

**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 26/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK2.007**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Công thức chung của dãy đồng đẳng alkyne là

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

Câu 2. Tên thay thế của hợp chất carbonyl có công thức cấu tạo $CH_3 - CHO$ là

- A. propanal B. methanal C. ethanal D. butanal

Câu 3. Quy tắc Markovnikov cần dùng khi

- A. Cộng Br_2 vào alkene
B. Cộng tác nhân bất đối xứng vào alkene bất đối xứng
C. Cộng vào alkene đối xứng
D. Cộng H_2 vào alkene

Câu 4. Alkane mạch không nhánh có 1 nguyên tử carbon có tên là

- A. ethane B. butane C. propane D. methane

Câu 5. Độ rượu của một dung dịch được định nghĩa là

- A. Số gam ethanol có trong 100 g dung dịch
B. Số mililit ethanol nguyên chất có trong 100 mL dung dịch
C. Khối lượng riêng của dung dịch
D. Số mol ethanol có trong một lít dung dịch

Câu 6. Chất $C_6H_5 - CH = CH_2$ (styrene) có thuộc dãy đồng đẳng benzene không?

- A. Không, vì phân tử không thỏa điều kiện một vòng benzene với nhánh no
B. Có, vì phân tử có vòng benzene và các nhánh đều no
C. Không, vì trong phân tử không có nguyên tử carbon nào
D. Có, vì mọi hydrocarbon đều thuộc dãy đồng đẳng benzene

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN**Câu 7.** Cho 22 mol glycerol phản ứng vừa đủ với $Cu(OH)_2$. Tính số mol $Cu(OH)_2$ đã phản ứng.**Câu 8.** Một carboxylic acid no, đơn chức, mạch hở có 2 nguyên tử carbon. Tính phân tử khối của nó.

Câu 9. Đốt cháy hoàn toàn 1 mol ethane (C_2H_6). Tính số mol khí CO_2 thải ra.

Câu 10. Lấy 7 mol acetaldehyde làm thí nghiệm tráng bạc, hiệu suất đạt 50%. Tính khối lượng bạc thu được.