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 24/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.032

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Xà phòng mất tác dụng trong nước cứng vì

A. nước cứng làm xà phòng tan quá nhanh

B. nước cứng trung hoà điện tích của đầu ưa nước

C. gốc acid béo tạo kết tủa với ion Ca^{2+} và Mg^{2+}

D. nước cứng làm xà phòng bị thuỷ phân hết

Câu 2. Thuỷ phân 34, 2 g lactose với hiệu suất 100%, rồi cho toàn bộ sản phẩm tráng bạc hoàn toàn. Khối lượng bạc ($M = 108$) thu được là

A. 43, 3 g **B.** 21, 6 g **C.** 43, 2 g **D.** 0, 4 g

Câu 3. Khi không chạm tay vào điện cực khi mạch đang có điện trong buổi thực hành, lí do là

A. Khí Cl_2 sinh ra rất độc với đường hô hấp

B. Nước làm mạch bị chập và kết quả đo sai lệch

C. Tránh bị điện giật và tránh làm nhiễu kết quả đo

D. Điện áp cao gây nguy hiểm và làm phản ứng phụ xảy ra mạnh

Câu 4. Bốn amine đầu dãy đồng đẳng của methylamine ở nhiệt độ thường là

A. chất lỏng sánh, mùi thơm

B. chất khí, có mùi khai giống ammonia

C. chất khí, không màu và không mùi

D. chất rắn, không mùi

Câu 5. Bê tông cốt thép là ví dụ của loại vật liệu nào?

A. chất dẻo **B.** hợp kim **C.** tơ tổng hợp **D.** vật liệu composite

Câu 6. Một pin điện hoá chạy với cường độ dòng điện 1 A trong 4825 giây. Điện lượng đã chuyển qua mạch là

A. 14475 C **B.** 4825 C **C.** 9650 C **D.** 1 C

Câu 7. Monomer tham gia phản ứng trùng ngưng phải có

A. ít nhất hai nhóm chức có khả năng phản ứng

B. nguyên tử nitrogen trong phân tử

C. một vòng kém bền

D. một liên kết đôi trong phân tử

Câu 8. Trong công thức Faraday, số electron trao đổi n ứng với một nguyên tử Fe bằng

A. 2 **B.** 4 **C.** 1 **D.** 3

Câu 9. Một đoạn dây hình trụ được mạ **kẽm** theo hai giai đoạn dòng điện. Lớp mạ bám đều quanh mặt bên; bỏ qua hai đáy.

Đại lượng	Giá trị
Bán kính lõi dây	$0,17$ cm
Chiều dài phần được mạ	55 cm
Bề dày lớp mạ cần đạt	$85\ \mu m$
Khối lượng riêng của kẽm	$7,14$ g/cm^3
Giai đoạn 1	$I_1 = 7,9$ A trong 10 phút, hiệu suất dòng $0,85$
Giai đoạn 2	$I_2 = 2,9$ A, hiệu suất dòng $0,93$
Trần mật độ dòng của bể	$57,86$ mA/cm^2

Phản ứng ở catot: $Zn^{2+} + 2e^- \to Zn$ lấy $F = 96500$ C/mol, $M = 65$ g/mol và $\pi \approx 3,14159$. **Hiệu suất dòng** là phần điện lượng thực sự dùng để khử ion kim loại; phần còn lại mất vào phản ứng phụ. Mật độ dòng của một giai đoạn tính trên **diện tích mặt bên tại thời điểm bắt đầu giai đoạn ấy**, và đó cũng là mật độ lớn nhất của giai đoạn vì bán kính còn tăng tiếp. Hỏi: giai đoạn 2 phải chạy ít nhất bao nhiêu phút (làm tròn lên đến phút) để đạt bề dày mục tiêu?

A. 36 phút **B.** 42 phút **C.** 41 phút **D.** 43 phút

Câu 10. Nguyên liệu dùng để điện phân điều chế Ca là

A. $MgCl_2$ **B.** $CaCl_2$ **C.** NaCl **D.** Al_2O_3