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 19/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.206

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho sodium stearate vào mẫu nước cứng chứa $0,15$ mol ion Ca^{2+}. Khối lượng kết tủa tạo thành ($M = 606$) là

A. $90,9$ g **B.** $91,8$ g **C.** $181,8$ g **D.** $45,9$ g

Câu 2. Hiện tượng "cá chết hàng loạt sau một đợt tảo nở hoa" xảy ra là do

A. Chất hoạt động bề mặt khó phân huỷ sinh học tích tụ lại trong nước

B. Phosphate và hợp chất nitrogen trong nước giặt là dưỡng chất cho tảo

C. Nước tẩy javel gặp acid giải phóng khí chlorine

D. Vi sinh vật phân huỷ xác tảo tiêu thụ hết oxygen hoà tan trong nước

Câu 3. Trong phản ứng ester hoá, biện pháp "thêm nước vào hỗn hợp phản ứng" có tác dụng gì với hiệu suất?

A. Làm tăng hiệu suất **B.** Không làm tăng hiệu suất

C. Làm phản ứng dừng hẳn lại **D.** Làm ester sinh ra bị thuỷ phân hoàn toàn

Câu 4. Bể mạ có $0,36$ mol Cu^{2+} hữu dụng; cathode nhận dòng không đổi $28,95$ 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 900 s sau ngưỡng hết Cu^{2+}. Thời gian tối đa từ lúc bắt đầu để tránh giai đoạn tạo H_2 xấp xỉ bao nhiêu giây?

A. 1200 s **B.** 4800 s **C.** 2400 s **D.** 3300 s

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Thuỷ phân hoàn toàn $30,6$ g methyl butanoate ($M = 102$) bằng dung dịch NaOH vừa đủ. Tính khối lượng methanol ($M = 32$) thu được, theo gam.

.....

.....

.....

Câu 6. Thuỷ phân hoàn toàn $205,2$ g saccharose ($M = 342$). Tính khối lượng glucose ($M = 180$) thu được, theo gam.

.....

.....

.....

Câu 7. Tính số mol aniline ($M = 93$) có trong $37,2$ g chất ấy.

.....

.....

.....