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 12/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.069

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong phản ứng $N_2 + 3\ Mg \rightarrow Mg_3N_2$ (nhiệt độ cao), nitrogen đóng vai trò

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

Câu 2. Nhỏ vài giọt methyl da cam vào nước xà phòng (pH $\approx$ 10). Dung dịch có màu

A. vàng **B.** xanh **C.** không màu **D.** đỏ

Câu 3. Nguồn nào sau đây phát thải khí SO_2 vào khí quyển?

A. Nước biển bốc hơi

B. Máy điều hoà không khí chạy điện

C. Lò luyện kim đốt quặng sulfide

D. Quang hợp của cây xanh

Câu 4. Trước khi chuẩn độ, buret cần được tráng bằng

A. dung dịch acid cần xác định nồng độ

B. chính dung dịch chuẩn sẽ đựng trong buret

C. nước cất rồi dùng ngay

D. dung dịch phenolphthalein

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Tính tỉ khối của khí ammonia so với khí hydrogen H_2, biết khối lượng mol của khí hydrogen H_2 bằng 2 g/mol.

Câu 6. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử HNO_3.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Cho phản ứng thuận nghịch $CH_3COOH + C_2H_5OH \rightleftharpoons CH_3COOC_2H_5 + H_2O$. Ban đầu nồng độ CH_3COOH bằng $0,5$ mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn $0,1$ mol/L. Tính nồng độ CH_3COOH đã phản ứng.

.....

.....

.....

Câu 8. Cho cân bằng $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$ có $\Delta_r H = -92$ kJ; vế trái có 4 mol khí, vế phải có 2 mol khí. Trong ba yếu tố nồng độ, nhiệt độ và áp suất, có bao nhiêu yếu tố làm thay đổi giá trị K_C?

.....

.....

.....