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 03/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.028

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Hoà tan $CaCl_2$ vào nước được dung dịch nồng độ $0,15$ M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $CaCl_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2Cl^-$. Nồng độ ion Ca^{2+} trong dung dịch bằng

A. $1,15\,\text{mol/L}$ **B.** $0,3\,\text{mol/L}$ **C.** $0,15\,\text{mol/L}$ **D.** $2,15\,\text{mol/L}$

Câu 2. Người ta bảo quản vaccine trong ngân hàng sinh phẩm. Nitrogen được dùng ở dạng nào?

A. muối $NaNO_3$ rắn **B.** nitrogen lỏng

C. khí nitrogen **D.** dung dịch NH_3 trong nước

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

A. Nước biển bốc hơi **B.** Núi lửa phun trào

C. Máy điều hoà không khí chạy điện **D.** Quang hợp của cây xanh

Câu 4. Trong phản ứng $2NH_3 + H_2SO_4 \rightarrow (NH_4)_2SO_4$, ammonia thể hiện

A. tính oxi hoá **B.** tính lưỡng tính **C.** tính khử **D.** tính base

Câu 5. Nung 14 mol $Ca(NO_3)_2$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2\ Ca(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\ CaO + 4NO_2 + O_2$. Số mol khí NO_2 thoát ra là

A. $28\,\text{mol}$ **B.** $4\,\text{mol}$ **C.** $14\,\text{mol}$ **D.** $7\,\text{mol}$

Câu 6. Cho cân bằng $H_2(g) + I_2(g) \rightleftharpoons 2\ HI(g)$. Biểu thức hằng số cân bằng K_C của cân bằng ấy là

A. $K_C = \dfrac{[HI]^2}{[H_2][I_2]}$ **B.** $K_C = \dfrac{[HI]}{[H_2][I_2]}$ **C.** $K_C = \dfrac{[H_2][I_2]}{[HI]^2}$ **D.** $K_C = \dfrac{[HI]}{[H_2] + [I_2]}$

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Chuẩn độ 10 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: $23,2$ mL, lần 2: $22,9$ mL, lần 3: $22,9$ mL. Chênh lệch giữa lần đọc lớn nhất và lần đọc nhỏ nhất bằng bao nhiêu mL?

Câu 8. Tính pH của dung dịch HCl (hydrochloric acid) nồng độ $0,1$ M.

Câu 9. Cho 10 mol N_2 phản ứng với lượng dư H_2, hiệu suất đạt 75%. Tính số mol NH_3 thu được.

Câu 10. Methyl da cam đổi màu quanh pH 3, 1. Nước vôi trong có pH $\approx$ 12. Tính khoảng cách từ pH của dung dịch tới mốc đổi màu ấy.

