kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 3 trang)

THI THỬ TN THPT - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - THPT

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

Phát hành ngày 14/07/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H.TN.020

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Vì sao kim loại tái chế được nhiều lần mà chất lượng gần như không đổi?

A. vì mỗi lần nấu chảy, kim loại lại nặng thêm nhờ hấp thụ tạp chất từ lò nấu

B. vì kim loại không phản ứng với chất nào, kể cả oxygen khi được nấu chảy ở nhiệt độ cao

C. vì bản chất kim loại nằm ở liên kết kim loại, nấu chảy rồi đúc lại thì liên kết ấy vẫn nguyên

D. vì kim loại tự phân huỷ thành nguyên tử rồi tái tạo lại cấu trúc ban đầu sau mỗi lần dùng

Câu 2. Số oxi hoá của nitrogen trong NH_3 (ammonia) là

A. -2 **B.** 5 **C.** -3 **D.** 3

Câu 3. Phức chất nào sau đây tạo kết tủa xanh Prussian với ion Fe^{3+}?

A. $[CuCl_4]^{2-}$ **B.** $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ **C.** $[Cu(H_2O)_6]^{2+}$ **D.** $[Fe(CN)_6]^{4-}$

Câu 4. Trùng ngưng phenol ($M = 94$) và formaldehyde ($M = 30$) thu được polymer nào?

A. nhựa novolac **B.** poly(ethylene terephthalate)

C. nylon-6 **D.** nylon-6,6

Câu 5. Nhỏ nước bromine vào dung dịch glucose ở nhiệt độ thường, hiện tượng quan sát được là

A. Có lớp bạc sáng bám vào thành ống nghiệm **B.** Tạo dung dịch màu xanh lam đậm

C. Xuất hiện kết tủa đỏ gạch **D.** Làm mất màu nước bromine

Câu 6. Amine $CH_3CH_2CH_2CH_2NH_2$ thuộc bậc mấy?

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

Câu 7. Để tách xăng, dầu hoả, dầu diesel ra khỏi dầu mỏ, người ta dùng phương pháp

A. chiết **B.** chưng cất **C.** sắc kí cột **D.** kết tinh

Câu 8. Số liên kết peptide trong phân tử Ala–Ser–Gly–Val là

A. 4 **B.** 5 **C.** 6 **D.** 3

Câu 9. Trong phức chất dạng vuông phẳng, các phối tử được sắp xếp thế nào?

A. Bốn phối tử nằm ở bốn đỉnh của một tứ diện đều

B. Bốn phối tử và nguyên tử trung tâm cùng nằm trên một mặt phẳng

C. Hai phối tử nằm về hai phía đối diện của nguyên tử trung tâm

D. Sáu phối tử nằm ở sáu đỉnh của một bát diện đều

Câu 10. Trùng hợp acrylonitrile ($CH_2 = CH - CN$) thu được polymer nào?

A. poly(vinyl chloride) **B.** poly(ethylene) **C.** poly(propylene) **D.** poly(acrylonitrile)

Câu 11. Cần bao nhiêu mol NH_3 để chuyển hết $0,1$ mol ion kim loại thành phức chất theo phản ứng $AgCl + 2NH_3 \rightarrow [Ag(NH_3)_2]^+ + Cl^-$?

A. $0,2$ mol **B.** 2 mol **C.** $0,1$ mol **D.** $0,4$ mol

Câu 12. Sản phẩm phụ của phản ứng trùng ngưng amino acid là

A. hydrogen **B.** ammonia **C.** nước **D.** carbon dioxide

Câu 13. Vật liệu van tim nhân tạo được dùng để

A. Giữ thực phẩm khỏi mất nước và nhiễm bẩn **B.** Thay thế van tim bị hỏng

C. Làm màn hình dẻo và cảm biến **D.** Phủ bảo vệ và trang trí bề mặt

Câu 14. Xà phòng hoá hoàn toàn 267 g tristearin ($M = 890$). Khối lượng glycerol ($M = 92$) thu được là

A. $27,6$ g **B.** $82,8$ g **C.** $0,3$ g **D.** 36 g

Câu 15. Acid béo α-linolenic acid có 18 nguyên tử carbon và 3 liên kết đôi. Phân tử khối của nó bằng

