



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 16/09/2026

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H12.GK1.044

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Mỗi lần giặt dùng 80 g bột giặt chứa 10% khối lượng phosphate. Khối lượng phosphate thải ra sau một lần giặt là

- A. 8 g B. 72 g C. 10 g D. 800 g

Câu 2. Nguyên liệu chính để sản xuất chất giặt rửa tổng hợp là

- A. mỡ động vật B. quả bồ hòn và quả bồ kết
C. đá vôi và muối ăn D. sản phẩm của quá trình chế biến dầu mỏ

Câu 3. Điện di hỗn hợp ba amino acid glutamic acid ($pI = 3,22$), glycine ($pI = 5,97$) và alanine ($pI = 6$) ở $pH = 11$. Số chất di chuyển về cực dương là

- A. 4 B. 3 C. 2 D. 0

Câu 4. Phân tử maltose được tạo nên từ

- A. Hai gốc α -glucose B. Một gốc β -galactose và một gốc glucose
C. Ba gốc acid béo và một gốc glycerol D. Một gốc α -glucose và một gốc β -fructose

Câu 5. Trùng ngưng 14,5 g acid 7-aminoheptanoic ($M = 145$) với hiệu suất 80%. Khối lượng nylon-7 (mắt xích $M = 127$) thu được, làm tròn đến hàng phần mười, là

- A. 11,6 g B. 14,5 g C. 10,2 g D. 12,7 g

Câu 6. Người ta dùng vinyl acetate để làm nguyên liệu sản xuất keo dán vì

- A. Ester hoà tan tốt nhiều chất hữu cơ và lại dễ bay hơi
B. Ester này có liên kết đôi nên tham gia được phản ứng trùng hợp
C. Ester này trùng hợp cho poly(vinyl acetate) dùng làm keo
D. Nhiều ester có mùi thơm giống mùi hoa quả tự nhiên

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 7. Thủy phân 81 g tinh bột (mắt xích $M = 162$) với hiệu suất 80%. Tính số mol glucose thu được.

Câu 8. Ester no, đơn chức, mạch hở chứa bao nhiêu nguyên tử oxygen trong phân tử?

Câu 9. Tính số mol maltose ($M = 342$) có trong 34,2 g chất ấy.

Câu 10. Muốn thu được 21,6 g bạc ($M = 108$) khi cho glucose ($M = 180$) phản ứng hết với thuốc thử Tollens thì cần bao nhiêu gam glucose?