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 10/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.206

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phương pháp chiết dựa trên nguyên tắc nào?

A. Dựa vào nhiệt độ sôi khác nhau của các chất trong hỗn hợp lỏng

B. Dựa vào độ hoà tan khác nhau của các chất trong hai dung môi không trộn lẫn vào nhau

C. Dựa vào độ tan khác nhau và sự thay đổi độ tan theo nhiệt độ

D. Dựa vào khả năng hấp phụ khác nhau của các chất trên pha tĩnh và khả năng hoà tan khác nhau trong pha động

Câu 2. Chất nào sau đây là hợp chất hữu cơ?

A. CH_3NH_2 **B.** H_2CO_3 **C.** KCN **D.** NH_3

Câu 3. Mẫu nước ao nuôi tôm có $[H^+] = 10^{-4}$ M. Giá trị pH của mẫu bằng

A. 14 **B.** 10 **C.** 4 **D.** 7

Câu 4. Trong phản ứng $4NH_3 + 5O_2 \xrightarrow{\text{Pt, 850 °C}} 4\ NO + 6H_2O$, ammonia thể hiện

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

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Xác định số oxi hoá của nitrogen trong phân tử ammonia NH_3.

.....

.....

.....

Câu 6. Cho phản ứng thuận nghịch $PCl_5(g) \rightleftharpoons PCl_3(g) + Cl_2(g)$. Ban đầu nồng độ PCl_5 bằng $1,2$ mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn $0,24$ mol/L. Tính hiệu suất chuyển hoá của PCl_5.

.....

.....

.....

Câu 7. Một mẫu chứa 36000 mmol ion SO_4^{2-}. Thêm dư $BaCl_2$, toàn bộ sulfate kết tủa theo $Ba^{2+} + SO_4^{2-} \to BaSO_4$. Cho $M_{BaSO_4} = 233$ g/mol. Thu được bao nhiêu gam kết tủa? Trình bày lập luận và các bước tính.

.....

.....

.....