



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 28/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK2.008

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Điều chế acetic acid từ 20 mol methanol bằng phương pháp carbonyl hoá methanol, hiệu suất đạt 60%. Khối lượng acetic acid ($M = 60$ g/mol) thu được là

- A. 1200 g B. 12 g C. 720 g D. 20 g

Câu 2. Chất nào sau đây có đồng phân hình học?

- A. $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$ (propene)
B. $\text{CH}_2 = \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$ (2-methylpropene)
C. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ (hex-3-ene)
D. $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{Cl}$ (vinyl chloride)

Câu 3. Phản ứng cracking alkane là phản ứng

- A. Đốt alkane trong oxygen tạo CO_2 và H_2O
B. Bẻ mạch carbon dài thành mạch ngắn hơn, thu được một alkane và một alkene
C. Đổi mạch không nhánh thành mạch có nhánh hoặc thành vòng thơm
D. Thay nguyên tử hydrogen bằng nguyên tử halogen

Câu 4. Benzene được bảo quản trong phòng thí nghiệm bằng cách

- A. Đặt trong bình kín, để nơi thoáng mát và xa nguồn lửa
B. Đặt trong cốc hồ đặt trên bàn
C. Để ngoài nắng cho khô ráo
D. Đặt cạnh tủ đựng hoá chất dễ cháy khác cho gọn

Câu 5. Số đồng phân dẫn xuất halogen ứng với công thức phân tử $\text{C}_4\text{H}_9\text{Br}$ là

- A. 4 B. 8 C. 2 D. 1

Câu 6. Vì sao một mol HCHO tham gia phản ứng tráng bạc lại cho bốn mol Ag ?

- A. Vì HCHO là chất khí B. Vì HCHO có phân tử khối nhỏ nhất
C. Vì HCHO tan tốt trong nước D. Vì phân tử HCHO coi như có hai nhóm $-\text{CHO}$

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho 3 mol methanol (CH_3OH) tác dụng hết với Na . Tính số mol Na đã phản ứng.

Câu 8. Khử 30 mol formaldehyde bằng NaBH_4 , hiệu suất đạt 40%. Tính số mol methanol thu được.

Câu 9. Tính phần trăm khối lượng của oxygen trong butanal ($\text{C}_3\text{H}_7\text{CHO}$), biết $M = 72$.

Câu 10. Đốt cháy hoàn toàn 5 mol alcohol no, đơn chức, mạch hở $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}$. Tính số mol CO_2 thu được.