kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 12

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

Phát hành ngày 16/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.028

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Thuỷ phân hoàn toàn 64, 8 g tinh bột (mắt xích $M = 162$) thì thu được bao nhiêu gam glucose ($M = 180$)?

A. 64, 8 g **B.** 136, 8 g **C.** 58, 3 g **D.** 72 g

Câu 2. Acid béo arachidonic acid có nhiều trong nhóm thực phẩm nào?

A. Lòng đỏ trứng và mỡ động vật **B.** Hạt lanh và quả óc chó

C. Cá hồi và dầu cá **D.** Cá thu và cá trích

Câu 3. Loại tơ tổng hợp thu được từ phản ứng trùng ngưng amino acid thuộc nhóm

A. polyester **B.** polyamide **C.** poly(vinyl chloride) **D.** cao su buna

Câu 4. Đun formic acid (HCOOH) với ethanol (C_2H_5OH) có H_2SO_4 đặc làm xúc tác, sản phẩm hữu cơ thu được là

A. $HCOOCH_3$ **B.** CH_3COOCH_3 **C.** $HCOOC_2H_5$ **D.** $CH_3COOC_2H_5$

Câu 5. Trong sản xuất xà phòng, công đoạn đun chất béo với dung dịch sodium hydroxide ở nhiệt độ cao nhằm mục đích

A. Thực hiện phản ứng xà phòng hoá **B.** Làm xà phòng tách ra và nổi lên trên

C. Lấy lại sản phẩm phụ có giá trị kinh tế **D.** Loại bỏ kiềm thừa vốn gây hại cho da

Câu 6. Một khẩu phần ăn chứa 500 g carbohydrate. Biết mỗi gam carbohydrate cho khoảng 4 kcal, năng lượng khẩu phần ấy cung cấp là

A. 500 kcal **B.** 4500 kcal **C.** 125 kcal **D.** 2000 kcal

Câu 7. Khi nhỏ dung dịch iodine lên lát chuối xanh thì xuất hiện màu xanh tím. Nguyên nhân là

A. Chuối xanh còn chứa nhiều tinh bột

B. Mạch amylose xoắn lại và giữ iodine như ban đầu

C. Nhiệt làm mạch amylose duỗi ra nên iodine thoát ra ngoài

D. Phân tử iodine chui vào lòng ống xoắn của mạch amylose tạo hợp chất màu

Câu 8. Hiện tượng "khói đen và mùi hắc bốc lên khi đốt túi nylon" có nguyên nhân là

A. Rác nhựa vỡ vụn thành hạt rất nhỏ rồi đi vào chuỗi thức ăn

B. Túi nylon trôi trong nước trông giống con sứa

C. Nhựa cháy không hoàn toàn sinh ra nhiều chất độc

D. Trong phân tử PVC có nguyên tử chlorine

Câu 9. Điện phân nóng chảy $MgCl_2$ thì sản phẩm ở cathode và ở anode lần lượt là

A. Na và Cl_2 **B.** Mg và Cl_2 **C.** K và Cl_2 **D.** Cl_2 và Mg

Câu 10. Ba kim loại A, B, C đều tạo ion M^{2+}, nhưng **thứ tự của chúng trong dãy điện hoá đã bị mất**. Phòng thí nghiệm còn giữ một ma trận thử: nhúng lá kim loại vào dung dịch muối của kim loại kia và ghi lại có lớp kim loại mới bám hay không.

Nhúng vào →	**dung dịch A^{2+}**	**dung dịch B^{2+}**	**dung dịch C^{2+}**
lá A	—	có lớp kim loại mới	có lớp kim loại mới
lá B	không đổi	—	có lớp kim loại mới
lá C	không đổi	không đổi	—

Quy tắc dùng cho bài: phản ứng $M + N^{2+} \to M^{2+} + N$ tự xảy ra khi M hoạt động mạnh hơn N mỗi phản ứng đổi **một** mol kim loại tan lấy **một** mol kim loại bám (cả hai ion đều $+2$).

Kim loại	A	B	C
Khối lượng mol (g/mol)	59	65	119

Dòng nước mô hình. $1,9$ L nước chứa $0,76$ mmol/L ion B^{2+} và $1,36$ mmol/L ion C^{2+}, cho chảy lần lượt qua **cartridge A** rồi **cartridge B** (mỗi cartridge nhồi kim loại tương ứng). **Sau cartridge A.** Lấy 20 mL dòng ra, định mức thành 150 mL rồi đo ion A^{2+}: được $10,52$ mg/L, trong đó nền của phép đo là $0,46$ mg/L và hiệu suất thu hồi của phép đo là $0,953$. Cân cartridge trước và sau: khối lượng **thay đổi** $0,1172$ g (đã trừ mẫu trắng của phép cân). **Sau cartridge B.** Cũng lấy 20 mL, định mức 150 mL rồi đo ion B^{2+}: được $5,62$ mg/L, nền $0,15$ mg/L, hiệu suất thu hồi $0,962$. Dòng sau hai cartridge được định mức thành $2,6$ L. Bỏ qua mọi kết tủa, tạo phức và mọi phản ứng khác ngoài các phản ứng thế đã nêu. Hỏi: tổng nồng độ khối lượng của hai kim loại **còn tan** trong dòng sau định mức bằng bao nhiêu mg/L?

A. $57,2$ mg/L **B.** $48,2$ mg/L **C.** $30,1$ mg/L **D.** $41,8$ mg/L