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 29/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK1.124

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Phần trăm khối lượng của carbon trong C_2H_6 (ethane) bằng

A. 81 % **B.** 80 % **C.** 24 % **D.** 20 %

Câu 2. Nhỏ từ từ dung dịch ammonia tới dư vào dung dịch $ZnSO_4$ (zinc sulfate). Hiện tượng quan sát được là

A. Xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ, kết tủa không tan trong ammonia dư

B. Xuất hiện kết tủa màu trắng, sau đó kết tủa tan trong ammonia dư cho dung dịch trong suốt

C. Xuất hiện kết tủa màu trắng, kết tủa không tan trong ammonia dư

D. Xuất hiện kết tủa màu trắng keo, kết tủa không tan trong ammonia dư

Câu 3. Chuẩn độ 31, 00 mL HCl bằng NaOH 0, 19 M. Mẫu thật tiêu tốn 40, 9 mL NaOH; phép thử trắng không có HCl tiêu tốn 1, 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, 239 M **B.** 0, 2507 M **C.** 0, 2623 M **D.** 0, 151 M

Câu 4. Trong phân tử hợp chất hữu cơ, nguyên tố oxygen (O) có hoá trị

A. 3 **B.** 1 **C.** 4 **D.** 2

Câu 5. Khi phản ứng $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g)$ đạt trạng thái cân bằng thì

A. phản ứng dừng hẳn lại

B. nồng độ chất đầu bằng nồng độ sản phẩm

C. tốc độ phản ứng thuận bằng tốc độ phản ứng nghịch

D. chất đầu đã chuyển hết thành sản phẩm

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Cho 8 mol Ag tan hết trong dung dịch H_2SO_4 đặc theo phương trình $2\,Ag + 2H_2SO_4\ (đặc) \rightarrow Ag_2SO_4 + SO_2\uparrow + 2H_2O$. Tính số mol H_2SO_4 đã phản ứng.

.....

.....

.....

Câu 7. Cho các chất: C_3H_8, C_6H_6, C_7H_8, CH_3NH_2. Có bao nhiêu chất là dẫn xuất của hydrocarbon?

.....

.....

.....