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 26/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.076

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nhỏ bromothymol xanh vào một dung dịch thì thấy chất chỉ thị có màu vàng. Kết luận đúng về pH của dung dịch là

A. pH lớn hơn $7,6$ **B.** pH đúng bằng 6 **C.** pH nhỏ hơn 6 **D.** pH bằng 7

Câu 2. Nung nóng $(NH_4)_2SO_4$ (ammonium sulfate) tới khi phản ứng hoàn toàn. Sản phẩm thu được là

A. $NH_3 + CO_2 + H_2O$ **B.** $N_2O + 2H_2O$ **C.** $NH_3 + HCl$ **D.** $NH_3 + NH_4HSO_4$

Câu 3. Nguồn nào sau đây phát thải NO_x vào không khí?

A. Hô hấp của người và động vật

B. Máy phát điện chạy dầu diesel

C. Quang hợp của cây xanh

D. Hoà tan đường vào nước ở nhiệt độ thường

Câu 4. Nhỏ từ từ dung dịch ammonia tới dư vào dung dịch $Fe(NO_3)_3$ (iron(III) nitrate). Hiện tượng quan sát được là

A. Xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ, kết tủa không tan trong ammonia dư

B. Xuất hiện kết tủa màu trắng xanh, kết tủa không tan trong ammonia dư

C. Xuất hiện kết tủa màu trắng, kết tủa không tan trong ammonia dư

D. Xuất hiện kết tủa màu trắng keo, kết tủa không tan trong ammonia dư

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Cho cân bằng $2\ NOCl(g) \rightleftharpoons 2\ NO(g) + Cl_2(g)$ với $\Delta_r H = 75$ kJ. Biến thiên enthalpy của chiều nghịch bằng bao nhiêu kJ? (trả lời kèm dấu).

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

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Cho 4 mol NH_3 phản ứng hết theo phương trình $NH_3 + HNO_3 \rightarrow NH_4NO_3$. Tính số mol NH_4NO_3 thu được.

.....

.....

.....

Câu 8. Tính pH của dung dịch $HClO_4$ (perchloric acid) nồng độ $0,1$ M.

.....

.....

.....