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 28/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.159

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong bài thực hành chuẩn độ dung dịch HCl bằng dung dịch NaOH, dụng cụ dùng để lấy chính xác thể tích dung dịch HCl cho vào bình tam giác là

A. cốc có mỏ **B.** pipette **C.** buret **D.** ống đong

Câu 2. Với cân bằng $Fe^{3+} + SCN^- \rightleftharpoons [Fe(SCN)]^{2+}$, khi nhỏ thêm dung dịch $FeCl_3$ thì màu đỏ đậm lên. Cân bằng đã chuyển dịch theo chiều

A. nghịch **B.** không chuyển dịch

C. cả hai chiều với mức như nhau **D.** thuận

Câu 3. Vì sao khí ammonia làm quỳ tím ẩm hoá xanh?

A. Vì NH_3 oxi hoá chất màu trong quỳ tím **B.** Vì NH_3 phân li ra ion OH^- có sẵn trong phân tử

C. Vì NH_3 nhận H^+ của nước, sinh ra OH^- **D.** Vì NH_3 làm nước bay hơi khỏi giấy quỳ

Câu 4. Đun nóng dung dịch NH_4NO_2 với dung dịch $Ca(OH)_2$. Hiện tượng quan sát được là

A. có khí mùi khai thoát ra, làm quỳ tím ẩm hoá xanh

B. có kết tủa trắng xuất hiện, không có khí thoát ra

C. có khí mùi khai thoát ra, làm quỳ tím ẩm hoá đỏ

D. không có hiện tượng gì

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Tính số mmol ion H^+ có trong 25 mL dung dịch HNO_3 0,2 M.

.....

.....

.....

Câu 6. Cho cân bằng $2\ NO(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ với $\Delta_r H = -114$ kJ. Biến thiên enthalpy của chiều nghịch bằng bao nhiêu kJ?

.....

.....

.....

Câu 7. Cho phản ứng thuận nghịch $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$. Ban đầu nồng độ SO_2 bằng $0,7$ mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn $0,14$ mol/L. Tính nồng độ SO_2 đã phản ứng.

.....

.....

.....