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 20/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK1.005

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nước cường toan là hỗn hợp.

A. HNO_3 loãng và nước cất theo tỉ lệ bất kì

B. một phần HNO_3 đặc và ba phần HCl đặc, hoà tan được cả vàng

C. HCl đặc và NaOH đặc

D. HNO_3 đặc và H_2SO_4 đặc

Câu 2. Cho dung dịch ammonia dư vào dung dịch chứa 5 mol $AlCl_3$. Khối lượng kết tủa thu được là

A. 1170 g **B.** 78 g **C.** 15 g **D.** 390 g

Câu 3. Xét hai cân bằng đã cho theo chiều từ trái sang phải: (I) $HCO_3^- + H_2O \rightleftharpoons H_2CO_3 + OH^-$ (II) $HCO_3^- + H_2O \rightleftharpoons CO_3^{2-} + H_3O^+$. Phân vai và cặp liên hợp nào đúng?

A. H_2CO_3/CO_3^{2-} là cặp liên hợp vì có cùng nguyên tố trung tâm.

B. HCO_3^- là acid trong cả hai; có H thì luôn cho proton.

C. HCO_3^- là base trong cả hai; chỉ xét điện tích để phân vai.

D. HCO_3^-: base ở (I), acid ở (II); cặp liên hợp H_2CO_3/HCO_3^- và HCO_3^-/CO_3^{2-}.

Câu 4. Dung dịch muối ammonium với gốc của acid mạnh, như NH_4Cl, có môi trường

A. base **B.** acid

C. trung tính **D.** lúc acid lúc base tuỳ nhiệt độ

Câu 5. 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.** ống đong **C.** pipette **D.** buret

Câu 6. Với cân bằng $PCl_5(g) \rightleftharpoons PCl_3(g) + Cl_2(g)$, giá trị K_C thay đổi khi

A. thay đổi nồng độ ban đầu của các chất **B.** thay đổi nhiệt độ

C. thay đổi thể tích bình phản ứng **D.** thêm chất xúc tác

Câu 7. Khoáng vật thạch cao có công thức hoá học là

A. $BaSO_4$ **B.** PbS **C.** $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ **D.** FeS_2

Câu 8. Mẫu nước sinh hoạt có $[H^+] = 10^{-2}$ M. Giá trị pH của mẫu bằng

A. 2 **B.** 14 **C.** 12 **D.** 7

Câu 9. Cho phản ứng thuận nghịch $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$. Ban đầu nồng độ N_2 bằng $1,1$ mol/L; khi hệ đạt cân bằng, nồng độ ấy còn $0,66$ mol/L. Nồng độ N_2 đã phản ứng bằng

A. $0,44$ mol/L **B.** $1,1$ mol/L **C.** $0,66$ mol/L **D.** $1,76$ mol/L

Câu 10. Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?

A. HCl **B.** $C_3H_8O_3$ **C.** $C_{12}H_{22}O_{11}$ **D.** CH_3COOH