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 11

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 27/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.019

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phần trăm khối lượng của carbon trong C_3H_6O (acetone) bằng

A. $62,07\,\%$ **B.** $36\,\%$ **C.** $10,34\,\%$ **D.** $27,59\,\%$

Câu 2. Một hợp chất hữu cơ có công thức đơn giản nhất C_3H_7 và phân tử khối bằng 86. Công thức phân tử của hợp chất đó là

A. C_3H_7 **B.** CH_2O **C.** $C_2H_4O_2$ **D.** C_6H_{14}

Câu 3. Chỉ thị giả định $HIn \rightleftharpoons H^+ + In^-$ có $pK_a = 6,6$ cho $pH = pK_a + \log_{10}([In^-]/[HIn])$ trong dung dịch lí tưởng. Cùng dung dịch đo trong cuvet $\ell = 2$ cm; cho $A = \varepsilon \ell c$. Tại λ_1 chỉ HIn hấp thụ với $\varepsilon_1 = 10000$ $L{\cdot}mol^{-1}{\cdot}cm^{-1}$, $A_1 = 0,48$. Tại λ_2 chỉ In^- hấp thụ với $\varepsilon_2 = 10000$ cùng đơn vị, $A_2 = 0,48$. Không chất hấp thụ khác, không kết tập/phân hủy; có thể dùng $\log_{10}(1) \approx 0$. Tính pH đến hai chữ số thập phân.

A. $6,6$ **B.** $7,1$ **C.** $7,6$ **D.** $6,1$

Câu 4. Trong phổ khối lượng giả định, thiết bị gán chắc chắn hai đỉnh không phân mảnh, không xét đồng vị của cùng phân tử X: X^+ ở $m/z = 174$ và X^{2+} ở $m/z = 87$. Dùng $m/z =$ khối lượng ion (u) chia số điện tích nguyên tố; bỏ qua khối lượng electron. Kết luận đủ ba ý nào đúng?

A. Khối lượng phân tử 174 u hai đỉnh xác định duy nhất công thức cấu tạo.

B. Khối lượng phân tử 174 u đỉnh 87 là ion điện tích +2, không phải khối lượng phân tử; chưa xác định duy nhất cấu tạo.

C. Khối lượng phân tử 87 u đỉnh 174 là ion mảnh.

D. Hai khối lượng phân tử 174 và 87 cho hai chất X khác nhau.

Câu 5. Trong phản ứng $Zn + H_2SO_4$ (loãng) $\rightarrow ZnSO_4 + H_2\uparrow$, chất bị khử là

A. Ion H^+ **B.** Kim loại Zn **C.** Sulfur số oxi hoá +6 **D.** Ion SO_4^{2-} đi vào muối

Câu 6. Trong công đoạn cuối, SO_3 được hấp thụ vào

A. Nước, tạo thẳng H_2SO_4 loãng

B. H_2SO_4 đặc để tạo oleum, rồi mới pha loãng bằng nước

C. Dầu hoả, vì SO_3 tan tốt trong dung môi hữu cơ

D. Dung dịch NaOH đặc

Câu 7. Nguồn nào sau đây phát thải khí SO_2 vào khí quyển?

A. Máy điều hoà không khí chạy điện **B.** Quang hợp của cây xanh

C. Núi lửa phun trào **D.** Nước biển bốc hơi

Câu 8. Trong phòng thí nghiệm, phễu lọc hút nối bình hút chân không được dùng để

A. Tách hai lớp chất lỏng không trộn lẫn

B. Ngưng tụ hơi thành chất lỏng khi chưng cất

C. Lọc nhanh tinh thể sau kết tinh

D. Chứa hỗn hợp đem đun trong bộ chưng cất

Câu 9. Phương pháp sắc kí cột dựa trên nguyên tắc nào?

A. Dựa vào độ hoà tan khác nhau của các chất trong hai dung môi không trộn lẫn vào nhau

B. Dựa vào độ tan khác nhau và sự thay đổi độ tan theo nhiệt độ

C. Dựa vào khả năng hấp phụ khác nhau của các chất trên pha tĩnh và khả năng hoà tan khác nhau trong pha động

D. Dựa vào nhiệt độ sôi khác nhau của các chất trong hỗn hợp lỏng

Câu 10. Nhỏ từ từ dung dịch ammonia tới dư vào dung dịch $AlCl_3$ (aluminium chloride). Hiện tượng quan sát được là

A. Xuất hiện kết tủa màu trắng, kết tủa không tan trong ammonia dư

B. Xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ, kết tủa không tan trong ammonia dư

C. Xuất hiện kết tủa màu trắng xanh, kết tủa không tan trong ammonia dư

D. Xuất hiện kết tủa màu trắng keo, kết tủa không tan trong ammonia dư