



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề

Phát hành ngày 02/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: **H11.CK1.183**

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Dung dịch HI nồng độ 0,01 M có pH bằng

- A. 2 B. 3 C. 12 D. 7

Câu 2. Ở 50 °C, mô hình cho $K_w = [H^+][OH^-] = 5,5 \cdot 10^{-14}$, $\log 5,5 \approx 0,74$ và $pH = -\log[H^+]$. Dung dịch trung tính có $[H^+] = [OH^-] = \sqrt{K_w}$. Một dung dịch khác có $pH = 5,9$ ở cùng nhiệt độ này. Bộ pH trung tính và phân loại dung dịch nào đúng?

- A. $pH_{\text{trung tính}} \approx 13,26$ dung dịch đã cho là acid B. $pH_{\text{trung tính}} \approx 6,63$ dung dịch đã cho là base
C. $pH_{\text{trung tính}} \approx 7$ dung dịch đã cho là acid D. $pH_{\text{trung tính}} \approx 6,63$ dung dịch đã cho là acid

Câu 3. Cho 18 mol SO_2 phản ứng hết theo phương trình $2SO_2 + O_2 \xrightarrow{V_2O_5, 450^\circ C} 2SO_3$. Số mol SO_3 thu được là

- A. 2 mol B. 19 mol C. 18 mol D. 4 mol

Câu 4. Nguồn nào sau đây phát thải khí SO_2 vào khí quyển?

- A. Máy điều hoà không khí chạy điện B. Lò luyện kim đốt quặng sulfide
C. Nước biển bốc hơi D. Quang hợp của cây xanh

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Tính số mol ammonia cần dùng để kết tủa hết 6 mol ion Fe^{2+} theo phương trình $Fe^{2+} + 2NH_3 + 2H_2O \rightarrow Fe(OH)_2 \downarrow + 2NH_4^+$.

.....
.....
.....

Câu 6. Cho 5 mol Zn tan hết trong dung dịch H_2SO_4 loãng theo phương trình $Zn + H_2SO_4 (\text{loãng}) \rightarrow ZnSO_4 + H_2 \uparrow$. Tính số mol H_2SO_4 đã phản ứng.

.....
.....
.....

Câu 7. Khi sulfuric acid dầy vào da, phải rửa ngay dưới vòi nước sạch chảy liên tục trong ít nhất bao nhiêu phút?

.....
.....
.....