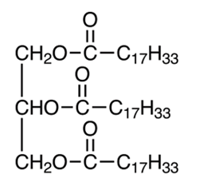
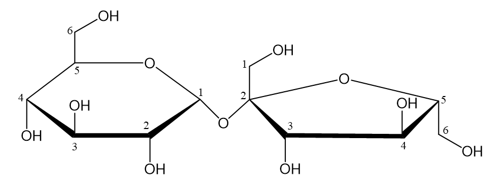
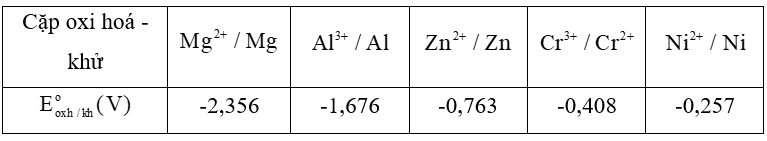
# TOP 10 đề thi Học kì 1 Hóa 12 (Kết nối tri thức) năm 2024 có đáp án

Chỉ từ 70k mua trọn bộ Đề thi Học kì 1 Hóa 12 Kết nối tri thức 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 (Kết nối tri thức) có đáp án**  
**Sở Giáo dục và Đào tạo ...**  
**Đề thi Học kì 1 - Kết nối tri thức**  
**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.** Chất nào sau đây thể khí ở điều kiện thường ?  
**A.** Methyl amine.   
**B.** Aniline.   
**C.** Cellulose.   
**D.** Glucose.  
**Câu 2.** Hợp chất nào sau đây thuộc loại protein?  
**A.** Saccharose.   
**B.** Albumin.   
**C.** Triglyceride.   
**D.** Cellulose.  
**Câu 3.** Cho các phát biểu sau:  
 (a) Không nên vắt chanh vào sữa khi uống.  
 (b) Enzyme bị biến tính không thể thực hiện vai trò xúc tác.  
 (c) Khi làm đậu phụ xảy ra sự đông tụ protein.  
 (d) Sự thuỷ phân protein xảy ra trong quá trình làm nước mắm hay nấu nước tương.  
 (e) Mỗi enzyme có một nhiệt độ tối ưu. Tại nhiệt độ tối ưu, enzyme có hoạt tính tối đa làm tốc độ phản ứng xảy ra nhanh nhất.  
Số phát biểu đúng là  
**A.** 5.   
**B.** 4.   
**C.** 3.   
**D.** 2.  
**Câu 4.** Polymer là những hợp chất có phân tử khối lớn do nhiều đơn vị nhỏ liên kết với nhau tạo thành. Các đơn vị nhỏ này được gọi là   
**A.** mắt xích.  
**B.** monomer.   
**C.** hệ số polymer hóa.   
**D.** hệ số trùng hợp.  
**Câu 5.** Monomer tạo nên mắt xích của polypropylene (PP) là  
**A.** CH4.   
**B.** CH2=CH2.   
**C.** CH3 – CH=CH2.   
**D.** CH≡CH.  
**Câu 6.** Teflon là polymer nhiệt dẻo, dùng để tráng, phủ lên chảo, nồi để chống dính, được trùng hợp từ monomer là  
**A.** CF2 = CF2  
**B.** CH2 **=** CH2  
**C.** CHF = CHF  
**D.** CH2 = CHCl  
**Câu 7.** Chất được dùng nhiều làm màng mỏng, vật liệu cách điện, bình chứa là  
**A.** Polyethylene.  
**B.** Poly(vinyl chloride).  
**C.** Nylon 6-6.   
**D.** Cao su thiên nhiên.  
**Câu 8.** Tơ visco thuộc loại tơ?  
**A.** Polyamide.   
**B.** Polyester.   
**C.** Thiên nhiên.   
**D.** Bán tổng hợp.  
**Câu 9.