

**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.CK2.002**TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Đun propan-2-ol ($(\text{CH}_3)_2\text{CH} - \text{OH}$) với H_2SO_4 đặc ở 170°C . Sản phẩm hữu cơ chính là

- A. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$ (but-2-ene) B. $(\text{CH}_3)_2\text{CH} - \text{O} - \text{CH}(\text{CH}_3)_2$ (diisopropyl ether)
C. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ (ethylene) D. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$ (propylene)

Câu 2. Cho 2-methylpropene ($\text{CH}_2 = \text{C}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$) tác dụng với H_2O . Sản phẩm chính là

- A. $(\text{CH}_3)_3\text{C} - \text{OH}$ (2-methylpropan-2-ol)
B. $\text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CH}_3$ (2-chloropropane)
C. $\text{CH}_3 - \text{CHBr} - \text{CH}_3$ (2-bromopropane)
D. $\text{HOCH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$ (2-methylpropan-1-ol)

Câu 3. Cho phenol vào nước rồi thêm dung dịch NaOH thì

- A. Phenol vẫn không tan, dung dịch vẫn đục B. Phenol tan hết cho dung dịch trong suốt
C. Xuất hiện kết tủa trắng D. Có khí thoát ra

Câu 4. Đốt cháy hoàn toàn 5 mol heptane (C_7H_{16}). Số mol H_2O thu được là

- A. 35 mol B. 40 mol C. 5 mol D. 8 mol

Câu 5. Chất halothane ($\text{C}_2\text{HBrClF}_3$) được dùng để

- A. Làm monomer để sản xuất nhựa PVC
B. Làm dung môi trong phòng thí nghiệm, trước đây từng dùng để gây mê
C. Làm dung môi tẩy sơn và chiết caffeine từ hạt cà phê
D. Làm thuốc gây mê qua đường hô hấp

Câu 6. Trong công nghiệp, formaldehyde (HCHO) được điều chế từ

- A. cumene ($\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)_2$) B. ethylene ($\text{CH}_2 = \text{CH}_2$)
C. methanol (CH_3OH) D. đá vôi CaCO_3

Câu 7. Thao tác nào sau đây là đúng trong bài thực hành?

- A. Đun trực tiếp hỗn hợp ester hoá trên ngọn lửa đèn cồn
B. Cho thật dư NH_3 vào dung dịch AgNO_3 cho chắc
C. Nhỏ NH_3 từ từ vào dung dịch AgNO_3 tới khi kết tủa vừa tan hết
D. Lắc mạnh ống nghiệm trong lúc tráng bạc cho phản ứng nhanh hơn

Câu 8. Vì sao ethanol và dimethyl ether cùng có $M = 46$ mà nhiệt độ sôi chênh nhau rất xa?

- A. Vì ethanol có nhiều nguyên tử carbon hơn
- B. Vì ethanol là chất rắn còn dimethyl ether là chất khí
- C. Vì ethanol tạo được liên kết hydrogen giữa các phân tử, còn dimethyl ether thì không
- D. Vì dimethyl ether không chứa oxygen

Câu 9. So với hydrocarbon có phân tử khối tương đương, aldehyde và ketone có nhiệt độ sôi

- A. Cao hơn, vì phân tử phân cực nên lực hút giữa các phân tử mạnh hơn
- B. Thấp hơn, vì phân tử nhẹ hơn
- C. Thấp hơn, vì nhóm carbonyl làm phân tử kém phân cực
- D. Bằng nhau, vì cùng phân tử khối

Câu 10. Alcohol là hợp chất hữu cơ có nhóm hydroxy

- A. Gắn trực tiếp vào nguyên tử carbon no
- B. Gắn vào nguyên tử nitrogen
- C. Nằm tách rời khỏi mạch carbon
- D. Gắn trực tiếp vào vòng benzene