kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

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

Phát hành ngày 28/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK2.009

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho phản ứng đơn giản $CH_3COOC_2H_5 + NaOH \rightarrow CH_3COONa + C_2H_5OH$. Biểu thức tốc độ của phản ứng là

A. $v = k \cdot C_{CH_3COOC_2H_5}$

B. $v = k \cdot C^2_{CH_3COOC_2H_5} \cdot C_{NaOH}$

C. $v = k \cdot C_{CH_3COOC_2H_5} \cdot C_{NaOH}$

D. $v = k \cdot C^2_{CH_3COOC_2H_5} \cdot C^2_{NaOH}$

Câu 2. Cho phản ứng $2SO_2 + O_2 \rightarrow 2SO_3$. Trong 10 giây, nồng độ SO_2 đổi từ $1,3$ mol/L thành $0,8$ mol/L. Tốc độ trung bình của phản ứng trong khoảng thời gian ấy, tính theo đơn vị 10^{-3} mol/(L·s), bằng

A. 25 **B.** 50 **C.** 250 **D.** 6

Câu 3. Khảo sát ảnh hưởng của nồng độ đến tốc độ phản ứng magnesium tác dụng với dung dịch hydrochloric acid: ống thứ nhất dùng dung dịch HCl loãng hơn, ống thứ hai dùng dung dịch đặc hơn, các điều kiện khác giữ như nhau. Yếu tố được khảo sát trong thí nghiệm ấy là

A. diện tích bề mặt tiếp xúc

B. nồng độ

C. chất xúc tác

D. nhiệt độ

Câu 4. Số oxi hoá của S trong hydrogen sulfide (H_2S) bằng

A. -1 **B.** 2 **C.** -2 **D.** 0

Câu 5. Cho HBr có năng lượng liên kết H — X bằng 366 kJ/mol, HI có năng lượng liên kết H — X bằng 298 kJ/mol. Dãy nào sắp xếp đúng theo chiều **tăng dần** tính acid?

A. HCl < HF < HBr < HI

B. HF < HCl < HBr < HI

C. HI < HBr < HCl < HF

D. HF < HBr < HCl < HI

Câu 6. Định lượng Fe^{2+} trong acid dùng nhánh $MnO_4^- + 5Fe^{2+} + 8H^+ \rightarrow Mn^{2+} + 5Fe^{3+} + 4H_2O$. Có halide Cl^- gây nhánh cạnh tranh đã cho: $2MnO_4^- + 10Cl^- + 16H^+ \rightarrow 2Mn^{2+} + 5Cl_2 + 8H_2O$. Chỉ hai nhánh tiêu thụ permanganate; tổng đã dùng $0,091$ mol, không biết lượng theo nhánh halide. Kết luận nào đúng?

A. Quy toàn bộ thuốc thử cho Fe sẽ ra $0,455$ mol Fe, đúng bằng lượng thật vì nhánh halide không tiêu Fe; không cần tách hai nhánh.

B. Quy toàn bộ thuốc thử cho Fe sẽ ra $0,455$ mol Fe, thấp hơn lượng thật $5x$ khi $y > 0$ một phép đo tổng $x + y$ không tách được hai nhánh.

C. Quy toàn bộ thuốc thử cho Fe sẽ ra $0,455$ mol Fe, cao hơn lượng thật $5x$ khi $y > 0$ chỉ một phép đo tổng $x + y$ đã đủ tách riêng hai nhánh.

D. Quy toàn bộ thuốc thử cho Fe sẽ ra $0,455$ mol Fe, cao hơn lượng thật $5x$ khi $y > 0$ một phép đo tổng $x + y$ không tách được hai nhánh.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho 1 mol $K_2Cr_2O_7$ phản ứng hết theo phương trình $K_2Cr_2O_7 + 14\ HCl \to 2\ KCl + 2CrCl_3 + 3Cl_2 + 7H_2O$. Tính số mol khí chlorine thu được.

Câu 8. Đốt cháy một mol methanol (CH_3OH) toả ra 726 kJ; khối lượng mol của nó là 32 g/mol. Tính lượng nhiệt toả ra khi đốt cháy hoàn toàn 96 gam chất ấy.

Câu 9. Trong phản ứng $CH_4 + 2O_2 \to CO_2 + 2H_2O$, có bao nhiêu nguyên tố thay đổi số oxi hoá?

Câu 10. Cho các việc sau: ướp muối và phơi khô cá; dùng nồi áp suất để ninh xương; quạt gió vào bếp than; đập nhỏ than trước khi cho vào lò. Có bao nhiêu việc nhằm làm phản ứng xảy ra nhanh hơn?