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 05/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.044

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Dung dịch muối ammonium với gốc của acid mạnh, như NH_4Cl, có môi trường

A. acid
B. lúc acid lúc base tuỳ nhiệt độ
C. base
D. trung tính

Câu 2. Trong phản ứng $N_2 + 3\ Ca \rightarrow Ca_3N_2$ (nhiệt độ cao), nitrogen đóng vai trò

A. chất môi trường **B.** chất khử **C.** chất oxi hoá **D.** chất xúc tác

Câu 3. Cho cân bằng $SO_2Cl_2(g) \rightleftharpoons SO_2(g) + Cl_2(g)$ với $\Delta_r H = 67$ kJ. Theo nguyên lí Le Chatelier, khi tăng nhiệt độ thì cân bằng chuyển dịch theo

A. Không chuyển dịch, vì cân bằng đã ổn định
B. Chiều thu nhiệt, tức chiều thuận
C. Chiều thu nhiệt, tức chiều thuận, và giá trị K_C giữ nguyên
D. Chiều toả nhiệt, tức chiều nghịch

Câu 4. Dung dịch LiOH có pH = 11. Pha loãng dung dịch ấy 10^3 lần bằng nước cất thì pH của dung dịch thu được bằng

A. 8 **B.** 11 **C.** 14 **D.** 7

Câu 5. Kim loại Al không tan trong HNO_3 đặc nguội vì

A. nó không phản ứng với acid trong bất kì điều kiện nào
B. HNO_3 đặc nguội là acid yếu nên không phản ứng
C. nó đứng sau hydrogen trong dãy hoạt động hoá học
D. bị thụ động hoá, lớp oxide bền tạo ra ngăn phản ứng tiếp diễn

Câu 6. Khi phản ứng $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ đạt trạng thái cân bằng thì

A. phản ứng dừng hẳn lại
B. tốc độ phản ứng thuận bằng tốc độ phản ứng nghịch
C. nồng độ chất đầu bằng nồng độ sản phẩm
D. chất đầu đã chuyển hết thành sản phẩm

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho các việc làm sau khi khảo sát chuyển dịch cân bằng: bỏ ống đối chứng để tiết kiệm hoá chất; ghi lại màu của các ống ngay sau khi tác động; mỗi lần chỉ thay đổi một yếu tố; dùng cùng một lượng dung dịch cho các ống. Có bao nhiêu việc làm đúng?

Câu 8. Nung 10 mol KNO_3 tới khối lượng không đổi theo phương trình $2KNO_3 \xrightarrow{t^\circ} 2KNO_2 + O_2$. Tính số mol khí O_2 thoát ra.

Câu 9. Cho các dung dịch KNO_3, NH_4NO_3, CH_3COONa, K_2SO_4. Có bao nhiêu dung dịch có môi trường base?

Câu 10. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử ammonia NH_3 (trả lời kèm dấu).