kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 07/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.102

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho 5 mol N_2 phản ứng hết theo phương trình $N_2 + 3\ Mg \rightarrow Mg_3N_2$. Số mol Mg đã phản ứng là

A. 16 mol **B.** 15 mol **C.** 14 mol **D.** 5 mol

Câu 2. Việc nào sau đây dùng nitrogen lỏng?

A. Bơm vào lốp máy bay và xe đua

B. Bơm vào gói bánh kẹo, túi cà phê để giữ được lâu

C. Sục vào lò luyện kim để tạo môi trường trơ

D. Giữ lạnh thực phẩm khi vận chuyển đường dài

Câu 3. Chuẩn độ 25 mL dung dịch HCl chưa biết nồng độ bằng dung dịch NaOH $0,1$ M với chất chỉ thị phenolphthalein. Thể tích dung dịch NaOH đọc được ở ba lần: lần 1: 20 mL, lần 2: $19,9$ mL, lần 3: $20,1$ mL. Thể tích trung bình của ba lần bằng

A. 60 mL **B.** $19,9$ mL **C.** 20 mL **D.** $20,1$ mL

Câu 4. Cho cân bằng $CO(g) + 2H_2(g) \rightleftharpoons CH_3OH(g)$ với $\Delta_r H = -90$ kJ. Theo nguyên lí Le Chatelier, khi nén hệ để tăng áp suất thì cân bằng chuyển dịch theo

A. Chiều làm giảm số mol khí, tức chiều thuận

B. Chiều làm giảm số mol khí, tức chiều thuận, và giá trị K_C tăng theo

C. Không chuyển dịch, vì cân bằng đã ổn định

D. Chiều làm tăng số mol khí, tức chiều nghịch

Câu 5. Dung dịch NaOH có pH = 13. Pha loãng dung dịch ấy 10^3 lần bằng nước cất thì pH của dung dịch thu được bằng

A. 7 **B.** 10 **C.** 13 **D.** 11

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cho các dung dịch NH_4Cl, $AlCl_3$, K_2SO_4, $NaHCO_3$. Có bao nhiêu dung dịch có môi trường base?

.....

.....

.....

Câu 7. Một phân tử NO (nitrogen monoxide) có bao nhiêu nguyên tử oxygen?

.....

.....

.....