kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CHƯƠNG TRÌNH L10,L11 + GIỮA KỲ 1 LỚP 12 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - THPT

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 24/08/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H.CG1.083

ĐÚNG/SAI

Câu 1. Nung 10 mol $AgNO_3$ (silver nitrate) tới khối lượng không đổi.

a) Khí NO_2 thoát ra có màu nâu đỏ.

b) Chất rắn thu được là $AgNO_3$.

c) Nung KNO_3 thu được KNO_2 và O_2.

d) Số mol khí NO_2 thoát ra bằng 10 mol.

Câu 2. Trong bài thực hành, học sinh làm thí nghiệm cho acetic acid tác dụng với Zn và lấy 8 mol acetaldehyde tráng bạc với hiệu suất 75%.

a) Thao tác pha dung dịch bạc - ammonia xong thì dùng ngay là đúng.

b) Số mol bạc thu được bằng 12 mol.

c) Dung dịch bạc - ammonia sau khi pha thì phải dùng ngay.

d) Hỗn hợp acetic acid, ethanol và H_2SO_4 đặc phải được đun trực tiếp trên ngọn lửa đèn cồn.

Câu 3. Một mẻ sản xuất xà phòng dùng 319 g trilaurin ($M = 638$), hiệu suất 75%, thu sodium laurate ($M = 222$) và glycerol ($M = 92$).

a) Dung dịch sodium chloride bão hoà được thêm vào để trung hoà lượng kiềm còn dư.

b) Phụ gia sodium carbonate trong bột giặt dùng để làm chất độn giúp bột tơi và dễ định lượng.

c) Khối lượng NaOH cần dùng vừa đủ bằng 60 g.

d) Trong sản xuất xà phòng, glycerol là sản phẩm phụ được thu hồi để dùng vào việc khác.

Câu 4. Cho hai amino acid valine ($(CH_3)_2CH-CH(NH_2)-COOH$) và glycine (H_2N-CH_2-COOH), cùng công thức chung của amino acid no mạch hở một nhóm $-NH_2$ và một nhóm $-COOH$.

a) Kí hiệu của valine là Gly.

b) Phân tử valine có 2 nhóm $-COOH$.

c) Ứng với công thức phân tử $C_4H_9NO_2$ có 5 amino acid đồng phân của nhau.

d) Ở nhiệt độ thường, amino acid là chất lỏng sánh, không tan trong nước.

Câu 5. Lên men 18 g glucose ($M = 180$) với hiệu suất 80%, thu lactic acid ($M = 90$); xét thêm quá trình lên men lactic.

a) Quá trình lên men lactic cho sản phẩm chính là lactic acid.

b) Bột bánh mì nở ra khi ủ men là nhờ khí H_2 do men sinh ra.

c) Số mol glucose đem lên men bằng 0,1 mol.

d) Số mol lactic acid thu được bằng 0,16 mol.

Câu 6. Cho các chất: C_2H_4, C_6H_6, $NaHCO_3$, H_2CO_3.

a) CH_3NH_2 (methylamine) là hợp chất vô cơ.

b) Nguyên tố luôn có mặt trong mọi hợp chất hữu cơ là oxygen.

c) Trong dãy trên có 3 chất hữu cơ.

d) NaCl không phải hợp chất hữu cơ vì trong phân tử không có carbon.

Câu 7. Thuỷ phân hoàn toàn $16,2$ g cellulose (mắt xích $M = 162$) và $34,2$ g saccharose ($M = 342$); xét thêm chất fructose.

a) Chất fructose thuộc loại disaccharide.

b) Monosaccharide không thuỷ phân được nữa.

c) Số mol mắt xích cellulose đem thuỷ phân bằng $0,1$ mol.

d) Chất saccharose và chất cellulose có công thức phân tử khác nhau.

Câu 8. Thuỷ phân hoàn toàn $17,6$ g methyl propanoate ($C_2H_5COOCH_3$, $M = 88$) bằng dung dịch NaOH vừa đủ.

a) Muối sinh ra có công thức HCOONa.

b) Thuỷ phân ester trong dung dịch kiềm là phản ứng một chiều.

c) Thuỷ phân ester trong môi trường acid cho sản phẩm là muối và alcohol.

d) Ester $C_2H_5COOCH_3$ có phản ứng tráng bạc.

Câu 9. Xét propan-1-ol ($CH_3-CH_2-CH_2-OH$), butan-1-ol ($CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-OH$) và việc đốt cháy hoàn toàn 6 mol alcohol $C_6H_{14}O$.

a) Đun alcohol với H_2SO_4 đặc ở $140\,^\circ C$ thu được alkene.

b) Đun butan-1-ol với H_2SO_4 đặc ở $170\,^\circ C$ thu được but-1-ene.

c) Lượng O_2 cần dùng bằng 36 mol.

d) Alcohol bậc III không bị CuO oxi hoá vì carbon mang nhóm hydroxy không còn nguyên tử hydrogen nào.

Câu 10. Thuỷ phân hoàn toàn $136,8$ g maltose ($M = 342$); cũng lấy $136,8$ g maltose đem tráng bạc; xét thêm chất maltose.

a) Phân tử maltose gồm một gốc α-glucose và một gốc β-fructose.

b) Khối lượng glucose thu được bằng 144 g.

c) Khối lượng bạc thu được khi tráng bạc maltose bằng $43,2$ g.

d) Chất maltose không có phản ứng tráng bạc.