kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 25/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.137

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong dung dịch có pH nhỏ hơn pI, amino acid tồn tại chủ yếu ở dạng

A. cation và di chuyển về cực âm

B. ion lưỡng cực và đứng yên

C. anion và di chuyển về cực dương

D. phân tử trung hoà và di chuyển về cực dương

Câu 2. Cho 65, 1 g aniline ($M = 93$) tác dụng hết với nước bromine. Số mol Br_2 đã phản ứng là

A. 2, 1 mol

B. 4, 2 mol

C. 1, 4 mol

D. 0, 7 mol

Câu 3. Không được trộn nước tẩy javel với chất tẩy rửa có tính acid vì phản ứng giữa chúng sinh ra

A. khí H_2 dễ cháy nổ

B. khí CO_2 không màu, không mùi

C. khí Cl_2 rất độc

D. khí O_2 giúp tẩy trắng mạnh hơn

Câu 4. Phân tử tripalmitin có bao nhiêu liên kết đôi C = C ở ba gốc hydrocarbon? Biết palmitic acid có 0 liên kết đôi.

A. 2

B. 0

C. 3

D. 1

Câu 5. Tính chất nổi bật của polymer polystyrene là

A. Mềm dẻo và bền với acid, base

B. Cứng và cách điện tốt

C. Bền và chịu nhiệt tốt hơn PE

D. Cứng nhưng giòn, cách nhiệt tốt

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Bể mạ có 0, 4 mol Cu^{2+} hữu dụng; cathode nhận dòng không đổi 9, 65 A. Chỉ $Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$ tới hết Cu^{2+}; sau đó toàn bộ dòng chuyển sang $2H_2O + 2e \rightarrow H_2 + 2OH^-$. Hiệu suất dòng 100%, $F = 96500$ C/mol electron. Anode trơ; thể tích dung dịch coi như không đổi. Xét chạy thêm 200 s sau ngưỡng hết Cu^{2+}. Tính thời gian dừng ở ngưỡng để tránh giai đoạn tạo H_2, và mol H_2 nếu chạy thêm thời gian đã nêu; chỉ rõ hai chế độ cathode.

.....

.....

.....

Câu 7. Theo phương trình quang hợp, tạo một mắt xích tinh bột cần bao nhiêu mol CO_2?

.....

.....

.....