kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 27/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.148

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Cho các chất H_2O, HS^-, CO_3^{2-}, HNO_3. Có bao nhiêu chất **không thể** đóng vai trò acid (chỉ nhận proton)?

Câu 2. Đốt hết 250 kg than chứa 5% lưu huỳnh, sinh ra 25 kg SO_2. Hệ khử lưu huỳnh giữ lại được 90% lượng khí ấy. Tính khối lượng SO_2 còn thải ra khí quyển.

Câu 3. Mẫu nước ao nuôi tôm có $[H^+] = 10^{-5}$ M. Tính pH của mẫu.

Câu 4. Hoà tan HCl vào nước được dung dịch nồng độ $0,45$ M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$. Tính nồng độ ion H^+ trong dung dịch.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Phổ khối lượng của C_4H_9Br (1-bromobutane) có peak ion phân tử ở $m/z = 136$ và một peak mảnh ứng với việc mất nhóm Br (khối lượng 79). Tính giá trị m/z của peak mảnh ấy.

.....

.....

.....

Câu 6. Tính khối lượng mol phân tử của $(NH_4)_2SO_4$ (ammonium sulfate).

.....

.....

.....