



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 20/10/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H12.GK1.155

PHẦN I. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Cây xanh quang hợp tạo 64,8 g tinh bột (mắt xích $M = 162$). Tính số mol CO_2 cây đã hấp thụ.

Câu 2. Một người nặng 82 kg. Biết nhu cầu protein là 0,8 g trên mỗi kilôgam cân nặng mỗi ngày, tính lượng protein người ấy cần mỗi ngày, theo gam.

Câu 3. Lên men một dung dịch glucose: $C_6H_{12}O_6 \xrightarrow{\text{men}} 2C_2H_5OH + 2CO_2 \uparrow$. Xưởng kiểm toán hiệu suất bằng hai phép đo độc lập: một theo lượng CO_2 thoát ra, một theo lượng ethanol chưng được. Số liệu:

Đại lượng đo	Giá trị
Khối lượng dung dịch lên men	1848 g
Phần trăm khối lượng glucose	16,8%
Thể tích khí ẨM thu được	70,87 L
Áp suất tổng của khí thu	104,1 kPa
Áp suất hơi nước ở nhiệt độ thu khí	3,2 kPa
Nhiệt độ thu khí	303 K
Lượng CO_2 còn hoà tan trong dịch	0,059 mol
Thể tích phần lỏng chưng ra	193,3 mL
Khối lượng riêng phần lỏng ấy	0,854 g/mL
Phần khối lượng ethanol trong phần lỏng ấy	87,2%

Cho $R = 8,314 \text{ J/(mol}\cdot\text{K)}$ dùng với áp suất theo kPa và thể tích theo L; $C_6H_{12}O_6 = 180$, $C_2H_5OH = 46$. Khí thu chỉ gồm CO_2 và hơi nước. Hỏi: hai hiệu suất tính theo hai kênh đo lệch nhau bao nhiêu **điểm phần trăm**?

Câu 4. Tính chỉ số iodine của trilinolein ($M = 878$, mỗi gốc acid có 2 liên kết đôi, $M_{I_2} = 254$).

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Tính số mol trilinolein ($M = 878$) có trong 439 g chất ấy.

.....

.....

.....

Câu 6. Một protein có phân tử khối trung bình 148500, mỗi mắt xích nặng trung bình 110. Tính số gốc amino acid trong phân tử.

.....

.....

.....