A. 278 **B.** 246 **C.** 248 **D.** 284

Câu 16. Thêm chromium vào thép nhằm mục đích

A. làm thép dẫn điện tốt hơn **B.** làm thép nhẹ hơn

C. hạ giá thành của thép **D.** tạo màng oxide bền giúp thép chống ăn mòn

Câu 17. Cho $9,3$ g aniline tác dụng với nước bromine dư, hiệu suất 75%. Khối lượng kết tủa 2,4,6-tribromoaniline ($M = 330$) thu được, làm tròn đến hàng phần mười, là

A. 33 g **B.** $9,3$ g **C.** $24,8$ g **D.** $74,3$ g

Câu 18. Kim loại tác dụng được với dung dịch HCl giải phóng H_2 là kim loại có

A. E° bằng không **B.** E° nhỏ hơn không **C.** E° lớn hơn không **D.** khối lượng mol nhỏ

PHẦN II. ĐÚNG/SAI

Câu 19. Một mẫu enzyme catalase chuyển hoá hết 24 g hydrogen peroxide trong 4 phút; xét thêm enzyme trypsin.

a) Hầu hết enzyme có bản chất là carbohydrate.

b) Enzyme trypsin hoạt động ở ruột non.

c) Đun sôi thức ăn thì enzyme trong đó mất tác dụng vì protein của enzyme bị biến tính.

d) So với xúc tác hoá học thông thường, enzyme có tính chọn lọc cao hơn hẳn.

Câu 20. Xét arene $C_6H_5 - CH_2 - CH_3$, tiền tố para- và công thức phân tử C_7H_8.

a) Sáu nguyên tử carbon trong phân tử benzene tạo thành một mạch hở gấp khúc.

b) $C_6H_5 - CH_2 - CH_3$ thuộc dãy đồng đẳng benzene.

c) Sáu liên kết carbon - carbon trong vòng benzene gồm ba liên kết đơn và ba liên kết đôi xen kẽ, dài ngắn khác nhau.

d) So với alkene, vòng benzene khó cộng nhưng dễ thế.

Câu 21. Một mẻ sản xuất xà phòng dùng 445 g tristearin ($M = 890$), hiệu suất 80%, thu sodium stearate ($M = 306$) và glycerol ($M = 92$).

a) Công đoạn thêm dung dịch sodium chloride bão hoà vào hỗn hợp sau phản ứng nhằm làm xà phòng tách ra và nổi lên trên.

b) Khối lượng sodium stearate thu được xấp xỉ 459 g.

c) Trong sản xuất xà phòng, glycerol là chất thải phải đem đi tiêu huỷ.

d) Chất giặt rửa tổng hợp được sản xuất chủ yếu từ chất béo của động vật.

Câu 22. Cho dung dịch chứa $1,6$ mol I^- tác dụng với dung dịch $AgNO_3$ dư.

a) Phần lớn muối halide của kim loại kiềm tan tốt trong nước.

b) Kết tủa ấy có màu trắng.

c) Nhỏ $AgNO_3$ vào dung dịch NaBr thấy kết tủa.

d) Ion F^- không nhận biết được bằng dung dịch $AgNO_3$.

PHẦN III. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 23. Nung 84 gam $MgCO_3$ đến khối lượng không đổi. Tính khối lượng MgO thu được.

Câu 24. Nitrate hoá $16,2$ g cellulose (mắt xích $M = 162$) với hiệu suất 50%. Tính số mol cellulose trinitrate thu được, theo số mol mắt xích.

Câu 25. Trong 200 g thịt bò có 21% protein. Tính khối lượng protein, theo gam.

Câu 26. Khử $12,3$ g nitrobenzene thành aniline với hiệu suất 80%. Tính số mol aniline thu được.

Câu 27. Một mẫu khoáng barite nguyên chất ($BaSO_4$) nặng 28 gam. Tính khối lượng Ba có trong mẫu.

Câu 28. Một chai dịch truyền glucose 20% có thể tích 300 mL, khối lượng riêng lấy bằng 1 g/mL. Tính khối lượng glucose trong chai, theo gam.