kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

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

Phát hành ngày 03/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.CK2.011

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Một phiếu ghi alcohol có cấu tạo $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-OH$ là "propan-1-ol, bậc II". Cách sửa đúng cả tên thay thế và bậc là gì?

A. propan-1-ol, bậc I **B.** pentan-1-ol, bậc II **C.** pentan-1-ol, bậc III **D.** pentan-1-ol, bậc I

Câu 2. Số đồng phân hợp chất carbonyl mạch hở ứng với công thức phân tử CH_2O là

A. 2 **B.** 1 **C.** 3 **D.** 7

Câu 3. Ở cùng áp suất, cho các dữ kiện: butane C_4H_{10}: $M = 58$, sôi khoảng $-0,5^\circ C$ propanal C_2H_5CHO: $M = 58$, sôi khoảng $49^\circ C$ propan-1-ol C_3H_7OH: $M = 60$, sôi khoảng $97^\circ C$. So sánh các phân tử có khối lượng gần nhau theo kiểu tương tác giữa chúng. Giải thích nào phù hợp nhất?

A. Chỉ khối lượng phân tử quyết định nhiệt độ sôi; ba chất có M gần nhau nên chênh lệch nhiệt độ sôi chỉ là sai số đo.

B. propanal phân cực nên hút nhau mạnh hơn butane; propan-1-ol còn tạo liên kết hydrogen giữa các phân tử.

C. propanal tạo liên kết hydrogen với nhau nên sôi cao hơn butane; propan-1-ol còn phân cực mạnh hơn propanal.

D. butane có liên kết hydrogen còn propanal không phân cực; propan-1-ol hút nhau mạnh nhất nhờ cả hai kiểu tương tác ấy.

Câu 4. Cho ethanol (C_2H_5OH) tác dụng với potassium (K). Sản phẩm hữu cơ thu được là

A. C_2H_5OK **B.** CH_3OK **C.** C_3H_7OK **D.** C_4H_9OK

Câu 5. Thứ tự tăng dần nhiệt độ sôi của năm nhóm chất có phân tử khối xấp xỉ nhau là

A. Alkane, alcohol, ketone, ester, carboxylic acid **B.** Carboxylic acid, alcohol, ketone, ester, alkane

C. Alkane, ester, ketone, alcohol, carboxylic acid **D.** Ester, alkane, carboxylic acid, ketone, alcohol

Câu 6. Đun nóng C_2H_5Br (bromoethane) với dung dịch KOH trong ethanol. Sản phẩm hữu cơ chính là

A. $CH_3-CH=CH-CH_2-CH_3$ (pent-2-ene) **B.** $CH_3-CH=CH_2$ (propylene)

C. $CH_2=CH_2$ (ethylene) **D.** $CH_3-CH=CH-CH_3$ (but-2-ene)

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Ứng với công thức phân tử C_5H_{10}, tổng số đồng phân mạch hở kể cả đồng phân hình học là bao nhiêu?

Câu 8. Cho 18 mol glycerol phản ứng vừa đủ với $Cu(OH)_2$. Tính số mol $Cu(OH)_2$ đã phản ứng.

Câu 9. Đun 16 mol butyric acid với ethanol dư, hiệu suất đạt 50%. Tính số mol ethyl butyrate thu được.

Câu 10. Một alkene (C_nH_{2n}) có 5 nguyên tử carbon. Tính số nguyên tử hydrogen trong phân tử.