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 20/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.149

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Nung 8 mol $Ca(NO_3)_2$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2\ Ca(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\ CaO + 4NO_2 + O_2$. Tính tổng số mol khí thoát ra.

Câu 2. Cho 5 mol NH_4Cl tác dụng hết với dung dịch $Ca(OH)_2$ dư, đun nóng. Tính số mol khí NH_3 thoát ra.

Câu 3. 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	$1,082$	$0,802$	$0,104$	$0,639$
2	$0,494$	$0,598$	$0,159$	$0,445$
3	$1,13$	$0,867$	$0,125$	$0,685$

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 $\tau = 13,8\%$. 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 $[A]_0 = 0,854$, $[B]_0 = 0,652$, $[C]_0 = 0,127$ 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 4. Cho dung dịch ammonia dư vào dung dịch chứa 1 mol $FeSO_4$. Tính khối lượng kết tủa thu được.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Cho các việc làm sau khi khảo sát chuyển dịch cân bằng: đổ chung các ống lại sau thí nghiệm rồi so màu; thay đổi nhiều yếu tố cùng lúc cho nhanh; lắc mạnh ống nghiệm chứa acid đặc cho mau phản ứng; ghi lại màu của các ống ngay sau khi tác động. Có bao nhiêu việc làm đúng?

.....

.....

.....

Câu 6. Cho 1 mol Zn tan hết trong dung dịch HNO_3 đặc theo phương trình $Zn + 4HNO_3\ (đặc) \rightarrow Zn(NO_3)_2 + 2NO_2 \uparrow + 2H_2O$. Tính số mol khí NO_2 thoát ra.

.....

.....

.....