kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 trang)

GIỮA KỲ 2 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11

*Thời gian làm bài: **45 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 30/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H11.GK2.005

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Để phân biệt hai khí CH_4 và $CH_3-CH=CH_2$, có thể dùng

A. Dung dịch $KMnO_4$
B. Nước bromine
C. Dung dịch $AgNO_3$ trong NH_3
D. Quỳ tím ẩm

Câu 2. Ứng với công thức phân tử $C_2H_2Cl_2$, tổng số đồng phân mạch hở kể cả đồng phân hình học là

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

Câu 3. Tác hại nguy hiểm nhất của việc tiếp xúc lâu dài với benzene là

A. Tổn thương tuỷ xương và gây ung thư máu
B. Làm hỏng men răng
C. Làm tăng huyết áp tức thời rồi hết
D. Gây bỏng lạnh khi chạm vào

Câu 4. Đốt cháy hoàn toàn 2 mol butane (C_4H_{10}). Số mol H_2O thu được là

A. 2 mol
B. 5 mol
C. 10 mol
D. 8 mol

Câu 5. Ở điều kiện thường, methane (CH_4) ở thể

A. lỏng
B. rắn
C. vừa lỏng vừa khí cùng lúc
D. khí

Câu 6. Hydrocarbon thơm có công thức $C_6H_5-C_6H_5$ thường được gọi là

A. toluene
B. biphenyl
C. ethylbenzene
D. benzene

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Một alkyne có 8 nguyên tử carbon. Tính phân tử khối của nó.

Câu 8. Trùng hợp 50 g propylene với hiệu suất 80%. Tính khối lượng PP thu được.

Câu 9. Sản phẩm chính của phản ứng giữa but-1-ene và HCl là 2-chlorobutane. Trong một phân tử sản phẩm ấy có bao nhiêu nguyên tử hydrogen?

Câu 10. Đốt cháy hoàn toàn 3 mol butane, biết nhiệt cháy bằng 2877 kJ/mol. Tính nhiệt lượng toả ra.