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 18/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.098

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Peptide Gly–Ala–Val có phản ứng màu biuret hay không, và vì sao?

A. Có, vì mọi peptide đều cho phản ứng biuret

B. Có, vì phân tử có 2 liên kết peptide

C. Không, vì peptide không phản ứng với $Cu(OH)_2$

D. Không, vì phân tử chỉ có một liên kết peptide

Câu 2. Cho $11,8$ g propylamine ($M = 59$) tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl ($M = 36,5$). Khối lượng muối thu được là

A. $26,4$ g

B. $7,3$ g

C. $11,8$ g

D. $19,1$ g

Câu 3. Nguyên liệu dùng để điện phân điều chế Ni là

A. $NiSO_4$

B. $MgCl_2$

C. $CaCl_2$

D. NaCl

Câu 4. Trong pin ghép từ K^+/K và Na^+/Na, chất nào bị oxi hoá?

A. Dạng oxi hoá của cặp K^+/K

B. Cả hai dạng khử đều bị oxi hoá

C. Dạng khử của cặp K^+/K

D. Dạng khử của cặp Na^+/Na

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Trong thí nghiệm lắp pin Galvani kẽm – đồng, vôn kế chỉ khoảng bao nhiêu vôn theo lí thuyết?

Câu 6. Trong phản ứng trùng hợp, một phân tử monomer tạo ra bao nhiêu mắt xích của polymer?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Hai bình mạ riêng A/B mỗi bình có $0,33$ mol Cu^{2+} trong $CuSO_4$ đủ nước; cathode là vật mạ. A có anode Cu tinh khiết, B có anode trơ; mỗi bình nhận $Q = 0,02F$. Hiệu suất dòng 100%: cathode chỉ $Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$ anode A chỉ $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e$, anode B chỉ $2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e$. Bỏ đổi thể tích; M(Cu)=64 g/mol. a) Tính khối lượng Cu bám ở mỗi cathode. b) Tính mol Cu^{2+} còn mỗi bình và O_2 ở B. c) Chọn anode để giữ lượng Cu^{2+}, giải thích bằng hai bán phản ứng.

.....

.....

.....

Câu 8. Khi nhóm $-\mathrm{COOH}$ chuyển thành $-\mathrm{COONa}$ thì khối lượng phân tử tăng thêm bao nhiêu đơn vị?

.....

.....

.....