



ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 12

Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề

Phát hành ngày 18/10/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H12.GK1.085

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Đốt cháy hoàn toàn 36 g fructose ($M = 180$). Khối lượng CO_2 ($M = 44$) sinh ra là

- A. 52, 8 g B. 36 g C. 1, 2 g D. 8, 8 g

Câu 2. Một chai dịch truyền glucose 10% có thể tích 350 mL. Coi khối lượng riêng của dung dịch bằng 1 g/mL, khối lượng glucose trong chai là

- A. 3500 g B. 315 g C. 10 g D. 35 g

Câu 3. Oleic acid không được xếp vào nhóm acid béo thiết yếu vì

- A. nó gây hại cho hệ tim mạch B. cơ thể người tự tổng hợp được nó
C. nó là acid béo no D. nó không có trong thực phẩm

Câu 4. Điểm chung của xà phòng và chất giặt rửa tổng hợp là phân tử đều có

- A. hai đầu đều ưa nước B. một nhóm $-\text{COOH}$ tự do
C. một đầu ưa nước và một đuôi kỵ nước D. hai đầu đều kỵ nước

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 5. Một protein có phân tử khối trung bình 82500, mỗi mắt xích nặng trung bình 110. Tính số gốc amino acid trong phân tử.**Câu 6.** Phân tử khối của fructose ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) bằng bao nhiêu? Với polysaccharide thì lấy khối lượng của một mắt xích.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Ăn 350 g thịt cá chứa 18% protein. Biết mỗi gam protein cho 4 kcal, tính năng lượng phần protein cung cấp, theo kcal.

.....

.....

.....

Câu 8. Amino acid X tinh khiết không có nhóm chức phản ứng với NaOH ngoài COOH. Mỗi phân tử X chứa ít nhất một nhóm COOH. Phép đo lượng chất cho 17 mmol X; trung hòa cần đúng 34 mmol NaOH. Mỗi phân tử X có bao nhiêu nhóm COOH? Trình bày lập luận và các bước tính.

.....

.....

.....