kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 15/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.135

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Những chất đồng đẳng của nhau là những chất

A. Có cùng số nguyên tử carbon

B. Hơn kém nhau một hay nhiều nhóm CH_2 và có tính chất hoá học tương tự nhau

C. Có cùng phân tử khối

D. Có cùng công thức phân tử nhưng khác cấu tạo hoá học

Câu 2. Chuẩn độ $39,00$ mL HCl bằng NaOH $0,18$ M. Mẫu thật tiêu tốn $38,9$ mL NaOH; phép thử trắng không có HCl tiêu tốn $0,9$ mL. Giả sử mức tiêu hao do nền cũng có trong mẫu thật và cộng tuyến tính; phản ứng HCl–NaOH $1:1$. Nồng độ HCl đã hiệu chỉnh bằng bao nhiêu? (làm tròn đến 4 chữ số thập phân).

A. $0,1847$ M **B.** $0,1837$ M **C.** $0,1795$ M **D.** $0,1754$ M

Câu 3. Vì sao số hợp chất hữu cơ lớn hơn hẳn số hợp chất vô cơ

A. Vì nguyên tử carbon liên kết được với nhau thành mạch dài, mạch nhánh và mạch vòng

B. Vì hợp chất hữu cơ có phân tử khối rất lớn

C. Vì có rất nhiều nguyên tố tham gia tạo hợp chất hữu cơ

D. Vì carbon có hoá trị thay đổi được

Câu 4. Kim loại Cr không tan trong HNO_3 đặc nguội vì

A. HNO_3 đặc nguội là acid yếu nên không phản ứng

B. nó đứng sau hydrogen trong dãy hoạt động hoá học

C. bị thụ động hoá, lớp oxide bền tạo ra ngăn phản ứng tiếp diễn

D. nó không phản ứng với acid trong bất kì điều kiện nào

Câu 5. Dung dịch X là một **acid mạnh đơn chức** đã pha loãng nhưng **mất nhãn nồng độ**. Dung dịch $NaOH$ chuẩn có nồng độ $2,055 \times 10^{-3}$ M. Điện cực pH của phòng thí nghiệm bị lệch: máy luôn hiện $r = pH + b$ với **cùng một** hằng số b chưa biết cho mọi lần đo, và máy chỉ hiện tới $0,001$ đơn vị pH.

Phép đo	Cách pha	Máy hiện
Lần 1	đo thẳng dung dịch acid X	$3,507$
Lần 2	trộn $40,0$ mL X với $7,5$ mL dung dịch $NaOH$ chuẩn	$4,147$
Lần 3	trộn $50,0$ mL X với $38,0$ mL dung dịch $NaOH$ chuẩn	chưa đo

Quy ước của đề: acid và base đều phân li hoàn toàn; phản ứng $H^+ + OH^- \to H_2O$ xảy ra hết trước khi tính pH; thể tích cộng được; thay hoạt độ bằng nồng độ. Thí nghiệm chạy ở $60^\circ C$, tại đó $pK_w = 13,02$. Hỏi: pH **thật** của hỗn hợp ở lần 3 bằng bao nhiêu?

A. $pH = 9,87$ **B.** $pH = 9,79$ **C.** $pH = 3,23$ **D.** $pH = 10,77$

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cho cân bằng $2\mathrm{SO_2}(g) + \mathrm{O_2}(g) \rightleftharpoons 2\mathrm{SO_3}(g)$. Ở trạng thái cân bằng, $[\mathrm{SO_2}] = 0,3$, $[\mathrm{O_2}] = 0,2$, $[\mathrm{SO_3}] = 0,4$ (nồng độ tính theo mol/L). Tính giá trị K_C (làm tròn đến hàng phần trăm).

.....

.....

.....

Câu 7. Tính khối lượng mol phân tử của $(\mathrm{NH_4})_2\mathrm{CO_3}$ (ammonium carbonate).

.....

.....

.....