



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 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 29/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.GK2.004

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong hai dạng đồng phân hình học, dạng cis là dạng

- A. Hai nhóm của mạch chính nằm trên cùng một nguyên tử carbon
B. Hai nhóm của mạch chính nằm cùng một phía so với liên kết đôi
C. Hai nhóm của mạch chính nằm khác phía so với liên kết đôi
D. Phân tử có mạch carbon vòng

Câu 2. Công thức chung của dãy đồng đẳng alkane là

- A. C_nH_{2n} B. C_nH_{2n-6} C. C_nH_{2n+2} D. C_nH_{2n-2}

Câu 3. Sản phẩm luôn có mặt khi đốt cháy hoàn toàn alkane và là khí nhà kính là

- A. NO_2 B. CO_2 C. CO D. SO_2

Câu 4. Từ 14 mol benzene người ta điều chế styrene ($M = 104$ g/mol) với hiệu suất 50%. Khối lượng styrene thu được là

- A. 728 g B. 1092 g C. 7 g D. 1456 g

Câu 5. Phản ứng $C_6H_6 + 3H_2 \xrightarrow{Ni, t^\circ} C_6H_{12}$ (xúc tác Ni, nhiệt độ và áp suất cao) thuộc loại

- A. phản ứng cộng B. phản ứng oxi hoá mạch nhánh
C. phản ứng thế ở mạch nhánh D. phản ứng thế ở vòng

Câu 6. Để phân biệt hai khí $CH_3 - CH = CH_2$ và $CH \equiv C - CH_3$, có thể dùng

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

Câu 7. Ở điều kiện thường, hexane (C_6H_{14}) ở thể

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

Câu 8. Hai nhánh gắn vào vòng benzene ở vị trí 1, 2 được gọi bằng tiền tố

- A. meta- (m-) B. cyclo- C. para- (p-) D. ortho- (o-)

Câu 9. Sản phẩm của phản ứng $CH_2 = CH_2 + H_2 \xrightarrow{Ni, t^\circ} CH_3 - CH_3$ (Ni, nhiệt độ cao) là

- A. ethane B. 1,2-dibromoethane C. chloroethane D. ethanol

Câu 10. Tên thay thế của alkane có công thức cấu tạo $(\text{CH}_3)_3\text{CH}$ là

A. butane

B. ethane

C. propane

D. 2-methylpropane