



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 1 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 27/08/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK2.015

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. 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 tan tốt trong nước
C. Vì HCHO có phân tử khối nhỏ nhất
D. Vì phân tử HCHO coi như có hai nhóm —CHO

Câu 2. Phần trăm khối lượng của oxygen trong formic acid (HCOOH , $M = 46$) bằng

- A. 53,3 %
B. 69,6 %
C. 30,4 %
D. 32 %

Câu 3. Alkane mạch không nhánh có 10 nguyên tử carbon có tên là

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

Câu 4. Ở điều kiện thường, decane ($\text{C}_{10}\text{H}_{22}$) ở thể

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

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Một arene thuộc dãy đồng đẳng benzene có 29 nguyên tử carbon. Tính số nguyên tử hydrogen trong phân tử.**Câu 6.** Phenol nóng chảy ở nhiệt độ bao nhiêu độ C?

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Một alkyne ($\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$) có 12 nguyên tử carbon. Tính số nguyên tử hydrogen trong phân tử.

.....

.....

.....

Câu 8. Từ 15 mol benzene điều chế styrene ($M = 104 \text{ g/mol}$) với hiệu suất 80%. Tính khối lượng styrene thu được.

.....

.....

.....