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 04/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H.CG1.123

TRẢ LỜI NGẮN

Câu 1. Một mẫu cellulose có phân tử khối trung bình bằng 972000. Tính số mắt xích trong phân tử.

Câu 2. Cho các ion CO_3^{2-}, Fe^{3+}, Br^-, PO_4^{3-}. Có bao nhiêu ion **không** bị thuỷ phân trong nước?

Câu 3. Điều chế acetic acid từ 20 mol ethanol với hiệu suất 50%. Tính khối lượng acetic acid ($M = 60$ g/mol) thu được.

Câu 4. Aspartame ngọt gấp bao nhiêu lần đường mía?

Câu 5. Đun nóng 2 mol CH_3Cl với dung dịch NaOH trong nước, hiệu suất đạt 50%. Tính khối lượng methanol ($M = 32$ g/mol) thu được.

Câu 6. Nguyên tố argon có kí hiệu Ar và cấu hình electron $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6$. Nguyên tố ấy thuộc chu kì nào?

Câu 7. Hoà tan K_3PO_4 vào nước được dung dịch nồng độ $0,8$ M. Chất ấy là chất điện li mạnh, phương trình điện li: $K_3PO_4 \rightarrow 3K^+ + PO_4^{3-}$. Tính nồng độ ion K^+ trong dung dịch.

Câu 8. Tính số mol methyl propanoate ($M = 88$) có trong $17,6$ g chất ấy.

Câu 9. Tính số mol butylamine ($M = 73$) có trong $58,4$ g chất ấy.

Câu 10. Cho các chất: CH_4, CH_3Cl, CH_3COCH_3, CH_3COOH. Có bao nhiêu chất trong phân tử có chứa nguyên tố oxygen?

Câu 11. Tính phân tử khối của α-linolenic acid ($C_{18}H_{30}O_2$).

Câu 12. Cho các cặp chất: HF $/F^-$ H_2S $/HS^-$ H_3O^+/OH^- NH_4^+/NH_3 HCl $/Cl^-$. Có bao nhiêu cặp là cặp acid - base liên hợp?

Câu 13. Mỗi gam carbohydrate cung cấp khoảng bao nhiêu kcal?

Câu 14. Theo lí thuyết, 10 mol formic acid phản ứng hết với ethanol cho bao nhiêu mol ethyl formate?

Câu 15. Tính số mol octyl acetate ($M = 172$) có trong 25 mL ester ấy (khối lượng riêng $0,87$ g/mL).

Câu 16. Một alkane có 14 nguyên tử carbon. Tính số nguyên tử hydrogen trong phân tử.

Câu 17. Nung 16 mol $Zn(NO_3)_2$ tới khối lượng không đổi theo phương trình $2\ Zn(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\ ZnO + 4NO_2 + O_2$. Tính số mol khí O_2 thoát ra.

Câu 18. Chuẩn độ 25 mL dung dịch H_2SO_4 chưa biết nồng độ bằng dung dịch $Ba(OH)_2$ $0,25$ M, thấy dùng hết 20 mL dung dịch chuẩn. Tính nồng độ mol của dung dịch acid.

Câu 19. Phân tử khối của sodium palmitate ($C_{15}H_{31}COONa$) bằng bao nhiêu?

Câu 20. Một mẫu thực phẩm chứa $7,6$ g nitrogen. Dùng hệ số Kjeldahl $6,25$, tính khối lượng protein trong mẫu, theo gam.