** Loại polymer nào sau đây được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng?  
**A.** PVC.   
**B.** PET.   
**C.** Cao su buna.   
**D.** Teflon.  
**Câu 10.** Cho các chất: caprolactam (1), isopropylbenzene (2), acrylonitrile (3), glycine (4), vinyl acetate (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 11.** Kí hiệu cặp oxi hoá − khử ứng với quá trình khử: Fe2+ + 2e → Fe là  
 **A.** Fe3+/Fe2+.   
**B.** Fe2+/Fe.   
**C.** Fe3+/Fe.   
**D.** Fe2+/Fe3+.  
**Câu 12.** Giá trị thế điện cực chuẩn của cặp oxi hoá − khử nào được quy ước bằng 0?  
**A.** Na+/Na.   
**B.** 2H+/H2.   
**C.** Al3+/Al.   
**D.** Cl2/2Cl–.  
**Câu 13.** Cặp oxi hóa – khử của kim loại là  
**A.** dạng oxi hóa và dạng khử của cùng một nguyên tố kim loại.  
**B.** dạng oxi hóa và dạng khử của cùng một hợp chất của kim loại.  
**C.** dạng oxi hóa và dạng khử của các dạng thù hình của một nguyên tố kim loại.  
**D.** dạng oxi hóa và dạng khử của một cation kim loại và kim loại đó.  
**Câu 14.** Trong số các ion: Ag+, Al3+, Na+, Mg2+, ion nào có tính oxi hoá mạnh nhất ở điều kiện chuẩn?  
 **A.** Na+. **B.** Mg2+. **C.** Ag+. **D.** Al3+.  
**Câu 15.** Dãy các ion được sắp xếp theo chiều tính oxi hoá giảm dần là  
 **A.** K+ > Mg2+ > Al3+ > Fe2+ > Cu2+.  
 **B.** Fe2+ > Cu2+ > K+ > Mg2+ > Al3+.  
 **C**. Cu2+ > Fe2+ > K+ > Mg2+ > Al3+.  
 **D**. Cu2+ > Fe2+ > Al3+ > Mg2+ > K+.  
**Câu 16.** Trong quá trình hoạt động của pin điện Ni − Cu, quá trình xảy ra ở anode là  
**A.** Ni ⟶ Ni2+ + 2e.   
**B.** Cu ⟶ Cu2+ + 2e.  
**C.** Cu2+ + 2e ⟶ Cu.   
**D.** Ni2+ + 2e ⟶ Ni.  
**Câu 17.** Cho pin điện hoá Al – Pb. Biết  EοAl3+/Al=−1,66V  EAl^(3+)/Alο=−1,66V; EοPb2+/Pb=−0,13VEPb^(2+)/Pbο=−0,13V. Sức điện động của pin điện hoá Al – Pb là  
**A.** 1,79V.   
**B.** −1,79V.   
**C.** −1,53V.   
**D.** 1,53V.  
**Câu 18.** Cho pin điện hóa Pb – Cu có sức điện động chuẩn Eοpin (Pb – Cu)Epin (Pb – Cu)ο= 0,47 V, pin Zn – Cu có sức điện động chuẩn Eοpin (Zn – Cu)Epin (Zn – Cu)ο= 1,10 V. Sức điện động chuẩn của pin Zn – Pb là  
**A.** 0,63 V.   
**B.** 1,57 V.   
**C.** 0,47 V.   
**D.** 0,55 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.** Cho công thức cấu tạo của chất béo như sau:  
  
