kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

*Thời gian làm bài: **45 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 26/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.096

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nguồn nào sau đây phát thải khí SO_2 vào khí quyển?

A. Núi lửa phun trào
B. Nước biển bốc hơi
C. Máy điều hoà không khí chạy điện
D. Quang hợp của cây xanh

Câu 2. Trong phép chuẩn độ acid - base, dung dịch đựng trong buret là

A. nước cất dùng để pha loãng dung dịch trong bình tam giác
B. dung dịch chuẩn, tức dung dịch đã biết chính xác nồng độ
C. dung dịch chất chỉ thị, nhỏ từng giọt để nhận ra điểm tương đương
D. dung dịch cần xác định nồng độ, tức dung dịch chưa biết nồng độ

Câu 3. Với cân bằng $2CrO_4^{2-} + 2H^+ \rightleftharpoons Cr_2O_7^{2-} + H_2O$, vì sao khi nhỏ thêm dung dịch acid thì dung dịch chuyển từ vàng sang da cam?

A. Kiềm trung hoà H^+, tức lấy bớt chất đầu
B. NaOH kết tủa Fe^{3+}, tức lấy bớt chất đầu
C. Thêm Fe^{3+} thì cân bằng dịch theo chiều tiêu thụ nó
D. Thêm H^+ thì cân bằng dịch theo chiều tiêu thụ nó

Câu 4. Đun nóng dung dịch NH_4Cl với dung dịch KOH. Hiện tượng quan sát được là

A. không có hiện tượng gì
B. có kết tủa trắng xuất hiện, không có khí thoát ra
C. có khí mùi khai thoát ra, làm quỳ tím ẩm hoá xanh
D. có khí mùi khai thoát ra, làm quỳ tím ẩm hoá đỏ

Câu 5. Trong phản ứng $5SO_2 + 2KMnO_4 + 2H_2O \rightarrow K_2SO_4 + 2MnSO_4 + 2H_2SO_4$, sulfur dioxide đóng vai trò

A. chất xúc tác
B. chất khử
C. chất oxi hoá
D. chất chỉ thị màu

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cà phê đen có pH 5, nước cất có pH 7. Nồng độ H^+ của cà phê đen gấp bao nhiêu lần nước cất?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho các dung dịch Na_3PO_4, NH_4NO_3, $NaHCO_3$, $(NH_4)_2SO_4$. Có bao nhiêu dung dịch có môi trường base?

.....

.....

.....