



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 05/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK2.012

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong phân tử $(\text{CH}_3)_2\text{CH} - \text{CHCl} - \text{CH}_3$ (2-chloro-3-methylbutane), nguyên tử carbon mang halogen có bậc

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

Câu 2. Oxi hoá 25 mol cumene theo quá trình cumene với hiệu suất 40%. Khối lượng phenol ($M = 94 \text{ g/mol}$) thu được là

- A. 940 g B. 580 g C. 2350 g D. 10 g

Câu 3. Tên thay thế của hợp chất carbonyl có công thức cấu tạo $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{CH}_3$ là

- A. propanal B. ethanal C. methanal D. propan-2-one

Câu 4. Sản phẩm rắn thu được khi cho ethanol tác dụng với sodium là

- A. Sodium acetate CH_3COONa B. Sodium ethoxide $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$
C. Sodium carbonate Na_2CO_3 D. Sodium hydroxide NaOH

Câu 5. Cho 25 mol phenol tác dụng với nước bromine dư, hiệu suất đạt 40%. Khối lượng kết tủa 2,4,6-tribromophenol ($M = 331 \text{ g/mol}$) thu được là

- A. 3310 g B. 10 g C. 2350 g D. 8275 g

Câu 6. So với nước, khối lượng riêng của alkane lỏng

- A. Thay đổi tùy nhiệt độ, khi nổi khi chìm B. Đúng bằng nhau nên hai chất trộn lẫn đều
C. Nhỏ hơn nên alkane nổi lên trên mặt nước D. Lớn hơn nên alkane chìm xuống đáy

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Cho 14 mol CaC_2 tác dụng hết với nước. Tính số mol khí acetylene thu được.

Câu 8. Đốt cháy hoàn toàn 7 mol alcohol no, đơn chức, mạch hở $\text{C}_8\text{H}_{18}\text{O}$. Tính số mol CO_2 thu được.

Câu 9. Hydrogen hoá hoàn toàn 12 mol benzene thành cyclohexane. Tính số mol H_2 đã dùng.

Câu 10. Cho 20 mol acetic acid tác dụng với Na_2CO_3 theo phương trình $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$, hiệu suất đạt 50%. Tính khối lượng CO_2 ($M = 44 \text{ g/mol}$) thu được.