0,340 V.EFe^(2+)/Feo=−0,440 V;ECu^(2+)/Cu0=+0,340 V.   
Sức điện động chuẩn của pin điện hoá Fe - Cu là  
**A.** 0,920V.   
**B.** 1,660V.   
 **C.** 0,100V.   
**D.** 0,780V.  
**Câu 18.** Cho Eopin(Ni−Cu)=0,59VEpin   (Ni−Cu)o=0,59  V và EoCu2+/Cu=0,34V.ECu^(2+)/Cuo=0,34  V. Thế điện cực chuẩn của cặp oxi hóa – khử Ni2+/Ni(EoNi2+/Ni)Ni^(2+)/Ni  (ENi^(2+)/Nio) là  
**A.** – 0,25 V.   
**B.** – 0,34 V.   
**C.** 0,35 V.   
**D.** 0,34 V.  
**PHẦN II.** **Câu trắc nghiệm đúng sai.** *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. (Đ – S)*  
**Câu 1.** Oleic acid là một acid béo. Chất béo được tạo nên từ oleic acid và glycerol là triolein.  
 **a.** Công thức oleic acid có thể viết gọn là C17H31COOH.  
 **b.** Triolein thể lỏng ở điều kiện thường.  
 **c.** Trong phân tử oleic acid có chứa 2 liên kết đôi C=C đều ở dạng cis.  
 **d.** Xà phòng hóa hoàn toàn 17,68 gam triolein cần vừa đủ dung dịch chứa 0,06 mol NaOH.  
**Câu 2.** Cho các phát biểu sau đây về hợp chất carbohydrate.  
 **a.** Tinh bột gồm amylose và amylopectin.  
 **b.** Cellulose và tinh bột đều là các disaccharide có trong tự nhiên.  
 **c.** Cellulose tan trong dung dịch chứa phức chất của Cu2+Cu^(2+) với ammonia.  
 **d.** Glucose phản ứng với methyl alcohol (có mặt khí HCl) do trong cấu tạo có nhóm-OH hemiacetal.  
**Câu 3.** Tơ polyamide dùng để dệt vải lót lốp ô tô, máy bay; vải may mặc; bện làm dây cáp, dây dù, lưới đánh cá; làm chỉ khâu vết mổ. Polyamide còn được dùng để đúc những bộ phận máy chạy êm, không gỉ (bách xe răng cưa, chân vịt tàu thuỷ, cánh quạt điện).  
 **a.** Tơ polyamide kém bền dưới tác dụng của acid và kiềm do liên kết -CO-NH- phản ứng được với cả acid và kiềm.  
 **b.** Polymer thuộc loại polyamide là tơ lapsan, nylon-6,6 và tơ enang.  
 **c.** Tơ polyamide là loại tơ có chứa liên kết amide (-NH-CO-).  
 **d.** Khối lượng phân tử của 1 loại tơ capron bằng 16 950 amu. Số mắt xích trong công thức phân tử của tơ capron trên là 160.  
**Câu 4.** Cho pin điện hoá có cấu tạo như sau:  
  
**a.** Tại điện cực âm xảy ra quá trình oxi hoá Zn (s) thành ion Zn2+(aq).Zn^(2+)(aq).  
**b.** Sức điện động chuẩn của pin là 0,76 V  
**c.** Tại điện cực anode xảy ra quá trình khử ion H+(aq)H^(+)(aq) thành khí H2(g).H\_(2)(g).  
**d.** Phản ứng xảy ra trong pin là: H2(g)+Zn2+(aq)→Zn(s)+2H+(aq).H\_(2)(g)+Zn^(2+)(aq)→Zn(s)+2H^(+)(aq).  
**PHẦN III. Câu hỏi trắc nghiệm yêu cầu trả lời ngắn.** *Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 6.*  
**Câu 1.** Vị tanh của cá, đặc biệt cá mè, là do các amine gây ra, trong đó có amine X. Phân tích nguyên tố đối với X thu được kết quả: %C = 61,02%; %H = 15,25%; %N = 23,73% (về khối lượng). Từ phổ khối lượng, xác định được phân tử khối của X bằng 59. Bằng các phương pháp khác, thấy phân tử X có cấu trúc đối xứng cao. Công thức cấu tạo của X là?  
**Câu 2.** Poly(methyl methacrylate) (PMMA) cho ánh sáng truyền qua trên 90% nên được sử dụng làm thuỷ tinh hữu cơ. Thực hiện phản ứng trùng hợp monomer nào thu được PMMA?  
**Câu 3.** Terephthalic acid là chất rắn màu trắng, tiền thân của polyester PET, được sử dụng để sản xuất quần áo và chai nhựa. Quá trình tổng hợp terephthalic từ p-xylene theo sơ đồ sau:  
  
Có bao nhiêu phân tử oxygen đã phản ứng với 1 phân tử p-xylene trong phản ứng trên?  
**Câu 4.** Khối lượng phân tử của 1 loại tơ capron bằng 16 950 amu. Số mắt xích trong công thức phân tử của tơ capron trên là?  
**Câu 5.** Cho giá trị thế điện cực của một số cặp oxi hóa – khử: EoFe2+/Fe=−0,44V;EFe^(2+)/Feo=−0,44V;EoZn2+/Zn=−0,76V;EZn^(2+)/Zno=−0,76V;EoCu2+/Cu=0,34V;EoAg+/Ag=0,80V.ECu^(2+)/Cuo=0,34V; EAg^(+)/Ago=0,80V. Có bao nhiêu ion có thể oxi hóa được kim loại Fe?  
**Câu 6.** Một pin điện hoá được thiết lập từ hai điện cực tạo bởi hai cặp oxi hoá/khử là M2+/M và Ag+/Ag. Cho biết:  
  
  
  
  
Cặp oxi hoá-khử  
  
  
Fe2+/Fe  
  
  
Ni2+/Ni  
  
  
Sn2+/Sn  
  
  
Cu2+/Cu  
  
  
Ag+/Ag  
  
  
  
  
Thế điện cực chuẩn (V)  
  
  
-0,44  
  
  
-0,257  
  
  
-0,137  
  
  
+0,340  
  
  
+0,799  
  
  
  
  
Nếu M là một trong số các kim loại: Fe, Ni, Sn, Cu thì sức điện động chuẩn lớn nhất của pin bằng bao nhiêu vôn? *(Làm tròn kết quả đến hàng phần trăm)*.   
**ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN GIẢI**  
**Phần I:** Mỗi câu trả lời đúng được 0,25 điểm.  
  
  
  
  
  
**Câu**  
  
  
**Đáp án**  
  
  
**Câu**  
  
  
**Đáp án**  
  
  
  
  
1  
  
  
**B**  
  
  
10  
  
  
**B**  
  
  
  
  
2  
  
  
**A**  
  
  
11  
  
  
**D**  
  
  
  
  
3  
  
  
**C**  
  
  
12  
  
  
**A**  
  
  
  
  
4  
  
  
**D**  
  
  
13  
  
  
**A**  
  
  
  
  
5  
  
  
**C**  
  
  
14  
  
  
**C**  
  
  
  
  
6  
  
  
**B**  
  
  
15  
  
  
**D**  
  
  
  
  
7  
  
  
**C**  
  
  
16  
  
  
**C**  
  
  
  
  
8  
  
  
**C**  
  
  
17  
  
  
**D**  
  
  
  
  
9  
  
  
**B**  
  
  
18  
  
  
**A**  
  
  
  
  
...............................................  
...............................................  
...............................................