



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 30/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.012

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trên phổ hồng ngoại, tín hiệu đặc trưng của liên kết N – H trong amine nằm trong vùng số sóng nào?

- A. 3300 – 2500 cm^{-1} B. 3650 – 3200 cm^{-1} C. 3500 – 3300 cm^{-1} D. 1750 – 1715 cm^{-1}

Câu 2. Dung dịch muối ammonium với gốc của acid mạnh, như NH_4Cl , có môi trường

- A. lúc acid lúc base tùy nhiệt độ B. trung tính
C. acid D. base

Câu 3. Cho cân bằng $\text{C}(s) + \text{CO}_2(g) \rightleftharpoons 2\text{CO}(g)$ có $\Delta_r H = 172\text{ kJ}$; vế trái có 1 mol khí, vế phải có 2 mol khí. Tăng nhiệt độ thì cân bằng chuyển dịch theo chiều

- A. không chuyển dịch vì nhiệt độ không ảnh hưởng tới cân bằng
B. thuận, tức chiều thu nhiệt
C. thuận, và giá trị K_C giữ nguyên
D. nghịch, tức chiều toả nhiệt

Câu 4. Hiện tượng phú dưỡng ở ao hồ là hiện tượng.

- A. Nước dư thừa chất dinh dưỡng, nhất là nitrate và phosphate, làm tảo phát triển bùng phát
B. Nước bị nhiễm mặn do nước biển tràn vào
C. Nước đục do bùn đất bị khuấy lên
D. Nước cạn dần vì bốc hơi trong mùa khô

Câu 5. Mẫu nước hồ có $[\text{H}^+] = 10^{-12}\text{ M}$. Giá trị pH của mẫu bằng

- A. 12 B. 2 C. 7 D. 14

Câu 6. Muối sulfate nào sau đây không tan trong nước?

- A. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ B. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ C. $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ D. BaSO_4

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Tính phần trăm khối lượng của hydrogen trong $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$ (ethylene glycol) (làm tròn đến hàng phần mười).**Câu 8.** Trong bài thực hành chuẩn độ, mỗi mẫu được chuẩn độ ít nhất bao nhiêu lần rồi mới lấy thể tích trung bình?

Câu 9. Cặp acid - base liên hợp $\text{H}_2\text{S} / \text{HS}^-$ khác nhau bao nhiêu proton?

Câu 10. Khi sulfuric acid dính vào da, phải rửa ngay dưới vòi nước sạch chảy liên tục trong ít nhất bao nhiêu phút?