kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

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 19/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H12.GK1.029

TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong phản ứng ester hoá, phân tử nước sinh ra được ghép từ

A. hai nhóm $-$ OH của hai phân tử acid

B. nước có sẵn trong H_2SO_4 đặc

C. nhóm $-$ OH của alcohol và nguyên tử hydrogen của acid

D. nhóm $-$ OH của acid và nguyên tử hydrogen của nhóm $-$ OH của alcohol

Câu 2. Acid béo stearidonic acid (kí hiệu 18 : 4) thuộc họ

A. omega-3 **B.** omega-6 **C.** omega-9 **D.** omega-7

Câu 3. Thuỷ phân 68, 4 g maltose với hiệu suất 50%, rồi cho toàn bộ sản phẩm tráng bạc hoàn toàn. Khối lượng bạc ($M = 108$) thu được là

A. 64, 8 g **B.** 0, 6 g **C.** 21, 6 g **D.** 86, 4 g

Câu 4. Peptide tổng hợp chỉ từ các α-amino acid, thủy phân hoàn toàn rồi tách X có MF $C_{12}H_{25}NO_2$. Chỉ hai ứng viên A $HOOC-CH(NH_2)-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$, B $HOOC-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH(NH_2)-CH_2-CH_2-CH_3$. Phiếu cũ cho rằng B là α-amino acid vì cùng MF với A. Giữ đúng giả thiết nguồn peptide, không phản ứng phụ. Kết luận sửa phiếu nào đúng?

A. X=B; acid 2-aminododecanoic; cùng MF nên cùng vị trí

B. Có thể A hoặc B vì mọi amino acid đều α

C. X=A; acid 2-aminododecanoic; B không phải α-amino acid

D. Không thể A hay B vì peptide không có carboxyl

Câu 5. Ester CH_3COOCH_3 có tên gọi là

A. ethyl formate **B.** methyl acetate **C.** ethyl acetate **D.** methyl formate

Câu 6. Một mẻ lên men rượu từ dung dịch glucose theo phương trình $C_6H_{12}O_6 \xrightarrow{\text{men}} 2C_2H_5OH + 2CO_2$. Tổ kiểm toán đo **hai kênh độc lập** để đối chiếu hiệu suất:

Đại lượng đo	Giá trị
Khối lượng dung dịch lên men	1850 g
Phần trăm glucose trong dung dịch	$13,6\%$
Thể tích khí ẩm thu được	$46,5$ L
Áp suất tổng của khí thu	$102,7$ kPa
Áp suất hơi nước ở nhiệt độ thu khí	$3,7$ kPa
Nhiệt độ thu khí	290 K
Lượng CO_2 còn hoà tan trong dịch	$0,122$ mol
Thể tích phần lỏng ethanol thu được	$134,7$ mL
Khối lượng riêng của phần lỏng ấy	$0,821$ g/mL
Phần khối lượng ethanol trong phần lỏng	$92,2\%$

Khí thu được là **khí ẩm**: áp suất tổng gồm cả hơi nước, nên phần áp suất của CO_2 bằng áp suất tổng trừ áp suất hơi nước. Ngoài ra một phần CO_2 sinh ra vẫn **còn hoà tan** trong dịch lên men, đã được xác định riêng. Dùng $R = 8,314$ với áp suất tính bằng kPa, thể tích bằng L và nhiệt độ bằng K. Lấy $M_{C_6H_{12}O_6} = 180$ và $M_{C_2H_5OH} = 46$ g/mol. Hiệu suất theo mỗi kênh là tỉ số giữa lượng sản phẩm **thực có** và lượng sản phẩm **tối đa** mà glucose trong dung dịch có thể cho. Hỏi: độ lệch giữa hai hiệu suất bằng bao nhiêu **điểm phần trăm**?

A. $6,6$ **B.** $13,3$ **C.** $11,0$ **D.** $4,1$

Câu 7. Ester hoá alanine bằng ethanol, sản phẩm hữu cơ thu được là

A. methyl glycinate **B.** ethyl glycinate **C.** methyl alaninate **D.** ethyl alaninate

Câu 8. Ester có mùi chuối chín là

A. methyl butanoate **B.** ethyl acetate **C.** isoamyl acetate **D.** ethyl butanoate

Câu 9. Hiện tượng xảy ra khi sát trùng vết thương bằng cồn là

A. Protein trong cơ thể bị kết tủa và mất chức năng

B. Protein của vi khuẩn bị biến tính nên vi khuẩn chết

C. Casein trong sữa đông tụ thành khối sánh

D. Lòng trắng trứng đông lại và protein mất hoạt tính sinh học

Câu 10. Aspartame được dùng làm chất tạo ngọt vì nó

A. có giá thành rẻ hơn đường mía

B. ngọt hơn đường mía rất nhiều nên chỉ cần dùng lượng rất nhỏ

C. không tan trong nước

D. cung cấp nhiều năng lượng hơn đường mía