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 08/10/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: H12.GK1.055**

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Amine $CH_3CH_2CH_2CH_2NH_2$ thuộc bậc mấy?

**A.** 4 **B.** 3 **C.** 1 **D.** 2

**Câu 2.** Chất giặt rửa nước tro bếp được lấy hoặc sản xuất từ đâu?

**A.** Chứa potassium carbonate hoà tan từ tro thực vật

**B.** Tổng hợp từ alcohol béo và sulfuric acid

**C.** Tổng hợp từ sản phẩm của quá trình chế biến dầu mỏ

**D.** Đi từ chất béo của động vật và thực vật

**Câu 3.** Thuỷ phân ester trong dung dịch kiềm là phản ứng

**A.** thuận nghịch, cho acid và alcohol

**B.** thuận nghịch, cho muối và alcohol

**C.** một chiều, cho muối của acid và alcohol

**D.** một chiều, cho acid và alcohol

**Câu 4.** Dung dịch saccharose sau khi thuỷ phân có phản ứng tráng bạc vì

**A.** bản thân saccharose đã tráng bạc được

**B.** glucose và fructose sinh ra đều tham gia phản ứng tráng bạc

**C.** acid dùng làm xúc tác tráng bạc được

**D.** nước trong dung dịch tráng bạc được

**Câu 5.** Tên của enzyme thường được đặt bằng cách

**A.** ghép tên sản phẩm với đuôi *-ose*

**B.** ghép tên cơ chất với đuôi *-ase*

**C.** ghép tên cơ quan với đuôi *-in*

**D.** dùng tên người phát hiện

**Câu 6.** Ester hoá valine bằng ethanol, sản phẩm hữu cơ thu được là

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

## PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

**Câu 7.** Một mol glucose tham gia phản ứng tráng bạc tạo ra bao nhiêu mol bạc?

**Câu 8.** 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 | 700 g |
| Phần trăm glucose trong dung dịch | $17,8\%$ |
| Thể tích khí ẩm thu được | $23,9$ L |
| Áp suất tổng của khí thu | $102,8$ kPa |
| Áp suất hơi nước ở nhiệt độ thu khí | $3,4$ kPa |
| Nhiệt độ thu khí | 300 K |
| Lượng $CO_2$ còn hoà tan trong dịch | $0,044$ mol |
| Thể tích phần lỏng ethanol thu được | $55,5$ mL |
| Khối lượng riêng của phần lỏng ấy | $0,915$ g/mL |
| Phần khối lượng ethanol trong phần lỏng | $94,5\%$ |

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: hai hiệu suất lệch nhau bao nhiêu điểm phần trăm? (làm tròn đến hàng phần mười).

**Câu 9.** Khi nhóm $-\,\text{COOH}$ chuyển thành $-\,\text{COONa}$ thì khối lượng phân tử tăng thêm bao nhiêu đơn vị?

**Câu 10.** Một chai dịch truyền glucose $5\%$ có thể tích 350 mL, khối lượng riêng lấy bằng 1 g/mL. Tính khối lượng glucose trong chai, theo gam.