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 25/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.122

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Đặc điểm mạch phân tử của cellulose là

A. Mạch vòng khép kín gồm sáu mắt xích

B. Mạch không phân nhánh, các mạch xếp song song thành sợi

C. Mạch phân nhánh

D. Mạch không phân nhánh, xoắn lại hình lò xo

Câu 2. Phân tử saccharose được tạo nên từ

A. Ba gốc acid béo và một gốc glycerol

B. Một gốc α-glucose và một gốc β-fructose

C. Hai gốc α-glucose giống nhau

D. Một gốc β-galactose và một gốc glucose

Câu 3. Xét theo nguồn gốc, cao su thiên nhiên thuộc loại polymer

A. vô cơ **B.** tổng hợp **C.** thiên nhiên **D.** bán tổng hợp

Câu 4. Thuỷ phân hoàn toàn $60,9$ g peptide Ala–Gly–Gly ($M = 203$) bằng dung dịch NaOH vừa đủ. Biết mỗi gốc amino acid cần một mol NaOH, số mol NaOH đã dùng là

A. $1,2$ mol **B.** $0,6$ mol **C.** $0,3$ mol **D.** $0,9$ mol

Câu 5. Thuỷ phân hoàn toàn $68,4$ g maltose ($M = 342$) thì thu được bao nhiêu gam monosaccharide? Biết một mol maltose cho hai mol monosaccharide có $M = 180$.

A. 72 g **B.** 36 g **C.** $68,4$ g **D.** $64,8$ g

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Pin mô hình Zn/Cu^{2+} có tổng $0,21$ mol Zn tan thành Zn^{2+}. Đúng 55% Zn đi theo $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^-$, electron qua tải ngoài và cathode chỉ khử $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$. Phần Zn còn lại phản ứng $Zn + 2H^+ \rightarrow Zn^{2+} + H_2$ cục bộ ở anode, electron không qua tải. Không quá trình khác; $F = 96500$ C/mol electron. Tính mol Zn theo từng nhánh, điện lượng qua tải, mol Cu bám cathode và mol H_2 cục bộ. Giải thích vì sao không tính điện lượng hữu ích từ toàn Zn tan.

.....

.....

.....

Câu 7. Sắp xếp ester, alcohol và carboxylic acid có phân tử khối xấp xỉ nhau theo chiều nhiệt độ sôi tăng dần rồi đánh số từ 1. Carboxylic acid đứng thứ mấy?

.....

.....

.....