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 27/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.061

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Cho cân bằng $2\ \mathrm{NOCl}(g) \rightleftharpoons 2\ \mathrm{NO}(g) + \mathrm{Cl_2}(g)$ với $\Delta_r H = 75$ kJ. Muốn thu được nhiều sản phẩm hơn, nên

A. tăng áp suất và tăng nhiệt độ

B. giảm áp suất và tăng nhiệt độ

C. thêm chất xúc tác

D. giảm áp suất và hạ nhiệt độ

Câu 2. Mẫu nước hồ có $[\mathrm{H^+}] = 10^{-9}$ M. Giá trị pH của mẫu bằng

A. 9 **B.** 7 **C.** 5 **D.** 14

Câu 3. Theo thuyết Brønsted - Lowry, $\mathrm{CH_3COOH}$ đóng vai trò acid vì nó

A. phân li ra ion $\mathrm{OH^-}$ **B.** nhận proton $\mathrm{H^+}$ **C.** cho proton $\mathrm{H^+}$ **D.** nhận thêm electron

Câu 4. Cho cân bằng $2\ \mathrm{NO}(g) + \mathrm{O_2}(g) \rightleftharpoons 2\mathrm{NO_2}(g)$ có $\Delta_r H = -114$ kJ. Tăng nhiệt độ thì cân bằng chuyển dịch theo chiều

A. thuận, tức chiều toả nhiệt

B. nghịch, và giá trị K_C giữ nguyên

C. không chuyển dịch vì nhiệt độ không ảnh hưởng tới cân bằng

D. nghịch, tức chiều thu nhiệt

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Đốt hết 150 kg than chứa 3% lưu huỳnh, sinh ra 9 kg $\mathrm{SO_2}$. Hệ khử lưu huỳnh giữ lại được 50% lượng khí ấy. Tính khối lượng $\mathrm{SO_2}$ còn thải ra khí quyển.

Câu 6. Tính khối lượng sulfur cần dùng để phản ứng vừa đủ với 12 mol Al theo phương trình $2\ \mathrm{Al} + 3\ \mathrm{S} \rightarrow \mathrm{Al_2S_3}$.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Cho các việc làm sau khi khảo sát chuyển dịch cân bằng: dùng cùng một nguồn ánh sáng khi so màu; mỗi lần chỉ thay đổi một yếu tố; bỏ ống đối chứng để tiết kiệm hoá chất; giữ lại một ống đối chứng không tác động gì. Có bao nhiêu việc làm đúng?

.....

.....

.....

Câu 8. Hoà tan NaOH vào nước được dung dịch nồng độ 0, 65 M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$. Tính nồng độ ion Na^+ trong dung dịch.

.....

.....

.....