kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

*(Đề thi có 2 trang)*

**CHƯƠNG TRÌNH L10,L11 + HỌC KỲ 1 LỚP 12 - NĂM HỌC 2026–2027**

**MÔN: HÓA HỌC - THPT**

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

*Phát hành ngày 29/07/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H.CC1.037**

## ĐÚNG/SAI

**Câu 1.** Xét NaH, $H_2O_2$, MgO và $KClO_3$. Kim loại nhóm IA có số oxi hóa $+1$, Mg là $+2$ hợp chất thứ hai là peroxide, hợp chất thứ ba là oxide thông thường.

**a)** H trong hydride là $+1$.

**b)** O trong peroxide là $-1$.

**c)** O trong oxide thông thường này là 0.

**d)** Cl trong hợp chất cuối là $+5$.

**Câu 2.** Cho 4 mol 2-methylpropanal ($(CH_3)_2CH-CHO$) tham gia phản ứng tráng bạc hoàn toàn, và đun nóng pentan-3-one ($C_2H_5COC_2H_5$) với cùng thuốc thử.

**a)** Thuốc thử Tollens là dung dịch $BaCl_2$.

**b)** Đun nóng aldehyde với $Cu(OH)_2$ trong môi trường kiềm thì xuất hiện kết tủa $Cu_2O$ màu đỏ gạch.

**c)** Pentan-3-one có tham gia phản ứng tráng bạc.

**d)** Số mol Ag thu được bằng 4 mol.

**Câu 3.** Thuỷ phân $136,8$ g maltose ($M = 342$) với hiệu suất 60%, rồi cho toàn bộ sản phẩm tráng bạc hoàn toàn; xét thêm chất maltose.

**a)** Thuỷ phân maltose thu được glucose và fructose.

**b)** Số mol monosaccharide thu được bằng $0,48$ mol.

**c)** Khối lượng bạc thu được bằng $138,2$ g.

**d)** Hỗn hợp glucose và fructose sinh ra khi thuỷ phân saccharose được gọi là đường mạch nha.

**Câu 4.** Điện phân điều chế Ni ($A = 59$, $n = 2$) với cường độ 5 A trong 2895 giây, hiệu suất 90% một nhà máy khác sản xuất 1 tấn nhôm. Xét thêm kim loại Ni.

**a)** Nguyên liệu để điện phân điều chế Ni là NaCl.

**b)** Phải điện phân để điều chế kim loại mạnh vì hợp chất của chúng không tan trong nước.

**c)** Khối lượng Ni thu được bằng $6,4$ g.

**d)** Nhà máy nhôm thường đặt gần nguồn thuỷ điện vì quá trình điện phân tiêu thụ rất nhiều điện năng.

**Câu 5.** Xét chloroethane ($C_2H_5Cl$), chloroform ($CHCl_3$) và việc trùng hợp 10 mol vinyl chloride với hiệu suất 50%.

**a)** Tác hại lớn nhất của CFC với môi trường là phá huỷ tầng ozone.

**b)** Văn bản quốc tế buộc loại bỏ dần CFC là Nghị định thư Montreal.

**c)** DDT bị cấm ở nhiều nước vì khó phân huỷ và tích luỹ dần theo chuỗi thức ăn.

**d)** Phần dung môi halogen còn thừa sau thí nghiệm nên đổ chung với nước rửa dụng cụ xuống cống.

**Câu 6.** Xét một bình điện phân đang hoạt động, chú ý tới dây dẫn ngoài, tới cation trong cầu muối và tới điện cực tan.

**a)** Trong mọi thiết bị điện hoá, anode là nơi xảy ra sự oxi hoá.

**b)** Bộ phận dây dẫn ngoài có nhiệm vụ dẫn electron từ anode sang cathode.

**c)** Hạt cation trong cầu muối đi về phía nửa pin chứa cathode.

**d)** Trong cầu muối, cation di chuyển về phía nửa pin chứa anode.

**Câu 7.** Xét cặp acid - base liên hợp $HSO_4^-/SO_4^{2-}$ và các chất HCl, $OH^-$, $H_2O$.

**a)** Theo Brønsted - Lowry, acid là chất cho proton $H^+$.

**b)** HCl đóng vai trò base.

**c)** $OH^-$ đóng vai trò base.

**d)** Nước là chất lưỡng tính vì nó luôn phân li ra cả $H^+$ và $OH^-$ với lượng lớn.

**Câu 8.** Một mẫu thực phẩm chứa $6,8$ g nitrogen; một protein khác có phân tử khối trung bình 82500. Xét thêm protein collagen và cấu trúc bậc I.

**a)** Protein hình sợi như keratin và fibroin tan tốt trong nước cho dung dịch keo.

**b)** Khối lượng protein trong mẫu thực phẩm bằng $6,8$ g.

**c)** Số gốc amino acid trong protein thứ hai xấp xỉ 82500.

**d)** Protein collagen là protein hình sợi nên không tan trong nước.

**Câu 9.** Một chai dịch truyền glucose 5% thể tích 300 mL (khối lượng riêng 1 g/mL); một người có $6,5$ lít máu với nồng độ glucose $0,08\%$.

**a)** Khối lượng glucose trong chai dịch truyền bằng 5 g.

**b)** Chai dịch truyền ấy cung cấp 15 kcal, biết một gam glucose cho 4 kcal.

**c)** Để tráng gương và tráng ruột phích, người ta dùng glucose.

**d)** Trong các loại đường thường gặp, chất ngọt nhất là glucose.

**Câu 10.** Một mẫu poly(acrylonitrile) có hệ số polymer hoá 7500 đồng thời trùng hợp $10,6$ g acrylonitrile với hiệu suất $80\%$.

**a)** Khối lượng polymer thu được xấp xỉ $8,5$ g.

**b)** Mắt xích của poly(acrylonitrile) có khối lượng bằng 53.

**c)** Khối lượng polymer thu được khi trùng hợp bằng khối lượng monomer nhân với hiệu suất.

**d)** Polymer poly(acrylonitrile) còn được gọi là PE.