kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

*Thời gian làm bài: **45 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 01/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.042

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nung 4 mol $Cu(NO_3)_2$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2\ Cu(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\ CuO + 4NO_2 + O_2$. Số mol khí NO_2 thoát ra là

A. 2 mol **B.** 8 mol **C.** 9 mol **D.** 4 mol

Câu 2. Oxide nào sau đây là khí màu nâu đỏ, mùi hắc và rất độc?

A. NO (nitrogen monoxide) **B.** NO_2 (nitrogen dioxide)

C. N_2O (dinitrogen oxide) **D.** N_2O_5 (dinitrogen pentoxide)

Câu 3. Dung dịch HI nồng độ $0,01$ M có nồng độ ion H^+ bằng

A. 10^{-2} M **B.** 2 M **C.** 10^{-7} M **D.** 10^{-12} M

Câu 4. Chất nào sau đây đóng vai trò acid theo Brønsted - Lowry?

A. $H_2PO_4^-$ **B.** HS^- **C.** CO_3^{2-} **D.** HNO_3

Câu 5. Số oxi hoá của nitrogen trong N_2 (nitrogen) là

A. 5 **B.** 4 **C.** 0 **D.** 1

Câu 6. Dung dịch HCl dẫn được điện. Nguyên nhân là

A. trong dung dịch có các ion chuyển động tự do **B.** nước nguyên chất vốn dẫn điện tốt

C. chất tan làm nhiệt độ dung dịch tăng lên **D.** trong dung dịch có các phân tử chuyển động tự do

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Phản ứng pha khí $A(g) + B(g) \rightleftharpoons 2C(g)$ được chạy **ba lần ở cùng một nhiệt độ**, trong bình thể tích không đổi, không có phản ứng phụ. Mọi nồng độ tính theo mol/L.

Lần chạy	$[A]_0$	$[B]_0$	$[C]_0$	$[C]_{eq}$
1	$0,745$	$0,851$	$0,198$	$0,794$
2	$0,538$	$1,124$	$0,064$	$0,747$
3	$0,854$	$0,804$	$0,137$	$0,796$

Nhật kí phòng thí nghiệm ghi: đúng một giá trị $[C]_{eq}$ trong bảng đã bị chép sai. Nhật kí không nói hàng nào. **Quy tắc kiểm toán dùng trong bài.** Tính K_c riêng cho từng lần chạy. Hai ước lượng được coi là **nhất quán** khi độ lệch tương đối $d = \dfrac{|K_i - K_j|}{(K_i + K_j)/2}$ không vượt $\tau = 17,5\%$. Đúng một cặp nhất quán; hàng còn lại là bản ghi hỏng. Lấy K_{ref} bằng **trung bình cộng** hai K_c của cặp ấy. **Lần chạy thứ tư** dùng cùng nhiệt độ và bình thể tích không đổi, với nồng độ ban đầu $[A]_0 = 0,745$, $[B]_0 = 1,348$, $[C]_0 = 0,071$ mol/L. Hỏi: ở lần chạy thứ tư, bao nhiêu phần trăm lượng A ban đầu đã chuyển hoá khi đạt cân bằng? Làm tròn đến hàng phần mười phần trăm.

Câu 8. Cho các ion Na^+, NH_4^+, CH_3COO^-, Cl^-. Có bao nhiêu ion **không** bị thuỷ phân trong nước?

Câu 9. Xác định số oxi hoá của sulfur trong phân tử SO_2.

Câu 10. Cho cân bằng $CaCO_3(s) \rightleftharpoons CaO(s) + CO_2(g)$ có $\Delta_r H = 178$ kJ. Số mol khí ở vế phải ít hơn hay nhiều hơn vế trái bao nhiêu mol?