

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 12***Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 29/08/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H12.CK1.011**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Cấu trúc bậc I của protein là

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

Câu 2. Muốn làm tá dược cho viên nén, người ta dùng chất nào?

- A.** cellulose vi tinh thể **B.** saccharose **C.** glucose **D.** tinh bột

Câu 3. Một mẫu nước cứng chứa 0,05 mol ion Ca^{2+} . Số mol sodium palmitate bị mất tác dụng do tạo kết tủa với lượng ion ấy là

- A.** 0,6 mol **B.** 1,1 mol **C.** 0,1 mol **D.** 0,2 mol

Câu 4. Polymer nhựa bakelite được dùng để

- A.** Làm ổ cắm điện và tay cầm nồi **B.** Làm túi nylon và màng bọc thực phẩm
C. Làm hộp đựng thức ăn và thùng nhựa **D.** Làm ống nước, vỏ dây điện và da giả

Câu 5. Công thức cấu tạo của methyl butanoate là

- A.** HCOOC_2H_5 **B.** HCOOCH_3
C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_3$ **D.** $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$

Câu 6. Xà phòng hoá hoàn toàn 89 g tristearin ($M = 890$). Số mol NaOH đã phản ứng là

- A.** 0,1 mol **B.** 0,3 mol **C.** 0,2 mol **D.** 0,4 mol

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN**Câu 7.** Thế điện cực chuẩn của cặp $2\text{H}^+/\text{H}_2$ được quy ước bằng bao nhiêu vôn?**Câu 8.** Một hộ gia đình thải 2100 g rác túi nylon mỗi tháng và giảm được 25% nhờ dùng túi vải. Tính khối lượng rác giảm được mỗi tháng, theo gam.**Câu 9.** Bột giặt chứa 20% khối lượng phosphate. Trong 100 g bột giặt có bao nhiêu gam phosphate?

Câu 10. Một mẫu composite nặng 50 kg, cốt chiếm 20% khối lượng. Tính khối lượng vật liệu cốt, theo kilôgam.