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 28/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.034

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Màu đặc trưng của phản ứng biuret là

A. màu đỏ gạch **B.** màu tím **C.** màu vàng **D.** màu xanh tím

Câu 2. Một mol leucine phản ứng vừa đủ với bao nhiêu mol HCl và bao nhiêu mol NaOH?

A. 1 mol HCl và 2 mol NaOH **B.** 2 mol HCl và 1 mol NaOH

C. 1 mol HCl và 1 mol NaOH **D.** 0 mol HCl và 1 mol NaOH

Câu 3. Sản phẩm phụ thường gặp của phản ứng trùng ngưng là

A. carbon dioxide **B.** oxygen **C.** nước **D.** hydrogen

Câu 4. Trong cơ thể người, chặng chuyển hoá "maltose thành glucose" do enzyme nào đảm nhiệm và xảy ra ở đâu?

A. Enzyme maltase, ở ruột non, trên bề mặt niêm mạc ruột

B. Enzyme cellulase, ở dạ dày nhờ dịch vị

C. Enzyme amylase, ở khoang miệng và ruột non nhờ dịch tuỵ

D. Enzyme lactase, ở khoang miệng nhờ nước bọt

Câu 5. Ba cell mắc **nối tiếp** thành một pack. Khi nạp, mạch cân bằng dẫn một phần dòng **vòng qua riêng từng cell**, nên dòng thực nạp cell i ở mỗi đoạn bằng dòng pack trừ dòng bypass của chính cell ấy:

Đoạn nạp	Dòng pack (A)	Thời lượng (phút)	Bypass C_1 (A)	Bypass C_2 (A)	Bypass C_3 (A)
1	$2,3$	30	$0,2$	$0,1$	$0,0$
2	$3,0$	55	$0,9$	$0,4$	$0,5$
3	$2,7$	35	$0,1$	$0,6$	$0,6$

Sau khi nạp, pack nghỉ một thời gian rồi mới cấp tải. Thông số riêng của từng cell:

Cell	Điện lượng ban đầu (Ah)	Hiệu suất nạp	Hệ số còn lại sau chờ	Hiệu suất phóng	Dung lượng nhãn (Ah)
C_1	$0,77$	$0,94$	$0,992$	$0,95$	$3,6$
C_2	$0,53$	$0,95$	$0,968$	$0,97$	$2,9$
C_3	$0,39$	$0,96$	$0,955$	$0,94$	$3,5$

Lịch tải lặp lại theo block: $2,2$ A trong 6 phút, rồi $0,7$ A trong 8 phút, rồi lặp lại từ đầu. Vì ba cell mắc **nối tiếp** nên cùng chịu một dòng tải; điện lượng cell i phải bỏ ra trong một đoạn tải bằng $\dfrac{I \cdot \Delta t}{\eta_{xa,i}}$. Quy ước tính: $Q(Ah) = I(A) \cdot t(h)$ điện lượng sau khi nạp nhân thêm hệ số còn lại để ra điện lượng lúc bắt đầu phóng; pack ngừng ngay khi **một cell bất kì** hết điện lượng hữu dụng. Bỏ qua thay đổi điện áp và mọi dòng khác ngoài các dòng đã cho. Hỏi: pack cấp được trọn lịch tải trong bao nhiêu phút nguyên?

A. 194 phút **B.** 201 phút **C.** 209 phút **D.** 225 phút

Câu 6. Nguyên liệu dùng để điện phân điều chế Al là

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

Câu 7. Điện phân dung dịch muối ăn bão hoà có màng ngăn thu được

A. Na và Cl_2 **B.** NaOH và O_2 **C.** chỉ H_2 và O_2 **D.** NaOH, Cl_2 và H_2

Câu 8. Điện phân nóng chảy hoàn toàn $40,8$ g Al_2O_3. Thể tích khí O_2 thoát ra ở anode, đo ở điều kiện chuẩn ($24,79$ L/mol), là

A. $9,9$ L **B.** $14,9$ L **C.** $0,6$ L **D.** $21,6$ L

Câu 9. Ester hoá $44,5$ g alanine ($M = 89$) bằng methanol dư, hiệu suất 80%. Khối lượng methyl alaninate ($M = 103$) thu được, làm tròn đến hàng phần mười, là

A. $35,6$ g **B.** $51,5$ g **C.** $44,5$ g **D.** $41,2$ g

Câu 10. Sức điện động chuẩn của một pin hoạt động tự phát luôn

A. lớn hơn 10 V **B.** âm **C.** bằng không **D.** dương