kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 09/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.132

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Vì sao HCO_3^- được gọi là chất lưỡng tính?

A. Vì nó không phản ứng với acid cũng không phản ứng với base

B. Vì nó vừa tan trong nước vừa tan trong dầu

C. Vì nó phân li ra cả H^+ và OH^- cùng lúc

D. Vì nó vừa cho được proton vừa nhận được proton, tuỳ chất phản ứng cùng

Câu 2. Công thức cấu tạo thu gọn của bromoethane là

A. $CH_3 - CH_3$ **B.** $CH_3 - CH_2 - CH_3$ **C.** $CH_3 - CH_2 - Br$ **D.** CH_4

Câu 3. Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?

A. NaCl **B.** H_2S **C.** C_2H_5OH **D.** $C_{12}H_{22}O_{11}$

Câu 4. Cho Ag tác dụng hết với dung dịch H_2SO_4 đặc nóng. Khí thoát ra là

A. H_2 **B.** SO_2 **C.** H_2S **D.** O_2

Câu 5. Trong không khí, nitrogen chiếm khoảng bao nhiêu phần trăm về thể tích?

A. $78\,\%$ **B.** $21\,\%$ **C.** $0,03\,\%$ **D.** $50\,\%$

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cân bằng khí mô hình $A \rightleftharpoons B$ trong bình có V, T không đổi, $K_c = [B]/[A] = 4$. Ban đầu $[A] = 0,17$ M; $[B] = 0,68$ M. Thiết bị lấy ngay lượng B tương đương $0,408$ M mà không lấy A và không đổi thể tích; rồi đóng bình để tái cân bằng. Không phân hủy hay phản ứng khác. Tính nồng độ ngay sau lấy B, nồng độ cân bằng mới và lượng A chuyển thành B; giải thích vì sao tổng chất không còn như ban đầu.

.....

.....

.....

Câu 7. Cho cân bằng $SO_2Cl_2(g) \rightleftharpoons SO_2(g) + Cl_2(g)$ có $\Delta_r H = 67$ kJ. Số mol khí ở vế phải ít hơn hay nhiều hơn vế trái bao nhiêu mol?

.....

.....

.....