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 31/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.063

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Khảo sát cân bằng $Fe^{3+} + SCN^- \rightleftharpoons [Fe(SCN)]^{2+}$ bằng cách nhỏ thêm dung dịch NaOH. Hiện tượng quan sát được là

A. Màu đỏ nhạt đi **B.** Màu nâu đỏ nhạt đi **C.** Màu đỏ đậm lên **D.** Màu nâu đỏ đậm lên

Câu 2. Hoà tan K_3PO_4 vào nước được dung dịch nồng độ $0,55$ M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $K_3PO_4 \rightarrow 3K^+ + PO_4^{3-}$. Nồng độ ion K^+ trong dung dịch bằng

A. $0,18\,\text{mol/L}$ **B.** $1,65\,\text{mol/L}$ **C.** $2,65\,\text{mol/L}$ **D.** $0,55\,\text{mol/L}$

Câu 3. Khi phản ứng $PCl_5(g) \rightleftharpoons PCl_3(g) + Cl_2(g)$ đạt trạng thái cân bằng thì

A. phản ứng dừng hẳn lại

B. chất đầu đã chuyển hết thành sản phẩm

C. nồng độ chất đầu bằng nồng độ sản phẩm

D. tốc độ phản ứng thuận bằng tốc độ phản ứng nghịch

Câu 4. Cho cân bằng $2NH_3(g) \rightleftharpoons N_2(g) + 3H_2(g)$ có $\Delta_r H = 92$ kJ. Thêm chất xúc tác vào hệ đang cân bằng thì

A. cân bằng chuyển dịch theo chiều nghịch vì chất xúc tác làm phản ứng nghịch nhanh hơn phản ứng thuận

B. giá trị K_C tăng lên vì chất xúc tác làm tăng lượng sản phẩm ở trạng thái cân bằng

C. cân bằng không chuyển dịch, hệ chỉ đạt cân bằng nhanh hơn khi xuất phát từ trạng thái chưa cân bằng

D. cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận vì chất xúc tác làm phản ứng thuận nhanh hơn phản ứng nghịch

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho 5 mol Ag tan hết trong dung dịch HNO_3 đặc theo phương trình $Ag + 2HNO_3\ (\text{đặc}) \rightarrow AgNO_3 + NO_2 \uparrow + H_2O$. Tính số mol khí NO_2 thoát ra.

Câu 6. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử ammonia NH_3 (trả lời kèm dấu).

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Trong quá trình Haber, một mol N_2 phản ứng vừa đủ với bao nhiêu mol H_2?

.....

.....

.....

Câu 8. Cho các chất CH_3COO^-, NH_3, HCl, CH_3COOH. Có bao nhiêu chất đóng vai trò acid theo Brønsted - Lowry?

.....

.....

.....