

**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 11/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H12.GK1.010**TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Cấu trúc bậc II của protein là

- A. Mạch cuộn lại thành khối đặc trong không gian
- B. Trình tự sắp xếp các gốc α -amino acid trong mạch
- C. Nhiều chuỗi polypeptide ghép lại thành một phân tử
- D. Mạch xoắn α hoặc gấp nếp β

Câu 2. Cho 46,8 g valine ($M = 117$) tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl ($M = 36,5$). Khối lượng muối thu được là

- A. 61,4 g
- B. 55,6 g
- C. 76 g
- D. 46,8 g

Câu 3. Nhóm lipid nào được mô tả là ester của glycerol với hai acid béo và một gốc phosphate?

- A. chất béo
- B. phospholipid
- C. steroid
- D. sáp

Câu 4. Chất béo trimyristin ($((C_{13}H_{27}COO)_3C_3H_5)$) ở nhiệt độ thường thường ở thể nào và vì sao?

- A. Thể rắn vì chất béo tan tốt trong nước
- B. Thể lỏng vì gốc acid béo là gốc không no
- C. Thể rắn vì gốc acid béo là gốc no
- D. Thể khí vì phân tử nhẹ

Câu 5. Thuốc thử phân biệt được saccharose với maltose là

- A. dung dịch iodine
- B. thuốc thử Tollens
- C. $Cu(OH)_2$ ở nhiệt độ thường
- D. nước cất

Câu 6. Một ester no, đơn chức, mạch hở có phân tử khối bằng 74. Công thức phân tử của nó là

- A. $C_3H_8O_2$
- B. $C_2H_4O_2$
- C. $C_4H_8O_2$
- D. $C_3H_6O_2$

Câu 7. Thủy phân hoàn toàn 51 g ethyl propanoate ($C_2H_5COOC_2H_5$, $M = 102$) trong dung dịch NaOH vừa đủ. Số mol NaOH đã dùng là

- A. 0,5 mol
- B. 51 mol
- C. 0,3 mol
- D. 1 mol

Câu 8. Trong hai thành phần của tinh bột, chất có mạch phân nhánh là

- A. amylose
- B. không chất nào
- C. cả hai
- D. amylopectin

Câu 9. Đun propanoic acid (C_2H_5COOH) với methanol (CH_3OH) có H_2SO_4 đặc làm xúc tác, sản phẩm hữu cơ thu được là

- A. $HCOOCH_3$
- B. $C_2H_5COOCH_3$
- C. $CH_3COOC_2H_5$
- D. CH_3COOCH_3

Câu 10. Enzyme thuỷ phân saccharose trong cơ thể có tên là

A. amylase

B. lactase

C. saccharase

D. maltase