 **a.** Hydrogen hóa hoàn toàn chất béo trên trong điều kiện thích hợp thu được tristearin.  
 **b.** Chất béo trên có tên là glyceryl trioleate.   
 **c.** Thủy phân hoàn toàn a mol chất béo trên cần vừa đủ 3a mol KOH thu được a mol C17H33COOK và 3a mol C3H5(OH)3.   
 **d.** Để xà phòng hóa 100 kg triolein có chỉ số acid bằng 7 cần 14,1 kg NaOH thu được khoảng 103 kg xà phòng.  
**Câu 2.** Saccharose được cấu tạo từ một đơn vị α-glucose và một đơn vị β-fructose. Công thức cấu tạo của saccharose như hình dưới:  
  
**a.** Saccharose là một polysaccharide có công thức phân tử là C12H22O11.   
**b.** Các đơn vị α-glucose và β-fructose liên kết với nhau qua liên kết α-1,2-glycoside.  
**c.** Do được cấu tạo từ một đơn vị α-glucose và một đơn vị β-fructose, vì vậy saccharose có khả năng tham gia phản ứng với thuốc thử Tollens.   
**d.** Nhóm –OH ở vị trí C4 (đơn vị α-glucose) là nhóm –OH hemiacetal.   
**Câu 3.** Poly(methyl methacrylate) (viết tắt là PMMA) là một polymer được điều chế từ methyl methacrylate. PMMA được sử dụng để chế tạo thuỷ tinh hữu cơ plexiglass. Plexiglass được dùng làm kính máy bay, ô tô, kính trong các máy móc nghiên cứu, trong xây dựng, trong y học dùng làm răng giả, xương giả, ...  
 **a.** Methyl methacrylate có một liên kết đôi C = C trong phân tử.  
 **b.** Phản ứng tổng hợp PMMA từ methyl methacrylate thuộc loại phản ứng trùng ngưng.  
 **c.** Trong một mắt xích PMMA, phần trăm khối lượng nguyên tố carbon là 58%.  
 **d.** Từ methacrylic acid (CH2=C(CH3)COOH) và methanol có thể điều chế trực tiếp được methyl methacrylate.  
**Câu 4.** Pin Galvani Zn − Cu gồm điện cực kẽm và điện cực đồng được nối với nhau bởi cầu muối (thường chứa dung dịch KCl bão hòa).   
 **a.** Khi hoạt động, điện cực Zn bị tan đi.  
 **b.** Tại cực dương (cathode) xảy ra sự oxi hóa Zn.  
 **c.** Dòng electron di chuyển từ cực Zn sang cực Cu.  
 **d.** Khối lượng cực Cu tăng lên so với trước khi hoạt động.  
**PHẦN III. Câu hỏi trắc nghiệm yêu cầu trả lời ngắn.** *Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 6.*  
**Câu 1.** Kết quả phân tích nguyên tố của hợp chất amine thơm X có phần trăm khối lượng các nguyên tố như sau: %C = 78,51%; %H = 8,41%; %N = 13,08%. Từ phổ khối lượng (MS) xác định được phân tử khối của X bằng 107. Ứng với công thức phân tử của X, có bao nhiêu đồng phân amine thơm?  
**Câu 2.** Các động vật ăn cỏ như trâu, bò, dê, cừu,... có thể chuyển hoá cellulose trong thức ăn thành glucose bằng enzyme cellulase để cung cấp năng lượng cho cơ thể. Phản ứng chuyển hoá cellulose thành glucose thuộc loại phản ứng nào?  
**Câu 3.** Cho các polymer: tinh bột, nitron, tơ tằm, capron, polyethylene, nylon-7, polypropylene, nylon-6,6. Trong số các polymer trên, có bao nhiêu polymer tổng hợp?  
**Câu 4.** Một mẫu polystyrene (PS) được dùng làm hộp xốp bảo quản thực phẩm có chứa hỗn hợp gồm nhiều đoạn mạch PS có số mắt xích khác nhau và có phân tử khối trung bình là 264 160. Số mắt xích trung bình của mẫu PS đó là?  
**Câu 5.** Cho biết giá trị thế điện cực chuẩn của các cặp oxi hoá - khử sau:  
  
Số kim loại trong dãy gồm: Mg, Al, Zn và Ni có thể khử được ion Cr3+(aq)Cr^(3+)(aq) tạo ra Cr2+(aq)Cr^(2+)(aq) ở điều kiện chuẩn là?  
**Câu 6.** Lắp ráp pin điện hoá Sn - Cu ở điều kiện chuẩn. Cho biết các giá trị thế điện cực chuẩn: E0Sn2+/Sn=−0,137VESn^(2+)/Sn0=−0,137Vvà E0Cu2+/Cu=+0,340VECu^(2+)/Cu0=+0,340V. Sức điện động của pin điện hóa trên là 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  
  
  
**A**  
  
  
10  
  
  
**C**  
  
  
  
  
2  
  
  
**B**  
  
  
11  
  
  
**B**  
  
  
  
  
3  
  
  
**A**  
  
  
12  
  
  
**B**  
  
  
  
  
4  
  
  
**A**  
  
  
13  
  
  
**A**  
  
  
  
  
5  
  
  
**C**  
  
  
14  
  
  
**C**  
  
  
  
  
6  
  
  
**A**  
  
  
15  
  
  
**D**  
  
  
  
  
7  
  
  
**A**  
  
  
16  
  
  
**A**  
  
  
  
  
8  
  
  
**D**  
  
  
17  
  
  
**D**  
  
  
  
  
9  
  
  
**B**  
  
  
18  
  
  
**A**  
  
  
  
  
....................................................  
....................................................  
....................................................