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 25/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.060

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho 2 mol NH_3 phản ứng hết theo phương trình $NH_3 + HNO_3 \to NH_4NO_3$. Số mol NH_4NO_3 thu được là

A. 3 mol **B.** 4 mol **C.** 2 mol **D.** 1 mol

Câu 2. Ở 25 °C, tích số ion của nước $K_W = [H^+][OH^-]$ bằng

A. $1,0 \cdot 10^{-14}$ chỉ đúng với nước nguyên chất **B.** $1,0 \cdot 10^{-14}$

C. 14 **D.** $1,0 \cdot 10^{-7}$

Câu 3. Kim loại Cr không tan trong HNO_3 đặc nguội vì

A. bị thụ động hoá, lớp oxide bền tạo ra ngăn phản ứng tiếp diễn

B. nó đứng sau hydrogen trong dãy hoạt động hoá học

C. HNO_3 đặc nguội là acid yếu nên không phản ứng

D. nó không phản ứng với acid trong bất kì điều kiện nào

Câu 4. Cho cân bằng $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ có $\Delta_r H = 57$ kJ. Nén hệ để tăng áp suất chung thì cân bằng chuyển dịch theo chiều

A. thuận, tức chiều làm tăng số mol khí

B. nghịch, và giá trị K_C tăng lên

C. không chuyển dịch vì áp suất không ảnh hưởng tới cân bằng

D. nghịch, tức chiều làm giảm số mol khí

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Một nhà máy tách khí hoá lỏng 90 m^3 không khí. Tính thể tích khí nitrogen thu được, coi nitrogen chiếm 78% thể tích không khí và tách được hoàn toàn.

Câu 6. Nung 14 mol $AgNO_3$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2AgNO_3 \xrightarrow{t^\circ} 2\ Ag + 2NO_2 + O_2$. Tính tổng số mol khí thoát ra.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong NO_2 (nitrogen dioxide).

.....

.....

.....

Câu 8. Cho các nguồn sau: nhà máy nhiệt điện đốt than; lò gạch nung thủ công; máy phát điện chạy dầu diesel; hô hấp của người và động vật. Có bao nhiêu nguồn phát thải NO_x?

.....

.....

.....