



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.CK1.044

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Cho các chất HNO_3 , CO_3^{2-} , H_2O , HS^- . Có bao nhiêu chất **không** đóng vai trò acid?**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 $[\text{H}^+] = 10^{-5}$ 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: $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$. Tính nồng độ ion H^+ trong dung dịch.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Phổ khối lượng của $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$ (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 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ (ammonium sulfate).

.....

.....

.....