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 08/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.CK1.024

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Đun $C_2H_5COOCH_3$ với dung dịch NaOH, sản phẩm thu được là

A. C_2H_5COONa và methanol
B. HCOONa và ethanol
C. CH_3COONa và methanol
D. HCOONa và methanol

Câu 2. Một pin điện hoá chạy với cường độ dòng điện 1 A trong 8685 giây. Điện lượng đã chuyển qua mạch là

A. 1 C **B.** 26055 C **C.** 8685 C **D.** 17370 C

Câu 3. Aniline phản ứng với nước bromine ngay ở nhiệt độ thường còn benzene thì không, vì

A. aniline tan tốt trong nước hơn benzene
B. aniline có phân tử khối lớn hơn benzene
C. nhóm $-NH_2$ hút electron làm vòng nghèo electron
D. nhóm $-NH_2$ đẩy electron làm vòng benzene giàu electron hơn

Câu 4. Thuỷ phân 32, 4 g tinh bột (mắt xích $M = 162$) với hiệu suất 60%. Khối lượng glucose ($M = 180$) thu được là

A. 21, 6 g **B.** 17, 5 g **C.** 32, 4 g **D.** 36 g

Câu 5. Amino acid có tính lưỡng tính vì phân tử

A. tan tốt trong nước nên vừa phân li ra H^+ vừa phân li ra OH^-
B. có nhóm $-NH_2$ mang tính base, còn nhóm $-$ COOH không có tính acid
C. có đồng thời nhóm $-NH_2$ mang tính base và nhóm $-$ COOH mang tính acid
D. có nhóm $-$ COOH mang tính acid, còn nhóm $-NH_2$ không có tính base

Câu 6. Hormone làm hạ đường huyết là

A. maltase **B.** insulin **C.** amylase **D.** glucagon

Câu 7. Một bàn thử có ba cốc mang mã A, B, C. Mỗi cốc là một **bán pin chuẩn**: một lá kim loại nhúng trong dung dịch muối của chính nó, nồng độ mọi ion đều $1,0$ mol/L ở $25\ ^\circ C$. Ba cốc được lắp từ **bốn** bán pin có sẵn trong tủ, nên đúng một bán pin không được dùng. Nhãn dán trên cốc **đã mất**, và các lá kim loại đều được đánh bóng giống nhau nên nhìn bề ngoài không phân biệt được.

Cặp oxi hoá – khử	Nửa phản ứng khử	E° (V)
Mg^{2+}/Mg	$Mg^{2+}+2e^-\to Mg$	$-2,37$
Ag^{+}/Ag	$Ag^{+}+e^-\to Ag$	$0,80$
Fe^{2+}/Fe	$Fe^{2+}+2e^-\to Fe$	$-0,44$
Au^{3+}/Au	$Au^{3+}+3e^-\to Au$	$1,50$

Một bộ chuyển mạch lần lượt đưa bàn thử qua ba trạng thái. Ở mỗi trạng thái, đúng **một** cặp cốc được nối với nhau qua một tải R và **chỉ** cầu muối của cặp ấy được mở van; cốc thứ ba bị ngắt cả mạch điện lẫn đường ion. Ba cầu muối đều chứa KNO_3 đúng **một** trong ba van bị tắc, nên trạng thái dùng van ấy không có dòng bền và ampe kế chỉ 0.

Trạng thái	Chiều mũi tên quy ước	Tải R (Ω)	Số chỉ ampe kế (A)
S_{AB}	$A\to B$	$7,5$	$0,00$
S_{BC}	$B\to C$	$10,0$	$-0,19$
S_{CA}	$C\to A$	$6,0$	$-0,32$

Quy ước dấu. Số chỉ dương nghĩa là dòng điện quy ước chạy **qua tải** theo đúng chiều mũi tên ghi trong bảng; số chỉ âm nghĩa là chạy ngược lại. Ampe kế **chỉ đọc tới $0,01$ A**, nên mỗi số đọc chỉ khoanh được hiệu thế của nhánh vào một khoảng chứ không cho giá trị chính xác. Bỏ qua điện trở trong của các bán pin và của cầu muối còn tốt, bỏ qua phân cực và mọi phản ứng phụ trong thời gian đo. Hỏi: ba cốc A, B, C chứa những bán pin nào?

A. A: Ag^{+}/Ag B: Fe^{2+}/Fe C: Au^{3+}/Au
B. A: Au^{3+}/Au B: Mg^{2+}/Mg C: Fe^{2+}/Fe
C. A: Ag^{+}/Ag B: Mg^{2+}/Mg C: Fe^{2+}/Fe
D. A: Au^{3+}/Au B: Ag^{+}/Ag C: Fe^{2+}/Fe

Câu 8. Ester hoá glycine bằng methanol, sản phẩm hữu cơ thu được là

A. methyl alaninate **B.** ethyl alaninate **C.** ethyl glycinate **D.** methyl glycinate

Câu 9. Thuỷ phân hoàn toàn maltose thu được

A. Glucose và galactose **B.** Glucose và fructose **C.** Nhiều phân tử glucose **D.** Hai phân tử glucose

Câu 10. Sau khi lưu hoá, cao su có cấu trúc

A. mạng không gian nhờ các cầu nối lưu huỳnh
B. mạch phân nhánh nhờ các nhánh lưu huỳnh
C. mạch không phân nhánh, các mạch nằm song song nhau
D. mạch vòng khép kín nhờ lưu huỳnh nối hai đầu mạch