kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 20/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.134

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Cho 18 mol NO_2 hấp thụ hết vào nước có dư oxygen theo phương trình $4NO_2 + O_2 + 2H_2O \to 4HNO_3$. Tính số mol HNO_3 tạo thành.

Câu 2. Bromothymol xanh đổi màu quanh pH 6. Nước ngọt có gas có pH ≈ 3. Tính khoảng cách từ pH của dung dịch tới mốc đổi màu ấy.

Câu 3. Cho cân bằng $SO_2Cl_2(g) \rightleftharpoons SO_2(g) + Cl_2(g)$ với $\Delta_r H = 67$ kJ. Số mol khí thay đổi bao nhiêu khi phản ứng chạy theo chiều thuận?

Câu 4. Cho phản ứng thuận nghịch $CH_3COOH + C_2H_5OH \rightleftharpoons CH_3COOC_2H_5 + H_2O$. Ban đầu nồng độ CH_3COOH bằng $1,6$ mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn $0,8$ mol/L. Tính nồng độ CH_3COOH đã phản ứng.

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Cho các việc sau: sục vào lò luyện kim để tạo môi trường trơ; bơm vào lốp máy bay và xe đua; làm nguyên liệu tổng hợp ammonia trong công nghiệp; làm lạnh nam châm siêu dẫn trong máy chụp cộng hưởng từ. Có bao nhiêu việc dùng nitrogen lỏng?

.....

.....

.....

Câu 6. Tính pH của dung dịch HBr (hydrobromic acid) nồng độ $0,01$ M.

.....

.....

.....